

YTRIA.....	}	le carbonate d'ammoniaque.
		les carbonates alcalins.
		les oxides alcalins.
ZINC ET SES SELS...	}	la chaleur.
		l'acide iodique.
		l'acide hydro-sulfurique.
		les oxides alcalins.
	}	les carbonates.

FIN DE LA TABLE DES RÉACTIFS.

## TABLE

ALPHABÉTIQUE

## DES MATIÈRES

CONTENUES

## DANS LE TRAITÉ DES RÉACTIFS.

(Nota. Les chiffres romains indiquent le tome; les chiffres arabes indiquent la page.)

## A

- Abeilles, Cousins, Guêpes* (Moyen de traiter les piqûres faites par les), II, 457.
- Acétate d'alumine* (Action de la chaleur sur P'), I, 59.
- Acétate d'ammoniaque* (Action de la chaleur sur P'), I, 59.
- Acétate de baryte* (Action de la chaleur sur P'), I, 59. — Fait reconnaître la présence de l'acide sulfurique et des sulfates, I, 271. — Peut différencier le sulfate de potasse de celui de soude, I, 272. — Mis en usage pour reconnaître le vinaigre additionné d'acide sulfurique, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 164.
- Acétate de chaux* (Action de la chaleur sur P'), I, 59.
- Acétate de cuivre* (Action de la chaleur sur P'), I, 59. — Fait connaître la quantité de soufre contenue dans un liquide, I, 273. — Précipite les solutions d'or, I, 274. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 412. — Sa préparation, II, 164.
- Acétate de fer.* (Action de la chaleur sur P'), I, 60.
- Acétate de magnésie* (Action de la chaleur sur P'), I, 60.
- Acétate de mercure* (Action de la chaleur sur P'), I, 60.
- Acétate de plomb avec excès d'acide.* Sert à l'analyse d'un mélange d'acides carbonique et hydro-sulfurique, I, 283. — Mis en usage pour reconnaître la pureté de l'émétique, I, 284. — Fait reconnaître la présence de l'acide sulfurique libre ou combiné, I, 274. — Démontre la présence de l'acide borique, I, 275. — Fait connaître la présence des carbonates et sous-carbonates, I, 276. — Action de la chaleur sur l'acétate de plomb, I, 60. — Est un bon réactif pour l'acide carbonique, pour les phosphates, pour l'acide hydro-sulfurique, I, 276. — Précipite les matières colorantes, I, 277. — Peut faire différencier un grand nombre d'acides végétaux, I, *ibid.* — Précipite la bile, I, *ibid.* — Recommandé pour faire reconnaître la matière colorante du vin, I, 281. — Étendu sur du papier,

peut faire reconnaître la présence de l'acide hydro-sulfurique, I, *ibid.* — Fait reconnaître la présence de l'acide arsenique, I, 282. — Décèle la présence de l'acide chromique et des chromates, I, *ibid.* — Indiqué pour faire reconnaître de petites quantités d'opium, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 164. — Considéré comme poison; réactifs et antidotes, II, 414.

*Acétate de plomb (sous-)*. Sert à séparer le picromel de la bile, I, 284. — Employé dans l'analyse des vins, pour en reconnaître la richesse alcoolique, I, 285. — Fait reconnaître de petites quantités d'acide carbonique, I, 298. — Réactif utile pour faire reconnaître la présence des humeurs et distinguer le mucus de la gélatine, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 166.

*Acétate de potasse* (Action de la chaleur sur P'), I, 60.

*Acétate de soude* (Action de la chaleur sur P'), I, 61.

*Acétate de strontiane* (Action de la chaleur sur P'), I, 61.

*Acide acétique* (Action de la chaleur sur P'), I, 61. — Sert à rougir le papier bleu de tournesol, I, 216. — Sert à séparer la résine du gluten, I, 217. — Peut faire reconnaître la présence de l'or dans une dissolution, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 138.

*Acide amniotique* (Action de la chaleur sur P'), I, 61.

*Acide arsenieux*. Peut faire reconnaître la présence de l'acide hydro-sulfurique, I, 217. — Précipite l'eau de chaux, I, 218. — Fait reconnaître les solutions de sulfate de cuivre, I, *ibid.* — Indiqué pour différencier la baryte de la strontiane, I, 219. — Sa préparation, II, 140. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 396.

*Acide arsenique* (Action de la

chaleur sur P'), I, 61. — Fait reconnaître les diverses espèces de sucre, I, 219. — Sa préparation, II, 140. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 398.

*Acide benzoïque* (Action de la chaleur sur P'), I, 62.

*Acide borique* (Action de la chaleur sur P'), I, 62. — Employé dans les essais au chalumeau, I, 220. — Sa préparation, II, 141.

*Acide carbo-azotique*. Fait reconnaître la potasse en solution dans un liquide, I, 221. — Sa préparation, II, 142.

*Acide carbonique*. Sert à faire reconnaître les solutions de baryte et de strontiane, I, 222. — Peut être employé pour reconnaître le sous-acétate et l'acétate de plomb, I, 224. — Sa préparation, II, 142.

*Acide chlorique* (Action de la chaleur sur P'), I, 62.

*Acide cholestérique* (Action de la chaleur sur P'), I, 62. — Peut faire reconnaître les solutions de baryte, de chaux, de strontiane, de magnésie et d'alumine, I, 225. — Sa préparation, II, 144.

*Acide chromique* (Action de la chaleur sur P'), I, 63. — Usité pour faire reconnaître diverses solutions métalliques, I, 225. — Précipite le tannin, I, 226. — Sa préparation, II, 144.

*Acide citrique* (Action de la chaleur sur P'), I, 63. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 406.

*Acide fluorique* (Action de la chaleur sur P'), I, 63. — Indiqué pour démontrer la présence de la soude et de la potasse dans les pierres et les minéraux, I, 226. — Sa préparation, II, 145.

*Acide gallique* (Action de la chaleur sur P'), I, 63. — Décèle la présence du fer, I, 227. — Sert à distinguer une solu-

tion de baryte d'une solution de strontiane, I, *ibid.* — Indique la présence du titane, I, 228. — Précipite plusieurs solutions métalliques, I, *ibid.* — Procédés de Barruel, de Richter, de Braconnot, II, 146.

*Acide hydriodique* (Action de la chaleur sur P'), I, 63. — Fait reconnaître la présence de la féculé, I, 228. — Réactif du platine, I, 229. — Sa préparation, II, 148.

*Acide hydro-chlorique* (Action de la chaleur sur P'), I, 63. — Fait reconnaître les solutions d'argent, I, 231. — Décompose les acétates et les carbonates, I, 232. — Décompose le borate de soude et précipite l'acide borique, I, 233. — Sert à distinguer les proto et deuto-nitrate de mercure, I, *ibid.* — Précipite le nitrate de plomb, I, *ibid.* — Fait reconnaître la présence de l'ammoniaque, I, *ibid.* — Sert à séparer le fer du platine, I, 234. — Peut faire reconnaître la présence de l'albumine, I, 235. — Peut servir à distinguer le sulfure d'antimoine du peroxide de manganèse, I, 236. — Sa préparation, II, 149. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 400.

*Acides hydro-chlorique et sulfurique*. Moyen de séparer un mélange de ces acides, II, 248.

*Acide hydro-chloro-nitrique*. Sa préparation, II, 150.

*Acide hydro-cyanique* (Action de la chaleur sur P'), I, 64. — Sa préparation, I, 82. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 410.

*Acide hydro-sulfurique* (Action de la chaleur sur P'), I, 64. — Employé pour faire reconnaître l'acide iodique, I, 238. — Est un bon réactif pour faire reconnaître l'acide arsenieux, I, *ibid.* — Sert à séparer le cadmium du zinc, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 150. — Considéré comme

poison; antidotes et réactifs, II, 402.

*Acide hypo-phosphoreux* (Action de la chaleur sur P'), I, 64.

*Acide hypo-sulfurique* (Action de la chaleur sur P'), I, 64.

*Acide iodeux*. Précipite diverses solutions métalliques, I, 242. — Sa préparation, II, 153.

*Acide iodique* (Action de la chaleur sur P'), I, 64. — Peut servir à faire reconnaître les solutions de zinc, de baryte, de plomb, de fer, etc., I, 242. — Sa préparation, II, 153.

*Acide iodo-sulfurique* (Action de la chaleur sur P'), I, 65.

*Acide kinique* (Action de la chaleur sur P'), I, 65.

*Acide malique* (Action de la chaleur sur P'), I, 65.

*Acide margarique* (Action de la chaleur sur P'), I, 65.

*Acide méconique* (Action de la chaleur sur P'), I, 66.

*Acide mucique* (Action de la chaleur sur P'), I, 66.

*Acide muriatique*. (V. *Acide hydro-chlorique*.)

*Acide muriatique oxigéné*. (V. *Chlore*.)

*Acide nitreux*. Peut décèler de petites quantités d'acide hydro-sulfurique, I, 243. — Fait reconnaître, ou non, la sophistication de la résine de jalap, I, 243. — Sa préparation, II, 154.

*Acide nitrique* (Action de la chaleur sur P'), I, 66. — Peut faire reconnaître la pureté de l'étain, I, 243. — Est employé pour le touchau, I, 244. — Fait reconnaître l'homogénéité d'une masse d'acier, I, 245. — Décompose les acétates, met l'acide acétique à nu, I, 245. — Fait reconnaître les matières végétales, I, 246. — Peut décèler l'acide urique, I, *ibid.* — Différencie l'oxide rouge de plomb de celui de mercure, I, 247. — Fait distinguer le palladium du platine, I, *ibid.* — Fait reconnaître les hydro-sul-

fates, I, *ibid.* — Employé pour séparer le fer des autres métaux, I, 248. — Peut servir à faire reconnaître diverses huiles essentielles, I, 249. — Sa préparation, II, 155. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 402.

*Acides nitrique et hydro-chlorique.* Moyen de les séparer, II, 249.

*Acide oléique* (Action de la chaleur sur P'), I, 66.

*Acide oxalique* (Action de la chaleur sur P'), I, 67. — Démonstre la présence de la chaux, I, 252. — Sert à séparer le cérium du fer, I, 253. — Fait reconnaître le plomb dans les vins, I, 255. — Peut être employé pour séparer la baryte de la strontiane, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 157. — Considéré comme poison; réactifs et antidotes, II, 408.

*Acide phosphatique* (Action de la chaleur sur P'), I, 67.

*Acide phosphoreux* (Action de la chaleur sur P'), I, 67.

*Acide phosphorique* (Action de la chaleur sur P'), I, 67. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 404.

*Acide purpurique* (Action de la chaleur sur P'), I, 68.

*Acide rosacique* (Action de la chaleur sur P'), I, 68.

*Acide stéarique* (Action de la chaleur sur P'), I, 68.

*Acide subérique* (Action de la chaleur sur P'), I, 68.

*Acide succinique* (Action de la chaleur sur P'), I, 68.

*Acide sulfureux* (Action de la chaleur sur P'), I, 68. — Employé pour analyser les fontes et les aciers, I, 256. — Sert au blanchiment de diverses substances végétales, I, *ibid.* — Fait reconnaître l'acide iodique, I, *ibid.* — Peut servir à faire reconnaître l'oxide brun de plomb, I, 257. — Sa préparation, II, 159.

*Acide sulfurique* (Action de la chaleur sur P'), I, 65. — Fait reconnaître les sels de plomb, de baryte et de strontiane, I, 257. — Peut faire distinguer le bleu de Prusse de l'indigo, I, 259. — Convertit la féculé en sirop, I, *ibid.* — Sert à l'essai des soutes et potasses, I, *ibid.* — Fait reconnaître la plupart des sels, I, 262. — Indique la présence du tellure, I, *ibid.* — Fait distinguer la soude de la potasse, I, 265. — Mêlé au chlore et à l'amidon, fait reconnaître l'iode dans le sel de cuisine, I, 267. — Fait distinguer l'oxide de calcium de l'oxide de magnésium, I, 268. — Distingue la baryte de la strontiane, I, *ibid.* — Sert à séparer le sulfate de quinine altéré par des corps gras, I, 269. — Fait reconnaître la pureté du baume de copahu, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 160.

*Acide sulfurique et nitrique en mélange.* Moyen d'en faire l'analyse, II, 250. — *nitrique et hydro-chlorique* (mêlés). Procédé à suivre pour analyser ce mélange, II, 251. — *et phosphorique* (Analyse d'un mélange d'), II, 252. — *acide acétique, acide malique.* Mélange de ces acides; moyen d'en faire l'analyse, II, 253. — *et acétique* (Mélange d'); moyen d'en faire l'analyse, II, *ibid.* — *concentré.* Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 404.

*Acide tartrique ou tartareux* (Action de la chaleur sur P'), I, 69. — Fait aussi reconnaître les sels de soude et de potasse, I, 270. — Peut faire distinguer la soude de la potasse, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 161. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 408.

*Acide urique* (Action de la chaleur sur P'), I, 69.

*Ajutage.* Ce que c'est, II, 2.

*Alambic* (Description de l'), II, 2.

*Albumine* (Action de la chaleur sur P'), I, 69. — Peut indiquer la présence du muriate d'étain dans un liquide, I, 403. — Fait reconnaître la présence des sels solubles de mercure et de perchloïre, I, *ibid.* — Décèle le tannin en solution, I, *ibid.* — Sa préparation, I, 195.

*Alcool* (Action de la chaleur sur P'), I, 70. — Employé dans un grand nombre d'analyses, I, 403. — Sert à séparer le sucre des mélasses, I, 404. — Sert à l'extraction du sucre des champignons, I, 405. — Sépare la gliadine du gluten, I, *ibid.* — Est employé dans l'extraction de la cétine, I, 406. — Précipite la dahline de sa solution alcoolique, I, *ibid.* — Employé pour isoler la mannite de la manne, I, *ibid.* — Mis en usage pour dissoudre, dans le résidu de l'évaporation des eaux minérales, les sels déliquescens, I, 407. — Précipite le tartre des vinaigres, I, *ibid.* — Sépare le muriate de fer du muriate de baryte, I, *ibid.* — Précipite plusieurs sels de leurs solutions aqueuses, I, 408. — Précipite la gomme en dissolution dans l'eau, I, 409. — Sert à séparer la résine des plantes et des extraits, I, *ibid.* — Réactif pour reconnaître la pureté de l'huile de ricin, I, 410. — Peut indiquer si de la dorure a été faite avec du vernis coloré appliqué sur une feuille d'étain, I, 411. — Sépare l'osmazone de la gélatine, I, *ibid.* — Dissout l'ambreine, la cholestérine, la cire; sert à obtenir les alcalis végétaux, I, 412. — Sépare l'iode du charbon, I, *ibid.* — Sert à l'extraction de la potasse pure, I, 414. — Recommandé par Richter, pour opérer la séparation de l'acide gallique, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 196.

*Alliages* (Analyse des), II, 230.

*Alliage d'argent et de cuivre* (Analyse d'un), II, 131.

*Alliage d'argent, de plomb, d'étain, de cuivre, plus, de zinc et de manganèse* (Analyse d'un), II, 238.

*Alliage de cuivre et d'étain* (Analyse de l'), II, 235.

*Alliage d'étain, de bismuth, d'argent, de plomb et de cuivre* (Analyse d'un), II, 237.

*Alliage d'or et de cuivre* (Analyse d'un), II, 232.

*Alliage d'or et d'argent.* Analyse par la coupellation, II, 240.

*Alliage de plomb et d'étain*, II, 233.

*Alliage de zinc et de cuivre* (Analyse de l'), II, 233.

*Allonge*, II, 4.

*Alumine* (Action de la chaleur sur P'), I, 70.

*Alun* (Action de la chaleur sur l'), I, 70.

*Amalgame de zinc.* Procédé pour l'obtenir, II, 123.

*Ambréine* (Action de la chaleur sur P'), I, 71.

*Amidon* (Action de la chaleur sur P'), I, 71. — Fait reconnaître la présence de l'iode, I, 414. — Sa préparation, II, 200.

*Ammoniaque* (Action de la chaleur sur P'), I, 71. — Liquide, est employée pour reconnaître diverses solutions métalliques, I, 200. — Sert à séparer l'oxide de fer de l'oxide de zinc, I, 203. — Sert à démontrer la présence des sels magnésiens, I, *ibid.* — Fait reconnaître le chlorure d'argent hydraté, I, *ibid.* — Peut servir à séparer le nickel du cobalt, I, *ibid.* — Sert à séparer le fer du manganèse, I, 204. — Employé pour reconnaître la présence de l'acide hydro-chlorique, I, 205. — Fait reconnaître la présence du cuivre dans diverses substances com-

merciales, I, *ibid.* — Peut être employé pour séparer le sulfure d'arsenic des substances avec lesquelles il est mêlé, I, 206. — Indiqué pour faire distinguer le baume de copahu pur de celui qui est falsifié, I, *ibid.* — Employée pour découvrir l'arsenic dans le soufre, I, 207. — Sa préparation, II, 133. — Considérée comme poison; antidotes et réactifs, II, 370.

**Ammoniaque d'argent** (Action de la chaleur sur P'), I, 72.

**Ammoniaque de mercure** (Action de la chaleur sur P'), I, 72.

**Ammoniaque d'or** (Action de la chaleur sur P'), I, 72.

**Ammoniaque de platine** (Action de la chaleur sur P'), I, 72.

**Analyse** (De P'), II, 217. — D'un alliage d'or et de cuivre, II, *ibid.* — Précautions à prendre lorsqu'on fait une analyse, II, 219.

**Analyse des gaz** (De P'), II, 122.

**Analyse des mélanges d'acides**, II, 248.

**Antimoine** (Action de la chaleur sur P'), I, 72. — Ramène à l'état métallique le carbonate et le nitrate d'argent, I, 148. — Sa préparation, II, 114. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 366.

**Appareil de Woulf**. Sa description, II, 4.

**Application des réactifs à l'analyse**, II, 216.

**Aréomètre** (Détails sur P'), II, 7.

**Aréomètre à densité**, I, 15.

## B

**Baguettes de verre**. Leur usage, II, 7.

**Bain-marie**. Sa description, II, 9.

**Bain de sable**. Son emploi, II, 8.

**Balances**. Détails sur ces instruments, II, 10.

**Ballon**. Ses usages, II, 11.

**Baromètre** (Détails sur le), II, 12.

**Bassine**, II, 15.

**Benzoates** (Action de la chaleur sur les), I, 75.

**Benzoate d'ammoniaque**. Est employé pour séparer le fer du manganèse, I, 300. — Peut séparer le fer du nickel et du cobalt, I, 301. — Sa préparation, II, 167.

**Argent** (Action de la chaleur sur P'), I, 73. — Indique la présence de l'acide hydro-sulfurique libre ou combiné, I, 148. — Indique la présence de l'acide sélénique, I, 149. — Employé pour décomposer la solution d'or, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 115.

**Arseniates** (Action de la chaleur sur les), I, 73.

**Arseniates alcalins**. Considérés comme poisons; antidotes et réactifs, II, 416.

**Arsenate d'ammoniaque** (Action de la chaleur sur P'), I, 74.

**Arsenate d'argent** (Action de la chaleur sur P'), I, 74.

**Arsenate de soude**. Sa forme, I, 4.

**Arsenate de potasse** (Action de la chaleur sur P'), I, 73. — Recommandé pour séparer le fer du manganèse, I, 298. — Fait reconnaître les sels d'argent, I, 300. — Sa préparation, II, 166.

**Arsenic** (Action de la chaleur sur P'), I, 74. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 366.

**Arsenites** (Action de la chaleur sur les), I, 74. — Considérés comme poisons; antidotes et réactifs, II, 418.

**Arsenite d'argent** (Action de la chaleur sur P'), I, 74.

**Arsenite de cuivre** (Action de la chaleur sur P'), I, 75.

**Azote et deutroxyde d'azote** (Analyse d'un mélange d'), II, 229.

**Beurre d'antimoine**. Considéré comme poison; antidotes, réactifs, II, 370.

**Bismuth** (Action de la chaleur sur le), I, 75. — Ramène à l'état métallique la solution d'or dans l'acide hydro-chlorique, I, 149. — Ramène l'argent à l'état métallique, I, 149. — Sa préparation, II, 116.

**Blanc de plomb, Céruse**. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 420.

**Bocal**, II, 15.

**Bottes à réactifs** (Détails sur les), II, 16.

**Borate de soude**. Sa forme, I, 3. — (Action de la chaleur sur le), I, 75. — Employé pour analyser un mélange d'acide carbonique et d'acide sulfureux, I, 301. — Est mis en usage pour analy-

ser un mélange d'acide sulfureux et d'hydrogène carboné, I, 302. — Fondu, il sert dans les essais au chalumeau, I, 302. — Sa préparation, II, 167.

**Bouchons**. Leur usage, manière d'en préparer, II, 17.

**Brôme**. Fait reconnaître l'acide hydriodique, I, 137. — Fait reconnaître divers alcalis végétaux, I, *ibid.* — Précipite les solutions alcalines végétales, I, 138. — Fait reconnaître l'amidon, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 402. — Considéré comme poison; ses antidotes; réactifs qui le font reconnaître, II, 362.

**Bronze** (analyse du), II, 235.

**Brucine**. Considérée comme poison; antidotes et réactifs, II, 444.

**Calcination** (de la), I, 454.

**Calculs urinaires** (Action de la chaleur et des réactifs sur les), I, 75.

**Calorimètre de glace**, I, 46.

**Calorimètre d'eau**, I, 52.

**Calorique**, I, 31.

**Capacité des corps pour la chaleur**. Chaleur spécifique, I, 41.

**Camphre** (Action de la chaleur sur le), I, 79. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 452.

**Cantharides**. Considérées comme poison; antidotes et réactifs, II, 452.

**Capsules**. Détails sur ces vases, II, 19.

**Caramel**. Sert à apprécier le pouvoir décolorant du charbon animal, I, 416. — Sa préparation, II, 201.

**Carbonates** (Action de la chaleur sur les), I, 79.

**Carbonate d'ammoniaque** (sous-). Est employé pour séparer l'alumine de la glucine, I, 303 — II, 168.

**Carbonate d'ammoniaque**. Est employé pour séparer l'yttria de l'alumine, I, 303. — Fait reconnaître la présence des acides hydro-chlorique et nitrique, I, 304. — Mis en usage pour apprécier la pureté des sulfates de magnésie, I, *ibid.* — Précipite un grand nombre de solutions métalliques, I, 305. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 418.

**Carbonate de baryte**. Considéré comme poison; antidotes, réactifs, II, 420.

**Carbonate de cuivre**. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 420.

**Carbonate de plomb**. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 420.

**Carbonate de magnésie**. Indiqué pour faire reconnaître la falsification du baume de copahu, I, 307.

**Carbonate de magnésie** (sous-). Sa préparation, II, 169.

**Carbonates de potasse et de**

**Carbonates de soude** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de zinc** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de fer** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de nickel** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de cobalt** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de manganèse** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de calcium** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de strontium** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de barium** (sous-). Sa préparation, II, 167.

**Carbonates de magnésie** (sous-). Sa préparation, II, 169.

**Carbonates de potasse et de**

- soude (sous-)*. Précipitent un grand nombre de solutions, I, 311.
- Carbonate de potasse (sous-)*. Permet de distinguer une solution de baryte d'une solution de strontiane, I, 323. — Sa préparation, II, 171.
- Carbonate de potasse*. Considéré comme poison; réactifs et antidotes, II, 423.
- Carbonate de potasse (bi-)*. Mis en usage pour séparer la chaux de la magnésie, I, 308. — Indiqué pour reconnaître la falsification du sulfate de quinine par le sucre, I, *ibid.* — Précipite un grand nombre de solutions métalliques, I, 309.
- Carbonate de potasse neutre*. Sa préparation, II, 170.
- Carbonate de soude (sous-)*. Sa forme, I, 3. — Sa préparation, II, 172.
- Carbonate de soude*. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 422.
- Carbonate de soude (bi-)*. Sa préparation, II, 172.
- Carbone*. Enlève l'oxygène aux oxides, décolore les liquides, empêche l'eau de se putréfier, I, 139. — Charbon végétal, sa préparation, II, 104.
- Cascade chimique*. Description de cet appareil, II, 20.
- Cérium* (Action de la chaleur sur le), I, 80.
- Cévadate d'ammoniaque*. Sa préparation, II, 173.
- Chaleur* (Action de la) sur les différens précipités obtenus par l'hydro-cyanate ferruré de potasse avec les solutions métalliques, I, 347.
- Chalumeau*. Description de cet instrument, II, 25.
- Champignons* (Secours à donner contre les accidens causés par les), II, 450.
- Charbon animal*. Décolore divers liquides, I, 416. — Enlève à un liquide la chaux qu'il contient, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 200.
- Chaudières diverses*. Détails sur ces vases, II, 35.
- Chlorate de potasse*. Employé dans l'analyse des sondes et potasses, pour convertir les sulfures en sulfates, I, 324. — Sa préparation, II, 173.
- Chlore* (Action de la chaleur sur le), I, 80. — Démonstre la présence de l'acide hydriodique, I, 140. — Décompose le gaz hydrogène carbone, I, *ibid.* — Fait reconnaître la présence de l'acide bromique, I, *ibid.* — Oxide les dissolutions métalliques, I, 141. — Fait reconnaître le gaz hydrogène, I, *ibid.* — Détruit les matières colorantes, I, *ibid.* — Peut être employé pour reconnaître si des étoffes de coton contiennent de la laine, I, *ibid.* — Sert à faire reconnaître la présence de l'albumine et de la gélatine, I, 142. — Jaunit la soie, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 105. — Considéré comme poison; ses antidotes et réactifs, II, 362.
- Chloromètre* (Détails sur le), II, 38.
- Chlorures* (Action de la chaleur sur les), I, 80.
- Chlorure d'antimoine*. Considéré comme poison; antidotes, réactifs, II, 370.
- Chlorure de calcium*. Est employé pour dessécher les gaz, I, 333.
- Chlorure de chaux*. Manière de faire l'essai de ce chlorure, II, 39.
- Chlorure de mercure (proto-)*. Considéré comme poison; antidotes, réactifs, II, 372.
- Chlorure de mercure (per-)*. Sert à démonstre la présence de l'albumine, I, 214. — Fait reconnaître la présence de l'ammoniaque, I, 215. — Fait reconnaître l'eau de chaux, I, *ibid.* — Peut être employé pour faire reconnaître un hydriodate, I, *ibid.* — Considéré comme poi-

- son; antidotes et réactifs, II, 374.
- Chlorure de potasse*. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 374.
- Chlorure de soude*. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, *ibid.*
- Chromate de mercure* (Action de la chaleur sur le), I, 81.
- Chromate de potasse*. Sa falsification, I, 3. — (Action de la chaleur sur le), I, 80. — Fait reconnaître diverses solutions métalliques de plomb, de mercure, de fer, d'argent, I, 324. — Sa préparation, II, 174.
- Chromate de soude*. Sa forme, I, 4.
- Chrome* (Action de la chaleur sur le), I, 81.
- Cisailles*, II, 41.
- Citrates* (Action de la chaleur sur les), I, 81.
- Clarification* (De la), I, 456.
- Cloches*. Détails sur ces vases, II, 42.
- Cloches courbées*, II, 44.
- Cobalt* (Action de la chaleur sur le), I, 81. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 368.
- Concentration ou Évaporation*, I, 459.
- Conductibilité des corps*, I, 34.
- Cornues*. Détails sur ces vases, II, 44.
- Coupellation* (De la), I, 461.
- Coupelle*, II, 46.
- Couperose blanche*. Considérée
- comme poison; antidotes et réactifs, II, 342.
- Couperose verte*. Considérée comme poison; antidotes et réactifs, II, 440.
- Couteau et Coupe-racine*, II, 94.
- Creusets*. Détails sur ces vases, II, 46.
- Creusets brasqués*, II, 48.
- Cristallisation* (De la), I, 462.
- Cuiller à projection*, II, 48.
- Cuivre* (Action de la chaleur sur le), I, 82. — Sert à analyser le carbure de soufre, I, 150. — Employé pour précipiter l'argent, I, 150. — Ramène l'or à l'état métallique, I, 151. — Fait reconnaître les sels mercuriels, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 116. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 368.
- Cuve hydrargyro-pneumatique*, II, 48.
- Cuve hydro-pneumatique*, II, 50.
- Cyanure de mercure*. Fait reconnaître la présence du palladium, I, 209. — Sa préparation, II, 135. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 376.
- Cyanure rouge de potassium*. Sa préparation, II, 136.
- Cyanure sulfuré de potassium*. Sa préparation, II, 136. — Sert à faire reconnaître si un sel de fer est au *minimum* ou au *maximum*, I, 210.

## D

- Décoction* (De la), I, 463.
- Décolorimètre*. Détails sur cet instrument, II, 50.
- Désoxidation* (De la), I, 464.
- Dessiccation* (De la), I, 463.
- Diagomètre*, I, 28. — Fait reconnaître la falsification de l'huile d'olives, I, 29.
- Digesteur*, II, 54.
- Digestion* (De la), I, 464.
- Dilatation* (Corps qui éprouvent la), I, 34.
- Distillation* (De la), I, 465.

## E

- Eau* (Action de la chaleur sur l'), I, 82.  
*Eau distillée*. Sert à séparer les corps solubles des corps insolubles, I, 196. — Doit être employée dans toutes les analyses, I, 197. — Sert à laver les sels, à extraire l'alcali des soutes et potasses brutes, etc., etc., I, *ibid.* — Sert à étendre les acides. Avantage de les employer ainsi étendus, I, *ibid.* — Peut aider à distinguer le potassium du sodium, I, 198. — Sert à séparer le gluten de l'amidon, I, 199. — Sert à purifier l'éther, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 132.  
*Eau de baryte*. Sa préparation, II, 125.  
*Eau de chaux*. Employée pour faire reconnaître l'acide phosphorique, I, 178. — Indiquée pour précipiter la magnésie, I, 179. — Peut servir à distinguer les sulfates de mercure, I, *ibid.* — Fait reconnaître les substances propres au tannage, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 126.  
*Eau forte*. Considérée comme poison; antidotes et réactifs, 402.  
*Eau de Javelle*. Considérée comme poison; antidotes et réactifs, II, 374.  
*Eaux minérales* (Application de quelques réactifs à l'analyse des), II, 282. — Méthode à suivre pour en faire l'analyse, II, 287.  
*Ebullition* (De l'), I, 466.  
*Effervescence* (De l'), I, 466.  
*Électricité*, I, 27. — Détermine la décomposition des alcalis, I, 28.  
*Électrophore*, II, 55.  
*Émétique* (Action de la chaleur sur l'), I, 82. — Employé anciennement pour faire connaître la valeur des quinquinas, I, 400. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 442.  
*Éméline*. Considérée comme poison; réactifs et antidotes, I, 446.  
*Entonnoir*, II, 56.  
*Eprouvettes*, II, 57.  
*Esprit pyro-acétique* (Action de la chaleur sur l'), I, 83.  
*Étain* (Action de la chaleur sur l'), I, 83. — Précipite l'or de ses dissolutions, I, 151. — Décompose les sels d'argent, I, 152. — Sert à reconnaître la présence d'un tungstate, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 117. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 368.  
*Étau*, II, 57.  
*Éthal* (Action de la chaleur sur l'), I, 84.  
*Éther*. Sert à séparer l'or de ses dissolutions, I, 417. — Sert à séparer la gliadine, I, 418. — Sa préparation, II, 202.  
*Éther acétique* (Action de la chaleur sur l'), I, 84.  
*Éther benzoïque* (Action de la chaleur sur l'), I, 84.  
*Éther hydriodique* (Action de la chaleur sur l'), I, 84.  
*Éther hydro-chlorique* (Action de la chaleur sur l'), I, 85.  
*Éther nitrique* (Action de la chaleur sur l'), I, 85.  
*Éther sulfurique* (Action de la chaleur sur l'), I, 86. — Est employé pour obtenir à l'état de pureté diverses substances, les résines, la cire, l'éméline, la matière active du poivre cubèbe, I, 417.  
*Étuves* (Détails sur les), II, 57.  
*Extrait de Saturne*. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 414.  
*Eudiomètre*. Détails sur cet appareil, II, 57.

## F

- Fer* (Action de la chaleur sur le), I, 86. — Réduit un grand nombre de solutions métalliques, I, 152. — Fait reconnaître le cuivre existant dans diverses substances, I, *ibid.* — Sert à faire l'analyse de l'eau, I, 153. — Sa préparation, II, 117.  
*Ferro-cyanure de potassium*. Décompose les sels de fer au minimum et non ceux au maximum, I, 211.  
*Filtres*, II, 61.  
*Fioles*, II, 62.  
*Flacons*. Détails sur ces vases, II, 62.  
*Fluates* (Action de la chaleur sur les), I, 86.  
*Foie de soufre*. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 380.  
*Forge*. Description d'une forge pour les essais métallurgiques, II, 354.  
*Forme cristalline des corps*, I, 1.  
*Fourneaux* (Détails sur les), II, 63.  
*Fusion* (De la), I, 467.

## G

- Gallates* (Action de la chaleur sur les), I, 87.  
*Gaz* (Action de la chaleur sur les), I, 87.  
*Gaz acide carbonique et gaz oxide de carbone* (Analyse d'un mélange de), II, 226.  
*Gaz azote et gaz oxigène* (Analyse d'un mélange de), II, 222.  
*Gaz hydro-chlorique et hydrogène* (Analyse d'un mélange de), II, 228.  
*Gaz hydrogène* (Analyse du), II, 227.  
*Gazomètre*. Détails sur cet appareil, II, 68.  
*Gélatine*. Démontre la présence du tannin, I, 418. — Elle précipite plusieurs solutions métalliques, I, 419. — Sa préparation, II, 203.

## H

- Hématine*. Fait reconnaître la présence des acides et des alcalis, I, 421. — Sa préparation, II, 205.  
*Hotte*. Ce que c'est, II, 50.  
*Huiles essentielles*. Employées pour faire reconnaître la présence d'une petite quantité d'or dans une dissolution, I, 423.  
*Huile de vitriol*. Considérée comme poison; réactifs et antidotes, II, 404.  
*Huiles volatiles* (Action de la chaleur sur les), I, 88. — Leur préparation, II, 205.  
*Hydrate d'alumine* (Action de la chaleur sur l'), I, 88.

- Hydrate de baryte* (Action de la chaleur sur P'), I, 88.
- Hydrate de chaux* (Action de la chaleur sur P'), I, 38.
- Hydrate de chlore* (Action de la chaleur sur P'), I, 89.
- Hydrate de magnésie* (Action de la chaleur sur P'), I, 89.
- Hydrate de potasse* (Action de la chaleur sur P'), I, 89.
- Hydrate de soude* (Action de la chaleur sur P'), I, 89.
- Hydriodate d'ammoniaque* (Action de la chaleur sur P'), I, 89.
- Hydriodate de baryte* (Action de la chaleur sur P'), I, 87.
- Hydriodate de chaux* (Action de la chaleur sur P'), I, 90.
- Hydriodate de magnésie* (Action de la chaleur sur P'), I, 90.
- Hydriodate de potasse* (Action de la chaleur sur P'), I, 90. — Décèle des traces de platine, I, 326. — Fait distinguer diverses solutions métalliques d'argent, de plomb, de bismuth, de mercure, I, 326. — Sa préparation, II, 175. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 424.
- Hydriodate de soude* (Action de la chaleur sur P'), I, 90. — Peut être substitué à l'hydriodate de potasse, I, 327. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 424.
- Hydriodate de strontiane* (Action de la chaleur sur P'), I, 90.
- Hydro-chlorate d'alumine* (Action de la chaleur sur P'), I, 90. — Indiqué pour démontrer la présence du carbonate de magnésie, I, 327. — Sa préparation, II, 176.
- Hydro-chlorate d'ammoniaque*. Fait reconnaître la présence du platine, I, 328. — Est employé pour séparer l'alumine, I, 329. — (Action de la chaleur sur P'), I, 90. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 424. — Sa préparation, II, 177.
- Hydro-chlorate d'antimoine* (Action de la chaleur sur P'), I, 91.
- Hydro-chlorate d'arsenic* (Action de la chaleur sur P'), I, 91.
- Hydro-chlorate de baryte* (Action de la chaleur sur P'), I, 91. — Est employé pour démontrer la présence de l'acide sulfurique dans les vinaigres, I, 330. — Sa préparation, II, 177. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 436.
- Hydro-chlorate de bismuth* (Action de la chaleur sur P'), I, 91.
- Hydro-chlorate de chaux* (Action de la chaleur sur P'), I, 91. — Peut faire reconnaître la présence des acides oxalique et carbonique, des oxalates et carbonates, I, 335. — Peut décèle la présence des acides malique et tannique, I, 334. — Sa préparation, II, 178.
- Hydro-chlorate de chrome* (Action de la chaleur sur P'), I, 92.
- Hydro-chlorate de cobalt* (Action de la chaleur sur P'), I, 92.
- Hydro-chlorate d'étain*. Précipite le per-chlorure de mercure, I, 334. — Est employé pour faire reconnaître l'acide molybdique, I, *ibid.* — Précipite les solutions de platine, I, *ibid.* — Fait reconnaître les solutions d'or, I, 335. — Démonstre la présence du tannin, I, *ibid.* — Fait reconnaître le palladium, I, *ibid.* — Décèle la présence de l'albumine, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 179.
- Hydro-chlorate acide d'étain*. Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 426.
- Hydro-chlorate de fer* (Action de la chaleur sur P'), I, 92. — Fait reconnaître la présence de l'acide gallique, I, 336. — Fait reconnaître la morphine et ses sels, I, *ibid.*
- Hydro-chlorate de magnésie* (Action de la chaleur sur P'), I, 92.

- Hydro-chlorate de nickel* (Action de la chaleur sur P'), I, *ibid.*
- Hydro-chlorate d'or* (Action de la chaleur sur P'), I, 93. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 428. — Employé pour reconnaître la présence des huiles essentielles dans les eaux distillées, I, 336. — Fait reconnaître la solution de proto-sulfate de fer, I, *ibid.* — Précipite les solutions d'étain, I, 337. — Fait reconnaître la présence de l'oxide de fer dans les eaux minérales, I, 400. — Sa préparation, II, 180.
- Hydro-chlorate de platine* (Action de la chaleur sur P'), I, 93. — Employé pour reconnaître l'ammoniaque et les sels ammoniacaux, I, 337. — Sert à distinguer la potasse et les sels de potasse, I, *ibid.* — Aide à distinguer la potasse et les sels de potasse de la soude et des sels de soude, I, *ibid.* — Démonstre la présence de l'ammoniaque, I, *ibid.* — Sa préparation, II, 181. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 430.
- Hydro-chlorate de platine et d'ammoniaque* (Action de la chaleur sur P'), I, 93.
- Hydro-chlorate de platine et de soude*. Pour faire l'analyse d'un mélange de sels de potasse et de soude, I, 338. — Recommandé pour faire l'analyse d'un mélange de sels de potasse et de soude, I, 328. — Sa préparation, II, 181.
- Hydro-chlorate de potasse*. Sert à distinguer l'acide citrique de l'acide tannique, I, 339. — Sa préparation, II, 182.
- Hydro-chlorate de strontiane* (Action de la chaleur sur P'), I, 93. — Est employé pour démontrer la présence de l'acide sulfurique libre ou combiné, I, 339. — Sert à séparer l'acide sulfurique de l'acide borique, I, 340. — Sa préparation, II, 182.
- Hydro-cyanates* (Action de la chaleur sur les), I, 93.
- Hydro-cyanate d'ammoniaque* (Action de la chaleur sur P'), I, 94.
- Hydro-cyanate de potasse* (Action de la chaleur sur P'), I, 94.
- Hydro-cyanate simple de potasse*. Précipite diverses solutions métalliques, I, 345.
- Hydro-cyanate ferruré de potasse*. Précipite un grand nombre de solutions métalliques, celles de fer, de cuivre et de nickel, I, 340. — Précipite les solutions de titane, I, 342. — Sa préparation, II, 182.
- Hydro-cyanate de soude réactif*. Agit comme l'hydro-cyanate de potasse, I, 344.
- Hydro-ferro-cyanate d'ammoniaque* (Action de la chaleur sur P'), I, 94.
- Hydro-ferro-cyanate de baryte* (Action de la chaleur sur P'), I, 94.
- Hydro-ferro-cyanate de chaux* (Action de la chaleur sur P'), I, 94.
- Hydro-sulfates de soude, de potasse et d'ammoniaque*. Précipitent diverses solutions métalliques, I, 348. — Leur préparation, II, 183.
- Hydro-sulfates alcalins*. Considérés comme poisons; antidotes et réactifs, II, 430.
- Hydrogène* (Action de la chaleur sur P'), I, 94. — Sert à apprécier la proportion d'oxygène contenue dans les gaz, I, 143. — Sa préparation, II, 108.
- Hydrogène arsenié* (Action de la chaleur sur P'), I, 95.
- Hydrogène deuto-carboné* (Action de la chaleur sur P'), I, 95.
- Hydrogène quadri-carboné* (Action de la chaleur sur P'), I, 95.
- Hydrogène sulfuré* (Action de la chaleur sur P'), I, 96. — Considéré comme poison; antidotes et réactifs, II, 402.