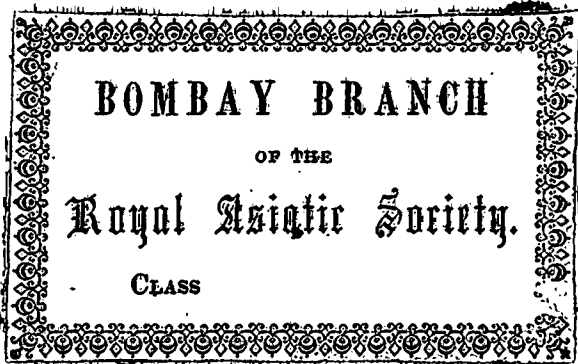


3



00039967

Fy
543
Pel/Tra
39967



L. 6. 1. 3

TRAITÉ
DE CHIMIE

GÉNÉRALE, ANALYTIQUE

INDUSTRIELLE ET AGRICOLE

TRAITÉ
DE CHIMIE
GÉNÉRALE, ANALYTIQUE

INDUSTRIELLE ET AGRICOLE

PAR

39967

ca

J. PELOUZE

Membre de l'Institut,
Président de la Commission
des monnaies.

E. FREMY

Membre de l'Institut,
Professeur de chimie à l'École polytechnique
et au Muséum d'histoire naturelle.

TROISIÈME ÉDITION ENTIÈREMENT REFOUNDUE

AVEC FIGURES DANS LE TEXTE

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES



PARIS

VICTOR MASSON ET FILS

PLACE DE L'ÉCOLE-DE-MÉDECINE

1866

F8 543

Pell/Pla

39967

۳۹۹۶۷



00039967

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES

PAR ORDRE ALPHABÉTIQUE.

A		Tom.	Pag.
		IV	571
		IV	192
		IV	631
		V	576
		V	664
		IV	192
		IV	12
		IV	11
		IV	187
		IV	198
		IV	587
		III	1321
		V	1054
		V	1052
		V	1046
		IV	189
		V	1051
		V	1042
		IV	189
		IV	607
		VI	187
		V	724
		V	723
		IV	196
		IV	190
		IV	192
		V	737
		IV	176
		IV	185
		V	812
		V	625
		V	896
		V	897
		IV	212
		IV	174, 211,
		V	352
		IV	216
		V	355
		V	353
		V	354
		VI	168
		IV	214
		VI	753
		IV	214
		IV	202
		V	342, 348
		V	369
		V	352
		V	369
		V	369
		IV	201
		IV	208
		IV	203, 689
		IV	186
		V	354
		IV	190
		IV	189
		IV	194
		IV	197
		IV	189
		IV	194
		V	560
		IV	190
		IV	191
		IV	594
		IV	192
		IV	616
		IV	194
		V	626
		V	723
		IV	192
		IV	191
		VI	450
		V	713
		IV	189
		IV	190
		IV	190
		IV	197
		V	1080
		V	497
		IV	561

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acétone perchlorée.....	IV	211	Acide amide benzoïque.....	V	619
— quintichlorée.....	IV	211	— amidés.....	IV	137
— tribromée.....	IV	211	— amidiques.....	IV	526
Acétones (mode de production) ..	IV	124	— amidogénés.....	IV	526
— (généralités).....	V	319	— amidohippurique.....	V	644
Acétonine.....	IV	214	— amidoxybenzoïque.....	V	635
Acétonitrile.....	IV	201	— amiques.....	IV	526
— trichlorée.....	IV	208	— ammonifellique.....	VI	562
Acétosalicyle.....	VI	124	— ampélique.....	VI	133
Acétstannéthyle.....	V	1037, 1038	— amygdalique.....	V	146
Acétylbenzoïne.....	V	596	— amylophosphoreux.....	V	525
Acétylène.....	VI	34	— amylophosphorique.....	V	526
— (séparation et dosage de l')..	VI	955	— anacardique.....	IV	422
— bromé.....	VI	35	— anamirtique.....	V	827, 924
Acétylurée.....	VI	387	— anémonique.....	V	196
Acichloride carbonique.....	I	824	— angélique anhydre.....	VI	153
Acichlorides de molybdène.....	III	744	— — hydraté.....	VI	153
Acides (définition).....	I	7	— angélo-benzoïque anhydre...	VI	153
— (déshydratation des).....	II	81	— anilidiques.....	IV	690
— (leurs combinaisons avec l'eau)	II	78	— anilique.....	VI	225
— abiétique.....	VI	168	— anilotique.....	VI	142
— acéphogénique.....	IV	211	— anisamique.....	V	683
— acéphosique.....	IV	211	— anisique.....	V	681, 123
— acétamique.....	V	714	— anisurique.....	V	687
— acéteux.....	V	341	— anthracénique.....	VI	75
— acétique.....	V	356	— anthranilique.....	VI	209, 225
— — (action du chlore sur l')..	IV	204	— antimonieux.....	III	852
— — anhydre.....	IV	169	— antimonique.....	III	848
— — hydraté.....	IV	172	— anylocyanique.....	IV	699
— acéto-angélique anhydre....	VI	153	— apocrénique.....	IV	910
— acétobenzamique.....	V	625	— apoglucique.....	V	64
— acétobenzoïque anhydre.....	V	612	— apophyllique.....	IV	568
— acétocinnamique anhydre...	V	668	— arachique.....	V	833
— acétocuminique anhydre....	V	653	— arsendiéthylique.....	V	1007
— acétonique.....	IV	212	— arsénieux.....	I	671
— acétosalicylique anhydre....	VI	131	— — (ses deux états isoméri-		
— acétoxybenzamique.....	V	624	— — — (ques).....	I	672
— acétylphlorétique.....	V	183	— — (son analyse).....	I	674
— achilléique.....	IV	422	— — (sa préparation).....	I	675
— aconitanilique.....	IV	317	— — (sa recherche dans les		
— aconitique.....	IV	301	— — — cas d'empoisonne-		
— acroléique.....	V	792	— — — ment)....	I	680
— acrylique.....	V	792	— — (ses contre-poisons)...	I	672
— adipique.....	V	882	— — (ses combinaisons avec		
— aldéhydique.....	V	341	— — — les biparatrantes al-		
— alizarique.....	VI	249	— — — calins).....	IV	282
— allanturique.....	VI	395	— — (ses combinaisons avec		
— alliturique.....	VI	401, 402	— — — les bitartrates alca-		
— allophanique.....	VI	378	— — — lins).....	IV	261
— alloxanique.....	VI	398	— arséniovinique.....	V	380
— alloxanosulfureux.....	VI	403	— arsénique.....	I	677
— aloétiq.ue.....	VI	272	— — (ses hydrates).....	I	678
— alpha-orsellinique.....	VI	233	— — (son analyse, sa prépara-		
— alpha-orsellique.....	VI	233	— — — tion).....	I	679
— alphaltoluique.....	V	647	— arsenmonéthylrique.....	V	1006
— althionique.....	V	376	— arsénomonométhylique.....	V	1016
— amalique.....	IV	669	— aspartique.....	IV	346
— ambréique.....	VI	565	— — actif.....	IV	346

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide aspartique inactif	IV	347	Acide binitrosalicylique	VI	137, 141
— aurique	III	1207	— bismuthique	III	889
— azomarique	VI	168	— bisulfocarbamylique	V	526
— azoteux	I	368	— bisulfocarbovinique	V	381
— azotique	I	345	— borique	I	990
— — (modes de production de l')	I	355	— — (son dosage)	I	1003
— — (moyens de reconnaître de petites quantités d')	I	353	— — (son extraction)	I	993
— — (purification de l')	I	361	— — (ses combinaisons avec l'acide tartrique et les bitartrates alcalins)	IV	260
— — (sa préparation)	I	357	— — (ses combinaisons avec les biparatartates alcalins)	IV	282
— — (ses usages)	I	363	— brassicique	V	928
— — (son action sur les hydracides)	I	350	— bromacétique	IV	205
— — (son action sur les métaux)	I	351	— bromanisique	V	682
— — (son analyse)	I	353	— bromexanthique	VI	267
— — (son dosage)	I	362	— bromhydrique	I	449
— — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	21	— bromique	I	448
— — anhydre	I	345	— bromitonique	IV	314
— — hydraté	I	347	— bromitronique	IV	313
— — fumant (sa préparation)	I	357	— bromobarbiturique	VI	400
— azotosulfurique	I	511	— bromobenzoïque	V	630
— azulmique	I	938	— bromocinnamique	V	669
— bassique	V	927	— bromocoménique	IV	406
— bébirique	IV	422	— bromoléique	V	857
— hénique	V	918	— bromophénasique	VI	135
— benzamique	V	619	— bromophénisique	VI	136
— benzo-érésique	V	616	— bromopyroméconique	IV	407
— benzoglycollique	V	645	— bromosalicyleux	VI	128
— benzoïque amorphe	V	616	— bromosalicylique	VI	135
— — anhydre	V	611	— bromosulfobenzidique	VI	43
— — hydraté	V	614	— butylactique	V	783
— benzolactique	IV	352, 352	— butyracétique	IV	249
— benzonitrobenzoïque anhydre	V	612	— butyrique	V	817
— benzosalicylique anhydre	VI	131	— — anhydre	V	816
— benzylique	V	597	— — hydraté	V	816
— benzylsulfureux	VI	47	— butyriques chlorés	V	817
— bêta-orsellique	VI	234	— butyronitrique	V	542
— bézoardique	IV	379	— cachutique	IV	381
— biamidocuminique	V	657	— — (produits de sa décomposition)	IV	381
— bibromisatique	VI	220	— cacodylique	IV	221
— bibromophlorétique	V	182	— caféique	IV	670
— bibromosalicylique	VI	135	— cafétannique	IV	383
— bichlorisamique	VI	221	— caïnique	IV	419
— bichlorisatique	VI	219	— camphique	V	585
— bichlorohippurique	V	642	— campholique	V	584
— bichloroquinonique	IV	414	— camphométhylique	V	584
— bichlorosalicylique	VI	134	— camphoramique	IV	138, 584
— bichloroxalique	IV	300	— camphoranilique	V	584
— bilifellique	VI	557	— camphorique	V	583
— bilique	VI	558	— — anhydre	V	583
— binitrobenzoïque	V	615, 632	— camphovinique	V	584
— binitrocuminique	V	655	— caprique	V	924, 935
— binitrophénique	V	971	— caproïque	V	924
— binitrophlorétique	V	182	— — anhydre	V	932

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide caproïque hydraté	v	933	Acide chlorocérotique	v	940
— caprylique	v	924	— chlorochlorique	I	421
— — anhydre	v	937	— chlorochromique	III	488
— — hydraté	v	937	— chlorocinnamique	v	669, 672
— carbamique	v	402	— chlorocoménique	IV	405
— carbanilique	v	632	— chloroginique	IV 383, 666,	670
— carbanisique	v	689	— chlorolippurique	v	641
— carbazotique	v	979	— chlorohumique	IV	910
— carbolique	v	970	— chloroléique	v	857
— carbométhylrique	v	482	— chloromaléique	IV	271
— carboneux	IV	143	— chlorométhylsulfureux	I	935
— carbonique	I	829	— chloronicéique nitrogéné	v	617
— — (état naturel)	I	851	— chloroperchlorique	I	421
— — (sa composition)	I	845	— chlorophénésique	v 972, VI	135
— — (son dosage)	I	852	— chlorophénisique	IV 694, v	973
— — (son dosage dans les os)	VI	713	— chlorophénusique	v	973
— — (séparation et dosage de l')	VI	952	— chlorosalicyeux	VI	127
— — contenu dans le sang	VI	523	— chlorosalicylique	VI	134
— — gazeux	I	830	— chlorosalylique	VI	127
— — liquide	I	841	— chlorosuccique	v	879
— — solide	I	844	— chlorosulfurique	I 509, 576,	659
— carbovinique	v	380	— chlorovalérisique	v	534
— carminique	VI	258	— chlorovalérosique	v	534
— caseïque	VI	468	— chloroxalovinique	v	381
— catéclucique	IV	381	— chloroxycarbonique	I	824
— cérébrique	v	946	— chloroxynaphtalique	VI	72
— cérinique	v	940	— chlorrhidique	VI	665
— cérostique	v	942	— cholalique	VI	433
— cérotique	v	940	— cholanique	VI	558
— cétrarique	VI	239	— choléique	VI	436
— cévadique	IV	422	— cholestérique	v	674
— chélidonique	IV	419	— cholinifellique	VI	557
— chénocholalique	VI	440	— cholinique	VI 558, 562	
— chénocholique	VI	439	— cholique	VI 431, 562	
— chinovique	IV	418	— — (action des acides con-		
— chiococcique	IV	418	— — — centrés sur l')	VI	433
— chlologique	VI	561	— — (action de la potasse sur		
— chloracétamique	IV	209	— — — l')	VI	433
— chloracétique	IV 175, 204		— choloïdanique	VI 435, 563	
— chloranisique	v	682	— choloïdique	VI 435, 557	
— chlorazosuccique	v	879	— cholonique	VI	433
— chloreux	I	420	— chromique	III	462
— chloreuxanthique	VI	267	— — (combinaison avec l'aci-		
— chlorhydrique	I	432	— — — de sulfurique)	III	465
— — (son dosage)	I	441	— — (son emploi dans les re-		
— — (son emploi dans les re-			— — — cherches de chimie		
— — — cherches de chimie			— — — organique)	IV	27
— — — organique)	IV	25	— — (sa séparation de l'alu-		
— — — (séparation et dosage de l')	VI	953	— — — mine, des oxydes du		
— — — liquide	I	436	— — — fer et du manganèse).	III	478
— chlorindoptique	v	973	— — (sa séparation de la ma-		
— — chloré	v	973	— — — gnésie, de la chaux,		
— chlorique	I	416	— — — de la strontiane et de		
— chlorisathydrique	VI	223	— — — la baryte)	III	479
— chlorisatique	VI	218	— — (sa séparation des oxy-		
— chloro-azoteux	I	351	— — — des alcalins)	IV	481
— chlorobenzoiïque	v 615, 629, 634		— — (sa détermination quan-		
— chlorocarbosulfureux	I	934	— — — titative quand il est		

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1017

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
mélangé avec l'oxyde de chrome)	III	481	Acide cyanhydrique	I	951
Acide chrysammiq.	VI	272	— — (son contre-poison)	I	955
— chrysanilique	VI	226	— — (recherche et dosage de l')	I	959
— chrysanisique	V	689	— cyanilique	I	978
— cinnamique anhydre	V	668	— cyanique	I	946
— — hydraté	V	668	— cyanogallique	IV	371
— — (action du perchlorure de phosphore sur l')	V	671	— cyanurénique	VI	421
— cinnamobenzoïque anhydre	V	613	— cyanurique	I	949
— citracartique	IV	314	— — insoluble	I	947
— citracodinitranilique	IV	320	— dammarique	VI	171
— citraconanilique	IV	319	— de la bile	VI	431
— citraconique	IV	301, 309	— désoxalique	V	405
— — (action de l'acide azotique sur l')	IV	314	— diacétyloquercétique	VI	264
— — (action du perchlorure de phosphore sur l')	IV	313	— dialurique	VI	403
— citranilique	IV	316	— diamidiques	IV	534
— citridique	IV	301	— diamidobenzoïque	V	625
— citrique	IV	289, 634	— diamine-amidiques	IV	533
— — (action de la chaleur sur l')	IV	304	— dianique	III	674
— — (action du chlore sur l')	IV	299	— diazoanisoisamamique	V	687
— — (action du perchlorure de phosphore sur l')	IV	300	— diazobenzobenzamique	V	620
— citrobianilique	IV	317	— diazocuminocuminamique	V	656
— citrobiméthylrique	V	483	— diazotoluotoluamique	V	648
— citromonométhylrique	V	483	— diéthyldisulfophosphorique	V	393
— cobaltique	III	536	— diéthylsulfophosphorique	V	393
— coccinique	VI	257	— digitalinique	V	166
— coccognidique	IV	422	— digitalique	IV	422
— collique	VI	479	— digitolérique	IV	422
— colombique	IV	422	— diglycolamidique	V	716
— coménamique	IV	408	— diglycoléthylénique	V	728
— coménique	IV	397, 402	— diglycolique	V	714, 728
— — (action du brome sur l')	IV	406	— diiodosalicylique	VI	136
— — (action du chlore sur l')	IV	405	— diluturique	VI	407
— — (action de la chaleur sur l')	IV	406	— dimétaphosphorique	I	620
— coménovinique	V	383	— diméthylparabanique	IV	670
— convolvulinolique	V	152	— dinitrochlorophénique	V	983
— convolvulique	V	152	— dinitrocrésylique	V	988
— copahurésinique	VI	169	— dinitrodiphénamique	V	978
— copahuvique	VI	169	— dinitroéthylrique	V	1028
— coumarique	VI	144	— — (produits de sa décomposition)	V	1030
— crayeux	I	829	— dinitrophénamique	V	980
— crénique	IV	910	— dioxysalicylique	VI	129
— de la créosole	VI	80	— disulfonaphtalique	VI	73
— croconique	I	855	— disulforétinique	VI	77
— crotonique	IV	422	— dithionique	I	547
— erysammiq.	VI	272	— dulcitartrique	V	128
— cuivrique	III	979	— élacérique	VI	647
— cuminamique	V	655	— élaïdique	V	886
— cuminique anhydre	V	652	— élaïlohexalique	IV	299
— — hydraté	V	653	— ellagique	IV	379
— cuminobenzoïque anhydre	V	613	— élœodique	V	919
— cuminurique	V	657	— épiglycéridartrique	V	803
— cuprocyanhydrique	III	1000	— équisétique	IV	301
— cyamélurique	I	977	— érucique	V	929
			— érythrinique	VI	230
			— érythrique	VI	230
			— érythrisulfurique	V	137

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide érythritartrique.....	V	138	Acide glycéritrartrique.....	V	803
— érythroléique.....	VI	239	— glycocholique.....	VI	431
— esculique.....	V	194	— glycolique.....	V	710
— éthalique cétique.....	V	560	— glyoxylique.....	V 397,	717
— éthérique.....	I	866	— gummique.....	IV	820
— éthérophosphoreux.....	V	380	— hamathionique.....	VI	269
— éthionique.....	V	377	— hédérique.....	IV	422
— éthyllactique.....	V	774	— hémipinique.....	IV	568
— éthylostilbique.....	V	4063	— hexamétaphosphorique.....	I	621
— éthylothionique.....	V	1027	— hidrotique.....	VI	646
— éthyloxamique.....	IV	721	— hippurique.....	V 636, VI	422, 595
— éthylsulfobenzoïque.....	V	634	— homoanisique.....	V	687
— euchroïque.....	I	858	— homocuminique.....	V	658
— eugénallophanique.....	VI	379	— homolactique.....	VI	480
— eugénique.....	VI	149	— humique.....	IV	910
— eugétique.....	VI	150	— humopique.....	IV	566
— euphorbique.....	IV	422	— hydantoïque.....	VI	396
— euxanthique.....	VI	267	— hydrochlorique.....	I	432
— — (ses dérivés).....	VI	267	— hydrocobalticyanique.....	III	548
— éverninique.....	VI	235	— hydrocyanique.....	I	951
— évernique.....	VI	235	— hydroferricyanique.....	III	145
— évernitique.....	VI	235	— hydroferrocyanique.....	III	130
— fellanique.....	VI	558	— hydroflavéique.....	I	941
— fellique.....	VI	557, 562	— hydrofluoborique.....	I	1011
— ferricyanhydrique.....	III	145	— hydrofluosilicique.....	I	1054
— ferrique.....	III	80	— hydrofluotantalique.....	III	669
— ferrocyanhydrique.....	III	130	— hydrofluotitanique.....	III	839
— fluoborique.....	I	1010	— hydroléique.....	V	892
— fluorhydrique.....	I	480	— hydromargaritique.....	V	892
— — hydraté (sa préparation).....	I	485	— hydromargarique.....	V	893
— — (son analyse).....	I	484	— hydropimarique.....	VI	168
— — (dosage de l').....	I	487	— hydrorubéique.....	I	941
— — (gravure sur verre par l').....	I	481, 489	— hydrosulfurique.....	I	552
— fluorique.....	I	482	— hydrotique.....	VI	646
— fluosilicique.....	I	481	— hydroxanthique.....	I	971
— formique.....	IV	232	— hydurilique.....	VI	406
— formobenzolique.....	V	609	— — bichloré.....	VI	407
— fulminique.....	I	949	— hyocholalique.....	VI	438
— fumarique.....	IV	338	— hyocholique.....	VI	437
— fumique.....	VI	905	— hyocholoïdique.....	VI	438
— gaiacique.....	VI	175	— hypoazotique.....	I	364
— gallactique.....	V	98	— hypobromeux.....	I	449
— gallamique.....	IV	364	— hypocarbonique.....	IV	143
— gallatannique.....	IV	363	— hypochloreux.....	I	424
— gallérythronique.....	IV	371	— hypochlorique.....	I	422
— gallique.....	IV	369	— hypochloro-azotique.....	I	351
— — (produits de sa distilla- tion).....	IV	375	— hypogéique.....	V	835
— gallulmique.....	IV	377	— hypoiodique.....	I	466
— gaulthérique.....	VI	138	— hyponiobique.....	III	673
— glaucomélanique.....	IV	379	— — (son dosage).....	III	681
— globuritannique.....	V	170	— — (sa séparation de l'acide tantalique, des oxy- des des métaux qui précèdent le tantale).....	III	682
— glucique.....	V	63	— hyponitroméconique.....	IV	571
— glucocitrique.....	V	53	— hypophosphoreux.....	I	636
— glucoctartrique.....	V	53	— hypophosphorique.....	I	635
— glycériditartrique.....	V	803	— hyposulfandigotique.....	VI	213
— glycérimonotartrique.....	V	802			
— glycérique.....	V	798			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1019

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide hyposulfureux.....	I	545	Acide lignulmique	IV	909
— hyposulfurique.....	I	547	— linoléique.	V	917
— — bisulfuré.	I	550	— lipique.	V	883
— — monosulfuré.	I	548	— lithofellique.	VI	440, 564
— — trisulfuré.	I	550	— lizarique.	VI	248
— igasurique.	IV	422, 601	— lutéogallique.	IV	380
— indigotique.	VI	225	— maléique.	IV	333
— inosique.	VI	430	— malique.	IV	324, 634
— insolinique.	V	659	— — (sa distillation).	IV	332
— iodaninique.	V	688	— — actif.	IV	322
— iodeux.	I	467	— — inactif.	IV	323
— iodhydrique.	I	468	— malovinique.	V	411
— iodique.	I	462	— manganique.	III	40
— — (ses combinaisons avec les autres acides).	I	463	— manniphosphorique.	V	114, 122
— iodoacétique.	V	200	— mannitartrique.	V	114, 122
— iodobenzoïque.	V	630	— mannitique.	V	119
— iodochromique.	III	490	— margarique.	V	849
— iodocinnamique.	V	669	— — (action de l'acide azoti- que sur l')	V	867
— iodopropionique.	V	800	— — (action de la chaleur sur l')	V	861
— iodopyroméconique.	IV	407	— — (son action sur la glycé- rine)	V	846
— iodosulfurique.	I	509	— margaritique.	V	919
— iodotoluique.	V	648	— marin.	I	432
— ipécuanique.	IV	423	— — déphlogistiqué.	I	404
— ipomique.	V	153, 864, VI	— méchloïque.	IV	574
— iridiocyanhydrique.	III	1310	— méconamique.	IV	401
— iridique.	III	1307	— méconique.	IV	396, 555
— isamique.	VI	221	— méconobivinique.	V	383
— isatinique.	VI	218	— méconovinique.	V	383
— isatique.	VI	218	— médullique.	VI	693
— iséthionique.	V	377	— mélangallique.	IV	363
— isomalique.	V	714	— mélanique.	VI	125
— isonitrophénique.	V	975	— mélassique.	V	64
— isopurpurique.	V	984	— mélilotique.	VI	144
— isotartrique.	IV	265	— mellitique.	I	855
— itaconanitique.	IV	349	— mellonhydrique.	I	975
— itaconique.	IV	304, 306	— ménique.	IV	268
— jalappinolique.	V	155	— mésaconique.	IV	310, 314
— jalappique.	V	154	— mésoxalique.	VI	410
— japonique.	IV	382	— méta-antimonique.	III	849
— kalisaccharique.	V	63	— métacétique.	V	18
— kokkinique.	VI	268	— métacétonique.	V	18, 21
— kramérique.	IV	423	— métagallique.	IV	377
— lactique.	IV	350, VI	— métagammique.	IV	820
— — anhydre.	IV	355	— métamargarique.	V	890
— — produit par l'oxydation du propylglycol.	V	770	— métaoléique.	V	891
— lactotartriques.	V	98	— métapectinique.	IV	427
— lampique.	V	341	— métapectique.	IV	431
— lantanurique.	VI	395	— métaphosphorique.	I	620
— laurique.	V	826	— métastannique.	III	782
— laurostéarique.	V	826, 924	— métatartrique.	IV	264
— lécanorique.	VI	229	— métatitanique.	III	826
— lédonique.	VI	156	— métatungstique.	III	706
— leucique.	VI	467, 468	— méthoxacétique.	V	479
— leucoturique.	VI	400	— méthyliques (principaux).	V	484
— lichenstéarique.	VI	239	— méthylodithionique.	V	4032
— lignhumique.	IV	909			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide méthylxamique.	IV	168, 727	Acide nitrococcusique.	VI	259
— méthylxanthique.	V	484	— nitrocuminique.	V	654
— méthylsalicylique.	VI	138	— nitrodarcylique.	VI	48
— méthylsulfureux.	I	935	— nitrohippurique.	V	648
— mimotannique.	IV	381	— nitro-hydrurilique.	VI	407
— molybdeux.	III	737	— nitroleucique.	VI	466
— molybdique.	III	731	— nitromarique.	VI	468
— — (sa combinaison avec l'ammoniaque et l'acide phosphorique) ...	III	734	— nitrométacétique.	V	512
— — (sa séparation de l'acide tungstique)	III	739	— nitronaphtalésique.	VI	69
— — (sa séparation des oxydes métalliques propre- ment dits)	III	740	— nitrophénésique.	V	977
— — (sa séparation des oxydes terreux, des oxydes alcalins)	III	742	— nitrophénique.	V	974
— monamidiques quaternaires. .	IV	533	— nitrophénisique.	V	979
— — secondaires.	IV	527	— nitrophthalique.	VI	74
— — tertiaires.	IV	530	— nitroprussianhydrique.	III	159
— monochlorohippurique.	V	641	— nitroprussique.	III	159
— monoiodosalicylique.	VI	136	— nitrosalicyleux.	VI	125, 128
— monométaphosphorique.	I	620	— nitrosalicylique.	VI	129, 137
— mononitrocrésylique.	V	988	— nitrotartrique.	IV	244, 270
— monoxysalicylique.	VI	129	— nitrotéréphtalique.	VI	103
— moringue.	V	918	— nitrotoluique.	V 648, VI	57
— morintannique.	IV 384, VI	270	— nitrovalérianique.	V	535
— morique.	VI	271	— nitroxybenzoïque.	V	635
— mucique.	IV	825	— nitroxynaphtalique.	VI	68, 298
— mucovinique.	V	412	— œnanthique.	V	925
— muriatique.	I	432	— — chloré.	V	926
— — oxygéné.	I	404	— œnanthylrique.	V	921
— mycomélinique.	VI	402	— œnanthylobenzoïque anhydre. .	V	613
— myristique.	V 826, VI	924	— œnanthylocuminique anhydre. .	V	653
— — anhydre.	V	827	— oléique.	V	856
— myristobenzoïque anhydre. .	V	613	— — (action de la chaleur sur l')	V	862
— myronique.	V 305, VI	572	— — (action de l'acide azoti- que sur l')	V	881
— myrrhique.	VI	181	— — (action de l'acide hypo- azotique sur l')	V	886
— naphthionique.	VI	68	— — (son action sur la glycé- rine)	V	853
— narcotique.	IV	569	— oléobutyrique.	V	932
— nicéique monochloré.	V	617	— oléophosphorique.	V	946
— niobique.	III	676	— oléoricinique.	V	919
— — (son dosage)	III	682	— opianique.	IV	567
— nitranisique.	V 682, VI	123	— opiano-sulfureux.	IV	568
— nitrazophényloxamique.	IV	701	— organiques (généralités)	IV	115
— nitreuxanthique.	VI	268	— — (action des réactifs sur les)	IV	120
— nitrique.	I	347	— — anhydres (leur produc- tion)	IV	126
— nitroacétylphlorétique.	V	183	— — (leur mode de produc- tion)	IV	128
— nitrobenzoïque.	V 615, VI	631	— — volatils (tableau des prin- cipaux)	IV	117
— — anhydre.	V	611	— orsellique.	VI	233
— nitrobromophénésique.	V	977	— osman-osmique.	III	1304
— nitrochlorobenzoiïque.	V	634	— osmieux.	III	1295
— nitrochlorophénamique.	V	984	— osmiocyanhydrique.	III	1300
— nitrocholique.	VI 436, VI	562	— osmique.	III	1297
— nitrocinnamique.	V 662, VI	669	— oxalamylique.	V	527
— — anhydre.	V	668	— oxalhydrique.	V	14
— nitrocinnamique hydraté.	V	672			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1021

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide oxalique.....	IV	142, 635	Acide phénique nitrobiechloré....	V	985
— oxalovinique.....	V	381	— — nitrobi-iodé.....	V	972
— oxalurique.....	VI	411	— — pentachloré.....	V	973
— oxamique.....	IV	137, 165	— — perchloré.....	V	971
— oxanilique.....	IV	167	— — tribromé.....	V	974
— oxybenzoïque.....	V	619, 620, 634	— — trichloré.....	V	973
— oxycarminique.....	VI	258	— — trinitré.....	V	979
— oxycuminique.....	V	657	— phénylaconitamique.....	IV	317
— oxylizarique.....	VI	248	— phénylcitraconamique.....	IV	319
— oxyoléique.....	V	857	— phénylcitramique.....	IV	316
— oxyphénique.....	IV	180	— phénylcitrobiamique.....	IV	317
— oxypicrique.....	IV	384, VI 268	— phénylitaconamique.....	IV	319
— oxyporphyrrique.....	VI	269	— phényloxamique.....	IV	167
— oxySaccharique.....	V	6, 14	— phénylsulfamique.....	IV	689
— oxysylvique.....	VI	167	— phénylsulfureux.....	IV	47
— oxytéréphtalamique.....	VI	103	— phloréthylamique.....	V	182
— oxytéréphtalique.....	VI	103	— phlorétique.....	V	180
— oxytoliique.....	VI	49	— phosphacétique.....	IV	211
— oxytoluïque.....	VI	49	— phosphatique.....	I	635
— palmique.....	V	923	— phosphobivinique.....	V	379
— palmitique.....	V	560, 830, 924	— phosphocuprylique.....	V	546
— palmitonique.....	V	830	— phosphoglycérique.....	V	802
— papavérique.....	IV	423	— phosphoreux.....	I	633
— parabanique.....	VI	397, 410	— — anhydre.....	I	633
— paracoménique.....	IV	407	— — hydraté.....	I	633
— paracholique.....	VI	432	— phosphorique.....	I	616
— para-ellagique.....	IV	371	— — (action de l'eau et de la		
— paramaléique.....	IV	338	chaleur sur l').....	I	618
— paramalique.....	V	714	— — (son dosage).....	I	626
— parapectique.....	IV	431	— — (son dosage dans les os).....	VI	712
— paratartraique.....	IV	276	— — (son emploi dans les re-		
— paratartrélique.....	IV	276	cherches de chimie		
— paratartrique.....	IV	276	organique).....	IV	24
— — anhydre.....	IV	276	— — (sa présence dans le ré-		
— paratartrométhylique.....	V	483	gne végétal).....	IV	870
— paratartrovinique.....	V	382	— — (séparation de l').....	I	630
— pectique.....	IV	430, 635	— — (sa séparation de l'alu-		
— pectolactique.....	V	99	mine).....	I	630
— pectosique.....	IV	429	— — (ses hydrates).....	I	618
— pélargobenzoïque anhydre.....	V	612	— — anhydre.....	I	616
— pélargonique anhydre.....	V	884	— — ordinaire.....	I	623
— — hydraté.....	V	884	— — trihydraté.....	I	623
— pentathionique.....	I	550	— phosphosalicylique.....	VI	139
— perchlorique.....	I	418	— phosphovinique.....	V	379
— perchlorocarbosulfureux.....	I	933	— phtalanilique.....	VI	74
— perchromique.....	III	472	— phtalique.....	VI	73
— périodique.....	I	465	— — trichloré.....	VI	74
— permanganique.....	III	12	— phtorhydrique.....	I	480
— perruthénique.....	III	1336	— picramique.....	V	980
— persulfocyanhydrique.....	I	971	— picrique.....	V	979
— — (action de la chaleur sur			— pierocyanique.....	V	982
l').....	I	971	— pimarique amorphe.....	VI	167
— perurique.....	VI	418	— pimélique.....	V	882
— phénique.....	V	970	— pinique.....	VI	167
— — bibromé.....	V	974	— pinitartrique.....	V	132, 133
— — bichloré.....	V	972	— pipérylsulfocarbamique.....	IV	677
— — binitré.....	V	977	— platinocyanhydrique.....	III	1263
— — monobromé.....	V	974	— plombique.....	III	914

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide p ombique (sa combinaison avec l'acétate de plomb)	IV	193	Acide rubichlorique	VI	252
— — (dosage)	III	924	— rubinique	IV	382
— polychromatique	VI	272	— rufigallique	IV	371, 378
— polygallique	IV	423	— rufimorique	IV	385
— porphyrique	VI	269	— rufocatéchuicque	IV	382
— propionique	V	18	— ruthéniocyanhydrique	III	1341
— propylsulfurique	V	505	— ruthénique	III	1336
— propylthionique	V	506	— rutinique	IV	423
— propylxanthique	V	507	— saccharique	V	14
— prussique	I	951	— salicyeux	VI	123, 124
— pseudo-urique	VI	394	— salicylique (action du brome sur l')	VI	135
— purpurique	VI	405	— — (action du chlore sur l')	VI	134
— pyracoméniqne	IV	407	— — (action de l'iode sur l')	VI	136
— pyro-alizarique	VI	249	— — anhydre	VI	130
— pyrogallique	IV	375	— — hydraté	VI	128
— pyrogénés (tableau des principaux)	IV	119	— salicylobenzoïque anhydre	V	613
— pyroligneux	IV	179	— salicylurique	VI	133
— pyrolithofellique	VI	440	— salmonique	VI	688
— pyroliyvlque	VI	181	— salylique	VI	134
— pyroméconique	IV	397, 406	— sanguins	VI	544
— pyromellitique	I	857	— santonique	IV	423
— pyromucique	IV	825, 828	— sébacamique	V	866
— pyropectique	IV	432	— sébacique	V	862
— pyrophosphorique	I	621	— sélényhydrique	I	583
— pyrotartranilique	IV	274, 690	— sélénieux	I	581
— pyrotartrique	IV	269	— séléniocyanhydrique	I	979
— — anhydre	IV	269	— sélénique	I	582
— — liquide	IV	267	— silicique	I	1022
— pyrotartronitrilique	IV	275, 690	— — (sa présence dans le règne végétal)	IV	870
— pyrotérébique	VI	102	— silicodécitungstique	III	711
— pyruvique	IV	267	— silicotungstique	III	711
— quadrichlorisamique	VI	222	— sinapique	V	573
— quercélique	V	185, VI 263	— sorbinique	V	110
— quercitanrique	IV	385	— sorbitarrique	V	109
— quercitartrique	V	135	— sous-hypoiodique	I	467
— quinique	IV	409	— spiroyleux	VI	123
— quinonique	IV	414	— stannique	III	784
— quinoatannique	IV	385	— — (sa séparation de la magnésie, de la chaux, de la strontiane et de la baryte)	III	797
— quinovatique	IV	386, 418	— — (sa séparation des oxydes alcalins, du protoxyde d'étain)	III	798
— racémique	IV	276	— — (sa séparation des acides du vanadium et du molybdène, des acides hyponiobique, tungstique et tantanique)	III	794
— résino-gaiacique	VI	175	— — naturel	III	816
— rhéadique	IV	423	— stéarérique	VI	646
— rhéique	VI	240	— stéarique	V	840
— rhodanhydrique	I	969	— — (action de l'acide azotique sur l')	V	867
— rhodéorétnique	VI	179	— — (action de la chaleur sur l')	V	861
— rhodique	III	1317			
— rhodizonique	I	853			
— ricinique	V	919			
— ricinoléique	V	919			
— robinique	IV	423			
— roccellique	IV	423, VI 234			
— rosacique	VI	422			
— rosolique	VI	293			
— rubérythrique	VI	248, 251			
— rubiacique	VI	248, 250			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide stéarique (son action sur la glycérine)	VI	835	Acide sulfofulvique	VI	214
— stibéthylrique	V	1063	— sulfoglucique	IV	744, V 52
— strychnique	IV	422, 602, VI	— sulfoglutinique	VI	73
— subéranilique	V	868	— sulfoglycérique	V	801, 888
— subérique	V	867	— sulfoglycolique	V	704
— succinique	V	869, VI	— sulfogras	V	888
— — (de sa présence constante parmi les produits de la fermentation alcoolique)	V	243	— sulfohélénique	VI	148
— — monohydraté	V	276	— sulfohippurique	V	637
— succino-éthylénique	V	767	— sulfoléique	V	889, 888
— sudorique	VI	646	— — (action de l'eau sur l')	V	890
— sulfacétique	IV	175, 209	— sulfolignique	IV	744
— sulfacéthothymique	V	990	— sulfomannitique	V	113, 121
— sulfamylique	V	524	— sulfomargarique	V	888, 889
— sulfanilique	IV	240, 689	— — (action de l'eau sur l')	V	890
— sulfanisolique	V	690	— sulfomellonique	I	978
— sulfhydrindique	VI	215	— sulfomésitylique	IV	213
— sulfhydrique	I	552	— sulfométhylrique	V	482
— — (son analyse)	I	556	— sulfométhylolique	V	489
— — (sa préparation)	I	557	— — monochloré	V	489
— — (son dosage)	I	560	— — bichloré	V	489
— — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	25	— — trichloré	V	489
— sulfhydromellonique	I	978	— sulfonaphthalidamique	VI	68
— sulfhyposulfurique	I	548	— sulfonaphthalidique nitré	VI	68
— sulfindigotique	VI	209, 212	— sulfonaphthalique	VI	72
— — (ses dérivés par oxydation)	VI	214	— sulfonaphthique	VI	72
— sulfindique	VI	216	— sulfonitronaphthalique	VI	78
— sulfisataneux	VI	223	— sulfophénique	V	971
— sulfisatique	VI	214	— sulfophlorétique	V	182
— sulfo-amylolique	V	530	— sulfopianique	IV	567
— sulfo-antimonique	III	873	— sulfopropylique	V	505
— sulfoazotés	II	356	— sulfoprotéique	VI	447
— — (leurs propriétés générales)	II	258	— sulfopurpurique	VI	209, 212
— sulfobenzidique	VI	47	— sulfurufique	V	187, VI 214
— sulfobenzoiïque	V	615, 633	— sulfosalicylique	VI	129, 132
— sulfobutylique	V	513	— sulfosinapisique	V	574
— sulfocacodylique	IV	230	— sulfostéarique	V	888
— sulfocamphorique	V	583	— sulfosuccinique	V	880
— sulfocaprylique	V	544	— sulfothymique	V	990
— sulfocarbamique	I	927	— sulfotoluénique	VI	49
— sulfocarbonique	I	926	— sulfovinique	V	374
— sulfocellylique	V	564	— sulfoviridique	VI	214
— sulfocérotique	V	561	— sulfoxyarsénique	II	259
— sulfocétique	V	556	— sulfoxyphosphovinique	V	380
— sulfocinnamique	V	669, 673	— sulfureux	I	508
— sulfocrésylique	V	988	— — (son analyse)	I	513
— sulfocuménique	VI	55	— — (son dosage)	I	518
— sulfocyanhydrique	I	969	— — (ses usages)	I	518
— sulfocyménique	VI	57	— — gazeux (sa préparation)	I	514
— sulfodraconique	VI	123	— — liquide (sa préparation)	I	516
— sulfo-éthylolique	V	391	— — — (propriétés de l')	I	513
— sulfoflavique	VI	214	— — hydraté	I	510
			— — en dissolution dans l'eau (préparation de l')	I	516
			— — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	24
			— sulfureux (séparation et dosage de l')	VI	953

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide sulfurique.....	I	520	Acide tartrométhyllique.....	V	482
— — (son analyse).....	I	528	— tartronique.....	IV	270
— — (dosage de l').....	I	541	— tartrovinique.....	V	382
— — (son emploi dans les re- cherches de chimie organique).....	IV	22	— taurochénocholique.....	VI	439
— — (son existence dans le règne végétal).....	IV	868	— taurocholique.....	VI	436
— — (sa fabrication).....	I	529	— tellureux.....	I	587
— — (sa production au moyen du plâtre).....	II	575	— tellurhydrique.....	I	589
— — (purification de l').....	I	539	— tellurique.....	I	589
— — anhydre.....	I	520	— térébenthilique.....	VI	103
— — bihydraté.....	I	528	— térébenzique.....	VI	102
— — chlorhydraté.....	I	659	— térébique.....	VI	101
— — monohydraté (action de l'eau sur l').....	I	527	— téréchrysiq.	VI	103
— — de Nordhausen.....	I	523	— téréphtalique.....	VI	102
— — normal.....	II	237	— térétinique.....	VI	85
— — ordinaire ou acide anglais	I	525	— tétramétaphosphorique.....	I	621
— — trihydraté.....	I	528	— tétrathionique.....	I	550
— sylvique.....	VI	167	— thallique.....	III	1384
— du tabac.....	IV	634	— thannique.....	IV	276
— taigutique.....	IV	423	— thiacétique.....	V	356
— tannique.....	IV	363	— thiobenzoïque.....	V	635
— tannomélanique.....	IV	364	— thiocyanhydrique.....	I	971
— tannoxylique.....	IV	364, 371	— thioformique.....	IV	234
— tantalique.....	III	659	— thionaphtamique.....	VI	68
— — (son dosage).....	III	664	— thionurique.....	VI	402
— — (sa séparation des oxydes du fer et du manganèse)	III	666	— thiotoluique.....	VI	53
— — (sa séparation des oxydes métalliques et des oxydes terreux).....	III	665	— thymylsulfurique.....	VI	156
— — (sa séparation de la zir- cone, de la glucine, de l'alumine, de la mag- nésie et de la chaux, de la baryte, des oxy- des alcalins).....	III	667	— titanique.....	III	825
— tartraliq.	IV	265	— — (dosage).....	III	830
— tartramique.....	IV	273	— — (préparation).....	III	827
— tartrainylique.....	V	527	— — (sa séparation de l'a- cide hyponiobique, de de l'oxyde de cadmium, des oxydes du zinc, du cobalt, du nickel, du manganèse et surtout du fer).....	III	833
— tartrélique.....	IV	265	— — (sa séparation de la chaux, de la stron- tiane et de la baryte, des oxydes alcalins)..	III	836
— tartrique.....	IV	241	— — (sa séparation des oxydes du cérium, de l'yttria, de la zircone, de la glucine et de l'alumi- ne, de la magnésie)..	III	835
— — (combinaisons acides for- mées par l'union de la glycérine et de l')...	V	802	— — (sa séparation des oxydes de l'étain, de l'acide tungstique).....	III	832
— — (sa combinaison avec l'é- métique).....	IV	258	— toluamique.....	V	648
— — (sa fermentation).....	V	299	— toluénylsulfamique.....	VI	53
— — (produits de l'action de de la chaleur sur l')..	IV	264	— toluique.....	V 647, VI 50, 57	
— — anhydre.....	IV	266	— toluilsulfamique.....	VI	52
— — artificiel.....	IV	284	— tolorique.....	V	648
— — droit.....	IV	242	— tribromosalicylique.....	VI	136
— tartrique gauche.....	IV	245	— trichloracétique.....	IV 175, 205	
— — inactif.....	IV	284	— trigénique.....	V	342
			— triglycolamidiq.	V	716
			— trimétaphosphorique.....	I	621

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1025

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Acide trinitrocrésylique.....	v	989	Acier (sa composition)	III	300
— trinitrophénique	v	979	— (sa fabrication par la méthode		
— trinitroxybenzoïque.....	v	620	rivoise)	III	369
— triodosalicylique	VI	136	— (sa fusion)	III	364
— trisulfocarbonique	I	926	— (ses combinaisons avec diffè-		
— trithionique	I	548	rents métaux.	III	378
— tungstique.....	III	689	— (ses emplois)	III	381
— — (ses combinaisons avec			— (ses propriétés générales)...	III	304
l'acide silicique).....	III	711	— (recuit de l')	III	311
— — (son dosage)	III	715	— (trempe de l')	III	308
— — (ses hydrates)	III	690	— corroyé	III	351
— — (sa séparation des acides			— damassé.....	III	367
tantalique et hyponio-			— de cémentation	III	322
bique, des oxydes mé-			— — (état du charbon dans l')	III	349
talliques proprement			— fondu.....	III	357
dits).....	III	716	— — (sa fabrication par le		
— — (sa séparation des oxydes			procédé Bessemer)..	III	370
terreux, des oxydes al-			— indien	III	367
calins)	III	718	— naturel	III	317
— tungstosilicique.....	III	712	— poule	III	348
— tyrosisulfurique.....	VI	464	— puddlé	III	320
— ulmique	IV	909	— sauvage	III	320
— uramilique.....	VI	404	— Woolz	III	367
— ureux	VI	415	Acieration (résumé des recher-		
— urique	VI	389	ches de M. Fremy sur l')..	III	437
— — (produits de son oxyda-			— complémentaire	III	440
tion)	VI	394	Aconitales	IV	303
— — (son dosage dans l'urine).	VI	594	— d'ammoniaque	IV	304
— uroxanique	VI	390	— d'argent	IV	306
— usnique	VI	238	— de baryte	IV	304
— vaccinique	v	938	— de chaux	IV	304
— valérianique anhydre.....	v	533	— de cuivre	IV	306
— — hydraté	v	534	— de fer	IV	305
— valérobenzoïque anhydre... v	v	612	— de magnésie.....	IV	305
— vanadique.....	III	760	— de manganèse.....	IV	305
— — (ses combinaisons avec			— de mercure	IV	306
les acides)	III	766	— de plomb	IV	306
— — (sa séparation de la ba-			— de potasse.....	IV	303
ryte, des oxydes alcal-			— de soude	IV	304
ins fixes)	III	769	— de zinc	IV	305
— — (sa séparation des oxydes			Aconitine	IV	681
métalliques propre-			Aconitobianile	IV	318
ment dits).....	III	768	Acroléine.....	v	791
— des végétaux (étude des prin-			Acrylamine	IV	732
cipaux)	IV	141	Actions chimiques (des forces		
— vérratrique	IV	423	d'où émanent les).....	I	133
— vinyques	v	311, 374	Action des courants électriques		
— violurique	VI	408	faibles sur les composés		
— viridique	IV	383	insolubles	II	58
— xanthamylique.....	v	528	Adipates.....	v	883
— xanthique	v	331, 415	Adulaire	II	682
— xanthopénique.....	IV	568	Ænomètre	v	460
— xanthoprotéique.....	VI	447	Affinage des métaux précieux... III	1232	
Acier	III	300	Affinité	I	5
— (divers procédés de fabrica-			— (force d').....	I	136, 142
tion).....	III	374	Agates	I	1040
— (essai de l')	III	313	— (différentes espèces d').....	I	1040
— (analyse de l')	III	408	Agrostemmine.....	IV	682

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Aigue-marine.....	II	690	Alcalis organiques naturels, so-		
— — artificielle.....	II	907	lides et fixes.....	IV	553
Aimant naturel.....	III	79	— — naturels liquides et vola-		
Air (analyse de l').....	I	298	tils.....	IV	615
— (propriétés de l').....	I	332	— — peu connus.....	IV	681
— (sa composition).....	I	322	— de l'opium.....	IV	553
— (est-il une combinaison ou un			— des quinquinas.....	IV	575
mélange?).....	I	331	— des strychnées.....	IV	601
— (existence d'un principe hydro-			— du Peganum harmala.....	IV	610
géné et carboné dans l')..	I	321	— végétal.....	II	224
— (phénomènes de combustion			— volatil.....	I	385
dans l').....	I	332	Alcaloïdes artificiels (liste des		
→ (action sur les métaux).....	II	32	principaux).....	IV	537
— alcalin.....	I	384	Alcaptone.....	VI	590
— atmosphérique.....	I	296	Alcarazzas.....	II	862
— — (son action sur les mé-			Alcarsine.....	IV	220
taux).....	II	32	Alcools (généralités).....	V	308
— chaud (son emploi dans les			— (action des acides sur l')....	V	372
hauts fourneaux).....	III	235	— (action du brome et de l'iode		
— confiné (analyse de l').....	I	324	sur l').....	V	370
— — dans la terre végétale (sa			— (action du chlore sur l')....	V	367
composition).....	VI	857	— (action de l'eau régale sur l')..	V	369
— déphlogistiqué.....	I	176	— (action des hydracides sur l')..	V	384
— du feu.....	I	178	— (action du persulfure de phos-		
— pur.....	I	178	phore sur l').....	V	392
— vital.....	I	178	— (son action sur les sels)....	V	338
Airain.....	III	1032	— (synthèse).....	V	315
Alanine.....	V	341, 346	— (sa préparation dans les la-		
Alantine.....	IV	986	boratoires).....	V	337
Albâtre antique.....	II	586	— (sa transformation en glycol)..	V	699
— calcaire.....	II	586	— (quantité contenue dans les		
— gypseux.....	II	574	vins).....	V	454
— oriental.....	II	581	— allylique.....	V	562
Albite.....	II	681	— — (tableau de ses dérivés)..	V	577
Albuminate de plomb.....	VI	457	— — potassé.....	V	563
Albumine.....	VI	453	— amylique.....	V	521
— (son état naturel — sa prépa-			— — potassé.....	V	523
ration).....	VI	457	— amythallique.....	III	1385
— (sa présence dans l'urine)..	VI	601, 603	— anisique.....	V	314, 678
— (ses usages — son analyse)..	VI	456	— d'asphodèle.....	V	427
— coagulée.....	VI	453	— benzoïque.....	V	590
— végétale.....	VI	458	— de betterave.....	V	423
Albuminose.....	VI	450	— — (fabrication).....	V	424
Alcalimètre.....	II	236	— butylique.....	V	507
Alcalimétrie.....	II	235	— — potassé.....	V	508
Alcalis artificiels.....	IV	685	— butylsulfomercurique.....	V	518
— dérivés des radicaux alcooli-			— butylsulfopotassique.....	V	517
ques.....	IV	717	— camphoriques.....	V	578
— dulcifié.....	II	224	— caproylique.....	V	536
— organiques (généralités)....	IV	440	— caprylique.....	V	540
— — (leur recherche dans un			— — (action de l'acide azoti-		
cas d'empoisonne-			que sur l').....	V	544
ment).....	IV	548	— — potassé.....	V	543
— — artificiels (historique —			— — sodé.....	V	543
généralités).....	IV	446	— cérotique.....	V	560
Alcalis organiques naturels.....	IV	441	— cérylique.....	V	560
— — — (formules des prin-			— cétique.....	V	556
cipaux).....	IV	443	— cholestérique.....	V	673

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Alcool cinnamique	v	661	Aldéhyde camphorique (dérivé de		
— crésylique	v	987	l'alcool camphorique du		
— cuminique	v	649	succin)	v	589
— diatomiques	v	690	— caprylique	v	546
— diéthylénique	v	721	— cinnamique	v	666
— — monobromhydrique	v	726	— cuminique	v	650
— — monochlorhydrique	v	726	— diéthylique	v	348
— diglycérique	v	796	— énodylique	VI	155
— — triéthylique	v	798	— glycolique	v	707
— éthalique	v	556	— mésityque	IV	211
— éthylénique	v	722	— œnanthylique	v	919
— éthylhallique	III	1385	— perchloré	IV	200,
— de genièvre	v	426	— sycocérylique	v	661
— de grain	v	426	— toluïque	v	646
— hététhylénique	v	725	— vinique	v	340
— mélassique	v	561	Aleuromètre	IV	1004
— menthique	v	578	Aleurone	IV	977
— mésityque	IV	212	Aliments	VI	539
— méthylhallique	III	1385	— simples azotés	VI	539
— méthylique	v	474	— — non azotés	VI	540
— — (préparation — usages)	v	476	— plastiques	VI	540
— — potassé	v	475	— respiratoires	VI	540
— — sodé	v	475	Alizarates	VI	249
— monoatomiques	v	308, 333	Alizarine	VI	246, 248
— œnanthylique	v	921	Alizaris	VI	252
— pentéthylénique	v	725	Allantoïne	VI	394
— phénique	v	970	Alliages (définition des)	I	12
— polyatomiques	v	311	Alliages	II	30, 990
— polyéthyléniques (leur oxyda-			— d'antimoine	III	879
tion)	v	726	— d'antimoine et de fer	III	880
— de pomme de terre	v	426	— — — potassium	III	879
— potassé	v	334	— — — zinc	III	880
— propylique	v	505	— de d'Arcet	III	902
— de soufre	I	923	— d'argent	III	1168
— tétréthylénique	v	724, 725	— — et de cuivre	III	1169
— — monochlorhydrique	v	726	— — — — (essais des)	III	1180
— toluïque	v	646	— — — — zinc	III	1170
— de topinambour	v	427	— de bismuth	III	902
— triatomiques	v	786	— de cadmium	III	651
— triéthylénique	v	722, 725	— de chrome	III	494
— — monobromhydrique	v	726	— de cuivre	III	1029
— — monochlorhydrique	v	726	— — et d'argent (essai d'un)	III	1180
— triglycérique	v	796	— — et d'étain	III	1033
— — tétréthylique	v	798	— — — et de fer	III	1030
— sycocérylique	v	660	— — — — zinc	III	1010
— vinique	v	333	— d'étain	III	884
Alcoomètre	v	457	— de fer	III	119
Aldéhydate d'ammoniaque	v	345	— d'iridium	III	1301
Aldéhyde	v	310, 317	— de mercure	III	3103
— (action de l'amalgame de so-			— de Newton	III	912
dium sur l')	v	355	— de nickel	III	521
— (son action sur le glycol)	v	700	— d'or	III	1223
— amylique	v	523, 536	— — (analyse des)	III	1226
— anisique	v	679	— — (analyse par la coupella-		
— alphaltolique	v	647	tion)	III	1228
— benzoïque	v	592	— — et d'argent	III	1225
— butyrique	v	511	— — — et de palladium	III	1226
— camphorique	v	581	— — — et de platine	III	1226

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Alliages d'or, d'argent et de rhodium.....	III	1226	Alumine (sa séparation de la magnésie).....	II	653
— — et de cuivre.....	III	1223	— (sa séparation de la strontiane).....	II	655-
— d'osmium.....	III	1301	— allotropique.....	II	648
— de palladium.....	III	1328	— anhydre.....	II	641
— de platine.....	III	1268	— bihydratée allotropique.....	II	648
— de plomb.....	III	938	— hydratée.....	II	647
— de potassium.....	II	260	Aluminéthyle.....	V	1022
— de Réaumur.....	III	880	Aluminium.....	II	630
— de rhodium.....	III	1319	— (son équivalent).....	I	50
— de ruthénium.....	III	1341	— (son extraction).....	II	635
— de sodium.....	II	433	Aluns.....	II	668
— de tantale.....	III	671	Alun (état naturel et extraction).....	II	671
— de thallium.....	III	1396	— (sa fabrication au moyen des schistes alumineux).....	II	672
— de Wood.....	III	652, 938	— (sa fabrication au moyen des argiles).....	II	674
— de zinc.....	III	617	— d'ammoniacale.....	II	675
Allophanate d'amylène.....	V	533	— basique.....	II	674
— de baryte.....	V	445	— calciné.....	II	671
— de glycérine.....	VI	378	— de chrome.....	III	497
— de glycol.....	VI	379	— — — à base d'ammoniacale.....	III	500
— de méthylène.....	V	500	— — — à base de potasse.....	III	498
— d'oxyde de phényle.....	V	972	— — — à base de soude.....	III	500
— de potasse.....	V	445	— de fer.....	III	203
— de soude.....	V	445	— de manganèse.....	III	52
Alloxanates.....	VI	899	— de potasse.....	II	669
Alloxane.....	VI	396	— de roche.....	II	671
— (dérivés de l').....	VI	398	— de Rome.....	II	672
Alloxanthine.....	VI	401	— de soude.....	II	675
Alumettes chimiques (fabrication des).....	I	611	— de thallium.....	III	1398
Alluvions.....	I	120	Alunage.....	VI	320
Allylamine.....	IV	732	Alunite.....	VI	671
Allyle.....	V 997, VI 33		Amalgamation de l'argent.....	III	1193
Allylène.....	VI	37	Amalgames.....	I 12, III 1103	
Allyloxaméthane.....	V	576	Amalgame d'ammonium.....	II	463
Aloétine.....	VI	272	— d'argent.....	III	1171
Aloïsol.....	VI	272	— de bismuth.....	III	1104
Alquifoux.....	III	936	— de cuivre.....	III	1104
Althéine.....	IV	343	— d'étain.....	III	1104
Aluminates artificiels cristallisés (liste des).....	II	1043	— d'or.....	III	1225
Aluminate de chaux.....	II	602, 650	Amandine.....	VI	472
— de cobalt.....	III	558	Amarante.....	VI	331
— de glucine.....	III	704	Amarine.....	V	605
— de magnésie.....	II	650	— trinitrée.....	V	611
— de plomb.....	III	954	Amarone.....	V	607
— de potasse.....	II	649	Amarythrine.....	VI	232
— de soude.....	II	650	Amblygonite.....	II	435
— de zinc.....	III	628	Ambre gris.....	VI	564
Alumine.....	II	641	— jaune.....	VI	173
— (son dosage).....	II	652	— noir.....	I	759
— (sa présence dans le règne végétal).....	IV	873	Ambréine.....	VI	564
— (sa séparation de la baryte).....	II	655	Amendements des terres.....	VI	883
— (sa séparation de la chaux).....	II	654	Amer de Welter.....	V	979
— (sa séparation de la lithine, de la soude et de la potasse).....	II	656	Améthanés.....	IV	139
			Améthyste.....	I	1040

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1029

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Améthyste artificielle.....	II	907	Ammonium (amalgame d').....	II	463
— orientale.....	II	642	— (théorie de l').....	II 460, IV	472
Amides.....	II 492,	IV 503	— (objections à la théorie de l')..	II	462
— (généralités).....	IV	130	Ammoniuro de fer.....	III	189
— (leur fermentation).....	V	205	— de mercure.....	II	463
— (tableau des principales)....	IV	136	Ampéline.....	VI	79
— acides.....	IV	137	Amphibole.....	II	629
— — (tableau des principales)..	IV	139	Amygdaline.....	V 145, 303,	594
— basiques.....	IV	140	Amylamine.....	IV	729
— éthyllactique.....	V	774	— (action de l'éther amylobrom-		
— métalliques.....	IV	524	hydrique sur l').....	IV	730
— neutres.....	IV	130	Amylaniline.....	IV 687,	703
Amidin.....	IV	962	Amylate de potasse.....	V	523
Amidine.....	IV	962	Amylcyaniline.....	IV	703
Amido-azotures de tungstène....	III	727	Amyle.....	V 522,	995
Amidogène.....	IV 165,	V 618	— bichloré.....	V	996
Amidon (généralités).....	IV	960	— quadrichloré.....	V	996
— (propriétés).....	IV	978	Amylène.....	V 522,	VI 24
— (son extraction).....	IV	988	— (action de l'acide nitrique sur		
— (fermentation alcoolique de l')..	V	276	l').....	VI	28
— (grosneur des différents grains			— (action des chlorures de sou-		
d').....	IV	974	fre sur l').....	VI	28
— des farines.....	VI	826	— binitré.....	VI	28
Amidonitrophényle.....	VI	58	— bromé.....	VI	27
Amidures.....	IV	164	Amyléthylaniline.....	IV 688,	703
— de cuivre.....	III	1041	Amyléthylurée.....	VI	385
Amines.....	IV	460	Amylglycide.....	V	904
Amin-platammonium.....	III	1277	Amylglycol.....	V	781
Amisatine.....	VI	222	— (son oxydation par l'acide azo-		
Ammélide.....	I	973	tique).....	V	783
Amméline.....	I	973	— diacétique.....	V	783
Ammiaques.....	III	1342	Amyliaque.....	V	326
Ammonialdéhydé mésityque.....	IV	211	Amylméthylaniline.....	IV 688,	703
Ammoniaque.....	I	384	Amylnicoline.....	IV	633
— (analyse de l').....	I	389	Amylnitrophénidine.....	V	987
— (état naturel — modes de for-			Amyloïde.....	IV	968
mation de l').....	I	391	Amylon.....	V 210,	268
— (dosage de l').....	I 397,	II 466	Amylophosphates.....	V	526
— (son dosage dans les os)....	VI	713	Amylpipéridine.....	IV 678,	681
— (ses usages).....	I	403	Amylstrychnine.....	IV	602
— (sa préparation).....	I	393	Amylthiosinnamine.....	IV	716
— (son existence dans l'air) ...	I	320	Amylurée.....	VI 380,	385
— (sa séparation de la potasse)..	II	466	Amyrine.....	VI	171
— (ses combinaisons avec l'acide			Analyse chimique des raies du		
sulhydrique).....	II	473	spectre solaire.....	II	457
— (ses combinaisons avec l'acide			— de l'azotate de potasse ou de		
carbonique).....	II	483	l'azotate de soude.....	II	243
— (ses combinaisons avec l'acide			— de quelques mélanges gazeux		
phosphorique).....	II	488	(exemples d').....	VI	959
— (ses combinaisons avec dif-			— des matières organiques azo-		
férents composés binai-			tées.....	IV	74
res).....	II	496	— d'un mélange de carbonate		
— (ses combinaisons avec les			de potasse, de sulfate de		
acides anhydres).....	II	492	potasse et de chlorure de		
— (son action sur les sels)....	II	495	potassium.....	II	243
— (son emploi dans les recher-			— — — de carbonate de		
ches de chimie organique)..	IV	35	potasse et de car-		
— liquide.....	I	388	bonate de soude..	II	244

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Analyse d'un mélange de sulfate de potasse, de chlorure de potassium et de sel marin.	II	244	Anisol biazotique	v	689
— élémentaire des substances organiques	IV	51	— monoazotique	v	688
— — des substances organiques (pratique de l').	IV	63	— triazotique	v	689
— — des substances organiques (premier procédé de Gay-Lussac)	IV	54	Anisosalicyle	VI	124
— — des substances organiques (deuxième procédé de Gay-Lussac)	IV	72	Anthosidérite	III	215
— — des substances organiques (procédé de M. Chevreul)	IV	56	Anthracène	VI	75
— — des substances organiques (procédé de M. Liebig)	IV	58	Anthracite	I	755, 759
— gazométrique	VI	943	— (ses gisements français)	I	776
— immédiate des parties qui composent un végétal.	IV	776	Antiarine	v	196
— organique immédiate	IV	1	Antichlore	II	387
— — — (principaux réactifs employés dans l')	IV	11	Antimoine	III	844
— qualitative (principes généraux)	III	1501	— (sa combinaison avec l'hydrogène)	III	878
— spectrale	II	454	— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	846
Anamirtine	v	827, 924	— (son alliage avec le fer)	III	880
Anastase	III	824	— (son alliage avec le potassium)	III	879
Anchusine	VI	269	— (son alliage avec le zinc)	III	880
Andalousite	II	680	— (dosage)	III	856
Anémone	v	196	— (son dosage en chimie organique)	IV	90
Angélanilide	VI	153	— (sa séparation de l'étain)	III	861
Anhydrides	IV	126	— (sa séparation du cadmium, du zinc, de l'uranium, du cobalt, du nickel, du chrome, du fer et du manganèse)	III	863
Anhydrite	II	569	— (sa recherche dans les cas d'empoisonnement)	III	884
Anilamides	v	632	— (son équivalent)	I	59
Anilamide	VI	142	— (extraction)	III	882
Aniléine	IV	706	— (fleurs argentines d')	III	848
Aniles	IV	513, 690	— cru	III	882
Anilides	IV	690	— diaphorétique lavé	III	851
Aniline	IV	240, 685	— oxy sulfuré	II	942
— (préparation)	IV	691	— pur (préparation de l')	III	845
— bichlorée	IV	695	— sulfuré	II	941
— tribromée	IV	696	Antimoniates	III	849
— trichlorée	IV	695	Antimoniate d'alumine	III	851
Anisamate éthylique	v	685	— d'ammoniaque	III	851
— méthylique	v	686	— d'antimoine	III	852
Anisamide	v	680	— d'argent	III	1166
Anisanilide	v	680	— de baryte	III	851
Anisate de méthylène	v	681	— de chaux	III	851
Anishydramide	v	679	— de cobalt	III	852
Anisidine	v	689	— de cuivre	III	1027
— binitrée	v	689	— de fer	III	851
— nitrée	v	689	— de lithine	III	851
Anisine	v	680	— de magnésie	III	851
Anisoïne	VI	123	— de manganèse	III	851
Anisol	v	688	— de mercure	III	1120
			— de nickel	III	851
			— de plomb	III	957
			— de potasse	III	850
			— — grenu	III	853
			— de soude	III	851
			— de strontiane	III	851
			— d'uranium	III	852

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Antimoniade de zinc	III	852	Argenture	III	1190
Antimonites	III	847	— à la feuille	III	1190
— artificiels cristallisés	II	1013	— au pouce	III	1190
Antimoniosulfures	II	946	— galvanique	III	1190
Antimoniures artificiels cristalli- sés	II	1004	— des glaces	III	1188
Antimonyle	III	881	Argiles	II	684
Apatite	VI	893	Aricine	IV	576, 595
Aphanèse	III	1021	Arrow-root	IV	998, 801
Aphromètre	V	441	Arsendiéthyle	V	1005
Apiine	IV	439	Arsénéthyles	V	1004
Aponévroses	VI	690	Arsénéthylum	V	1010
Apophyllates	IV	569	Arséniates (propriétés générales, caractères distinctifs des) ..	II	137
Apophyllite	II	985	— (préparation, dosage des) ..	II	138
Aporétine	VI	179	— artificiels cristallisés (liste des)	II	1006
Aposépédine	VI	465	Arséniate d'alumine	II	680
Appareils à déplacement	IV	365	— d'ammoniaque	II	490
— distillatoires	I	226	— — et de soude (double) ..	II	491
— de Marsh	I	684	— — et de magnésie (double) ..	II	626
— de Woulf	I	411	— d'argent	III	1164
— permanent de désinfection ..	I	415	— de baryte	II	522
Apprêt des étoffes	VI	342	— de bismuth	III	906
Arabinade de cuivre	IV	814	— de cérium	II	749
— de plomb	IV	814	— de chaux	II	599, 975
Arabine	IV	813	— — ammoniacal	II	599
Arachamide	V	834	— de chrome	III	502
Arachate d'ammoniaque	V	833	— de cinchonine	IV	593
— d'argent	V	834	— de cobalt	III	556
— de cuivre	V	834	— de cuivre	III	1021
— de magnésie	V	834	— de didyme	II	761
— de potasse	V	833	— d'étain	III	814
Arachines	V	832	— de fer (peroxyde)	III	211
Aragonite	II	584, 980, 985	— — (protoxyde)	III	211
Arbre de Diane	III	1171	— de glucine	II	700
— de Mars	III	215	— de magnésie	II	626
— de Saturne	III	920	— de manganèse	III	56
Arbutine	V	147	— — — et d'ammoniaque (double)	III	50
Arc voltaïque	I	738	— de mercure (deutoxyde) ..	III	1118
Argent	III	1137	— — — (protoxyde)	III	1118
— (ses combinaisons avec l'oxy- gène)	III	1140	— de molybdène	III	755
— (dosage)	III	1144	— de nickel	III	525
— (son dosage en chimie organi- que)	IV	91	— de plomb	III	953
— (son équivalent)	I	41	— de potasse	II	251
— (ses essais par la coupellation) ..	III	1172	— — — et de soude (double) ..	II	420
— (son essai à la goutte)	III	1185	— de soude neutre	II	419
— (ses essais par la voie humide) ..	III	1178	— de strontiane	II	534
— (métallurgie)	III	1192	— de thallium (peroxyde)	III	1402
— (sa séparation de l'étain)	III	1148	— — — (protoxyde)	III	1401
— en coquilles	VI	350	— d'uranium (peroxyde)	III	592
— fulminant	III	1142	— — (protoxyde)	III	592
— mussif	VI	369	— de zinc	III	626
— rouge	II	947, III 1168	Arsenic	I	669
— — antimonial	II	948	— (ses combinaisons avec le brome, l'iode, le fluor) ..	I	701
— — arsenical	II	947	— (sa combinaison avec le chlore)	I	699
Argentan	III	1042			
Argentine	II	584			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Arsenic (ses combinaisons avec l'hydrogène)	I	697	Arsonium	IV	496
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	I	671	Artères	VI	725
— (ses combinaisons avec le sélénium, le phosphore)	I	704	Arthrite	VI	704
— (ses combinaisons avec le soufre)	I	702	Asa foetida	VI	177
— (son dosage)	I	693	Asarine	VI	148
— (son équivalent)	I	45	Asclépien	V	196
— natif	II	933	Asparagine	IV	343
Arséniosulfures (production artificielle des)	II	946	— argentine	IV	345
Arséniosulfure de cobalt	III	573	— cadmique	IV	345
Arsénites (propriétés générales, caractères distinctifs, dosage des)	II	138	— calcique	IV	345
Arsénite d'ammoniaque	II	491	— chloromercurique	IV	346
— d'argent	III	1164	— cuivrique	IV	345
— de baryte	II	522	— plombique	IV	345
— de bioxyde d'étain	III	814	— potassique	IV	345
— de chaux	II	600	— zincique	IV	345
— de cobalt	III	556	Asparamide	IV	343
— de cuivre	III	1021	Aspartates	IV	348
— de fer	III	212	Aspartate d'ammoniaque	IV	349
— d'iodure de potassium	II	173	— d'argent	IV	349
— de magnésie	II	627	— de baryte	IV	349
— de manganèse	III	57	— de chaux	IV	348
— de mercure (deutoxyde)	III	1118	— de cuivre	IV	349
— — (protoxyde)	III	1118	— de fer	IV	348
— de nickel	III	526	— de magnésie	IV	348
— de plomb	III	953	— de mercure	IV	349
— de potasse	II	252	— de nickel	IV	349
— de quinine	IV	585	— de plomb	IV	349
— de soude	II	420	— de potasse	IV	348
— de strontiane	II	534	— de soude	IV	348
Arséniures (généralités)	II	110	— de zinc	IV	348
— d'antimoine	III	879	Asphalte	II	842
— artificiels cristallisés (liste des)	II	1004	Asphodèle (alcool d')	V	427
— de cobalt	III	551	Assamare	V	12
— de cuivre	III	1009	Assimilation de l'azote par les plantes	VI	763
— d'étain	III	810	— du carbone par les plantes	VI	754
— de fer	III	187	— de l'hydrogène par les plantes	VI	762
— d'hydrogène solide	I	697	— des matières organiques par les plantes	VI	793
— de manganèse	III	46	— de l'oxygène par les plantes	VI	761
— de mercure	III	1103	Assolements	VI	881
— de palladium	III	1328	Astrakanite	II	380
— de plomb	III	937	Athamantine	VI	148
— de potassium	II	190	Atomes	I	4
— de sodium	II	373	Atropine	IV	682
— de zinc	III	616	Aubier	IV	781
Arsenméthyles	V	1011	Augite	II	629
Arsenméthyléthylum	V	1013	Aurate de potasse	III	1210
Arsenmonométhyle	V	1015	Auro-poudre	III	1226
Arsentriéthyle	V	1008	Aurosulfite de potasse	III	1211
Arsentriméthyle	V	1015	Austracamphène	VI	96
Arsines	IV	496	Australène	VI	96
			Aventurine	II	908
			— naturelle	I	1040
			Avivage des couleurs	VI	342
			Avoine (<i>Avena sativa</i>)	VI	809
			Azaléine	IV	710, VI 282
			Azobenzide	VI	46

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Azobenzide binitré	VI	46	Azotate d'étain (bioxyde)	III	812
— mononitré	VI	46	— — (protoxyde)	III	812
Azobenzoiné	V	596	— d'éthylamine	IV	721
Azobenzoylé	V	607	— d'éthylène-diéthyl diamine ..	V	741
Azocodéine	IV	563	— de fer (protoxyde)	III	190
Azo-érythrine	VI	239	— — — (sesquioxyde)	III	191
Azokérite	VI	78	— de fuscobaltiaque	III	567
Azolitmine	VI	241	— — — grenu	III	567
Azonaphtylamine	VI	71	— de glucine	II	698
Azophénylamine	IV	700	— de glycocolle	V	713
Azotates (propriétés générales).	II	111	— d'indium	III	1429
— (caractères distinctifs, prépa-			— de lanthane	II	754
— ration, dosage des)	II	112	— de lithine	II	446
Azotate d'acéto-éthyle	V	376	— de lophine	V	606
— d'acide anisamique	V	684	— de lutécobaltiaque	III	566
— d'alanine	V	347	— de magnésie	II	616
— d'alumine	II	666	— de manganèse	III	47
— d'amidon	IV	982	— de mercure (deutoxyde)	III	1106
— ammoniacaux (doubles)	II	477	— — — (ses combinaisons		
— ammoniacobaltique	III	563	— avec l'ammonia-		
— d'ammoniaque	II	476	— que)	III	1127
— d'amylène	V	530	— de mercure (protoxyde)	III	1105
— d'antimoine (basique)	III	881	— — — basiques	III	1106
— d'argent	III	1156	— — — neutre	III	1105
— d'asparagine	IV	344	— — — (protoxyde ammo-		
— de baryte	II	513	— niacal)	III	1126
— benzaméthylque	V	623	— de mercuroséthyle	V	1079
— de berbérine	IV	614	— de mercurosométhyle	V	1081
— de bioxyde de platine	III	1269	— de méthylamine	IV	727
— — — de platine ammo-			— de méthylène	V	495
— niacal (acide)	III	1278	— de molybdène	III	754
— — — de platine ammo-			— de nickel	III	521
— niacal (neutre)	III	1280	— de nicotine et d'argent	IV	630
— — — de platine bi-ammo-			— de nitropapavérine	IV	574
— niacal (neutre)	III	1278	— de nitrostrychnine	IV	605
— de bismuth	III	902	— d'oxychlorure de platine bi-		
— — — basiques	III	903	— ammoniacal	III	1280
— de bismuthéthyle	V	1060	— d'oxycobaltiaque	III	564
— de cacodyle	IV	231	— de palladium	III	1329
— de cadmium	III	652	— — — ammoniacal	III	1331
— de caféine et d'argent	IV	668	— de pipéridine	IV	679
— de camphre	V	582	— de platine	III	1269
— de caprylamine	IV	732	— — — ammoniacal	III	1274
— de cérium	II	747	— — — bi-ammoniacal	III	1276
— céroso-cérique	V	747	— de plomb	III	939
— de chaux	II	559	— — — (sa combinaison avec		
— de chrome	III	495	— l'oxalate de plomb)	IV	159
— de cinchonine	IV	592	— de potasse	II	191
— de cobalt (protoxyde)	III	551	— de quinine	IV	579
— — — (sesquioxyde)	III	552	— de rhodium	V	1320
— de codéine	IV	565	— de roséocobaltiaque	III	569
— de césium	III	1423	— de rubidium	III	1419
— de conine	IV	616	— de ruthénium bi-ammoniacal ..	III	1343
— de cuivre (deutoxyde)	III	1011	— de sesquiplombéthyle	V	1053
— cuminamique	V	656	— de sesquistannéthyle	V	1046
— de deutoxyde d'azote	I	366	— de soude	II	373
— diamidobenzoïque	V	626	— de stannéthyle	V	1041
— de didyme	II	759	— de stibéthyle	V	1067

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Azotate de stibéthylum.....	V	1070	Azotite d'oxyde de ptéléyde.....	IV	212
— de stibméthylum.....	V	1074	— de palladium et de potasse		
— de stibtriamyle.....	V	1076	(double).....	III	1329
— de stibtriéthyle.....	V	1068	— de platine.....	III	1270
— de strontiane.....	II	531	— de plomb.....	III	940
— — — (sa combinaison			— de potasse.....	II	209
avec l'émétique			— de soude.....	II	374
de strontiane).	IV	259	— de strontiane.....	II	531
— de strychnine.....	IV	604	Azotures (généralités).....	II	100
— de tellurométhyle.....	V	495	— de benzaniidyle et d'hydrogène	V	629
— de thallium (peroxyde).....	III	1397	— de bore.....	I	1005
— — — (protoxyde).....	III	1396	— de chrome.....	III	493
— de théobromine.....	IV	673	— de cuivre.....	III	1009
— — — et d'argent.....	IV	673	— de fer.....	III	83
— de thialdine.....	V	346	— de mercure.....	III	1103
— de thordine.....	II	727	— de molybdène.....	III	753
— — — et de potasse.....	II	727	— de nickel.....	III	521
— de tungstène.....	III	727	— de niobium.....	III	686
— d'uranium.....	III	587	— d'osmium.....	III	1301
— d'urée.....	VI	375, 377	— de phosphore.....	I	652
— — — et d'argent.....	VI	377	— de platine.....	III	1267
— — — de chaux.....	VI	377	— de potassium.....	II	154
— — — de magnésie.....	VI	377	— de soufre.....	I	569
— — — de mercure.....	VI	377	— — — (ses combinaisons		
— — — de soude.....	VI	377	avec le chlorure		
— de vanadium.....	III	773	de soufre).....	I	570
— d'yttria.....	II	734	— de tantale.....	III	670
— de zinc.....	III	618	— de titane.....	III	841
— de zircone.....	II	715	— de tungstène.....	III	726
Azote.....	I	291	— de vanadium.....	III	773
— (son assimilation dans la végé-			— de zinc.....	III	616
tation).....	VI	763	Azoxybenzide.....	VI	45
— (ses combinaisons avec l'hy-			Azuline.....	VI	293, 295
drogène).....	I	384	Azur.....	III	558
— (ses combinaisons avec l'oxy-			— de cuivre.....	III	1024
gène).....	I	344	Azurite.....	III	1024
— (son équivalent).....	I	40			
— (séparation et dosage de l')..	VI	951			
— contenu dans le sang.....	VI	524			
— des farines.....	VI	827			
— de la levûre de bière (son rôle					
dans la fermentation).....	V	234			
Azotide benzoïque.....	V	607			
Azotites (propriétés générales					
des).....	II	113			
— (caractères distinctifs, prépa-					
ration, dosage des).....	II	114			
Azotite d'ammoniaque.....	II	477			
— d'amylène.....	V	531			
— d'argent.....	III	1159			
— de baryte.....	II	514			
— de cadmium.....	III	652			
— de chaux.....	II	559			
— de cuivre.....	III	1012			
— de deutoxyde de mercure... ..	III	1108			
— de magnésie.....	II	617			
— de manganèse.....	III	47			
— de nickel.....	III	522			

B

Babeurre.....	VI	636
Bananier (fibres du).....	IV	922
Bandages de roues.....	III	383
Barbotine.....	II	850
Barystrontianite.....	II	535
Baryte.....	II	499
— (son dosage).....	II	505
— (son dosage en chimie organi-		
que).....	IV	90
— (son emploi dans les recher-		
ches de chimie organique)	IV	38
— (sa séparation de la potasse,		
de la soude et de la li-		
thine).....	II	507
— sulfatée.....	II	516, 939
Baryline.....	II	516
Baryum.....	II	498
— (son équivalent).....	I	45

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

4035

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Basalte	II	762	Benzanilide... IV 689, v 599,	611,	627
Bases (définition des)	I	8	Benzeugényle.....	VI	150
— (leurs combinaisons avec l'eau)	II	79	Benzéthyle.....	VI	58
— alcalines	I	8	Benzhydramide	V	607
— ammoniacobaltiques (extrait			Benzhydrol.....	VI	157
du travail de M. Fremy			Benzidame.....	IV	685
sur les)	III	559	Benzidine	VI	46
— ammoniaco-iridiques.....	III	1312	Benzimide	V	627
— ammoniaco-osmiques.....	III	1302	Benzine	VI	40
— ammoniaco-palladiques	III	1330	— bibromée.....	VI	44
— ammoniaco-platiniques	III	1272	— monobromée.....	VI	43
— ammoniaco-ruthéniques.....	III	1341	— monochlorée	VI	42
— dérivées de l'essence de mou-			— tribromée	VI	44
tarde.....	IV	716	— trichlorée	VI	43
— diatomiques contenant du phos-			Benzoates	V	616
phore et de l'arsenic.....	V	758	Benzoate d'amylène.....	V	618
— extraites de l'huile de houille.	IV	685	— d'amylsalicyle	VI	142
— — — l'opium	IV	553	— d'éthylsalicyle	VI	141
— d'origine animale.....	IV	733	— d'hydrure de benzoyle.....	V	609
— du <i>Peganum harmala</i>	IV	610	— de méthylène.....	V	618
— organiques (leur formation par			— de méthylsalicyle	VI	139
la décomposition des sub-			— d'oxyde de styryle	V	664
stances azotées).....	IV	489	— de potasse (action du chloré		
— — (leur formation par la			sur le).....	V	617
réduction des compo-			— de sesquiplombéthyle.....	V	1054
sés azotés)	IV	487	Benzochlorhydrine.....	V	897
— — (leur formation par la			Benzoamidine nitrée	VI	56
substitution directe			Benzoène.....	VI	48, 187
des radicaux organi-			Benzoglycol.....	V	783
ques à l'hydrogène de			— diacétique.....	V	784
l'ammoniaque).....	IV	479	— dibenzoïque.....	V	784
— oxyéthyléniques.....	V	728	— divalérique.....	V	784
— phosphorées organiques.....	IV	734	Benzoglycolates	V	645
— roséo-chromique.....	III	504	Benzohélicine.....	V	192
Bassorine.....	IV	814	Benzoïnám.....	V	597
Batate (<i>Convolvulus batatas</i>) ..	VI	800	Benzoïnamide	V	596
— igname jaune.....	VI	800	Benzoïne.....	V	595
— — rouge.....	VI	800	Benzol.....	VI	40
Battitures de fer.....	III	79	Benzolactate d'argent.....	V	772
Baumes.....	VI	183	— de baryte.....	V	771
— de copahu	VI	169	Benzolone	V	603
— du Pérou liquide.....	VI	184	Benzone	V	616, 629
— de Tolu.....	VI	186	— binitrée.....	V	629
Bébéérine	IV	612	Benzonitrile.....	V	616, 626
Bébirine	IV	612	Benzophénide.....	V	972
Benjoin.....	VI	187	— binitrée.....	V	972
Benzamates alcalins.....	V	620	— trinitrée.....	V	972
— d'argent.....	V	620	Benzostilbine.....	V	603
— de baryte.....	V	621	Benzoycines.....	V	894
— de chaux.....	V	621	Benzoylanilide	V	593
— éthylrique.....	V	622	Benzoylbenzoïne	V	596
— de magnésie.....	V	621	Benzoyle	V	593
— méthylrique.....	V	624	Benzoylurée	VI	388
— de soude	V	621	Benzoyluréide	V	593
— de strontiane.....	V	621	Benzylam.....	V	597
Benzamide.....	V	599, 618	Benzyle.....	V	596, 597,
— mercurique	V	619	Benzylimide.....	V	597
— sulfurée.....	V	627	Berbérine	IV	613

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.	
Bergaptène	VI	159	Bichlorhydrobenzamide	V	603	
Béryll.	II	690	Bichlorhydro-chloroplatinate de diplatinamine	III	1278	
Béryllium	II	688	Bichlorindine	VI	224	
Berzélite	II	600, VI	356	Bichlorisamate d'ammoniaque ...	VI	222
Béta-cinchonine	IV	589	Bichlorisatates	VI	219	
Béta-orceine	VI	238	Bichlorisathyde	VI	223	
Béton	II	841	Bichlorisatine	VI	217, 219	
Betterave (alcool de)	V	423	Bichlorisatosulfite de potasse ...	VI	219	
— (fabrication du sucre de) ...	V	23	Bichlorohippurate d'argent	V	643	
— (son analyse par la sacchari- métrie optique)	V	85	— de baryte	V	643	
Bétuline	VI	189	— de chaux	V	642	
Beurre	V	931	— de plomb	V	643	
— (sa fabrication)	VI	636	— de potasse	V	642	
— d'antimoine	III	866	— de soude	V	642	
— — liquide	III	867	Bichloroquinon	IV	415	
— de cacao	V	924	Bichlorosalicine	V	188	
— de coco	V	923	Bichlorosalicylates	VI	135	
— de muscade	V	924	— de méthyle	VI	135	
— de zinc	III	609	Bichlorosaligénine	V	189	
Bézoards orientaux	VI	564	Bichloroxalate d'argent	IV	300	
Biamylamine	IV	730	Bichlorure d'anthracène	VI	75	
Biamylaniline	IV	687, 704	— d'arsenmonométhyle	V	1016	
Bi-antimoniate de potasse	III	850	— de carbone	I	919	
Biborate de soude	II	420	— de chrôme	III	488	
Bibromaniline	IV	696	— de cuivre	III	996	
Bibromanisol	V	688	— d'étain	III	802	
Bibromhydrate de térébène	VI	91	— — (ses combinaisons avec les chlorures métalli- ques)	III	804	
Bibromindine	VI	224	— — (sa préparation, ses usa- ges)	III	804	
Bibromisatate de potasse	VI	221	— d'iridium	III	1309	
Bibromisatine	VI	217, 220	— de mercure	III	1082	
Bibromisatite de potasse	VI	220	— — — (combinaisons for- mées par le) ...	III	1084	
Bibromisatosulfite de potasse ...	VI	221	— — — (sa combinaison avec l'acétate de cuivre)	IV	195	
Bibromochloraniline	IV	696	— — — (précipités formés par l'ammonia- que dans la dis- solution du) ...	III	1124	
Bibromopicro-érythrine	VI	231	— de molybdène	III	744	
Bibromosalicylates	VI	136	— d'osmium	III	1299	
Bibromotyrosine	VI	465	— de palladium	III	1327	
Bibromure de mercure	III	1088	— de platine	III	1260	
— — — (ses combinaisons avec l'ammonia- que)	III	1126	— — — ammoniacal	III	1278	
— de tellure	I	591	— — — bi-ammoniacal ...	III	1279	
— de thallium	III	4393	— de ruthénium	III	1340	
— de triéthylphosphine	IV	740	— de sélénium	I	584	
Bicarbonate d'ammoniaque	II	486	— de soufre	I	573	
— de baryte	II	525	— de tellure	I	590	
— d'oxyde de césium	III	1425	— de thallium	III	1392	
— — de rubidium	III	1421	— de triéthylphosphine	IV	740	
— de potasse	II	231	— de tungstène	III	719	
— de soude	II	410	— de vanadium	III	770	
— — (sa préparation)	II	411	Bichromate de berbérine	JV	614	
Bicarbure d'hydrogène de Fara- day	I	870				
Bicétylaniline	IV	687, 804				
Bichlorhydrate de cajeputéne ...	VI	152				
— de diplatinamine	III	1279				
— de platinopyridine	IV	714				
— de térébène	VI	90				

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Bichromate de chlorure de potassium	III	469	Bioxyde d'azote (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	22
— de perchlorure de chrome	III	488	— de baryum	II	502
— de potasse	III	468	— de cacodyle	IV	221
— de protoxyde de platine bi-ammoniacal	III	1276	— de calcium	II	547
— de thallium	III	1403	— de chrome	III	456
Bicyamelaniline	IV	698	— de cuivre	III	977
Bicyanure de platine	III	1265	— — — (dosage)	III	981
Bière	V	466	— — — (sa séparation de l'oxyde de bismuth)	III	990
Biéthylamine	IV	722	— — — (sa séparation des acides vanadique, molybdique et tungstique)	III	991
Biéthylamylamine	IV	724	— — — (sa séparation de l'acide hyponiobique et de l'acide tantalique, de l'oxyde de cadmium)	III	992
Biéthylaniline	IV	687, 702	— d'hydrogène	I	285
Biéthylchloraniline	IV	695	— d'iridium	III	1306
Bifluorure de mercure	III	1092	— de manganèse	III	7
— de titane	III	839	— de mercure	III	1066
Biiodhydrate de térébène	VI	91	— molybdène	III	730
Biiodure de mercure	III	1089	— d'osmium	III	1295
— de tellure	I	591	— de palladium	III	1325
— de triéthylphosphine	IV	740	— de platine	III	1256
Bile	VI	554	— — — ammoniacal	III	1277
— (sa composition chimique)	VI	555	— — — bi-ammoniacal	III	1279
— (sa présence dans l'urine)	VI	604	— de rhodium	III	1316
— (ses propriétés physiologiques et ses fonctions)	VI	565	— de ruthénium	III	1335
— (corps provenant des transformations de la)	VI	561	— de strontium	II	527
— des animaux	VI	565	— de triéthylphosphine	IV	739
Bilifulvine	VI	561	— de triméthylphosphine	IV	741
Biline	VI	557, 562	— de vanadium	III	759
Biliphéine	VI	561	— de zinc	III	601
Biliverdine	VI	560	Biparatartres alcalins (leurs combinaisons avec l'acide borique)	IV	282
Billon	III	1170	— (leurs combinaisons avec l'acide arsénieux)	IV	282
Bimalate de chaux	IV	328	Biphosphamide	II	495
Bimellitrate d'ammoniaque	II	487	Biphosphate d'ammoniaque	II	489
Biméta-antimoniade de potasse	III	853	Bipyrotartamide	IV	273
Bimétatartrates	IV	264	Bisélenite de sesquioxyde de fer	III	208
Biméthylamine	IV	727	Biséleniure de triéthylphosphine	IV	736
Binitraniline	IV	700	Bismuth	III	886
Binitroarbutine	V	148	— (alliages de)	III	902
Binitrobenzamide	V	633	— (amalgames de)	III	1104
Binitrobenzine	VI	45	— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	887
— (action du sulfite d'ammoniacque sur la)	VI	47	— (son dosage)	III	891
Binitrocumène	VI	55	— (son dosage en chimie organique)	IV	91
Binitrohydroquinon	V	148	— (son équivalent)	I	59
Binitromésitylène	IV	213			
Binitrophlorétates	V	182			
Binitronaphtaline	VI	69			
— bromée	VI	69			
Binitrosalicylate de méthyle	VI	138, 140			
Binitrotoluène	VI	52			
Binitrotyrosine	VI	464			
Binitroxanthracène	VI	75			
Bioxalate d'ammoniaque (action de la chaleur sur le)	IV	465			
Bioxyde d'arsentriéthyle	V	1009			
— d'azote	I	369			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Bismuth (son extraction).....	III	908	Blanc métallique.....	III	623
— natif.....	III	907	— de plomb.....	III	948
— pur (préparation).....	III	887	— de Venise.....	III	951
— sulfuré.....	II	942	— de zinc.....	VI	351
Bismuthate de protoxyde de bis-			— — (fabrication et usages du)	III	638
muth.....	III	889	Blanchiment des alliages d'argent.	III	1169
Bismuthéthyle.....	V	1057	— des tissus destinés à la tein-		
Bismultriéthyle.....	V	1057	ture et à l'impression.....	VI	311
Bistre.....	VI	362	Blanquinine.....	IV	596
Bisuccinamide.....	V	878	Blé (<i>Triticum</i>).....	VI	810
Bisulfate d'ammoniaque.....	II	481	Blende.....	II 944, III 645, 632	
— de berbérine.....	IV	614	Bleu au bleu de Prusse.....	VI	328
— de bioxyde de platine ammo-			— à l'huile de coton.....	VI	300
niacal.....	III	1278	— d'aniline.....	VI	291
— de chaux.....	II	577	— de Campêche.....	VI	329
— d'iodoquinine.....	IV	577	— céleste.....	III	978
— mésityque.....	IV	212	— de France.....	III 144, 148	
— d'oxyde de cæsium.....	III	1424	— d'indigo.....	VI	325
— de potasse.....	II	220	— de Lyon.....	VI	290
— de soude.....	II	385	— de montagne.....	III 1024, VI 366	
— de stibméthylum.....	V	1075	— de Mulhouse.....	VI	290
Bisulfhydrate de thiosalicol bibro-			— de Paris.....	VI	290
mé.....	VI	128	— pourpre d'indigo.....	VI	213
Bisulfisathyde.....	VI	223	— de Prusse.....	III	150
Bisulfite de potasse.....	II	221	— — — (son emploi dans la		
— de soude.....	II	388	peinture).....	VI	364
Bisulfure amylique.....	V	530	— — — (sa fabrication au		
— d'arsenic.....	I	702	moyen des rési-		
— de cacodyle.....	IV	229	dus de la fabrica-		
— de calcium.....	II	556	tion du gaz de la		
— de cobalt.....	III	550	houille).....	III	154
— de cuivre.....	III	1007	— — — basique.....	III	156
— d'étain.....	III	809	— — — ordinaire.....	III	150
— de fer.....	III	179	— — — soluble.....	III	156
— — — (ses usages).....	III	180	— de quinoléine ou de chinoline.	IV	712
— d'hydrogène.....	I	567	— Raymond.....	VI	329
— de manganèse.....	III	46	— de Saxe.....	VI	212
— de méthyle.....	V	490	— Thenard.....	III	555
— de molybdène.....	III	748	— — (son emploi dans la pein-		
— de platine.....	III	1266	ture).....	VI	365
— de sélénium.....	I	585	— de Turabull.....	III	157
— de tellure.....	I	592	Blœdite.....	II	380
— de titane.....	III	840	Bois.....	IV	779
— de triéthylphosphine.....	IV	736	— (propriétés générales).....	IV	830
— de vanadium.....	III	772	— (tableau de leurs densités) ..	IV	838
Bitume.....	II	842	— (sa conservation).....	IV	899
— élastique.....	VI	78	— (de la dessiccation à 150° et		
— naturels.....	VI	78	de la carbonisation à 300°		
Biuret.....	VI	389	de différentes espèces de		
Bixine.....	VI	273	bois).....	IV	842
Blanc d'argent.....	III	948	— bitumineux.....	I	759
— de baleine.....	V	964	— carbonisé.....	IV	839
— de baryte.....	II	519	— de Cuba.....	VI	270
— de céruse.....	III	948	— fossile.....	I	759
— de fard.....	III	903	— jaune.....	VI	270
— fixe.....	II	519	— des ruminants.....	VI	718
— de Hambourg.....	III	951	Bol d'Arménie (couleur).....	VI	361
— de Hollande.....	III	951	Borates (propriétés générales, ca-		

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Bromate de lithine	II	447	Bromonitrophilygénine	V	177
— de magnésie	II	617	Bromonitrophilyrine	V	176
— de manganèse	III	54	Bromopapavérine	IV	574
— de mercure (deutoxyde)	III	1109	Bromorcine	VI	236
— — — (sa combinaison avec l'ammoniaque) ..	III	1127	Bromosalicylamide	VI	142
— de mercure (protoxyde)	III	1109	Bromosalicylate d'éthyle	VI	135
— de nickel	III	522	— de méthyle	VI	135
— de plomb	III	943	Bromotérébène	VI	92
— de potasse	II	246	Bromoxaforme	IV	300
— de soude	II	391	Bromures (leurs caractères dis- tinctifs)	II	87
— de strontiane	II	532	— (préparation, dosage des) ..	II	37
— de thallium	III	1403	— (propriétés générales des) ..	II	86
— d'uranium (peroxyde)	III	588	Bromure d'acétyle	IV	200
— de zinc	III	619	— d'acides organiques (généra- lités)	IV	125
Brôme	I	445	— d'allyle	V	565, 998
— (son dosage)	I	447	— d'allylène	VI	37
— (son dosage en chimie organi- que)	IV	85	— d'aluminium	II	661
— (son équivalent)	I	43	— d'amylène	VI	27
— (sa combinaison avec l'azote) ..	I	453	— — bromé	VI	28
— (sa combinaison avec le chlore) ..	I	453	— d'anisyle	V	680
— (ses combinaisons avec l'hy- drogène)	I	449	— d'anthracène	VI	75
— (ses combinaisons avec l'oxy- gène)	I	448	— d'antimoine	III	868
— (son emploi dans les recher- ches de chimie organi- que)	IV	20	— d'argent	III	1151
Broméine	VI	44	— d'arsénéthylum	V	1011
Bromeuxanthone	VI	268	— d'arsenic	I	701
Bromhéliosine	V	191	— d'arsentiéthyle	V	1009
Bromhydrate d'acide benzamique ..	V	622	— artificiels cristallisés	II	996
— d'ammoniaque	II	470	— d'azote	I	453
— d'amylène	V	528	— de baryum	II	509
— de biamylamine	IV	730	— de benzoyle	V	600
— de biéthylamine	IV	722	— de bismuth	III	896
— de bromopapavérine	IV	574	— de bore	I	1008
— de bromure de silicium	I	1051	— de brométhyl - triéthylarso- nium	V	755
— de cacodyle basique	IV	222	— de butylène	VI	23
— de camphène	VI	98	— — — bibromé	VI	23
— d'éthylaniline	IV	701	— — — monobromé	VI	23
— d'éthylène-phénylamine	IV	705	— de cacodyle	IV	226
— de méthylamine	IV	727	— de cacoplatyle	IV	226
— de méthylène	V	486	— de cadmium	III	649
— de strychnine	IV	604	— de cajeputène	VI	152
— de triéthylamine	IV	722	— de calcium	II	553
Bromhydrines	V	806	— de caprylène	VI	31
Bromhydrine hexaglycérique	V	809	— de carbone	I	921
Bromhydrodichlorhydrine	V	810	— de cétyle	V	558
Bromisatate de potasse	VI	220	— de chloréthose	I	917
Bromisatine	VI	217, 220	— de chloroxéthose	V	371
Bromitricarbonates	IV	313	— de chrome	III	489
Bromobenzoates	V	630	— de cinnamène	VI	59
Bromocodéine	IV	562	— de cobalt	III	546
Bromocoménates	IV	406	— de crotonylène	VI	38
Bromoforme	V	504	— de cuivre	III	998
Bromomercurate de cacodyle	IV	227	— de cuminyle	V	651
			— de cyanogène	I	967
			— de diamylène	VI	32
			— d'essence de térébenthine ..	VI	88

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Bromure d'étain	III	805	Bromure de triméthylammonium.	IV	728
— d'éthylammonium	V	739	— de triméthyl-brométhyl-am-		
— d'éthylène	V	733	monium	V	744
— d'éthylidène	V	343	— de tungstène	III	721
— de fer	III	425	— de valérylène	VI	38
— de glucinium	II	696	— de vanadium	III	771
— de lithium	II	444	— de zinc	III	611
— de magnésium	II	614	— de zirconium	II	712
— de manganèse	III	43	Bronze	III	1035
— de mercuroséthyle	V	1078	— (analyse)	III	1043
— de molybdène	III	746	— (composition de différents) ..	III	1036
— de naphthaline (tableau des) ..	VI	66	— (couleur)	VI	333, 369
— de nickel	III	516	— blanc	VI	369
— de niobium	III	684	— d'aluminium	III	1029
— de palladium	III	1327	— des bouches à feu	III	1038
— — — ammoniacal	III	1331	— des tamtams et des cymbales.	III	1041
— — — bi-ammoniacal	III	1332	Brucine	IV	607
— de phosphore	I	452	— bromée	IV	608
— de platine	III	1262	Bruns d'aniline	VI	292
— — — bi-ammoniacal	III	1275	— d'indigo	VI	204
— de plomb	III	931	— marron	VI	333
— de potassium	II	471	— Van Dyck	VI	361
— de propylène	VI	19	Bryodine	VI	171
— — — bromé	V	809	Bryonine	V	149
— de rubidium	III	1418	Bryonitine	V	149
— de salicylé	VI	128	Bryorétine	V	149
— — — bromé	VI	128	Buches économiques	I	760
— de sélénium	I	585	Burette alcoolimétrique	II	237
— de sesquiplombométhyle	V	1056	Butylamine	IV	731
— de sesquistannméthyle	V	1051	Butyle	V	536, 994
— de sesquistannéthyle	V	1045	— amyle	V	1000
— de silicium	I	1051	— caproyle	V	1000
— de sodium	II	368	Butylène	V	536, VI
— de soufre	I	576	— (séparation et dosage)	VI	956
— de stannméthyle	V	1050	— bibromé	VI	24
— de stannéthyle	V	1040	— bromé	VI	23, 24
— de stibéthyle	V	1065	— chloré	VI	23
— de stibéthylum	V	1070	Butylglycol	V	779
— de stibméthylum	V	1073	— diacétique	V	781
— de stibtriamyle	V	1076	Butylmercaptide de mercure	V	578
— de stibtriéthyle	V	4069	Butyral	V	511
— de strontium	II	530	— bichloré	V	511
— de tantale	III	669	— monochloré	V	511
— de tellurométhyle	V	494	— quadrichloré	V	512
— de thallium	III	1393	Butyraldéhyde	V	511
— de thorium	II	725	Butyramide	V	822
— de titane	III	838	Butyranilide	V	816
— de triéthylphosphonium brom-			Butyrates	V	819
éthylque	V	747	— de méthylène	V	822
— — — brométhylque (ac-			— d'argent	V	821
tion de l'ammo-			— de baryte	V	820
niaque sur le) ..	V	750	— de chaux	V	820
— — — brométhylque (ac-			— de cuivre	V	821
tion de la méthyl-			— de fer	V	820
amine, de la tri-			— de magnésie	V	820
méthylamine et de			— de mercure	V	821
l'éthylamine sur			— de plomb	V	821
le)	V	751	— de potasse	V	820

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Butyrates de soude	v	820	Calculs arthritiques	VI	704
— de sesquiplombéthyle	v	1054	— biliaires	VI	563
— de sesquistannéthyle	v	1046	— intestinaux	VI	578
— de stanméthyle	v	1051	— muraux	v	145
— de zinc	v	820	— salivaires (analyse de diffé-		
Butyrène chloré	v	511	rents)	VI	546
Butyrones	v	814	— urinaires	VI	611
Butyroacétate de glycol	v	765	— — cystiques	VI	612
— d'oxyde d'éthylène	v	765	— — fibrineux	VI	612
Butyryone	v	823	— — muraux	VI	612
Butyronitrile	v	823	— — phosphatiques	VI	611
Butyrylurée	VI	388	— — siliceux	VI	613
			— — uriques	VI	611
			— — xanthiques	VI	612
			Caléfaction de l'acide sulfureux ..	I	513
			Callosités	VI	672
			Calomel	III	1080
			Calomélas	III	1080
			Calorie	IV	832
			Calorimètre	I	765
			Calstron baryte	II	535
			Cambium	IV	801
			Caméléon minéral	III	40
			Camphène	VI	94
			— inactif	VI	96
			Camphitène	VI	94
			Camphols	v	578
			Camphol artificiel	v	579
			— chlorhydrique (dérivé de l'al-		
			cool campholique du suc-		
			cin)	v	490
			Campholate de potasse	v	585
			Campholène	v	585
			Campholone	v	585
			Camphoramide	IV	138
			Camphoranile	v	584
			Camphorimide	v	584
			Camphorine	v	896
			Camphre artificiel	IV 25, v 587,	VI 83
			— — de térébenthine	VI	94
			— de Bornéo	v	578
			— de garance	v	587
			— de succin	v	588
			— ordinaire	v	581
			Camphrone	v	581
			Canimarine	IV	607
			Cannes à sucre (leur analyse par		
			le saccharimètre)	v	83
			Caoutchène	VI	114
			Caoutchine	VI	119
			Caoutchouc	VI	113
			— (son traitement industriel) ..	VI	117
			— des huiles	v	918
			— vulcanisé	VI	116
			Capramide	v	936
			Caprates	v	936
			Caprine	v	931
			Caproates	v	934

C

Cacao	VI	833			
Cacaoyer (<i>Theobroma cacao</i>) ..	VI	833			
Cachou	VI	272			
Cachutates	IV	381			
Cacodylates	IV	222			
— d'argent	IV	223			
— de cuivre	IV	223			
— de fer	IV	223			
— de mercure	IV	223			
— de potasse	IV	222			
— de soude	IV	223			
Cacodyle	IV	218			
— et ses dérivés (généralisés) ..	IV	216			
— éthylique	v	1005			
Cacothéline	IV	607			
Cadmies	III	633			
Cadmium	III	644			
— (ses propriétés)	III	644			
— (son dosage)	III	647			
— (son équivalent)	I	57			
— (son extraction)	III	657			
Café	IV 670,	VI 837			
— (ses falsifications)	VI	837			
Caféine	IV	666			
— (action du chlore et de l'acide					
azotique sur la)	IV	669			
Caféone	IV	671			
Cafétannates	IV	383			
Caillé	VI	619			
Caillot du chyle	VI	679			
— du sang	VI	499			
Caïnates	IV	419			
Cajeputéne	VI	152			
Calamine	III	631			
Calcaires (résultats des analyses					
des)	II	803			
— argileux ou siliceux (leur ana-					
lyse)	II	771			
— saccharoïdes et compactes ..	II	586			
Calcédoines	I	1040			
Calcium	I	537			
— (son équivalent)	I	49			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1043

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Caproate d'amylène	v	935	Carbonate de chaux et de soude		
— d'argent	v	934	(double)	II	589
— de baryte	v	934	— de chrome	III	502
— de chaux	v	934	— de cinchonine	IV	593
— de méthylène	v	935	— de cobalt	III	556
— de potasse	v	934	— de cuivre	III	1022
— de soude	v	934	— — — bibasique	III	1023
— strontiane	v	934	— — — neutre	III	1024
Caproïne	v	931	— — — sesquibasique hy-		
Caproyle	v	996	draté	III	1023
Caproyliaque	v	538	— de didyme	II	761
Caprylamine	IV	732	— d'étain	III	814
Caprylates	v	937	— d'éthylamine	IV	721
— de méthylène	v	938	— de fer	III	223
Capryle	v	552, 996	— — — (protoxyde)	III	213
Caprylène	VI	30	— — — (peroxyde)	III	214
— quintichloré	VI	31	— — — (analyse des)	III	407
Caprylone	v	938	— de glucine	II	700
Capsules fulminantes (fabrication)	III	1111	— — — et d'ammoniaque		
Caramel	v	12	(double)	II	701
Caramélan	v	12	— de guanidine	VI	389
Caramélane	v	13	— d'indium	III	1429
— de glucose	v	60	— de lanthane	II	754
Caramélate de baryte	v	12	— de lithine	II	449
Caramélène	v	13	— de magnésie basique	II	622
— de glucose	v	60	— — — neutre	II	621
Caraméline	v	13	— de manganèse	III	57
— de glucose	v	60	— de mercure (deutoxyde)	III	1117
Carbamide	I 824, II	494	— — — (protoxyde)	III	1117
Carbanilamide	v	632	— de mercuroséthyle	v	1080
Carbanilate de potasse	v	632	— de méthylamine	IV	727
Carbanilide	IV	689	— de nickel	III	526
Carbazotates	v	980	— d'oxyde d'allyle	v	575
Carbocumidine	VI	55	— — de cæsium	III	1424
— sulfurée	VI	55	— — de rubidium	III	1420
Carbonates	II	936	— de palladium	III	1330
— (caractères distinctifs des)	II	139	— de plomb	II 974, III	947
— (préparation, dosage des)	II	140	— — — et de soude (double)	II	973
— (propriétés générales des)	II	138	— de potasse	II	224
— artificiels cristallisés (liste des)	II	1007	— — — neutre	II	224
— d'alumine	II	680	— — — et de soude (double)	II	415
— d'ammoniaque (usages des)	II	487	— de protoxyde de palladium		
— — anhydre	II	483	ammoniacal	III	1331
— — neutre	II	483	— — — de platine biam-		
— — des pharmacies	II	484	moniacal	III	1276
— d'argent	III	1165	— — — de ruthénium bi-		
— de baryte	II	522	ammoniacal	III	1343
— de bismuth tribasique	III	906	— — — de thallium	III	1402
— de cadmium	III	656	— de quinine	IV	585
— de cérium (protoxyde)	II	749	— de sesquioplombéthyle	v	1053
— céroso-cérique	II	749	— de soude	II	393
— de chaux	II	580	— — — (sa fabrication)	II	395
— — — (état naturel)	II	582	— — — (ses hydrates)	II	394
— — — cristallisé	II	583	— de stibiamyle	v	1077
— — — fibreux	II	586	— de strontiane	II	535
— — — hydraté	II	588	— de strychnine	IV	605
— — — terreux	II	588	— de thorie	II	277
— — — et de baryte	II	589	— d'uranium	III	592

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Carbonate d'urée	VI	378	Carpholite	III	59
— de zinc basiques	III	627	Carreaux	II	859
— — — neutre	III	627	— incrustés	II	860
— de zircon	II	716	Carthamine	VI	261
Carbone	I	705	Cartilages	VI	691
— (son assimilation dans la vé-			Carvacrol	VI	155
gétation)	VI	754	Carvène	VI	155
— (ses combinaisons avec l'a-			Carvol	VI	155
zote)	I	913	Caryophylline	VI	149
— (ses combinaisons avec le			Cascarilline	V	197
brôme)	I	921	Caséine	VI	460
— (ses combinaisons avec le			— (action de la potasse sur la)..	VI	462
chlore)	I	914	— végétale	VI	471
— (ses combinaisons avec l'hy-			Cassonade	V	36
drogène)	I	860	Castine	III	229
— (ses combinaisons avec l'iode).			Castoréine	VI	668
— (ses combinaisons avec l'oxy-			Castoréum	VI	668
gène)	I	822	Catéchine	VI	381
— (ses combinaisons avec le			Cathartine	V	197
phosphore)	I	936	Cédrène	VI	147
— (sa combinaison avec le sélé-			Cédrine	V	197
niun)	I	936	Célestine	II	533
— (ses combinaisons avec le			Cellules corticales (leurs caractè-		
soufre)	I	922	res chimiques)	IV	765
— (son équivalent)	I	47	— — des végétaux (composi-		
Carbonisation en meules	I	728	tion des)	IV	788
Carbonyle	IV	467	— épidermiques (leurs caractè-		
Carbostyryle	V	672	res chimiques)	IV	764
Carbothialdine	V	343, 346	— subéreuses (leurs caractères		
Carbures (généralités)	II	111	chimiques)	IV	765
— d'argent	III	1156	— — des végétaux (composi-		
— artificiels cristallisés	II	1003	tion des)	IV	788
— de cérium	II	747	Cellulose	IV	743, 967
— de cuivre	III	1010	— de la levûre de bière (son ori-		
— de fer	III	85	gine pendant la fermenta-		
— d'hydrogène	VI	1	tion)	V	233
— d'iridium	III	1311	Cémentation	III	344
— de lanthane	II	753	— inverse	III	347
— de manganèse	III	46	Cendres (essai alcalimétrique des).	II	241
— de nickel	III	521	— (leur emploi dans l'agriculture)	VI	899
— de palladium	II	1328	— bleues naturelles, artificielles.	III	1024
— de platine	III	1267	— du lait	VI	623
— de plomb	III	937	— des plantes (composition) ..	IV	874
— de silicium	I	1059	— des végétaux (composition) ..	IV	850
— de zinc	III	616	— vertes (couleur)	VI	370
— de zirconium	II	715	Céréaline	IV	1017
Carie des os	VI	704	Cérébrine	VI	732
Carmin	VI	257	Cérine	V	940
— bleu	VI	367	Cérium	II	737
— de cochenille	VI	358	— (son équivalent)	I	53
— à la colle	VI	359	Céroléine	V	941
— de garance	VI	361	Cérosie	V	942
— d'indigo	VI	212	Cérotate d'oxyde de cérotyle ..	V	561, 942
Carminaphte	VI	60	Cérotène	V	561, 33
Carmine	VI	257	Cérotine	V	560
Carotine	VI	273	Céroxylène	V	942
Carotte (<i>Daucus carota</i>)	VI	805	Cerumen des oreilles	VI	649
— (matière colorante de la) ..	VI	273	Céruse	III	948, VI 352

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Céruse (sa fabrication)	III	948	Chaux (son emploi dans les recher-		
— d'antimoine	VI	353	(ches de chimie organique).	IV	38
Cerveau	VI	731	— (son extraction)	II	541
Césarine	IV	814	— (sa présence dans le règne vé-		
Cétène	v 556,	VI	gétal)	IV	872
Cétine	v	560	— d'argent	III	1233
Cétylaniline	IV 687,	704	— carbonatée lamelleuse	II	584
Cétylate de soude	v	556	— — nacrée	II	584
Cétyloxanthate de potasse	v	557	— éteinte	II	540
Cétylphényliaque	v	558	— fluatée	II 940,	986
Chabasie	II	985	— grasse	II	540
Chair musculaire	VI	682	— hydrauliques	II	765
Chaleur (son action sur les oxala-			— — (leur analyse)	II	776
tes)	IV	149	— — (résultats des analyses		
— (son action sur les substances			des)	II	803
organiques)	IV	3	— — (résultats numériques		
— centrale	I	126	d'analyses de)	II	836
— spécifiques (tableau des)	I	29	— — (théorie de leur durcisse-		
Chalkolite	III	592	ment)	II	766
Chalumeau (description et emploi)	I	338	— hydraulique artificielle	II	769
— (essais au)	III	1510	— métallique (son emploi dans la		
— (essais des substances sans			peinture)	VI	361
réactifs au)	III	1511	— potassée (son emploi dans les		
— (essais des substances avec			recherches de chimie orga-		
réactifs au)	III	1518	nique)	IV	31
— (caractères qui permettent de			— vive	II	540
reconnaître l'acide d'un sel			Chélérythrine	IV 575,	682
au moyen du)	III	1523	Chélidonate d'ammoniaque	IV	420
— (caractères qui permettent de			— d'argent	IV	421
reconnaître les métaux au			— de baryte	IV	420
moyen du)	III	1525	— de chaux	IV	421
— (colorations obtenues au)	III	1515	— de fer	IV	421
— (règles générales dans les ana-			— de magnésie	IV	421
lyses qualitatives au)	III	1511	— de plomb	IV	421
Chamoiserie	IV	396	— de potasse	IV	420
Châno-blanc ou moray	VI	797	— de soude	IV	420
Chanvre (<i>Cannabis sativa</i>)	IV	919	— de strontiane	IV	420
Charbon (propriétés générales du).	I	736	Chélidonine	v	575
— (son pouvoir décolorant)	I	739	Chélidoxanthine	VI	197
— (son état dans les aciers cé-			Cheveux	VI	673
mentés)	III	349	— (leur composition chimique).	VI	674
— aluminé		752	Chicha	VI	817
— animal	I	751	Childrénite	II	677
— de bois	I	727	Chimie animale	VI	371
— — — (composition du)	IV	846	— végétale	VI	740
— de Paris	I	733	Chinoline	IV	711
— métallique	I	724	Chinovine	IV	448
— platiné	I	747	Chitine	VI 486,	719
— sulfurique	VI	249	Chloracétamide	IV	208
Charrée	II 225,	VI	Chloracétates	IV	205
Chaulage des terres	VI	883	— d'argent	IV	205
Chaux	II	539	— de potasse	IV	205
— (son dosage)	II	548	Chloracétine du glycol	v	765
— (son dosage en chimie organi-			Chloracétyphide	IV	201
que)	IV	90	Chloracides (définition des)	I	12
— (son dosage dans les os)	VI	712	Chloral	v	368
— (son emploi comme peinture			— insoluble	v	368
blanche)	VI	351	— mésoïque	v	354

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Chloralbine	v	973	Chlore (ses combinaisons avec l'oxygène)	I	416
Chloralide	v	368	— (son dosage)	I	415
Chloratoïle	vi	272	— (son dosage en chimie organique)	iv	84
Chloramide de mercure	iii	1124	— (son équivalent)	I	41
— de phosphore	I	661	— (son emploi dans les recherches de chimie organique).	iv	14
— de thallium	iii	1392	— (principales familles du règne végétal qui contiennent du)	iv	868
Chloramylal	v	522	— (usage du)	I	415
Chloranil	vi	226	— hydraté	I	406
Chloranilam	vi	226	Chloréthose	I	917
Chloranilamide	vi	226	Chloreuxanthone	vi	268
Chloranite	iv 694, vi	129	Chlorhélénine	vi	148
Chloraniline	iv	694	Chlorhélécine	v	190
Chloranisal	vi	122	Chlorhydrate d'acétamide	iv	202
Chloranthracène	vi	75	— d'acide anisamique	v	684
Chlorantimoniure de coumarine	vi	144	— — aspartique actif	iv	347
Chlorates (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation, dosage des)	ii	415	— — benzamique	v	621
— d'ammoniaque	ii	478	— — cuminamique	v	656
— d'argent	iii	1159	— — toluamique	v	648
— de baryte	ii	514	— d'alanine	v	347
— de berbérine	iv	614	— d'amarine	v	606
— de bismuth	iii	905	— d'ammoniaque	ii	467
— de cadmium	iii	653	— — (état naturel, préparation du)	ii	468
— de chaux	ii	559	— — et chlorure de platine	iii	1262
— de cinchonine	iv	592	— d'amylamine	iv	729
— de cobalt	iii	552	— d'amylène	v	528
— de cuivre	iii	1012	— d'anisamate méthylique	v	686
— de fer (protoxyde)	iii	194	— d'anisine	v	680
— — (sesquioxyde)	iii	194	— d'asparagine	iv	344
— de lithine	ii	446	— de bébérine	iv	612
— de magnésie	ii	617	— benzaméthylrique	v	623
— de manganèse	iii	54	— de berbérine	iv	614
— de mercure (deutoxyde)	iii	1108	— de cacodyle basique	iv	221
— — (protoxyde)	iii	1108	— de caféine	iv	667
— de morphine	iv	560	— de caprylamine	iv	732
— de nickel	iii	522	— de cétène	v	556
— d'oxyde de rubidium	iii	1419	— de chlorocinchonine	iv	591
— de plomb	iii	942	— de chlorure d'or	iii	1218
— de potasse	ii	209	— — de silicium	I	1049
— de quinine	iv	579	— de chrome	iii	486
— de soude	ii	391	— de cinchonine	iv	591
— de strontiane	ii	532	— de codéine	iv	565
— de strychnine	iv	605	— de colophène	vi	93
— d'uranium	iii	588	— de conine	iv	616
— de zinc	iii	619	— diamidobenzolique	v	625
Chloraurate de bébérine	iv	613	— de dioxéthylénamine	v	728
— de caféine	iv	668	— de diptéramine	iii	1279
— d'éthylconine	iv	618	— d'éther anisamique	v	685
— d'éthylméthylconine	iv	618	— d'éthylamine	iv	721
— d'éthylnicotine	iv	633	— d'éthylaniline	iv	701
— de méthylamine	iv	727	— d'éthylconine	iv	618
— de méthylnicotine	iv	632	— de fibrine	vi	449
Chlorazol	vi	470	— de fuscobaltiaque	iii	568
Chlore	I	404			
— (combinaisons avec l'azote)	I	443			
— (ses combinaisons avec l'hydrogène)	I	428			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1047

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Chlorhydrate de fuscobaltiaque grenu.....	III	568	Chlorocaprylal.....	V	543
— de glycolle.....	V	713	Chlorocarbéthamide.....	IV 208,	V 401
— d'iodoncotine.....	IV	631	Chlorocinnose.....	V	667
— de lophine.....	V	606	Chlorocodéine.....	IV	562
— de lutéocobaltiaque.....	III	566	Chlorocolophène.....	VI	94
— de mélaniline bichlorée.....	IV	698	Chlorocoménates.....	IV	406
— de mésitène.....	V	479	Chlorocuminol.....	V	651
— de méthylamine.....	IV	726	Chlorocyanamide.....	I	966
— de méthylène.....	V	485	Chlorocyanilide.....	IV	689
— — — (action du chlore sur le).....	V	485	Chlorocyanure de fer.....	III	175
— — — (action du phosphure de calcium sur le).....	V	486	Chlorodibromaniline.....	IV	695
— de morphine.....	IV	560	Chloroforme.....	V 485,	502
— de narcotine.....	IV	570	— (son emploi comme réactif de l'iode).....	I	459
— de nicotine.....	IV	629	Chlorogénine.....	VI	251
— d'oxycobaltiaque.....	III	565	Chloroginate de caféine et de potasse.....	IV	668
— de pipéridine.....	IV	679	Chloriodure d'éthylène.....	V	734
— de pipérine.....	IV	677	— de propylène.....	VI	20
— de quinine.....	IV	578	Chloro-iridiates.....	III	1308
— de roséocobaltiaque.....	III	570	Chloromercurates.....	III	1084
— de strychnine.....	IV	604	— de béeérine.....	IV	613
— de thébaïne.....	IV	573	— de cacodyle.....	IV	225
— de théobromine.....	IV	673	— de caféine.....	IV	667
— de thialdine.....	V	346	— de cinchonine.....	IV	591
— de triéthylphosphine.....	IV	736	— de conine.....	IV	616
— de trioxéthylénamine.....	V	728	— de diéthylconine.....	IV	619
— de tungstène.....	III	728	— d'éthylconine.....	IV	619
— d'urée.....	VI	376	— d'éthylméthylconine.....	IV	618
Chlorhydrines.....	V	803	— d'éthylnicotine.....	IV	633
— du glycol.....	V	705	— de méthylamine.....	IV	727
Chlorhydrodibromhydrine.....	V	810	— de méthylconine.....	IV	632
Chlorhydrure de cyanogène.....	I	953	— de morphine.....	IV	560
Chlorindine.....	VI	224	— de narcotine.....	IV	570
Chloriridiato de quinine.....	IV	578	— de nicotine.....	IV	629
Chlorisates.....	VI	219	— de pipérine.....	IV	677
Chlorisathyde.....	VI	223	— de quinine.....	IV	578
Chlorisatine.....	VI	217, 218	— de théobromine.....	IV	673
Chlorisatosulfite de potasse.....	VI	219	Chloromates.....	IV	272
Chlorite (son analyse).....	III	406	Chloromésitylène.....	IV	213
Chlorites (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation, dosage des).....	II	418	Chlorométrie.....	II	564
Chlorite d'ammoniaque.....	II	479	Chloronicéamide.....	V	617
— d'argent.....	III	1160	Chloronicine.....	V	617
— de baryte.....	II	514	Chloronitrophillygénine.....	V	177
— de plomb.....	III	942	Chloropale.....	III	223
— de potasse.....	II	215	Chloronitrophillyrine.....	V	176
— de soude.....	II	391	Chloropalladite d'éthylnicotine.....	IV	633
— de strontiane.....	II	532	Chlorophane.....	II	554
Chlorobenzamide.....	V	634	ChlorophénoI.....	V	973
Chlorobenzoates.....	V	630	Chlorophosphate de plomb.....	III	951
Chlorobenzoate d'oxyde d'éthylène.....	V	766	— de salicyle.....	VI	139
Chlorobenzoin du glycol.....	V	766	— d'azote.....	I	654
Chlorobenzol.....	V 609,	784	Chlorophylle.....	IV	805
Chlorocaïne.....	IV	669	Chlorophyllite.....	II	678
Chlorocamphène.....	VI	97	Chloropicrine.....	V	986
			Chloroplatinates (divers).....	III	1262
			— d'acide anisamique.....	V	684
			— — — canzamique.....	V	622

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Chloroplatinate d'acide cumina- mique	V	656	Chloroxyde de phosphore	I	660
— d'ammoniaque	III	1262	Chloroxynaphtalates	VI	72
— d'amyltriéthylammonium	IV	724	Chlorures (propriétés générales des)	II	83
— d'anisamate méthylique	V	686	— (caractères distinctifs des)	II	84
— d'anisine	V	680	— (leur dosage)	II	85
— de bébérine	IV	613	— (leur préparation)	II	85
— benzaméthylque	V	623	— d'acétyle	IV	198
— de berbérine	IV	614	— d'acides organiques (généra- lités)	IV	125
— de cacodyle	IV	225	— d'aconityle	IV	303
— de caféine	IV	667	— d'aluminium	II	656
— de cinchonine	IV	591	— — et de sodium (double)	II	660
— de codéine	IV	565	— ammoniacaux (doubles)	II	470
— de cæsium	III	1423	— ammoniacobaltique	III	563
— de conine	IV	616	— d'anisyte	V	680
— de diéthylconine	IV	619	— d'argent	III	1149
— d'éther anisamique	V	686	— d'arsénéthylum	V	1011
— d'éthylaniline	IV	701	— d'arsenic	I	699
— d'éthylconine	IV	618	— d'arsénméthyléthylum	V	1013
— d'éthylméthylconine	IV	618	— d'aurophosphéthylum	IV	739
— d'éthylnicotine	IV	632	— d'azote	I	443
— de méthylamine	IV	726	— de baryum	II	507
— de méthylnicotine	IV	631	— — — normal	II	242
— de méthylpipéridine	IV	680	— de bényle	VI	12
— de morphine	IV	560	— de benzanilidyle	V	628
— de narcotine	IV	570	— de benzine	VI	43
— de nicotine	IV	629	— de benzoyle	V	594, 599
— d'oxyde de tétraméthylammo- nium	IV	728	— — — nitré	V	631
— de phosphamyltriméthylum	IV	742	— de benzyle	V	597
— de pipéridine	IV	679	— de bismuth	III	895
— de pipérine	IV	677	— de bismuthéthyle	V	1060
— de potassium	III	1261	— de bore	I	1006
— de quinine	IV	578	— de brome	I	453
— de rubidium	III	1418	— de butylène	VI	23
— de sodium	III	1261	— — — chloré	VI	23
— de théobromine	IV	673	— de butyryle	V	817
— de triéthylphénylammonium	IV	702	— de cacodyle et de cuivre	IV	224
— de triéthylphosphine	IV	736	— de cacoplatyle	IV	225
Chloroplatinite de diplatosammine	III	1273	— de cadmium	III	648
— de nicotine	IV	629	— de cajeputène	VI	152
Chloroquinon	IV	415	— de calcium	II	551
Chlororcéine	VI	237	— — — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	40
Chlorosalicine	V	188	— — — (sa combinaison avec le lactate de chaux)	IV	358
Chlorosalicylamide	VI	142	— de cétyle	V	556, 557
Chlorosalicylites	VI	127	— de chaux	II	560
Chlorosaligénine	V	188	— — — (préparation)	II	561
Chlorostyracine	V	666	— de chloréthose	I	917
Chlorosuccide	V	878	— de chlorobenzoyle	V	600, 634
Chlorosuccilamide	V	880	— de chloromaléile	IV	272
Chlorosulfure de carbone	I	933	— de cinnamène	VI	59
— de phosphore	I	660	— de cinnamyle	V	671
— de plomb	III	931	— de cobalt	III	545
— de silicium	I	1047	— de cæsium	III	1422
Chlorotérébène	VI	91			
Chloroxaméthane	V	406			
Chloroxéthamide	V	406			
Chloroxéthose	V	371			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Chlorure de crésyle.....	v	988	Chlorure de potassium.....	II	470
— de cuivre ammoniacaux..	III	995, 996	— — — (préparation, état naturel, usages du)	II	471
— de cuminye.....	v	651, 652	— — — et de platine (double)	III	1261
— cumyle.....	v	650	— de propylène.....	VI	19
— de cyanogène gazeux.....	I	963	— de pyrocitryle.....	IV	313
— — — liquide.....	I	964	— de rubidium.....	III	1418
— — — solide.....	I	966	— de salicyle.....	VI	126
— de cyményle.....	VI	57	— — — liquide.....	VI	127
— de cytrile.....	IV	301	— — — solide.....	VI	127
— décolorants.....	I	415, 428,	— de sesquiplombamyle.....	v	1057
— de décyle.....	VI	12	— de sesquiplombéthyle.....	v	1054
— de didyme.....	II	759	— de sesquiplombométhyle.....	v	1055
— de diéthylène-diéthyltri- amine.....	v	741	— de sesquistanméthyle.....	v	1051
— de duodécyle.....	VI	12	— de sesquistannéthyle.....	v	1044
— d'essence de térébenthine..	VI	87	— de silicium.....	I	1047
— d'éthylamine et de platine..	IV	721	— de sodium.....	II	350
— d'éthylène perchloré.....	I	915	— — — (son extraction par la gelée, ses usa- ges).....	II	368
— d'éthylidène.....	v	343	— — — et de platine (double)	III	1261
— de fer.....	III	120	— — — et d'urée.....	VI	376
— de fumaryle.....	IV	325	— de soufre.....	I	575
— de fusyle.....	VI	28	— — — intermédiaire.....	I	574
— de glucinium.....	II	695	— de stanméthyle.....	v	1050
— d'hexyle.....	VI	10	— de stannéthyle.....	v	1040
— — bichloré.....	VI	10	— de stibéthyle.....	v	1064
— — monochloré.....	VI	10	— de stibéthylum.....	v	1070
— — pentachloré.....	VI	10	— de stibméthylum.....	v	1072
— — trichloré.....	VI	10	— de stibtriamyle.....	v	1076
— d'hydroquinon.....	IV	413	— de stibtriéthyle.....	v	1069
— d'indium.....	III	1428	— de strontium.....	II	529
— d'iridium.....	III	1307	— de styryle.....	v	663
— de lactyle.....	IV	357	— de succinyle.....	v	876
— de lanthane.....	II	753	— de sulfobenzidyle.....	VI	47
— de lithium.....	II	443	— de sulfobenzoyle.....	v	633
— de magnésium.....	II	613	— de tantale.....	III	668
— de manganèse.....	III	41	— de tellurométhyle.....	v	494
— de mercure et d'urée.....	VI	376	— de téréphtalyle.....	VI	103
— de mercuroséthyle.....	v	1078	— de tétréthylammonium et de platine.....	IV	723
— de mercurosométhyle.....	v	1081	— — — et d'or.....	IV	723
— de mésityle.....	IV	212	— — — et de mercure....	IV	723
— de méthyle.....	▼	485	— de thallium.....	III	1390
— — — perchloré.....	I	949	— de thorium.....	II	724
— de molybdène.....	III	742	— — — et de potassium...	II	725
— de naphthaline (tableau des)..	VI	66	— de trichloracétyle.....	IV	200
— de naphtylsulfureux.....	VI	73	— de tridécyle.....	VI	12
— de nickel.....	III	516	— de tungstène.....	III	719
— de niobium.....	III	683	— — — intermédiaire.....	III	720
— de nitrobenzoyle.....	v	610	— d'uranyle.....	III	586
— de nonyle.....	VI	11	— d'undécyle.....	VI	12
— de nonylène.....	VI	31	— de xylényle.....	VI	51
— obtenus artificiellement à l'état cristallisé.....	II	996	— d'yttrium.....	II	734
— de palladium ammoniacal....	III	1330	— de zinc.....	III	609
— de pèlargyle.....	v	886	— — — (ses combinaisons avec l'ammonia- que).....	III	610
— de phényle.....	v	986			
— — — binitré.....	v	986, VI			
— de plomb.....	III	929			
— — — (sa combinaison avec l'acétate de plomb).....	IV	194			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Chlorure de zinc (son emploi dans les recherches de chimie organique).....	IV	40	Chrome (son dosage).....	III	474
— de zirconium.....	II	742	— (son dosage en chimie organique).....	IV	90
Chochqa.....	VI	796	— (son équivalent).....	I	55
Cholacrol.....	VI	436, 562	— (sa préparation).....	III	454
Cholalates.....	VI	434	— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	455
Cholates.....	VI	432	Chromite de zinc.....	III	630
Cholestérine.....	V 673, VI	443	Chrysaniline.....	VI	286
— (action de l'acide azotique sur la).....	V	675	Chrysène.....	VI	75
— acétique.....	V	676	Chrysobéryl.....	II 690, 704,	956
— benzoïque.....	V	677	Chrysocale.....	III	1030
— chlorhydrique.....	V	676	Chrysoharmine.....	IV	614
Cholestrophane.....	IV	670	Chrysophanates.....	VI	240
Choline.....	VI	443	Chrysoprase.....	I	1040
Chondrine.....	VI	484	Chrysothamnine.....	VI	264
Choroïde.....	VI	723	Chufa.....	VI	804
Choux (<i>Brassica</i>).....	VI	808	Chyle.....	VI	579
Chrietonite.....	III	843	— (ses caractères microscopiques).....	VI	580
Chromates.....	III	466	— (sa composition chimique).....	VI	580
— d'alumine.....	III	471	— (sérum du).....	VI	579
— d'ammoniaque.....	III	470	— animal.....	VI	579
— d'argent.....	III	465	— végétal.....	VI	579
— artificiels cristallisés (liste des).....	II	1013	Chyme.....	VI	584
— de baryte.....	III	470	Chymosine.....	VI	550
— de bismuth.....	III	907	Cicutine.....	IV	615
— de cadmium.....	III	656	Cidre.....	V	462
— de cérium.....	III	471	Cigares (fabrication des).....	IV	662
— de chaux.....	III	470	Ciments (action des sels et des gaz contenus dans l'eau de mer sur les).....	II	797
— de chrome.....	III	456	— (analyse des).....	II	776
— de cinchonine.....	IV	593	— (résultats numériques d'analyse de).....	II	837
— de cobalt.....	III	558	— et mortiers immergés depuis un certain temps (leur analyse).....	II	778
— de cuivre.....	III	1025	— diamant.....	II	844
— d'étain.....	III	845	— hydrauliques (recherches chimiques sur les).....	III	1553
— de fer.....	III	472	— dits Portland.....	II	837
— de glucine.....	III	471	— romain.....	II	768
— de lithine.....	III	469	Cinabre.....	III	1099
— de magnésie.....	III	471	— (son emploi dans la peinture).....	VI	360
— de manganèse.....	III	471	— (préparation).....	III	1100
— de mercure.....	III	1119	— vert.....	VI	370
— de molybdène.....	III	756	Cinchonétine.....	IV	590
— de nickel.....	III	527	Cinchonicine.....	IV	594
— d'oxyde de rubidium.....	III	1424	Cinchonidine.....	IV	595
— de plomb bibasique.....	III	955	Cinchonin.....	IV	575
— de plomb neutre.....	III	954	Cinchonine.....	IV	589
— de potasse.....	III	466	— bromée.....	IV	590
— de soude.....	III	469	— chlorée.....	IV	590
— de strontiane.....	III	470	Cinchovatine.....	IV	576, 595
— de strychnine.....	IV	606	Cinnamamide.....	V	671
— de thallium.....	III	1403	Cinnamates.....	V	670
— de thorine.....	III	474	— d'ammoniaque.....	V	670
— d'uranium.....	III	593			
— d'yttria.....	III	474			
— de zinc.....	III	629			
— — — (son emploi comme couleur jaune).....	VI	358			
Chrome.....	III	454			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1051

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Cinnamates d'argent	V	670	Citrates de baryte	IV	293
— de baryte	V	670	— de cadmium	IV	296
— de chaux	V	670	— de cérium	IV	295
— de cuivre	V	670	— de chaux	IV	294
— de méthylène	V	671	— de cobalt	IV	296
— d'oxyde de styryle	V	664	— de cuivre	IV	298
— de plomb	V	670	— d'étain	IV	297
— de potasse	V	670	— de fer	IV	296
Cinnaméine	VI	184	— de glucine	IV	295
Cinnamène	VI	59	— de lithine	IV	293
— chloré	VI	59	— de magnésie	IV	295
Cinnamotraniside	V	672	— de manganèse	IV	296
Cinnanilide	V	671	— de mercure	IV	298
Cinnhydramide	V	667	— de méthylène	V	499
Cipipa	IV	998	— de nickel	IV	297
Cire	V	939	— de palladium	IV	299
— des abeilles	V	939	— de plomb	IV	297
— des A. daquies	V	942	— de potasse	IV	291
— de bicuhiba	V	944	— de quinine	IV	587
— de carnauba	V	943	— de soude	IV	292
— de Chine	V	561, 941	— de strontiane	IV	294
— des doreurs	III	1244	— de thorine	IV	295
— de myrica	V	943	— d'uranium	IV	298
— d'Ocuba	V	943	— de vanadium	IV	298
— de palmier	V	942	— d'yttria	IV	295
Cissampéline	IV	684	— de zinc	IV	296
Citracobinitranile	IV	321, 690	Citrène	VI	104
Citraconanile	IV	320, 690	Citrilène	VI	105
Citraconanile	IV	690	Citrobianilates	IV	317
Citraconates	IV	310	Citrobianile	IV	317
— (action du brome sur les)	IV	313	Civetle	VI	668
— d'ammoniaque	IV	311	Claussénite	II	648
— d'argent	IV	312	Cnicin	V	197
— de baryte	IV	311	Cobalt	III	533
— de chaux	IV	311	— (son dosage)	III	538
— de cobalt	IV	311	— (son dosage en chimie orga- nique)	IV	90
— d'étain	IV	311	— (son équivalent)	I	56
— de fer	IV	311	— (son extraction)	III	573
— de magnésie	IV	311	— (ses propriétés)	III	533
— de manganèse	IV	311	— (ses combinaisons avec l'oxy- gène)	III	534
— de mercure	IV	312	— carbonaté	II	938
— de nickel	IV	311	— gris	III	573
— de plomb	IV	311	— sulfuré	II	943
— de potasse	IV	310	Cocaïne	IV	682
— de soude	IV	310	Cochenille ammoniacale	VI	258
— de strontiane	IV	311	Cocotier (<i>Cocos nucifera</i>)	VI	829
Citraconimide	IV	319	Codéine	IV	562
Citraconiodanile	IV	321, 697	— amorphe	IV	563
Citramide	IV	316	Cœruleum	III	788
Citranilates	IV	316	Cosium	II	458
Citranilide	IV	316	— (son dosage)	III	1412
Citrates	IV	291	— (état naturel — diffusion)	III	1408
— (action du brome sur les)	IV	300	— (son extraction)	III	1415
— (action du chlore sur les)	IV	299	— (caractères distinctifs de ses composés)	III	1409
— d'alumine	IV	295	— métallique	III	1422
— d'ammoniaque	IV	293			
— d'antimoine et de potasse	IV	298			
— d'argent	IV	299			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Cœur.....	VI	725	Coménates de soude.....	IV	403
Cohésion.....	I	5	— de strontiane.....	IV	403
— (force de).....	I	135	Composés amido-chromiques....	III	503
Coke.....	I	724	— — (produits qui résultent de leur décomposition).....	III	504
Col-bicine.....	IV	682	— ammoniacaux-isatiniques....	VI	217
Colcothar.....	III	68	— ammoniaco-platiniques.....	III	1272
— (son emploi comme couleur rouge).....	VI	358	— ammoniaco-rhodiques.....	III	1321
Colle-forte.....	VI	478	— ammoniaco-mercuriques.....	III	1123
— — (sa fabrication).....	VI	482	— amyliques (tableau des formu- les des principaux).....	V	521
— — liquide.....	VI	485	— binaires non oxygénés (leur nomenclature).....		11
— matière.....	VI	482	— chimiques (comment on peut concevoir leur formation et leur décomposition au moyen des forces chi- miques, physiques, méca- niques).....	I	146
— d'os.....	VI	484	— hypochlorosulfurique.....	I	574
— de poisson.....	VI	485	— isomériques.....	I	4
Collidine.....	IV	715	— méthyliques (formules des principaux).....	V	501
Collodion (son introduction en photographie).....	III	1433	— ulmiques.....	IV	896, 909
— secs en photographie.....	III	1463	Composts.....	VI	910
Colloïdes parfaits.....	VI	446	Conchioline.....	VI	477, 721
Colmatage.....	VI	846	Concrétions arthritiques.....	VI	714
Colocynthéine.....	V	149	Condensateur.....	IV	59
Colocynthine.....	V	149	Conicine.....	IV	645
Colocynthitine.....	V	149	Conine.....	IV	645
Colombine.....	V 198, VI	908	— (action du chlore et du brôme sur la).....	IV	617
Colophane.....	VI	167	Conserves alimentaires.....	VI	737
Colophanone.....	VI	169	Considérations théoriques sur le rôle de la silice, de l'alu- mine, etc., dans les maté- riaux hydrauliques.....	II	786
Colophène.....	IV 23, VI	93	Convallamarétine.....	V	151
Colophilène.....	VI	94	Convallamarine.....	V	150
Colorimètre.....	VI	256	Convallarétine.....	V	150
Colostrum.....	VI	634	Convallarine.....	V	150
Columbium.....	III	658	Convolutate de baryte.....	V	152
Colza (<i>Brassica campestris olei- fera</i>).....	VI	831	— de chaux.....	V	152
Combinaison (définition de la)...	I	6	— de potasse.....	V	152
— ammoniacales.....	II	459	Convolvuline.....	V 151, VI	179
Combustibles fossiles.....	I	755	Convolvulinol.....	V 151,	152
— — (leur analyse).....	I	762	Convolvulinolate d'argent.....	V	153
— — (leur exploitation).....	I	772	— de baryte.....	V	153
— — (gisement et recherche des).....	I	755	— de cuivre.....	V	153
— — (leurs propriétés généra- les).....	I	759	— de plomb.....	V	153
— minéraux (caractères chimi- ques des).....	IV	896	Copahus.....	VI	169
— — (leur commerce en Fran- ce depuis la fin du siècle dernier).....	I	788	Coprolithes.....	II 593, VI	893
Coménamates.....	IV	408	Coquilles de mollusques.....	VI	720
Coménamide.....	IV	408	Corail.....	II 586, VI	722
Coménates.....	IV	403	Corindon.....	II 642,	955
— d'ammoniaque.....	IV	403	Cornaline.....	I	1040
— d'argent.....	IV	405	Cornée.....	VI	723
— de baryte.....	IV	404	Cornéenne lydienne.....	III	1227
— de chaux.....	IV	404			
— de fer.....	IV	404			
— de magnésie.....	IV	404			
— de plomb.....	IV	405			
— de potasse.....	IV	403			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

4053

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Corps (diverses propriétés des) ..	I	2	Couleurs obtenues avec les mor-		
— (différents états des).....	I	5	dants	VI	339
— amorphes.....	I	75	— olive.....	VI	333
— celluloseux.....	IV	750	— peu vénéneuses.....	VI	350
— comburant.....	I	179	— pourpre.....	VI	332
— composés.....	I	3	— primitives.....	VI	346
— — (nomenclature des)....	I	6	— rouges.....	VI	358
— décolorants.....	I	741	— secondaires.....	VI	346
— dimorphes.....	I	104	— vapeurs.....	VI	344
— épiangiotiques.....	IV	752	— vénéneuses.....	VI	349
— gras (série des).....	VI	4	— vertes.....	VI	367
— — neutres (propriétés gé- rales).....	V	906	Coumarine.....	VI	143
— — — (leurs fermenta- tions).....	V	301	Coupellation.....	III	1172, 1198
— neutres organiques.....	IV	743	Couperose bleue.....	III	1014
— oxydants (leur action sur l'in- digo).....	VI	246	— verte.....	III	196
— pyrogénés.....	IV	4	Crag.....	II	592
— pyrophoriques.....	I	333	Craie.....	II	588
— simples.....	I	3	— (son emploi comme peinture blanche).....	VI	351
— — (équivalents des).....	I	32	— rouge.....	VI	354
— — (nouvelle classification des).....	II	46	Cramoisi.....	VI	331
— — (leur distribution dans la nature).....	I	129	Créatine.....	VI	423, 596
— vitellins.....	VI	473	— (action des acides sur la)....	VI	425
Corpuscules aleuriques.....	VI	925	— (action de la baryte sur la)..	VI	427
— organisés (résumé des re- cherches de M. Fremy sur les).....	VI	916	— (action de l'oxyde de mercure sur la).....	VI	429
— — qui existent dans les œufs et ceux qui se vent dans les grai- nes.....	VI	925	— (sels de).....	VI	425
Corroyage.....	IV	392	Créatinine.....	VI	425, VI 596
Corydaline.....	IV	682	— (formule des principaux sels de).....	VI	426
Cotarnine.....	IV	568	Crème du lait.....	VI	616
Coton.....	IV	917	— de tartre.....	IV	248
Couleurs (contraste simultané des). — (leur liste par ordre de soli- dité).....	VI	300	— — — (sa combinaison avec l'acide anti- monique).....	IV	261
— blanches.....	VI	347	— — — (ses combinaisons avec l'acide ar- sénique).....	IV	264
— bleues.....	VI	350	— — — soluble.....	IV	260
— bronze.....	VI	364	Crémomètre.....	VI	628
— brunes.....	VI	333	Créosote.....	VI	79
— brun-marron.....	VI	361	Crésylol.....	V	987
— cramoisie.....	VI	332	Creusets.....	II	861
— dangereuses.....	VI	331	— brasqués.....	III	2
— employées en peinture.....	VI	349	Cristal.....	II	897
— fleur-de-pensée.....	VI	346	— (détermination de la forme d'un).....	I	406
— gris lapis.....	VI	332	— de roche.....	I	1037
— inoffensives.....	VI	350	— minéral.....	II	192
— jaunes.....	VI	353	Cristallin.....	IV	685
— lie-de-vin.....	VI	332	— de l'œil.....	VI	724
— lilas.....	VI	332	Cristallisation par dissolution (voie humide).....	I	76
— marron.....	VI	333	— — — (voie sèche).....	I	77
— noires.....	VI	362	— par fusion.....	I	75
			— par volatilisation.....	I	76
			Cristallographie (notions élémen- taires de).....	I	75

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Cristaux (propriétés générales des)	I	78	Cuminamide	V	654
— des chambres de plomb	I	512	Cuminamine primaire	V	650
— de soude	II	399	— secondaire	V	650
— de Vénus	IV	194	— tertiaire	V	650
Crocétine	V	156	Cuminanilide	V	652
Crocine	V, 155, VI	266	Cuminéthyle	VI	59
Croconate d'alumine	II	680	Cuminhydramide	V	651
— d'ammoniaque	II	488	Cuminol	V 649, VI	650
— de baryte	II	524	— potassé	V	651
— de chaux	II	589	Cuminonitryle	V	654
— de glucine	II	701	Cuminyle	V	651
— de lithine	II	451	Cumoglycol	V	785
— de magnésie	II	624	— diacétique	V	785
— de potasse	II	233	— dibenzoïque	V	785
— de soude	II	416	— diéthylque	V	785
— de strontiane	II	536	Cumosalicyle	VI	124
— de strychnine	IV	605	Cuprocyanurés	III	1000
Crocus	III	877	Curare	I 447, IV	674
Crotonylène	VI	38	Curarine	IV	674
Crown-glass	II	892	Curcuma (racine de)	VI	265
Cryolite	II	664	Curcumine	VI	265
Cryptidine	IV	711	Cuticule	IV	755
Cubébène	VI	112	Cutose	IV	754
Cubébin	V	198	Cuve d'Inde	VI	327
Cuir	IV	364	— de pastel	VI	327
— de Russie	IV	395	— vitriolique	VI	326
— vernis	IV	394	— de vouède	VI	327
Cuite de la soie	VI	315	Cyamélide	I	947
Cuivre	III	972	Cyaméthane	V	414
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	975	Cyaméthylane	V	500
— (dosage)	III	981	Cyanamide	I	963
— (son dosage en chimie organique)	IV	90	— chlorée	I	966
— (son équivalent)	I	60	Cyanamine	I	949
— (métallurgie)	III	1048	Cyanate d'ammoniaque	II	488
— (sa séparation de l'antimoine)	III	991	— d'argent	III	1160
— (sa séparation de l'étain)	III	991	— de baryte	II	525
— (étamage du)	III	1042	— de méthylène	V	500
— (zincage du)	III	1043	— d'oxyde d'allyle	V	577
— blanc	III	1009	— de potasse	II	217
— d'Argentan	III	1042	— de protoxyde de mercure	III	1109
— de la Chine	III	1042	— de sesquitanéthyle	V	1046
— gris	III	1006	— de soude	II	416
— jaune	III	1030	— de stannéthyle	V	1041
— natif (traitement du)	III	1048	— de thallium	III	1397
— noir	III	1030	Cyanéthylaniline	IV	701
— oxydé noir	III	978	Cyanéthine	V	389
— panaché	III	1006	Cyanétholine	IV	732
— pur (préparation)	III	974	Cyanhydrate d'ammoniaque	II	471
— pyriteux	III	1005	— d'amylène	V	529
— rosette	III	1058	— de métacétène	V	823
— sulfuré	II	944	— de métylène	IV 201, V	488
Cumène	VI	54	— de strychnine	IV	606
Cuményle	VI	59	Cyanilide	IV	698
Cumeugényle	VI	150	Cyaniline	IV	697
Cumidine	VI	55	Cyanine	IV 809, VI	296
Cuminamate éthylique	V	657	Cyanite	II	680
			Cyano-azoture de titane	III	839
			Cyanobenzyle	V	597

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1055

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Cyano-chloromercurate de nicotine	iv	630	Cyanogène (sa combinaison avec l'iode)	i	967
Cyanocobaltides	iii	548	— (ses combinaisons avec l'oxygène)	i	946
— d'ammonium	iii	549	— (sa combinaison avec le phosphore)	i	968
— de baryum	iii	549	— (composés dérivés du)	i	968
— de potassium	iii	548	— (essai de MM. Margueritte et Sourdeval pour produire par l'azote de l'air le)	iii	155
— de sodium	iii	549	— (essais de production par l'azote de l'ammoniaque du)	iii	156
Cyanocumidine	vi	56	Cyanomanganide de potassium	iii	45
Cyanodiphénylamine	iv	699	Cyanomanganure de potassium	iii	44
Cyanofer	iii	131	Cyanomercurates	iii	1094
Cyanoferrides	iii	130, 146	— de caféine	iv	668
— de potassium	iii	147	— de strychnine	iv	606
— — — combiné avec l'iode de potassium	iii	148	Cyanotriphénylamine	iv	686, 699
— — — (couleur des précipités formés dans les dissolutions métalliques par le)	iii	148	Cyanotriphényldiamine	iv	699
— de baryum	iii	149	Cyanoxy sulfide	i	970
— — — et de potassium	iii	149	Cyanurate d'ammoniaque	ii	488
— de calcium	iii	149	— de baryte	ii	525
— de cobalt	iii	547	— de cinchonine	iv	593
— de magnésium	iii	149	— de méthylène	v	499
— de manganèse	iii	150	— de potasse	ii	217
— de sodium	iii	149	— de quinine	iv	586
Cyanoferrures	iii	130, 132	— de soude	ii	416
— de baryum	iii	143	Cyanures (propriétés générales)	ii	96
— de calcium	iii	144	— (caractères distinctifs des)	ii	97
— de chrome	iii	491	— (préparation, dosage des)	ii	98
— de cobalt	iii	547	— d'acides organiques (généralités)	iv	125
— de magnésium	iii	145	— d'aluminium	ii	666
— de nickel	iii	519	— d'argent	iii	1153
— de potassium	iii	133	— artificiels cristallisés (liste des)	ii	997
— — — (couleurs des précipités formés dans les dissolutions métalliques par le)	iii	142	— de baryum	ii	512
— — — (sa fabrication avec les matières animales)	iii	137	— de benzoyle	v	601
— — — (sa fabrication au moyen de l'azote de l'air)	iii	138	— de bismuth	iii	899
— — — (sa fabrication au moyen du sulfure de carbone et du sulfhydrate d'ammoniaque)	iii	140	— de cacodyle	iv	228
— — — (ses usages)	iii	141	— de cadmium	iii	650
— de sodium	iii	142	— de calcium	ii	557
— de strontium	iii	144	— de chrome	iii	491
Cyanogène	i	937	— de cinnamyle	v	672
— (ses combinaisons avec le brome)	i	967	— de cobalt intermédiaire	iii	547
— (ses combinaisons avec le chlore)	i	962	— d'étain	iii	807
— ses combinaisons avec l'hydrogène	i	951	— de fer	iii	128
			— — — (leurs combinaisons avec les autres cyanures)	iii	130
			— — — magnétique	iii	129
			— — — et d'uranium (double)	iii	587
			— de magnésium	ii	615
			— de manganèse	iii	44
			— de mercure (combinaisons formées par le)	iii	1093
			— de mercuroséthyle	v	1079

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Cyanure de molybdène.....	III	748	Degré alcoolimétrique de Descroizilles.....	II	238
— de nickel.....	III	517	Délimitation de la soude.....	II	404
— de niobium.....	III	686	Delphine.....	IV	683
— d'or.....	III	1220	Densités de vapeurs (leur détermination).....	IV	109
— d'osmium.....	III	1300	Dents.....	VI	714
— de palladium.....	III	1328	Dérivés alloxaniques (généralités).....	VI	443
— — — ammoniacal.....	III	1331	— parabaniques (généralités).....	VI	445
— de platine ammoniacal.....	III	1273	— uriques (généralités).....	VI	443
— — — intermédiaire.....	III	1265	Derme.....	VI	671
— de plomb.....	III	934	Dermose.....	IV	750, 752
— de potassium.....	II	178	Descloizite.....	III	957
— de rubidium.....	III	1418	Déshydratation des acides.....	II	81
— de ruthénium.....	III	1341	— des oxydes... ..	II	81
— de salicyle.....	VI	125	— des sels.....	II	82
— de sesquiplombéthyle.....	V	1055	Désoxalates.....	V	405
— de sesquistannéthyle.....	V	1045	Désuintage de la laine.....	VI	309
— de sodium.....	II	370	Deutobromure de cuivre.....	III	998
— de stibéthyle.....	V	1066	Deutochlorure de cuivre.....	III	996
— de stibméthylum.....	V	1074	Deutocyanure de cuivre.....	III	1003
— de styryle.....	V	663	Deutofluorure de cuivre.....	III	999
— de tantale.....	III	670	Deuto-iodure de cuivre.....	III	999
— de thallium.....	III	1395	— d'étain.....	III	806
— de titane.....	III	839	— de mercure.....	III	1089
— de trichlorométhyle.....	IV	207	— — — (combinaisons formées par le).....	III	1090
— d'uranium.....	III	587	— — — (ses combinaisons avec l'ammoniaque).....	III	1126
— de vanadium.....	III	772	— de phosphore.....	I	663
— de xylényle.....	VI	54	— de tellure.....	I	591
— de zinc.....	III	642	Deutosulfure de mercure.....	III	1098
Cyclamine.....	V	156	Deutoxyde d'azote.....	I	369
Cyclamirétine.....	V	157	— de chrome.....	III	456
Cymène.....	V 582, VI 56	956	— de cuivre.....	III	977
Cymophane.....	II 690, 704,	956	— de mercure.....	III	1066
Cynène.....	VI	161	— — — (sa séparation de l'oxyde decadmium).....	III	1078
Cystine.....	VI 420,	598	— — — (sa séparation de l'oxyde de plomb).....	III	1076
			— — — (sa séparation du protoxyde de mercure).....	III	1080
			— de molybdène.....	III	730
			— de platine.....	III	1256
			— de vanadium.....	III	759
			Dévitrication.....	II 872, 874	
			Dextrine.....	IV 979, 984, V 51	
			— dinitrique.....	IV 985	
			Diacétamide.....	IV 202	
			Diacétate benzolique.....	V 784	
			— de méthylène.....	V 695	
			Diacétine.....	V 813	
			Diacétochlorhydrine.....	V 897	
			Diallylurée.....	V 571, VI 385	
			Dialuramide.....	VI 404	
			Dialurate d'ammoniaque.....	VI 403	

D

Daguerréotypie.....	III	1431
Dahliné.....	IV	986
Dammarane.....	VI	171
Dammarol.....	VI	171
Dammarone.....	VI	171
Daphnéline.....	V	160
Daphnine.....	V	159
Daticscétine.....	V	162
Datiscine.....	IV 986, V	161
Daturine.....	IV	682
Déchénite.....	III	957
Décreusage de la soie.....	VI	315
Dégommage.....	VI	341
— de la soie.....	VI	345
Dégraissage des tissus destinés à la teinture et à l'impression.....	VI	341
Dégras.....	IV	396

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Diamant.....	I	706	Dicyanocodéine.....	IV	563
— (taille du).....	I	742	Dicyanure d'éthylène.....	V	735
— de bore.....	I	986	— de propylène.....	V	779
Diamides.....	IV	516	Didyme.....	II	754
— primaires.....	IV	516	— (son équivalent).....	I	53
— secondaires.....	IV	517	Diépihydrophosphoryle.....	V	808
— tertiaires.....	IV	520	Diéthylamarine.....	V	606
Diamidophényle.....	VI	58	Diéthylconine.....	IV	618
Diamines.....	IV	466	Diéthylène-diamine.....	V	737
Diamylène.....	VI	25, 32	— — diéthylrique.....	V	738
Diamylglycérine.....	V	794	— — tétraméthylrique.....	V	738
Diamyloxamide.....	IV	168	— — tétréthylrique.....	V	738
Danium.....	III	674	— diéthylamine.....	V	740
Diarachine.....	V	832	— diéthyltriamine.....	V	741
Diaspore.....	II	648	— diphényldiamine.....	IV	705
Diastase.....	IV	983	— triéthyltriamine.....	V	741
— salivaire.....	VI	544	Diéthylglycérine.....	V	789, 794
Diazoanisaminate de potasse..	V	687	Diéthylglycol.....	V	702
Diazodinitrophénol.....	V	982	Diéthylène.....	V	789, 794
Diazonitrochlorophénol.....	V	985	Diéthylxamide.....	IV	168
Diazonitrophénol.....	V	978	Diéthyltoluidine.....	VI	52
Dibenzoylimide.....	V	607	Diéthylurée.....	VI	382, 384
Dibromhydrine.....	V	806	Diéthylzincamine.....	V	1026
— (action de l'ammoniaque et de l'étain sur la).....	V	806	Difluane.....	VI	400
Dibromophillygénine.....	V	177	Digesteurs.....	IV	8
Dibromophillyrine.....	V	176	Digestion.....	VI	539
Dibromure de diéthylène-diéthyl- diammonium.....	V	739	— (résumé des phénomènes chi- miques de la).....	VI	583
— d'éthylène (son action sur l'ammoniaque).....	V	737	Digitalacrine.....	V	164
— — (son action sur l'aniline).	V	745	Digitalin.....	V	163
— — (son action sur la diéthyl- amine).....	V	742	Digitaline.....	V	163
— — (son action sur l'éthyla- mine).....	V	739	Digitalirétine.....	V	165, 166
— — (son action sur la tri- éthylarsine).....	V	755	Digitalose.....	V	163
— — (son action sur la tri- éthylphosphine).....	V	747	Digitasoline.....	V	164
— — (son action sur la trimé- thylamine).....	V	743	Diglycolate d'ammoniaque.....	V	715
— — (action de la triméthyla- mine et de la triéthyl- amine sur le).....	V	752	— de baryte.....	V	715
— — diéthylammonium.....	V	739	— de chaux.....	V	715
— — tétréthylammonium.....	V	742	— de cuivre.....	V	716
— — hexéthylarsonium.....	V	756	— de magnésie.....	V	715
— — triéthylarsammonium.....	V	757	— de plomb.....	V	716
— de propylène.....	V	778	— de potasse.....	V	715
Dibutyryne.....	V	814	— de soude.....	V	715
Dicétylphényliaque.....	V	558	— de strontiane.....	V	715
Dichlorhydrine.....	V	804	— de zinc.....	V	716
Dichlorophillygénine.....	V	177	Diiodure d'arsenmonéthyle.....	V	1006
Dichlorophillyrine.....	V	176	— d'éthylène (action de la trimé- thylamine et de la triéthyl- amine sur le).....	V	752
Dichlorosulfide d'amylène.....	VI	28	— de méthylène.....	V	693
Dichlorure d'éthylène.....	V	730	— — (son action sur la tri- éthylphosphine).....	V	751
— de propylène.....	V	778	Dilactate monoéthylrique.....	V	776
			Dilactosuccinate diéthylrique.....	V	776
			Diliturates.....	VI	407
			Diméthylxamide.....	IV	168
			Diméthylurée.....	VI	385
			Dimorphisme (définition).....	I	104
			Dinaphtylcarbamide.....	VI	70

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Dinaphtyloxamide		VI 70	Dulcite benzoïque	V	130
Dinaphtylsulfo carbamide	VI	70, 387	— butyrique	V	129
Dinitrochlorophénates	V	984	— dulcisulfurique	V	129
Dinitroéthylates	V	1029	— dulcitartrique	V	129
Dinitrométhylates	V	1032	— nitrique	V	129
Dinitrophénylcitraconimide	IV	324, 690	— stéarique	V	129
Dinitrophényle	VI	58	Dumasine	IV	216, V 355
Dinitrophillygénine	V	177	Dysamylin	IV	968
Dinitrophillyrine	V	176	Dyslysine	VI	436, 561
Dioléine	V	855	Dyslyte	IV	309
Diopase	III	1025	Dysthène	II	680
Dioscorea sativa (composition de la racine du)	VI	799			
Dioxyéthylène	V	720	E		
Dioxyméthylène	IV	176, V 691	Eau	I	211
Dipalmitine	V	828	— (son action sur l'acide sulfuri- que monohydraté)	I	527
Diphénine	VI	46	— (son action sur les acides sul- fomargarique et sulfoléi- que)	V	890
Diphényldiamine-diéthylénique	V	745	— (son action sur les métaux)	II	32
— monoéthylénique	V	746	— (analyse et synthèse de l')	I	249
Diphényloxamide	IV	166	— (son dosage)	I	279
Diphénylurée	VI	386	— (état naturel de l')	I	228
Diphocénine	V	824	— (composition de diverses es- pèces d')	I	237
Diphosphométhyle	V	1002	— de l'allantoïde	VI	645
Diphosphonium (ses composés)	IV	502	— de l'amnios	VI	645
Diplatinamine	III	1283	— calcaires	I	243
Diplatosamine	III	1282	— chalybée	I	279
Disacryle	V	792	— de combinaison	II	66
Dissolvants (leur action sur les substances organiques)	IV	8	— de cristallisation	II	66
Dissymétrie (généralités)	IV	285	— distillée	I	225
Distannéthyle	V	1048	— — (essai de l')	I	228
Distéarine	V	837	— à l'état gazeux	I	230
Disulfochloride d'amylène	VI	28	— — — liquide	I	231
Disulfure d'éthylène	V	736	— — — solide	I	228
Ditérène	VI	96	— ferrée	I	279
Dithiobenzate d'ammoniaque	VI	48	— ferrugineuses	I	269
— de baryte	VI	48	— forte	I	347
Dithionates (généralités)	II	126	— gazeuses	I	262
Ditoluénylurée	VI	53	— de Coulard	IV	193
Divalérine	V	824	— d'interposition	II	66
Divisibilité de la matière	I	4	— de Javelle	II	215
Dolomie	II	623	— de mer	I	249
Doré (analyse du)	III	1231	— — — (composition des principales)	I	251
Dorure	III	1241	— — — (exploitation)	II	360
— galvanique	III	1248	— mères des marais salants (leur traitement)	II	363
— par immersion	III	1244	— minérales	I	249
— — — (théorie de la)	III	1247	— — (analyses des)	I	258
— au mercure	III	1242	— — (leur classification)	I	262
— au trempé	III	1244	— — artificielles	I	277
Draconyle	VI	60	— — proprement dites	I	256
Drainage	VI	878	— naturelles (principales espèces d')	I	233
Drains	II	860			
Dréelite	II	517			
Dulcitane	V	128			
Dulcite	V	127			
— (sa fermentation alcoolique)	V	277			
— (ses combinaisons avec les acides)	V	129			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1059

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Eau oxygénée.....	I	285	Empois.....	IV	979
— potables.....	I	234	Empoisonnement (recherche de		
— régale.....	I	347, 350	l'acide arsénieux dans les		
— salines.....	I	264	cas d').....	I	680
— séléniteuses.....	I	242	— (recherche de l'antimoine		
— de Seltz.....	I	263, 278	dans les cas d').....	III	884
— — — artificielle (fabrica-			— (recherche du mercure dans		
tion de l').....	I	833	les cas d').....	III	1130
— des substances organiques (sa			Emulsine.....	V	146, 304, 594
détermination).....	IV	93	Epydine.....	VI	475, 660
— sulfureuses.....	I	273	Encens.....	VI	182
— sûres des amidonniers.....	IV	990	Encre de Chine.....	VI	363
— vannes.....	I	395	— de sèche.....	VI	663
Eau-de-vie.....	V	335, 419	— de sympathie.....	III	545
Ebullioscope.....	V	458	Endophasine.....	VI	459
Ecaïlle.....	VI	678	Enfouissement des végétaux.....	VI	909
— d'huîtres.....	VI	720	Engrais.....	VI	904
— des mollusques.....	VI	720	— (ce qu'il faut en employer)..	VI	910
— de poissons.....	VI	679	— flamand.....	VI	906
— des reptiles.....	VI	678	— Jauffret.....	VI	910
Ecarlate.....	VI	324	— suisse.....	VI	905
Eclairage au gaz.....	I	871	— verts.....	VI	910
— électrique.....	I	739	Epaississage des mordants et des		
Ecobuage des terres.....	I	894	couleurs.....	VI	336
Ecorces des végétaux.....	IV	781	Epibromhydrine.....	V	806, 900
Ecume de mer.....	II	628	Epichlorhydrine.....	V	805, 898
Eisensinter.....	III	212	Epiderme.....	VI	672
Elaène.....	VI	31	Epidermose.....	VI	450
Elaérine.....	VI	310, 647	Epidichlorhydrine.....	V	805
Elaidate de méthylène.....	V	888	Epidote manganésifère.....	III	59
Elaïdine.....	V	886	Epigénie.....	III	180
Elaldéhyde.....	V	342	Eponges.....	VI	670
Elatérine.....	V	498	Equations chimiques.....	I	17
Elatérite.....	VI	78	Equivalents chimiques.....	I	15
Elatine.....	IV	214	— (considérés comme des mal-		
Elaystannéthyle.....	V	4038	tiples de l'équivalent de		
Electron.....	VI	173	l'hydrogène).....	I	67
Electrum.....	III	1225	— (expériences de Wollaston sur		
Elémi.....	VI	170	les).....	I	25
Ellagates.....	IV	380	— (observations de Bergmann re-		
— de baryte.....	IV	380	latives aux).....	I	24
— de plomb.....	IV	380	— (tableau des).....	I	72
— de potasse.....	IV	380	— (théorie des).....	I	49
— de soude.....	IV	380	— des alcalis organiques (leur		
Elléburine.....	IV	683	détermination).....	IV	103
Email.....	II	904	— des acides organiques (leur		
Emeraldine.....	VI	291	détermination).....	IV	95
Emeraude.....	II	690, 702, III	— des corps simples (leur déter-		
— artificielle.....	II	907	mination).....	I	32
— orientale.....	II	642	— des matières organiques neu-		
Eméri.....	II	642, 643	tres (leur détermination)..	IV	105
Emétine.....	IV	683	— des substances organiques...	IV	92
Emétique.....	III	882, IV	Erbine.....	II	734, 736
— (sa combinaison avec le bitar-			Erbium.....	II	736
trate de potasse).....	IV	258	— (son équivalent).....	I	53
Emétiques.....	IV	247	Erémacausie.....	IV	6
Emmonite ou emmonsité.....	II	536	Ergot du seigle.....	VI	820
Emodine.....	VI	241	Ergotine.....	VI	820

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Ergotisme	VI	820	Essence d'amandes amères (action		
Ericinol	v	186	du perchlorure de phos-		
Erinite	III	1021	phore sur l')	v	608
Erythrine	VI	230	— d'angusture	VI	159
Erythrisulfate de baryte	v	137	— d'anis concrète	VI	122
— de chaux	v	137	— d'aspic	VI	110, 151
— de plomb	v	137	— d'Athamanta oreoselinum	VI	113
Erythrite	v	135, vr	— d'aunée	VI	148
— (ses combinaisons avec les			— de basilic	VI	111
acides)	v	137	— de bergamote	VI	159
— acétique	v	138	— de bouleau	VI	111
— benzoïques	v	138	— de cabaret	VI	159
— distéarique	v	138	— de cajeput	VI	151
— nitrique	v	137	— de camomille ordinaire	VI	152
Erythroglucine	VI	231	— — — romaine	VI	153
Erythroléine	VI	241	— de canelle	v	666, VI
Erythrolitmine	VI	241	— de carvi	VI	155
Erythromanite	VI	231	— de cascarrille	VI	159
Erythroprotide	VI	470	— de cèdre concrète	VI	147
Erythrorétine	VI	179	— de ciguë	VI	155
Erythrosine	VI	463	— de citron	VI	104
Erythrozyme	VI	251	— de citrus lumia	VI	105
Esculétate d'ammoniaque	v	168	— de cochléaria	VI	163
— de plomb	v	168	— de copahu	VI	112
Esculétine	v	167	— de coriandre	VI	157
Esculine	v	167	— de cubèbe	VI	112
Espèce (définition du mot)	I	3	— de cumin	v	650
Esprit de bois	v	474	— d'élémi	VI	105
— — — (action des acides			— de gaultheria procumbens	VI	127
sur l')	v	480	— de genièvre	VI	112
— — — (action du chlore			— de gingembre	VI	159
sur l')	v	479	— de girofle	VI	149
— du commerce	v	335	— de gomart	VI	106
— de Mindérérus	IV	189	— de houblon	VI	160
— pyro-acétique	IV	174, 211	— hydrocarbonées	VI	84
— pyroxylique	v	474	— d'hysope	VI	160
— de sel	I	432	— de jasmin	VI	160
Essais au chalumeau	III	1510	— de laurier	VI	111
— à la goutte	III	1185	— de lavande	VI	110, 151
Essences (généralités)	VI	87	— de lédon	VI	156
— d'absinthe	VI	151, 159	— de macis	VI	160
— d'ail	VI	163	— de mandarine	VI	108
— — naturelle	v	565	— de marjolaine	VI	160
— d'amandes amères	v	592	— de matricaire	VI	160
— — — (action de l'acide			— de menthe concrète	v	578
azotique sur l')	v	610	— du mirbane	VI	44
— — — (action de l'acide			— de moutarde	v	566, VI
cyandrique et du			— — (bases dérivées de l')	IV	716
cyanure de mercure			— de muscade	VI	112
sur l')	v	602	— d'orange	VI	105
— — — (action de l'ammo-			— d'origan	VI	160
niaque sur l')	v	602	— d'osmitopsis	VI	161
— — — (action du chlore			— oxygénées	VI	122
sur l')	v	599	— de persil	VI	161
— — — (action de l'hydro-			— de poivre	VI	111
gène sulfuré et du			— — du Japon	VI	111
sulphydrate d'am-			— de ptychotis ajovan	VI	161
moniaque sur l')	v	607	— de raifort	VI	168

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1061

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Essence de reine-des-prés	VI	123	Éther (action du chlore sur l') . . .	V	370
— de romarin	VI	110, 161	— (ses combinaisons avec les		
— de roses	VI	151	bromures)	V	363
— de rue	VI	155	— (fermentation des)	V	303
— de sabine	VI	113	— à deux radicaux d'un même		
— de sassafra	VI	147	acide monobasique	V	763
— de semen-contrà	VI	161	— à deux radicaux différents . . .	V	765
— sulfurées	VI	162	— à un seul radical d'un acide		
— de templine	VI	107	polybasique	V	767
— de térébenthine	VI	84	— à hydracides	V	485
— — — (action des acides			— à oxacides	V	495
sur l')	VI	89	— acétique	V	407
— — — (action de l'acide			— — perchloré	V	407
azotique sur l')	VI	104	— acétobenzamique	V	625
— — — (action des acides			— aconitique	V	410
bromhydrique et			— acrylique	V	792
iodhydrique sur l')	VI	98	— adipique	V	883
— — — (action de l'acide			— allophanique	V	414
chlorhydrique sur			— allylacétique	V	576
l')	VI	94	— allylamylique	V	564
— — — (action de la chaleur			— allylbromhydrique	V	565
sur l')	VI	88	— allylcarbonique	V	575
— — — (action du chlore			— allylchlorhydrique	V	564
sur l')	VI	87	— allylcyanique	V	577
— — — (ses hydrates)	VI	99	— allyléthylique	V	564
— — — (ses modifications			— allyliodhydrique	V	565
isomériques)	VI	88	— allylique	V	563
— — — (ses variétés)	VI	86	— allyloxalique	V	575
— de thé	VI	161	— allyloxamique	V	576
— de thuia	VI	161	— allylsulfhydrique	V	565
— de thym	VI	156	— allylsulfocyanhydrique	V	566
— de valériane	VI	157	— allyltartrique	V	576
— de vétiver	VI	161	— allylvalérique	V	576
— de wintergreen	VI	137	— amygdalique	V	146
Étain	III	777	— amyacétique	V	532
— (son équivalent)	I	57	— — bichloré	V	533
— (ses propriétés)	III	777	— amyalllophanique	V	533
— (ses combinaisons avec l'oxy-			— amyazoteux	V	531
gène)	III	780	— amyazotique	V	530
— (ses usages)	III	780	— amybromhydrique	V	528
— (son dosage)	III	791	— amychlorhydrique	V	528
— (son dosage en chimie organi-			— amycyanhydrique	V	529
que)	IV	91	— amyéthylque	V	417
— (sa séparation des autres mé-			— amyliodhydrique	V	528
taux)	III	793	— amylique	V	524
— (sa séparation de l'aluminium)			— — (ses combinaisons avec		
)	III	797	l'éther vinique et l'é-		
— (sa séparation du manganèse).			ther méthylique)	V	533
— (sa séparation de l'uranium,			— amyloboriques	V	531
du fer)	III	795	— amylocarbonique	V	532
— (sa séparation du zinc)	III	795	— amyloformique	V	532
— (métallurgie de l')	III	816	— amylosilicique	V	531
— en larmes	III	819	— amyoxalique	V	532
— pur (préparation de l')	III	778	— amyolalique	V	832
Étamage du cuivre et du laiton . .	III	1042	— amyolalmitique	V	529
Éthal	V	556, 789	— amylsulfhydrique	V	530
— sodé	V	556	— amylsulfocyanhydrique	V	530
Éthylate de potasse	V	556	— amyvalérianique	V	535
Éther (généralités)	V	320	— anamirtique	V	827, 925

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Éther angélique.....	VI	153	Éther caproylsulhydrique.....	V	539
— anisamique.....	V	685	— caprylacétique.....	V	555
— anisique.....	V	681	— caprylazotique.....	V	555
— anisomonochlorhydrique.....	V	679	— caprylbromhydrique.....	V	549
— arachique.....	V	834	— caprylchlorhydrique.....	V	549
— azoteux.....	V	396	— capryliodhydrique.....	V	550
— — (sa décomposition).....	V	397	— capryliques.....	V	938
— azotique.....	V	395	— caprylsulfurique.....	V 545,	554
— bénique.....	V	918	— carbonique.....	V	400
— benzamique.....	V	622	— — bichloré.....	V	401
— benzoacétique.....	V	592	— — perchloré.....	V	401
— benzochlorhydrique.....	V	591	— cérotique.....	V	941
— benzocyanhydrique.....	V	592	— cétylacétique.....	V	560
— benzoïodhydrique.....	V	592	— cétylbromhydrique.....	V	558
— benzoïque.....	V 591,	617	— cétylocétique.....	V	560
— — de l'esprit de bois.....	V	618	— cétyloïodhydrique.....	V	558
— — de l'huile de pomme de			— cétylosulfurique.....	V	559
terre.....	V	618	— chloranisique de l'esprit de		
— bibromosalicylique de l'alcool	VI	136	bois.....	V	682
— — de l'esprit de bois.....	VI	136	— chlorhydrique.....	V	384
— bichloré.....	V 324,	370	— — mésityque.....	IV	212
— bichlorohippurique.....	V	643	— chlorhydrobenzotique.....	V	784
— binitrobenzoïque.....	V	632	— chlorhydrodiéthylque de l'al-		
— binitrosalicylique.....	VI	144	cool diglycérique.....	V	794
— borique.....	V	398	— chlorhydrotriéthylque de l'al-		
— bromanisique.....	V	682	cool diglycérique.....	V	798
— — de l'esprit de bois.....	V	682	— chlorobismuthique.....	V	364
— bromhydrique.....	V	386	— chlorolactique.....	IV	357
— bromo-aluminique.....	V	365	— chloronicéique.....	V	617
— bromo-antimonique.....	V	365	— chloropyromucique.....	V	413
— bromo-arsénique.....	V	365	— chlorosuccique.....	V	878
— bromobismuthique.....	V	363	— chlorothallique.....	III	1393
— bromométalliques divers.....	V	366	— chloroxycarbonique.....	V	402
— bromostannique.....	V	366	— cholestériques.....	V	674
— bromothallique.....	III	1394	— cholestéroacétique.....	V	676
— butylacétique.....	V	519	— cholestérobenzoïque.....	V	677
— butylazotique.....	V	518	— cholestérochlorhydrique.....	V	676
— butylbromhydrique.....	V	514	— cinnamiques.....	V	671
— butylcarbonique.....	V	519	— cinnamoacétique.....	V	664
— butylchlorhydrique.....	V	514	— cinnamobenzoïque.....	V	664
— butylformique.....	V	520	— cinnamochlorhydrique.....	V	663
— butyliodhydrique.....	V	515	— cinnamocinnamique.....	V	664
— — (son action sur les sels			— cinnamocyanhydrique.....	V	663
d'argent).....	V	516	— cinnamoïodhydrique.....	V	663
— butylique.....	V	512	— cinnamosulhydrique.....	V	664
— butylsulfurique.....	V	519	— citraconique.....	V	412
— butyrique.....	V	821	— citrique.....	V	409
— campholchlorhydrique.....	V	587	— composés.....	V	311
— campholiques.....	V	586	— — à acides organiques (ta-		
— camphorique.....	V	584	bleau des).....	V	415
— — bichloré.....	V	584	— — à un seul radical.....	V	761
— caprique.....	V	936	— — du glycol.....	V	761
— caproïque.....	V	934	— crysanisique de l'alcool.....	V	690
— caproylacétique.....	V	540	— cuminamique.....	V	657
— caprylbromhydrique.....	V	538	— cuminique.....	V 652,	653
— — monobromé.....	V	538	— cuminobenzoïque.....	V	650
— caprylchlorhydrique.....	V	537	— cuminochlorhydrique.....	V 650,	658
— capryliodhydrique.....	V	539	— cuminocyanhydrique.....	V	658

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1063

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Éther cyanhydrique.....	v	389	Éther méthylcitrique.....	v	499
— cyanique.....	v	414	— méthylecyanhydrique.....	v	488
— — ammoniacal.....	v	414	— méthylcyanique.....	v	500
— — de l'esprit de bois..	v	500	— méthylcyanurique.....	v	499
— cyanurique.....	v	414	— méthyléthylrique.....	v	417
— diazoanisoisamique.....	v	687	— méthylfluorhydrique.....	v	487
— diazobenzobenzamique.....	v	620	— méthylformique.....	v	498
— dibromhydrique du glycol...	v	733	— méthyliodhydrique.....	v	487
— diiodhydrique du glycol.....	v	732	— méthylique.....	v	480
— disulphosphorique.....	v	392	— — bichloré.....	v	481
— élaïdique.....	v	887	— — monochloré.....	v	481
— de l'esprit de bois.....	v	480	— — perchloré.....	v	481
— éthylbenzolique.....	v	784	— méthylmucique.....	v	499
— éthylbutylique.....	v	512	— méthylsulfofocyanhydrique...	v	489
— éthylotrithionique.....	v	1028	— méthylolaxalique.....	v	496
— eugénique.....	VI	150	— méthylsalicylique.....	v	500
— éverninique.....	VI	235	— méthylsulphydrique.....	v	488
— fluorhydrique.....	v	388	— méthylsulfocarbonique.....	v	491
— formique.....	v	408	— méthylsulfofocyanhydrique...	v	491
— — perchloré.....	v	408	— méthylsulfurique.....	v	495
— fumarique.....	v	411	— méthyltartrique.....	v	498
— glycérique.....	v	801	— méthyltellurhydrique.....	v	493
— — mixtes à 1 équivalent			— mixtes.....	v	765
d'alcool et 1 équiva-			— monoalcooliques du glycide..	v	903
lent d'hydracide.....	v	903	— mucique.....	v	411
— du glycide à 2 équivalents			— myristique.....	v	827
d'hydracide.....	v	901	— naphylsulfureux.....	VI	73
— hippurique.....	v	640	— nitranisique.....	v	682
— indigotique.....	VI	141	— — de l'esprit de bois.....	v	682
— insoliniques.....	v	660	— nitrobenzoïque.....	v	631
— iodhydriques.....	v	386	— nitrocinnamique.....	v 668, 671,	672
— — (leur emploi dans les re-			— nitrosalicylique.....	VI	141
cherches de la chimie			— nitrotoluique.....	v	648
organique).....	IV	41	— — de l'esprit de bois.....	v	648
— — mésityque.....	IV	212	— œnanthique.....	v	925
— iodo-aluminique.....	v	366	— — chloré.....	v	926
— iodopropionique.....	v	801	— œnanthylrique.....	v	922
— isonitrophénique.....	v	977	— oléique.....	v	860
— lactique.....	v 413, 773		— ordinaire (ses combinaisons		
— lactobutyrique.....	v	775	avec les éthers méthylique		
— lactosucciniques.....	v	776	et amylique).....	v	417
— laurostéarique.....	v	826	— orsellinique.....	VI	234
— lécanorique.....	VI	229	— oxalique.....	v	402
— malique.....	v	411	— — (action de l'amalgame de		
— margarique.....	v	850	sodium sur l').....	v	404
— mélyssypalmitique.....	v	562	— — (action du chlore sur l')..	v	406
— mésityque.....	IV	212	— palmique.....	v	923
— métacétique.....	v	409	— palmitique.....	v	831
— méthylacétique.....	v	497	— pèlargonique.....	v	885
— méthylallophanique.....	v	500	— perchloré.....	v	371
— méthylanisique.....	v	681	— perchlorique.....	v	397
— méthylazotique.....	v	495	— phénamylique.....	v	987
— méthylbenzolique.....	v	784	— phénique.....	v	986
— méthylboriques.....	v	496	— phosphorique (neutre).....	v	380
— méthylbromhydrique.....	v	486	— polyglycériques.....	v	797
— méthylchlorhydrique.....	v	485	— propylacétique.....	v	507
— — (action du phosphure de			— propylchlorhydrique.....	v	507
calcium sur l').....	v	486	— propyliodhydrique.....	v	507

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Éther pyrologneux.....	v	474	Ethylbromaniline.....	IV	696
— pyromucique.....	v	412	Ethylchloraniline.....	IV	695
— quadrichloré.....	v	385	Ethylconine.....	IV	615, 618
— quintichloré.....	v	385	Ethylcyananiline.....	IV	698
— ricinoléique.....	v	919	Ethyle.....	v	328, 992
— salicylique bibromé.....	VI	141	Ethyle-amyle.....	v	999
— — monobromé.....	VI	141	Ethyle-butyle.....	v	999
— sébacique.....	v	865	Ethylène.....	VI	18
— sélénydrique.....	v	391	— (séparation et dosage).....	VI	955
— de la série caprylique (action des métaux alcalins sur les).....	v	552	— perchloré.....	I	916
— siliciques.....	v	398	Ethylène-diamine.....	v	737
— — avec excès de silice.....	v	400	— — diéthylique.....	v	738
— — sesquibasique.....	v	399	— — hététhylique.....	v	738
— — tribasique.....	v	398	— — hexaméthylque.....	v	738
— stéarique.....	v	845	— — tétréthylique.....	v	738
— subérique.....	v	869	— diéthylidiamine.....	v	740
— — chloré.....	v	869	— phénylamine.....	IV	705
— succinique.....	v	877	— tétréthylidiamine.....	v	742
— — perchloré.....	v	878	Ethylglucose.....	v	57
— sulfhydrique.....	v	389	Ethylglycérine.....	v	793
— sulfhydrobenzolique.....	v	784	Ethylglycide.....	v	905
— sulfureux.....	v	395	Ethylglycol.....	v	701
— sulfurique (neutre).....	v	394	Ethyliaque.....	v	326
— sycocérylacétique.....	v	661	Ethylactate de chaux.....	v	774
— sycocérylobenzoïque.....	v	661	Ethylmannite.....	v	127
— tartrique.....	v	409	Ethylméthylconine.....	IV	617
— tétrasulphosphorique.....	v	394	Ethylméthylstannéthyle.....	v	1049
— tétréthylique de l'alcool tri- glycérique.....	v	798	Ethylméthylurée.....	VI	382, 384
— tellurhydrique.....	v	392	Ethylnicotine.....	IV	632
— toluïque.....	v	647	Ethylnitraniline.....	IV	700
— toluochlorhydrique.....	v	646	Ethyllostilbyle.....	v	1063
— toluocyanhydrique.....	v	646	Ethylotrithionates.....	v	1027
— triochloré.....	v	385	Ethylloxamide.....	IV	721
— trilactique.....	v	776	Ethylphénylurée.....	VI	382, 386
— trisulphosphorique.....	v	394	Ethylpipéridine.....	IV	678, 680
— vinique.....	v	357	Ethylpipérylurée.....	IV	678
Ethérification (théorie de l').....	v	360	Ethylquinine.....	IV	577
Ethérine.....	v	378	Ethylsinnamine.....	IV	717, 570
Ethérole.....	v	378	Ethylstannéthyle.....	v	1038
Ethéronne.....	VI	25	Ethylsulfobenzoate d'ammoniaque.....	v	633
Ethide ammonioborique.....	v	1018	Ethylthiosinnamine.....	IV	716, 569
— borique.....	v	1016	Ethyltoluidine.....	VI	52
— stannique.....	v	1048	Ethylurée.....	VI	380, 384
Ethiops martial.....	III	78	— sulfurée.....	VI	389
— minéral.....	III	1100	Eucalyne.....	v	103, 110
Ethylacétamide.....	IV	203	Euchroite.....	III	1021
Ethylacétone.....	v	354	Euchrone.....	I	859
Ethylallylurée.....	v	577	Euclase.....	II	690, 703
Ethylamine.....	IV	717	Eudiomètres.....	I	301, VI 939
— (action de l'éther bromhydi- que sur l').....	IV	722	Eugénates.....	VI	150
Ethylamylglycérine.....	v	795	Eugénine.....	VI	149
Ethylaminine.....	IV	687, 701	Eulyte.....	IV	309
Ethylate de potasse.....	v	334	Euphorbe.....	VI	178
— de zinc.....	v	1024	Eupione.....	VI	77
			Euxanthates.....	VI	267
			Euxanthone.....	VI	267, 268
			Evernates.....	VI	235
			Excréments.....	VI	572

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1065

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Excréments (méthode d'analyse des)	VI	576	Fers du commerce	III	61
Excrétine	VI	573	— — (classification et propriétés des)	III	264
Exo fibre	IV	754	— doux	III	63
Exomédullose	IV	754	— galvanisé	III	64
Exophacine	VI	459	— météorique (son analyse)	III	384
Exostose	VI	704	— natif	III	217
Expiration des plantes (phénomène d')	VI	761	— oligiste	II	935
Extrait de saturne	IV	193	— — métalloïde	III	219
			— — micacé	III	219
			— — spéculaire	III	219
			— oxalaté	IV	154
			— oxydé géodique	III	221
			— — — (son analyse)	III	395
			— — hydraté	III	220
			— — rouge compacte	III	220
			— oxydulé	II	956
			— — (son analyse)	III	402
			— passif	III	65
			— pur	III	60
			— pyrophorique de Magnus	III	60
			— spathique	III	214, 223
			— spéculaire	III	123
			— titané	III	830
			Ferments	IV	6, V
			— (leur emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	41
			Fermentations (historique)	V	203
			— (des différentes)	V	214
			— (phénomène de la)	IV	42
			— (théories de la)	V	263
			— acétique	V	284
			— alcoolique	V	217
			— — (son équation)	V	249
			— — (produits secondaires des)	V	278
			— amygdalique	V	303
			— butyrique	V	295
			— par dédoublement	V	301
			— gallique	IV	370
			— lactique	IV	352, V
			— pectique	IV	428, V
			— sinapisique	V	304, 568
			— tannique	IV	363, V
			— tartrique	IV	244
			— visqueuse	V	10, 298
			Ferrates	III	80
			— de baryte	III	83
			— de chaux	III	83
			— de potasse	III	81
			— de soude	III	82
			— de strontiane	III	83
			Ferricyanate de cinchonine	IV	593
			— de quinine	IV	586
			— de strychnine	IV	606
			Ferricyanhydrate d'ammoniaque	III	149
			Ferricyanogène	III	146
			Ferricyanures	III	146

F

Fabine	IV	490
Fahlerze	III	1029
Fahlunite	II	680
Faïence commune ou italienne	II	863
— fine ou anglaise	II	863
Fanons de baleine	VI	680
Farines	IV	1001
— (essais des)	VI	824
— (leur examen)	VI	825
— de blé (tableau de leur composition)	IV	1006
— de froment	VI	822
— — (ses falsifications)	IV	1008
— de gruaux blancs	IV	1003
— de lin	VI	832
— de maïs	VI	823
— d'orge	VI	824
— de seigle	VI	824
Fausse couleur	VI	340
Faux (fabrication des)	III	382
Fécule (son extraction)	IV	992
Féculomètre	IV	997
Feldspath	II	681, 682
— compacte	II	683
— résinite	II	683
— sonore	II	683
— tenace	II	683
— terreux	II	683
Fer	III	60
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	66
— (son dosage)	III	88
— (son dosage en chimie organique)	IV	90
— (son équivalent)	I	54
— (métallurgie du)	III	224
— (analyses des)	III	408
— à acier	III	352
— actif	III	65
— arsenical	III	187
— blanc	III	821
— carbonaté	II	937
— — compacte et argileux	III	223

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Ferricyanure d'argent	III	1154	Flans	III	1187
— de cuivre	III	1001	Flavindine	VI	225
— de potassium	III	147	Flavine	V	629
— de vanadium	III	772	Fleurs	VI	809
Ferrite de chaux	III	76	— (leurs caractères anatomiques)	IV	794
— de magnésie	III	77	— (leurs caractères chimiques).	IV	797
— de potasse	III	76	— (leur respiration)	VI	792
— de soude	III	76	— argentines d'antimoine	III	848
— de zinc	III	77, 629	— de sélénium	I	578
Ferrocyanate de cinchonine	IV	593	— de soufre	I	506
— de quinine	IV	586	— de zinc	III	598
— de strychnine	IV	606	Flint-glass	II	906
Ferrocyanhydrate d'ammoniaque	III	143	Fluides animaux	VI	489
Ferrocyanogène	III	131	— digestifs	VI	540
Ferrocyanures	III	132	— végétaux	VI	740
— d'argent	III	1154	Fluor	I	476
— de cuivre	III	1001	— (ses combinaisons avec le		
— d'indium	III	1429	brôme et avec l'iode)	I	491
— de potassium	III	136	— (ses combinaisons avec l'hy-		
— de rubidium	III	1413	drogène)	I	480
— de thallium	III	1398	— (son équivalent)	I	43
— de vanadium	III	772	Fluorhydrate d'ammoniaque	II	470
Feu indien	I	702	— de cacodyle basique	IV	222
Feuilles des plantes	VI	806	— de cinchonine	IV	592
— des végétaux (leurs caractères			— de fluorure de lithium	II	445
anatomiques)	IV	791	— — de potassium	I	481
— — — (leurs caractères			— — de sodium	II	369
chimiques)	IV	793	— de méthylène	V	487
Feux d'artifice (composition des			— de morphine	IV	560
différents)	II	334	— de quinine	IV	579
Fibres (leurs caractères anatomi-			— de strychnine	IV	604
ques)	IV	768	Fluorures	II	940
— corticales	IV	783	— (caractères distinctifs des)	II	92
— — (leurs caractères chimi-			— (propriétés générales des)	II	92
miques)	IV	769	— (préparation, dosage des)	II	93
— — des végétaux (composi-			— d'aluminium	II	662
tion)	IV	788	— — et d'ammonium (double)	II	665
— élastiques	VI	681	— — et de potassium (double)	II	664
— ligneuses (leurs caractères			— — et de sodium (double)	II	664
chimiques)	IV	769	— d'antimoine	III	871
— — des végétaux (composi-			— d'argent	III	1152
tion)	IV	788	— d'arsenic	I	701
— textiles	IV	915	— de baryum	II	509
— — (caractères distinctifs des)			— de benzoyle	V	601
)	IV	929	— de bismuth	III	899
Fibrine	VI	448	— de bore	I	1009
— (son analyse)	VI	451	— de brôme	I	491
— végétale	IV	999	— de cacodyle	IV	227
Fibroïne	VI	669	— de cadmium	III	650
Fibrose	IV	750, 752	— de calcium	II	554
Fiel de verre	VI	365	— de chrome	III	490
Fil d'acier (sa fabrication)	III	382	— de cobalt	III	546
— de fer (sa fabrication)	III	263	— de cuivre	III	999
Filière	III	264	— doubles formés par le fluorure		
Fils de la vierge	VI	670	d'aluminium	II	665
Filtre-fontaine	I	748	— d'étain	III	807
Fioles philosophiques	II	872	— de fer	III	127
Fiorite	I	1035	— de glucinium	II	697
Flamme	I	337			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

4067

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Fluorure de glucinium et de potassium (double)	II	697	Fonte émaillée	III	299
— d'iode	I	491	— étamée	III	299
— de lithium	II	444	— grise	III	288
— de magnésium	II	614	— malleable	III	290
— de manganèse	III	44	— — et soudable	III	293
— de mercure	III	1091	— noire	III	288
— de molybdène	III	747	— truitées	III	290
— de nickel	III	517	Force acide	I	140
— de niobium	III	685	— alcaline	I	140
— de palladium	III	1328	— chimiques (définition et classification)	I	134
— — — ammoniacal	III	1331	— comburante	I	142
— — — bi-ammoniacal	III	1333	— combustible	I	142
— de phosphore	I	663	— mécaniques	I	145
— de plomb	III	933	— physiques	I	144
— de potassium	II	176	Formanilide	IV	240, 689
— de sélénium	I	585	Forménamine	V	737
— produits artificiellement à l'état cristallisé	II	997	Formène	I	860
— de silicium	I	481, 1052	Formiates	IV	236
— — — et d'uranium (double)	III	587	— d'alumine	IV	238
— de sodium	II	369	— d'ammoniaque	IV	237
— de soufre	I	576	— d'amylène	V	532
— de stannéthyle	V	1041	— d'argent	IV	240
— de strontium	II	530	— de baryte	IV	237
— de tantale	III	669	— de cadmium	IV	238
— de tellure	I	591	— de chaux	IV	238
— de thallium	III	1395	— de chrôme	IV	238
— de thorium	II	725	— de cinchonine	IV	594
— — et de potassium (double)	II	725	— de cobalt	IV	239
— de titane	III	839	— de cuivre	IV	239
— de tungstène	III	722	— de fer	IV	238
— d'uranium	III	587	— de magnésie	IV	238
— de vanadium	III	771	— de manganèse	IV	238
— de zinc	III	612	— de mercure	IV	239
— de zirconium	II	712	— de méthylène	V	498
Fluosilicaniide	IV	689	— — — perchloré	V	498
Fluoxytungstates	III	722	— de nickel	IV	238
Fluozirconates (généralités)	II	713	— de plomb	IV	239
— de potasse	II	713	— de potasse	IV	237
Flux blanc	II	230, 249	— de quinine	IV	587
— noir	II	230, 249	— de sesquiplombéthyle	V	1054
Foie	VI	727	— de sesquistanméthyle	V	1052
— d'antimoine	III	877	— de sesquistanéthyle	V	1046
— de soufre	II	186	— de soude	IV	237
Fonctions végétales	VI	747	— de stanméthyle	V	1051
Fondant de Baumé	II	193	— de stannéthyle	V	1042
Fontaine à gaz	I	185	— de strontiane	IV	237
Fontes	III	273	— d'uranium	IV	239
— (action du chlore, du brome, etc., sur les)	III	409	— de zinc	IV	238
— (leur analyse)	III	408	Formobenzoylates d'argent	V	609
— (affinage de la)	III	250	— de baryte	V	609
— (fabrication de la)	III	229	Formonétine	V	174
— (fabrication des objets moulés en)	III	297	Formyldiphényldiamine	IV	695
— blanche	III	289	Formyline	IV	670
— de Berlin	I	759	Formylphényldiamine	IV	686
			Franklinite	III	77, 222
			— (son analyse)	III	403
			Fraxétine	V	169

	Tom.	P-g.		Tom.	Pag.
Fraxine	V	168	G		
Fromage (sa fabrication)	VI	639	Gadolinites	II	691, 735
— de Brie	VI	639	Gaduline	V	928
— de Gruyère	VI	640	Gahnite	II 956, III	628
— de Hollande	VI	640	Gaïac	VI	176
— de Roquefort	VI	641	Gaïacine	V	170
Froment (<i>Triticum</i>)	VI	810	Gaïacyle	VI	176
Fruits (action de la chaleur sur les)	IV	434	Gaïol	VI	176
— (leurs caractères anatomiques et chimiques)	IV	798	Galactose	V	98
— (maturation des)	IV	435	Galbanum	VI	178
— (de leur respiration)	VI	788	Galène	III	934
Fuchsamine	IV	707	— (essai d'une)	III	968
Fuchsine	IV 707, VI	282	Gallates	IV	372
— (constitution de la)	IV	709	— d'alumine	IV	373
— (ses propriétés)	VI	288	— d'ammoniaque	IV	373
— (sa préparation)	VI	288	— d'antimoine	IV	374
Fucusamide	VI	147	— de baryte	IV	373
Fucusine	VI	147	— de chaux	IV	373
Fucosol	VI	147	— de cobalt	IV	374
Fulmi-coton	IV	945	— d'étain	IV	374
Fulminate d'argent	III	1160	— de magnésie	IV	373
— de mercure	III	1109	— de manganèse	IV	374
— de zinc	III	630	— de nickel	IV	374
— — et de cadmium	III	656	— de plomb	IV	374
Fumarates	IV	339	— de potasse	IV	373
— d'ammoniaque	IV	340	— de quinine	IV	587
— d'argent	IV	342	— de soude	IV	373
— — ammoniacal	IV	342	— de strontiane	IV	373
— de baryte	IV	340	— de zinc	IV	374
— de chaux	IV	340	Gallo-nitrate d'argent	III	1443
— de cobalt	IV	341	Galvanoplastie (historique)	III	1488
— de cuivre	IV	341	— (ses applications)	III	1495
— de magnésie	IV	341	— (appareils employés pour la)	III	1489
— de manganèse	IV	341	— (dissolutions métalliques usi- tées en)	III	1494
— de mercure	IV	342	— (moules employés en)	III	1491
— de nickel	IV	341	Ganglions mésentériques	VI	579
— de plomb	IV	341	— nerveux	VI	691
— de potasse	IV	339	Garantage	VI	323
— de soude	IV	340	Garance (<i>Rubia tinctor</i>) (sa cul- ture, ses caractères)	VI	252
— de strontiane	IV	340	— (essai des)	VI	253
— de zinc	IV	341	Gardenia	VI	266
Fumarimide	IV	325, 342	Gastérase	VI	550
Fumier de ferme	VI	902	Gaude (<i>Reseda luteola</i>)	VI	330
Fungine	IV	759, 768	Gaulthérates	VI	138
Furfuramide	VI	146	Gaulthérylène	VI	137
Furfurine	VI	146	Gay-lussite	II	415, 589
Furfurol	VI	145	Gaz (leur analyse)	VI	929
Fusées	II	334	— (généralités sur les)	VI	929
Fusion aqueuse	II	45	— (propriétés caractéristiques des principaux)	VI	931
— ignée	II	45	— (manière de les recueillir)	VI	937
Fustel (<i>Rhus cotinus</i>)	VI	264	— (de leur mesure)	VI	939
Fustet	VI	264	— de l'éclairage (produits secon- daires de la fabrication du)	I	909
Fustine	VI	264	— — — (son altération)	I	908

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1069

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Gaz de l'éclairage (sa combustion)	I	902	Glu marine	VI	115
— — — (sa consommation).	I	908	Glucine	II	689
— — — (son épuration chimique)	I	888	— (son dosage)	II	693
— — — (son épuration physique)	I	886	— (sa séparation de l'alumine)..	II	693
— — — (son essai)	I	899	— (sa séparation de la magnésie, de la chaux, de la strontiane, de la baryte et des oxydes alcalins).....	II	695
— des hauts fourneaux (leur emploi)	III	248	Glucinium	II	688
— hilarant	I	380	— (son équivalent)	I	51
— de houille (fabrication du)...	I	875	Glucium	II	688
— intestinaux	VI	577	Glucosane	V	59
— des marais	I	860	Glucosates de baryte	V	57
— — — (séparation et dosage du)	VI	954	— de chaux	V	57
— oléfiant	I	865	— de plomb	V	57
— — (séparation et dosage du)	VI	955	Glucose	V	50
— — bichloruré	V	323	— (action de la chaleur sur le).	V	59
— — monochloruré	V	323	— (sa fabrication)	V	64
— — trichloruré	V	323	— (leur fermentation alcoolique produite par des matières azotées autres que la levûre de bière).....	V	273
— phosgène	I	824	— acétique	V	55
— qui se décomposent mutuellement	VI	935	— benzoïque	V	56
— sylvestre	I	829	— butyrique	V	54
Gazogène	VI	42	— stéarique	V	53
Gazomètre	I	185, 894	Glucosides	V	139
Gélatine	VI	478	— (leur fermentation).....	V	304
— (action des corps oxydants sur la)	VI	479	Gluten	IV	990, 999, VI 471
— (sa combinaison avec l'acide chlorureux)	VI	478	— des farines (dosage du)	VI	826
— (sa fabrication)	VI	482	— d'indigo	VI	204
Gelées végétales	IV	424	Glutine	IV	1000, VI 471
— — (production des)	IV	434	Glycérammine	V	807
Gélin	IV	968	Glycérate d'ammoniaque	V	800
Genièvre (alcool de)	V	426	— de chaux	V	800
Gentianine	VI	264	— de plomb	V	800
Géologie (notions élémentaires)..	I	110	— de potasse	V	799
Germination	VI	748	— de zinc	V	800
Geysérite	I	1036	Glycérimonotartrates	V	802
Geysers	I	1031	Glycérine (historique)	V	786
Gibbsite	II	648	— (action de l'acide acétique sur la)	V	812
Giobertite	II	621	— (action de l'acide arachique sur la)	V	832
Glaces (argenture des)	III	1188	— (action de l'acide azotique sur la)	V	811
Glacière des familles	II	378	— (action de l'acide bromhydrique sur la)	V	806
Glaïadine	IV	364	— (action de l'acide butyrique sur la)	V	814
Glandes des végétaux	IV	801	— (action des acides formique et oxalique sur la)	V	812
Glauberite	III	380, 569	— (action de l'acide iodhydrique sur la)	V	810
Glaucène	I	973	— (action de l'acide margarique sur la)	V	846
Glaucine	IV	575	— (action de l'acide oléique sur la)	V	853
Glaucopirine	IV	575			
Globularésine	V	170			
Globularétine	V	170			
Globularine	V	170			
Globules du sang	VI	492			
— — — (leur examen chimique)	VI	494			
Globuline	VI	459			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Glycérine (action des acides organiques sur la).....	v	812	Glycide chlorhydrique.....	v	898
— (action de l'acide palmitique sur la).....	v	828	— — (action des hydracides sur le).....	v	900
— (action de l'acide stéarique sur la).....	v	835	— — (action des oxacides sur le).....	v	903
— (action de l'acide sulfhydrique sur la).....	v	811	— — (action de l'eau sur le)..	v	903
— (action de l'acide valérique sur la).....	v	823	— chlorhydrobromhydrique....	v	901
— (action des bromures de phosphore sur la).....	v	793	— dibromhydrique.....	v	902
— (action de la chaleur sur la).	v	791	— — (action de l'ammoniaque en solution alcoolique sur le).....	v	903
— (action des chlorures de phosphore sur la).....	v	793	— dichlorhydrique.....	v	901
— (action des éthers chlorhydriques de la glycérine sur la)	v	795	— iodhydrique.....	v	901
— (action des hydracides sur la)	v	803	Glycocolle.....	v 713, VI	479
— (action de l'iode de phosphore sur la).....	v	792	— (formules des principaux sels de).....	v	714
— (combinaisons acides formées par la).....	v	801	— (ses composés avec les bases)	v	713
— (combinaisons acides formées par l'union de l'acide tartrique et de la).....	v	802	Glycols.....	v 313, 690, VI	13
— (ses combinaisons avec divers acides organiques).....	v	894	— et ses éthers composés (action des chlorures organiques monobasiques sur le).....	v	706
— (ses combinaisons avec les acides organiques, avec le concours des acides chlorhydrique et bromhydrique).	v	896	— (action de l'acide azotique sur le).....	v	703
— (ses combinaisons avec l'alcool).....	v	793	— (action de l'acide chlorhydrique sur le).....	v	704
— (ses combinaisons avec l'alcool amylique).....	v	794	— (action de l'acide iodhydrique sur le).....	v	706
— (ses combinaisons avec deux alcools différents).....	v	795	— (action de l'acide sulfurique sur le).....	v	704
— (composés doubles formés par l'union des acides chlorhydrique et bromhydrique avec la).....	v	810	— (action du bromure d'éthylène sur le).....	v	724
— (produits divers résultant de l'action des bromures de phosphore sur la).....	v	808	— (action du chlorure de zinc sur le).....	v	706
— (sa fermentation alcoolique).	v	277	— (action de l'hydrate de potasse sur le).....	v	704
— (sa fermentation saccharine).	v	280	— (action du noir de platine sur le).....	v	702
— (de sa présence constante parmi les produits de la fermentation alcoolique).....	v	243	— (action du perchlorure de phosphore sur le).....	v	705
— anhydre.....	v	794	— (action du potassium et du sodium sur le).....	v	700
— bromhydroiodhydrique.....	v	901	— (sa synthèse avec l'oxyde d'éthylène et l'eau).....	v	721
— chlorhydramylique.....	v	904	— (sa transformation en alcool ordinaire).....	v	699
— chlorhydrobromhydrique....	v	900	— bromhydrique.....	v	724
— condensées.....	v	795	— butyroacétique.....	v	765
— dichlorhydrique pure.....	v	900	— diacétique.....	v	763
— éthylechlorhydrique.....	v	905	— — (sa décomposition par l'hydrate de potasse sec).....	v	697
Glycide et ses dérivés.....	v	897	— — (sa décomposition par l'hydrate de baryte)..	v	698
— bromhydrique.....	v	900	— diamylénique.....	v	783
			— dibenzoïque.....	v	764
			— dibutyrique.....	v	763
			— dichlorhydrique.....	v	730
			— disodé.....	v	763

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Glycol distérique	v	764	Gratiolacrine	v	172
— divalérique	v	764	Gratiolarétine	v	172
— méthylique	v	691	Gratiolétine	v	172
— monoacétique	v	761	Gratioline	v	172
— monobutyrique	v	762	Gratiosolérétine	v	173
— monochlorhydrique	v	705	Gratiosoline	v	172
— monosodé	v	701	Gravelles	VI	611
— monovalérique	v	763	Gravure héliographique	III	1483
— oxalique	v	767	— sur cuivre par la galvano-		
— succinique	v	768	plastique	III	1498
— triamylénique	v	783	— sur verre	II	886
— valéroacétique	v	765	Grenat	II	689
— vinique	v	696	— (analyse des)	III	405
Glycolamide	v	712	— manganésifère de Franklin	III	59
Glycolate d'argent	v	712	— syrien artificiel	II	907
— de chaux	v	711	Grès	I	1044
Glycollide	IV	271,	— (poteries)	II	864
Glycosine	IV	471,	— rouges	III	220
Glycyle	IV	471	Guanaxanthène	VI	416
Glycyrrhétine	v	172	Guanidine	VI	420
Glycyrrhizine	v	171	Guanine	VI	418
Glyoxal	v	707	Gvano	VI	906
— (action de l'ammoniaque sur			Guanoxanthine	VI	419
le)	v	708	Cubr magnésien	II	605
Glyoxaline	v	709	Gutta-percha	VI	120
Glyoxylate d'ammoniaque	v	718	Gypse (sulfate de chaux hydraté)	II	569
— d'argent	v	719			
— de baryte	v	719			
— de chaux	v	718			
— de potasse	v	718			
— de zinc	v	719			
Gommes	IV	813			
— (fermentation alcoolique de la)	v	276			
— (recherches sur la composi-					
tion et la production des)	IV	819			
— adragante	IV	817			
— ammoniacque	VI	177			
— arabique	IV	815			
— de cerisier	IV	817			
— gutte	VI	180			
— d'olivier	VI	180			
— Sénégal	VI	337			
Gombose	VI	436			
Goniomètres	I	107			
Goudrons de tourbe (traitement					
des)	IV	894			
Grain (alcool de)	v	426			
Graines	VI	809			
— d'Avignon	VI	264			
— de Chine	VI	266			
— de Perse	VI	264			
Graisse humaine	v	931			
— noire	VI	168			
Graminées	VI	809			
Granite	II	762			
Granules séminaux	VI	644			
Granulose	IV	967			
Graphite	I	720			

H

Halloysite	II	680
Harmaline	IV	610, 706,
Harmine	IV	610
Harmonica chimique	I	202
Harmotôme	II	985
Hatchétine	VI	78
Habérite	II	943,
Hausmannite	III	5,
Haut fourneau (théorie du)	III	236
— — (emploi des gaz des)	III	248
Hayésine	II	600
Hélénène	VI	148
Hélénine	VI	148
Hélicine	v	190
Hélicoidine	v	191
Helvine	II	691
Hémacyanine	VI	496
Hémaphœine	VI	496
Hématéate d'ammoniaque	VI	245
Hématéine	VI	244
Hématine	VI	243
Hématite	III	69
— brune	III	221
— — (son analyse)	III	395
— rouge	III	220
Hématocristalline	VI	444
Hématoidine	VI	445,
Hématosine	VI	495
Hématoxyline	VI	243

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Hemibromhydramide	V	807	Huile de chènevis	V	928
Hemibromhydrine	V	808	— de coco	V 923,	VI 829
Hémiédrie superposable	IV	285	— de colza	V	928
— non superposable	IV	286	— de croton	V	928
Hepta-iodates	II	121	— de dauphin	V	928
Heptylène	VI	30	— de <i>Dryobalanops camphora</i> .	VI	109
Hérapathite	IV	577	— essentielles	VI	81
Hespéridine	V	198	— de faine	V	928
Hévéène	VI	114	— de fleur de reine-des-prés . .	VI	123
Hexabromure de benzène	VI	44	— de foie de morue	V	928
Hexaméthylénamine	V	693	— de foie de raie	V	928
Hexylène	VI	29	— de fusain	V	929
Hipparaffine	V	637	— de houille (bases extraites		
Hippurates	V	638	de l')	IV	685
Hippurate d'ammoniaque	V	639	— de laurier	V	929
— d'argent	V	640	— de lin	V 917,	VI 832
— de baryte	V	639	— de madi	V	929
— de chaux	V	639	— de moutarde	V	929
— de cobalt	V	640	— de muscade	V 924,	VI 880
— de fer	V	640	— de naphte	VI	77
— de magnésie	V	640	— de navette	V	929
— de nickel	V	640	— de noisette	V	929
— de plomb	V	640	— de noix	V	929
— de potasse	V	639	— d'œillette	V	929
— de soude	V	639	— d'olive	V	916
— de strontiane	V	639	— — (action de l'acide sulfu-		
Hisingérite	III	215	rique sur l')	V	889
Homoanisates	V	688	— de palme	V	923
Homocuminates	V	658	— de pétrole	VI	77
Hongroyage	IV	393	— de pin	V	930
Houblon (<i>Humulus lupulus</i>)	VI	830	— de piney	V	930
Houille	I 755,	760	— de pomme de terre	V	521
— (distillation de la)	I	875	— de prune	V	930
— (pouvoir calorifique des)	I	765	— de putois (fétide)	VI	654
— (produits de la décomposition			— de raisin	V	930
de la)	I	883	— de résine	VI	168
— (classification des)	I	760	— de ricin	V	919
— (leur commerce dans les pays			— de sésame	V	930
étrangers)	I	793	— siccatives et non siccatives . .	V	906
— (leur consommation en France)			— de soleil	V	930
)	I	786	— de son	VI	145
— (leur exportation)	I	785	— de tabac	V	930
— (leur importation en France)			— de vin	V	374
)	I	783	— — — légère	V	378
— (marchés d'approvisionnement			— — — pesante	V	378
des)	I	783	— de vitriol	I	520
Huanoquine	IV	596	— de xylite	V	353
Huiles (propriétés générales)	V	906	Humate d'humine	IV	910
— (procédés analytiques servant			Humboldtite	IV 145,	154
à reconnaître leur pureté)			Humeur aqueuse	VI	648
)	V	908	— vitrée	VI	648
— d'amandes	V	927	Humine	IV	910
— de baleine	V	927	Humus	VI	848
— de bassia	V	927	Hyacinthe	II	705
— de belladone	V	927	Hyalite	I 1035,	VI 909
— de ben	V	918	Hydantoate de plomb	VI	396
— de brôme	I	921	Hydantoïne	VI	396
— de cachalot	V	927	Hydatides	VI	666
— de cameline	V	927			
— de camphre	V	586			
— — — du <i>laurus camphora</i>	VI	110			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Hydracides (généralités sur les)	I	428	Hydrofluosilicates (propriétés gé-	II	94
— (nomenclature des).....	I	41	— (caractères distinctifs des) ..	II	94
— (leur action sur les bases) ...	I	429	— (préparation, dosage des)...	II	95
Hydramides	IV	434, 485	— d'alumine	II	665
— (tableau des principales)...	IV	137	— d'ammoniaque	II	471
Hydrargyrite	II	648	— de baryte	II	510
Hydrates (définition des)	I	40	— de chaux	II	555
— (généralités sur les).....	II	78	— de glucine	II	697
— d'alumine	II	647	— de lithine.....	II	445
— de chlore.....	I	405, 406	— de magnésie	II	615
— d'essence de térébenthine... ..	VI	99	— de potasse	II	178
— d'oxyde de zinc	III	599	— de soude	II	370
— de phényle	V	970	— de strontiane.....	II	530
— de potasse	II	162	— de zirconie	II	714
— de protoxyde d'étain.....	III	780	Hydrogène	I	199
— de quinine	IV	576	— (son action sur l'oxygène)...	I	201
— de sesquioxyde de chrome... ..	III	459	— (son assimilation dans la végé-		
— de térébène	VI	93	— (tation).....	VI	762
Hydraulicité des ciments (théorie	III	1554	— (briquet à)	I	203
de l').....			— (ses combinaisons avec l'oxy-		
Hydrazobenzol	VI	46	— gène).....	I	211
Hydrindine	VI	224	— (séparation et dosage de l')..	VI	953
— potassée	VI	224	— (son emploi pour l'éclairage).	I	910
Hydriodate de potasse	II	174	— (son équivalent)	I	39
Hydrobases	IV	465	— allotropique	I	209
Hydrobenzamide	V	602	— antimonié (dérivés basiques		
— (action de l'acide chlorhydri-	V	604	— de l').....	IV	496
— que sur l').....	V	603	— arsénié ou arséniqué	I	697
— (action du chlore sur l').....	V	611	— — (dérivés basiques de l')..	IV	496
— trinitrée	V	598	— bicarboné	I	865
Hydrobenzoïne	V	597	— — monobromé.....	V	733
Hydrobenzyle	V	597	— — monochloré.....	V	731
Hydro-boracite	II	627	— — monotodé	V	733
Hydrobryorétine	V	149	— phosphoré	I	644
Hydrocarbure de brome	I	921	— — (sa combinaison avec		
— de la forme C ²ⁿ H ²ⁿ⁻⁸	VI	59	— l'acide bromhydrique)	I	647
— de la série aromatique.....	VI	39	— — (sa combinaison avec		
— résultant de la dissolution de	III	294	— l'acide iodhydrique)..	I	646
la fonte dans les acides... ..	VI	274	— — (dérivés basiques de l')..	IV	496
Hydrocarotine	VI	273	— protocarboné.....	I	860
Hydrochrysamide	VI	273	— silicié	I	1045
Hydrocyanaldine	V	341, 346	— sulfuré	I	552
Hydrocyanharmaline	IV	611	— — (séparation et dosage		
Hydroferricyanate d'ammoniaque	III	149	— de l').....	VI	952
Hydroferrocyanate d'ammonia-	III	143	— — (son action sur l'essence		
que			— d'amandes amères)..	V	607
Hydrofluoborates (propriétés gé-	II	95	Hydrogénie.....	VI	924
— (caractères distinctifs, prépa-	II	96	Hydrogratiosolérétine	V	173
— ration, dosage des).....	II	665	Hydroléates	V	893
— d'alumine	II	665	Hydromellon	I	975
— d'ammoniaque.....	II	471	Hydrophane	I	1022, 1036
— de baryte	II	510	— artificielle	I	1030
— de chaux	II	555	Hydroquinon	IV	409
— de lithine	II	445	— bichloré.....	IV	416
— de magnésie	II	614	— chlorés	IV	416
— de potasse	II	477	— incolore	IV	412
— de soude	II	369	— perchloré.....	IV	417

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Hydroquinon trichloré	IV	417	Hypersthène (analyse de l')	III	405
— vert	IV	412	Hypersulfomolybdates	III	752
Hydrotimétrie	I	244	— d'ammoniaque	III	752
Hydrures C ²ⁿ H ²ⁿ⁻⁶	VI	39	— d'argent	III	1168
— d'acétyle	IV	215	— de baryte	III	752
— ammoniacal de mercure. II	461, 463		— de cérium	III	753
— d'amyle	V	1033, VI	— de chaux	III	753
— d'anisyle	V	679, VI	— de chrome	III	753
— de bényle	VI	12	— de cobalt	III	753
— de benzoyle	V	593	— de cuivre	III	1028
— de butyle	VI	8	— d'étain	III	816
— — — (séparation et dosage)	VI	957	— de fer	III	753
— de cétyle	VI	12	— de glucine	III	753
— de cynamyle	V	666	— de lithine	III	752
— de collyle	VI	480	— de magnésie	III	753
— de cuivre	III	1009	— de manganèse	III	753
— de cuményle	VI	54	— de mercure	III	1122
— de cuminyne	V	650	— de nickel	III	753
— de décyle	VI	11	— de potasse	III	752
— de duodécyle	VI	12	— de soude	III	752
— d'éthyle	VI	7	— de strontiane	III	752
— — — (séparation et dosage de l')	VI	956	— d'uranium	III	753
— de fer	III	85	— d'yttria	III	753
— de gaiacyle	VI	176	— de zinc	III	753
— d'heptyle	VI	11	Hypo-azotates de plomb	III	940
— d'hexadécyle	VI	12	Hypo-azoture de niobium	III	686
— d'hexyle	VI	9	Hypochlorate d'anisamine primaire	V	679
— de mercure ammoniacal	II	463	— — secondaire	V	679
— de méthyle	I	860, VI	Hypochlorites (propriétés générales des)	II	119
— de nitrobenzoyle	V	610	— (caractères distinctifs, préparation, dosage des)	II	119
— de nonyle	VI	11	— d'ammoniaque	II	479
— d'octyle	VI	11	— de chaux	III	560
— d'œnanthyle	V	920	— de cuivre	III	1012
— d'opianylyle	IV	567	— de magnésie	II	617
— d'oxynaphtyle	VI	70	— de plomb	III	942
— de pentadécyle	VI	12	— de potasse	II	215
— de phényle	VI	40	— de soude	II	391
— de platine	III	1266	— de zinc	III	619
— de potassium	II	153	Hypochlorure de niobium	III	682
— de propyle	VI	8	Hyponiobates	III	675
— — — (séparation et dosage de l')	VI	956	— (leurs caractères distinctifs)	III	678
— des-radicaux alcooliques	VI	4	— de peroxyde de fer	III	676
— de salicyle	VI	123	— de potasse	III	675
— de sulfazobenzoyle	V	608	— de soude	III	675
— de sulfobenzoyle	V	607	Hypophosphates (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation, dosage des)	II	136
— — — nitré	V	610	Hypophosphite d'alumine	II	680
— de thymol	VI	56	— d'ammoniaque	II	490
— de tétradécyle	VI	12	— de baryte	III	522
— de toluényle	VI	48	— de cadmium	III	655
— de tridécyle	VI	12	— de chaux	II	599
— d'undécyle	VI	12	— de cobalt	III	556
— de xylényle	VI	54	— de cuivre	III	1021
Hyocholates	VI	438			
Hyodyslysine	VI	438			
Hyoscyamine	IV	683			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1075

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Hypophosphite de fer	III	211	Hyposulfophosphite d'argent	III	1167
— de glucine	II	700	— de cuivre	III	1027
— de magnésie	II	626	— de zinc	III	630
— de manganèse	III	56	Hypoxanthine	VI	417
— de nickel	III	525			
— de plomb	III	953	I		
— de potasse	II	251	Ichthidine	VI	474, 659
— de soude	II	419	Ichthine	VI	473, 659
— de strontiane	II	534	Ichthyline	VI	475, 659
— de zinc	III	626	Ichthyocolle	VI	485
Hyposulfarsénite de potasse	II	189	Icicane	VI	174
— de soude	II	372	Igasurine	IV	609
Hyposulfate d'alumine	II	676	Igloïte	II	584
— d'ammoniaque	II	481	Igname (<i>Dioscorea japonica</i>)	VI	799
— d'argent	III	1162	Ilicine	V	199
— de baryte	II	519	Imabenzyle	V	597
— de cadmium	III	655	Images photochromatiques	III	1440
— de chaux	III	579	Imasatine	VI	221
— de chrome	III	501	Imésatine	VI	221
— de cinchonine	IV	593	— chlorée	VI	221
— de cobalt	III	554	Imides	IV	139
— de cuivre	III	1018	— (tableau des principales)	IV	140
— de fer (protoxyde)	III	206	Impression	VI	308
— — (sesquioxyde)	III	207	— genre application	VI	343
— de magnésie	II	620	— — garancine	VI	342
— de manganèse	III	53	— — teinture	VI	341
— de mercure	III	1113	— des tissus	VI	336
— de nickel	III	524	Indélibrome	VI	221
— d'oxyde de rubidium	III	1420	Indican	VI	211, 587, 589
— de plomb	III	945	Indigo	VI	199
— de potasse	II	221	— (action de l'acide sulfurique sur l')	VI'	212
— de quinine	IV	585	— (action des corps désoxydants sur l')	VI	211
— de soude	II	389	— (action des corps oxydants sur l')	VI	216
— de strontiane	II	533	— (brun d')	VI	202
— de zinc	III	624	— (composition de l')	VI	202
Hyposulfites (généralités)	II	124	— (principales variétés d')	VI	201
— d'ammoniaque	II	482	— (résine rouge d')	VI	202
— d'argent	III	1162	— (rouge d')	VI	202
— de baryte	II	519	— (son emploi dans la peinture)	VI	366
— de cadmium	III	655	— blanc	VI	214
— de chaux	III	578	— bleu	VI	209
— de cinchonine	IV	592	— — (action de la potasse sur l')	VI	225
— de cobalt	III	555	Indigotate de méthyle	VI	140
— de cuivre	III	1018	Indigotine	VI	209
— d'étain	III	813	Indine	VI	224
— de fer (protoxyde)	III	207	— potassée	VI	224
— de magnésie	II	620	Indisine	IV	706, 719
— de manganèse	III	53	— (sa constitution)	IV	708
— de mercure	III	1115	Indium	III	1426
— de nickel	III	524	— (composés de l')	III	1428
— d'or et de soude	III	1222	Industrie houillère (son impor- tance en France)	I	773
— de plomb	III	946			
— de potasse	II	221			
— de quinine	IV	585			
— de soude	II	388			
— de strontiane	II	533			
— de thallium	III	1399			
— de zinc	III	624			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Inosates.....	VI	430	ches de chimie organique).	IV	20
Inosite.....	V 144,	VI 430	— (son équivalent).....	I	43
Inquartation.....	III	1229	— (dissémination de l').....	II	175
Insolinate d'argent.....	V	660	Iodhydrate d'acide toluamique ..	V	648
— de baryte.....	V	660	— d'ammoniaque.....	II	470
— de chaux.....	V	660	— d'amylène.....	V 528,	VI 27
— de potasse.....	V	660	— d'amyl-lépidine.....	IV	715
Inspiration des plantes (phéno- mène d').....	VI	761	— d'amylpipéridine.....	IV	681
Inuline.....	IV	986	— de cajepulène.....	VI	152
Iodacétine du glycol.....	V	766	— de camphène.....	VI	98
Iodal.....	V	370	— de cinchonine.....	IV	591
Iodaniline.....	IV	696	— de codéine.....	IV	565
Iodanisate d'argent.....	V	688	— de diéthylamarine.....	V	606
Iodates (propriétés générales des) — (caractères distinctifs, prépa- ration, dosage des).....	II	420	— de diéthylène-diamine tétra- méthyllique.....	V	738
— d'alumine.....	II	121	— d'éthylcaprylamine.....	IV	732
— d'ammoniaque.....	II	667	— d'éthylcodéine.....	IV	564
— d'argent.....	III	479	— d'éthylconine.....	IV	615
— de baryte.....	III	1160	— d'éthylène-diamine hexamé- thylique.....	V	738
— de bismuth.....	II	515	— d'éthylmorphine.....	IV	554
— de cadmium.....	III	905	— d'éthylquinine.....	IV	577
— de chrome.....	III	653	— d'éthylstrychnine.....	IV	602
— de cinchonine.....	III	495	— d'hydrogène phosphoré.....	I	471
— de cobalt.....	IV	592	— — sulfuré.....	I	471
— de cuivre.....	III	553	— d'iodure de silicium.....	I	1052
— d'étain.....	III	1013	— de méthylamine.....	IV	727
— de fer (protoxyde).....	III	812	— de méthylbrucine.....	IV	608
— — (sesquioxyde).....	III	495	— de méthylcinchonine.....	IV	590
— de lithine.....	III	195	— de méthylène.....	V	487
— de magnésic.....	II	447	— de méthyl-lépidine.....	IV	715
— de manganèse.....	II	617	— de méthyl-lutidine.....	IV	715
— de mercure.....	III	54	— de méthylmorphine.....	IV	554
— de nickel.....	III	1109	— de méthylquinine.....	IV	577
— de potasse.....	III	522	— de méthylstrychnine.....	IV	603
— — acides.....	II	216	— de morphine.....	IV	560
— de quinine.....	IV	216	— de papavérine.....	IV	574
— de soude.....	IV	579	— de pipéridine.....	IV	679
— de strontiane.....	II	392	— de quinine.....	IV	579
— de strychnine.....	II	532	— de strychnine.....	IV	604
— d'uranium (peroxyde).....	IV	605	Iodhydrines.....	V	810
— — (protoxyde).....	III	588	— du glycol.....	V	706
Iode.....	III	588	Iodite de soude.....	II	392
— (sa combinaison avec l'azote)	III	620	Iodoacétates.....	IV	201
— (ses combinaisons avec le brome).....	I	454	Iodobenzoates.....	V	630
— (ses combinaisons avec le chlore).....	I	472	Iodocinchonine.....	IV	590
— (ses combinaisons avec l'hy- drogène).....	I	475	Iodocodéine.....	IV	563
— (ses combinaisons avec l'oxy- gène).....	I	474	Iodocyanure de potassium.....	II	179
— (son dosage).....	I	468	— de stannéthyle.....	V	1041
— (son dosage dans les sub- stances organiques).....	I	462	Iodoforme.....	V	504
— (son emploi dans les recher-	IV	85	— (son action sur la triéthyl- phosphine).....	V	753
			Iodomercurates.....	III	1090
			— de nicotine.....	IV	630
			Iodomorphine.....	IV	554
			Iodonicotine.....	VI	627, 631
			Iodophénylcitraconimide ..	IV	321, 697
			Iodoquinine.....	IV	577

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Iodures (propriétés générales des)	II	89	Iodure de palladium bi-ammoniacal	III	1332
— (caractères distinctifs des) . . .	II	90	— de phosphamyltriéthylum . . .	IV	740
— (préparation, dosage des) . . .	II	91	— de phosphamyltriméthylum . . .	IV	742
— d'acétyle	IV	200	— de phosphéthylum	IV	739
— d'acides organiques (généralités)	IV	425	— de phosphéthyltriméthylum . . .	IV	742
— d'allyle	V	565, 998	— de phosphométhylum	IV	741
— d'aluminium	II	661	— de phosphométhyltiréthylum . . .	IV	740
— d'amidon	I	455, IV	— de phosphore	I	662
— d'antimoine	III	869	— — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	30
— d'argent	III	1152	— de platine	III	1262
— d'arsendiéthyle	V	1006	— — — ammoniacal	III	1273
— d'arsénythylum	V	1010	— — — bi-ammoniacal	III	1275
— d'arsenic	I	701	— de plomb	III	931
— d'arsenméthylamylum	V	1014	— — — bleu	III	932
— d'arsentriéthyle	V	1010	— de potassium	II	172
— d'azote	I	388, 472	— de propylène	VI	20
— de baryum	II	509	— de rubidium	III	1418
— de benzoyle	V	601	— de sesquiplombamyle	V	1056
— de bismuth	III	896	— de sesquiplombéthyle	V	1054
— de bismuthéthyle	V	1060	— de sesquiplombométhyle	V	1056
— de cacodyle	IV	227	— de sesquistanméthyle	V	1051
— de cacoplatyle	IV	226	— de sesquistannéthyle	V	1043
— de cadmium	III	650	— de silicium	I	1052
— de calcium	II	553	— de sodium	II	369
— de carbone	I	922	— de soufre	I	576
— de cétyle	V	558	— de stanméthyle	V	1050
— de chrome	III	490	— de stannéthyle	V	1040
— de cobalt	III	546	— de stibéthyle	V	1065
— de cuivre	III	999	— de stibéthylum	V	1069
— de cyanogène	I	967	— de stibméthylum	V	1071, 1073
— de diéthylène-diéthyltriamine	V	741	— de stibriamyle	V	1076
— de diéthyllophinium	V	606	— de stibtriéthyle	V	1069
— de diméthylpipérylammonium	IV	680	— de strontium	II	530
— de distannéthyle	V	1049	— de styryle	V	663
— d'éthyle (son action sur le glycol sodé)	V	701	— de tellure	I	591
— d'éthyle-créatinine	VI	426	— de tellurométhyle	V	494
— d'éthylène	V	732	— de tétraméthylammonium	IV	728
— de fer	III	126	— de tétréthylammonium	IV	723
— de glucinium	II	697	— de tétréthylammonium et de mercure (double)	IV	723
— d'iridium	III	1309	— de thallium	III	1394
— de lithium	II	444	— de titane	III	839
— de magnésium	II	614	— de triéthyltoluénylammonium . . .	VI	52
— de manganèse	III	44	— de tungstène	III	721
— de mercure	III	1088	— de vanadium	III	771
— — — intermédiaire	III	1091	— de zinc	III	611
— de mercuroséthyle	V	1079	Iridium	III	1304
— de mercurosométhyle	V	1081	— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	1305
— de mésityle	IV	212	— (son équivalent)	I	66
— de méthylenstannéthyle	V	1038	— (son extraction)	III	1314
— de méthylnicotine	IV	632	Iris de l'œil	VI	725
— de molybdène	III	746	Irrigations	VI	875
— de nickel	III	517	Isamate d'ammoniaque	VI	221
— obtenus à l'état cristallisé	II	996	Isamide	VI	222
— d'or	III	1219	— bichlorée	VI	222
— de palladium	III	1327			
— — — ammoniacal	III	1331			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Isamide quadrichloré.....	VI	222	Jaune indien.....	VI	266, 358
Isatane.....	VI	223	— de Kassler.....	III	930
Isalates.....	VI	218	— de Mars.....	VI	355
Isathyde.....	VI	222	— minéral.....	III	930, VI 356
Isatiline.....	VI	222	— de Naples.....	III	957, VI 357
Isatimide.....	VI	222	— de Paris.....	III	930, VI 356
Isatine.....	VI	210, 216	— au quercitron.....	VI	330
— (ses dérivés ammoniacaux) ..	VI	221	— de rhubarbe.....	VI	240
— (ses dérivés chlorés et bromés)	VI	218	— de Turner.....	III	930, VI 356
Isatite d'argent.....	VI	217	— de Vérone.....	III	930, VI 356
— de potasse.....	VI	217	Jayet.....	I	759
Isatosulfite de potasse.....	VI	217	Jervine.....	IV	683
Isérine.....	III	830	Jus de raisin (leur analyse par la saccharimétrie optique).	V	88
Iséthionate d'ammoniaque.....	V	378			
— de baryte.....	V	378	K		
— de cuivre.....	V	378	Kæmpféride.....	V	199
— de potasse.....	V	378	Kaolins.....	II	683
Isocajeputéne.....	VI	152	Karélinite.....	III	900
Isomérie.....	I	618	Karsténite.....	II	569
Isoméro-morphisme.....	IV	590	Kérazine.....	VI	356
Isonitrophénates.....	V	976	Kermès.....	III	875, VI 259
Isoprène.....	VI	119	— (théorie de sa préparation) ..	III	876
Isopurpurates.....	V	981	Kirschwasser.....	V	427
Isotartrates.....	IV	265	Klaprothine.....	II	679
Isotérébenthène.....	VI	89	Klingstein.....	II	683
Isotribromhydrine.....	V	809	Kupfernichel.....	III	528
Itaconanilide.....	IV	318	Kyanol.....	IV	685
Itaconates.....	IV	307	Kyste.....	VI	666
— d'ammoniaque.....	IV	308			
— d'argent.....	IV	309	L		
— de baryte.....	IV	308	Labradorite.....	II	681
— de chaux.....	IV	308	Lac-dye.....	VI	173, 259
— de cuivre.....	IV	309	Lac-laque.....	VI	173, 259
— de magnésie.....	IV	309	Lactaméthane.....	V	774
— de manganèse.....	IV	309	Lactamide.....	IV	355
— de mercure.....	IV	309	Lactates.....	IV	356
— de nickel.....	IV	309	— d'ammoniaque.....	IV	356
— de potasse.....	IV	308	— d'antimoine.....	IV	361
— de soude.....	IV	308	— d'argent.....	IV	362
— de strontiane.....	IV	308	— de baryte.....	IV	358
			— de bismuth.....	IV	360
J			— de cadmium.....	IV	360
Jade.....	II	683	— de chaux.....	IV	357
Jais.....	I	759	— de chrome.....	IV	359
Jalappine.....	V	153, 179	— de cobalt.....	IV	360
Jalappinol.....	V	154	— de cuivre.....	IV	361
Jaspe.....	I	1043	— diéthylique.....	V	773
Jaune.....	VI	330	— doubles.....	V	772
— d'aniline.....	VI	286	— d'étain.....	IV	360
— d'antimoine.....	VI	356	— de fer.....	IV	359
— au bois jaune.....	VI	330	— de magnésie.....	IV	359
— de Cassel.....	VI	356	— de manganèse.....	IV	359
— au chromate.....	VI	331	— de mercure.....	IV	361
— de chrome.....	VI	357	— monoéthylique.....	V	773
— de Cologne.....	III	955, VI 358			
— français.....	VI	298			
— au fustet.....	VI	330			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1079

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Lactates de nickel.....	IV	360	Laurine.....	V	199
— de plomb.....	IV	360	Laurostéarates.....	V	826
— de potasse.....	IV	356	Laurostéarine.....	V	825
— — — et de chaux.....	V	772	Laves.....	II	762
— de quinine.....	IV	587	Lazulite.....	II	430
— de soude.....	IV	356	Lécanorates.....	VI	230
— — — et de chaux.....	V	772	Leedsite.....	II	518
— — — et de zinc.....	V	772	Légumine.....	VI 458,	472
— de strontiane.....	IV	357	Légumineuses.....	VI	835
— d'uranium.....	IV	361	Lépidine.....	IV	715
— de zinc.....	IV	359	Lépidolithe.....	II	438
Lactéthylamide.....	V	775	Leucaniline.....	VI	285
Lactide.....	IV	355	Leucates.....	VI	469
Lactine.....	V	97	Leucine.....	V 385,	VI 465
Lactodensimètre.....	VI	629	Leucophane.....	II	691
Lactone.....	IV	355	Leucorcéine.....	VI	237
Lactoprotéine.....	VI	631	Leukol.....	IV	711
Lactoscope.....	VI	629	Lévulosane.....	V 11,	65
Lactose.....	V	97	Lévulose.....	V	64
Lactosuccinate diéthylique.....	V	777	— (action de la chaleur sur le)..	V	65
Lactucine.....	V	199	Levûre de bière (ses propriétés)..	V	223
Lactucone.....	V	199	— — — (de sa nature et de		
Lactyle.....	IV	357	son rôle dans la		
Lagoni.....	I	994	fermentation) ..	V	218
Laine.....	VI	675	— — — (de sa reproduction		
Lait.....	VI	616	dans une liqueur		
— (cendres du).....	VI	623	contenant du su-		
— (sa coagulation).....	VI	619	cre, un sel am-		
— (sa composition chimique) ..	VI	619	moniacal et des		
— (essai du).....	VI	628	phosphates, ou		
— (méthodes d'analyse du).....	VI	624	bien dans un mi-		
— (son parfum).....	VI	634	lieu albumineux)	V	227
— de chaux.....	II	540	— — — (développement et		
— de crème.....	VI	636	reproduction de		
— virginal.....	VI	188	la).....	V	225
Laitier.....	III	229	— — — (sa composition chi-		
— (analyse des).....	III	429	mique).....	V	231
Laiton.....	III	1030	— lactique.....	V	290
— (fabrication du).....	III	1031	Liber.....	IV	783
— (analyse du).....	III	1043	Lichénine.....	IV	988
— (étamage du).....	III	1042	Liège.....	IV	911
— (zincage du).....	III	1043	Ligaments.....	VI	690
Lake-ore.....	III	221	Ligneux.....	IV	743
Lampe au magnésium.....	VI	604	Lignin.....	IV 746,	968
— de sûreté.....	I	334	Ligniréose.....	IV	746
Lana philosophica.....	III	598	Lignite.....	I 755,	759
Lanthane.....	II	749	— (ses gisements en France et		
— (son équivalent).....	I	53	en Algérie).....	I	780
Lapis-lazuli.....	II	430	— compacte et parfait.....	IV	896
Laques.....	II	648	— xyloïdes.....	IV	896
— carminée.....	VI	257	Lignone.....	IV 746,	V 478
— de Fernambouc.....	VI	361	Lignose.....	IV	746
— de garance.....	VI	360	Limacine.....	VI	488
— minérale.....	VI	355	Limes (fabrication des).....	III	381
Larderellite.....	I	995	Limonine.....	V	199
Larmes.....	VI	649	Lin (<i>Linum usitatissimum</i>)..	IV 922,	VI 832
— hataviques.....	II	872	Liocome.....	IV	985
Latex.....	IV 772,	801	Lipates.....	V	883

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Liquation	III	1203			
Liqueur de Cadet	IV	188			
— de cailloux	II	252			
— de ferraille	IV	191			
— de Fowler	II	252			
— fumante de Boyle	II	475			
— — de Cadet	IV	217			
— — de Libavius	III	802			
— des Hollandais	I	867, V			
— — — bichlorée	V	731			
— — — trichlorée	V	731			
— hydropiques (analyse des) ..	VI	653			
— de Pearson	II	420			
Liquidambar	VI	187			
Liquide céphalo-rachidien	VI	647			
— de l'œil	VI	648			
— des membranes séreuses	VI	652			
Liriodendrine	V	200			
Litharge	III	911			
Lithine	II	436			
— (son dosage)	II	441			
— (minéraux de)	II	452			
— (sa séparation de la potasse) ..	II	442			
— (sa séparation de la potasse et de la soude)	II	442			
— (sa séparation de la soude) ..	II	442			
Lithium	II	435			
— (ses propriétés)	II	435			
— (alliages de)	II	451			
— (son équivalent)	I	49			
— (sa préparation)	II	436			
Lithofellates	VI	440			
Lithographie	III	1486			
Loams	VI	846			
Lobéline	IV	683			
Lois de Berthollet	II	67			
— de Berzelius	I	24			
— de Dalton	I	25			
— de Dulong et Petit	I	26			
— de Gay-Lussac	I	25			
— de l'isomorphisme	I	31			
— relatives à la composition des sels	II	44			
— de Richter	I	21			
— de Wenzel	I	19			
Lo-kao	VI	274			
Lophine	V	603, 606			
Loweite	II	380			
Lumière électrique	I	739			
Lune cornée	III	1149			
Lupuline	V	468			
Lutéoline	VI	263			
Lutidine	IV	714			
Lydienne	III	1227			
Lymphé	VI	582			
— de l'âne (analyse de la)	VI	583			
— de l'homme (analyse de la) ..	VI	583			
			M		
			Macéne	VI	112
			Macle	II	680
			Madréporite	II	584
			Maerl	VI	888
			Magenta	VI	282
			Magisterium bismuthi	III	904
			— opii	IV	553
			Magnéséthyle	V	1024
			Magnésie	II	605
			— (son dosage)	II	608
			— (son dosage en chimie orga- nique)	IV	90
			— (son dosage dans les os)	VI	713
			— (sa séparation de la baryte et de la strontiane)	II	610
			— (sa séparation de la chaux, de la potasse, de la soude et de la lithine)	II	611
			— (son emploi dans l'analyse or- ganique)	IV	13
			— (sa présence dans le règne vé- gétal)	IV	873
			— amiantoïde	II	606
			— blanche des pharmacies	II	622
			— carbonatée	II	937
			— caustique	II	605
			— hydratée	II	605
			— native	II	605
			— noire	III	1
			Magnésite	II	628
			Magnésium	II	603
			— (son équivalent)	I	49
			— cristallisé	II	50
			Maillechor	III	1041
			Maïs (<i>Zea mais</i>)	VI	816
			Malachite	II 939, III	1023
			Malakon	II	719
			Malamide	IV	343, 346
			Malates	IV	324
			— d'alumine	IV	329
			— d'ammoniaque	IV	324
			— d'antimoine et de potasse	IV	331
			— — et d'ammoniaque	IV	331
			— d'argent	IV	332
			— de baryte	IV	325
			— de chaux	IV	326
			— d'étain	IV	330
			— de fer	IV	329
			— de lithine	IV	325
			— de magnésie	IV	328
			— de manganèse	IV	329
			— de mercure	IV	331
			— de plomb	IV	330
			— de potasse	IV	324

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Malate de soude	IV	324	Mannite palmitique	V	424
— de strontiane	IV	325	— stéariques	V	425
— d'yttria	IV	329	Marais salants	II	360
— de zinc	IV	329	Marbres	II	586
Maléates	IV	334	Margaramide	V	853
— d'ammoniaque	IV	335	Margarates	V	850
— d'argent	IV	338	— de méthylène	V	850
— de baryte	IV	335	— principaux (tableau des)	V	851
— de chaux	IV	336	Margarine	V 829,	846
— de cuivre	IV	337	— naturelle	V	847
— de cuprammonium	IV	337	— — (son identité avec les margarines artificielles)	V	848
— de fer	IV	337	Margarone	V	861
— de magnésie	IV	336	Marnage des terres	VI	885
— de mercure	IV	338	Marnes	II 686,	VI 885
— de nickel	IV	337	Maroquin	IV	391
— de plomb	IV	337	Marron (couleur)	VI	333
— de potasse	IV	334	Marsh (appareil de)	I	684
— de soude	IV	334	Massicot	III	911
— — et de potasse	IV	335	— (son emploi dans l'analyse or- ganique)	IV	13
— de strontiane	IV	336	Mastics	II 841,	VI 170
— de zinc	IV	337	Matériaux hydrauliques (considé- rations théoriques sur le rôle de la silice, de l'alu- mine, etc., dans les)	II	786
Malt	VI	817	— — (travaux de M. Chatonay sur l'analyse des)	II	771
Malthacite	I	1036	— — (travaux de M. Rivot sur les)	II	771
Malthose	V	276	— — (travaux de M. Vicat sur les)	II	815
Manganates	III	40	— — (déductions tirées des travaux de M. Vicat sur les)	II	831
— de potasse	III	40	Matières albumineuses (action des alcalis sur les)	VI	470
— de soude	III	42	— — (action des corps oxy- dants sur les)	VI	469
Manganèse	III	4	— albuminoïdes	VI	446
— (son alliage avec le fer)	III	189	— amylicées (résumé des obser- vations physiologiques faites sur les)	IV	960
— (ses combinaisons avec l'oxy- gène)	III	4	— animales (putréfaction des)	VI	733
— (son dosage en chimie orga- nique)	IV	90	— colorantes (liste des princi- pales)	VI	197
— (son équivalent)	I	54	— — artificielles	VI	277
— (sa préparation)	III	2	— — du bois de Brésil	VI	259
— (ses propriétés)	III	4	— — du bois de campêche	VI	242
— barytique	III	58	— — du bois de santal	VI	269
— carbonaté	II	938	— — de la carotte	VI	273
— sulfuré	II	943	— — du carthame	VI	261
Manganite	III	6	— — de la cochenille	VI	257
Mannide	V	418	— — dérivées de l'acide phé- nique	VI	292
Manniphosphate de chaux	V	422	— — — de la fuchsine	VI	289
Mannitane	V	417	— — — de la lépidine et de la quinquoline	VI	296
Mannitartrate d'argent	V	420			
— de chaux	V 420,	422			
— de magnésie	V	423			
— de plomb	V	420			
Mannite	V	413			
— (ses combinaisons avec les acides)	V	420			
— (sa fermentation alcoolique)	V	277			
— (sa fermentation saccharique)	V	280			
— acétique	V	423			
— benzoïques	V	426			
— butyriques	V	423			
— chlorhydrique	V	420			
— nitrique	V 413,	420			
— oléique	V	425			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Matières colorantes dérivées de la			Méconium	VI	572
naphtaline	VI	298	Médailles (leur fabrication)	III	1486
— — des fleurs	IV	809	Médullin	IV	968
— — de la garance	VI	245	Médullose	IV	750, 752
— — des lichens	VI	226	Mégisserie	IV	394
— — du Morinda citrifolia ..	VI	271	Mélaïne	VI	663
— — de l'orcanette	VI	269	Mélam	I	973
— — organiques naturelles (généralités)	VI	493	Mélatamine	I	973
— — du quercitron	VI	262	Mélampyrate de baryte	V	131
— — du sang	VI	495	— de cuivre	V	131
— — des tests de crustacés ..	VI	719	— de plomb	V	131
— — des végétaux	VI	276	Mélampyrite	V	130
— — verte des feuilles	IV	804	Mélanges (définition des)	I	6
— extractives (leur dosage dans l'urine)	VI	595	— détonant	I	202
— fulminantes	IV	959	— frigorifiques	II	60
— gélatineuses	VI	476	Mélaniline	IV	698
— glycogène du foie	VI	730	— bibromée	IV	698
— grasses du cerveau	V	944	— bichlorée	IV	698
— — de la levûre de bière (leur origine pendant la fermentation)	V	233	— bi-iodée	IV	698
— incrustante des végétaux ... IV	745		— binitrée	IV	698
— inorganiques (de leur assimilation dans la végétation) ..	VI	793	Mélanoxymide	IV	698
— organiques (caractères qui servent à les distinguer comme espèces)	IV	47	Mélasses	V	30
— — azotées (leur analyse) ..	IV	74	— (leur analyse par la saccharimétrie optique).....	V	86
— — (de leur rôle dans la végétation).....	VI	787	— (leur emploi).....	V	41
— protéiques	VI	446	Mélatnine	IV	214
— sucrées	V	1	Mélène	V	562, VI 33
— des fruits acides	V	66	Mélézitose	VI	107
— tinctoriales	VI	193	Mélistine	V	561
— — dérivées de l'aniline ... IV	706		Mélitose	V	102
— — dérivées de l'aniline (leur constitution)	IV	708	Mellitane d'alumine	II	680
Maturation des fruits	IV	435	— d'ammoniaque	II	487
Mécanique chimique	I	133	— — (ses composés dérivés).....	I	857
Mèches des bougies	V	957	— de baryte	II	524
Méconamide	IV	401	— de chaux	II	589
Méconates	IV	398	— de cinchonine	IV	593
— d'ammoniaque	IV	399	— de magnésie	II	624
— d'argent	IV	401	— de potasse	II	234
— de baryte	IV	399	— de quinine	IV	585
— de chaux	IV	400	— de soude	II	416
— de cuivre	IV	401	— de strychnine	IV	605
— d'étain	IV	400	Mellite	II	680
— de fer	IV	400	Mellon et ses dérivés	I	974
— de mercure	IV	401	Mellonhydrate d'ammoniaque ..	II	473
— de morphine	IV	561	Mellonures	I	975
— de plomb	IV	400	— (généralités).....	II	100
— de potasse	IV	398	— de calcium	II	557
— de soude	IV	399	— de magnésium	II	616
— d'yttria	IV	400	— de potassium	I 975, II	183
Méconine	IV	571	— de sodium	II	370
			Membranes (fausses)	VI	681
			— fibreuses	VI	681
			— muqueuses	VI	681
			— séreuses	VI	681
			Ménaphtylamine	VI	71
			Ménates	IV	268
			Mendipite	VI	356
			Ménispermine	IV	683

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1083

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Ményanthine.....	IV	986	Métacétonate de baryte.....	V	20
Mer de quinoa.....	IV	418	— de chaux.....	V	20
Mercaptan.....	V	390	— de cuivre.....	V	20
— acétylique.....	V	342	— de plomb.....	V	20
— allylique.....	V	566	— de potasse.....	V	19
— amylique.....	V	530	— de soude.....	V	19
— butylique.....	V	516	Métacétone.....	V	18
— caproylique.....	V	539	Métacétonitrile.....	V	21
— cétylique.....	V	559	Métacétonone.....	V	21
— méthylique.....	V	489	Métacinnaméine.....	VI	185
— sélénié.....	V	392	Métacinnamène.....	VI	60
Mercapture de plomb.....	V	390	Métaglycérine.....	V	796
Mercure.....	III	1063	Métal des cloches.....	III	1041
— (ses alliages ou amalgames).	III	1103	— du prince Robert.....	III	1030
— (ses combinaisons avec l'oxy- gène).....	III	1065	Métalbumine.....	VI	459
— (son dosage).....	III	1069	Métaldéhyde.....	V	342
— (son dosage en chimie orga- nique).....	IV	91	Métalloïdes (définition des).....	I	6
— (son équivalent).....	I	64	— (leur action sur les métaux).....	II	31
— (sa métallurgie).....	III	1132	— (leurs classifications).....	II	1
— (son extraction à Almaden).....	III	1133	— produits artificiellement à l'é- tat cristallisé.....	II	988
— (son extraction à Idria).....	III	1134	Métamargarates.....	V	891
— (son extraction par la chaux)	III	1133	Métamylène.....	VI	32
— (sa recherche dans les cas d'empoisonnement).....	III	1130	Métanaphtaline.....	VI	76, 168
— (sa séparation de l'antimoine)	III	1077	Métspectine.....	IV	427
— (sa séparation de l'étain).....	III	1078	Métaphosphate de cuivre.....	III	1020
— doux à la vapeur.....	III	1081	— de plomb.....	III	952
— pur (préparation du).....	III	1064	— de soude.....	II	419
— soluble d'Hannemann.....	III	1126	— de thallium.....	III	1401
Mercuréthyle.....	V	1077	Métastannates.....	III	782
Mercurométhyle.....	V	1080	— de potasse.....	III	783
Mercuroséthyle.....	V	1078	— de protoxyde d'étain.....	III	783
Mercurosométhyle.....	V	1080	— de soude.....	III	783
Mère de vinaigre.....	IV	177	Métastyrol.....	VI	60
Mésaconates.....	IV	315	Métatartrates.....	IV	264
— d'ammoniaque.....	IV	315	Métatérébenthène.....	VI	89
— d'argent.....	IV	315	Métatungstates.....	III	706
— de baryte.....	IV	315	— d'alumine.....	III	711
— de chaux.....	IV	315	— d'ammoniaque.....	III	709
— de cuivre.....	IV	315	— d'argent.....	III	1166
— de plomb.....	IV	315	— de baryte.....	III	710
— de potasse.....	IV	314	— de cadmium.....	III	711
— de soude.....	IV	314	— de cérium.....	III	711
Mésamylin.....	IV	968	— de chaux.....	III	710
Mésite.....	V	478	— de cobalt.....	III	711
Mésitène.....	V	478	— de didyme.....	III	711
Mésitylène.....	IV 212, V	353	— de fer.....	III	711
Mésitylol.....	IV	212	— de glucine.....	III	711
Mésoxalates.....	VI	410	— de lantane.....	III	711
Méta-antimoniates.....	III	849	— de lithine.....	III	710
— — d'ammoniaque.....	III	855	— de manganèse (protoxyde).....	III	711
— — de potasse (neutre).....	III	852	— de nickel.....	III	711
— — de soude.....	III	854	— de plomb.....	III	956
Métacétamide.....	V	21	— de potasse.....	III	708
Métacétonate d'ammoniaque.....	V	19	— de soude.....	III	709
— d'argent.....	V	20	— de strontiane.....	III	710
			— de zinc.....	III	711
			Métaux.....	II	1

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Métaux (généralités sur les)	II	22	Méthyluramine	VI	429
— (définition des)	I	6	Méthylure d'acétyle	IV	245
— (leurs classifications)	II	1	Méthylure de chloracétyle	IV	245
— (leur action sur les dissolu- tions salines)	II	58	Méthylurée	VI	380, 384
— (leur dosage dans les analyses organiques)	IV	89	Méthylurique	VI	429
— cristallisés	II	47	Métœnanthol	V	920
— de la mine de platine (leur classification d'après M. Claus)	III	1379	Micas à un axe ou à deux axes	II	629
— non précipités de leur disso- lution acide par l'acide sulfu- hydrique libre, mais précé- pités par le sulfhydrate d'ammoniaque (tableau des)	III	1508	— rose	II	435
— précieux (affinage des)	III	1232	Michaélite	I	1036
— précipités de leur dissolution acide par l'acide sulfhydry- que (tableau des)	III	1507	Millefiori	II	906
— produits artificiellement à l'état cristallisé	II	989	Minakanite	III	829
Métaxite	II	629	Mine orange	III	947
Météorisation	VI	578	— de platine (traitement du ré- sidu de la)	III	1347
Météorites (leur analyse)	III	384	— de plomb	I	720
Méthide ammonioborique	V	1049	Minerais (préparation mécanique des)	III	225
— borique	V	1048	— d'antimoine (traitement des)	III	882
Méthode générale pour obtenir cristallisés divers corps so- lubles	II	52	— de cuivre (leur traitement par le procédé de MM. Rivot et Phillips)	III	1060
Méthol	V	478	— de cuivre oxydés (traitement des)	III	1049
Méthylacétone	V	354	— de cuivre sulfurés (traitement des)	III	1051
Méthylacétyle	IV	244	— d'étain	III	816
Méthylal	V	478	— — — (essai d'un)	III	820
Méthylamine	IV	725	— de fer (analyse des)	III	384
— (action de l'éther métylbrom- hydrique sur la)	IV	727	— — — (leur essai)	III	434
Méthylaniline	IV	687, 703	— de fer compactes (leur analyse)	III	397
Méthylate de potasse	V	475	— de fer en grains	III	224
— de soude	V	475	— — — en grains (leur ana- lyse)	III	396
Méthylcinchonine	IV	590	— de fer oolithiques	III	224
Méthylconine	IV	645, 647	— — — oolithiques (leur ana- lyse)	III	396
Méthylcyaniline	IV	703	— de manganèse	III	58
Méthyle	V	993	— de platine	III	1286
Méthylène	V, VI	475, 48	— — — (leur analyse)	III	1358
Méthylstannéthyle	V	1038	— — — (leur analyse par la méthode de Ber- zelius)	III	1359
Méthyléthylamylamine	IV	725	— — — (leur analyse par la méthode de M. Dœbereiner)	III	1367
Méthyléthylaniline	IV	688, 702	— — — (leur analyse par la méthode de MM. H. Sainte-Claire Deville et De- bray)	III	1364
Méthyliaque	V	326, 500	— — — (essais des)	III	1375
Méthylnicotine	IV	634	— — — (leur traitement par la voie humide)	III	1287
Méthylodithionate	V	1032	— — — (leur traitement par voie mixte)	III	1294
Méthylpipéridine	IV	678, 679			
Méthylpipérylurée	IV	678			
Méthylquinine	IV	577			
Méthylsalicylates	VI	438			
Méthylsinnamine	IV	717			
Méthylstannéthyle	V	1038			
Méthylthiosinnamine	IV	716			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1085

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Minerais de platine (leur traitement par voie sèche).....	III	1289	Molécules	I	4
— de plomb (essai des).....	III	968	Molybdates	III	732
— de plomb oxydés (traitement des).....	III	966	— d'alumine	III	736
— de plomb sulfurés (traitement des)	III	958	— d'ammoniacque	III	734
— de titane.....	III	843	— d'argent	III	1166
— de zinc	III	631	— artificiels cristallisés.....	II	1014
— — (essai d'un)	III	642	— de baryte.....	III	735
Minéraux (mode de gisement des)	I	128	— de bismuth	III	907
— (production artificielle des) ..	II	910	— de chrome	III	737
— (leur production artificielle par les méthodes électrochimiques de M. Becquerel).....	II	968	— de cuivre.....	III	1026
— (leur production artificielle par les méthodes de M. Daubrée).....	II	921	— de deutoxyde de molybdène ..	III	737
— (leur production artificielle par les méthodes de M. Debray).....	II	966	— d'étain	III	815
— (leur production artificielle par les méthodes de M. H. Deville).....	II	960	— de fer	III	736
— (leur production artificielle par les méthodes de MM. H. Deville et H. Caron)...	II	953	— de magnésie	III	736
— (leur production artificielle par les méthodes de MM. H. Deville et Troost).....	II	958	— de manganèse.....	III	736
— (leur production artificielle par la méthode de Durocher).....	II	949	— de plomb.....	III	956
— (leur production artificielle par les méthodes d'Ebelen).....	II	917	— de potasse.....	III	732
— (leur production artificielle par la méthode de M. Fremy).....	II	951	— de protoxyde de mercure....	III	1120
— (leur production artificielle par la méthode de M. de Sénarmont)	II	927	— de soude	III	733
— argentifères	III	1191	Molybdène.....	III	729
— de bismuth	III	907	— (ses propriétés).....	III	729
— de chrome.....	III	505	— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	729
— de cobalt.....	III	573	— (son dosage).....	III	739
— contenant du cuivre	III	1047	— (son équivalent).....	I	62
— de fer	III	216	— métallique (sa séparation des autres métaux).....	III	740
— — (analyse des).....	III	384	Monamines	IV	460
— de nickel.....	III	527	— primaires	IV	461
Minette	II	435	— secondaires.....	IV	462
Miniums	III	916	— tertiaires.....	IV	464
Misérite	II	219	Monnaies d'argent.....	III	1170
Mispickel.....	I 670, II 946,	187	— — (fabrication des) ..	III	1186
Moelle des os	VI	693	— de bronze (essai des).....	III	1045
— des végétaux.....	IV	778	— de cuivre	III	1036
Moiré.....	III	821	— d'or.....	III	1224
			Monnerons	III	1037
			Monoacétine	V	813
			Monoamides.....	IV	504
			— primaires.....	IV	504
			— secondaires	IV	506
			— tertiaires.....	IV	510
			Monoarachine	V	832
			Monobenzoycine	V	894
			Monobromhydrate de térébène ..	VI	90
			Monobromhydrine.....	V	806
			Monobutyryne	V	814
			Monochlorhydrate de térébène...	VI	90
			Monochlorhydrine	V	804
			Monochlorhydrinebenzamide	V	603
			Monochlorhippurate d'argent...	V	642
			— de chaux	V	642
			— de plomb	V	642
			— de potasse.....	V	642
			— de soude.....	V	642
			Monochlorotérébène	VI	92
			Monoiodydrate de térébène....	VI	91
			Monoléine	V	853

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Narcéine	IV	572	Nitriles (tableau des principaux)	IV	137
Narcéine	IV	569	Nitriophile	V	606
Narcogénine	IV	569	Nitridingine	VI	224
Narcotine	IV	566	Nitrobenzamide	V	610, 631
Natromètre	II	246	Nitrobenzine	VI	44
Natron	II	414	Nitrobenzoates	V	631
Némalite	II	606	Nitrobenzonitrile	V	604, 627
Nerfs	VI	690	Nitrocinnamide	V	668, 672
Névrilème	VI	690	Nitrocinnamène	VI	59
Nicène monochloré	V	617	Nitrocodéine	IV	563
— nitromonochloré	V	617	Nitrocoumarine	VI	144
Nickel	III	507	Nitrocumène	VI	54
— (ses propriétés)	III	507	Nitrocumidine	VI	56
— (alliage de)	III	521	Nitrocyanharmaline	IV	611
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	508	Nitroguanine	VI	419
— (son dosage)	III	511	Nitroharmaline	IV	611
— (son dosage en chimie organique)	IV	90	Nitroharmine	IV	611
— (son équivalent)	I	55	— iodée	IV	611
— (son extraction)	III	528	Nitrohéléline	VI	448
— carbonaté	II	938	Nitrohippurates	V	644
— gris	III	527	Nitro-inosite	V	112
— métallique (sa préparation)	III	531	Nitroméconine	IV	571
— sulfuré	II	943	Nitromésidine	IV	213
Nickelblüthe	III	526	Nitrométacétates	V	512
Nicotianine	IV	633	Nitronaphtaline	VI	68
Nicotine	IV	626	Nitronaphtylamine	VI	72
Nicotyle	IV	631	Nitro-osmiocyanure	III	1300
Nielle	IV	1007	Nitropapavérine	IV	574
Nihilum album	III	598	Nitropétoïdiamine	VI	77
Niobates	III	677	Nitrophénates	V	974
— (leurs caractères distinctifs)	III	680	Nitrophénésates	V	978
— alcalins	III	678	Nitrophényle	VI	58
Niobium	III	672	Nitrophénylpyrotartramide	IV	275
— (ses propriétés)	III	672	Nitrophillygénine	V	177
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	673	Nitrophillyrine	V	176
— (sa préparation)	III	673	Nitroprussianures	III	159
Nitracol	V	920	— de cuivre	III	1002
Nitraniline	IV	699	— de sodium	III	160
Nitraniside	VI	123	— — — (caractères analytiques du)	III	161
Nitrates (de leur influence sur la végétation)	VI	787	Nitroprussiate de soude	III	160
— d'argent	I	347	Nitropyrene	VI	76
— de potasse	II	191	Nitrosalicylamide	VI	442
Nitrazonaphtylène	VI	70	Nitrosalicylate d'éthyle	VI	137
Nitrazophénylamine	IV	700	— de méthyle	VI	138, 140
Nitrazophényloximide	IV	701	Nitrosinapylharz	V	567
Nitre	II	191	Nitrosulfates	II	254
— cubique ou quadrangulaire	II	373	Nitrosulfures doubles de fer	III	162
Nitrières artificielles	II	194	Nitrotéréphtalamide	VI	103
Nitrification (théorie de la)	II	202	Nitrothéine	IV	667, 670
— de l'ammoniaque	II	207	Nitrotoluène	VI	52
— des matières organiques azotées	II	208	— (sa décomposition par le sulfite d'ammoniaque)	VI	53
— directe de l'azote	II	205	Nitrotoluidine	VI	52
Nitriles	IV	433, 514	Nitrotyrosine	VI	463, 464
			Nitroxylène	VI	54
			Nitrum flammans	II	476
			Noir (couleur)	VI	333, 362

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Noir animal	VI	909	Œufs d'oiseaux.....	VI	655
— — (préparation et révivifi- cation du).....	I	752	— de poissons.....	VI	657
— animalisé.....	I 752, VI	908	— de reptiles.....	VI	660
— de Caunes.....	VI	334	— électrique.....	I	705
— d'Espagne.....	I	751	Oléates.....	V	859
— de fumée.....	I	721	— d'ammoniaque.....	V	859
— — (son emploi dans la peinture)....	VI	363	— d'argent.....	V	860
— de Genève.....	VI	334	— de baryte.....	V	860
— d'iridium.....	III	1305	— de chrome.....	V	860
— de lampe.....	I	723	— de cobalt.....	V	860
— de pêche.....	I	751	— de cuivre.....	V	860
— de platine.....	III	1252	— de magnésie.....	V	860
— de schiste.....	I	755	— de méthylène.....	V	861
— de Sedan.....	VI	334	— de nickel.....	V	860
— sur soie.....	VI	334	— de plomb.....	V	860
— de vigne.....	I	751	— de potasse.....	V	859
Noix de coco.....	VI	829	— de soude.....	V	859
— muscade.....	VI	830	— de zinc.....	V	860
Nomenclature.....	I	6	Oléène.....	VI	29
— allemande.....	I	14	Oléines.....	V	853
— des corps composés.....	I	7	— naturelle.....	V	855
— — simples.....	I	6	— — (son identité avec les oléines artificielles)...	V	856
— guytonienne.....	I	13	Oléfines.....	VI	14
Nonylamine.....	VI	11	Oléomètres.....	V	909
Nonylène.....	VI	31	Oliban.....	VI	182
Notation chimique.....	I	16	Oligoclase.....	II	681
Notions préliminaires.....	I	1	Olive (couleur).....	VI	333
Nucléole.....	IV	774	Olivénite.....	III	1021
Nucléus.....	IV	773	Olivine.....	V	187
			Olivyle.....	VI	180
			Ombellifère.....	V	161
			Ononétine.....	V	174
			Ononine.....	V	173
			Onospine.....	V	173
			Onyx.....	I	1040
			Opale.....	I 1022, 1033, II	985
			Opérations gazométriques.....	VI	936
			Opiammon.....	IV	568
			Opianine.....	IV	575
			Opianyle.....	IV	567
			Opine.....	IV	574
			Opium.....	IV 555, VI	744
			— (bases extraites de l').....	IV	553
			— (essai des).....	IV	557
			Opopanax.....	VI	182
			Or.....	III	1205
			— (ses amalgames).....	III	1225
			— (caractères distinctifs des dis- solutions d').....	III	1215
			— (ses combinaisons avec l'oxy- gène).....	III	1207
			— (son dosage).....	III	1215
			— (son dosage en chimie organi- que).....	IV	91
			— (son équivalent).....	I	65
			— (son extraction).....	III	1236
			— (son extraction des filons)...	III	1239

O

Obsidienne.....	II	683
Œres.....	II	686
— (leur analyse).....	III	397
— jaune.....	VI	354
— rouge.....	VI	354
— de rue.....	VI	354
— verte.....	VI	369
Octylamine.....	IV	732
Octylène.....	VI	30
Œil.....	VI	723
— (pigment noir de l').....	VI	724
Œnanthate de méthylène.....	V	926
Œnanthol.....	V	919
Œnanthylamide.....	V	922
Œnanthylates.....	V	922
Œthogène.....	I	1005
Œtite.....	III	221
Œufs.....	VI	655
— d'arachnides.....	VI	661
— de batraciens.....	VI	661
— de crustacés.....	VI	661
— d'insectes.....	VI	661
— de mollusques.....	VI	662

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1089

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Or (son extraction des terrains d'alluvion).....	III	1238	Osséine.....	VI	476, 692
— (sa production en 1854)....	III	1241	— (son dosage dans les os)....	VI	712
— (sa séparation des autres métaux).....	III	1216	Ostéomalacie.....	VI	704
— (couleur).....	VI	353	Ostéolite.....	II	592
— d'Allemagne.....	VI	354	Ouralite.....	II	629
— en chaux.....	VI	354	Outremer.....	II	430, VI 366
— en coquilles.....	III	1206	— de cobalt.....	VI	367
— en écailles.....	III	1225	Oxacides (nomenclature des)....	I	7
— fulminant.....	III	1212	Oxalamylate d'argent.....	V	527
— jaune.....	III	1225	Oxalane.....	VI	412
— de Manheim.....	III	1030	Oxalantine.....	VI	411
— mussif.....	III	809	Oxalates (généralités).....	IV	149
— pâte.....	III	1225	— d'alumine.....	IV	153
— potable.....	III	1218	— d'ammoniaque.....	IV	150
— pur (préparation de l').....	III	1206	— — — neutre (action de la chaleur sur l')..	IV	163
— rouge.....	III	1224	— d'antimoine.....	IV	160
— vert.....	III	1225	— d'argent.....	IV	162
Orcéine.....	VI	237	— d'asparagine.....	IV	345
Orcine.....	VI	236	— de baryte.....	IV	151
Orelline.....	VI	273	— de bioxyde de platine ammoniacal.....	III	1279
Oréoséline.....	VI	149	— de bismuth.....	IV	159
Oréosénone.....	VI	148	— de chaux.....	IV	152
Organes des animaux.....	VI	723	— de chrome.....	IV	155
— des plantes.....	VI	794	— de cinchonine.....	IV	594
— élémentaires des végétaux (action des réactifs sur les)	IV	749	— de cobalt.....	IV	157
— élémentaires des végétaux (leur étude).....	IV	761	— de codéine.....	IV	566
Orge (<i>Hordeum vulgare</i>).....	VI	817	— de cuivre.....	IV	160
Orpiment.....	I	703	— diamidobenzoïque.....	V	626
— (son emploi dans la peinture)	VI	355	— d'étain.....	IV	158
Orseille.....	VI	226	— d'éthylamine.....	IV	721
Orthoclase.....	II	682	— de fer.....	IV	154
Orthose.....	II	682	— de lithine.....	IV	151
Os.....	VI	692	— de magnésium.....	IV	153
— (maladies des).....	VI	704	— de manganèse.....	IV	154
— (méthode d'analyse des)....	VI	711	— de mercure.....	IV	161
— d'animaux appartenant aux divers groupes du règne animal (leurs analyses comparatives).....	VI	700	— — — ammoniacal.....	IV	162
— fossiles.....	VI	707	— de mercuroséthyle.....	V	1080
— de sèche.....	VI	721	— de méthylamine.....	IV	727
Osmiamide.....	III	1296	— de méthylène.....	V	496
Osmiates.....	III	1297	— de nickel.....	IV	158
Osmio-cyanure de potassium....	III	1300	— de nicotine.....	IV	630
Osmite de potasse.....	III	1296	— d'oxychlorure de platine bi-ammoniacal.....	III	1281
— de soude.....	III	1296	— d'oxyde d'allyle.....	V	575
Osmium.....	III	1293	— de palladium.....	IV	162
— (son équivalent).....	I	65	— de pipéridine.....	IV	679
— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	1294	— de platine.....	IV	162
— (son extraction).....	III	1302	— de plomb.....	IV	159
Osmiure d'iridium.....	III	1347	— de potasse.....	IV	150
— — — (son analyse).....	III	1368	— de quinine.....	IV	586
— — — (son traitement) ..	III	1348	— de sesquiplombéthyle.....	V	1054
			— de sesquistannéthyle.....	V	1046
			— de soude.....	IV	150
			— de stannéthyle.....	V	1041
			— de strontiane.....	IV	152
			— de strychnine.....	IV	606

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Oxalates d'uranium.....	IV	161	Oxydes (action de l'oxygène sur les)	II	36
— d'urée.....	VI	378	— (action du phosphore sur les).	II	38
— de zinc.....	IV	157	— (action de la pile sur les)...	II	36
Oxalis.....	IV	145	— (action du soufre sur les)...	II	38
Oxaluranilide.....	VI	411	— d'allyle.....	V	566
Oxalyle.....	IV	143	— d'aluminium.....	II	641
Oxamates.....	IV	166	— ammonio-mercurique.....	III	1123
— d'ammoniaque.....	IV	166	— d'amylène.....	V	782
— d'argent.....	IV	166	— d'amyltriéthylammonium hy-		
— de baryte.....	IV	166	draté.....	IV	724
— d'oxyde d'allyle.....	V	576	— d'antimoine (sa séparation de		
Oxamélanile.....	IV	698	l'acide antimonique.....	III	866
Oxaméthane.....	IV	529, 403	— de l'antimoine (leur séparation		
Oxamide.....	IV	130, 163	de l'acide titanique).....	III	860
Oxanilamide.....	IV	167, 697, 632	— — — (leur séparation des		
Oxanilates.....	IV	167	oxydes terreux et		
Oxanilide.....	IV	134, 166, 689, 697	des oxydes alcali-		
Oxanthracène.....	VI	75	no-terreux, des		
Oxyacanthine.....	IV	684	oxydes alcalins).	III	865
Oxy-amido-azoture de tungstène.	III	727	— d'argent (son dosage).....	III	1144
Oxybromure de mercure.....	III	1088	— — — (sa séparation des		
— de molybdène.....	III	746	oxydes de l'anti-		
— de tungstène.....	III	721	imoine, de l'acide		
Oxychlorures de bismuth.....	III	895	titanique, des		
— de calcium.....	II	553	acides du vana-		
— de citryle.....	IV	300	dium, du molyb-		
— de cuivre.....	III	997	dène et du tung-		
— de mercure.....	III	1087	stène, de l'acide		
— de molybdène.....	III	743	hyponiobique, de		
— de phosphore.....	I	660	l'acide tantali-		
— — — (son emploi dans			que).....	III	1148
les recherches de			— — — (sa séparation de		
chimie organi-			l'oxyde de cad-		
que).....	IV	30	mium, des oxy-		
— — — (son action sur l'a-			des des autres		
cétate de po-			métaux, ainsi que		
tasse).....	IV	198	des oxydes ter-		
— de platine bi-ammoniacal...	III	1280	reux et des oxy-		
— de plomb.....	III	930	des alcalins)...	III	1149
— de tellurométhyle.....	V	494	— — — (sa séparation de		
— de tungstène.....	III	720	l'oxyde de cui-		
— de zinc.....	III	609	vre, de l'oxyde		
— de zirconium.....	II	712	de plomb, de		
Oxydes (1).....	II	934	l'oxyde de bis-		
— (définition des).....	I	9	muth).....	III	1147
— (nomenclature des).....	I	9	— — — (sa séparation des		
— (leur préparation).....	II	39	oxydes du mer-		
— (déshydratation des).....	II	81	cure).....	III	1146
— (action du carbone sur les)...	II	37	— d'arsendiméthylidiamylum.v	1002, 1014	
— (action de la chaleur sur les).	II	35	— d'arsendiméthylidéthylum.v	1002, 1013	
— (action du chlore sur les)...	II	38	— d'arsenic.....	I	671
— (action de l'hydrogène sur			— d'arsenmonométhyle.....	V	1016
les).....	II	36	— d'arsenmonométhyltriéthylum	V	1002
— (action des métaux sur les).	II	38	— d'arsentétraméthylum hydra-		
			té.....	V	1002, 1012
			— d'arsentriméthylmonoéthylum	V	1002
			— benzoïque.....	V	616
			— de bismuth (son dosage)....	III	891

(1) Pour les oxydes qui ne se trouvent pas ici, voir aux mots : BIOXYDE, DUCTOXYDE, PEROXYDE, PROTOXYDE, SESQUIOXYDE, SOUS-OXYDE TRIOXYDE.

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES,

1091

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Oxyde de bismuth (sa séparation des oxydes de l'antimoine, de l'acide titanique, des oxydes de l'étain).....	III	892	Oxyde de chrome et acide chromique (leur séparation de l'alumine).....	III	478
— — — (sa séparation de l'oxyde de cadmium, des oxydes du zinc, de l'uranium, du cobalt, du nickel, du chrome, du fer, du manganèse, des oxydes terreux et des oxydes alcalins).	III	893	— — — (leur séparation de la chaux, de la strontiane et de la baryte).....	III	479
— de bismuthéthyle.....	v	1060	— — — (leur séparation du fer et du manganèse).....	III	475
— de cacodyle.....	IV	188, 217, 219	— — — (leur séparation de la magnésie)...	III	479
— — — (ses combinaisons avec les oxacides)	IV	231	— — — (leur séparation des oxydes alcalins).	III	480
— de cadmium.....	III	645	— de cobalt (sa séparation de l'alumine, de la magnésie).	III	543
— — — (son dosage).....	III	647	— — — (sa séparation de la chaux, de la strontiane, de la baryte, de oxydes alcalins).....	III	544
— — — (sa séparation des oxydes du zinc, de l'uranium, du cobalt, du nickel, du chrome, du fer, du manganèse, des oxydes terreux et des oxydes alcalins).....	III	647	— — — (sa séparation de l'oxyde de chrome).....	III	340
— de carbone.....	I	822	— — — (sa séparation de l'oxyde de nickel).....	III	539
— — — (son dosage).....	I	828	— — — (sa séparation du protoxyde de fer, du protoxyde de manganèse)...	III	542
— — — (séparation et dosage de l').....	VI	954	— — — (sa séparation du sesquioxyde de fer).....	III	544
— de cérium (leur dosage).....	II	741	— — — intermédiaire.....	III	536
— — — (leur séparation des oxydes alcalins).	II	745	— — — résultant de la décomposition des sels ammoniacobaltiques sur-oxygénés.....	III	570
— — — (leur séparation de l'yttria, de la terbine et de l'erbine).....	II	742	— de cæsium (hydrate d').....	III	1422
— — — (leur séparation de la zircone, de la thorine, de la glucine, de l'alumine, de la magnésie, des oxydes alcalino-terreux).....	II	744	— de cuivre (sa préparation pour les analyses organiques)...	IV	53
— céroso-cérique.....	II	738	— — — (sa séparation de l'acide titanique)	III	991
— de cétyle.....	v	557	— — — (sa séparation de l'oxyde de plomb)	III	989
— de chlore.....	I	422	— — — (sa séparation des oxydes du zinc, de l'uranium, du cobalt, du nickel, du chrome, du fer, du manganèse, des oxydes terreux et des oxydes alcalins).....	III	992
— de chloroxénaphthalise.....	VI	70	— — — intermédiaire.....	III	979
— de chloroxénaphthose.....	VI	70			
— de chrome et acide chromique (leur dosage quand ils sont mélangés ensemble).....	III	481			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Oxyde cystique.....	VI	420	Oxyde de mercure (sa combinaison		
— de didyme.....	II	755	avec le phosphate		
— — — (son dosage).....	II	757	d'ammoniaque)..	III	1129
— — — (sa séparation de			— — — (son dosage).....	III	1069
l'oxyde de lan-			— — — (son emploi dans les		
thane, des oxy-			recherches de chi-		
des du cérium)..	II	757	mie organique)..	IV	39
— — — (sa séparation de			— — — (leur séparation des		
l'yttria et des			acides vanadique,		
autres oxydes)..	II	758	molybdique et		
— de diéthylconylammonium hy-			tungstique, de		
draté.....	IV	615	l'acide hyponio-		
— de diéthylpipérylammonium..	IV	678	bique).....	III	1078
— de diméthylpipérylammonium	IV	678	— — — (leur séparation du		
— d'erbium.....	II	736	bioxyde de cui-		
— d'essence de térébenthine... VI	99		vre).....	III	1075
— d'étain anhydre.....	III	780	— — — (leur séparation de		
— d'éthylène.....	V	719	l'oxyde de bis-		
— — — (action des acides			muth).....	III	1077
sur l').....	V	723	— — — (leur séparation		
— — — (sa transformation			des oxydes du		
en alcool).....	V	720	zinc, de l'ura-		
— d'éthylméthylconylammonium			niium, du cobalt,		
hydraté.....	IV	615	du nickel, du		
— d'éthylpipérylammonium....	IV	680	chrome, du fer,		
— de fer (leur présence dans le			du manganèse,		
règne végétal).....	IV	873	des oxydes ter-		
— — — des battitures.....	III	79	reux et des oxy-		
— — — intermédiaire (son			des alcalins)....	III	1079
dosage).....	III	88	— de mercuroséthyle hydraté..	V	1079
— — — magnétique.....	III	77, 222	— de mercurosométhyle.....	V	1081
— de glucinium.....	III	689	— de mésityle.....	IV	212, 353
— indifférents.....	I	7, 9	— métalliques (généralités)....	II	33
— d'indium.....	III	1428	— — acides (composition)....	II	33
— d'iode.....	I	462	— — basiques (composition)..	II	33
— de lanthane.....	II	749	— — indifférents (composition)	II	33
— — — (son dosage).....	II	751	— — salins (composition) ...	II	33
— — — (sa séparation des			— — cristallisés (leur prépara-		
oxydes du cé-			tion par les méthodes		
rium).....	II	751	électro-chimiques) ..	II	57
— — — (sa séparation de			— de méthyle.....	V	480
l'yttria).....	II	753	— de méthyléthylamylphénylam-		
— de lithium.....	II	436	monium hydraté.....	IV	704
— de magnésium.....	II	605	— de méthylbiéthylamylammo-		
— de manganèse (leurs essais)..	III	27	niium hydraté.....	IV	724
— — — (leur présence dans			— de méthyltriéthylammonium		
le règne végétal)	IV	873	hydraté.....	IV	724
— — — rouge.....	III	5	— de nickel (son dosage).....	III	511
— — — sans clivage.....	III	58	— — — (sa séparation de		
— de mercure (sa combinaison			l'alumine, de la		
avec l'arséniate d'ammonia-			magnésie)....	III	514
que).....	III	1130	— — — (sa séparation de la		
— — — (ses combinaisons			chaux, de la ba-		
avec le carbonate			ryte et de la		
d'ammoniaque)..	III	1130	strontiane, des		
— — — (ses combinaisons			oxydes alcalins).	III	515
avec le chromate			— — — (sa séparation de l'o-		
d'ammoniaque)..	III	1130	xyde de chrome)	III	512

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Oxyde de nickel (sa séparation du protoxyde de fer, du sesquioxycide de fer)	III	512	Oxyde de stibdiamyle	V	1077
— — — (sa séparation du protoxyde de manganèse)	III	513	— de stibdiméthyl-diéthylum	V	1003
— obtenus artificiellement à l'état cristallisé	II	990	— de stibéthyle	V	1063
— d'or (son dosage)	III	1215	— de stibéthylum	V	1070
— — — (sa séparation des oxydes des autres métaux)	III	1216	— stibméthylum	V	1072
— — — intermédiaire	III	1212	— stibtriamyle	V	1076
— de paracacodyle	IV	220	— de stibtriéthyle	V	1068
— de phosphamyltriéthylum hydraté	IV	740	— de tantale	III	659
— de phosphamyltriméthylum hydraté	IV	742	— de tellurométhyle	V	493
— de phosphéthylum hydraté	IV	738	— de terbium	II	736
— de phosphéthyltriméthylum hydraté	IV	742	— de tétraméthylammonium hydraté	IV	728
— de phosphométhylum hydraté	IV	741	— de tétraméthylammonium hydraté	IV	730
— de phosphométhyltriéthylum hydraté	IV	740	— de thorium	II	721
— de phosphore	I	637	— de tilane (son dosage)	III	830
— — — jaune	I	638	— de triéthylène-octéthyl-tétrammonium	V	742
— — — rouge (ses propriétés)	I	637	— de triéthylphénylammonium hydraté	IV	702
— de phosphotétraméthylum	V	1002	— de triéthyltoluénylammonium hydraté	VI	52
— de plomb (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	39	— de triméthylvinylammonium hydraté	V	745
— de plomb (son dosage)	III	920	— de tungstène	III	688
— — — (sa séparation des acides molybdique et tungstique, de l'oxyde de cadmium, des oxydes de l'uranium)	III	927	— — (son dosage)	III	714
— — — (sa séparation de l'acide titanique)	III	925	— — bleu	III	705
— — — (sa séparation de l'acide vanadique)	III	926	— de l'uranium (leur séparation de l'alumine, de la magnésie, de la chaux et de la strontiane, de la baryte)	III	585
— — — (sa séparation des oxydes du zinc, du cobalt, du nickel, du fer, du manganèse, des oxydes terreux et des oxydes alcalins)	III	928	— — — (leur séparation des oxydes alcalins)	III	586
— de rubidium (hydrate d')	III	1417	— — — (leur séparation des oxydes du cobalt, du nickel et du manganèse)	III	582
— de sélénium	I	581	— — — (leur séparation des oxydes du didyme, du lanthane et du cérium, de l'yttria, de la thorine, de la zircone, de la glucine)	III	584
— de sesquiplombamyle	V	1057	— — — (leur séparation des oxydes du fer)	III	583
— de sesquiplombéthyle hydraté	V	1054	— — noir	III	577
— de sesquiplombométhyle	V	1056	— — vert	III	577
— de sesquistannéthyle	V	1044	— de vanadium intermédiaires	III	767
— de stanméthyle	V	1050	— d'yttrium	II	728
			— de zinc (son dosage)	III	603
			— — — (sa séparation de la baryte, des oxydes alcalins)	III	609
			— — — (sa séparation de la magnésie, de la chaux, de la strontiane)	III	608

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Oxyde de zinc (sa séparation de l'oxyde de cobalt).....	III	604	P	Pain	IV 4004
— — — (sa séparation de l'oxyde de nickel, de l'oxyde de chrome).....	III	605		— (fabrication du).....	IV 4010
— — — (sa séparation du sesquioxyde de fer, du protoxyde de fer, du protoxyde de manganèse).....	III	606		— (examen du).....	VI 827
— — — (sa séparation de la thorine et de la glucine, des oxydes du cérium, du lanthane et du didyme, de l'alumine).....	III	607		Pak-fung.....	III 1042
— de zirconium.....	II	706		Palladammine.....	III 1330
Oxydule de cuivre.....	III	976		Palladium.....	III 1332
Oxygène.....	I	175		— (son équivalent).....	I 66
— (son action sur les métaux).....	II	32		— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III 1324
— (son action sur les substances organiques).....	IV	6		— (son extraction).....	III 1333
— (son assimilation dans la végétation).....	VI	764		Palmine.....	V 922
— (son rôle dans la fermentation).....	V	254		Palmitate d'argent.....	V 831
— (séparation et dosage de l').....	VI	951		— de baryte.....	V 831
— contenu dans le sang.....	VI	522		— de cuivre.....	V 831
Oxyguanine.....	VI	419		— de magnésie.....	V 834
Oxy-igaurine.....	IV	610		— de plomb.....	V 834
Oxyiodures de bismuth.....	III	897		— d'oxyde d'amyle.....	V 834
— de plomb.....	III	932		— — de mélissyle.....	V 832
Oxymuriate d'étain.....	III	804		— de potasse.....	V 562
Oxynaphtylamine.....	VI	69		— de soude.....	V 834
Oxysaccharates d'ammoniaque.....	V	16		Palmitines.....	V 828, 923
— d'argent.....	V	17		— naturelle.....	V 829
— de baryte.....	V	16		Pancréatine.....	V 302
— de bismuth.....	V	17		Panspermie.....	VI 924
— de cadmium.....	V	17		Papavérine.....	IV 573
— de chaux.....	V	16		Papier.....	IV 931
— de cuivre.....	V	17		— (fabrication du).....	IV 933
— de fer.....	V	17		— (différentes espèces de).....	IV 941
— de magnésie.....	V	16		Parabanate d'argent.....	VI 411
— de plomb.....	V	17		Parabenzol.....	VI 42
— de potasse.....	V	15		Paracajepuléne.....	VI 152
— de soude.....	V	16		Paracyanogène.....	I 944
— de zinc.....	V	17		Paradigitalétine.....	V 165
Oxysulfures d'antimoine.....	III	877	Paraffines.....	VI 33, 76	
— de calcium.....	II	556	Paralbumine.....	VI 458	
— de cobalt.....	III	550	Paraldéhyde.....	V 342	
— de manganèse.....	III	45	Paraménispermine.....	IV 684	
— de zinc.....	III	615	Paramide.....	I 858	
Oxymyprotéine.....	V	268	Paramorphine.....	IV 573	
Ozone.....	I	186	Paramylène.....	VI 25, 32	
Ozonomètre.....	I	187	Paranaphtaline.....	VI 74	
			Paranicène.....	V 617	
			— nilré.....	V 617	
			Paranicine.....	V 617	
			Paraniline.....	VI 287	
			Parapectine.....	IV 427	
			Pararhodéorétine.....	VI 179	
			Parasalicyle.....	VI 125, 128	
			Parasulfate-ammon.....	II 492	
			Paratartramido.....	IV 284	
			Paratartrates (généralités).....	IV 277	
			— d'ammoniaque.....	IV 279	
			— d'antimoine.....	IV 281	
			— d'argent.....	IV 283	
			— de baryte.....	IV 279	

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Paratartrate de chaux	IV	279	Perchlorates (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation des)	II	447
— de chrome	IV	280	— (dosage des)	II	448
— de cobalt	IV	281	— d'alumine	II	666
— de cuivre	IV	282	— d'ammoniaque	II	478
— d'étain	IV	281	— d'argent	III	1159
— de fer	IV	280	— de baryte	II	514
— de magnésie	IV	280	— de cadmium	III	653
— de manganèse	IV	280	— de chaux	II	559
— de mercure	IV	283	— de cinchonine	IV	592
— de nickel	IV	281	— de cuivre	III	1012
— de plomb	IV	281	— de fer (protoxyde)	III	195
— de potasse	IV	278	— — (sesquioxyde)	III	195
— de soude	IV	278	— de lithine	II	446
— de strontiane	IV	279	— de magnésie	II	617
— de zinc	IV	280	— de manganèse	III	54
Paratartrorarsénites	IV	282	— de mercure	III	1108
Paratartroroborates	IV	282	— de morphine	IV	560
Paraxylose	IV	750, 752, 767	— d'oxyde de rubidium	III	1419
Parenchyme de la moelle (ses caractères chimiques)	IV	766	— de plomb	III	942
— de la moelle des végétaux (sa composition)	IV	789	— de potasse	II	214
Paricine	IV	596	— de quinine	III	579
Paridine	V	174	— de soude	II	391
Paridol	V	174	— de strontiane	II	532
Paristypnine	V	175	— de strychnine	IV	605
Parvoline	IV	715	— d'uranium	III	588
Patate	VI	800	— de zinc	III	619
Pâtes à poterie (cuisson des)	II	852	Perchlorosalicine	V	189
— — — (façonnage des)	II	850	Perchlorosaligénine	V	189
— — — (préparation des)	II	847	Perchlorure d'antimoine	III	867
Peau	VI	671	— d'iode	I	474
— de chagrin	IV	395	— de manganèse	III	43
Pechblende	III	578	— d'or	III	1217
Pectase	IV	428	— — — (combinaisons formées par le)	III	1219
Pectine	IV	426	— de phosphore	I	657
Pectose	IV	425	— — — (composés dérivés du)	I	659
— et ses dérivés	IV	754	— — — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	27
Peganum harmala (bases du)	IV	610	— — — ammoniacal	II	497
Pegmatite	II	684	— de soufre	I	575
Peinture sur verre	II	909	— — — ammoniacal	II	497
Pélagonates	V	885	— de thallium	III	1392
Pélagone	V	885	— de titane	III	837
Pelosine	IV	684	— de tungstène	III	719
Pendule à fusil	II	315	— de vanadium	III	770
Penta-iodure de papavérine	IV	574	Percyanure d'or	III	1224
Pentasulfure d'arsenic	I	704	Perfluorure de manganèse	III	44
— de calcium	II	557	— de thallium	III	1395
— de phosphore	I	667	Périclase	II	606
Pentathionates (généralités)	II	127	Péridot	II	628
— de plomb	III	946	Périodates (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation des)	II	121
Péonine	VI	293, 295	— (dosage des)	II	122
Pépites	III	1216	— d'ammoniaque	II	479
Pepsine	VI	550			
Perbromure d'iode	I	475			
— d'or	III	1219			
— de phosphore	I	662			
— de thallium	III	1393			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Périodates d'argent	III	1160	Pétroles	VI	77
— de baryte	II	514	— d'Amérique	VI	5
— de chaux	II	569	Pétrosilex	II	683
— de cinchonine	IV	592	Pétunzé	II	682
— de lithine	II	447	Peucedanine	V	200
— de plomb	III	943	Phaconine	VI	459
— de potasse	II	216	Phaioréline	VI	179
— de quinine	IV	579	Pharmacolite	II	600
— de soude	II	392	Phénakite	II 690,	701
— de strychnine	IV	605	Phénylmylol	V	987
— d'uranium	III	588	Phène	VI	40
Periodure d'iridium	III	1310	Phénéthidine nitrée	V	987
— de thallium	III	1394	Phénéthol	VI	141
Périoste	VI	692	— binitré	V	987
Perlite	II	683	Phénols	V	970
Permanganate d'argent	III	1165	Phénomène chimique (définition du)	I	1
— de cuivre	III	1026	— de coction	VI	344
— de potasse	III	14	— physique (définition du)	I	1
— de zinc	III	629	Phénométhol	V	688
Peroxyde d'acétyle	V	357	Phénylaconitimide	VI	318
— d'argent	III	1142	Phénylamine	IV	685
— de benzoyle	V	598	Phénylcitraconimide	IV 320,	690
— de cuivre	III	979	Phénylcitramide	IV	316
— de didyme	II	755	Phénylcitrimide	IV	317
— de fer	III	68	Phényle	VI	57
— — — anhydre	III	219	Phénylitaconamide	IV	318
— — — anhydre (son analyse)	III	392	Phényloxamide	IV	167
— — — hydraté	III	220	Phénylpyrotartramide	IV	690
— — — hydraté (son analyse)	III	395	Phénylpyrotartrimide	IV	274
— de manganèse	III	7	Phénylthiosinnamine	IV 569,	716
— — — (son dosage)	III	25	Phénylurée	VI	385
— — — (son emploi dans les recherches de chimie organique)	IV	39	Phillygénine	V	177
— de nickel	III	510	Phillyrine	V	175
— — — (son dosage)	III	512	Phlogistique (théorie du)	I	176
— de plomb	III	914	Phloramine	V	183
— — — (son emploi dans les recherches de chi- mie organique)	IV	39	Phlorétates	V	181
— de potassium	II	160	Phlorétine	V	179
— de thallium	III	1385	— nitrée	V 178,	180
— d'uranium	III	577	— quadribromée	V	179
— — — (son dosage)	III	581	Phlorétole	V	183
— — — (sa préparation)	III	578	Phloridzéate d'ammoniaque	V	178
Perspiration	VI	530	Phloridzéine	V	178
Persulfocyanures (généralités)	II	99	Phloridzine	V	178
— de potassium	II	183	Phloroglucine	V	183
Persulfure d'antimoine	III	873	— acétylée	V	183
— d'arsenic	I	704	— nitrée	V	183
— de fer	III	184	Phocénines	V	823
— de phosphore	I	668	— (son identité avec les valéri- nes artificielles)		825
— de plomb	III	936	Phonolite	II	683
Péruvine	VI	184	Phorone	V	353
Pétalite	II 435,	681	Phospham	I 654,	II 495
Pétinine	IV 715,	731	Phosphamide	I 654,	II 495
Pétrifications	II	582	Phosphamines	IV	502
Pétrolène	VI	78	Phosphammonium (ses composés)	IV	503
			Phosphates (propriétés générales, caractères distinctifs des)	II	132
			— (préparation, dosage des)	II	133

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Phosphate (leur emploi dans l'agriculture)	VI	890	Phosphate de manganèse	III	54
— d'acide tungstique	III	728	— de mercure (deutoxyde)	III	1117
— d'alumine	II	677	— — — (protoxyde)	III	1117
— — — et d'ammoniaque	II	679	— de mercurioséthyle	V	1080
— — — et de lithine	II	678	— de molybdène	III	755
— ammoniaco-sodique	II	489	— de nickel	III	525
— d'ammoniaque (leurs usages)	II	489	— de nicotine	IV	630
— — — neutre	II	488	— de plomb neutre	III	951
— — — et de lithine	II	490	— de potasse	II	251
— — — et de magnésie	II	625	— — — et de soude	II	418
— — — et de magnésie (sa préparation au moyen de l'électricité)	II	56	— de quinine	IV	585
— d'antimoine	III	882	— de rhodium	III	1321
— d'argent	III	1163	— de sesquiplombéthyle	V	1054
— — — neutre	III	1164	— de soude	II	417
— — — tribasique	III	1164	— — — acide	II	418
— artificiels cristallisés (liste des)	II	1005	— — — basique	II	418
— de baryte	II	521	— — — neutre	II	417
— de bismuth	III	906	— de strontiane	II	534
— de cacodyle	IV	231	— de strychnine	IV	605
— de cadmium	III	655	— de thallium (peroxyde)	III	1401
— de cérium (protoxyde)	II	749	— — — (protoxyde)	III	1400
— de chaux	II	975	— — — — acide	III	1400
— — — (préparation)	II	596	— — — — basique	III	1400
— — — acide	II	598	— — — — neutre	III	1400
— — — basique	II	589	— de thorine	II	727
— — — neutre	II	598	— d'uranium (peroxyde)	III	591
— — — et d'ammoniaque (double)	II	975	— — — (protoxyde)	III	591
— — — des os	II	589	— de zinc	III	625
— de chrome	III	501	— de zircone	II	716
— de cinchonine	IV	593	Phosphides	IV	523
— de cobalt	III	555	Phosphines	IV	496
— de codéine	IV	565	Phosphites (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation, dosage des)	II	135
— de cuivre	III	1020	— d'alumine	II	679
— de didyme	II	761	— d'ammoniaque	II	490
— d'étain	III	813	— de baryte	II	521
— de fer	III	223	— de bismuth	III	906
— — — (analyses des)	III	404	— de cadmium	III	655
— — — (sa préparation au moyen de l'électricité)	II	56	— de chaux	II	599
— de fer (protoxyde)	III	208	— de chrome	III	502
— — — et d'ammoniaque	III	209	— de cobalt	III	556
— — — — et de bioxyde d'azote	III	209	— de cuivre	III	1021
— — — — et de manganèse	III	210	— d'étain	III	814
— de fer (sesquioxyle)	III	210	— de fer (peroxyde)	III	211
— de glucine	II	700	— — — (protoxyde)	III	211
— d'indium	III	1429	— de glucine	II	700
— de lanthane	II	754	— de magnésie	II	626
— de lithine	II	448	— de manganèse	III	56
— de magnésie	II	624	— de nickel	III	525
— — — et d'alumine	II	679	— de plomb	III	952
			— de potasse	II	251
			— de soude	II	419
			— de strontiane	II	534
			— de zinc	III	626
			Phosphocaprylates	V	546
			Phosphodiéthyle	V	1002
			Phosphodiméthyle	V	1002

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Phosphonium	IV	496	Phosphures de mercure	III	1102
Phosphore	I	593	— de molybdène	III	753
— (sa combinaison avec l'azote).	I	652	— de nickel	III	520
— (ses combinaisons avec le			— d'or	III	1222
brome)	I	661	— d'osmium	III	1301
— (ses combinaisons avec le			— de palladium	III	1328
chlore)	I	655	— de platine	III	1267
— (sa combinaison avec le fluor)	I	663	— de plomb	III	936
— (ses combinaisons avec l'hy-			— de potassium	II	190
drogène)	I	640	— de sodium	II	373
— (ses combinaisons avec l'iode)	I	662	— de thorium	II	726
— (ses combinaisons avec l'oxy-			— de titane	III	841
gène)	I	615	— de trichloracétyle	IV	200, 201
— (ses combinaisons avec le sé-			— de tungstène	III	720
lénium)	I	668	— de zinc	III	616
— (ses combinaisons avec le sou-			Photogène	IV	895
fre)	I	664	Photographie (historique)	III	1430
— (son dosage)	IV	88	— (collodions transportés sur		
— (son emploi dans les recher-			papier et sur toile cirée) ..	III	1481
ches de chimie organique).	IV	20	— (épreuves positives)	III	1472
— (son équivalent)	I	45	— (épreuves positives directes) ..	III	1481
— (sa préparation en grand) ..	I	603	— (épreuves positives au char-		
— (sa préparation dans les labo-			bon)	III	1477
ratoires)	I	600	— (épreuves positives aux sels		
— (sa purification)	I	605	de fer, de chrome, etc.) ..	III	1480
— (sa recherche dans le cas			— (procédé sur collodion albumi-		
d'empoisonnement)	I	608	né, gélatiné, etc.)	III	1467
— amorphe	I	593	— (procédés sur collodion con-		
— — (préparation en grand du)	I	607	servé humide)	III	1463
— de Bologne	II	511	— (procédé sur collodion hu-		
— de Canton	II	556	mide)	III	1454
— de Homberg	II	552	— (procédés sur glaces albumi-		
— rouge	I	593	nées)	III	1451
Phosphotriéthyle	V	1002	— (procédé à la glycérine, par		
Phosphotriméthyle	V	1002	M. Llewelyn)	III	1465
Phosphures (généralités)	II	110	— (procédé rapide sur albumine,		
— d'acétyle	IV	201	par M. H. de Molard)	III	1453
— d'aluminium	II	666	— (procédés secs aux résines, au		
— d'antimoine	III	878	camphre, etc.)	III	1466
— d'argent	III	1156	— (procédés au sirop de miel,		
— d'arsenic	I	704	par M. Mansell, par M.		
— de baryte	II	512	Maxwell Lyte)	III	1464
— de baryum	II	512	— (procédé au sucre, par MM.		
— de cadmium	III	651	Bayard et Fierlants)	III	1465
— de calcium	II	558	— (procédé au tannin)	III	1470
— de cadmium	III	651	— sur papier	III	1442
— de carbone	I	936	— — — (procédés de M. Ba-		
— de chaux	II	558	yard, de M. Blan-		
— de chrome	III	493	quart-Evrard) ..	III	1444
— de cobalt	III	551	— — — (procédé de M. Hum-		
— de cuivre	III	1008	bert de Molard).	III	1446
— de cyanogène	I	968	— — — (procédé de M. Tal-		
— d'étain	III	810	bot)	III	1442
— de fer	III	185	— sur papier ciré sec	III	1448
— de glucinium	II	698	— — — négatif gélatiné ..	III	1447
— d'hydrogène gazeux	I	644	— sur plaques	III	1435
— — — liquide	I	640	— — — (procédé primitif de		
— — — solide	I	643	Nicéphore Niepce)	III	1435
— de manganèse	III	46			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

4099

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Phtalamate d'ammoniaque	VI	74	Platinales	III	1256
Phtalamino	VI	74	Platine	III	1251
Phtalanile	VI	74	— (ses alliages)	III	1268
Phtalimide	VI	74	— (ses combinaisons avec l'oxy-		
Phthore	I	476	gène)	III	1255
Phyllocyanine	IV	804	— (son dosage)	III	1257
Phylloxanthéine	IV	804	— (son dosage en chimie orga-		
Phylloxanthine	IV	804	nique)	IV	91
Physaline	V	290	— (son équivalent)	I	65
Picoline	IV	713	— (son extraction)	III	1287
Picro-érythrine	VI	231	— (sa séparation de l'argent, de		
Picromel	VI	560	la plupart des autres mé-		
Picrosmine	II	628	taux)	III	1259
Picrotoxine	IV	684	— (sa séparation de l'or)	III	1258
Picryle	V	608	— en éponge ou en mousse	III	1252
Pierre d'Arménie	III	1024	— fulminant	III	1256
— à bâtir	II	382, 762	— pur (préparation et fusion du)	III	1254
— à cautère	II	166	Platinicum	III	1283
— à chaux	II	582	Platinocyanates de quinine	IV	586
— à feu	I	1044	Platinocyanogène	III	1274
— gélives	II	762	Platinocyanure de potassium	III	1263
— infernale	III	1157	— divers	III	1264
— lithographique	II	582	Platinosum	III	1282
— météoriques	III	218	Platosammine	III	1282
— — (leur analyse)	III	388	Plâtrage des terres	VI	895
— meulière	II	762	Plâtre (cuisson du)	II	571
— de miel	I	855	— aluné	II	575
— de touche	III	1227	Plomb	III	909
Pigment	VI	671	— (ses alliages)	III	938
— noir de l'œil	VI	724	— (ses combinaisons avec l'oxy-		
Pimarone	VI	168	gène)	III	911
Pinipicrine	V	186	— (son dosage)	III	920
Pinitartrate de chaux	V	133	— (son dosage en chimie organi-		
Pinite	V	131	que)	IV	91
— (ses combinaisons avec les			— (son équivalent)	I	58
acides)	V	133	— (métallurgie du)	III	958
— benzoïques	V	133	— (sa séparation de l'antimoine,		
— stéariques	V	133	de l'étain)	III	925
Pink-color	III	788	— (sa séparation du bismuth)	III	924
Pinschbech	III	1030	— (sa séparation du chrome)	III	927
Pipéridine	IV	677	— de chasse	III	970
Pipérine	IV	676	— corné	III	930
Pipérylbenzamide	IV	677	— gomme	III	954
Pipérylceuminamide	IV	677	— molybdaté	III	957
Pipéryle	IV	463	— pur (préparation du)	III	910
Pipérylsulfocarbonate de pipéri-			— rouge	III	955
dine	IV	677	Plombagin	V	200
Pipérylurée	IV	678	Plombagine	I	720
Piquette	V	462	Plombate de potasse	III	915
Pitoxine	IV	596	— de protoxyde de plomb	III	916
Plantes (leur accroissement)	VI	753	Plombites	III	912
— (répartition des éléments inor-			Plombodiéthyle	V	1052
ganiques dans les divers			Plombodiméthyle	V	1055
organes des)	IV	878	Plumes	VI	677
Plaqué	III	1171	Poils	VI	675
Platammonium	III	1277	— des végétaux	IV	800
Platinage	III	1292	Poiré	V	462
Platinamine	III	1283	Pollène	I	972

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Pollen.....	IV	795,	Poteries (différentes espèces de).	II	858
Polyalithe.....	II	380	— (vernissés des).....	II	851
Polyammoniaques.....	IV	466	— communes.....	II	862
Polyatomicité des composés organiques.....	V	965	Poudre (son analyse).....	II	324
Polymignite.....	III	843	— (ses applications).....	II	326
Polymorphisme (définition).....	I	104	— (ses composants).....	II	293
Polysulfures (généralités).....	II	103	— (épreuves des).....	II	315
— d'ammonium.....	II	462	— (sa fabrication).....	II	299
— de potassium.....	II	186	— (radoub des).....	II	314
Pomme de terre (<i>Solanum tuberosum</i>).....	VI	795	— d'Algaroth.....	III	866
— — — (alcool de).....	V	426	— de chasse fine.....	II	310
— — — (maladie des).....	VI	797	— — — superfine.....	II	312
— — — (patraque jaune).....	VI	795	— coton.....	IV	945
Pompholix.....	III	598	— détonante.....	VI	193
Ponce.....	II	683	— d'Howard.....	III	4109
Populine.....	V	191	— de mine.....	II	309
Porcelaine dure ou chinoise.....	II	865	— d'or.....	III	4225
— de Réaumur.....	II	874	— ronde.....	II	314
— tendre.....	II	867	— à tirer.....	II	261
— — anglaise.....	II	868	— — — (sa composition).....	II	264
— — française.....	II	867	— — — (ses propriétés).....	II	268
— de Tournay, Saint-Amand, etc.....	II	868	— — — (histoire de sa découverte).....	II	261
Porphyrlharminine.....	IV	610	Poudrete.....	VI	907
Porphyroxine.....	IV	574	Poulaite.....	VI	908
Potasse.....	II	161	Poumon.....	VI	727
— (son dosage).....	II	167	Pourpre de Cassius.....	III	1213
— (son dosage en chimie organique).....	IV	90	— — — (son emploi dans la peinture).....	VI	361
— (son emploi dans les recherches de chimie organique).....	IV	31	— française.....	VI	227
— (sa préparation).....	II	163	— d'indigo.....	VI	212
— (sa présence dans le règne végétal).....	IV	871	Pourriture (phénomène de la).....	IV	44
— (ses usages, son état naturel).....	II	166	Pouzzolanes.....	II	770
— à l'alcool.....	II	165	— (leur analyse).....	II	784
— à la chaux.....	II	165	— (propriétés et composition des).....	III	1557
— anhydre.....	II	161	— (résultats numériques d'analyses de).....	II	836
— du commerce (leur composition).....	II	245	Précipité per se.....	III	1067
— de mélasse.....	II	226	— blanc.....	III	1124,
— perlasse.....	II	225	Presses monétaires.....	IV	263
— rouge d'Amérique.....	II	228	Présure.....	III	1187
— de tartre.....	II	230,	Principes astringents des végétaux.....	VI	460
Potassium.....	IV	249	— immédiats organiques.....	IV	362
— (ses alliages).....	II	152	— minéraux des plantes de la France (tableau synoptique des).....	IV	1
— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	II	260	Production houillère (statistique de la).....	IV	875
— (son emploi dans les recherches de chimie organique).....	II	160	Propénamine.....	I	773
— (son équivalent).....	IV	30	Prophérétine.....	V	737
— (ses propriétés).....	I	41	Prophéline.....	V	187
— (sa préparation).....	II	152	Propione.....	V	187
— éthyle.....	II	155	Propriétés chimiques des corps.....	I	21
Potée d'étain.....	V	1021	— physiques des corps.....	I	2
Potée d'étain.....	III	938	— organoleptiques des corps.....	I	2
Poteries (généralités).....	II	847	Propylamine.....	IV	732
— (leur décoration).....	II	855	Propylène.....	VI	18

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1101

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Propylène (ses dérivés bromés) . . .	VI	20	Protochlorure d'osmium	III	1298
— (ses dérivés chlorés)	VI	19	— de palladium	III	1326
— (séparation et dosage du) . . .	VI	956	— — — bi-ammoniacal	III	1332
— bromé	VI	20	— de phosphore	I	655
— iodé	VI	21	— — — ammoniacal	II	497
Propylglycol	V	768	— de platine	III	1260
— (action du chlorure de zinc sur le)	V	778	— — — ammoniacal	III	1272
— (action du perchlorure de phosphore sur le)	V	778	— — — bi-ammoniacal	III	1274
— (action de la potasse et de la soude sur le)	V	777	— de ruthénium	III	4339
— (son oxydation)	V	769	— — — bi-ammoniacal	III	1342
— (son oxydation par l'hyper-manganate de potasse)	V	777	— de sélénium	I	584
— (son oxydation lente)	V	769	— de soufre	I	572
— diacétique	V	779	— — — ammoniacal	II	496
Propylsulfates de baryte	V	506	— de tellure	I	590
— de potasse	V	506	— de thallium	III	1391
Propylthionate de chaux	V	506	— d'uranium	III	586
Protéine	VI	447	Protocyanure de chrome	III	491
— cristallisée	VI	448	— de cobalt	III	547
Protide	VI	470	— de cuivre	III	1000
Protobromure de cérium	II	746	— de fer	III	128
— de cuivre	III	998	— d'or	III	1220
— de fer	III	126	— de platine	III	1262
— d'iode	I	475	Protofluorure de cérium	II	746
— de mercure	III	1088	— de cuivre	III	999
— — — (ses combinaisons avec l'ammoniac)	III	1125	— de fer	III	127
— de phosphore	I	661	— — — et de potassium	III	127
— de tellure	I	591	— de mercure	III	1091
— de thallium	III	1393	— de silicium et de fer	III	127
— d'uranium	III	586	— de thallium	III	1395
Protochlorure d'antimoine	III	866	— de titane	III	839
— de bismuth	III	894	Protoiodure de cuivre	III	999
— de cacodyle	IV	224	— d'étain	III	805
— de carbone	I	916	— de fer	III	126
— de cérium	II	745	— d'iridium	III	1309
— de chrome	III	482	— de mercure	III	1088
— de cuivre	III	994	— de phosphore	I	662
— d'étain	III	799	— de tellure	I	591
— — — (sa préparation, ses usages)	III	801	— de thallium	III	1394
— de fer	III	120	— d'uranium	III	587
— — — et d'ammoniac	III	122	Protoplasma	IV	774
— — — et de potassium	III	121	Protosulfure d'antimoine	III	871
— — — ammoniacal	III	122	— de carbone	I	922
— d'iode	I	474	— de cérium	II	746
— d'iridium	III	1307	— de chrome	III	491
— — — ammoniacal	III	1312	— de cobalt	III	549
— — — bi-ammoniacal	III	1313	— de cuivre	III	1004
— de mercure	III	1080	— d'étain	III	808
— — — (combinaisons formées par le)	III	1082	— de fer	III	176
— de molybdène	III	742	— de mercure	III	1098
— d'or	III	1217	— de phosphore	I	665
			— — — (ses états isomériques)	I	666
			— de platine	III	1266
			Protoxyde d'antimoine	III	846
			— — — (état naturel, préparation)	III	848
			— d'argent	III	1140
			— d'azote	I	376

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Protoxyde de baryum	II	499	Protoxyde d'or	III	1207
— de bismuth	III	888	— d'osmium	III	1294
— de calcium	II	539	— de palladium	III	1325
— de cérium	II	737	— — — ammoniacal	III	1330
— — — (sa séparation de l'oxyde céroso- cérique)	II	745	— — — bi-ammoniacal	III	1332
— de chrome	III	456	— de platine	III	1255
— de cobalt	III	534	— — — ammoniacal	III	1272
— — — (son dosage)	III	538	— — — bi-ammoniacal	III	1274
— de cuivre	II 984,	III 975	— de plomb	III	941
— de fer	III	67	— de potassium	II	161
— — — (son dosage)	III	88	— de rhodium	III	1315
— — — (sa séparation du protoxyde de manganèse)	III	101	— de ruthénium	III	1335
— d'hydrogène	I	211	— — — ammoniacal	III	1342
— d'iridium	III	1305	— — — bi-ammoniacal	III	1342
— — — ammoniacal	III	1313	— de silicium hydraté	I	1020
— — — bi-ammoniacal	III	1313	— de sodium	II	347
— de manganèse	III	4	— de strontium	II	526
— — — (son dosage)	III	48	— de thallium	III	1384
— — — (sa séparation de l'alumine)	III	34	— de titane	III	824
— — — (sa séparation de l'alumine et de la magnésie, de la chaux)	III	39	— d'uranium	III	576
— — — (sa séparation de l'alumine, de la magnésie et de la chaux)	III	40	— — — (son dosage)	III	582
— — — (sa séparation de la glucine)	III	34	— de vanadium	III	759
— — — (sa séparation de la magnésie)	III	36	— de zinc anhydro	III	598
— — — (sa séparation des oxydes du cé- rium, du lan- thane et du di- dyme)	III	33	— — — anhydro (sa prépara- tion, ses usages)	III	599
— — — (sa séparation de la strontiane, de la baryte, des oxy- des alcalins)	III	41	Prussiate ferruré de potasse	III	133
— — — (sa séparation de la thorine)	III	34	— de potasse	III	133
— — — (sa séparation de l'yttria)	III	33	— rouge	III	147
— — — (sa séparation de la zirconie)	III	32	Pseudérythrine	VI	229
— de mercure	III	1065	Pseudo-alizarine	VI	299
— — — (sa séparation de l'acidetantalique)	III	1078	Pseudomorphine	IV	575
— — — (sa séparation de l'acide titanique)	III	1077	Pseudo-orcine	VI	231
— de molybdène	III	730	Pseudoquinine	IV	596
— de nickel	III	508	Psilomélane	III	58
			Ptyaline	VI	544
			Pulvérin	III	344
			Purpurates	VI	405
			Purpurine	IV 707, VI 246, 250,	595
			Purrhée	VI	266
			Pus	VI	664
			— (sa présence dans l'urine)	VI	601, 604
			Putréfaction	V	264
			— des matières animales	VI	733
			Pyine	VI	664
			Pyocyanine	VI	665
			Pyralloithe	II	628
			Pyrène	VI	75
			Pyridine	IV	714
			Pyrite	II	942
			— blanche	III	180
			— cuivreuse	II 944,	III 179
			— de fer (leur analyse)	III	403
			— jaune	III	223
			— magnétique	III	183
			— martiale	III	179
			Pyrobenzoline	V	606
			Pyrocatechine	IV	382
			Pyrodextrine	IV	986

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

4403

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Pyrogaïacine.....	VJ	176	Quartz hyalin.....	I	1037
Pyroglycérine chlorhydrodiéthyl-			— incolore cristallisé.....	I	1037
que.....	V	797	— terreux.....	I	1042
— triéthylquo.....	V	798	— thermogène.....	I	1036
Pyroglycide.....	V	796	Quassine.....	V	201
Pyro-inuline.....	IV	987	Quercétine.....	V 184,	VI 262
Pyrolignite de fer.....	IV	191	Quercite.....	V	134
Pyrolusite.....	III	9	— (ses combinaisons avec les aci-		
Pyroméconates.....	IV	407	des).....	V	135
Pyromucamide.....	IV	830	— benzoïque.....	V	135
— bi-amidée.....	IV	830	— nitrique.....	V	135
Pyromucate d'argent.....	IV	829	— stœarique.....	V	135
— de baryte.....	IV	829	Quercitrin.....	V	184
— de chaux.....	IV	829	Quercitrine.....	VI	262
— de cuivre.....	IV	829	Quinates.....	IV	410
— de fer.....	IV	829	— d'ammoniaque.....	IV	410
— de mercure.....	IV	829	— d'argent.....	IV	412
— de nickel.....	IV	829	— de baryte.....	IV	410
— de plomb.....	IV	829	— de chaux.....	IV	410
— de potasse.....	IV	828	— de cinchonine.....	IV	594
— de soude.....	IV	829	— de cuivre.....	IV	411
— de strontiane.....	IV	829	— de fer.....	IV	411
— de zinc.....	IV	829	— de magnésie.....	IV	411
Pyrophore de Gay-Lussac.....	II	187	— de manganèse.....	IV	411
— de Homberg.....	II	188	— de mercure.....	IV	412
Pyrophosphate de cuivre.....	III	1020	— de nickel.....	IV	411
— de plomb.....	III	952	— de plomb.....	IV	411
— de protoxyde de thallium neu-			— de potasse.....	IV	410
tre.....	III	1401	— de quinine.....	IV	587
— — — de thallium acide..	III	1401	— de soude.....	IV	410
— de soude.....	II	418	— de strontiane.....	IV	410
Pyrotartramile.....	IV	274	— d'yttria.....	IV	411
Pyrotartramiles.....	IV	274	— de zinc.....	IV	411
Pyrotartramile.....	IV	690	Quincyte.....	II	628
Pyrotartranitrane.....	IV	690	Quinéline.....	IV	580
Pyrotartrates.....	IV	269	Quinicine.....	IV	589
Pyrotartrimide.....	IV	273	Quinidine.....	IV 576,	588
Pyrotartronitrane.....	IV	275	Quinine.....	IV	576
Pyroxène.....	II	629	Quinoïdine.....	IV	588
Pyroxyle.....	IV	945	Quinoléine.....	IV 578,	711
— (sa force balistique).....	IV	953	Quinon.....	IV	412
— (généralités sur la fabrication			— (tableau de ses dérivés).....	IV	413
du).....	IV	957	— chlorés.....	IV	415
Pyroxyline.....	IV	945	Quinone perchlorée.....	VI	429
— (sa préparation).....	IV	951	Quinquaci-chloride sulfurique... I	576	
Pyrrhol.....	IV	713	Quinquinas (leur essai).....	IV	596
Pyruvates.....	IV	268	— gris.....	IV	576
			— jaune.....	IV	576
			— rouge.....	IV	576
Q			R		
Quadrichloracétamide.....	IV	209	Rachitisme.....	VI	704
Quadrichlorisamate d'ammonia-			Racinas.....	VI	794
que.....	VI	222	— des végétaux (leurs caractè-		
Quadrisulfure de molybdène....	III	752	res anatomiques).....	IV	789
Quadroxalates.....	IV	149	— (leurs caractères chimiques). IV	790	
Quartz.....	I 1022,	1037	Racineaux alcooliques.....	V	990
— aérohydre.....	I	1038			
— coloré.....	I	1040			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Radicaux alcooliques mixtes	V	999	Rétine	VI	723
— des alcools aromatiques	VI	57	Rétinite	II	683
— — — diatomiques	VI	13	Rétinole	VI	168
— — — monoatomiques	VI	13	Rétinyle	VI	168
— de la forme $C^{2n}H^{2n+1}$	VI	33	Reussine	II	380
— de la forme $C^{2n}H^{2n-2}$	VI	34	Rhamnétine	V	186
— organométalliques	V	1004	Rhamnine	V	186
Rails de chemins de fer	III	383	Rhéine	VI	240
Randanite	I	1036	Rhodanogène	I	969
Rapes (fabrication des)	III	381	Rhodéurétine	VI	179
Raphides	IV	774	Rhodéorétinol	VI	179
Rasage des étoffes	VI	311	Rhodiocyanure de potassium	III	1319
Rayons médullaires (leurs caractères chimiques)	IV	766	Rhodium	III	1315
— — des végétaux	IV	781	— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	1315
— — des végétaux (composition des)	IV	788	— (son équivalent)	I	66
Réactifs absorbants (leur emploi dans l'analyse des gaz)	VI	949	— (son extraction)	III	1321
Réactifs employés dans les recherches de chimie organique	IV	10, 14	Rhodizonate d'alumine	II	680
Réalgar	I	702, 702	— d'ammoniaque	II	488
— (son emploi dans la peinture)	VI	358	— de baryte	II	524
Récipient florentin	VI	82	— de chaux	II	589
Régule d'antimoine	III	882	— de glucine	II	701
Résidu de la mine de platine (son traitement)	III	1351	— de lithine	II	450
— — — — de platine (essais des)	III	1377	— de magnésie	II	624
Résines (généralités)	VI	164	— de potasse	II	234
— aldéhyde	V	340	— de soude	II	416
— antiar	VI	189	— de strontiane	II	536
— d'andira	VI	189	Rhubarbarine	VI	240
— de l'arbre à brai	VI	171	Rhum	V	426
— bdellium	VI	189	Ricinolamide	V	919
— de bouleau	VI	189	Riz (<i>Oryza sativa</i>)	VI	818
— de céradie	VI	189	Robinine	V	185
— copal	VI	171	Roccellates	VI	234
— courbaril	VI	172	— d'éthyle	VI	234
— cowdie	VI	171	Roccelline	VI	234
— de gaïac	VI	174	Roccelphénylamine	VI	235
— de gomart	VI	189	Roche (défnition)	I	110
— icica	VI	174	— (différentes espèces de)	I	111
— de Jalap	VI	179	— (classification des)	I	115
— ladanum	VI	189	— ignées (âge relatif et mode d'émission des)	I	124
— laque	VI	172	— métamorphiques	I	123
— de la racine de rhubarbe	VI	179	Rosaniline	VI	283
— rouge d'indigo	VI	202, 204	Roséine	IV	707, 707
— de <i>xanthorrhoea hastilis</i>	VI	188	Rosolane	VI	279
Résinéone	VI	169	Roucou	VI	273
Résinite	I	1022, 1033	Rouge d'Andrinople	VI	323
Résinone	VI	169	— d'Angleterre	III	68
Respiration	VI	530	— d'aniline	VI	282
— des fleurs	VI	792	— d'Anvers	VI	354
— des fruits	VI	788	— de Brésil	VI	325
Rétène	VI	77	— cinchonique	IV	386
Rétinaphte	VI	168	— d'indigo	VI	202, 204
			— de Nuremberg	VI	354
			— de Prusse	VI	354
			— de Venise	VI	354
			Rouille	III	63
			Rouissage du chanvre et du lin	VI	308

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Rubiagine	VI	246,	Salicylate de méthyle bribromé	VI	138,
Rubiadine	VI	251	— — — bichloré	VI	138,
Rubiadipine	VI	251	— — — bromé	VI	138,
Rubiasine	VI	251	— — — chloré	VI	138,
Rubiagine	VI	251	— de méthylène	V	500
Rubian	VI	246,	Salicyle	VI	124
Rubianine	VI	251	Salicylide	VI	131
Rubidium	II	458	Salicylimide	VI	126
— (son dosage)	III	1411	Salicylites	VI	124
— (état naturel, diffusion)	III	1408	Saligénine	V	189
— (son extraction)	III	1413	Salines	II	362
— (caractères distinctifs de ses composés)	III	1409	Salirétine	V	190
— métallique (préparation, propriétés du)	III	1416	Salithol	V	986,
Rubirétine	VI	251	— bibromé	V	987
Rubis	II	955,	— binitré	V	987
— artificiels	II	641	— monobromé	V	987
— de Bohême	II	902	— nitré	V	987
— oriental	II	642	— tribromé	V	987
— spinelle	II	650	— trinitré	V	987
Rufine	V	178	Salive	VI	544
Rumicine	VI	240	— (sa composition à l'état morbide)	VI	545
Ruthénium	III	1334	— (méthode d'analyse de la)	VI	544
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	1335	-- (ses propriétés physiologiques et ses fonctions)	VI	547
— (son équivalent)	I	66	— des animaux (sa composition)	VI	547
— (son extraction)	III	1343	— humaine (sa composition à l'état de santé)	VI	542
Rutile	II	958,	Salpêtre	II	191
	III	827	— (essai du)	II	200
			— (raffinage du)	II	197
			— de houssage	II	193
			Salylates	VI	134
			Sandaraque	VI	170
			Sang	VI	489
			— (son alcalinité)	VI	490
			— (son analyse)	VI	502
			— (sa coagulation)	VI	497
			— (sa composition immédiate)	VI	506
			— (sa composition dans les différents vaisseaux pendant l'état de santé)	VI	515
			— (sa couleur)	VI	490
			— (sa densité)	VI	491
			— (examen microscopique du)	VI	491
			— (des gaz contenus dans le)	VI	522
			— (des modifications qu'il peut présenter dans les maladies)	VI	510
			— (son odeur, sa température)	VI	491
			— (présence du sucre dans le)	VI	497
			— (sa putréfaction)	VI	521
			— artériel	VI	489
			— des différents animaux	VI	518
			— dragon	VI	180
			— veineux	VI	489
			— — (sa composition moyenne)	VI	508
			Sanguinarine	IV	575,
			Sanguine	II	220

S

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sanie	VI	667	Seigle (<i>Secale cereale</i>)	VI	818
Santaline	VI	270	Sels (généralités sur les)	H	40
Santonine	V	192	— (action des acides sur les)	II ^e	67
Saphir	II	956	— (action des bases sur les)	II	69
— artificiel	II	907	— (action de la chaleur sur les)	II	45
— blanc	II	642	— (action de l'eau sur les)	II	59
— indigo	II	642	— (action de l'électricité sur les)	II	46
— oriental	II	642	— (action hygrométrique sur les)	II	59
Saphirine	I	1040	— (action mutuelle des)	II	70
Saponification	V	838, 948	— (leur action mutuelle en présence de l'eau)	II	71
— sulfurique	V	888	— (leur action mutuelle par la voie sèche)	II	70
Saponine	V	192	— (action des sels solubles sur les sels insolubles)	II	76
Sarcine	VI	422	— (caractère des principaux)	II	83
Sarcocolline	V	204	— (leurs combinaisons avec l'eau)	II	80
Sardoine	I	1040	— (déshydratation des)	II	81
Sarkosine	VI	427	— (détermination de leur solubilité)	II	62
— (formules des principaux sels de)	VI	428	— (neutralité des)	II	41
Sassafröl	VI	147	— (nomenclature des)	I	9
Sassolin	I	993	— (propriétés physiques des)	II	45
Saturation (phénomène de la)	II	41	— d'acide benzamique	V	621
Savons	V	948	— alcalins (signes distinctifs)	III	1505
— (leur analyse)	V	953	— alcalino-terreux (signes distinctifs)	III	1505
— de Bécœur	I	677	— alembroth	III	1085
— fait avec l'acide oléique	V	959	— d'alumine (caractères distinctifs)	II	651
— de Marseille	V	951	— ammoniac martial	III	124
— nacré	V	950	— ammoniacaux (propriétés générales et caractères distinctifs)	II	465
— de toilette	V	950	— ammoniacobaltiques	III	560
— des verriers	II	886	— — à base de protoxyde	III	563
Scaferlatis	IV	657	— — suroxygénés	III	560
Scammonée	VI	182	— ammoniés	II	495
Scammonine	V	195	— d'Angleterre	II	618
Scarlet (couleur)	VI	361	— d'aniline (principaux)	IV	689
Scheerérite	VI	78	— d'antimoine (caractères distinctifs)	III	855
Schlich	III	960	— d'argent (caractères distinctifs)	III	1143
Schlot	II	380	— d'arsentiéthyle	V	1000
Scies (fabrication des)	III	382	— azotés (de leur emploi en agriculture)	VI	911
Scillitine	V	201	— de baryte (caractères distinctifs)	VI	504
Sclérotique	VI	723	— de berbérine	IV	614
Scoparine	V	201	— de bibromotyrosine	VI	465
Scories de fer (leur analyse)	III	432	— de bioxyde d'iridium (caractères distinctifs)	III	1307
Scorodite	III	212	— de bioxyde de vanadium (leurs caractères distinctifs)	III	767
Sébacamide	V	866	— de bismuth (caractères distinctifs)	III	890
Sébacates	V	864	— de bromaniline	IV	696
— d'ammoniaque	V	864			
— d'argent	V	865			
— de chaux	V	864			
— de cuivre	V	865			
— de fer	V	864			
— de mercure	V	865			
— de méthylène	V	865			
— de plomb	V	865			
— de potasse	V	864			
— de soude	V	864			
Sébine	V	895			
Sèche (encre de)	VI	663			
— (os de)	VI	721			
Sécrétions cutanées	VI	645			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sels de bromocodéine	IV	566	Sel marin	II	350
— de brucine	IV	608	— — (son emploi en agricul- ture)	VI	900
— de cadmium (caractères dis- tinctifs des)	III	646	— de mélaniline	IV	699
— de caféine	IV	667	— de mercure (caractères gé- néraux)	III	1067
— de chaux (caractères distinc- tifs)	II	547	— métalliques proprement dits (signes distinctifs)	III	1506
— de choline	VI	444	— de méthylamine	VI	726
— de chloraniline	IV	694	— de méthyluramine	VI	429
— de chlorocodéine	IV	566	— de morphine	IV	559
— de chrysaniline	VI	287	— de narcotine	IV	569
— de cinchonine	IV	591	— narcotique	I	990
— de cobalt (caractères distinc- tifs des)	III	537	— de nickel (caractères distinc- tifs des)	III	510
— de codéine	IV	565	— de nicotine	IV	628
— de créatine	VI	425	— de nitraniline	IV	700
— de créatinine	VI	426	— de nitrazophénylamine	IV	700
— de cyaniline	IV	697	— de nitre	II	191
— de Derosne	IV	566	— de nitrocodéine	IV	566
— de deut-oxyde de cuivre (ca- ractères distinctifs)	III	980	— d'oseille	IV	150
— de deutoxyde de mercure (ca- ractères distinctifs)	III	1068	— d'osmium (caractères distinc- tifs)	III	1298
— de deutoxyde de molybdène (caractères distinctifs)	III	738	— d'oxycobaltiaque	III	564
— de deutoxyde de platine (ca- ractères distinctifs)	III	1257	— d'oxyde céroso-cériquo (ca- ractères distinctifs)	II	740
— de diplatnammine	III	1284	— d'oxyde de didyme (carac- tères distinctifs)	II	756
— de diplatossamine	III	1284	— oxygénés du rhodium	III	1320
— d'Epsom	II	648	— de peroxyde de thallium (ca- ractères distinctifs)	III	1386
— d'étain au maximum (leurs caractères distinctifs)	III	790	— — — d'uranium (ca- ractères distinc- tifs)	III	580
— — — au minimum (leurs caractères distinctifs)	III	789	— de picoline	IV	713
— d'éthylcollidine	IV	715	— pink	III	805
— d'éthylpicoline	IV	713	— de platinamine	III	1284
— d'éthylpyridine	IV	714	— de platosamine	III	1284
— de furfurine	VI	146	— de plomb (caractères distinc- tifs)	III	919
— de fuscobaltiaque	III	567	— de potasse (caractères distinc- tifs des)	II	166
— gemme	II	352	— — — (leur extraction des eaux mères des marais salants)	II	366
— — (son extraction)	II	354	— de protoxyde de cérium (ca- ractères distinctifs)	II	740
— de Glauber	II	365, 374	— — — de chrome (carac- tères distinctifs)	III	472
— de glucine	II	693	— — — de cuivre (caractères distinctifs)	III	980
— de guanidine	VI	420	— — — de fer (caractères distinctifs)	III	86
— de guanine	VI	418	— — — de manganèse (ca- ractères distinc- tifs)	III	166
— haloïdes (définition des)	I	429	— — — de mercure (carac- tères distinctifs)	III	1068
— d'harmonine	IV	612			
— d'iodaniline	IV	697			
— de lanthane (caractères dis- tinctifs)	II	750			
— de leucaniline	VI	286			
— de leucine	VI	466			
— de lithine (caractères distinc- tifs)	II	441			
— de lutéocobaltiaque	III	505			
— de lutidine	IV	714			
— de magnésie (caractères dis- tinctifs)	II	606			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sels de protoxyde de molybdène (caractères distinctifs)	III	738	Sel de xanthine	VI	416
— — — de palladium (caractères distinctifs)	III	1325	— xanthocobaltiques	III	571
— — — de platine (caractères distinctifs)	III	1256	— d'yttria (caractères distinctifs)	II	729
— — — de thallium (caractères distinctifs)	III	1385	— de zinc (caractères distinctifs)	III	601
— — — de titane (caractères distinctifs)	III	830	— de zircone (caractères distinctifs)	II	709
— — — d'uranium (caractères distinctifs)	III	580	Séléaldine	V	343, 346
— purpuréocobaltiques	III	571	Sélééthyle	V	391, 4002
— de quinine	IV	578	Séléniates (propriétés générales des)	II	427
— de Kæwsky	III	1281	— (caractères distinctifs, préparation, dosage des)	II	128
— de la Rochelle	IV	249	— d'alumine	II	676
— de rosaniline	VI	284	— d'argent	III	1163
— roséochromiques	III	504	— de baryte	II	520
— de roséocobaltique	III	568	— de chaux	II	579
— rouge de Gmêlin	III	147	— de cobalt	III	555
— de ruthénium (caractères distinctifs)	III	1337	— de cuivre	III	1019
— de sarkosine	VI	429	— de fer (protoxyde)	III	207
— de Saturne	IV	192	— — — (sesquioxyde)	III	207
— sédatif	I	990	— de magnésie	II	620
— — de Homberg	I	1004	— de mercure	III	1115
— de Sedlitz	II	618	— de nickel	III	525
— de Seignette	IV	249	— de plomb	III	946
— de la série thionique	II	126	— de potasse	II	222
— de sesquioxyde de chrome (caractères distinctifs)	III	473	— de soude	II	389
— — — de fer (caractères distinctifs)	III	87	— de thallium	III	1399
— — — de manganèse (caractères distinctifs)	III	48	— de zine	III	625
— — — de rhodium (caractères distinctifs)	III	1317	Séléniocyanure de calcium	II	557
— de soude	II	399	— de cuivre	III	1003
— — — (caractères distinctifs)	II	348	— de mercure	III	1098
— de strontiane (caractères distinctifs)	II	527	— de potassium	II	183
— de strychnine	IV	604	— de sodium	II	370
— sulfatés	II	256	Sélénioufrol	VI	146
— de tartre	II	224	Sélérites (propriétés générales)	II	429
— terreux (signes distinctifs)	III	1506	— (caractères distinctifs, préparation, dosage des)	II	430
— de tétréthylammonium	IV	723	— d'alumine	II	676
— de thiosinamine	IV	716	— d'ammoniaque	II	482
— de tharine (caractères distinctifs)	II	722	— d'argent	III	1163
— de tribromocodéine	IV	566	— de baryte	II	520
— de trona	II	414	— de bioxyde d'étain	III	813
— de tyrosine	VI	463	— de cérium (protoxyde)	II	748
— d'urée	VI	376	— céroso-cériques	II	749
— de l'urine (leur dosage)	VI	594	— de chaux	II	579
— volatil d'Angleterre	II	484	— de cobalt	III	555
			— de cuivre	III	1019
			— de fer (protoxyde)	III	207
			— — — (sesquioxyde)	III	208
			— de glucine	II	699
			— de lithine	II	448
			— de magnésie	II	620
			— de manganèse (protoxyde)	III	53
			— de mercure	III	1116
			— de nickel	III	525
			— de plomb	III	946

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sélénite de potasse.....	II	222	Sésamoides	VI	690
— de soude	II	389	Sesquiazotate de bioxyde de pla-		
— de strontiane.....	II	534	tine bi-ammoniacal.....	III	1280
— de thallium	III	1399	Sesquibromure de fer.....	III	426
— d'uranium (peroxyde).....	III	590	— de thallium.....	III	1393
— de zinc	III	625	Sesquicarbonatè d'ammoniaque..	II	484
Sélénium	I	577	— de baryte.....	II	524
— (ses combinaisons avec le			— de potasse.....	II	233
brome et avec l'iode).....	I	585	— de soude.....	II	414
— (ses combinaisons avec le			Sesquichlorure de carbone.....	I	914
chlore).....	I	584	— de chrome.....	III	483
— (ses combinaisons avec le fluor)	I	585	— — — (action du zinc et de		
— (ses combinaisons avec l'hy-			l'étain sur les dis-		
drogène).....	I	583	solutions de)....	III	484
— (ses combinaisons avec l'oxy-			— de cobalt.....	III	546
gène).....	I	581	— de fer.....	III	122
— (ses combinaisons avec le			— — — (action de l'acide		
soufre).....	I	585	sulfureux et des		
— (son équivalent).....	I	45	sulfites alcalins		
Séléniures (propriétés générales,			sur le).....	III	425
caractères distinctifs, prépa-			— d'iridium.....	III	1308
ration, dosage des).....	II	406	— de manganèse.....	III	43
— d'antimoine.....	III	877	— de molybdène.....	III	744
— d'arsenic.....	I	704	— d'osmium.....	III	1299
— de baryum.....	II	512	— de rhodium.....	III	1318
— de bismuth.....	III	901	— de ruthénium.....	III	1340
— de cacodyle.....	IV	230	— de thallium ..	III	1391
— de cadmium.....	III	651	— de titane.....	III	837
— de calcium ..	II	557	Sesquicyanure de chrome.....	III	491
— de carbone.....	I	936	— de fer.....	III	129
— de cobalt.....	III	550	— d'iridium.....	III	1310
— de cuivre.....	III	1008	— de platine.....	III	1264
— d'étain.....	III	810	— de rhodium.....	III	1319
— de fer.....	III	185	Sesquifluorure de fer.....	III	127
— de mercure.....	III	1102	— — — et de potassium... ..	III	127
— de molybdène.....	III	753	— de niobium.....	III	684
— de nickel.....	III	520	— de silicium et de fer.....	III	128
— d'or.....	III	1222	— de titane.....	III	839
— de platine.....	III	1266	Sesqui-iodure de fer.....	III	127
— de plomb.....	III	937	— d'iridium.....	III	1309
— de potassium.....	II	189	Sesquioxyde de cérium.....	II	738
— de sodium.....	II	373	— de chrome.....	III	457
— de stibéthyle.....	V	1067	— — — anhydre.....	III	457
— de tellure.....	I	592	— — — (hydrates de).....	III	459
— de thallium.....	III	1396	— de cobalt.....	III	535
— de zinc.....	III	615	— — — (son dosage).....	III	539
Semibenzidam.....	IV	700	— de fer.....	III	68
Seminaphtalidame.....	VI	71	— — — (son dosage).....	III	88
Sépia.....	VI	362	— — — (dosage d'un mé-		
Sépirine.....	IV	612	lange de prot-		
Séricine.....	VI	669	oxyde de fer et		
Série thionique.....	I	508, 546	de).....	III	112
Séroline.....	VI	498	— — — (sa séparation de		
Serpentine.....	II	629	l'alumine).....	III	105
Sérum du chyle.....	VI	579	— — — (sa séparation de		
— du sang.....	VI	497	la baryte, de l'a-		
— — — (sa composition élé-			lumine, du prot-		
mentaire).....	VI	503	oxyde de man-		

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
ganèse, de la magnésie et de la chaux).....	III	111	Silex meulière.....	I	1043
Sesquioxyde de fer (sa séparation de la chaux et de la strontiane).....	III	109	— pyromaque.....	I	1044
— — — (sa séparation de la magnésie)...	III	108	Silicates.....	II	957
— — — (sa séparation des oxydes alcalins).	III	111	— (propriétés générales, caractères distinctifs des).....	II	144
— — — (sa séparation des oxydes du cérium, du lanthane et du didyme).....	III	103	— (préparation, dosage des)....	II	145
— — — (sa séparation du protoxyde de manganèse)....	III	96	— d'alumine.....	II	680
— — — (sa séparation du protoxyde de manganèse, de l'alumine, de la magnésie, de la chaux et des oxydes alcalins).	III	112	— artificiels cristallisés (liste des).....	II	1009
— — — (sa séparation de l'yttria, de la thoria, de la glucine).....	III	104	— de baryte.....	II	525
— — — (sa séparation de la zircone).....	III	102	— de chaux.....	II	601
— — — allotropique.....	III	70	— de cobalt.....	III	558
— — — magnétique.....	III	73	— de cuivre.....	III	1025
— d'iridium.....	III	1306	— décomposables par les acides minéraux.....	II	145
— — — ammoniacal.....	III	1313	— de fer.....	III	215, 223
— de manganèse.....	III	6	— — — (leur analyse)....	III	405
— — — (son dosage).....	III	22	— de glucine.....	II	701
— de nickel.....	III	509	— — — et d'alumine (doubles).....	II	701
— d'osmium.....	III	1295	— indécomposables par les acides des minéraux.....	II	145
— de rhodium.....	III	1316	— de magnésie.....	II	627
— de ruthénium.....	III	1335	— de manganèse.....	III	58
— de titane.....	III	824	— de plomb.....	III	954
— de vanadium.....	III	760	— de potasse.....	II	252
Sesquiplombamyle.....	V	1056	— de soude.....	II	427
Sesquiplombéthyle.....	V	1053	— de strontiane.....	II	536
Sesquistannéthyle.....	V	1051	— de zinc.....	III	628
Sesquistannéthyle.....	V	1042	— de zircone.....	II	717
Sesquisulfure de cobalt.....	III	550	Silicatisation.....	II	843
— de chrome.....	III	494	Silice.....	I	1022
— d'étain.....	III	808	— anhydre.....	I	1023
— de fer.....	III	178	— hydratée.....	I	1027
Sesquitérène.....	VI	96	Silicification.....	I	1057
Sève des végétaux.....	VI	740	Silicium.....	I	1013
— (son extraction).....	VI	747	— (ses combinaisons avec le brome).....	I	1054
— ascendantes (composition de différentes).....	VI	742	— (sa combinaison avec le carbone).....	I	1059
— descendantes.....	VI	743	— (ses combinaisons avec le chlore).....	I	1047
Sèvres (vieux).....	II	867	— (ses combinaisons avec le fluor).....	I	1052
			— (sa combinaison avec l'hydrogène).....	I	1045
			— (ses combinaisons avec l'iode).....	I	1052
			— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	I	1020
			— (sa combinaison avec le soufre).....	I	1056
			— (son équivalent).....	I	48
			— amorphe.....	I	1013
			— cristallisé.....	I	1018, II 48
			— graphitoïde.....	I	1017
			Siliciures (généralités).....	II	111
			— d'antimoine.....	III	879
			— d'argent.....	III	1156

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1111

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Siliciures de cuivre.....	III	1010	Souchet alimentaire (<i>Cyperus</i>	VI	804
— d'étain.....	III	841	<i>esculentus</i>).....	VI	804
— de fer.....	III	488	Soude.....	II	347
— de manganèse.....	III	46	— (son dosage).....	II	348
— d'or.....	III	1222	— (son dosage en chimie organi-	IV	90
— de platine.....	III	1267	que).....	IV	90
Silico-décitungstates.....	III	744	— (sa présence dans le règne	IV	871
Silico-fluorure de chrome.....	III	494	végétal).....	IV	871
Silico-tungstates.....	III	713	— (délimitation de la).....	II	405
Sillimanite.....	II	680	— à l'alcool.....	II	347
Similor.....	III	1032	— à la chaux.....	II	347
Sinapine.....	V	573	— artificielle brute.....	II	398
Sinapisine.....	V	305, 572	— de varech.....	II	395
Sinapoline.....	IV	717, 571	Soudure des plombiers.....	III	938
Sinkaline.....	V	573	Soufrage des tissus de laine.....	VI	314
Sinnamine.....	IV	716, 570	Soufre.....	I	492
Smalt.....	III	558	— (ses combinaisons avec l'azote)	I	569
— (son emploi dans la pein-	VI	365	— (ses combinaisons avec le	I	576
ture).....	VI	365	brome, l'iode et le fluor).	I	576
Smilacine.....	V	201	— (ses combinaisons avec le	I	571
Smithsonite.....	III	627	chlore).....	I	571
Sodium.....	II	339	— (ses combinaisons avec l'hy-	I	552
— (ses propriétés).....	II	339	drogène).....	I	552
— (ses alliages).....	II	433	— (ses combinaisons avec l'oxy-	I	508
— (ses combinaisons avec l'oxy-	II	346	gène).....	I	507
— (son équivalent).....	I	45	— (son dosage).....	I	507
— (sa préparation).....	II	340	— (son dosage en chimie organi-	IV	85
Sodium-éthyle.....	V	1020	— (son emploi dans les recher-	IV	14
Soffioni.....	I	994	ches de chimie organique)	IV	14
Soie.....	VI	668	— (son équivalent).....	I	44
— (décreusage, dégommage,	VI	345	— (son équivalent en volume)..	I	557
cuite de la).....	VI	345	— (son extraction).....	I	503
Sol (absorption des gaz par le)..	VI	857	— (ses usages).....	I	507
— (dessiccation spontanée du)..	VI	853	— (fleur de).....	I	506
— (étude du).....	VI	841	— doré d'antimoine.....	III	875
— (faculté hygrométrique des)..	VI	854	— des philosophes.....	I	520
— (son pouvoir absorbant pour	VI	855	Sources salées (exploitation des).	II	358
la chaleur).....	VI	855	Sous-acétate de plomb (son em-	IV	12
— (ses propriétés physiques)...	VI	850	ploi dans l'analyse organi-	IV	12
— arables (analyse chimique	VI	863	que).....	IV	12
des).....	VI	863	— arsénite de sesquioxyde de fer	III	212
— argileux.....	VI	845	— azotates de fer.....	III	193
— — (résultats d'analyses de).	VI	869	— bromure de cacodyle.....	IV	227
— calcaires.....	VI	846	— chlorure de cacodyle.....	IV	226
— — (résultats d'analyses de)	VI	873	— de carbone.....	I	948
— humifères.....	VI	848	— de palladium.....	III	1326
— — (composition des).....	VI	875	— iodure de cacodyle.....	IV	227
— magnésiens.....	VI	847	— oxyde d'antimoine.....	III	846
— sablonneux.....	VI	843	— — d'argent.....	III	1140
— — (résultats d'analyse de).	IV	866	— — de bismuth.....	III	887
Solanidine.....	V	195	— — de fer.....	III	66
Solanine.....	IV	600, 195	— — de plomb.....	III	941
Solfatares.....	I	503	— — de potassium.....	II	160
Son de froment.....	IV	1001, 842	— — d'uranium.....	III	576
Sorbine.....	V	409	— — de zinc.....	III	597
— (sa fermentation alcoolique)	V	276	— phosphate d'ammoniaque... ..	II	489
			— — de protoxyde de fer... ..	III	209

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sous-résines	VI	170	Stéarates d'amylène.....	V	845
— sélénite de sesquioxyde de fer.....	III	208	— insolubles (tableau des).....	V	843
— — de zinc.....	III	625	— de méthylène.....	V	845
— sulfates de cuivre.....	III	1015	— de potasse.....	V	841
— — de fer soluble.....	III	202	— de soude.....	V	842
— — — et de potasse.....	III	206	Stéarérine.....	VI 310,	646
— sulfure d'arsenic.....	I	702	Stéarines.....	V	835
— — de bismuth.....	III	899	— naturelle.....	V	837
— — de fer.....	III	176	— — (son identité avec les stéarines artificielles).....	V	840
— — de phosphore.....	I	664	Stéaroglycérate de potasse.....	V	839
— — — (ses états isomériques).....	I	666	Stéatite.....	II	628
Spaniolitmine.....	VI	241	Stibamyles.....	V	1075
Spartéine.....	IV	684	Stibdiamyle.....	V	1076
Spath calcaire.....	II	985	Stibéthyle.....	V	1061
— fluor.....	II	554	— (action de l'oxygène sur le).....	V	1063
— d'Islande.....	II	583	— (ses combinaisons).....	V	1062
— pesant.....	II	516	Stibéthylum.....	V	1069
Speiss.....	III	528	Stibines.....	IV	496
Sperma-ceti.....	V	964	Stibméthyle.....	V	1071
Spermatine.....	VI	644	Stibonium.....	IV	496
Spermatozoides.....	VI	644	Stibtriamyle.....	V	1075
Sperme.....	VI	643	Stilbène.....	V	608
Sphène.....	III	843	Stilbyle.....	IV	469
Spinelle.....	II	650	Strass colorés.....	II	907
— rouge.....	III	505	— incolore.....	II	906
Spiréine.....	VI	273	Strombite.....	II	535
Spirimide.....	VI	126	Strontiane.....	II	526
Spodumène.....	II	435	— (son dosage).....	II	528
Spongine.....	VI	670	— (son dosage en chimie organique).....	IV	90
Squelette tégumentaire des insectes et des crustacés.....	VI	719	— carbonatée.....	II	535
Stalactites.....	I 838,	II 581	— sulfatée.....	II	532
Stalagmites.....	I 838,	II 581	Strontianite.....	II	535
Stanamyles.....	V	1052	Strontium.....	II	526
Stannéthyles.....	V	1050	— (son équivalent).....	I	45
Stannates.....	III	785	Strychnine.....	IV	601
— d'ammoniaque.....	III	786	— bromée.....	IV	602
— de baryte.....	III	787	— chlorée.....	IV	602
— de chaux.....	III	787	— iodée.....	IV	602
— de chrome.....	III	788	— trichlorée.....	IV	602
— de cobalt.....	III	788	Stuc.....	II	574
— — oxydulé.....	III	789	— à la chaux.....	II	575
— de cuivre.....	III	1027	Styracine.....	V	664
— de fer.....	III	787	Styracone.....	V	661
— de magnésie.....	III	787	Styrax liquide.....	VI	187
— de manganèse.....	III	787	Styrol.....	VI	59
— de mercure.....	III	1120	Styrone.....	V	661
— de potasse.....	III	786	Subéramide.....	V	869
— de protoxyde d'étain.....	III	787	Subéranilide.....	V	868
— de soude.....	III	786	Subérates.....	V	868
— de zinc.....	III	787	— de méthylène.....	V	869
Stannéthyles.....	V 1033,	1039	Subérine.....	IV 759,	V 944
Stannodéthyle.....	V	1048	Subérone.....	V	868
Staurotide.....	II	680,	Sublimé corrosif.....	III	1082
Stéarates.....	V	841	Substances accélératrices dans le daguerréotype.....	III	1436
— d'ammoniaque.....	V	842	— antiseptiques.....	VI	735

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

4143

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Substance cornée	VI	676	Sucre (action de la chaleur sur le)	V	11
— extractives du sang	VI	499	— (action de la potasse et de la		
— hémiorganisées	VI	916	chaux à une haute tempé-		
— minérales des farines	VI	827	rature sur le)	V	17
— saccharifères (détermination			— (analyse des)	V	70
de leurs rendements indus-			— (fabrication du)	V	21
triels par l'analyse optique)	V	90	— d'amidon	V	50
— végéto-vitelline	VI	927	— de betterave (sa fabrication).	V	23
— vitellines	VI	662	— bruts (leur analyse par la sac-		
Substitutions	VI	473, 16, 18	charimétrie optique)	V	85
Suc d'aloès	VI	272	— — et sucres raffinés mélangés		
— gastrique	VI	549	aux glucoses concrets		
— — (ses propriétés physiolo-			(analyse par la sac-		
giques)	VI	553	charimétrie optique)	V	87
— gommeux des végétaux	VI	746	— candi	V	40
— intestinal	VI	571	— de canne	V	2
— laiteux des végétaux	VI	743	— — — (sa fabrication)	V	33
— pancréatique	VI	566	— — — (sa fermentation al-		
— — (son altération spontanée			coolique pro-		
ou morbide)	VI	568	duite par la le-		
— — (ses propriétés physiolo-			vûre de bière)	V	270
giques et ses fonctions)	VI	570	— — — (sa fermentation al-		
— résineux des végétaux	VI	746	coolique pro-		
Succin	V	173	duite par des		
Succinamide	V	877	matières azotées		
Succinates	V	871	autres que la le-		
— d'ammoniaque	V	872	vûre de bière)	V	273
— d'argent	V	876	— — — (raffinage du)	V	36
— de baryte	V	873	— de caroubier	V	50
— de cadmium	V	874	— combinés aux alcalis (leur		
— de chaux	V	873	analyse par la saccharimé-		
— de chrome	V	874	trie optique)	V	87
— de cobalt	V	875	— de chiffons	V	62
— de cuivre	V	875	— de diabète	V	63
— de fer	V	874	— d'érable	V	42
— de magnésie	V	874	— du foie	VI	728
— de manganèse	V	874	— de fruits lévogyre	V	64
— de mercure	V	876	— de gélatine	V 713, VI 479,	480
— de méthylène	V	880	— incristallisable	V	64
— de nickel	V	875	— interverti	V	3, 10
— de plomb	V	875	— de lait	V	97
— de potasse	V	872	— — — (son dosage)	V	99
— de soude	V	872	— — — (fermentation al-		
— de strontiane	V	873	coolique du)	V	275
— d'uranium	V	875	— de maïs	V	49
— d'urée	VI	378	— de miel	V	63
— de zinc	V	874	— nitré	V	6
Succinome	V	873	— d'orge	V	41
Succinosalicyle	VI	124	— de palmier	V	44
Succitérène	VI	174	— de pomme	V	41
Sucrate de baryte	V	6	— de raisin	V	50
— de chaux	II 540,	V	— royal	V	40
— de cuivre et de chaux	V	8	— de sirop	V	11
— de plomb	V	9	— de sorgho	V	47
— de potasse	V	6	— tapé	V	40
— de soude	V	6	— de l'urine	VI	605
Sucres	V	1	Sueur	VI	645
— (action de l'acide azotique sur le)	V	14	Suif	V	931

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Suif de pinuy	v	930	Sulfates (propriétés générales des)	II	122
Suint	VI	646	— (caractères distinctifs, prépa-		
Sulfacétates	IV	210	— ration, dosage des)	-II	123
— d'argent	IV	210	— d'acide anisamique	v	684
— de baryte	IV	210	— — — tantalique	III	671
— de plomb	IV	210	— — — tungstique	III	728
— de potasse	IV	210	— — — vanadique	III	774
Sulfacides (définition des)	I	12	— d'alumine	II	667
Sulfaméthylane	v	496	— — — basiques	II	668
Sulfamide	II	492	— — — neutre	II	667
Sulfamylates	v	525	— — — et d'ammoniaque	II	675
Sulfanisolide	v	690	— — — et de magnésie	II	676
Sulfantimoniate d'argent	III	1168	— — — et de potasse	II	669
— de cuivre	III	1028	— — — et de soude	II	675
— de mercure	III	1122	— ammon	II	492
Sulfantimonite d'argent	III	1168	— ammoniacobaltique	III	563
— de cuivre	III	1028	— d'ammoniaque acide et anhy-		
Sulfarséniate d'ammoniaque et de			— dre	II	493
magnésie	II	616	— — — anhydre	II	492
— d'argent	III	1167	— — — neutre	II	480
— de baryte	II	511	— — — neutre (sels dou-		
— de cadmium	III	656	— — — bles formés par		
— de chaux	II	558	— — — le)	II	480
— de chrome	III	502	— — — d'ammoniaque et de		
— de cobalt	III	559	— — — lithine	II	484
— de cuivre	III	1028	— — — et de soude	II	484
— d'étain	III	815	— d'antimoine	III	881
— de fer (protoxyde)	III	215	— d'argent	III	1161
— — — (sesquioxyde)	III	216	— artificiels cristallisés (liste des)	II	1005
— de lithine	II	445	— d'asparagine	IV	344
— de magnésie	II	616	— de baryte	II	515
— de mercure	III	1121	— — — (son emploi dans		
— de nickel	III	527	— — — la peinture)	VI	352
— de potasse	II	188	— — — (son état naturel)	II	516
— — — et de soude	II	372	— de bismuth	III	905
— de soude	II	372	— de bismuthéthyle	v	1061
— de strontiane	II	531	— de cacodyle	IV	231
— d'uranium	III	593	— de cacoplatyle	IV	226
— de zinc	III	631	— de cadmium	III	653
Sulfarsénite d'argent	III	1167	— de caféine	IV	668
— de baryte	II	512	— de caprylamine	IV	732
— de cadmium	III	656	— de carbyle	v	377
— de chaux	II	558	— de cérium (protoxyde)	II	747
— de chrome	III	502	— céroso-cériques	II	748
— de cobalt	III	559	— de chaux anhydre	II	569
— de cuivre	III	1028	— — — hydraté	II	569
— d'étain	III	815	— — — (son emploi dans la		
— de fer (protoxyde)	III	216	— — — peinture)	VI	352
— — — (sesquioxyde)	III	216	— — — et de soude (dou-		
— de lithine	II	445	— — — ble)	II	577
— de mercure	III	1122	— de chrome (protoxyde) et de		
— de nickel	III	527	— potasse (double)	III	495
— de potasse	II	189	— de chrome (sesquioxyde)	III	496
— de soude	II	372	— — — basiques	III	497
— d'uranium	III	593	— — — neutre	III	496
— de zinc	III	631	— de cinchonine	IV	592
Sulfatage des grains	VI	812	— de cobalt	III	553
Sulfates	II	939	— — — (sa préparation)	III	554

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1115

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sulfate de codéine	IV	565	Sulfate de morphine	IV	561
— de conine	IV	615	— de narcotine	IV	570
— de cuivre (deutoxyde)	III	1013	— de nickel	III	523
— — — (protoxyde)	III	1013	— — — et d'ammoniaque	III	523
— — — et d'ammoniaque (double)	III	1017	— — — et de potasse	III	523
— — — et de potasse (dou- ble)	III	1016	— de nicotine	IV	630
— cuminamique	V	656	— de niobium	III	686
— diamidobenzoïque	V	626	— d'osmium	III	1301
— de didyme	II	759	— d'oxychlorure de platine bi- ammoniacal	III	1281
— — — et d'ammoniaque	II	760	— d'oxycobaltiaque	III	565
— — — et de potasse	II	760	— d'oxyde d'arsénéthylum	V	1011
— — — et de soude	II	760	— — — de cæsium (neutre)	III	1423
— d'étain (bioxyde)	III	813	— — — d'éthylstannéthyle	V	1037
— — — (protoxyde)	III	812	— — — de méthylstanné- thyle	V	1037
— d'éthylamine	IV	722	— — — de rubidium	III	1420
— de fer (peroxyde)	III	199	— — — de tellurométhyle	V	495
— — — basiques	III	201	— — — vert d'uranium	III	589
— — — (protoxyde)	III	196	— de palladium	III	1329
— — — — et de bioxyde d'azote	III	199	— — — ammoniacal	III	1331
— — — formé par l'oxyde magnétique	III	204	— de pipéridine	IV	679
— de fuscobaltiaque	III	568	— de platine (bioxyde)	III	1270
— de glucine	II	698	— — — (protoxyde)	III	1270
— — — et de potasse	II	699	— — — (protoxyde) ammo- niacal	III	1274
— d'indigo	VI	213	— — — (protoxyde) bi-am- moniacal	III	1276
— d'indium	III	1429	— de plomb	III	943
— d'iridium (bioxyde)	III	1311	— de potasse	II	218
— de lanthane	II	754	— — — (son dosage dans une potasse du commerce)	II	242
— de lithine	II	447	— — — neutre	II	218
— — — et de potasse	II	448	— de quinine	IV	579
— — — et de soude	II	448	— — — du commerce ou sulfate bibasique	IV	580
— de lutéocobaltiaque	III	566	— — — neutre	IV	585
— de magnésie	II	617	— de rhodium	III	1320
— de manganèse (protoxyde)	III	48	— de roséocobaltiaque acide	III	569
— — — — et d'ammonia- que	III	50	— — — neutre	III	570
— — — — et de potasse	III	49	— de ruthénium bi-ammoniacal	III	1343
— — — — et de soude	III	49	— de sesquiplombamyle	V	1057
— de manganèse (sesquioxyde)	III	50	— de sesquiplombéthyle	V	1053
— — — — basique	III	51	— de sesquistannéthyle	V	1051
— — — — et d'ammonia- que	III	52	— de sesquistannéthyle	V	1046
— — — — et de potasse	III	52	— de stannéthyle	V	1050
— de mercure	III	1112	— de stannéthyle	V	1044
— — — (deutoxyde)	III	1112	— de stibéthyle	V	1067
— — — — (ses combinai- sons avec l'ammonia- que)	III	1128	— de stibéthylum	V	1070
— — — — (protoxyde)	III	1112	— de stibméthylum	V	1074
— de mercuroséthyle	V	1080	— de stibtriamyle	V	1076
— mésityque	IV	212	— de stibtriéthyle	V	1068
— de méthylamine	IV	727	— de soude	II	374
— de méthylène	V	495	— — — (son extraction des eaux mères des marais salants)	II	365
— de molybdène	III	754	— — — (sa préparation)	II	381

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sulfate de strontiane.....	II	532	Sulfide de leucène.....	I	972
— de strychnine.....	IV	605	— de mélène.....	I	972
— de thallium (peroxyde).....	III	1398	— de phaiène.....	I	972
— — — (protoxyde).....	III	1397	— de phalène.....	I	972
— de thorie.....	II	726	— de phélène.....	I	972
— de titane.....	III	842	— de xanthène.....	I	972
— de triméthylamine.....	IV	728	— de xuthène.....	I	972
— d'uranium (peroxyde).....	III	589	Sulfindates.....	VI	216
— — — (peroxyde) et de			Sulfisatanite d'ammoniaque....	VI	223
potasse.....	III	590	Sulfisatates.....	VI	215
— — — (protoxyde).....	III	588	Sulfisathyde.....	VI	223
— — — et d'ammoniaque			Sulfites (propriétés générales des)	II	123
(double).....	III	590	— (caractères distinctifs, prépa-		
— — — et de soude (dou-			ration, dosage des).....	II	124
ble).....	III	590	— (leur préparation).....	II	388
— d'urée.....	VI	378	— (leurs usages).....	II	387
— de vanadium (deutoxyde)....	III	773	— d'alumine.....	II	676
— d'yttria.....	II	734	— d'ammoniaque.....	II	481
— de zinc basiques.....	III	623	— — — anhydres.....	II	494
— — — neutre.....	III	620	— — — et de bichlorure de		
— — — neutre (sa prépara-			mercure.....	III	1115
tion, ses usages).....	III	622	— d'argent.....	III	1162
— de zircone.....	II	715	— de baryte.....	III	519
Sulfato-carbonate de baryte....	II	523	— de bichlorure de carbone...	I	932
Sulfaurate de sodium.....	III	1222	— de cadmium.....	III	655
Sulfazidate de potasse.....	II	257	— de camphre.....	V	582
Sulféthamates d'ammoniaque...	V	395	— de chaux.....	III	578
— de plomb.....	V	393	— de chrome.....	III	501
Sulfhydrate d'ammoniaque.....	II	473	— de cobalt.....	III	554
— — — sulfurés.....	II	474	— de cuivre.....	III	1017
— — — monosulfuré.....	II	474	— — — (leurs combinaisons		
— — — quadrisulfuré.....	II	475	avec les sulfites		
— — — trisulfuré.....	II	475	alcalins).....	III	1017
— — — sextisulfuré.....	II	475	— de didyme.....	II	760
— d'amylène.....	V	529	— d'étain.....	III	813
— d'azobenzoyle.....	V	608	— de fer (peroxyde).....	III	206
— de carbacétine.....	IV	214	— — — (sesquioxyde).....	III	206
— de carvol.....	VI	155	— de glucine.....	II	699
— d'éthylamine.....	IV	721	— de magnésie.....	II	619
— de méthylène.....	V	488	— de manganèse.....	III	52
— de sulfures (généralités)....	II	103	— de mercure.....	III	1143
— — — d'allyle.....	V	566	— — — (deutoxyde):.....	III	1143
— — — d'ammonium.....	II	473	— — — — neutre (ses		
— — — d'amyle.....	V	530	combinaisons avec		
— — — de baryum.....	II	510	les sulfites		
— — — de calcium.....	II	556	alcalins).....	III	1144
— — — de lithium.....	II	445	— — — et de potasse.....	III	1114
— — — de magnésium.....	II	615	— — — et de soude.....	III	1114
— — — de potassium.....	II	185	— de nickel.....	III	524
— — — de sodium.....	II	371	— d'osmium (peroxyde).....	III	1304
— — — de stibtriéthyle...	V	1069	— de palladium ammoniacal (pro-		
— — — de strontium.....	II	530	toxyde).....	III	1334
Sulfhydrindates.....	VI	216	— de platine (bioxyde).....	III	1271
Sulfhydrines.....	V	811	— — — (peroxyde).....	III	1271
Sulfhydromètre.....	I	563	— de plomb.....	III	946
Sulfhydrométrie.....	I	555, 563	— de potasse.....	II	221
Sulfide d'alphène.....	I	972	— de protochlorure de carbone.	I	934
— d'argène.....	I	972			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sulfite de protoxyde et de deu- toxyde de cuivre (doubles)	III	1017	Sulfocyanhydrate d'ammoniaque.	II	472
— de rhodium.....	III	1320	— — — (action de la cha- leur sur le)....	I	972
— de soude.....	II	385	— — — hydrosulfuré.....	II	472
— de strontiane.....	II	533	— d'amylène.....	V	530
— d'uranium.....	III	590	— de cinchonine.....	IV	593
— de zinc.....	III	624	— de codéine.....	IV	566
— de zircone.....	II	716	— de morphine.....	IV	560
Sulfo-antimoniate d'ammoniaque.	III	874	— de quinine.....	IV	586
— — de baryum.....	III	875	— de strychnine.....	IV	606
— — de cadmium.....	III	875	Sulfocyanide de cuivre.....	III	1002
— — de calcium.....	III	875	— de fer.....	III	172
— — de potassium.....	III	873	— de mercure.....	III	1097
— — de sodium.....	III	874	Sulfocyanogène.....	I	969, 970
— — de strontium.....	III	875	Sulfocyanures.....	I	968
— — de zinc.....	III	875	— (généralités).....	II	99
Sulfoarséniates.....	II	259	— d'allyle.....	V	566
Sulfobases (définition des).....	I	42	— — — (sa combinaison avec l'hydro- gène sulfuré) ..	V	573
Sulfobenzanilide.....	V	634	— — — (sa combinaison avec le sulfhy- drate de sulfure d'ammonium) ..	V	574
Sulfobenzide.....	VI	46	— — — (sa combinaison avec le sulfhy- drate de sulfure de baryum)....	V	575
Sulfobenzidylamide.....	VI	47	— — — (sa combinaison avec le sulfure de baryum)....	V	575
Sulfobenzoates.....	V	634	— — — (sa combinaison avec le sulfhy- drate de sulfure de calcium)....	V	575
Sulfobenzoline.....	V	608	— — — (sa combinaison avec le sulfhy- drate de sulfure de potassium)....	V	574
Sulfobenzol.....	V	609, 784	— — — (sa combinaison avec le sulfhy- drate de sulfure de sodium)....	V	574
Sulfobutylates de baryte.....	V	513	— — — (sa combinaison avec le sulfure de potassium) ..	V	574
— de chaux.....	V	514	— d'aluminium.....	II	666
— de potasse.....	V	513	— d'argent.....	III	1154
Sulfocacodylates d'antimoine...	IV	230	— de benzoyle.....	V	602
— de bismuth.....	IV	230	— de bismuth.....	III	899
— de cuivre.....	IV	230	— de cadmium.....	III	651
— d'or.....	IV	230	— de calcium.....	II	557
— de plomb.....	IV	230	— de caproyle.....	V	538
Sulfocaprylate de baryte.....	V	546	— de cobalt.....	III	547
— de potasse.....	V	545	— de cuivre.....	III	1002
Sulfocarbamilide.....	IV	689	— de fer.....	III	172
Sulfocarbonate d'argent.....	III	1167	— de magnésium.....	II	615
— de baryte.....	II	511			
— de cadmium.....	III	657			
— de chrome.....	III	502			
— de cobalt.....	III	559			
— de cuivre.....	III	1028			
— d'étain.....	III	816			
— de fer (protoxyde).....	III	216			
— — — (sesquioxyde).....	III	216			
— de lithium.....	II	446			
— de magnésie.....	II	616			
— de mercure.....	III	1122			
— de nickel.....	III	527			
— de potassium.....	II	188			
— de soude.....	II	371			
— de strontiane.....	II	531			
— de sulfure de calcium.....	II	557			
— — — de méthyle.....	V	492			
— d'uranium.....	III	593			
— de zinc.....	III	631			
Sulfocuménate de baryte.....	VI	55			
Sulfocyanates de sulfures métal- liques.....	I	969			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sulfocyanures de mercure	III	1097	Sulfophosphate de mercure	III	1121
— de molybdène	III	748	Sulfophosphite d'argent	III	1167
— de nickel	III	519	— de cuivre	III	1027
— de platine ammoniacal	III	1274	Sulfosels ammoniacaux	III	476
— de plomb	III	934	— d'argent	III	1166
— de potassium	II	181	— de bismuth	III	907
— de sesquiplombéthyle	V	1055	— de cadmium	III	656
— de sesquistannéthyle	V	1045	— de chrome	III	502
— de sodium	II	370	— de cobalt	III	559
— de stannéthyle	V	1041	— de cuivre	III	1027
— de strontium	II	531	— d'étain	III	815
— de thallium	III	1396	— de fer	III	215
— de zinc	III	614	— de mercure	III	1120
Sulfo-éthylolates	V	391	— de nickel	III	527
Sulfomannitates d'ammoniaque	V	122	— d'uranium	III	593
— de baryte	V	122	— de zinc	III	630
— de cuivre et d'argent	V	122	Sulfosuccinates	V	884
— de plomb	V	122	Sulfotellurate de magnésie	III	616
— de potasse	V	122	— de zinc	III	630
— de soude	V	122	Sulfotellurite d'argent	III	1166
Sulfomésitylate d'argent	IV	213	— de baryte	II	512
— de plomb	IV	213	— de cadmium	III	656
Sulfomolybdates	III	749	— de cuivre	III	1027
— d'ammoniaque	III	750	— d'étain	III	815
— d'argent	III	1168	— de lithium	II	445
— de baryte	III	750	— de mercure	III	1121
— de cadmium	III	751	— de potasse	II	190
— de cérium	III	751	— de strontiane	II	531
— de chaux	III	750	Sulfotungstates	III	725
— de chrome	III	751	— d'ammoniaque	III	725
— de cobalt	III	751	— d'argent	III	1168
— de cuivre	III	1028	— de baryte	III	725
— d'étain	III	816	— de cadmium	III	726
— de fer	III	751	— de cérium	III	726
— de glucine	III	750	— de chaux	III	725
— de lithine	III	749	— de chrome	III	726
— de magnésie	III	750	— de cobalt	III	728
— de manganèse	III	751	— de cuivre	III	1026
— de mercure	III	1122	— d'étain	III	816
— de nickel	III	751	— de fer	III	726
— de potasse	III	749	— de magnésie	III	726
— de soude	III	749	— de manganèse	III	726
— de strontiane	III	750	— de mercure	III	1122
— d'uranium	III	751	— de nickel	III	726
— d'yttria	III	751	— de soude	III	725
— de zinc	III	751	— de strontiane	III	725
— de zircon	III	751	— de zinc	III	726
Sulfonaphtalates	VI	72	Sulfovanadates	III	772
Sulfonaphtalidamates	VI	68	Sulfovanadites	III	772
Sulfonaphtalide	VI	73	Sulfovinates	V	374
Sulfonaphtaline	VI	73	— d'argent	V	376
Sulfonaphtates	VI	73	— de baryte	V	375
Sulfonarcotide	IV	509, 570	— de chaux	V	375
Sulfophlorétates	V	182	— de plomb	V	375
Sulfophosphate d'argent	III	1167	— de potasse	V	375
— de cuivre	III	1027	— — — (action de l'azo-		
— — — (deutosulfure)	I	665	— — — tate de potasse		
— — — (protosulfure)	I	665	— — — sur le)	V	376

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Sulfoxyphosphate de soude	I	660	Sulfure de potassium	II	184
— de potasse	I	661	— de rhodium	III	1319
Sulfures	II	940	— de ruthénium	III	1341
— (propriétés générales des)	II	100	— de sesquistanthyle	V	1045
— (caractères distinctifs, prépa- ration des)	II	101	— de silicium	I 1056,	II 951
— (leur emploi dans les recher- ches de chimie organique)	IV	25	— simples (leur préparation au moyen de l'électricité)	II	51
— d'acétyle	IV	199	— de sodium	II	370
— d'allyle	V 565,	VI 163	— de stibéthyle	V	1066
— d'aluminium	II 665,	952	— de strontium	II	530
— d'antimoine	III	871	— de styryle	V	664
— d'argent	III	1154	— de tantale	III	670
— d'arsenméthyléthylum	V	1014	— de tellurométhyle	V	494
— d'arsenmonométhyle	V	1016	— de thallium	III	1396
— d'arsentriéthyle	V	1010	— de thorium	II	725
— artificiels cristallisés (liste des)	II	997	— de tungstène	III	724
— de baryum	II	510	— d'uranium	III	587
— de benzoyle	V	602	— de zinc	III	614
— de bismuth	III 899,	900	— de zirconium	II	714
— de bore	I 1011,	II 951	Superphosphate de chaux	II	596
— de cacodyle	IV	228	Suppuration	VI	731
— de cadmium	III	651	Sycorétine	V 661,	VI 187
— de carbone	I	923	Synaptase	V 146,	594
— — — (ses composés déri- vés)	I	932	Synovie	VI	647
— de cétyle	V	559	Syringine	V	202
— de cobalt	III	549	Systèmes cristallins	I	80
— de cuivre	II	982			
— de didyme	II	758	T		
— doubles (leur préparation au moyen de l'électricité)	II	51	Tabac (<i>Nicotiana tabacum</i>)	IV	619
— d'étain	III	807	— (son analyse)	IV	636
— — — (ses combinaisons avec les sulfures de méthyle et d'amylo)	V	418	— (sa combustibilité)	IV	663
— d'éthyle et d'amylo	V	418	— (consommation du)	IV	665
— — — et de méthyle	V	418	— (culture du)	IV	620
— de fer	III 176,	222	— (son examen chimique)	IV	625
— de formyle	IV	234	— (sa fabrication)	IV	647
— de glucinium	II	097	— (matières azotées du)	IV	636
— d'indium	III 1429		— (préparation générale des feuilles de)	IV	647
— d'iridium	III 1310		— à fumer (fabrication des)	IV	657
— de lanthane	II	753	— à priser (fabrication du)	IV	648
— de lithium	II	445	— en rôles (fabrication du)	IV	657
— de magnésium	II 815,	952	Table pour l'analyse optique des substances saccharifères	V	92
— de manganèse	III	45	— sulfhydrométrique	I	564
— de mercure	III 1098		Tafelspath	I	1038
— de mercuroéthyle	V 1079		Tain	III 1104	
— de mercurosométhyle	V 1081		Talc	II 629	
— de molybdène	III 748		— hydraté	II 606	
— de nickel	III 519		Tanguine	V 202	
— d'or	III 1221		Tangue	VI 889	
— d'osmium	III 1300		Tannage	IV 387	
— de palladium	III 1328		Tannates	IV 366	
— de platine	III 1266		— d'ammoniaque	IV 367	
— de plomb	III 934		— d'antimoine	IV 368	
			— d'argent	IV 369	
			— de baryte	IV 367	
			— de caféine	IV 668	

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Tannate de chaux	IV	367	Tartrate de cadmium	IV	252
— de cinchonine	IV	594	— de chaux	IV	251
— de cuivre	IV	369	— de chrome	IV	254
— d'étain	IV	368	— de cinchonine	IV	594
— de fer	IV	367	— de cobalt	IV	255
— de magnésie	IV	367	— de conine	IV	616
— de mercure	IV	369	— de cuivre	IV	261
— de plomb	IV	368	— d'étain	IV	255
— de potasse	IV	367	— de fer	IV	253
— de quinine	IV	587	— de lithine	IV	250
— de soude	IV	367	— de magnésie	IV	252
— de strychnine	IV	607	— de manganèse	IV	253
— de théobromine	IV	673	— de mercure	IV	262
— de zinc	IV	368	— — — ammoniacal	IV	263
Tannins	IV	362	— de méthylène	V	498
— (emploi dans l'analyse orga- nique)	IV	12	— de morphine	IV	561
— (produits de sa décomposi- tion)	IV	369	— de nickel	IV	255
— du cachou	IV	381	— de nicotine	IV	631
— du café	IV	383	— de palladium	IV	263
— du chêne	IV	385	— de plomb	IV	256
— du <i>Morus tinctoria</i>	IV	384	— de potasse	IV	248
— du quinquina	IV	385	— de quinine	IV	587
Tannomélانات	IV	372	— de sesquiplombéthyle	V	1054
Tantalates alcalins (leurs carac- tères distinctifs)	III	663	— de soude	IV	249
— d'ammoniaque	III	662	— de strontiane	IV	251
— d'argent	III	663, 1166	— de strychnine	IV	607
— artificiels cristallisés	II	1014	— d'uranium	IV	262
— de baryte	III	663	— d'urée	VI	378
— de magnésie	III	663	— de zinc	IV	255
— de mercure	III	663	Tartre cru	IV	248
— de potasse	III	661	— des dents	VI	545
— de soude	III	662	— martial soluble	IV	254
Tantale	III	658	— stibié	IV	257
— (ses propriétés, sa prépara- tion)	III	658	Tartrélates	IV	266
— (ses combinaisons avec l'oxy- gène)	III	659	Tartro-arséniates	IV	261
— (son équivalent)	I	63	— arsénites	IV	261
Tantalite	III	659	Tartroborates	IV	260
Tapioca	IV	998	Tartronates	IV	271
Taraxacine	V	202	Tatou (composition de sa cara- pace)	VI	679
Tartrates	IV	265	Taurine	VI	441
Tartramate d'ammoniaque	IV	273	Teillage du chanvre et du lin	VI	308
Tartramide	IV	272	Teinture	VI	308, 319
Tartramylate d'argent	V	527	— alcaline martiale de Stahl	III	191
Tartrates (généralités)	IV	246	— en bleu	VI	325
— d'allyle	V	576	— en jaune	VI	330
— d'alumine	IV	253	— en rouge	VI	323
— d'ammoniaque	IV	250	Télérythrine	VI	232
— d'antimoine	IV	256	Télésie	II	642
— — — et de potasse	IV	257	Telluramyle	V	1002
— d'argent	IV	263	Tellurates (propriétés générales, caractères distinctifs des)	II	130
— d'asparagine	IV	345	— (préparation, dosage des)	II	131
— de baryte	IV	250	— d'alumine	II	677
— de bismuth	IV	256	— d'ammoniaque	II	482
			— d'argent	III	1163
			— de baryte	II	520
			— de chaux	II	580

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1121

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Tellurate de chrome	III	501	Tellurures (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation, dosage des)....	II	109
— de cobalt	III	555	— d'antimoine	III	878
— de cuivre	III	1019	— de plomb	III	937
— de fer (protoxyde)	III	208	— de potassium	II	190
— — (sesquioxyde)	III	208	— de sodium	II	372
— de glucine	II	699	Tendons	VI	690
— de lithine	II	448	Tennantite	III	1028
— de magnésie	II	620	Terbinc	II 734, III	736
— de manganèse	III	54	Terbium	II	736
— de mercure	III	1116	— (son équivalent)	I	53
— de peroxyde d'uranium	III	591	Térébates	VI	102
— de plomb	III	947	Térébène	IV 23, VI	89
— de potasse	II	222	— (action de l'iode sur le)	VI	92
— de soude	II	389	Térébenthène	VI	95
— de strontiane	II	534	Térébenthines	VI	86, 166
Tellure	I	586	— ordinaire	VI	166
— (ses combinaisons avec le brome)	I	591	Térébilène	VI	94
— (ses combinaisons avec le chlore)	I	590	Térécamphène	VI	96
— (ses combinaisons avec le fluor)	I	591	Téréphalamide	VI	103
— (ses combinaisons avec l'hydrogène)	I	589	Téréphalate d'éthyle	VI	103
— (ses combinaisons avec l'iode)	I	591	— de méthyle	VI	103
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	I	587	Téréphalnitride	VI	103
— (ses combinaisons avec le sélénium)	I	592	Téropiammon	IV	567
— (ses combinaisons avec le soufre)	I	592	Terpinol	VI	101
— (son équivalent)	I	45	Terrain cambrien	I	122
Telluréthyle	V	392, 1002	— créacé	I	120
Telluricyanure de potassium	II	183	— devonien	I	121
Telluriméthyle	V	1002	— houiller	I	121
Tellurites (propriétés générales, caractères distinctifs, préparation, dosage des)	II	131	— ignés	I	122
— d'alumine	II	677	— jurassique	I	120
— d'ammoniaque	II	483	— pénéen	I	121
— d'argent	III	1163	— primitifs	I	122
— de baryte	II	521	— secondaires	I	120
— de chaux	II	580	— sédimentaires	I	116
— de chrome	III	501	— silurien	I	122
— de cobalt	III	555	— tertiaire	I	120
— de cuivre	III	1020	— de transition	I	121
— de glucine	II	699	— de trias	I	121
— de lithine	II	448	Terres (leur densité)	VI	851
— de magnésie	II	620	— (leur imbibition par l'eau)	VI	851
— de manganèse	III	54	— (leur ténacité, leur adhérence)	VI	852
— de mercure	III	1116	— de bruyère	VI	845
— de peroxyde d'uranium	III	591	— à foulon	II	687
— de plomb	III	947	— arables (leur pouvoir absorbant)	VI	860
— de potasse	II	223	— de Cassel	I	759
— de soude	II	390	— de Cologne	I 759, II	362
— de strontiane	II	534	— cuites	II	858
— de zinc	III	625	— foliée minérale	IV	189
Tellurométhyle	V	493	— — de tartre	IV	187
			— d'ombre (couleur)	VI	362
			— de Sienne	VI	362
			— verte de Vérone	VI	367
			Terreau	VI	848
			— (composition du)	VI	875

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Tests de crustacés	VI	719	Thiofurfol	VI	147
— — — (matière colorante des).....	VI	719	Thionessal.....	V	608
Tétrabromure d'hexéthylène....	V	739	— bibromé	V	608
— de triéthylène.....	V	742	— binitré	V	608
Tétrachlorure d'arsenmonométhyle	V	1016	Thionurate d'ammoniaque.....	VI	402
Tétramines.....	IV	471	Thiosalicol.....	VI	126
— triéthylénique	V	739	— bromé	VI	128
Tétrammonium hexéthylène-tétréthylque.....	V	740	Thiosinnamine	IV	716,
— pentéthylène-hexéthylque....	V	740	Thiotoluates	VI	53
— — pentéthylque	V	740	Thorioc	II	721
— — tétréthylque	V	740	— (son dosage).....	II	723
Tétramylène.....	VI	25	— (sa séparation de la zircone, de la glucine, de l'alumine, de la magnésie, de la chaux, de la strontiane, de la baryte et des oxydes alcalins)	II	724
Tétraphylline.....	II	435, 438	Thorium ou thorinium.....	II	721
Tétrathionates (généralités).....	II	127	— (son équivalent).....	I	52
— de baryte.....	II	520	Thujine.....	V	195
— de plomb.....	III	946	Thymène.....	VI	156
— de protoxyde de fer.....	III	207	Thymol.....	V	989,
Tétréallylamine.....	V	341, 347	— binitré.....	V	990
Tétréthyltétrammonium.....	V	739	— trinitré.....	V	990
Tétréthylurée	VI	384	Thymoïl.....	V	990,
Tétroxéthylénamine	V	729	Thymoïlol.....	V	990,
Tétrylamine.....	IV	731	Tige des plantes	VI	806
Thaccétone	IV	214	— — — acotylédonnées (ses caractères anatomiques).....	IV	786
Thallium.....	III	1381	— — — (ses caractères chimiques).....	IV	787
— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	1384	— — — dicotylédonnées (ses caractères anatomiques).....	IV	776
— (son dosage).....	III	1387	— — — (ses caractères chimiques).....	IV	787
— (son extraction)	III	1403	— — — monocotylédonnées (ses caractères anatomiques) ..	IV	785
— (sa place dans la classification des métaux).....	III	1406	— — — (ses caractères chimiques)	IV	787
— (sa séparation de l'antimoine, de l'étain et du bismuth, du zinc, du cadmium, du nickel, du cobalt, du manganèse, du chrome, de l'aluminium, du fer).....	III	1389	Tinckal	II	421
— (sa séparation de l'argent, du mercure, du cuivre, du plomb)	III	1388	Tissu cellulaire des organes des animaux.....	VI	680
— (sa séparation de la magnésie, de la baryte, de la strontiane et de la chaux, des métaux alcalins).....	III	1390	— — des racines, des feuilles et des fruits (ses caractères chimiques) ..	IV	767
— métallique (sa préparation) ..	III	1383	— réticulaire de la peau.....	VI	671
Thé (<i>Thea sinensis</i>).....	VI	806	— utriculaires.....	IV	761
Thébaïne	IV	573	— — (caractères anatomiques)	IV	761
Théine.....	IV	666	— — des champignons (ses caractères chimiques)	IV	767
Thenardite	II	379	— — des racines (composition)	IV	791
Théobromine	IV	672	— des végétaux.....	IV	743, 746
Thérythine	IV	214	— végétaux.....	VI	311
Thiacétates	V	356	Titanates (généralités).....	III	828
Thialdine.....	V	343, 345	— artificiels cristallisés (liste des)	II	1014
Thianisylol	V	680			
Thiocinnol	V	667			
Thiocuminoïl	V	651			

TABLE GÉNÉRALE DES MATIÈRES.

1123

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Titanate de fer	III	829	Triacétine	V	813
Titane	III	823	Triamides	IV	522
— (sa combinaison avec l'aluminium)	III	842	Triamines	IV	470
— (ses combinaisons avec l'oxygène)	III	824	Triamylamine	IV	730
— (son équivalent)	I	57	Triamylène	VI	25, 32
Titanite	III	843	Triarachine	V	833
Titre cyanométrique	II	181	Triazo-hexaméthylénamine	V	693
— d'une dissolution de potasse ou de soude	II	242	Tribenzoycine	V	895
— pondéral	II	237	Tribenzylamine	V	604
— — d'une potasse (sa détermination)	II	238	Tribromhydrine	V	807
— — d'une soude (sa détermination)	II	240	— (action du sodium sur la)	V	809
Toile d'araignée	VI	670	— hydratée	V	807
Tôle (sa fabrication)	III	263	Tribromocodéine	IV	562
— d'acier	III	383	Tribromomésitylène	IV	213
Tolène	VI	187	Tribromophloroglucine	V	183
Toluène	VI	48	Tribromure de diéthylène-triéthyl-triammonium	V	739
— (ses dérivés chlorés)	VI	51	— de pentéthylène-tétréthyl-tétrammonium	V	739
— (ses produits d'oxydation)	VI	49	— de triéthylène-triéthyl-triammonium	V	739
— (sa transformation en alcool benzoïque et en acide toluïque)	VI	50	Tributyryne	V	815
Toluényle	VI	58	Tricétylamine	IV	731
Toluénylurée	VI	58	Tricétyliaque	V	558
Tolueugényle	VI	150	Trichloracétates	IV	206
Toluidine	VI	52	— d'ammoniaque	IV	207
Tolurate d'argent	V	649	— d'argent	IV	207
— de baryte	V	649	— de baryte	IV	207
— de chaux	V	649	— de chaux	IV	207
Toluylée	VI	386	— de potasse	IV	207
Tombac	III	1009, 1032	Trichloracétonitrile	IV	207
Topaze (fausse)	I	1040	Trichlorhydrine	V	804
— artificielle	II	907	— (action du sodium sur la)	V	809
— enfumée	I	1040	Trichloromésitylène	IV	213
— orientale	II	642	Trichloronaphtaline binitrée	VI	70
Topinambour (<i>Helianthus tuberosus</i>)	VI	802	Trichloroquinon	IV	416
— (alcool de)	V	427	Trichlorure de cinnamène bichloré	VI	59
Torpille (organe électrique de la)	VI	689	— d'osmium	III	1299
Touchaux	III	1227	Trichromate de potasse	III	468
Tourbe	IV	885	— de thallium	III	1403
Tourmaline apyre	II	435	Triéthylamine	IV	722
Tournesol	VI	226, 241	Triéthylène-triamine	V	737
— en drapeaux	VI	242	— triéthyltriamine	V	741
— en pains	VI	228	Triéthylméthylstannéthyle	V	1047
Trachées des végétaux (leurs caractères anatomiques)	IV	770	Triéthylnitropétroldiamine	VI	77
— — — (leurs caractères chimiques)	IV	773	Triéthylphosphine	IV	735
— — — (composition)	IV	788	Triéthylurée	VI	384
Treaz	VI	888	Trilactate monoéthylrique	V	776
Tréhalose	V	103	Trimargarine	V	847
Trempe de l'acier	III	308	Triméthylamine	IV	727
— des fontes	III	278	Triméthyléthylstannéthyle	V	1047
			Triméthylphosphine	IV	740
			— (son action sur le bromure de triéthylphosphonium brométhylrique)	V	750
			Trinitrine	V	811
			Trinitrocrésylates	V	989

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Urate de potasse.....	VI	392	Valérianate de quinine.....	IV	588
— de soude.....	VI	392	Valérines.....	V	823
— de strontiane.....	VI	393	Valérol.....	VI	157
Urée.....	IV	467, 486,	Valérone.....	V	536
— (ses combinaisons avec les oxydes).....	VI	379	Valéronitrile.....	V	535
— (sa combinaison avec l'oxyde d'argent).....	VI	380	Valérylène.....	VI	38
— (ses combinaisons avec l'oxyde de mercure).....	VI	379	Valérylurée.....	VI	388
— (son dosage dans l'urine)...	VI	591	Vanadates.....	III	762
— acétique.....	V	500	— d'alumine.....	III	765
— allylique.....	V	577	— d'ammoniaque.....	III	763
— des ammoniaques diatomiques.....	V	759	— d'argent.....	III	1166
— anilamique.....	V	632	— de baryte.....	III	764
— composées.....	VI	380	— de cadmium.....	III	766
— diéthylène-diéthylique.....	V	760	— de chaux.....	III	764
— éthylène-éthylique.....	V	760	— de cobalt.....	III	766
— éthylénique.....	V	759,	— de cuivre.....	III	1026
— métacélique.....	V	414	— d'étain.....	III	815
— sulfurées.....	VI	388	— de fer.....	III	766
Uréthane.....	IV	529,	— de glucine.....	III	765
— butylique.....	V	520	— de lithine.....	III	763
Urine.....	VI	585	— de magnésie.....	III	765
— (son analyse).....	VI	590	— de manganèse (protoxyde)...	III	765
— (sa composition chimique)...	VI	586	— de mercure.....	III	1120
— (sédiments de l').....	VI	597	— de nickel.....	III	766
— à l'état pathologique.....	VI	602	— de plomb.....	III	957
— des animaux.....	VI	607	— de potasse.....	III	762
— diabétiques (leur analyse par la saccharimétrie optique)...	V	88	— de soude.....	III	762
Usnates.....	VI	238	— de strontiane.....	III	764
			— de thoria.....	III	765
			— d'uranium.....	III	766
			— d'yttria.....	III	765
			— de zinc.....	III	766
			— de zircon.....	III	765
			Vanadites.....	III	760
			Vanadium.....	III	758
			— (ses propriétés, sa préparation).....	III	758
			— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	759
			— (son dosage).....	III	767
			— (son équivalent).....	I	63
			— (préparation des composés du).....	III	775
			Vapeurs nitreuses.....	I	365
			— rutilantes.....	I	365
			Vasculose.....	IV	754
			Vauquelinite.....	III	1026
			Végétation (phénomènes chimiques de la).....	VI	747
			Végétaux (leur enfouissement)...	VI	909
			Venin de la vipère.....	VI	663
			Véral.....	VI	524
			— diacétique.....	V	524
			— dibenzoïque.....	V	524
			Valéramide.....	V	535
			Valérate d'allyle.....	V	576
			Valérianates.....	V	536
			— d'amylène.....	V	535
			— de méthylène.....	V	535
			Valérianate de quinine.....	IV	588
			Valérines.....	V	823
			Valérol.....	VI	157
			Valérone.....	V	536
			Valéronitrile.....	V	535
			Valérylène.....	VI	38
			Valérylurée.....	VI	388
			Vanadates.....	III	762
			— d'alumine.....	III	765
			— d'ammoniaque.....	III	763
			— d'argent.....	III	1166
			— de baryte.....	III	764
			— de cadmium.....	III	766
			— de chaux.....	III	764
			— de cobalt.....	III	766
			— de cuivre.....	III	1026
			— d'étain.....	III	815
			— de fer.....	III	766
			— de glucine.....	III	765
			— de lithine.....	III	763
			— de magnésie.....	III	765
			— de manganèse (protoxyde)...	III	765
			— de mercure.....	III	1120
			— de nickel.....	III	766
			— de plomb.....	III	957
			— de potasse.....	III	762
			— de soude.....	III	762
			— de strontiane.....	III	764
			— de thoria.....	III	765
			— d'uranium.....	III	766
			— d'yttria.....	III	765
			— de zinc.....	III	766
			— de zircon.....	III	765
			Vanadites.....	III	760
			Vanadium.....	III	758
			— (ses propriétés, sa préparation).....	III	758
			— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	759
			— (son dosage).....	III	767
			— (son équivalent).....	I	63
			— (préparation des composés du).....	III	775
			Vapeurs nitreuses.....	I	365
			— rutilantes.....	I	365
			Vasculose.....	IV	754
			Vauquelinite.....	III	1026
			Végétation (phénomènes chimiques de la).....	VI	747
			Végétaux (leur enfouissement)...	VI	909
			Venin de la vipère.....	VI	663
			Véral.....	VI	524
			— diacétique.....	V	524
			— dibenzoïque.....	V	524
			Valéramide.....	V	535
			Valérate d'allyle.....	V	576
			Valérianates.....	V	536
			— d'amylène.....	V	535
			— de méthylène.....	V	535

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Vermillon (préparation du).....	III	1100	Vin rouge (fabrication du).....	V	437
Vernis.....	VI	190	Vinaigre.....	IV	176
— (composition de quelques)...	VI	191	— radical.....	IV	182
— gras.....	VI	190	Vinasse.....	V	420
— des poteries.....	II	851	Vinyltriéthylarsonfûm (composés de).....	V	756
Verre.....	II	871	Violantine.....	VI	409
— (action de l'eau sur le).....	II	879	Violet.....	VI	331
— (action des métalloïdes sur le)	III	1546	— d'aniline.....	IV	706, 279
— (son analyse).....	II	882	— impérial.....	VI	289
— (composition des principales espèces de).....	II	881	— végétal.....	VI	361
— (dévitrification du).....	II	874	Violine.....	IV	706, 279
— (sa fabrication).....	II	885	Violurates.....	VI	409
— (propriétés générales du)...	II	871	Viridate de chaux.....	IV	383
— d'albâtre.....	II	903	Vitelline.....	VI	478, 656
— d'antimoine.....	III	877	Vitriol (huile de).....	V	520, 525
— de Bohême.....	II	887	— blanc.....	III	622
— à bouteilles.....	II	896	— bleu.....	III	1014
— colorés.....	II	901	— de cobalt.....	III	553
— du commerce (présence des sulfates alcalins dans les) :	III	1548	— vert.....	III	196
— craquelé.....	II	905	Voie humide de l'argent.....	III	1178
— durs à base d'alumine.....	II	907	Volcan de Léméry.....	III	178
— filigranés.....	II	905	Vomisine.....	IV	607
— à glaces.....	II	894	Vulpinite.....	II	569
— opalé.....	II	903			
— à pilette.....	II	897	W		
— soluble.....	II	253	Wagnérite.....	II	590, 625
— de Venise.....	II	905	Whisky.....	V	426
— à vitres.....	II	893	Withérite.....	II	522
Vert anglais.....	VI	370	Wolfram.....	III	703
— d'aniline.....	VI	291	Wollastonite.....	I	1038
— de Chine.....	VI	274	Würfelers.....	III	212
— de chrome.....	III	461, 367			
Vert-dragon.....	VI	332	X		
Vert-de-gris.....	IV	195, 368	Xanthamylate de plomb.....	V	527
— Guignet.....	III	461, 368	Xanthate de potasse.....	I	926
— d'iris.....	VI	370	Xanthéine.....	IV	812
— mitoy.....	VI	370	Xanthine.....	IV	811, VI 246, 415
— minéral.....	III	1023, 370	Xanthopicroïte.....	V	202
— de mitis.....	VI	370	Xanthorhamnine.....	VI	264
— de montagne.....	VI	370	Xanthoxyline.....	V	202, VI 111
— Paul Véfonèse.....	VI	370	Xénylamine.....	VI	287
— de Prusse.....	VI	369	Xylène.....	VI	54
— de Rinmann.....	III	535, 642	Xylidine.....	IV	711, VI 54
— de Saxe.....	VI	332	Xylinaphta.....	V	478
— de Scheele.....	III	1021, VI 368	Xylite.....	V	478
— de Schweinfurt.....	III	1022, IV 195	Xyloïl.....	V	478
— de vessie.....	VI	369	Xyloïdine.....	IV	945, 982
Vins (leur analyse).....	V	453	Xylose.....	IV	750, 752
— (leur composition).....	V	454	Xylylate de potasse.....	VI	54
— (fabrication du).....	V	429			
— (leurs maladies).....	V	460	Y		
— (leur soufrage).....	V	460	Yttria.....	II	728
— blanc (fabrication du).....	V	436	— (son dosage).....	II	729
— de liqueur.....	V	450			
— mousseux.....	V	437			

	Tom.	Pag.		Tom.	Pag.
Yttria (sa séparation de l'alumine)	II	733	Zinc carbonaté.....	II	938
— (sa séparation de la magnésie, de la chaux, de la strontiane, de la baryte et des oxydes alcalins).....	II	734	Zincacétamide.....	V	1026
— (sa séparation de la thorine, de la zircone, de la glucine).....	II	731	Zincage du cuivre et du laiton ..	III	1043
— impure (mélange d'yttria, d'erbine et de terbine)...	II	734	Zincamide.....	V	1025
Yttrium.....	II	728	Zincamyle.....	V	1032
— (son équivalent).....	I	53	Zincates.....	III	599
Yttrotantalite.....	III	659	Zincéthyle.....	V	1023
			— (action du bioxyde d'azote sur le).....	V	1028
			— (action de l'acide sulfureux sur le).....	V	1027
			— (son action sur le chlorure d'acétyle).....	V	1026
			— (préparation du).....	V	1025
			Zincglas.....	III	628
			Zincométhyle.....	V	1030
			— (action de l'acide sulfureux sur le).....	V	1032
			— (action du bioxyde d'azote sur le).....	V	1032
Zéolithes.....	II	985	Zinconite.....	III	627
Zinc.....	III	594	Zincophénylimide.....	V	1026
— (ses propriétés).....	III	594	Zincoximide.....	V	1026
— (ses combinaisons avec l'oxygène).....	III	597	Zircon.....	II	717
— (son dosage).....	III	603	Zircone.....	II	706, 952, 956
— (son dosage en chimie organique).....	IV	90	— (son dosage).....	II	710
— (son équivalent).....	I	56	— (sa séparation de la glucine, de l'alumine, de la magnésie, des oxydes alcalino-terreux).....	II	711
— (son extraction).....	III	633	— (sa séparation des oxydes alcalins).....	II	712
— (son extraction par la méthode anglaise).....	III	634	Zirconium.....	II	705
— (son extraction par la méthode belge).....	III	635	— (son équivalent).....	I	52
— (son extraction par la méthode silésienne).....	III	636	Zoophytes (leurs productions calcaires).....	VI	720
— (laminage du).....	III	638	Zyméprotéine.....	V	240
— (sa préparation à l'état purifié).....	III	596			
— (ses usages).....	III	597			



00039967

