

Hydrogène silicé.....	— sulfhydrique.....	HS
	— sélényhydrique.....	HSe
	— tellurhydrique.....	HTe
2 ^o ACIDES :		
Acide chlorhydrique.....	HCl	3 ^o BASIQUES.
Acide bromhydrique.....	HBr	Ammoniaque.....
— iodhydrique.....	HI	AzH ³
— fluorhydrique.....	HFl	

Composés azotés.

Chlorure d'azote.....	AzCl ³	Azoture de phosphore.....	PhAz ³
Iodure d'azote.....		Azoture de bore.....	BAz
Azoture de soufre.....	AzS ³		

Composés chlorés.

Protochlorure de soufre.....	S ² Cl	Protochlorure de carbone.....	C ⁴ Cl ⁴
Deutochlorure de soufre.....	SCI	Sesquichlorure de carbone.....	C ⁴ Cl ⁶
Protochlorure de phosphore.....	PhCl ³	Perchlorure de carbone.....	C ² Cl ⁴
Perchlorure de phosphore.....	PhCl ⁵	Chlorure de bore.....	BCl ³
Chlorure d'arsenic.....	ASCl ³	Chlorure de silicium.....	SiCl ³
Sous-chlorure de carbone.....	C ⁴ Cl ²		

Composés fluorés.

Fluorure de bore.....	BF ³	Fluorure de silicium.....	SiFl ³
-----------------------	-----------------	---------------------------	-------------------

Composés sulfurés.

Sous-sulfure de phosphore.....	Ph ² S	Trisulfure d'arsenic.....	As ³ S
Protosulfure de phosphore.....	PhS	Pentasulfure d'arsenic.....	As ⁵ S
Trisulfure de phosphore.....	Ph ³ S	Persulfure d'arsenic.....	As ⁵ S ¹⁸
Pentasulfure de phosphore.....	Ph ⁵ S	Sulfure de carbone.....	CS ²
Persulfure de phosphore.....	Ph ⁵ S ¹²	Sulfure de bore.....	BS ³
Sous-sulfure d'arsenic.....	As ³ S	Sulfure de silicium.....	SiS ³
Bisulfure d'arsenic.....	As ² S		

Composés cyanurés.

Cyanogène.....	C ² Az = Cy	Acide cyanhydrique.....	HCy
Acide cyanique.....	CyO	Chlorure de cyanogène gazeux..	CyCl
Acide fulminique.....	Cy ² O ²	Chlorure de cyanogène liquide..	Cy ² Cl ²
Acide cyanurique.....	Cy ³ O ³	Chlorure de cyanogène solide..	Cy ³ Cl ³

FIN DU TOME PREMIER

BIBLIOTECA
FAC. DE MED. U. A. N. L.

TABLE DES MATIÈRES

DU TOME PREMIER

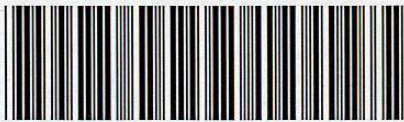
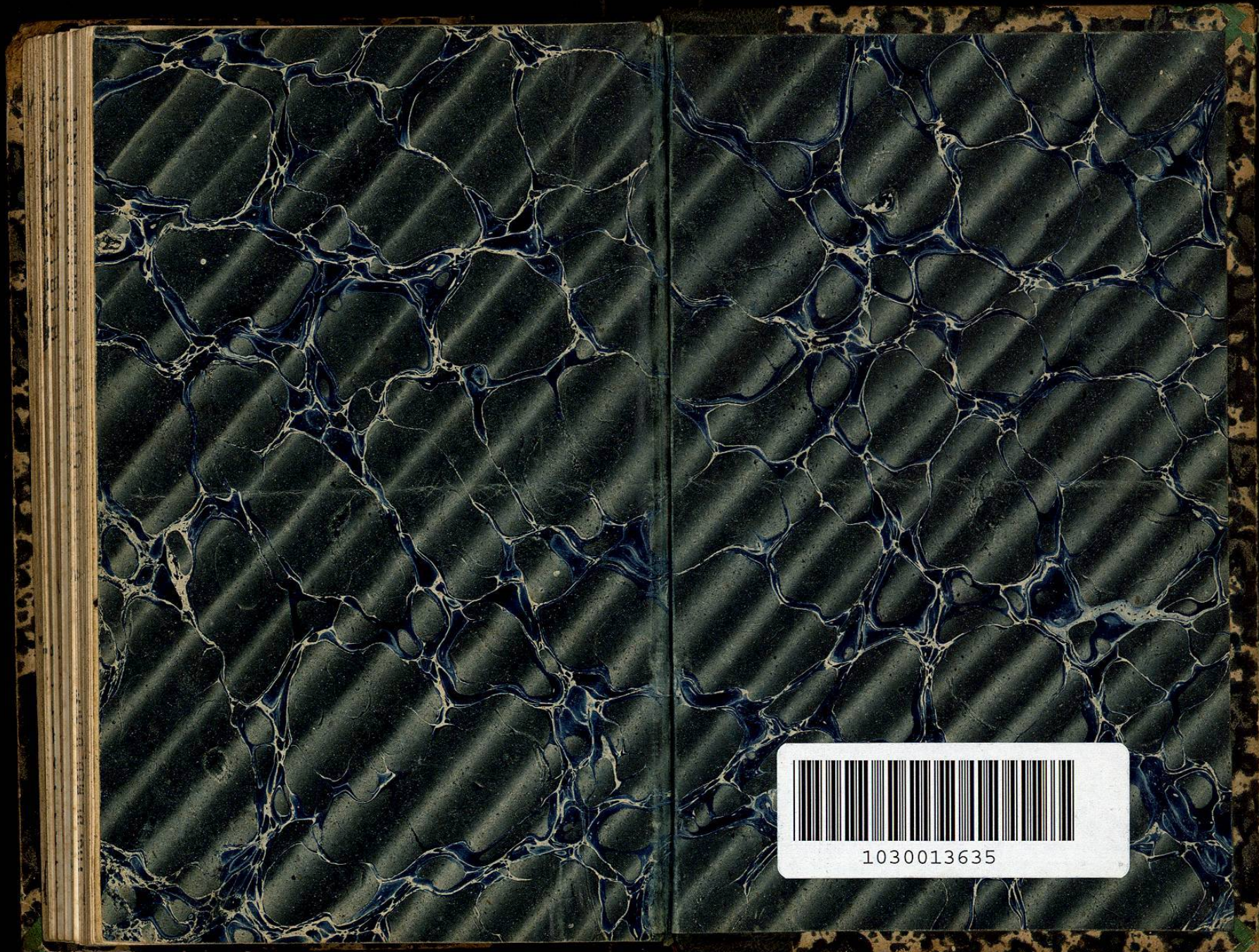
Pages	Pages
NOTIONS PRÉLIMINAIRES.....	1
Phénomènes physiques.....	1
Phénomènes chimiques.....	1
Diverses propriétés des corps.....	2
Corps simples et composés.....	2
Divisibilité de la matière.....	3
Cohésion, affinité.....	3
Différents états des corps.....	4
Combinaison, mélange.....	4
NOMENCLATURE.....	5
Nomenclature des corps simples...	5
Nomenclature des corps composés..	6
Acides.....	7
Bases.....	8
Corps neutres.....	8
Sels.....	9
Composés binaires dont l'oxygène n'est pas un des éléments.....	10
Hydracides.....	10
Alliages.....	12
ÉQUIVALENTS CHIMIQUES.....	13
Notation chimique.....	15
Théorie des équivalents.....	17
Loi de Wenzel.....	17
Loi de Richter.....	19
Loi de Berzelius.....	21
Loi de Dalton.....	22
Expériences de Wollaston.....	23
Loi de Gay-Lussac.....	23
Loi de l'isomorphisme.....	24
Tableau des équivalents.....	26
Tableau des équivalents ou nombres proportionnels.....	29
CRISTALLISATION DES CORPS...	30
Cristallisation par fusion.....	30
Cristallisation par volatilisatiion...	31
Cristallisation par dissolut. (voie humide).....	31
Cristallisation par dissolution (voie sèche).....	33
Systèmes cristallins.....	34
MÉTALLOIDES.....	36
OXYGÈNE.....	36
Propriétés.....	36
Préparation de l'oxygène.....	38
Extraction de l'oxygène de l'air...	42
HYDROGÈNE.....	44
Action de l'hydrog. sur l'oxygène..	46
Préparation de l'hydrogène.....	49
Usage de l'hydrogène.....	52
COMBINAISONS DE L'HYDROGÈNE AVEC L'OXYGÈNE.....	52
EAU.....	52
Analyse et synthèse de l'eau.....	53
Eau solide.....	57
Eau liquide.....	58
Eau à l'état de vapeur.....	58
Propriétés chimiques de l'eau.....	59
État de l'eau dans la nature.....	60
Stalactites, incrustations et dépôts dans les chaudières.....	62
Air dissous dans l'eau.....	63
Lois de la solubilité des gaz.....	63
Distillation de l'eau.....	64
Appareils distillatoires.....	65
Essai de l'eau distillée.....	67
EAU OXYGÉNÉE.....	68
Propriétés.....	id.
Préparation.....	70
Usages.....	71
AZOTE.....	71
Préparation de l'azote.....	72
AIR ATMOSPHÉRIQUE.....	74
Analyse de l'air par le phosphore..	76
Analyse de l'air par l'eudiomètre..	77

Pages	Pages		
Procédé de MM. Dumas et Boussingault.....	81	Propriétés.....	127
Dosage de l'eau contenue dans l'air.....	82	Analyse.....	128
Détermination de l'acide carbonique contenu dans l'air.....	83	Préparation.....	128
Existence d'un principe hydrogéné et carboné dans l'air.....	83	Acide PERCHLORIQUE.....	129
Composition de l'air.....	85	Propriétés.....	129
Analyse de l'air confiné.....	86	Composition.....	129
L'air atmosphérique est-il une combinaison ou un mélange?.....	87	Préparation.....	129
Propriétés de l'air. — Phénomènes de combustion dans l'air.....	88	Usages.....	130
COMBINAISONS DE L'AZOTE AVEC L'OXYGÈNE.....	93	Acide HYPOCHLORIQUE.....	130
Acide AZOTIQUE.....	94	Propriétés.....	130
Propriétés.....	94	Analyse.....	131
Action de l'acide azotique sur les hydracides. — Eau régale.....	96	Préparation.....	131
Action de l'acide azotique sur les métaux.....	97	Acide HYPOCHLOREUX.....	131
Analyse.....	99	Propriétés.....	131
Préparation de l'acide azotique dans les laboratoires.....	100	Composition.....	132
Préparation de l'acide azotique en grand.....	101	Préparation.....	133
Purification de l'acide azotique.....	102	Usages.....	133
Usages de l'acide azotique.....	104	COMBINAISONS DU CHLORE AVEC L'HYDROGÈNE.....	134
Acide HYPO-AZOTIQUE.....	105	HYDRACIDES.....	134
Propriétés.....	105	Action des hydracides sur les bases.....	134
Analyse.....	106	Acide CHLORHYDRIQUE.....	137
Préparation.....	106	Propriétés.....	137
Acide AZOTEUX.....	107	Synthèse et analyse.....	138
DEUTOXYDE D'AZOTE OU BI-OXYDE D'AZOTE.....	108	Préparation de l'acide chlorhydr.....	140
Propriétés.....	108	Acide chlorhydrique en dissolution dans l'eau.....	141
Analyse.....	109	Usages de l'acide chlorhydrique.....	145
Préparation.....	109	CHLORURE D'AZOTE.....	145
PHOTOXYDE D'AZOTE.....	110	Propriétés.....	145
Propriétés.....	110	Préparation.....	146
Composition.....	111	BROME.....	146
Préparation.....	112	Propriétés.....	146
COMBINAISONS DE L'AZOTE AVEC L'HYDROGÈNE.....	112	Préparation du brome.....	147
AMMONIAQUE.....	112	Usages.....	147
Propriétés.....	114	Acide BROMHYDRIQUE.....	148
Analyse.....	117	Propriétés.....	148
Préparation.....	118	Analyse.....	148
CHLORE.....	120	Préparation.....	148
Propriétés.....	120	IODE.....	149
Préparation du chlore.....	124	Propriétés.....	149
Usages du chlore.....	126	Préparation de l'iode.....	150
COMBINAISONS DU CHLORE AVEC L'OXYGÈNE.....	127	Usages de l'iode.....	152
Acide CHLORIQUE.....	127	Acide IODHYDRIQUE.....	152
		Propriétés.....	152
		Analyse.....	152
		Préparation.....	153
		Iodure d'azote.....	153
		Préparation.....	153
		FLUOR.....	154
		Acide FLUORHYDRIQUE.....	154
		Propriétés.....	154
		Analyse.....	155
		Préparation.....	156
		SOUFRE.....	157

Pages	Pages		
État naturel.....	157	Acide PHOSPHORIQUE ANHYDRE.....	198
Propriétés.....	158	Propriétés.....	198
Extraction du soufre.....	160	Préparation.....	199
Densité de vapeur du soufre.....	162	Action de l'eau et de la chaleur sur l'acide phosphorique.....	200
Usages du soufre.....	162	Acide MÉTAPHOSPHORIQUE.....	204
COMBINAISON DU SOUFRE AVEC L'OXYGÈNE.....	162	Propriétés.....	204
Acide SULFUREUX.....	163	Préparation.....	204
Propriétés de l'acide sulfureux.....	163	Acide PYROPHOSPHORIQUE.....	204
Propriétés de l'acide sulfureux liquide.....	166	Propriétés.....	204
Composition de l'acide sulfureux.....	166	Préparation.....	204
Préparation de l'acide sulfureux gazeux.....	167	Acide PHOSPHORIQUE TRIHYDRATÉ.....	205
Préparation de l'acide sulfureux liquide.....	167	Propriétés.....	205
Préparation de l'acide sulfureux en dissolution dans l'eau.....	168	Composition.....	205
Usages.....	168	Préparation.....	206
Acide SULFURIQUE ANHYDRE.....	168	État naturel.....	206
Préparation de l'acide sulfurique anhydre.....	169	Acide PHOSPHOREUX ANHYDRE.....	206
Acide sulfurique de Nordhausen.....	170	Acide phosphoreux hydraté.....	207
Propriétés.....	170	Propriétés.....	207
Préparation.....	171	Composition.....	207
Acide sulfurique ordin. ou acide anglais.....	172	Préparation.....	207
Action de l'eau sur l'acide sulfurique monohydraté.....	173	Acide PHOSPHATIQUE OU HYPOPHOSPHORIQUE.....	208
Composition.....	174	Acide HYPOPHOSPHOREUX.....	208
Fabrication de l'acide sulfurique.....	175	Propriétés.....	208
Purification de l'acide sulfurique.....	182	Préparation.....	209
Usages de l'acide sulfurique.....	183	Composition.....	209
COMBINAIS. DU SOUFRE AVEC L'HYDROGÈNE.....	184	OXYDE DE PHOSPHORE.....	209
Acide SULFHYDRIQUE.....	184	Propriétés de l'oxyde rouge.....	209
Propriétés.....	188	Préparation.....	210
Analyse.....	186	Propriétés de l'oxyde jaune de phosphore.....	210
Préparation.....	187	Préparation.....	210
État naturel de l'acide sulfhydrique.....	188	COMBINAISONS DU PHOSPHORE AVEC L'HYDROGÈNE.....	211
Usages.....	188	PHOSPHURE D'HYDROGÈNE LIQUIDE.....	211
BISULFURE D'HYDROGÈNE.....	189	PHOSPHURE D'HYDROGÈNE SOLIDE.....	212
COMBINAIS. DU SOUFRE AVEC LE CHLORE.....	189	PHOSPHURE D'HYDROGÈNE GAZEUX (HYDROGÈNE PHOSPHORÉ).....	213
SÉLÉNIUM.....	189	COMBINAISONS DU PHOSPHORE AVEC LE CHLORE.....	216
Propriétés.....	189	PROTOCHLORURE DE PHOSPHORE.....	216
TELLURE.....	190	PERCHLORURE DE PHOSPHORE.....	217
PHOSPHORE.....	191	ARSENIC.....	218
Propriétés.....	191	COMBINAISONS DE L'ARSENIC AVEC L'OXYGÈNE.....	219
Préparation du phosphore.....	195	OXYDE D'ARSENIC.....	219
Usages du phosphore.....	198	Acide ARSENIQUEUX.....	219
COMBINAISONS DU PHOSPHORE AVEC L'OXYGÈNE.....	198	Acide ARSÉNIQUE.....	223
		HYDROGÈNE ARSÉNIÉ OU ARSÉNIQUE.....	223
		CHLORURE D'ARSENIC.....	225
		COMBINAISONS DE L'ARSENIC AVEC LE SOUFRE.....	226
		BISULFURE D'ARSENIC (RÉALGAR).....	226
		TRISULFURE D'ARSENIC (ORPIMENT).....	229

	Pages		Pages
RECHERCHE DE L'ACIDE ARSE-		Préparation.....	281
NIEUX DANS LES CAS D'EM-		SILICE HYDRATÉE (ARTIFICIELLE).....	281
POISSONNEMENT.....	227	RÉSINITE.....	282
APPAREIL DE MARSH.....	230	QUARTZ.....	282
CARBONE.....	234	Composition de l'acide silicique.....	283
DIAMANT.....	235	COMBINAIS. DU SILICIUM AVEC	
GRAPHITE OU PLOMBAGINE. — MINE DE		L'HYDROGÈNE.....	285
FLOMB.....	237	CHLORURE DE SILICIUM.....	286
ANTHRACITE.....	238	FLUORURE DE SILICIUM.....	287
NOIR DE FUMÉE.....	239	Propriétés.....	287
CHARBON MÉTALLIQUE.....	239	Préparation.....	287
COKE.....	239	Acide HYDROFLUOSILICIQUE.....	288
CHARBON DE BOIS.....	241	Propriétés.....	288
CHARBON ANIMAL.....	245	Préparation.....	289
COMBINAISONS DU CARBONE		SULFURE DE SILICIUM.....	289
AVEC L'OXYGÈNE.....	246	CYANOGENÈ.....	290
OXYDE DE CARBONE.....	246	Propriétés.....	290
ACIDE CARBONIQUE.....	250	Analyse.....	291
ACIDE CARBONIQUE GAZEUX.....	251	Préparation.....	292
ACIDE CARBONIQUE LIQUIDE.....	254	COMBINAISONS DU CYANOGENÈ	
ACIDE CARBONIQUE SOLIDE.....	255	AVEC L'OXYGÈNE.....	293
COMBINAISONS DU CARBONE		COMBINAISONS DU CYANOGENÈ	
AVEC L'HYDROGÈNE.....	257	AVEC L'HYDROGÈNE.....	293
HYDROGÈNE PROTOCARBONÉ (GAZ DES		ACIDE CYANHYDRIQUE.....	294
MARAIS).....	258	Propriétés.....	294
HYDROGÈNE BICARBONÉ (GAZ OLÉ-		Composition.....	295
FANT).....	261	Préparation.....	296
GAZ DE L'ÉCLAIRAGE.....	263	Usages.....	297
COMBINAISONS DU CARBONE		COMBINAISONS DU CYANOGENÈ	
AVEC LE CHLORE.....	266	AVEC LE CHLORE.....	297
SULFURE DE CARBONE.....	266	CLASSIFICATION DES CORPS NON	
BORE.....	269	MÉTALLIQUES EN QUATRE FA-	
ACIDE BORIQUE.....	271	MILLES.....	297
CHLORURE DE BORE.....	274	TABEAU DES PRINCIPAUX COM-	
FLUORURE DE BORE.....	275	POSÉS QUE FORMENT LES MÉ-	
SULFURE DE BORE.....	276	TALLOIDES ENTRE EUX.....	299
SILICIUM.....	276	Composés oxygénés.....	299
COMBINAISONS DU SILICIUM AVEC		Composés hydrogénés.....	299
L'OXYGÈNE.....	278	Composés azotés.....	300
SISQUI-OXYDE DE SILICIUM.....	278	Composés chlorés.....	300
ACIDE SILICIQUE OU SILICE.....	278	Composés fluorés.....	300
SILICE ANHYDRE (ARTIFICIELLE).....	279	Composés sulfurés.....	300
Propriétés.....	279	Composés cyanurés.....	300

FIN DE LA TABLE DE LA PREMIÈRE PARTIE.



1030013635

