

# TABLE DES MATIÈRES

## DU TOME DEUXIÈME

Pages.		Pages.	
MÉTAUX.....	1	Chlorures.....	30
Généralités sur les métaux.....	1	Bromures.....	31
Densité des principaux métaux.....	2	Iodures.....	31
Action de l'oxygène, de l'air atmosphérique et de l'eau sur les métaux.....	4	Fluorures.....	32
Classification des métaux.....	5	Cyanures.....	32
Alliages.....	6	Sulfures.....	32
Composition des principaux alliages.....	7	Monosulfures.....	33
		Polysulfures.....	33
GÉNÉRALITÉS SUR LES OXYDES MÉTALLIQUES.....	8	Sulphhydrates de sulfures.....	33
Action de la chaleur sur les oxydes.....	9	Azotates.....	34
Action de la pile.....	9	Azotites.....	35
Action de l'oxygène.....	9	Chlorates.....	35
Action de l'hydrogène.....	9	Perchlorates.....	36
Action du carbone.....	10	Hypochlorites.....	36
Action du chlore.....	10	Sulfates.....	36
Action du soufre.....	12	Hyposulfates.....	37
Action du phosphore.....	12	Sulfites.....	37
Action des métaux.....	12	Hyposulfites.....	37
Préparation des oxydes.....	12	Carbonates.....	38
		Phosphates.....	39
GÉNÉRALITÉS SUR LES SELS.....	13	Arsénites.....	39
Phénomènes de la saturation.....	14	Borates.....	40
Propriétés générales des sels.....	15	Silicates.....	40
Action de la chaleur.....	15	POTASSIUM.....	41
Action de l'électricité sur les sels.....	16	Propriétés.....	41
Loi de Faraday.....	16	Préparation.....	42
Action des métaux sur les dissolutions salines.....	17	COMBINAISONS DU POTASSIUM AVEC L'OXYGÈNE.....	45
Action hygrométrique de l'air sur les sels.....	17	Protoxyde de potassium. — Potasse.....	46
Action de l'eau sur les sels.....	18	Hydrate de potasse.....	46
Action des acides sur les sels. — Lois de Berthollet.....	22	Propriétés.....	46
Action des acides sur les sels.....	22	Préparation.....	47
Action des bases sur les sels.....	24	Usages de la potasse.....	49
Action mutuelle des sels.....	25	État naturel de la potasse.....	49
Action mutuelle des sels par la voie sèche.....	25	Caractères distinctifs des sels de potasse.....	50
Action mutuelle des sels en présence de l'eau.....	26	Chlorure de potassium.....	50
Action des sels solubles sur les sels insolubles.....	29	Préparation. — État naturel. — Usages.....	51
		Bromure de potassium.....	51
CARACTÈRES GÉNÉRIQUES DES PRINCIPAUX SELS.....	30	Iodure de potassium.....	52
		Préparation.....	52
		Usages.....	52
		Cyanure de potassium.....	52
		Préparation.....	53
		Sulfures de potassium.....	54

## TABLE DES MATIÈRES.

447

Pages.		Pages.	
Pyrophore de Gay-Lussac.....	54	Sesquicarbonate de soude.....	107
Pyrophore de Homberg.....	55	Carbonate double de potasse et de soude.....	107
Azotate de potasse.....	55	Phosphates de soude.....	108
Propriétés.....	55	Phosphate neutre de soude.....	108
État naturel du nitre.....	57	Phosphate acide de soude.....	108
Extraction du nitre.....	57	Phosphate de soude basique.....	109
Lavage de matériaux salpêtrés.....	59	Pyrophosphate de soude.....	109
Raffinage du salpêtre.....	60	Méta-hosphate de soude.....	109
Essai des salpêtres.....	60	Arséniate neutre de soude.....	110
Théorie de la nitrification.....	61	Biborate de soude.....	110
		Usages.....	111
POUDRE A TIRER.....	62	Silicate de soude.....	111
Composition de la poudre.....	62	SELS AMMONIACAUX.....	112
Propriétés de la poudre.....	63	Théorie de l'ammonium.....	112
Nitre.....	67	CARACTÈRES GÉNÉRAUX DES SELS AMMONIACAUX.....	112
Soufre.....	67	Chlorhydrate d'ammoniaque.....	114
Charbon.....	68	État naturel.....	114
Carbonisation en fosses.....	68	Propriétés.....	114
Carbonisation en vases clos.....	68	Préparation.....	115
Fabrication de la poudre.....	69	Usages.....	116
Procédé des pilons.....	69	Cyanhydrate d'ammoniaque.....	116
Procédé des meules.....	70	Sulfhydrate d'ammoniaque.....	116
Épreuve de la puissance balistique des poudres.....	71	Propriétés.....	117
Analyse de la poudre.....	72	Sulfhydrates sulfurés d'ammoniaque.....	117
Chlorate de potasse.....	73	Azotate d'ammoniaque.....	118
Préparation.....	75	Préparation.....	118
Usages.....	76	Sulfate neutre d'ammoniaque.....	119
Hypochlorite de potasse.....	77	Préparation et usages.....	119
Sulfates de potasse.....	77	Bisulfate d'ammoniaque.....	119
Sulfate neutre de potasse.....	77	Carbonates d'ammoniaque.....	120
Bisulfate de potasse.....	78	Carbonate neutre d'ammoniaque.....	120
Carbonates de potasse.....	79	Carbonate d'ammoniaque anhydre.....	120
Carbonate neutre de potasse.....	79	Sesquicarbonate d'ammoniaque, carbonate d'ammoniaque des pharmacies, sel volatil d'Angleterre.....	120
Propriétés.....	79	Bicarbonate d'ammoniaque.....	122
Préparation.....	79	Usages des carbonates d'ammoniaque.....	122
Usages.....	81	Phosphate neutre d'ammoniaque.....	122
Bicarbonate de potasse.....	81	Préparation.....	122
Sesquicarbonate de potasse.....	81	Usages des phosphates d'ammoniaque.....	123
Composition des potasses du commerce.....	82	Phosphate ammoniac-sodique.....	123
Alcalimétrie.....	83	LITHIUM.....	123
Détermination du titre pondéral d'une potasse.....	84	Oxyde de lithium.....	124
Détermination du titre pondéral d'une soude.....	86	CARACTÈRES DES SELS DE LITHIUM.....	125
Silicates de potasse.....	87	Métaux alcalino-terreux.....	125
		BARYUM.....	125
SODIUM.....	88	Protoxyde de baryum (baryte).....	126
Propriétés.....	88	Préparation.....	127
Soude.....	90	Bi-oxyde de baryum.....	127
Caractères des sels de soude.....	90	Préparation.....	128
Chlorure de sodium.....	91	Caractères des sels de baryte.....	128
Usages.....	92	Chlorure de baryum.....	129
Sel gemme.....	93	Préparation.....	129
Extraction du chlorure de sodium.....	94	Azotate de baryte.....	130
Traitement des eaux mères.....	96	Sulfate de baryte.....	130
Sulfures de sodium.....	97	Carbonate de baryte.....	131
Azotate de soude.....	97	STRONTIUM.....	132
Usages.....	98	Protoxyde de strontium (strontiane).....	132
Sulfate de soude.....	98		
Préparation du sulfate de soude.....	100		
Usages.....	101		
Carbonate de soude.....	101		
Préparation du carbonate de soude.....	103		
Usages.....	106		
Bicarbonate de soude.....	109		

Pages.	Pages.
Bi-oxyde de strontium..... 133	Aluns..... 170
Chlorure de strontium..... 133	Alun de potasse..... 171
CARACTÈRES DES SELS DE STRONTIANE. 133	Préparation..... 172
Azotate de strontiane..... 134	Usages..... 172
Sulfate de strontiane..... 134	Alun d'ammoniaque..... 173
Carbonate de strontiane..... 135	Feldspath..... 173
	Kaolin. — Terre à porcelaine..... 173
CALCIUM..... 135	Argiles..... 174
Protoxyde de calcium (chaux)..... 136	Marnes..... 175
État naturel de la chaux..... 137	Ocres..... 175
Extraction de la chaux..... 137	Terre à foulon..... 175
Usages de la chaux..... 139	
Bi-oxyde de calcium..... 140	GLUCINIUM..... 175
Caractères des sels de chaux..... 140	Oxyde de glucinium (glucine)..... 176
Chlorure de calcium..... 142	
Oxychlorure de calcium..... 142	VERRE..... 177
Fluorure de calcium..... 142	Propriétés générales du verre..... 177
Phosphure de calcium..... 143	Composition du verre..... 181
Azotate de chaux..... 143	Fabrication du verre..... 182
Hypochlorite de chaux..... 143	Verres colorés..... 183
Préparation..... 144	Analyse des verres et des poteries..... 183
Usages..... 145	GÉNÉRALITÉS SUR LES POTERIES..... 185
Essais chlorométriques..... 145	Préparation des pâtes..... 185
Sulfate de chaux..... 147	Lavage..... 185
Sulfate de chaux hydraté. — Plâtre..... 147	Broyage..... 185
Usages..... 150	Mélange intime des matières..... 186
Carbonate de chaux..... 150	Vernis..... 187
Propriétés..... 151	Cuisson des poteries..... 188
Spath d'Islande..... 153	Décoration des poteries..... 190
Arragonite..... 153	MORTIERS A CHAUX NON HYDRAULI-
Marbres..... 153	QUES OU MORTIERS ORDINAIRES..... 191
Carbonate de chaux hydraté..... 154	CHAUX ET MORTIERS HYDRAULIQUES. 192
Carbonate double de chaux et de soude. — Gay-lussite..... 154	Théorie du durcissement de la chaux hydraulique..... 193
Phosphates de chaux..... 154	Ciment romain..... 194
Phosphate de chaux basique (phosphate de chaux des os)..... 155	Chaux hydraulique artificielle..... 194
Phosphate de chaux neutre..... 155	Mortiers hydrauliques..... 195
Phosphate acide de chaux..... 155	Analyse des calcaires..... 197
MAGNÉSIUM..... 156	MANGANÈSE..... 198
Usages..... 156	Propriétés..... 198
Magnésite..... 157	Préparation..... 199
Usages de la magnésite..... 158	COMBINAISONS DU MANGANÈSE AVEC L'OXYGÈNE..... 199
CARACTÈRES DES SELS DE MAGNÉSIE..... 158	Protoxyde de manganèse..... 199
Chlorure de magnésium..... 159	Préparation..... 200
Sulfate de magnésie..... 159	Oxyde rouge de manganèse..... 200
Carbonate de magnésie neutre..... 161	Sesqui-oxyde de manganèse..... 201
Carbonate de magnésie basique..... 161	Préparation..... 201
Dolomie..... 162	Bi-oxyde ou peroxyde de manganèse..... 201
Phosphate d'ammoniaque et de magnésie (phosphate ammoniacomagnésien)..... 162	Propriétés..... 202
Silicates de magnésie..... 163	Préparation..... 203
	Usages..... 204
ALUMINIUM..... 163	Combinaisons acides du manganèse avec l'oxygène..... 204
Propriétés..... 163	Manganate de potasse..... 204
Préparation..... 164	Acide permanganique..... 205
Usages..... 164	Préparation..... 206
Oxyde d'aluminium. — Alumine..... 165	Permanganate de potasse..... 206
Hydrate d'alumine..... 166	Préparation..... 207
Aluminate de potasse..... 167	CARACTÈRES DES SELS DE PROTOXYDE DE MANGANÈSE..... 207
CARACTÈRES DES SELS D'ALUMINE..... 167	Essais des oxydes de manganèse..... 208
Chlorure d'aluminium..... 168	
Préparation..... 169	FER..... 210
Sulfates d'alumine..... 169	Fer pur..... 211
Sulfate neutre d'alumine..... 169	

Pages.	Pages.
Fer du commerce..... 212	Acide chromique..... 239
Oxydes de fer..... 214	Préparation..... 260
Protoxyde de fer..... 214	Chromates..... 260
Sesqui-oxyde ou peroxyde de fer..... 215	Chromate neutre de potasse..... 261
Oxyde de fer magnétique..... 217	Préparation..... 261
État naturel..... 218	Bichromate de potasse..... 262
Oxyde de fer des battitures..... 218	Usages..... 262
Acide ferrique..... 218	Caractères des sels de chrome..... 263
Ferrates..... 218	Sesquichlorure de chrome..... 263
Caractères des sels de fer..... 219	
Sels de protoxyde..... 219	COBALT..... 264
Sels de sesqui-oxyde de fer..... 221	Protoxyde de cobalt..... 265
Chlorures de fer..... 221	Caractères des sels de cobalt..... 265
Cyanures de fer. — Cyanoferrures. — Cyanoferrides. — Bleu de Prusse..... 222	Chlorure de cobalt..... 267
Cyanoferrure de potassium..... 222	Phosphate de cobalt..... 267
Cyanoferride de potassium..... 222	Silicate de cobalt. — Saffre..... 267
Couleurs des précipités formés par le cyanoferrure de potassium dans les dissolutions métalliques..... 223	Smalt ou azur..... 268
Couleurs des précipités formés par le cyanoferride de potassium dans les dissolutions métalliques..... 224	Azotate de cobalt..... 268
Sulfures de fer..... 224	Sulfate de cobalt..... 268
Protosulfure de fer..... 225	Extraction du cobalt..... 269
Sesquisulfure de fer..... 225	
Bisulfure de fer..... 226	NICKEL..... 269
Pyrite magnétique..... 227	Oxydes de nickel..... 270
Sulfate de protoxyde de fer..... 227	Protoxyde de nickel..... 270
Préparation..... 228	Caractères des sels de nickel..... 270
Usages..... 229	Chlorure de nickel..... 271
Carbonate de fer..... 229	Extraction du nickel..... 272
EXTRACTION DU FER..... 230	
Préparation des minerais..... 231	URANIUM..... 272
Méthode catalane..... 231	Préparation..... 273
Fabrication de la fonte..... 233	Caractères distinctifs des sels verts d'uranium (Sels de protoxydes)..... 274
Affinage de la fonte..... 237	Caractères distinctifs des sels jaunes d'uranium (Sels de peroxydes)..... 274
Affinage à la houille par le procédé anglais..... 239	Usages des sels d'uranium..... 274
Fontes..... 241	
Fonte noire..... 243	ZINC..... 274
Fonte grise..... 243	Propriétés..... 275
Fonte blanche..... 244	Usages du zinc..... 277
Aciers..... 244	Oxydes de zinc..... 277
Acier naturel..... 246	Protoxyde de zinc anhydre..... 277
Acier de cémentation..... 246	Applications..... 278
Acier fondu..... 247	Hydrate d'oxyde de zinc..... 278
Acier damassé..... 247	Caractères des sels de zinc..... 279
Procédé Bessemer..... 248	Sulfure de zinc..... 280
Analyse des fontes et des aciers..... 252	Sulfate de zinc..... 281
Dosage du silicium..... 252	Carbonate de zinc..... 281
Dosage du carbone..... 252	Extraction du zinc..... 282
Dosage du phosphore..... 252	Traitement métallurgique..... 282
Dosage du soufre..... 253	Méthode belge..... 283
Essai d'un minerai de fer..... 253	Méthode silesienne..... 283
Analyse d'un minerai de fer par le permanganate de potasse..... 253	Méthode anglaise..... 284
Nouvelle théorie de l'aciération..... 254	Laminage du zinc..... 284
CHROME..... 255	CADMIUM..... 285
COMBINAISONS DU CHROME AVEC L'OXYGÈNE..... 256	
Sesqui-oxyde de chrome anhydre..... 256	TUNGSTÈNE..... 285
Alun de chrome à base de potasse..... 258	Acide tungstique..... 286
Hydrates de sesqui-oxyde de chrome..... 258	
	ÉTAIN..... 286
	Oxydes d'étain..... 289
	Hydrate de protoxyde d'étain..... 289
	Oxyde d'étain anhydre..... 289
	Acide métastannique..... 290
	Acide stannique..... 291
	Stannates..... 291
	Caractères des sels d'étain..... 292

	Pages.		Pages.
Sels au minimum.....	292	Acide antimonique.....	325
Sels au maximum.....	293	Antimoniates et méta-antimoniates.....	326
Protochlorure d'étain.....	293	COMBINAISONS DE L'ANTIMOINE AVEC	
Usages.....	294	L'HYDROGÈNE.....	326
Bichlorure d'étain (liqueur fumante		Caractères des sels d'antimoine.....	327
de Libavius).....	295	Protochlorure d'antimoine.....	328
Usages.....	296	Préparation.....	328
Sulfures d'étain.....	296	Usages.....	328
Protosulfure d'étain.....	296	Perchlorure d'antimoine.....	329
Bisulfure d'étain.....	296	Sulfures d'antimoine.....	330
Extraction de l'étain.....	297	Protosulfure d'antimoine.....	330
Alliage d'étain et de fer (fer-blanc).....	298	Kermès. — Soufre doré.....	331
Moiré métallique.....	299	Par la voie sèche.....	331
Usages de l'étain.....	300	Par la voie humide.....	332
		Alliages d'antimoine et de potas-	
PLOMB.....	300	sium.....	332
Usages.....	301	Traitement des minerais d'anti-	
Sous-oxyde de plomb.....	302	moine.....	333
Protoxyde de plomb.....	302		
Propriétés.....	302	CUIVRE.....	335
Préparation.....	303	Protoxyde de cuivre.....	337
Acide plombique. — Plombates.....	304	Sous-oxyde ou oxydule.....	337
Propriétés.....	304	Deutoxyde de cuivre.....	338
Préparation.....	304	Propriétés.....	338
Minium.....	305	Préparation.....	338
Préparation.....	305	Oxyde de cuivre intermédiaire.....	339
Usages.....	306	Peroxyde de cuivre.....	339
Caractères des sels de plomb.....	306	Hydruire de cuivre.....	339
Chlorure de plomb.....	307	Caractères des sels de cuivre.....	340
Préparation.....	308	Sels de protoxyde.....	340
Oxychlorures du plomb.....	308	Sels de bi-oxyde.....	340
Sulfure de plomb.....	309	Protochlorure de cuivre.....	341
Propriétés.....	309	Propriétés.....	341
Préparation.....	310	Préparation.....	342
Usages.....	310	Deutochlorure de cuivre.....	342
Gisement.....	310	Protosulfure de cuivre.....	343
Azotate de plomb.....	310	État naturel.....	344
Sulfate de plomb.....	311	Cuivre pyriteux.....	344
Propriétés.....	311	Cuivre panaché.....	344
Carbonate de plomb.....	312	Cuivre gris.....	345
État naturel.....	315	Bisulfure de cuivre.....	345
Chromate de plomb (jaune de		Azotate de deutoxyde de cuivre.....	345
chrome).....	315	Sulfate de bi-oxyde de cuivre.....	346
État naturel.....	316	Préparation.....	347
Alliages de plomb.....	316	Usages.....	347
Extraction du plomb.....	317	Carbonate de fer bisbasique.....	347
Traitement de la galène par gril-		Carbonate sesquibasique hydraté.....	348
lage et réduction de l'oxyde par		Arsénite de cuivre.....	348
le charbon au fourneau à man-		ALLIAGES DE CUIVRE.....	349
che.....	318	Alliages de cuivre et de zinc.....	349
Traitement de la galène par le fer.....	318	Fabrication du laiton.....	350
Traitement mixte de la galène.....	318	Bronze.....	351
		Composition des différents bronzes.....	352
BISMUTH.....	319	Étamage du cuivre et du laiton.....	353
Oxydes de bismuth.....	320	Analyse du bronz. et du laiton.....	354
Protoxyde de bismuth.....	320	Métallurgie du cuivre.....	354
Acide bismuthique.....	320		
Caractères des sels de bismuth.....	321	MERCURE.....	356
Chlorure de bismuth.....	321	Usages.....	359
Azotate de bismuth.....	322	Oxydes de mercure.....	359
Alliages de bismuth.....	322	Protoxyde de mercure ou oxydule.....	359
Extraction du bismuth.....	322	Deutoxyde de mercure.....	359
		Propriétés.....	359
ANTIMOINE.....	323	Azoture de mercure.....	360
Combinaisons de l'antimoine avec		Oxyde ammonio-mercureux.....	361
l'oxygène.....	323	Caractères des sels de mercure.....	362
Protoxyde d'antimoine.....	324	Sels de protoxyde de mercure.....	362

	Pages.		Pages.
Sels de deutoxyde de mercure.....	363	Or fulminant.....	408
Protochlorure de mercure.....	364	Pourpre de Cassius.....	408
Préparation.....	364	CARACTÈRES DES DISSOLUTIONS D'OR.....	409
Bichlorure de mercure (sublimé cor-		Protochlorure d'or.....	410
rosif).....	365	Perchlorure d'or.....	410
Préparation.....	366	Alliages d'or.....	411
Usages.....	367	Alliages d'or et de cuivre.....	412
Cyanure de mercure.....	367	Amalgames d'or.....	412
Préparation.....	368	Alliages d'or et d'argent.....	413
Sulfures de mercure.....	368	Analyse des alliages d'or.....	413
Protosulfure.....	368	Analyse des alliages d'or par la	
Bisulfure de mercure.....	369	couppellation.....	414
Préparation.....	369	Affinage des métaux précieux.....	417
État naturel.....	371	Extraction de l'or.....	417
Azotates de protoxyde de mercure.....	371	Or des terrains d'alluvion.....	418
Azotate neutre.....	371	Or des filons.....	418
Sous-azotate de deutoxyde de mer-		Dorure.....	419
curé.....	371	Galvanoplastie.....	420
Azotates de deutoxyde de mercure.....	371		
Sulfates de mercure.....	372	PLATINE.....	420
Sulfate de protoxyde de mercure.....	372	Protoxyde de platine.....	423
Sulfate de deutoxyde de mercure.....	372	Deutoxyde de platine.....	423
Fulminate de mercure (poudre d'Ho-		Platine fulminant.....	424
ward).....	373	CARACTÈRES DES SELS DE PLATINE.....	424
Alliages de mercure ou amalgames.....	375	Sels de protoxyde.....	424
Amalgames d'étain.....	375	Sels de deutoxyde.....	424
Amalgames de bismuth et de cuivre.....	376	Protochlorure de platine.....	425
Métallurgie du mercure.....	376	Bichlorure de platine.....	426
		Chlorure double de potassium et de	
ARGENT.....	378	platine. — Chloroplatinate de po-	
Sous-oxyde d'argent.....	380	tasse.....	426
Protoxyde d'argent.....	381	Chlorhydrate d'ammoniaque et chloru-	
Peroxyde d'argent.....	382	re de platine. — Chloroplati-	
CARACTÈRES DES SELS D'ARGENT.....	383	nate d'ammoniaque.....	426
Chlorure d'argent.....	384	Sulfures de platine.....	427
Bromure et iodure d'argent.....	386	Sels de platine formés par la com-	
Sulfure d'argent.....	386	binaison du protoxyde et du bi-	
État naturel.....	387	oxyde de platine avec les oxa-	
Azotate d'argent.....	387	acides.....	427
Propriétés.....	387	Alliages de platine.....	428
Préparation.....	388	Extraction du platine et séparation	
Fulminate d'argent.....	388	des métaux qui l'accompagnent.....	429
Sulfate d'argent.....	389	Combinaisons ammoniaco-platini-	
Alliages d'argent.....	390	ques.....	431
Alliages d'argent et de cuivre.....	390		
Plaqué.....	391	OSMIUM.....	431
Amalgame d'argent.....	392	Acide osmique.....	432
Ar. enture des glaces.....	393	Propriétés.....	432
Daguerréotype. — Photographie.....	393	Acide osmieux.....	433
Essais d'argent par la coupellation.....	394	CARACTÈRES DES SELS D'OSMIUM.....	434
Essais d'argent par la voie humide.....	396		
Préparation de l'argent pur.....	397	IRIDIUM.....	434
Préparation de la dissolution nor-		Caractères des sels d'iridium formés	
male de sel marin.....	397	par le deutoxyde.....	435
Préparation de la liqueur décime			
salée.....	398	RHODIUM.....	435
Préparation de la liqueur décime		Caractères des sels de sesqui-oxyde	
d'argent.....	398	de rhodium.....	436
Essai d'un alliage de cuivre et d'ar-			
gent.....	398	PALLADIUM.....	437
Métallurgie de l'argent.....	401	Caractères des sels de protoxyde de	
Procédé de Freyberg.....	402	palladium.....	438
Procédé américain.....	403	Cyanure de palladium.....	438
OR.....	404	RUTHÉNIUM.....	439
Protoxyde d'or.....	406	Caractères distinctifs des sels de	
Acide aurique.....	407	ruthénium.....	439

	Pages.		Pages.
Chlorures de ruthénium.....	440	INDIUM.....	443
THALLIUM.....	441	MOLYBDÈNE.....	444
Préparation du thallium.....	441	Acide molybdique.....	444
CARACTÈRES DISTINCTIFS DES SELS DE		CARACTÈRES DISTINCTIFS DES SELS DE	
THALLIUM.....	442	MOLYBDÈNE (sels au minimum)....	445
Sels de protoxyde.....	442	CARACTÈRES DISTINCTIFS DES SELS DE	
Sels de peroxyde.....	442	BI-OXYDE DE MOLYBDÈNE.....	445
RUBIDIUM et CÆSIUM.....	443		

FIN DE LA TABLE DE LA DEUXIÈME PARTIE.

**BIBLIOTÉCA**  
FAC. DE MED. U. A. N. L.



1030000310

