

# T A B L E

## D E S M A T I È R E S. (\*)

*Les chiffres romains désignent le tome, & les chiffres arabes les pages; lorsqu'il n'y a que ces derniers, ils se rapportent toujours au volume précédemment indiqué.*

### A

- A**CÉTATES, Sels formés par l'Acide acétique, IV. 283, 284.
- ACÈTE d'Argile. Voy. *Acétite d'alumine.*
- Calcaire. Voyez *Acétite calcaire.*
- ACÉTITES, Sels formés par l'Acide acéteux, IV. 271 & *suiv.*
- d'Alumine, IV. 271.
- Ammoniacal, ou Esprit de Mendererus, IV. 274. Son usage, 287.
- Calcaire, IV. 271, 274.
- de Cuivre, Verdet, ou Cristaux de Vénus, IV. 279, 280 & *suiv.* — Sa distillation, 281 & *suiv.*
- de Fer, IV. 279.
- de Magnésie, IV. 271.
- Mercuriel, ou Terre foliée mercurielle, IV. 276, 277. Son usage, 287.
- de Plomb, ou Sel, ou Sucre de Saturne, IV. 278, 279, 343, 419. — Son usage, 287, 288.
- ACÉTITE de Potasse, ou terre foliée de tartre, IV. 272 & *suiv.* — Est très-soluble, 273. — Ses décompositions, 273, 275, 325, 343. — Son usage, 287.
- de Soude, ou Terre foliée cristallisable, IV. 273, 274. Son usage, 287.
- de Zinc, IV. 276.
- ACIDES aériformes. Voyez *Gaz.*
- Animaux. Voyez *Acide phosphorique, lactique, saccholactique, lithique, formique, sebacique, bombique.*

(\*) Cette Table des Matières a été faite par Madame Dupiery, qui y a mis un soin, une exactitude & une patience dont je n'aurois pas été capable.

- ACIDES empyreumatiques, IV. 92, 93 & *suiv.*
- Minéraux, I. 402, 403, 437 & *suiv.* II. 247, 248, 249, 255, 425, 427 & *suiv.* 433, 435, 437 & *suiv.* 441 & *suiv.* V. 173, 182, 183. Voyez *chaque Acide à son article.* — On en connoit dix, I. 437 & 438. — Leurs combinaisons. Voyez *Sels neutres, Sels métalliques.* — Leur action en général sur les sulfures, ou foies de soufre, II. 343 & *suiv.* Voyez *sulfures alcalins.* — Celle sur les substances métalliques, 384, 407 & *suiv.* 462, 493, III. 32, 34, 250, 251, 261, 287, 401. (Voyez *chaque Métal à ses combinaisons avec les acides.*) — Celle sur les substances végétales, IV. 25, 61, 62, 63, & *suiv.* 77, 86, 87, 180, 271 & *suiv.* Voy. *chaque Acide.* — Celle sur les matières animales, IV. 321, 332, 343, 349, 382, 440, 461, 474, 479, 484. (Voy. *chaque Acide.*)
- Phlogistiqués, II. 5.
- Végétaux, IV. 27, 30 & *suiv.* 52 & *suiv.* 92 & *suiv.* 102 & *suiv.* V. 194, 195. Leur analogie, IV. 103, V. 194, 195. — Par l'acide nitrique, IV. 102 & *suiv.*
- ACIDE acéteux, ou du Vinaigre, IV. 266, 270 & *suiv.* V. 195. — Ses combinaisons, IV. 271 & *suiv.* 316, 351. — Résidus de ses combinaisons calcaires & alcalines, sont autant de pyrophores, 274. — Son excès d'oxygène, 281 & *suiv.* Voy. *Acide acétique.* — Ses usages, 287 & *suiv.*
- ACIDE Acétique, ou Vinaigre radical, IV. 273, 280 & *suiv.* Ses propriétés & combinaisons, 282 & *suiv.* Sa congélation, 284. — Décompose l'alcool, & forme l'éther acétique, 284 & *suiv.* — Son usage, 288.
- Adipeux. Voy. *Acide sébacique.*
- Aérien. Voy. *Acide carbonique.*
- Arsénique, I. 438, II. 255, 425, 427, & *suiv.* Sa saveur & sa fixité, 429. Sa vitrification, sa causticité, son efflorescence, sa solubilité, 430. — Ses combinaisons & décompositions, 255, 424, 425, 430, 437, 452, III. 178, 179. Procédés pour l'obtenir, II. 428, 430. — Sa pesanteur, 431.
- Benzoïque, ou Acide ou Sel du Benjoin, IV. 30, 45 & *suiv.* 148, 149. Procédés pour l'obtenir, 46 & *suiv.* Ses propriétés, 50 & *suiv.* — Sa dissolubilité, 50, 51. — Ses combinaisons, 51, 52. — Son usage, 149.

ACIDE Benzonique. Voyez  
*Acide benzoïque.*

ACIDE bombique, ou Acide  
du ver à soie, IV. 474.

— Boracin. Voyez *Acide bo-  
racique.*

— Boracique, ou Sel sédatif,  
I. 438, 500 & suiv. II.

248, 251 & suiv. — Ses pro-  
priétés, I. 501 & suiv.

Sa vitrification, 501. — Sa  
sublimation, 502. — Ses

combinaisons, 502 & suiv.  
II. 65 & suiv. 75, 109,

110, 139, 140, 195, 229,  
243, 409, 460, III. 127,

128, 375, IV. 65, 258.  
— Opinion sur sa nature,

I. 503 & suiv. — Ses at-  
tractions électives, 505, II.

289. — Son usage, I. 506. —  
Son action sur les Sels neu-

tres, II. 39, 47, 61, 86,  
115, 171, 187, 193, 245.

— Camphorique, IV. 104,  
136.

— Carbonique, ou Air fixe,  
ou Acide crayeux, &c. I.

437, 438 & suiv. II. 248,  
249, 256, V. 140, 152,

153. — Est le plus souvent  
sous forme gazeuse, & a

dans cet état les caractères  
apparens de l'air atmosphé-

rique, dont il forme une  
petite partie, I. 438 &

439, V. 153. — Se trouve  
& se produit abondam-

ment dans la nature, I.  
439 & 440. — Ses carac-

tères distinctifs, 440, 443,  
II. 86. Son mélange avec

l'air vital, 440 & 441. —  
Son union avec l'eau,

441 & 442. — Ses com-  
binaisons, 442 & suiv.

471, 492, II. 78 & suiv.  
87 & suiv. 108, III &

suiv. 148 & suiv. 196  
& suiv. 229, 230, 244

& suiv. 251 & suiv. 409,  
III. 43, 61, 62, 175 &

suiv. 210 & suiv. 229,  
230, 231, 285 & suiv.

313, 314 & suiv. 326,  
327. — Ses degrés d'affinité,

ou d'attraction, I. 445,  
II. 289, 290. — Sa nature

& sa formation, I. 445 &  
suiv. V. 152. — Est compo-

sé, suivant M. Lavoisier,  
d'environ 28 parties

de carbone pur, & de  
72 parties d'oxygène, I.

446 & 447. Son emploi,  
447 & suiv. Influence de

la découverte de cet acide  
sur la Chimie, 449 &

450. — Sa décomposition  
par les feuilles des végé-

taux, 451. — Son action  
sur les sels neutres, II.

74, 75, 171. — Son ex-  
traction, 86, 90. — Lieux

où la nature l'offre, 256.  
— Son union avec le gaz

hydrogène. Voy. *Gaz hy-  
drogène charbonéux.*

ACIDE Charboneux. Voyez  
*Acide carbonique.*

- Citrique, IV. 30 & *suiv.*  
Sa pesanteur, 31. — Sa purification & concentration, 31 & *suiv.* — Sa cristallisation, 34, 35. — Se décompose par le feu, 35. Sa solubilité, 36. — Ses combinaisons, *ibid.* — Ses affinités, *ibid.* — Ses usages, 36, 37.
- ACIDE Citronien. Voyez *Acide citrique.*
- Crayeux. Voyez *Acide carbonique.*
- Cruorique, IV. 318.
- Fluorique, ou Spathique, I. 438, 462 & *suiv.* II. 248. — Pur, est sous forme de gaz, I. 462. Voy. *Gaz acide fluorique.* — Ses combinaisons, & ses autres propriétés chimiques. Voy. *Gaz acide fluorique.*
- Formicin. Voyez *Acide formique.*
- Formique, ou Acide des Fourmis, IV. 466 & *suiv.* Ses combinaisons, 467, 468. — Ses affinités, 468.
- des Fourmis. Voy. *Acide formique.*
- Galactique. Voyez *Acide lactique.*
- Gallique, ou principe astringent, III. 245 & *suiv.* 334, 391, 423, IV. 30, 37 & *suiv.* — Ses propriétés acides, 38 & *suiv.* Sa purification & sa cristallisation, 39, 40. — Son inflammation, sa distillation, sa sublimation, 40. Sa solubilité, 41. — Son action sur les sels neutres, *ibid.* celle sur les métaux, *ibid.* & 42. — Ses combinaisons, 41, 279. — Son changement par l'acide nitrique en acide oxalique, 41. — Ses usages, 42. Voy. *Encre.*
- ACIDE lactique, IV. 323 & *suiv.* — Sa déliquescence, sa distillation & ses combinaisons, 324, 325.
- Lignique. Voy. *Acide pyro-ligneux.*
- Lithique, IV. 383, 397 & *suiv.* — Ses propriétés, & recherches à faire pour connoître sa nature, 399, 400 & 401.
- Malique, IV. 30, 42 & *suiv.* — Moyens de l'obtenir, 42 & *suiv.* — Ses propriétés, 43, 44. — Est changé par l'acide nitrique en acide oxalique, 43. Substances dans lesquelles il se trouve, 44.
- Malusien. Voyez *Acide malique.*
- Marin. Voyez *Acide muriatique.*
- Marin déphlogistique, ou aéré. Voy. *Gaz acide muriatique oxigéné.*
- Méphitique. Voy. *Acide carbonique.*
- Molybdique, I. 438, II. 255, 433, 435, 437 & *suiv.* — Moyens de l'obtenir, & sa matière, 437, 438. — Sa forme, sa

volatilisation, sa fusion, & sa dissolubilité, 438, 439. Ses combinaisons, 255, 439 & *suiv.*

—Muriatique, ou Acide marin, ou Esprit de Sel, I. 437, 452 & *suiv.* II. 248, 256. Voyez *Gaz acide muriatique*. - N'est pur que sous la forme de gaz, I. 453. Voy. *Gaz acide muriatique*. - Cause des vapeurs blanches qu'il exhale, 454. - Ses combinaisons & ses autres propriétés chimiques. V. *Gaz acide muriatique*. - Ses usages, 461. Procédés pour l'obtenir, II. 56, 57, 58 & *suiv.* (Voy. *Esprit de Sel*.) Paroit exister à la surface de la mer, 256.

ACIDE muriatique oxigéné, I. 458, 459 & *suiv.* 471 & *suiv.* Voy. *Gaz acide muriatique oxigéné*.

—Nitieux, I. 468, 469 & *suiv.* (Voy. *Acide nitrique*.) - Est coloré, 468 & 469. - Sa combinaison avec l'acide muriatique. Voy. *Acide nitro-muriatique*. - Sa décomposition & recomposition, & proportion de ses principes, 479, 480 & *suiv.* (Voy. *Gaz nitieux*.) En quoi il differe de l'acide nitrique, 483 & *suiv.* Est très-altérable, ainsi que l'acide nitrique, 484, 485 & 486. Ses combinaisons forment

les nitrites, 486, II. 26.

Voy. *les différens nitrites*.

- Ses affinités, ou attractions électives, I. 486, 487. - Ses usages, 487.

- Son action sur les sels neutres, II. 11, 12, 20.

Voy. *Acide nitrique*. Manière de l'obtenir, 33, 34, 35 & *suiv.* 42. - Sa rectification, 38, 39. - Dé-

compose le gaz hydrogène sulfuré, ou gaz hépatique,

356, 357. - Son action sur le soufre, 361. - Son ac-

tion sur les matières métalliques, III. 388. Voy.

*Acide nitrique*. Celle sur les substances végétales,

IV. 78, 122, 247, 248.

Voy. *Acide nitrique*.

ACIDE nitreux phlogistique. Voy. *Acide nitreux*.

— Nitreux déphlogistique. Voy. *Acide nitrique*.

—Nitrique, I. 438, 467 & *suiv.* II. 248, 249,

256, V. 183, 184, 189,

190. Voy. *Acides minéraux*. - Est blanc, I. 469.

Ses combinaisons terreuses & alcalines, 470 & *suiv.*

II. 21 & *suiv.* 40 & *suiv.* 95 & *suiv.* 128 & *suiv.*

185 & *suiv.* 228, 241,

250 & *suiv.* - Son action sur l'acide boracique, I.

503. - Son union avec l'acide muriatique, 471 & *suiv.* (Voy. *Acide nitro-*

*muriatique*.) - Opinions sur sa nature, & sa décom-

- position , 475 & suiv.  
 ( Voy. *Acide nitreux & Gaz nitreux.* ) III. 104 ,  
 V. 183 , 189 , 190. - Sa  
 composition ; proportions  
 de ses principes , trois par-  
 ties d'azote sur sept d'oxy-  
 gène ; & en quoi il diffère  
 de l'acide nitreux , I. 483  
 & suiv. - Est très-altérable ,  
 484 , 485 & 486 , V.  
 189. - Ses combinaisons  
 forment les nitrates , I.  
 486. Ses affinités , ou at-  
 tractions électives , 486 ,  
 487 , II. 285 , 286. - Ses  
 usages , I. 487. - Son ac-  
 tion sur les sels neutres ,  
 II. 46 , 47 , 61 , 72 , 73 ,  
 75 , 86 , 90 , 95 , 107 ,  
 114 , 137 , 146 , 147 , 170 ,  
 171 , 193 , 195 , 199 ,  
 200 , 245. - Son extrac-  
 tion des nitrates , 33 , 34 ,  
 35 & suiv. 42. - Sa rec-  
 tification , 38 , 39. - Se ren-  
 contre près des matières  
 en putréfaction. II. 24 ,  
 IV. 496. - Son action  
 sur les sulfures , ou foies  
 de soufre , II. 352. Voy.  
*Sulfures & Acides.* - Ses  
 combinaisons & décom-  
 positions avec les substan-  
 ces métalliques , 407 ,  
 408 , 422 , 423 , 428 &  
 suiv. 435 , 437 , 438 ,  
 445 , 446 , 458 , 459 ,  
 468 , 480 , 491 , III. 12 ,  
 58 & suiv. 97 & suiv.  
 120 , 150 & suiv. 190 ,  
 191 , 192 , 193 , 271 ,  
 274 & suiv. 277 , 333  
 & suiv. 362 & suiv. 386 ,  
 387 , 390 , 391 , V. 189 ,  
 190. - Sa purification ,  
 III. 366. - Son action sur  
 le pétrole , 473. - Son ac-  
 tion sur les substances vé-  
 gétales , IV. 33 , 41 , 43 ,  
 51 , 64 , 65 , 78 , 83 ,  
 87 , 88 , 102 & suiv. 110 ,  
 112 , 114 , 125 , 132 ,  
 136 , 155 , 180 , 183 ,  
 208 & suiv. 249 & suiv.  
 Sur les substances animales ,  
 298 , 313 , 316 , 343 , 349 ,  
 350 , 392 , 413 , 431 ,  
 440 , 441 , 472 , 475.  
 ACIDE nitro - muriatique ,  
 ou eau régale , I. 471 &  
 suiv. - Sa nature , 473.  
 Ses caractères , 474. - Ses  
 combinaisons , 475 , III.  
 155 & suiv. 163. - Ses  
 usages , I. 475. - Manière  
 de l'obtenir , II. 61. - Son  
 action sur les substances  
 métalliques , 459 , 460 ,  
 III. 13 , 14 , 120 , 155  
 & suiv. 163 , 375 , 388 &  
 suiv. 419 & suiv. 427 , 428.  
 ACIDE oxalin. Voy. *Acide  
 oxalique.*  
 — Oxalique , IV. 79 &  
 suiv. 83 & suiv. 90 , 91 ,  
 102 & suiv. V. 194 ,  
 195. - Dans son état de  
 combinaison naturelle ,  
 IV. 79 & suiv. ( Voyez  
*Acidule oxalique.* ) Son  
 extraction , 83 , 84. - Sa  
 cristallisation , sa dissolu-  
 bilité 84 , 85 , 86. - Sa

- décomposition par le feu, 84, 85. - Ses combinaisons, 79 & *suiv.* (Voy. *Acide oxalique.*) 86 & *suiv.* Enlève la chaux à tous les acides, 86. - Sa formation, 90, 91, 102, 103, 110, 112, 114, 125. - Son utilité, 92. Son identité avec l'acide saccharin, 91, 102.
- Phosphoreux, IV. 410, 417 & *suiv.* 427 & *suiv.* En quoi il diffère de l'acide phosphorique, 427, 428. Ses combinaisons, 428.
- Phosphorique, IV. 410, 417 & *suiv.* - Procédés pour l'obtenir, 417, 418, 442 & *suiv.* - Sa concentration & sa vitrification, 419, 420. - Perd son acidité en se vitrifiant, en se surchargeant d'oxygène, 420. - Ses combinaisons & altérations, III. 179, 210, 223, IV. 383 & *suiv.* 420 & *suiv.* V. 166, 167. - Distillé avec le charbon, donne du Phosphore, IV. 425. Existe dans plusieurs substances végétales & minérales, III. 179, 210, 223, IV. 426, 427.
- ACIDE prussique, III. 262, 263 & *suiv.* Voy. *Bleu de Prusse & Gaz prussien.* Moyen de l'obtenir, 262, 267. — Son absorption d'oxygène, 268 & *suiv.*
- Opinion sur sa nature, 270, 271.
- Pyro - ligneux, IV. 93, 99 & *suiv.* - Procédés pour l'obtenir & le rectifier, 100, 101. - Sa pesanteur, 101. Ses combinaisons, *ibid.* - Ses attractions, *ibid.* & 102.
- Pyro - muqueux, IV. 93, 96 & *suiv.* - Sa rectification & concentration, 97, 98. Ses propriétés & ses combinaisons, 98, 99. Ses affinités, 99.
- Pyro - tartareux, IV. 93 & *suiv.* - Ses propriétés & combinaisons, 94, 95. Opinions sur sa nature, 95, 96.
- Saccharin, ou Acide du Sucre. Voy. *Acide oxalique.*
- Saccho - lactique, IV. 328 & *suiv.* - Son peu de solubilité, & ses combinaisons, 328, 329. Opinions sur sa nature, 329, 330.
- Sébacé, ou Adipeux. Voy. *Acide sébacique.*
- ACIDE sébacique, IV. 340 & *suiv.* - Moyens de l'obtenir, 341, 342. - Ses propriétés, 342, 343.
- Sédatif, ou du Borax. Voy. *Acide boracique.*
- Spathique. Voy. *Acide fluorique.*
- de Succin. Voy. *Acide succinique.*

- Succinique, ou Acide du Succin, III. 445, 450. & *suiv.* - Ses propriétés & ses affinités, 453 & *suiv.* IV. 451.
- Sulfureux volatil. Voyez *Gaz acide sulfureux.*
- Sulfurique, ou Acide vitriolique, I. 438, 487 & *suiv.* II. 248, 249, 256, V. 182, 183, 187, 188. Voyez *Acides minéraux.* — Sa concentration & rectification, I. 489, 490. — Attire l'humidité de l'air, 490 & 491. — Sa congélation, 491. — Son union avec l'eau, 491 & 492. - Ses combinaisons, 492, 493, 498, 499, 503, II. 6 & *suiv.* 10, 11, 15 & *suiv.* 20, 92 & *suiv.* 117 & *suiv.* 179 & *suiv.* 209 & *suiv.* 232 & *suiv.* 250 & *suiv.* Voyez plus bas celles avec les substances métalliques, avec les substances végétales, & avec les substances animales. — Ses attractions électives, ou affinités, I. 492, II. 238, 285, 286. - Sa décomposition, I. 493 & *suiv.* Voyez *Gaz acide sulfureux.* - Sa nature, I. 497. - Son usage, 499. - Son action sur les sels neutres, II. 35 & *suiv.* 42, 46, 57 & *suiv.* 72, 73, 75, 77, 78, 86, 90, 98, 107, 114, 132, 137, 145, 170, 187, 193, 195, 199, 200, 241, 242, 245, 285. - Lieux & états où la nature l'offre, 256. Son action sur les sulfures, ou foies de soufre. Voy. *Sulfures.* Son union avec le soufre, 360, 361. Moyens de l'obtenir, 362 & *suiv.* - Son action sur le pétrole, III. 473. Ses combinaisons & ses décompositions avec les substances métalliques, II. 407, 421, 422, 429, 430, 437, 439, 445, 450, 457, 458, 467, 479, 480, 491, 492, III. 11, 44, 47, 54 & *suiv.* 76, 78, 92 & *suiv.* 107, 149, 150, 178, 191 & *suiv.* 195, 214 & *suiv.* 236 & *suiv.* 261 & *suiv.* 267 & *suiv.* 300, 323, 331, 332, 334, 361, 365, 390, 395; avec les substances végétales, IV. 25, 35, 43, 47, 51, 63, 64, 82, 84, 87, 95, 122, 132, 136, 165, 180, 208, 242 & *suiv.* 247, 273; avec les substances animales, 313, 343, 349, 392, 413, 421, 441 & *suiv.* 454. - Glacial, ou concret, I. 498, 499, III. 241, 272, 273.
- ACIDE syrupeux. Voy. *Acide pyro-muqueux.*
- Tartareux, IV. 53 &



*suiv.* 73 & *suiv.* V. 195.

Dans son état de combinaison naturelle, IV. 53

& *suiv.* Voy. *Acidule*

*tartareux* ou *Tartre*. - Son

extraction & sa purification,

73 & *suiv.* - Sa

cristallisation, sa fusion,

sa distillation, 75. Sa solubilité,

76. Ses combinaisons,

59 & *suiv.* (V. *Acidule tartareux*.)

76 & *suiv.* - Ses attractions,

ou affinités, 79.

Son analogie avec les

acides acéteux & oxalique,

V. 195.

- Tungstique, ou acide de la

Tungstène, I. 438, II.

255, 441, 442, 446

& *suiv.* - Moyens de l'obtenir,

445, 446 & *suiv.*

Ses propriétés, 449 &

*suiv.* - Ses combinaisons

& sa nature, 449, 450.

- Vitriolique. Voy. *Acide*

*sulfurique*.

ACIDULES (Sels) végétaux,

IV. 27, 53 & *suiv.*

- Oxalique, ou Sel d'O-

seille, IV. 53, 79 &

*suiv.* 87. - Sa cristallisation,

& son analyse, 80,

81. - Sa solubilité, 81, 82.

Ses combinaisons & dé-

compositions, 82, 83.

Sa formation artificielle,

87.

ACIDULE oxalique ammoniacal,

IV. 87.

- Tartareux, ou Tartre,

IV. 53 & *suiv.* 76, 77.

Sa distillation, sa combustion,

& produits qu'on

en retire, 53, 54, 56,

57, 93 & *suiv.* - Son

peu de solubilité, sa purification

& cristallisation,

54 & *suiv.* 58. - Son

analyse & sa nature, 58,

59, 76, 77. - Ses combinaisons

terreuses & alcalines,

59 & *suiv.* Ses combinaisons

avec les acides, 63 & *suiv.* - Rendu

plus soluble par le borax,

65. Ses combinaisons métalliques,

65 & *suiv.* - Ses usages & ceux

de ses préparations, 72, 73. Ses

décompositions, 69, 73

& *suiv.* - Sa formation

artificielle, 76, 77. - Dé-

compose l'acétite de potasse,

273.

- Tartareux ammoniacal,

IV. 77.

*Acidum pingue*, I. 391,

420.

ACIER, III. 224 & *suiv.*

Sa trempe, 226, 233.

Sa nature, 225. - Ses usages,

307.

AFFINAGE, II. 390.

AFFINITÉS. Voyez *Attractions*.

- D'intermède, I. 87 &

88. Réciproque, *ibid.* &

*suiv.*

AGARIC minéral, ou fossile,

I. 353, 364.

AGATES, I. 271, 301 &

*suiv.* 357, 372. - Jaspée,

289. - d'Irlande, 328.

- AGGRÉGATION. Voy. *Attractions*.
- AGGRÉGÉS, I. 47 & *suiv.* Quatre espèces d'Aggrégés, 48 & 49. — Réguliers & irréguliers, 52 & 53.
- AIGUE - MARINE, I. 277, 326. Fausse, II. 143.
- AIMANT, III. 212. Voyez *Mines de Fer*.
- AIR, ( atmosphérique ) I. 177 & *suiv.* V. 139, 140, 143 & *suiv.* - Sa fluidité, I. 178, 179. — Est invisible, 179. Regardé à tort comme insipide, 180. Est inodore, 180 & 181. Sa pesanteur, 181 & *suiv.* — Son élasticité, 184, 185 & 186. - Sa raréfaction, 185 & 186. - Fixé, n'est point de l'air, 187. Voy. *Gaz & Acide carbonique*. - Il favorise la combustion, & sert à la respiration, 187 & *suiv.* Voy. *Air vital*. - Son absorption dans la combustion, 188 & *suiv.* Voyez *Air vital*. - Est composé, 193, 194, 199, 439, V. 145. ( Voy. *Air vital & Gaz azotique ou Mofète*. ) - Son union avec l'eau. Voy. *Eau*.
- Acide vitriolique. Voyez *Acide sulfurique*
- Déphlogistiqué. Voy. *Air vital*.
- AIR fixe, ou fixé. Voyez *Acide carbonique*.
- Inflammable. Voy. *Gaz hydrogène*.
- Phlogistiqué. Voyez *Mofète*.
- Vital, ou pur, ou déphlogistiqué, I. 192 & *suiv.* II. 303 & *suiv.* III. 89, V. 140, 142 & *suiv.* 184, 185 & *suiv.* Est le véritable air; I. 192. Sa base, 196, II. 303 & *suiv.* Voyez *Oxygène*. Est le seul corps combustible, d'après la théorie moderne, 304. — Celui qu'on retire du manganèse est le plus pur, 495.
- AIRAIN. Voy. *Bronze*.
- ALAMBIC, I. 170 & 171.
- ALBATRE, calcaire, II. 152, 162, 163.
- Gypseux, 120, 126.
- d'Agate, 163.
- Fleuri, *ibid.*
- ALCHIMIE, I. 25. — Son règne, 32 & *suiv.* — A été utile à la Chimie, 32 & *suiv.* — Son erreur reconnue & combattue, 35 & *suiv.*
- ALCOOL, ou Esprit de vin, IV. 234 & *suiv.* V. 196. - Sa rectification, IV. 234, 235. - Moyens de connoître sa pureté, 235, 236. — Ses propriétés physiques, 237. Formation d'eau pendant sa combustion, 238. - Opinions sur sa nature, 238, V. 196. Voy. *Ether sulfurique*. - Son affinité avec

- l'eau , IV. 239. — Son union avec la chaux & les alcalis , 240 & *suiv.* Son action sur les acides , 242 & *suiv.* 258 , 467. Son action sur les sels neutres & métalliques , 259 ; sur le soufre & les bitumes , 259 , 260 ; sur les matières végétales , 149 , 260 & *suiv.* ; sur les substances animales , 308 , 313 , 332 , 351 , 354 , 377 , 416 , 425 , 448 , 454 , 461 , 466 , 467 , 468 , 472 , 474 , 476. — Ses usages , 263 & *suiv.*
- ALCALIS , ( Sels ) I. 402 , 403 , 421 & *suiv.* II. 246 , 247 , 248 , V. 173 , 181 , 182. Voyez *Carbonate de potasse* , de *soude* , & *Carbonate ammoniacal*. Voyez aussi *Potasse* , *Soude* , & *Ammoniaque*.
- Caustiques. Voy. *Potasse* , *Soude* & *Ammoniaque*.
- Fixe du Tartre. Voyez *Tartre*.
- Fixe minéral , ou *Soude*. Voy. *Soude*.
- Fixe végétal , ou *Pctasse*. Voy. *Potasse*.
- Marin. Voy. *Soude*.
- Minéral aéré. Voy. *Carbonate de soude*.
- Phlogistique , ou lessive colorante du Bleu de Prusse , III. 248 & *suiv.* 285. Voy. *Bleu de Prusse* ,
- Acide prussique* , *Prussiate de fer*.
- Prussien , III. 255 , 256 & *suiv.* 285. Voy. *Alcali phlogistique* & *Acide prussique*.
- ALCALI végétal aéré. Voyez *Carbonate de potasse*.
- Volatil. Voyez *Ammoniaque*.
- Volatil concret. Voyez *Carbonate ammoniacal*.
- ALCALIGÈNE , ou principe Alcalifiant. Voy. *Azote*.
- ALLIAGES des métaux , II. 412. Voy. *chaque Métal à ses alliages*.
- ALOËS , IV. 160.
- ALQUIFOUX. Voy. *Galène*.
- ALUDELS , I. 169 , II. 338.
- ALUMINE , Terre alumineuse , ou argileuse , I. 239 & *suiv.* Voy. *Terre*. — Ses combinaisons , 407 , 411 , 418 , 426 , 442 , 455 , 466 , 470 , 486 , 492 , II. 169 , 208 , 209 & *suiv.* 219 , 220 , 228 & *suiv.* 253 , 254 , 343 , 457 , 467 , III. 190 , 235 , 236 , 327 , IV. 36 , 43 , 51 , 76 , 86 , 101 , 120 , 271 , 283. — Son action sur les sels neutres , II. 33 , 34 , 41 , 45 , 56 , 57 , 71 , 131 , — Précipitée de l'alun , est la plus pure , 218. — Ses affinités ou attractions , 290. — Son action sur les substances métalliques , 410 , III. 56 , 243.

- ALUMINEUX. Voy. *Sels neutres alumineux.*
- ALUN. Voy. *Sulfate d'alumine.*
- Calciné, II. 215.
  - de France, II. 211.
  - de Glace, ou Alun de Roche, II. 210.
  - Marin. Voy. *Muriate alumineux.*
  - de Naples, II. 211.
  - Natif, II. 210. Voy. *Sulfate d'alumine & Mines d'alun.*
  - Nitreux. Voyez *Nitrate d'alumine.*
  - de Plume. Voy. *Vitriol de zinc.*
  - de Roche. Voy. *Alun de glace.*
  - de Rome, II. 211.
  - Saturé de sa terre, II. 216, 217, 219, 220.
  - de Smyrne, II. 211.
- AMALGAME de Bismuth, III. 134.
- de Zinc, 134.
  - d'Etain, 163, 164, 169.
  - de Plomb, 199.
  - de Cuivre; s'obtient difficilement, 343.
  - d'Argent, 357 & *suiv.* 378.
  - d'Or, 402, 403, 404; s'emploie, pour dorer en or moulu, 403, 410.
- AMBRE gris, IV. 446, 455 & *suiv.* — Ses variétés, 456. — Opinions sur sa nature, 456 & *suiv.* Son analyse, 458. — Ses usages & ses caractères, 459.
- AMBRE jaune. Voy. *Succin.*
- AMÉTHYSTE, I. 269, 300, 372. — Fausse, II. 143.
- AMIANTE, I. 282, 318, 319, 352, 368.
- AMIDON, IV. 175, 177, 182, 183. Voy. *Fécule.*
- AMPÉLITES, I. 354.
- AMPHIBIOLITES, II. 157.
- AMPHYBIE, ce nom ne peut appartenir à une classe d'animaux, V. 16, 17.
- AMMONIAQUE, ou Alkali Volatil, I. 422, 430 & *suiv.* II. 248. Voyez *Gaz ammoniac.* — Doit être sous la forme de gaz pour être pure, I. 431. Voy. *Gaz ammoniac.* — Ses combinaisons, & ses autres propriétés chimiques. Voyez *Gaz ammoniac.*
- ANALYSE ou décomposition, I. 3. (Voy. *Distillation.*)
- Vraie, 4, 150 & *suiv.*
  - Fausse, 4, 151 & *suiv.*
- ANCILLAIRES, (opérations) I. 51.
- ANTIMOINE, du commerce, (Mine d'antimoine.) Voy. *Sulfure d'antimoine.*
- Demi-métal, ou Régule d'antimoine, II. 414, III. 1 & *suiv.* — Sa pesanteur, sa saveur & sa cristallisation, 1, 2, 8, 24, 25. — Son histoire naturelle, 2 & *suiv.* Voy. *Mine d'antimoine.* — Son oxidation, ou calcination, 5, 6 & *suiv.* Voy. *Oxides d'antimoine.* — Sa réduc-

tion, & sa préparation dans le commerce, & dans les laboratoires, 7, 8, 23, 24, 25, 35. Voyez *Sulfure d'antimoine*. Sa fusion & sa volatilisation, 8, 9. — Son union avec les acides, II & *suiv.* IV. 83. Voy. *Oxides d'antimoine*. — Son action sur les neutres, III, 15 & *suiv.* Voyez *Sulfure d'antimoine*. — Son union artificielle avec le soufre, 19, 20. — Son union avec les sulfures, 20. — Ses alliages, 20, 35, 67, 163, 169, 199, 293, 342, 378, 401, 402, 431. — Ses usages. Voyez ceux du *Sulfure d'antimoine*. — Décompose le muriate mercuriel corrosif, 116 & *suiv.* — Son action sur les sulfures métalliques, 132, 133.

ANTIMOINE diaphorétique, ou oxide d'antimoine par le nitre, III. 16 & *suiv.* 21, 22 & *suiv.* Voyez *Oxides d'antimoine*. — Ses usages, 36, 37. — Spéculaire, III. 4.

ANTROPOLITES, II. 157.  
APPAREIL de Woulfe, II. 35, 36, 59 & *suiv.* 106.

APYRE, (Corps) I. 148.  
*Aquila alba*. Voy. *Muriate mercuriel doux*.

ARBRE de Diane, III. 367 & *suiv.*

ARBUE, III. 219.

*Arcanum duplicatum*. Voy. *Sulfate de potasse*.

ARDOISE, I. 281, 312, 354, 370.

ARÉOMÈTRE, ou pèse-liqueur, IV. 236.

ANIMAUX, IV. 294 & *suiv.* V. 173, 197 & *suiv.* — Leur analyse chimique, IV. 294 & *suiv.*

Leurs fluides se distinguent en trois classes, 295, 296. — Leurs solides se distinguent aussi en trois classes, 296, 297. — Produits qu'on retire de leur analyse, 298 & *suiv.* Substances utiles qu'on en retire, 445 & *suiv.*

Comparaisons de leurs principes avec ceux des végétaux, 481 & *suiv.* Leur décomposition spontanée. Voy. *Fermentation putride des animaux*. — Méthodes pour les classer, V. 1 & *suiv.* — Se partagent en huit classes, 3.

— Leurs caractères extérieurs, 4 & *suiv.* — Leurs fonctions, ou physiologie générale, 40 & *suiv.*

ARGENT, II. 414, III. 347 & *suiv.* — Sa pesanteur, sa ductilité, 347.

Sa cristallisation, 348, 359. — Son histoire naturelle & métallurgique, 348 & *suiv.* Voy. *Mines d'argent*. Sa fusion & sa volatilisation, 358. — Dif-

- ficulté de son oxidation  
 ou calcination, & sa fa-  
 cilité à se réduire, 359,  
 360 & suiv. Voy. *Oxides*  
*d'argent.* -- Ses dissolutions  
 acides, 361 & suiv. IV.  
 468. Voy. *Oxides d'argent.*  
 Découverte de la propriété  
 fulminante de son oxide,  
 III. 396. -- Procédés pour  
 l'obtenir pur, 369, 370,  
 372 & suiv. -- Sa dissolu-  
 tion & précipitation par  
 l'acide muriatique, ou eau  
 régale, 375. Voyez *Mu-*  
*riate d'argent.* -- Action  
 des matières combustibles  
 sur ce métal, 376, 377.  
 Sa combinaison avec le  
 soufre, 376, 377. -- Ses  
 alliages, 377 & suiv. 384,  
 435. -- Décompose le  
 muriate mercuriel corro-  
 sif, 378. -- Ses usages,  
 379, 380.
- ARGENT** fulminant, pro-  
 priété nouvellement dé-  
 couverte de l'oxide *d'ar-*  
*gent*, III. 396. Voyez  
*Oxides d'argent.*
- ARGILES**, I. 280 & suiv.  
 308 & suiv. 346, 352  
 & suiv. 362, 370, 371.  
 Considérées pures & chi-  
 miquement. Voyez *Alu-*  
*mine.*
- (Fausses) I. 313 & suiv.  
 -- Crayeuse. Voy. *Carbonate*  
*alumineux.*  
 -- Spathique. Voy. *Fluate*  
*alumineux.*
- AROME**, ou Esprit recteur,  
 (principe odorant) IV.  
 139 & suiv. Sa volatilité  
 & manière de l'extraire,  
 139, 140, 141. -- Est  
 un des principes des hui-  
 les volatiles, 140, 141.  
 Sa nature diverse, 142  
 & suiv. Est peut-être un  
 gaz particulier, 143. Cinq  
 classes d'odeurs, 144. --  
 Les plantes inodores en  
 ont un, 144, 145. --  
 Son usage, 145, 146.  
 -- Son affinité avec l'Es-  
 prit-de-vin, ou alcool,  
 261, 262. -- S'unit au  
 vinaigre, 286.
- ARSENIATES**, Sels formés  
 par l'acide arsénique, II.  
 255.  
 -- Ammoniacal, II. 255,  
 425.
- ARSENIATE de Plomb**, III.  
 178, 179.  
 -- de Potasse ou Sel neutre  
 arsénical, II. 255, 424,  
 425, 429, 431, III.  
 159, 361. -- Théorie sur  
 sa formation, II. 428,  
 429 & suiv. -- Employé  
 dans les arts, 431.
- de Soude, II. 255,  
 425.
- ARSENIC**, ou régule d'Ar-  
 senic, II. 414, 415 &  
 suiv. -- Ses différens états  
 dans la nature, 415, 416,  
 417. --- Testacé, 416.  
 Son odeur d'ail, *ibid.*  
 Uni au soufre & au fer,  
 417. -- Sa volatilité & sa  
 cristallisation, 418, 419.

Noircit à l'air, 420. Son union avec les acides & avec les sels nitreux, 421 & *suiv.* Voy. *Oxide ou Chaux d'arsenic.* -- Sa pesanteur spécifique, 430. 431. -- Ses usages, 431. Ses contre-poisons, 432. Ses alliages, 483, 494, III. 20, 66, 160, 161, 162, 217, 293, 342, 377, 401, 430. -- Décompose le muriate mercuriel corrosif, 116.

— Blanc. Voy. *Oxide, ou Chaux d'arsenic.*

— Rouge. Voyez *Réalgar.*

ASBESTE, I. 282, 318, 352, 368.

ASPHALTE, ou Bitume de Judée, &c. III. 445, 457, & *suiv.* -- Opinions sur son origine, 458, 459. -- Action du feu sur ce bitume; sa distillation & ses usages, 459, 460.

*Assa fœtida*, IV. 159, 160.

ASTROITES, II. 157.

ATTRACTIONS, ou affinités chimiques, I. 44 & *suiv.* D'aggrégation, 46 & *suiv.* Voy. *Aggrégés.* -- De composition, 54 & *suiv.* Ses loix, 55 & *suiv.* Remarques sur cette force, 89 & *suiv.* -- Compliquées, 60, 61. -- Electives, 75, II. 284 & *suiv.* -- Electives doubles, I. 80 & *suiv.* II. 292 & *suiv.* Quiescentes, I. 82, 84, II. 296 & *suiv.* -- Divel-

lentes, I. 82, 84, II. 296 & *suiv.* -- Tableau des affinités des sels, 286 & *suiv.* 294 & *suiv.*

AVANTURINE, I. 275, 303.

AZOTE, I. 200. (Voy. *Gaz azotique*) -- Est un des principes de l'alcali volatil, ou ammoniacque, & de l'acide nitreux & nitrique, 200, 435, 482 & *suiv.* IV. 298 & *suiv.* V. 148, 149. -- Regardé comme *alcaligène*, I. 201, II. 491, IV. 57, 58, 121, V. 181, 182. -- Se trouve abondamment dans les substances animales, IV. 298 & *suiv.* V. 148.

AZUR. Voy. *Pierre d'azur.*

— de Cuivre, III. 315.

Voy. *Bleu de Montagne.*

— de Cobalt. Voy. *Smalt.*

## B

**B**AROTE. Voy. *Baryte.*

BARYTE, ou Terre pesante, I. 345, 346, 347, 348, 363, 367, 404 & *suiv.* II. 247. -- Sa découverte & sa pesanteur, I. 404. Sa dissolubilité, 406. Opinions sur sa nature, 408. Ses combinaisons, 407, 426, 442, 455, 466, 470, 486, 492, 503, II. 169, 231, 232, & *suiv.* 241 & *suiv.* 243, 244 & *suiv.* 343, 344, 349, III. 454, IV. 36, 41, 51, 82, 86, 98,

- 101, 324, 329, 421, 424, 468. — Son action sur les sels neutres, II. 9, 19, 34, 42, 45, 46, 57, 83, 90, 94, 98, 104, 123, 131, 136, 181, 186, 192, 217. Moyens de l'obtenir du spath pesant, 239, 240. Ses affinités ou attractions, 34, 238, 287, 291. Son action sur les substances métalliques, 410, 436, 458, 467, III. 11, 56, 105, 106, 365, 421.
- BASALTE, I. 291, 340 & *suiv.* 363, 374.
- BASES ( des Sels neutres ) II. 3. Voy. *Sels neutres.*
- BATITURES de Cuivre, III. 325. Voyez *Oxides de Cuivre.*
- de Fer, III. 228. Voyez *Oxides de Fer.*
- BAUMES, IV. 147 & *suiv.* 261 & *suiv.* — Ce qui les distingue des résines, 147.
- BAUME de Copahu, IV. 151.
- de la Mecque, ou de Judée, IV. 150, 151.
- de Soufre, IV. 132.
- Succiné, III. 455, 456.
- de Tolu, ou du Pérou, ou de Carthagène, IV. 149.
- BENJOIN, IV. 148, 149. Voy. *Acide benzoïque.*
- BENZOATES, Sels formés par l'Acide benzoïque, IV. 51.
- BEURRE, ( du lait ) IV. 320, 333, 334. — Sa distillation & son acide, 333, 334. Sa nature, 334.
- BEURRE d'Antimoine ou Muriate d'antimoine sublimé, III. 117 & *suiv.* Sa préparation, 117, 118. — Ses propriétés, 118 & *suiv.* Ses décompositions, 119 & *suiv.*
- ou Muriate d'arsenic. III. 116. Voyez *Muriate d'arsenic.*
- ou Muriate de Bismuth, II. 470, III. 116, 117. Poudre, résidu de sa sublimation, proposée pour la peinture, 117.
- de Cacao, IV. 127.
- d'Étain, ou Etain corné. Voyez *Muriate d'étain concret.*
- de Zinc. Voyez *Muriate de zinc sublimé.*
- BEURRES Végétaux, IV. 118, 127.
- BÉZOARD minéral, III. 121.
- Pierreux, ou Fossile, II. 156.
- BIERRE, IV. 227, 228.
- BILE, ou Fiel, IV. 296, 346 & *suiv.* — Sa distillation, 347, 348. — Son altération spontanée; moyen de la conserver, 348, 349. — Ses décompositions & combinaisons, & sa nature, 349 & *suiv.* — Ses usages, 351, 352. — Ses concrétions, 353 & *suiv.* Voy. *Calculs biliaires.*

BINDHEIM,



- BINDHEIM**, I. 367. — *de Judée. Voy. Asphalte.*
- BISMUTH**, II. 414, 462 & *suiv.* — Sa pesanteur & sa cristallisation, 462, 463, 465. — Caractères qui le font reconnoître, particulièrement sa fusibilité, 464. — Ses divers états dans la nature, 463 & *suiv.* — Sa fusion, sa calcination & sa réduction, 465, 466. — Sa vitrification, avec, ou sans le contact de l'air, 466, 467. — Union de son oxide avec les matières terreuses, & sa combinaison avec les acides, 467 & *suiv.* IV. 104, 468. *Voyez Oxide de bismuth.* — Décomposition du muriate ammoniacal, par son oxide, II. 470, 471. — Se combine avec le soufre, 471. — Ses usages, 471, 472. — Ses alliages, 484, III. 20, 134, 162, 163, 169, 199, 342, 377, 401, 430, 431. — Décompose le muriate mercuriel corrosif, 116, 117. Son action sur les sulfures métalliques, 132, 133.
- BITUMES**, II. 308, III. 439 & *suiv.* — Leur inflammabilité & inexacitude de leur analyse, 439, 440. — Opinions sur leur origine, 442 & *suiv.* Leurs divisions en cinq sortes, 444 & *suiv.*
- BLANC de Baleine**, IV. 446, 452 & *suiv.* — Sa distillation & ses combinaisons, 453, 454. Son usage, 454. — *d'Espagne. Voy. Craie.* — *de Fard. Voy. Magister de bismuth.* — *de Plomb*, IV. 278, *Voy. Céruse.*
- BLENDE**, ou *Fausse Galène. Voy. Sulfure de zinc.*
- BLEU de Montagne**, ou *Cryocolle bleue*, III. 315. *Voyez Mines de cuivre, Carbonate de cuivre, & Oxides de cuivre.* — *de Prusse, natif*, III. 217. *Voy. Mines de fer. Artificiel*, 247 & *suiv.* 285, 286, 310. — Opinions sur sa nature, & celle de sa partie colorante, 250 & *suiv.*; nouvelles recherches à ce sujet, 257 & *suiv.* *Voy. Acide prussique, Gaz prussien, & chaque Prussiate.* L'eau de chaux en dissout la matière colorante, 258, 259.
- BOCARDS**, II. 394.
- BOIS. Voy. Végétaux.** — *Pé-*trifié, I. 304. — Pour la Teinture, de Campêche, de Brésil, d'Inde, de Santal, de Sumac, IV. 188, 191.
- BOL d'Arménie**, I. 188, 311.

- BOLS ou Terrés bolaires, I. 353.
- BORATES, Sels formés par l'acide boracique, I. 503.
- BORATE ou Borax alumineux, II. 209, 229, 254.
- ou Borax ammoniacal, I. 503, II. 92, 109, 110, 252.
- ou Borax barytique, I. 503, II. 231, 243, 255.
- ou Borax calcaire, I. 503, II. 139, 140, 252.
- de Cobalt, II. 460.
- ou Borax magnésien, I. 503, II. 179, 195, 253.
- Mercuriel, III. 127, 128, 136. -- Son usage, 136.
- ou Borax de potasse, I. 503, II. 75, 251.
- BORAX ammoniacal. Voyez *Borate ammoniacal*.
- Argileux. Voy. *Borate alumineux*.
- Calcaire. Voy. *Borate calcaire*.
- de Cobalt. Voy. *Borate de cobalt*.
- Magnésien. Voy. *Borate magnésien*.
- Pesant. Voy. *Borate barytique*.
- de Soude, ou Borate surfaturé de soude, ou Borax commun, I. 503, II. 65 & *suiv.* 251. Incertitude sur sa formation, 65 & *suiv.* -- Ses différens états, 66 & *suiv.* -- Bruth, *Tinckal*, ou cryfocolle, 66. -- De la Chine, 66, 67. -- De Hollande, ou raffiné, 67. -- Purifié à Paris, *ibid.* -- Sa cristallifation & sa diffolubilité, 66 & *suiv.* & 70. -- Contient un excès de soude, 68. Calciné, 69. -- Sa fusion & sa vitrification, 69. Son efflorefcence, 70. Sert de fondant, & forme du verre avec les terres, 70, 71. -- Ses décompositions, 71 & *suiv.* III. 127, 128. Son analyse, II. 73. Contient l'acide fédatif ou boracique tout formé, *ibid.* -- Son union avec l'acide boracique, 74. Ses usages, 70, 71, 74 & 75. -- Son union avec les substances métalliques, 481, 482, 493, III. 127, 128, 375, 400. Son union avec les substances végétales, IV. 65.
- BORAX végétal. Voy. *Borate de potasse*.
- BOULES de Mars, IV. 71.
- BRÉCHE, I. 271, 286, 289, 290, 359, 361, II. 160, 161.
- BROCATELLE, d'Espagne, I. 286, II. 160.
- BRONZE, ou Airain, III. 343, 346.
- BROU de Noix, IV. 191.

## C

**C**ADMIE naturelle, ou Fossile. Voy. *Calamine*. Des Fourneaux, ou Tutie, III. 49.

**CACHOLONG**, I. 303, 357.

**CAILLOT du Sang**, IV. 306, 309, 314 & suiv. -- Matière fibreuse que l'eau en sépare, 315 & suiv. Son insolubilité & sa putréfaction, 315, 316. Ses combinaisons avec les acides & avec le fluide albumineux, 316, 317. Sa nature, 317, 318. Forme la base des muscles, & la matière irritable par excellence, *ibid.* (Voyez *Chair*.)

**CAILLOUX**, I. 274, 301 & 302. Voy. *Silex*.

**CALAMINE**, ou Pierre calaminaire. Voy. *Oxide de zinc*.

**CALCÉDOINE**, I. 272, 303, 357, 372.

**CALCINATION des Métaux**. Voy. *Oxidation*.

**CALCULS biliaires**, IV. 353 & suiv. -- De trois sortes, 353, 354. -- Solubles dans l'alcool, 354. -- Puissance des sucres savoneux pour les fondre, 355, 356.

— de la Vessie, IV. 383, 397 & suiv. Voy. *Acide lithique*. -- Son analyse & ses dissolutions, 398, 399.

**CALORIQUE**, ou Chaleur latente, ou combinée, I. 119, 120, 127, 128, 141, 145, 146, 158 & 159, II. 303 & suiv. V. 137 & suiv. 172, 173 & suiv.

**CAMÉLÉON minéral**, II. 491, 493.

**CAMPHORATES**. Voy. *Acide camphorique*.

**CHAMPHRE**, IV. 133 & suiv. -- Manière de l'obtenir, 134, 135. -- Sa grande volatilité, sa combustibilité, & sa cristallisation, 135, 137. Sa dissolution dans les acides, 136. -- Sa dissolution dans les huiles & dans l'esprit-de-vin, ou alcool, 137, 262. -- Son utilité, 138. -- Acide qu'on en obtient. Voyez *Acide camphorique*.

**CANCrites**, II. 157.

**CANTHARIDES**, IV. 446, 465, 466, 470, 471.

**CAOUT-CHOUC**. Voy. *Gomme élastique*.

**CARAMEL**, IV. 110.

**CARBONATES**, Sels formés par l'Acide carbonique. Voy. *chaque Carbonate*.

— métalliques, ou métaux spathiques, II. 409.

**CARBONATE alumineux**, I. 442, II. 209, 229, 230, 254, 259, 260. IV. 41, 99.

— ammoniacal, ou Alcali volatil concret, Sel vo-

- latil concret, craie ammoniacale, I. 444, 445, II. 92, 108, 109, 111 & *suiv.* 252. — Moyens de l'obtenir, 108, 111, 112, 173. — Sa cristallisation & sa dissolubilité, 112, 113. — Sa volatilité, 113. — Est un sel neutre, & produit du froid dans sa dissolution, 112 & 113. S'humecte légèrement à l'air, 113. — Ses décompositions, 113 & *suiv.* 125, 133, 138, 217, 218, 440, III. 62, 63, 245, IV. 41, 51, 95, 99, 440. — Son analyse, II. 115. — Son usage, 116. — Se trouve dans les matières animales pourries, 258. — Sa combinaison avec le soufre, 359, 360. — Son action sur les substances métalliques, III. 62, 63, 245, 277, 373.
- CARBONATE barytique, ou Terre pesante aérée, I. 347, 367, 442, II. 231, 244 & *suiv.* 255. Ses décompositions, 244, 245, IV. 41, 95, 99. Son analyse, II. 245. — A été trouvé dans la nature, 246, 259.
- de chaux, craie, marbre, ou spath calcaire, matières calcaires en général, I. 284 & *suiv.* 292, 348 & *suiv.* 362 & *suiv.* 443, II. 148 & *suiv.* 253.
- Formé par l'acide carbonique & la chaux, I. 443, II. 148 & *suiv.* Raisons qui l'ont fait ranger parmi les substances pierreuses, 148. — Considérations générales sur les matières calcaires, 148, 149 & *suiv.* 258. Substances qu'on doit rejeter de ce genre, 156, 157. Leur formation dans les eaux, & leurs divers états, 150 & *suiv.* — Leurs caractères extérieurs & leurs divisions en six genres, 153, 154 & *suiv.* Voy. *Spath perlé.* — Leurs propriétés chimiques, 166 & *suiv.* — Action du feu sur ces matières, 167, 168. — Sont tenues en dissolution dans les eaux, 168. — Aident la vitrification d'autres substances terreuses, 169. — Leurs décompositions, 170 & *suiv.* 184, 217, 218, IV. 41, 51, 82, 95, 99. — Leur analyse, II. 170, 171. — Surchargées d'acide crayeux, deviennent dissolubles, 171, 172. — Leurs usages fort étendus, 173, 174 & *suiv.*
- CARBONATE de Cuivre, III. 313, 314 & *suiv.* 327.
- de Fer, III. 210, 213, 214, 231 & *suiv.* 285 & *suiv.* IV. 279.
- de Magnésie ou Magnés

rien, Magnésie aérée, douce ou effervescente, crayeuse, &c. I. 351, 442, II. 179, 184, 196 & *suiv.* 253. — Sa calcination, 197, 198. — Son analyse, 198. — Ses décompositions, 199 & *suiv.* 217, 218, IV. 41, 95, 99, 421. — Rendue plus dissoluble avec surabondance d'acide crayeux, II. 200, 201. — Plus soluble dans l'eau froide que dans l'eau chaude, 201. — Sa cristallisation, 201 & *suiv.* — Ses divers noms, 204, 205. — Moyens de l'obtenir, & son usage pour la Médecine, 184, 205, 206 & *suiv.*  
 — de Manganèse, II. 493.  
 — de Plomb, ou Plomb spathique, III. 175 & *suiv.* Voyez *Mines de plomb.*  
 — de Potasse, ou Alkali végétal aéré, ou Sel fixe de tartre, &c. I. 444, II. 29, 78 & *suiv.* 251, IV. 211, 213, 214. Est un sel neutre, II. 78 & *suiv.* — Moyens de l'obtenir bien cristallisé, 80, 81, 82. — Sa saveur, 80. S'alcalise au feu, 81. — Son analyse, *ibid.* — Sa dissolubilité, 82. — Produit du froid avec l'eau, *ibid.* Son effervescence avec la terre siliceuse, 83. — Ses décompositions, 82 &

*suiv.* 94, 98, 107, 108, 124, 132, 137, 138, 147, 184, 217, 218, 238, 239, 241, 242, 440, IV. 41, 51, 60, 95, 99, 100, 328, 422, 440. — Moyens de l'obtenir, II. 29, 87. IV. 54 & *suiv.* 213, 214. Ses usages, II. 87. — Se trouve dans les végétaux, 257, IV. 27, 28, 213, 214. — Sa combinaison avec le soufre, II. 349, 350; celle avec le soufre & le nitre. Voyez *Poudre fulminante.* 370 & *suiv.* Son action sur les substances métalliques, III. 27 & *suiv.* 62, 63, 115, 132, 245, 259, 276, 277, 327, 365, 372, 421, 422.

CARBONATE de Soude, Soude crayeuse, Natrum, ou Sel de Soude, I. 444, II. 87 & *suiv.* 251, IV. 215, 216. — Est un sel neutre, II. 87, 88. — Sa cristallisation & sa solubilité, 88 & *suiv.* — Sa fusion, 89. — Son efflorescence, *ibid.* — Sert de fondant aux terres siliceuses, 90. — Ses décompositions, 90 & *suiv.* 94, 98, 107, 108, 124, 132, 137, 138, 147, 184, 217, 218, 238, 239, 241, 242, 440, IV. 41, 51, 61, 95, 99, 100, 423, 440.

- Moyens de l'obtenir, II. 90 & *suiv.* IV. 215, 216. — Son usage, II. 91, 92. — Lieux où la nature Poffre, 257, IV. 27, 28, 215. — Sa combinaison avec le soufre, II. 349, 350. Son action sur les substances métalliques, 458, III. 27, 62, 63, 132, 259, 365, 422.
- CARBONATE** de Zinc, ou Spath de Zinc, &c. III. 43, 47, 61, 62.
- CARBONE**, I. 447, III. 270, IV. 95, 212, V. 169 & *suiv.* Voy. *Charbon*. — Forme l'acide carbonique, I. 447.
- CARBURE** de Fer, ou Plombagine, Crayon noir, &c. I. 316, II. 433, 434, III. 54, 58, 60, 222, 296, 297 & *suiv.* Ses différens noms, & lieux où on le trouve, 297, 298. — Sa cristallisation, sa cassure, 298. Caractères qui le font distinguer du molybdène, 298. — Sa combustion, 299. — Ses décompositions, 299 & *suiv.* — Procédé pour l'obtenir pur, 300. Sa nature, 301 & *suiv.* Ses analogies avec le charbon, 303, 304. Voyez *Charbon*. — Ses usages, 304 & *suiv.*
- CARPOLITES**, I, 304.
- CARTHAME**, ou Safran bâtard, IV. 192.
- CASSAVE**, IV. 172.
- CASTINE**, III. 219.
- CASTOREUM**, IV. 446, 447 & *suiv.*
- CAUSTICITÉ**, I. 389 & *suiv.* — Dépend de la tendance à la combinaison, 392 & 393.
- CAUSTICUM**. Voy. *Acidum pingue*.
- CÉMENT & Cémentation**, I. 165, 167 & 168, III. 224, 225.
- CENDRES** de Volcan, I. 291, 336, 337, 362. Des Végétaux, IV. 213 & *suiv.* — Gravelées, II. 84, n<sup>o</sup>. (1) IV. 233.
- CÉRATS**, IV. 473, 474.
- CÉRUMEN** des oreilles, IV. 296, 362, 364.
- CÉRUSE**, IV. 278, 289. Voy. *Oxide de Plomb*. Son usage, 288. — d'Antimoine, III. 17. Voy. *Oxide d'antimoine par le nitre*.
- CÉTACÉES**, V. 3, 8, 12, 13. — Leurs fonctions, 40 & *suiv.*
- CHAIR** ou Muscles des Animaux, IV. 297, 431 & *suiv.* — Procédés pour en extraire les principes, 432 & 433. — Son analogie avec la partie fibreuse du sang, 433, 434, 437. — Examen de ses principes, 434 & *suiv.* — de Montagne, I. 319.

CHALCÉDOINE. Voy. *Calcédoine*.

CHALCITE. Voy. *Colcothar*.

CHALEUR, I. 115 & *suiv.* II.

307, V. 137 & *suiv.*

172 & *suiv.* Voyez *Calorique*. -- Se communique

de trois manières, I. 116

& 117. -- Opinions diverses sur sa nature, 118

& *suiv.* -- Existe sous deux états, 119, 120, 127 &

128. -- Est inaltérable & ne se perd pas; principe

général, d'après cette propriété, sur son appa-

rition & sa disparition, 122 & 123. -- Manière

de mesurer sa quantité, 123 & 124. -- Rapports

& différences entre la lumière & la chaleur,

124 & *s.* Voy. *Lumière*. Ses effets sur les corps,

128 & *suiv.* 147 & *suiv.* Voy. *Raréfaction*, *Gaz*.

Latente ou *calorique*, ou chaleur combinée. Voyez

*Calorique*. -- Son dégagement & son absorption,

159 & 160, V. 172, 173, 174. -- Son emploi

& ses degrés, I, 160 & *suiv.*

CHAPITEAU. Voy. *Alambic*.

CHARBON animal, IV. 302, 303.

-- de Terre ou Fossile, III.

445, 452 & *suiv.* -- Sa formation, 463. -- Son

exploitation & ses différentes espèces, 463, 464.

Sa combustion, son épuration & son analyse,

464 & *suiv.* 468. -- Ne contient pas de soufre,

lorsqu'il est pur, 467, 468. -- Sa grande utilité,

467 & *suiv.*

-- Végétal, IV. 204 & *suiv.* V. 169, 170. Voy. *Carbone*. -- Ses différentes espèces,

I V. 205, 206. Forme dans sa combustion

de l'acide carbonique, I. 447, I V. 206, 207.

Humecté donne du gaz hydrogène, en décomposant

l'eau, 207. -- Est dissous par l'alcali fixe, &

décompose l'acide sulfurique, 208. -- Son inflammation

par l'acide nitrique, 208 & *suiv.* -- Son action sur les sels

sulfuriques & le nitre, 210, 211. -- Est dissous par le

sulfure de potasse, 211. Son action sur les oxides

métalliques, & sur les huiles, 211, 212. -- Sa

nature, 212. -- Forme le phosphore. Voyez *Phosphore*. -- Sa dissolution

dans le gaz hydrogène. Voyez *Gaz hydrogène charbonneux*.

CHAUX, I. 346, 348 & *suiv.* 363, 364, 413

& *suiv.* II. 247, 256. Son extinction à l'air, I.

413, 414. -- Son union avec l'eau, 414 & *suiv.*

Sa dissolubilité, 416. -- Ses

B b iv

- combinaisons ; 348 & suiv. 417 & suiv. 426, 443, 444, 455, 466, 470, 486, 492, 503, II. 117 & suiv. 133 & suiv. 139 & suiv. 148 & suiv. 252, 253, 345, & suiv. 430, 442, 444 & suiv. 449, III. 454, IV. 36, 41, 43, 51, 59, 60, 76, 82, 86, 98, 101, 120, 121, 132, 271, 283, 324, 329, 342, 381, 382, 400, 421, 422, 468. — Opinions sur sa nature, I. 419, 420. — Ses usages, 421. — Son action sur les sels neutres, II. 71, 76, 77, 78, 83, 84, 90, 94, 98, 104 & suiv. 110, 113, 114, 181, 182, 186, 192, 199, 217. — Manière de l'obtenir, 174, 175. — Existe près des volcans, I. 364, II. 256. — Ses affinités ou attractions, 290. — Son action sur les substances métalliques, 410, 436, 458, 459, 467, 470, III. 11 & suiv. 34, 56, 62, 96, 105, 106, 132, 154, 192 & suiv. 240, 258, 259, 285, 331, 340, 365, 390, 396, 421. — Son action sur les substances végétales, IV. 63, 240 ; sur les substances animales, 381, 382, 388, 398, 424, 461. — Décompose le
- tartrite d'antimoine & de potasse, ou tartre stibié. 68.
- Aérée. Voy. *Carbonate de chaux*.
- Fluorée. Voy. *Fluate de chaux*.
- Métalliques. Voyez *Oxides*.
- Native des volcans, I. 364.
- CHERMÈS. Voy. *Kermès*.
- CHRYSALYDE, V. 34.
- CHRYSOLITES, I. 276, 326, 327.
- CHRYSOPRASE. Voy. *Prase*.
- CHIMIE. — Sa définition, I. 1. — Son objet & ses moyens, 3 & suiv. (Voy. *Pyrotechnie*.) — Ses utilités, 8 & suiv. ; dans les arts, 9 ; dans les sciences, 12 ; dans la médecine, 14 & suiv. Son histoire, 26 & suiv. (Voyez *Alchymie*.) Discours sur les principes & l'ensemble de la Chimie moderne, V. 135 & suiv. — Projet d'une méthode élémentaire de traiter cette science, en rapportant toute la théorie chimique à quatorze faits principaux, V. 171, 172 & suiv.
- CIDRE, IV. 227.
- CINABRE, ou sulfure de mercure rouge, III. 76 & suiv. — Ses variétés, 78, 79. — Procédés pour en extraire le mercure, 80



- & *suiv.* — Artificiel, 131, 132 & *suiv.* — Ses décompositions, 132, 133. Son usage médical, 136. — d'Antimoine, III. 118.
- CIRE**, des Abeilles, IV. 446, 471 & *suiv.* — Ses propriétés & ses usages, 473, 474. — des végétaux, 127, 128.
- CIRCULATION**, V. 41 & *suiv.*
- CITRATES**, Sels formés par l'acide citrique, IV. 36, 43.
- CLYSSUS** de Nitre, II. 28.
- COAKS**, ou Charbon de terre épuré, III. 464 & *suiv.* 468.
- COBALT** ou Cobolt, II. 414, 451 & *suiv.* — Sa pesanteur & sa cristallisation, 451, 455, 456. Son histoire naturelle, 451 & *suiv.* Voy. *Mines de cobalt.* — Son oxidation ou calcination, sa vitrification & sa réduction, 454 & *suiv.* (Voyez *Safre.*) — Sa fusion & sa cristallisation, 455, 456. Sa dissolution par les acides, 457 & *suiv.* IV. 104, 468. Voyez *Oxide de cobalt.* — Action du nitre sur ce demi-métal, II. 461. — Sa combinaison avec le soufre, *ibid.* Usages de son oxide, 462. Ses alliages, 484, III. 162, 293, 377. — Son action sur le sulfure de mercure, 131. — Testacé. Voy. *Arsenic testacé.*
- COCHENILLE**, IV. 446, 477 & 478.
- COLCOTHAR**, III. 214, 241. Voyez *Sulfate de fer.*
- COLLE**, IV. 429 & 430. Voyez *Gelée animale.* — de Poisson. Voyez *Icthyocolle.*
- COLOPHONE**, IV. 154.
- COLUBRINE**, I. 314, 315, 316.
- COMBINAISON**, I. 2, 6 & *suiv.* Voyez *Attractions chimiques.*
- COMBUSTIBLES**, ( Corps ) I. 188 & *suiv.* II. 301 & *suiv.* Voy. *Combustion.* Absorbent l'air pur pendant leur combustion, I. 190 & *suiv.* II. 302 & *suiv.* — Pesent plus après leur combustion, I. 188 & *suiv.* II. 302, 308. Ont une affinité différente avec l'oxygène, ou base de l'air vital, II. 305 & *suiv.* — Leur division, 308.
- COMBUSTION**, I. 187, 188 & *suiv.* II. 301 & *suiv.* V. 172, 175 & *suiv.* On peut en distinguer différentes espèces, I. 188, II. 305, 306. — Son résidu est toujours plus pesant que ce qui a servi à la former, I. 188, 189 & 190, II. 302,

308. — L'air y est nécessaire, & comment il y sert, I. 190 & suiv. II. 302 & suiv. Voyez *Air vital, Oxygène, Oxidation.*
- CONCENTRATION, I. 165, 173.
- CONCRÉTIONS, I. 287, 349, II. 161 & suiv.
- Arthritiques, IV. 400, 401.
- CONGÉLATIONS, I. 349, II. 162.
- COQUILLES, agatifiées, I. 304.
- Fossiles, II. 154 & suiv.
- CORAIL, IV. 446, 480.
- CORALINE, ou Mouffe marine, IV. 446, 480, 481.
- CORNALINES, I. 272, 302, 357, 372.
- CORNE de Cerf, IV. 446, 450 & suiv. — Ses produits & son utilité, 450 & suiv.
- d'Ammon, I, 304, II. 156.
- CORNUES, I. 170 & suiv.
- CORPS mixte, I. 103. Composé, *ibid.* — Surcomposé, *ibid.* — Décomposé, *ibid.* — Surdécomposé, *ibid.* Combustible. Voyez *Combustibles.*
- COUPELLATION & Coupelle, I. 165 & 167. III. 355 & suiv. Voyez *Liquation.*
- COUPEROSE blanche, III. 55. Voyez *Sulfate de zinc.*
- Bleue. Voyez *Sulfate de cuivre.*
- Verte. Voyez *Sulfate de fer.*
- CRAIE, I. 281, 348, 364, 443, II. 148, 151, 158. Voy. *Carbonate de chaux.* Ses variétés, sa nature & autres propriétés chimiques. Voy. *Carbonate de chaux.*
- Ammoniacale. Voy. *Carbonate ammoniacal.*
- Barotique, ou pesante. Voy. *Carbonate barytique.*
- de Briançon, I. 281, 315, 316, 352, 369.
- d'Espagne, I. 281.
- Magnésienne. Voyez *Carbonate de Magnésie.*
- Martiale. Voy. *Carbonate de fer.*
- de Plomb. Voy. *Carbonate de plomb.*
- Rouge, I. 371.
- de Zinc, ou Zinc aéré, ou Spath de zinc. Voyez *Carbonate de zinc.*
- CRAPAUDINE, I. 371, II. 157.
- CRAYONS noirs, I. 354.
- CRÈME, (du lait) IV. 333.
- de Chaux, I. 416 & 417.
- ou Cristaux de Tartre, IV. 55 & suiv. Voyez *Acidule tartareux.*
- CRÉTACÉE, nom qu'on devoit donner aux substances calcaires, II. 148 (note 1).

CRISTAL, I. 53. (Voyez *Cristallisation.*)

— d'étain blanc. Voy. *Tungstène.*

— d'Islande, II. 164.

— Micacé, I. 288.

— Minéral, II. 25 & 26.

— de Roche, I. 269, 297 & suiv. 357, 371.

CRISTALLISATION, I. 53.

— des pierres, 252 & suiv.

— des Sels, II. 260 & suiv.

CRISTAUX gemmes, I. 275 & suiv. 326, 355.

— d'Hicérne, IV. 255.

— de Tartre, IV. 55 & suiv. Voyez *Acidule tartareux.*

— de Lune, III. 363, Voyez *Nitrate d'argent.*

— de Vénus. Voyez *Acétite de cuivre.*

— de Volcans, I, 292, 326 & 327.

CRON. Voyez *Falun.*

CRYSOCOÛLE, bleue. Voyez *Bleu de montagne.*

— Verte. Voyez *Vert de montagne.*

CRYSOPRASE, I, 358, 372.

CUCURBITE, I. 170. (Voyez *Alambic.*)

CUINES, II. 33.

CUIR de Montagne ou Fossile. Voyez *Amiante.*

CUIVRE, II. 414, III. 312 & suiv. — Ses propriétés physiques, 312, 313. — Sa cristallisation, 313, 324. — Son histoire naturelle & métallurgique,

313 & suiv. Voy. *Mines de cuivre.* — Sa fusion, sa flamme & sa volatilisation, 323, 324. — Son oxidation & sa réduction, 324 & suiv. Voyez *Oxides de cuivre.* — Son altération par l'air, 325, 326. Ses dissolutions alcalines, 327 & suiv. — Ses dissolutions acides, 331 & suiv. IV. 36, 70, 89, 99, 104, 279 & suiv. 324, 424, 468. Voyez *Oxides de cuivre.* — Son action sur les sels neutres, III. 337 & suiv. — Ses oxides réduits par le gaz hydrogène, 341. — Sa combinaison artificielle avec le soufre, 341. — Ses alliages, 342 & suiv. 369, 370, 379, 380, 404, 435. Ses affinités avec l'oxigène, 343, 370. — Ses usages, 347, 379. — Sa combinaison avec les huiles, IV. 124. — Avec la graisse, 344. — Avec le phosphore, 414, 415.

CUIVRE de rosette, III. 322, 323.

— Jaune, III. 346.

## D

DÉCOCTION, I. 165, 174, 175, IV. 22.

DÉCRÉPITATION, I. 165, 168 & 169, II. 8 & 54.

DÉLIQUESCENCE, II. 277, 278.

- DÉLIQUIMUM, II. 277.
- DEMI-MÉTAUX, II. 379, 380, 413. Voyez *Métaux*.
- DENDRITES, I. 302.
- DÉPART, II. 390, III. 357, 362, 370, 400, 401, 405 & *suiv.* — A l'eau forte, 362, 405 & *suiv.* — Concentré, 370. Sec, 400. — Observations sur cette opération, 408 & *suiv.*
- DÉTONNATION, I. 165 & 168.
- DIAGRÈDE, IV. 158.
- DIAMANT, II. 308, 309 & *suiv.* — Sa combustibilité & sa volatilité, 312 & *suiv.*
- DIGESTION, I. 165, 173 & 174, V. 40, 48 & *suiv.*
- DILATATION, I. 132 & *suiv.*
- DISSOLUTION, I. 62. — Action égale du dissolvant & du corps à dissoudre, 63 & 64. — ou Solution des Sels dans l'eau, II. 281 & *suiv.* Paroît être une véritable combinaison, 281, 282. Produit de la chaleur avec les sels simples, & du froid avec les sels neutres, 283. — Métalliques, II. 407 & *suiv.* V. 187 & *suiv.* Voy. chaque métal à ses combinaisons avec les acides.
- DISTILLATION, I. 165, 170 & *suiv.* (Voyez *Chaleur*.) — Au bain-marie. Au bain de vapeurs. — Au bain de sable. — Au bain de cendres. — A feu nud, &c. 165 & 172. (Voy. *Appareil de Woulfe*.) Des végétaux, IV. 195 & *suiv.*
- DIVISION des corps, est la destruction de l'aggrégation, I. 51. — Favorise la combinaison, 52, 61.
- DOEIMASIE, II. 387 & *suiv.* — Humide, 391.
- DUCTILITÉ, II. 377 & *suiv.* — Il y en a deux sortes, *ibid.* — Sert à la division des métaux, 379, 380, 413.

## E

E  
EAU, I. 201 & *suiv.* II. 324 & *suiv.* V. 160 & *suiv.* 173, 178, 179. Dans l'état de glace, I. 204 & *suiv.* — Sa cristallisation, 206. — Liquide, 208 & *suiv.* — A une grande force de combinaison, 209, 215, 217 & *suiv.* Cause de son ébullition, 209, 210. (Voy. *Ébullition*.) — Sa distillation, 212 & 213. — En vapeurs, 214 & *suiv.* — Sa propriété d'accélérer la combustion des substances huileuses, 215 & 216. — Son union

- avec l'air, 215, 217 & 218. Voy. *Efflorescence* & *Déliquescence*. — Ses qualités pour être bonne à boire, 219 & 220; celles qui la rendent nuisible, 220 & 221; moyens de les corriger, 221 & *suiv.* Découvertes & expériences modernes sur sa nature, sur sa décomposition & sur sa recomposition, 223 & *suiv.* II. 324 & *suiv.* III. 233, 234 & *suiv.* — Est un composé d'environ 6 parties d'oxygène & d'une de la base du gaz inflammable, ou hydrogène, I. 227, II. 326, III. 235, V. 160, 161. — Ses décompositions par les sulfures. Voy. *Gaz hydrogène sulfuré*; par les métaux, II. 406, III. 53, V. 161. — Sa décomposition par les feuilles des végétaux, IV. 12, 13, V. 161, 162. — Cause de la putréfaction. Voy. *Fermentation putride*.
- EAU, acidulée, I. 441 & *suiv.* (Voy. *Acide carbonique*.)
- aérée. Voyez *Eau acidulée*.
- céleste, III. 340.
- de Chaux, ou Lait de chaux, I. 416 & *suiv.* Voy. *Chaux*. — Ses propriétés. Voy. *Chaux*.
- de Chaux Prussienne. Voy. *Prussiate calcaire*.
- de cristallisation, II. 271. Voyez *Cristallisation des Sels*.
- distillée, I. 211, 212, 213. — La terre provient des vaisseaux, & non de l'eau, 213.
- forte, I. 468. (Voyez *Acide nitrique*.) — Ses usages, 487. — Sa distillation, II. 33 & *suiv.* Précipitée, III. 367.
- de Luce, III. 455, 456.
- mercurielle, III. 100, 101. — Son usage, 135.
- mere du Nitre, II. 31.
- mere du Sel marin, II. 52.
- Phagédénique, III. 114. Son usage, 136.
- EAU régale. Voy. *Acide nitro-muriatique*.
- Seconde, III. 410.
- Végéto-Minérale, IV. 279. — Son usage, 288, 289.
- de vie, IV. 231 & *suiv.* Ses principes & sa distillation, 234 & *suiv.* — Ses usages, 263, 264.
- Acidules, ou gazeuses, I. 441, 442, V. 72, 77, 78, 84. Voy. *Eaux minérales*.
- Distillées essentielles, ou aromatiques, IV. 140, 145, 146. — Spiritueuses, 261 & *suiv.*
- Ferrugineuses, V. 77, 81 & *suiv.* 83, 84.

- Voyez *Eaux minérales*.  
 — Gazeuses. Voyez *Eaux acidules*.  
 — Minérales, V. 66 & *suiv.*  
 Leur définition & leur histoire, 66 & *suiv.*  
 Substances qu'elles contiennent, 70 & *suiv.* 165.  
 Méthodes de les classer, 75 & *suiv.* — Peuvent être divisées en quatre classes, & en neuf ordres, 77 & *suiv.* 84. — Leur examen physique, 84 & *suiv.*  
 Leur analyse proprement dite, se fait de trois manières, 86; 1°. par les réactifs, 86 & *suiv.* (Voyez *Reactifs*); 2°. par la distillation, 121 & *suiv.*  
 3°. par l'évaporation, 123 & *suiv.* — Examen du résidu, 127 & *suiv.* — Artificielles, 133, 134.  
 — Salines, ou Salées. V. 77, 78, 79, 84. Voyez *Eaux minérales*.  
**E**AUX sulfureuses, II. 356, V. 73, 77, 79 & *suiv.* 84, 165. Voyez *Eaux minérales*.  
**É**BULLITION, I. 209 & *suiv.*  
 Ses phénomènes, *ibid.*  
 Explication nouvelle, *ibid.*  
 — La pesanteur de l'air y met obstacle, 210 & *suiv.*  
**É**CORCE d'aune, IV. 191.  
**É**CROUISSEMENT, II. 379.  
**E**FFERVESCENCE, I. 264, II. 46, (note 1) 57 & 58, (note 1.) — Est le dégagement d'un fluide aéri-forme, *ibid.*  
**E**FFLORESCENCE, II. 17 & 18, 278 & *suiv.*  
**É**LÉMENTS. Voyez *Principes des corps*.  
**É**LIXIRS, IV. 262 & *suiv.*  
**É**M A I L, III. 148. Voyez *Verres métalliques*.  
**É**MÉRAUDES, I. 277, 279, 326, 355, 372. — Fausse, II. 143.  
**É**MÉRIL, III. 213. Voyez *Mines de fer*  
**É**MÉTIQUE. V. *Tartre stibié*.  
**E**MPOIS, IV. 183.  
**E**M P Y R É E. Voy. *Oxigène*.  
**E**NCRE à écrire, III. 245, 246, IV. 42.  
 — de sympathie, avec le cobalt & l'acide muriatique, II. 459, 460, 462; avec l'oxide de bismuth, & les sulfures alcalins, 472.  
**E**NFER de Boyle, III. 87.  
**E**NHYDRES, I. 272, 303.  
*Ens martis*. Voyez *Fleurs ammoniacales martiales*.  
*Ens veneris*. Voyez *Fleurs ammoniacales cuivreuses*.  
**E**NTOMOLITES, II. 157.  
**E**NTOMOLOGIE. Voyez *Insectes*.  
**E**NTROCHITES, I. 304.  
**E**NTROQUES, II. 157.  
**E**SPIRIT acide de Craie. Voy. *Eaux acidulées*.  
 — Acide Spathique. Voyez *Acide fluorique*.  
 — Alcalin, ou ammoniacque liquide volatil; I. 430,

- 431, 433, 434. Voyez *Ammoniaque*.
- Ardent, ou Esprit-de-vin. Voy. *Alcool ou Alcohol*.
- de Magnanimité (de Hoffman,) IV. 468.
- de Mendererus. Voyez *Acétite ammoniacal*.
- de Nitre. Voyez *Acide nitrique*. — Dulcifié, IV. 254.
- Recteur, ou Principe odorant. Voyez *Arome*.
- de Sel, ou Acide muriatique aqueux, I. 452 & *suiv.* II. 57, 58 & *suiv.* Voyez *Acide muriatique*.
- Fumant, 58 & 59. — Distillé à la manière de M. Woulfe, 59 & *suiv.* Avantages de cette dernière méthode, 60 & 61.
- Volatil, de corne de cerf, IV. 450.
- de Vin. Voyez *Alcool*, ou *Alcohol*.
- de Vitriol, I. 490 & 491. Voyez *Acide sulfurique*.
- ESSAI du titre de l'argent, III. 354. Voyez *Coupe-lation*.
- du titre de l'or, III. 405 & *suiv.* Voyez *Départ*.
- ESSAIS des Mines. Voyez *Docimastie*.
- ÉTAIN, II. 414, III. 137 & *suiv.* — Son cri & ses propriétés physiques, 137, 138. — Sa forme régulière, 139. — Son histoire naturelle & métallurgique, 138, 139 & *suiv.* Voyez *Mines d'étain*. Le plus pur, est celui de *Malaca* & de *Banca*; & le plus employé, celui d'Angleterre, 145. — Sa grande fusibilité, 146. — Sa combustion rapide; ses degrés de calcination, & sa réduction, 146, 147. Voyez *Oxides d'étain*. — Sa dissolution dans les acides, 149 & *suiv.* IV. 83, 88, 99, 277, 468. Voyez *Oxides d'étain*. — L'acide muriatique y démontre l'arsenic, III. 154, 155. Sa dissolution dans l'acide nitro-muriatique, 155 & *suiv.* 169. — Décompose les sels sulfuriques, 157, 158. — Fait détonner le nitre, 158. — Décompose le muriate ammoniacal, 158, 159. — S'unit au soufre, 159, 160. Ses alliages, 160 & *suiv.* 199 & *suiv.* 295, 296, 343 & *suiv.* 378, 404, 432. — Décompose le muriate mercuriel corrosif, 164 & *suiv.* Voyez *Liq. fum. de Libavius*. — Ses usages, 168 & *suiv.* 200, 295, 296, 343 & *suiv.* N'est pas dangereux, 170 & *suiv.* — Employé comme médicament, 172. — Procédés pour connoître la quantité de plomb qu'il contient, 201, 202.

- ÉTAIN corné. Voyez *Beurre d'étain*.  
 — de Glace. Voy. *Bismuth*.  
 ÉTAMAGE du Cuivre, III. 343 & *suiv.*  
 — du Fer. Voy. *Fer blanc*.  
 ÉTHER, (Sulfurique ou vitriolique) IV. 242 & *suiv.*  
 Opinions sur sa formation, 244 & *suiv.* — Sa rectification, 245, 246.  
 Ses propriétés physiques, 246, 247. — Sa combustion & sa solubilité, 247.  
 Ses combinaisons, 247, 248, 351, 448, 454, 466. — Ses usages médicaux, 248.  
 — Acéteux. Voyez *Ether acétique*.  
 — Acétique, 284 & *suiv.*  
 — Formique, IV. 467.  
 — Muriatique, 255 & *suiv.*  
 Ses préparations, 255 & *suiv.* — Ne se forme qu'avec l'acide muriatique oxigéné, 257. — Diffère de l'éther sulfurique par deux propriétés, 258.  
 — Nitrique, 249 & *suiv.*  
 Diverses méthodes de le préparer, 249 & *suiv.*  
 Ses rectifications, 252, 253. — En quoi il diffère de l'éther sulfurique, 253, 254; son résidu, 254, 255.  
 — Phosphorique, 425, 426.  
 ÉTHIOPS martial, ou oxide de fer noir, III. 229, 230 & *suiv.* Voyez *Oxides de fer*. — Procédés pour l'obtenir, 230 & *suiv.* 274, 275. — Ses usages. Voyez ceux du *Fer*.  
 ÉTHIOPS minéral, ou sulfure de mercure noir, III. 131.  
 — Per se, III. 75. Voyez *Oxide de mercure noir*.  
 EUDIOMÈTRE, I. 478. Voy. *Gaz nitreux*.  
 EUPHORBE, IV. 159.  
 ÉVAPORATION, I. 165, 169, 170, II. 265, 267. — Son utilité pour l'analyse des eaux, V. 123 & *suiv.* — Méthode à préférer, 126.  
 EXCRÉMENS, IV. 296, 362, 371.  
 EXTRACTO-RÉSINEUX, IV. 19 & *suiv.* 24.  
 EXTRAIT, IV. 18 & *suiv.*  
 Muqueux, 19 & *suiv.* 177, 184, 185. — Résineux. Voy. *Extracto-résineux*. — Savonneux, est l'extrait proprement dit, 19 & *suiv.* 23 & *suiv.*  
 Leur usage médical, 26.  
 — d'Urine, IV. 377, 378.  
 — de Saturne, IV. 279.  
 Son usage, 287, 288.

## F

- F AHLERTZ, III. 319. Voy. *Mine de cuivre*.  
 FALUN, ou cron, II. 158.  
 FARINE, IV. 175 & *suiv.*  
 Voy. *Fécule*. — De froment la plus parfaite, 175, 176,  
 &



- & a seule les qualités nécessaires au bon pain, 181, 185. — Son analyse, 176, 177.
- FARINE fossile, I. 284, II. 159.
- FAUX-FOIE d'antimoine de Rulland, III. 22, 23.
- FÉCULE des plantes, IV. 168 & *suiv.* Voyez *Amidon*. Plantes dont on obtient les fécules les plus parfaites, & procédés pour les extraire, 170 & *suiv.* Voyez *Amidon*.
- de Brione, IV. 170.
- ou Farine de pommes de terre, IV. 171, 172.
- FELD-SPATH, ou Spath étincelant, & ses variétés, I. 275, 292, 312, 313, 358, 372.
- FER, II. 414, III. 204, & *suiv.* — Sa pesanteur, sa cristallisation, & autres propriétés physiques, 204 & *suiv.* — Se trouve avec le manganèse dans les végétaux & dans les animaux, 206, IV. 314. — Son histoire naturelle & métallurgique, III. 206 & *suiv.* Voy. *Mines de fer*, *Fonte*, *Fer forgé*, *Acier*, *Carbure de fer*. — Sa fusion & son inflammabilité, 227, 228. Son oxidation ou calcination, & sa réduction, 228 & *suiv.* Voy. *Oxides de fer*. — Action réciproque entre ce métal & l'eau, 229, 230 & *suiv.*; est favorisée par les alcalis, 236. Ses dissolutions dans les acides, 236 & *suiv.* 335, IV. 36, 41, 70, 71, 78, 83, 89, 99, 104, 279, 324, 424, 468. Voy. *Oxides de fer*. — Ne donne de gaz inflammable ou hydrogène, qu'en raison de l'eau ou de l'humidité qu'il contient, III. 237, 238. — Sa sublimation, 283, 284. — Son action sur les sels neutres, 287 & *suiv.* — Sa combinaison avec le soufre, 290 & *suiv.* — Ses alliages, 293 & *suiv.* 346, 379, 404, 434. — Sa combinaison avec le charbon. Voyez *Fonte*, *Acier*, *Carbure de fer*. — Ses usages, 307 & *suiv.* — Son utilité médicinale, 307, 308 & *suiv.* — Ses combinaisons végétales, 242, 243, IV. 41, 70, 71, 78, 79, 83, 89, 99, 104, 124, 279; celle avec la graisse, 344. — Ses affinités avec l'oxygène, 335.
- FER aéré. Voyez *Carbonate de fer*.
- Blanc, III. 295, 296.
- d'Eau. Voy. *Sydérite*.
- Forgé, III. 223 & *suiv.* Voy. *Fer*. — Ses différentes espèces, 224. — Sa céméntation. Voyez *Acier*. — Ses usages, 307.
- Noir, III. 207 & *suiv.*

- 284 (1). Voy. *Mines de fer*.
- Spathique, III. 213, 214. Voyez *Mines de fer & Carbonate de fer*.
- Spéculaire, III. 207, (Voyez *Mines de fer*.) 284, note (1).
- FERMENTATION, IV. 220 & suiv. V. 196, 199. N'existe que dans les êtres organiques, IV. 220. Circonstances qui y sont nécessaires, & les différentes espèces, 220 & suiv.
- Spiritueuse ou Vineuse, 221 & suiv. V. 196. Conditions qui sont nécessaires à sa production, IV. 222. — Phénomènes qui la caractérisent, 223, 224. — Substances qui en sont le plus susceptibles, & ses produits, 224 & suiv.
- Acide, ou Acéteuse, 221, 266 & suiv. — Trois conditions nécessaires, 266, 267.
- Putride des Animaux, 488 & suiv. 199, 200. Ses phénomènes, IV. 489 & suiv. — Ses conditions; réflexions sur les phénomènes, 491 & suiv. 497 & suiv. — Ses degrés, 493, 494. — Ses variétés, 495 & suiv. — Opinions & réflexions sur sa cause & sur ses effets, 496 & suiv.
- Putride des végétaux, 288 & suiv. — Ses conditions & ses phénomènes, 290 & suiv. — Productions de l'alcali volatil, 292. — Son résidu, *ibid.*
- FEU, I. 104 & suiv. — Ses effets, 107. — Comme Lumière, *ibid.* (Voyez *Lumière*.) — Comme chaleur, 115. (Voyez *Chaleur*.) — Comme Raréfaction, 128. (Voyez *Raréfaction*.) — Comme Phlogistique, 135. (Voy. *Phlogistique*.)
- FEUILLES des Végétaux, IV. 2, 3, 4, 12, 13. — Décomposent l'eau & en dégagent l'air vital, 12, 13, V. 193.
- FIEL de verre, I. 292, II. 56.
- des Animaux. Voy. *Bile*.
- FILONS, ou veines métalliques, II. 385 & suiv.
- FIXITÉ, fixes (corps) I. 149.
- FLAMME. Voyez *Lumière*.
- FLEURS, IV. 2, 4, 5.
- ammoniacales cuivreuses, III. 340.
- Argentines de régule d'antimoine, ou neige d'antimoine, ou oxide sublimé, Blanc d'antimoine, III. 8 & suiv. Voyez *Oxides d'antimoine*.
- Ammoniacales martiales, III. 289, 301, 430. Ses usages. Voy. ceux du *Fer*, 307 & suiv.

- d'Arſenic. Voy. *Oxide d'arſenic*.
- de Benjoin. Voy. *Acide Benzoïque*.
- de Biſmuth, II. 466.
- de Cobalt, II. 452.
- de Sel ammoniac martial. Voy. *Fleurs ammoniacales martiales*.
- de Soufre, II. 338.
- de Zinc. Voy. *Pompholix*.
- FLINT-GLASS, III. 187, 188.
- FLOS-FERRI, II. 162.
- FLUATE alumineux, I. 466, II. 209, 229, 254.
- Ammoniacal, I. 466, II. 92, 110, 111, 252. Son action ſur les ſubſtances métalliques, 493.
- FLUATE barytique, I. 466, II. 231, 243, 255.
- Calcaire, Spath fluor ou vitreux, &c. I. 283, 349, 364, 466, II. 141 & ſuiv. 252. — Sa découverte, 141, 142. — Sa criſtalliſation & ſes variétés, 142, 143. — Sa phosphoreſcence, ſa fuſion & ſa vitrification, 144. — Sert de fondant aux matières terreuſes, &c. *ibid.* — Ses décompoſitions, 145 & ſuiv. — Son uſage, 147, 148.
- Magnéſien, ou Fluor magnéſien, ou Magnéſie fluorée, ou ſpathique, I. 466, II. 179, 195, 196, 253.
- ou Fluor de Potaſſe, ou Tartre ſpathique, I. 466, II. 76, 77, 251.
- ou Fluor de Soude, ou Soude ſpathique, I. 466, II. 77, 78, 251.
- FLUIDE albumineux. Voy. *Sérum du ſang*.
- FLUIDES aériformes, ou élaſtiques. Voy. *Gaz*.
- FLUIDITÉ, I. 49, 155. (Voy. *Chaleur*.)
- FLUOR ammoniacal. Voy. *Fluate ammoniacal*.
- Argileux. Voyez *Fluate Alumineux*.
- Magnéſien. Voy. *Fluate magnéſien*.
- Peſant. Voy. *Fluate barytique*.
- de Soude. Voy. *Fluate de ſoude*.
- Tartareux. Voy. *Fluate de potaſſe*.
- FLUX, (matières fondantes) II. 40.
- FOIE d'antimoine, III. 7. Voy. *Oxide d'antimoine*.
- d'Arſenic, II. 421.
- de Soufre. Voy. *Sulfures alcalins*.
- FONDANT, II. 276.
- de Rotrou, ou Antimoine diaphorétique non lavé, III. 17. Voyez *Oxides d'antimoine par le nitre*. Ses uſages, 36, 37.
- FONTE de Fer, III. 220 & ſuiv. Voyez *Fer*. — Sa fragilité dépend de l'oxygène & du charbon, 221, 222. — Ses différentes eſpèces, 221, 222. — Manière de la travailler, &

- fers qu'on en obtient, 222  
& *suiv.* - Sa nature, 220,  
221. -- Ses usages, 307.  
Voy. *Fer.* - S'allie avec le  
platine, 435.
- FORGE. Voyez *Fer forgé.*
- FORMIATES, Sels formés  
avec l'Acide formique.  
Voy. *Acide formique.*
- FORMIATE de Chaux, IV.  
468.  
— de Potasse, IV. 467.
- FOSSILES, synonyme de mi-  
néraux. Voy. *Minéralogie.*
- FOURNEAUX de diverses  
fortes, I. 164.
- FRANCHIPANE, IV. 320.
- FROMAGE, ou matière ca-  
scéuse du lait, IV. 320,  
331 & *suiv.* - Son analogie  
avec le fluide albumineux,  
332.
- FRUITS, IV. 2, 5, 6.
- FULMINATION, I. 165,  
169.
- FUSIBILITÉ, I. 148, II.  
260, 274 & *suiv.* Voyez  
*Fusion.*
- FUSIBLES. ( Corps ) Voyez  
*Fusibilité.*
- FUSION, I. 148, 165 &  
166. -- On en distingue  
deux dans les matières  
salines, II. 16, 17, 275,  
276.  
— Aqueuse, 16, 17, 275.  
— Ignée, 17, 275, 276.  
— des Terres, I. 419, 425.  
Voyez *Verres.*
- G
- GALACTES, Sels for-  
més avec l'acide galac-  
tique. Voyez *Acide galac-  
tique.*
- GALBANUM, IV. 158.
- GALÈNE, ou Sulfure de  
plomb, III. 179 & *suiv.*  
Ses variétés, 179 & *suiv.*  
Se sulfurise, 182. - An-  
timoniée, *ibid.* - Martiale,  
*ibid.* -- Leur essai, 182,  
183, 184. - Manière de  
les exploiter, 184 & *suiv.*  
Artificielle, 198.
- GALÈRES, II. 33.
- GALIPOT, IV. 154.
- GALLATES, Sels formés  
avec l'acide gallique, IV.  
41.
- GAMMAROLITES, II. 157.
- GANGUE, ou Matrice de  
la mine, II. 385.
- GARANÇE, IV. 188.
- GAUDE, IV. *ibid.*
- GAZ, ou fluides élastiques,  
ou Fluides aériformes, I.  
49, 156 & *suiv.* V. 137  
& *suiv.* -- Théorie de  
leur formation, I. 156  
& *suiv.* V. 138. -- Se  
distinguent en permanens  
& non permanens, I.  
157 & *suiv.* - Ce qui les  
constitue proprement,  
157. -- Leur fixation &  
leur dégagement, 159 &  
160, V. 137 & *suiv.*

Leur division en quatre classes & seize espèces, 140 & suiv. - Leur influence sur les principaux phénomènes chimiques, 171 & suiv.

GAZ acide carbonique. Voy. *Acide carbonique*.

— Acide crayeux. Voyez *Acide carbonique*.

— Acide fluorique, ou spatique, I. 462 & suiv. II. 248, (Voy. *Acide fluorique*.) V. 141, 154. - Phénomène que présente sa combinaison avec l'eau, I. 463 & suiv. - Dissout la terre silicee, 464 & suiv. Ses combinaisons, 466, 467, II. 76, 77, 78, 110, 111, 141 & suiv.

195, 196, 229, 243, 251 & suiv. 409, 492. Ses attractions, ou affinités, I. 467, II. 288. - Son action sur les sels neutres, 74, 75, 86, 114, 170, 171, 187, 241, 242, 245.

Moyen de l'obtenir, 145 & suiv. - Son action sur les substances végétales, IV. 136, 137.

— Acide muriatique, ou marin, I. 453 & suiv. II. 248, 256. V. 141, 155. Voyez *Acides minéraux*. - Son union avec l'eau, I. 454, 455. Voyez *Acide muriatique*. - Ses combinaisons, 455, 456, 471, 492, 493, 503, II. 44 & suiv. 48 & suiv.

99 & suiv. 133 & suiv. 190 & suiv. 228, 230 & suiv. 408, 409, 439, 440, 459, 460, 470, 480, 492, 493, III.

12, 13, 60, 61, 107 & suiv. 152 & suiv. 162, 163, 193 & suiv. 280 & suiv. 300, 316, 335 & suiv. 365, 370 & suiv. 390, IV. 64, 65, 122, 123.

Ses affinités ou attractions, I. 456, II. 287. - Son changement d'état, I. 457 & suiv. Voyez *GAZ acide muriatique oxigéné*. Son action sur les sels neutres, II. 12, 20, 72, 86, 95, 114, 147, 170, 171, 195, 199, 220, 245.

GAZ acide muriatique oxigéné ou aéré ou acide marin déphlogistiqué, I. 457, 458 & suiv. V. 141, 155 & suiv. - Ses caractères, I. 459, V. 155, 156. - Ses décompositions, I. 459, 460. Sa nature, 460, V. 157, 158. (Voy. *Acide nitro-muriatique*.) Ses combinaisons, I. 460, 461, 471, III. 108 & suiv. 155. Voy. *Acide nitro-muriatique*. - Ses usages, I. 461, 462. Son union avec l'acide nitrique. Voyez *Acide nitro-muriatique*. - Son action sur les Sulfures, ou Foies de soufre, II. 352; celle

- sur les substances métalliques, 409, 428, 429, III. 13, 108 & *suiv.* 155, 266, 267, 387, 388 & *suiv.* 419 & *suiv.*; sur les huiles, IV. 122, 183; sur la cire, 473. Son usage pour la teinture, 189. -- Son union avec l'alcool, 256, 257 & *suiv.*
- GAZ acide sulfureux**, I. 494 & *suiv.* V. 141, 153. Voy. *Soufre*. -- Sa condensation, I. 495. -- Sa nature, 495 & *suiv.* II. 360, 361. Ses combinaisons, I, 498, II. 14, 15, 356, III. 55, 56, IV. 136. -- Sa formation, II. 256, 257, 338, 339 & *suiv.* -- Son usage, I. 499. -- Procédés pour l'obtenir, 494 & *suiv.* III. 92. Voy. *Esprit de sel*. -- Son action sur les substances végétales, IV. 136, 180; sur les substances animales, 349.
- **Alcalin**. Voyez *Gaz ammoniac*.
- **Inflammable**, aqueux ou pur. Voy. *Gaz hydrogène*.
- **Méphitique**. Voy. *Acide carbonique*.
- **Nitreux**, I. 476 & *suiv.* V. 140, 150 & *suiv.* -- Sa combinaison avec l'air reforme l'acide nitreux, I. 476 & 477, V. 150; opinions & expériences sur ce phénomène, I. 479 & *suiv.* -- Son usage eudiométrique, & insuffisance de ce moyen pour la Médecine, I. 477, 478, 479, III. 280, V. 150, 151. -- Sa nature, I. 482, 483, V. 150. -- Se réduit en azote en perdant son oxigène, I. 484, V. 151. -- Contient quelquefois une portion d'azote à nud, I. 485, V. 151. -- Sa combinaison avec l'acide sulfurique, I. 493, III. 272, 273. Moyens de l'obtenir, II. 468. -- Son union avec le sulfure de Potasse, V. 151.
- GAZ ammoniac**, ou **Gaz alcalin**, I. 431 & *suiv.* (Voyez *Ammoniaque*) II. 248, V. 141, 158 & *suiv.* 199. -- Moyens de l'avoir bien pur, I. 431, 432 V. 96, 97. Sa légèreté, sa causticité, I. 432. -- Sa décomposition par l'étincelle électrique, 432, 433; par le Gaz muriatique oxigéné, & les Oxides métalliques, 459, V. 159, 160. Voyez *Or & Argent fulminans*. Sa dilatabilité par la chaleur, & son absorption par l'eau, I. 433. -- Ses combinaisons, 433, 434, 444, 445, 455, 456, 466, 470, 471, 486, 492, 503, II. 92 & *suiv.* 95 & *suiv.* 99 & *suiv.* 109 & *suiv.* 182, 183,

251, 252, 255, 425, 440, 449, IV. 36, 41, 43, 51, 62, 63, 77, 82, 87, 98, 101, 104, 121, 153, 191, 274, 285, 286, 407, 312, 321, 324, 329, 332, 341, 381, 382, 400 & *suiv.* 424, 428, 431, 469, 475. — Son action sur les sels neutres, II. 182, 183, 192, 193, 199, 217. -- Ses affinités ou attractions, 290. — Son action sur les substances métalliques, 406, 407, 410, 458, 459, 467, 468, 470, 471, 480, 491, 492, III. 11 & *suiv.* 34, 56, 62, 97, 105, 106, 132, 148, 149, 154, 192, 193, 194, 236, 245, 258, 277, 285, 286, 323 & *suiv.* 328, 329 & *suiv.* 332, 365, 392 & *suiv.* 396, 397, 423, IV. 68; sur les substances animales, 308, 312, 321, 332, 341, 381, 398, 422, 424, 468, Sa formation, 57, 292, 299 & *suiv.* 490, V. 199. Ses usages & précautions à prendre à cet égard, I. 435 & 436.

**GAZ azote** ou mofette, I. 193, 200 & 201, V. 140, 146 & *suiv.* -- Sa base, I. 200. Voyez *Azote*. -- Sa combinaison avec l'air vital. Voyez *Air atmosphérique*. Prin-

cipe de l'ammoniaque ou alcali volatil, & de l'acide nitreux & nitrique. Voyez *Azote*. -- Sa nature & ses principes, I. 434, 435. Moyens de l'obtenir, II. 104, 105 & *suiv.* 114, IV. 299, V. 146. -- Ses usages & précautions à prendre à cet égard, I. 435 & 436.

— **Hépatique**. Voyez *Gaz hydrogène sulfuré*.

**GAZ hydrogène** ou gaz inflammable, I. 230, II. 308, 322 & *suiv.* V. 141, 156, 160 & *suiv.* Sa base. Voy. *Hydrogène*. Sa légèreté & autres caractères, II. 322 & *suiv.* 325, 332. -- Sa combustibilité, 322 & *suiv.* V. 160, 163. -- Produit de l'eau dans sa combustion, II. 324 & *suiv.* (Voy. *Hydrogène*, *Eau* & *Oxigène*.) V. 160, 161. -- Opinions sur son identité & sur sa nature, II. 326 & *suiv.* III. 236, 237. -- Est un des principes de l'ammoniaque ou alcali volatil, I. 434, 435, V. 162. -- Ses usages, II. 332, 333. -- Son action sur les substances métalliques, 412, 471, III. 18, 19, 115, 197, 198, 274, 290, 341.

— **Hydrogène charbonéux**, V. 141, 169, 170.

— **Hydrogène mêlé d'acide carbonique**, V. 141, 169.

- Hydrogène mêlé de gaz azote, ou air inflammable des marais, V. 141, 167, 168. — Sa flamme & sa détonnation, 169.
- Hydrogène phosphoré, IV. 412, 413, V. 141, 166, 167.
- Hydrogène sulfuré, ou gaz hépatique, II. 343 & *suiv.* 352 & *suiv.* V. 141, 163 & *suiv.* Manière de l'obtenir, II. 352 & *suiv.* — Sa décomposition par l'air vital, 354. — Sa nature & sa formation, 355, 356. — Sa dissolution dans l'eau forme les eaux minérales sulfureuses, 356. Voyez *Eaux sulfureuses*. — Sa décomposition par l'acide nitreux, 356, 357. V. 165. — Son utilité médicale, II. 374. — Son action sur les substances métalliques, 412, III. 20, 274, 341, 376. Décompose le tartrite d'antimoine & de potasse ou tartre stibié, IV. 68, 69.
- GAZ** phlogistique ou mofette. Voy. *Gaz azote*.
- Phosphorique. Voy. *Gaz hydrogène phosphoré*.
- Prussien, III. 257, 258, 262 & *suiv.* V. 170. Voy. *Acide prussique*.
- GELÉE**, animale, IV. 429 & *suiv.* — En quoi elle diffère de la colle, 430. Sa distillation, 430, 431. Ses propriétés, 431.
- GÉNÉRATION**, V. 41, 54 & *suiv.*
- GÉOLOGIE**, I. 249.
- GÉODES**, I. 303.
- GIRASOLS**, I. 272, 303, 357.
- GLACE**, (la) I. 204 & *suiv.* État naturel de l'eau, 294. — Sa formation produit de la chaleur, 204. Est une véritable cristallisation, 205. — A plus de volume que l'eau liquide, 206. — Ses propriétés, 206 & *suiv.*
- GLAISE**, I. 370.
- GLOSSOPETRES**, II. 157.
- GLUTEN** du froment, IV. 177 & *suiv.* — Sa nature animale, 178, 179, 181. Doit à l'eau son élasticité & sa solidité, 179, 180. Ses dissolutions & sa décomposition par les sels, 180, 181. — Se rapproche de la partie fibreuse du sang, & ne se retire abondamment que du froment, 181.
- GNEIS**, I. 359, 360, 376.
- GOMME** ammoniacque, IV. 161, 162.
- ou Mucilage, IV. 112 & *suiv.* — Son analyse, 114, 115.
- ou Résine élastique, ou Caout-chouc, IV. 162 & *suiv.* — Ses propriétés, 163 & *suiv.* — Incertitudes sur sa nature, 167.



- Gutte, IV. 159.  
 — ou Réfine Lacque, IV. 446, 475, 476.  
 GOMMES résines, IV. 157, & suiv. -- Se dissolvent dans le vinaigre, 286.  
 GOUDRON, IV. 155.  
 GRAISSE, IV. 296, 336, & suiv. -- Sa distillation, 338, 339, 340. -- Son altération & son acide, 340 & suiv. Voy. *Acide sébacique*. -- Ses combinaisons, 341 & suiv. Sa nature & ses usages, 345, 346. -- Se trouve dans la chair, 432.  
 GRANIT, I. 290, 292, 332, 333, 358 & suiv. 376.  
 GRANITELLE, granitin, I. 288, 332 & 333, note (1), 359, 376.  
 GRENAT, I. 275, 277, 288, 292, 326, 327, 355, 362, 373.  
 GRÈS, I. 270, 288, 307, 308, 357, 365, 375.  
 GRILLAGE des mines, I. 165 & 166, II. 388.  
 GUHR. Voy. *Agaric minéral*.  
 GYPSE, I. 364, II. 117. Voy. *Sulfate de chaux*.  
 — Soyeux de la Chine, II. 119.  
 — Commun, 119, 120, Voyez *Pierre à Plâtre*.

## H

**H**ELMENTOLOGIE. Voyez *Vers*.

- HÉMATITE, III. 212. Voy. *Mines de fer*.  
 HÉPARS sulfureux. Voyez *Sulfures alcalins*.  
 HISTOIRE naturelle, I. 244 & suiv. Voy. *Éléments & Règnes*. Son étendue, *ibid.* Ses méthodes, 245 & suiv. Voyez *Règnes*.  
 HORN blende, I. 371.  
 HUILLE. Voy. *Charbon de terre*.  
 HUILLES, IV. 116 & suiv.  
 — Fixes ou grasses, 117 & suiv. -- Deviennent solides à l'air, 118. -- Leur distillation, 119. -- Eau que l'on obtient de leur combustion, 119, 120. Leur combinaison, 120 & suiv. -- Leur inflammation par l'acide nitreux, 122. -- S'épaississent & se blanchissent par l'acide muriatique oxigéné, 119, 122, 123, 128. -- Leur union avec le soufre, 123, 124. -- Forment trois genres, 125 & suiv. -- Leur usage, 128. Effet de leur union avec le charbon, 211, 212. -- Leur union avec l'Arome ou principe odorant. Voyez *Arome*.  
 Avec la graisse, 344; avec bile, 350, 351; avec le phosphore, 416; avec l'acide phosphorique, 425; avec le blanc de baleine, 454; avec la cire, 473, 474.  
 HUILLES volatiles ou essen-

- tielles, 117, 129 & *suiv.*  
 Leurs caractères & leur volatilité, 129 & *suiv.*  
 Manières de les retirer, 131. — Gaz hydrogène qu'elles donnent, 131.  
 Leur altération par l'air, par les acides, & leur union avec le soufre, 132.  
 Rendues solubles par les mucilages & le sucre, 132. — Leur usage, 133.  
 Contiennent l'Arome ou principe odorant, 140.  
 Leur dissolution dans l'éther, 248. — Leur dissolution dans l'esprit-de-vin, ou alcool, 260, 261 & *suiv.* — Dissolvent le blanc de baleine, 454.  
**HUILE de Succin**, III. 450 & *suiv.* 455 & *suiv.*  
 — de Tartre, II. 79, 80, 278. Voy. *Carbonate de potasse.*  
 — de Vitrol, I. 488, II. 278. Voy. *Acide sulfurique.*  
 — de Vitriol glaciale, ou concrète. Voy. *Acide sulfurique glacial.*  
 — de Vitriol fumante de Northausen. Voy. *Acide sulfurique glacial.*  
**HYACINTHE la belle**, I. 276.  
**HYACINTHES**, 276, 292, 300, 327, 355, 362, 372.  
**HYDROGÈNE**, (base du gaz inflammable, ou gaz hydrogène,) I. 229 & 230, II. 325 & *suiv.* Voyez *Gaz hydrogène.* — Est un des principes de l'eau & de l'alcali volatil ou ammoniaque, 229, 230, 435, II. 325, 326, 330, V. 160 & *suiv.*  
**HYDROPHANES**, I. 272, 303, 357.
- I
- I**CTHYOCOLLE, ou Colle de poisson, IV. 446, 462, 463.  
**I**CTHYOLOGIE. Voyez *Poissons.*  
**I**CTHYOLITES, II. 156.  
**I**NCRUSTATIONS, I. 362, 364, II. 152, 162.  
**I**NDIGO, IV. 193.  
**I**NFUSIBILITÉ, I. 149.  
**I**NFUSION, I. 165, 174, IV. 22.  
**I**NQUART, ou Quartation, III. 406.  
**I**NSECTES, V. 3, 27 & *suiv.* — Leurs parties extérieures, 27 & *suiv.* Leurs métamorphoses, 33 & *suiv.* — Leurs divisions méthodiques, 35 & *suiv.* (Voyez *Tableau IX.*) — Leurs fonctions, 40 & *suiv.*  
**I**NTERMÈDE. Voyez *Affinités.*  
**I**RRITABILITÉ, V. 41, 58 & *suiv.*  
**I**VOIRS, fossile, II. 157.

## J

**J**ADES, I. 273, 315,  
357, 372.

**J**AIS. Voyez *Jayet*.

**J**ARGON de Ceylan, I. 293.

**J**ASPE, I. 274, 306, 307,  
357, 371.

— Agaté, 289.

— Faux, 357.

**J**AYET ou Jais, III. 445,  
460, 461.

**J**UPITER. Voyez *Étain*.

## K

**K**AOLIN, I. 311,  
353.

**K**ARABÉ. Voyez *Succin*.

**K**KARAT. Voy. *Essai du titre de l'or*.

**K**ERMÈS, animal, III. 27,  
28, note (1), IV. 446,  
476, 477.

— Minéral, ou Oxide d'antimoine sulfuré rouge, III. 4, 15, 26 & *suiv.* Voy. *Oxides d'antimoine*. - Histoire de sa découverte, 27, 28. -- Différens procédés pour l'obtenir, 26, 29 & *suiv.* - Opinions sur sa nature, 31 & *suiv.* Son analyse, 32, 33, 34. Ses différens états selon sa préparation, 33. - Est dissous, même à froid, par les alcalis caustiques, 34. - Sa décomposition par les acides, 32, 34. - La chaux & l'ammoniaque

en forment aussi, 34. - Est un des plus précieux médicamens antimoniaux; & ses effets, 38.

**K**UPFER-NICKEL, Mine de nickel, II. 474 & *suiv.* Travaux sur cette substance, & incertitudes sur sa nature, 475 & *suiv.*

## L

**L**LACQUES, IV. 476. Voyez *Gomme Lacque*.

**L**LACTATE, Sels formés par l'acide lactique, IV. 324.

**L**LADANUM, IV. 155,  
156.

**L**AIT, (des animaux) IV. 296, 319 & *suiv.* -- Son analyse, 320. -- Ses décompositions & ses produits, 321 & *suiv.* Voy. *Petit-lait*, *Fromage* & *Beurre*. -- Son utilité, 333 & *suiv.*

— de Chaux. Voyez *Eau de chaux*.

— de Lune, I. 284, 349,  
370, II. 159.

— de Poule, IV. 461.

— Virginal, IV. 149. Voyez *Benjoin*.

**L**AITIER, des Mines de fer, III. 220.

— des Volcans, I. 292.

**L**AITON, III. 343.

**L**APILLO, I. 291, 337,  
362.

**L**APIS felinus. Voyez *Pierre de porc*.

- LAPIS lazuli, ou Pierre d'Azur, I. 279, 325, 356, 372.  
 — Suillus. Voyez *Pierre puante*.
- LARMES, IV. 296, 364, 365.
- LARVES, V. 34.
- LAVES, I. 291, 292, 338 & *suiv.* 362, 371, 374.
- LESSIVE. Voyez *Lixiviation*.  
 — Caustique des Savoniers, IV. 120.
- LIE, IV. 232.
- LIÈGE de montagne, ou Fossile, I. 282, 319, 352, 368.
- LIGNITES. ( Sels ) Voyez *Acide lignique*.
- LILIUM de Paracelse, IV. 241, 242.
- LIQUATION, III. 322.
- LIQUEURS, ou Ratafias, IV. 264.
- LIQUEUR des cailloux, I. 424, 425.  
 — de Corne de cerf succinée, IV. 451.  
 — Fumante, arsénico-acéteuse, IV. 275.  
 — Fumante, de Boyle. Voy. *Sulfure ammoniacal*.  
 — Fumante de Libavius, III. 154, 164 & *suiv.*  
 Gaz qui s'en dégage, 165, 166. — Opinions sur sa nature, 165, 166 & *suiv.* — Sa décomposition par l'eau, 165, 166. — Résidu de sa distillation, 167, 168. — Son union avec l'alcool, IV. 256 & *suiv.*  
 — Minérale anodine, d'Hoffmann, IV. 248, 249.  
 — Minérale nitreuse, 253.  
 — Séminale, I V. 296, 362, 365 & *suiv.* — Découvertes nouvelles sur cette substance, 366 & *suiv.*
- LITHARGE, ou Oxide de plomb vitrifié, III. 185. Voyez *Oxides de plomb*.
- LITHIATES, Sels formés par l'acide lithique, IV. 400.
- LITHOLOGIE, I. 449. ( Voyez *Pierres.* )
- LITHOMARGA, I. 353.
- LITHOPHYTE. Voyez le *neuvième Tableau*.
- LIXIVIATION, ou Lessive, I. 165 & 175.
- LOTTISSAGE des Mines, II. 387.
- Ludus *helmontii*, I. 304, II. 156.
- LUMACHELLE, I. 285 ( Voyez *Marbre* ) II. 151, 160.
- LUMIÈRE, I. 107 & *suiv.* II. 307, 308, V. 173, 177, 178. — Ses propriétés physiques, I. 107 & *suiv.* Ses propriétés chimiques, 112 & *suiv.* II. 307, 308. ( Voyez *Chaleur.* ) Son influence sur les végétaux, I. 113 & 314, IV. 12, 13. — Dégage l'oxygène en air vital, V. 145.
- LUNE. Voyez *Argent*.

— Cornée. Voyez *Muriate d'argent*.

LUT gras, IV. 120.

LYMPHE du Sang. Voy. *Sérum du sang*.

## M

**M**ACLES, I. 293, 323 & 324.

MADRÉPORES. Voyez *Tableau neuvième*.

— Silicifiés, I. 304.

— Fossiles, II. 158.

MADRÉPORITES, II. 156.

MAGISTÈRE de Bismuth, ou Blanc de fard, II. 469, 470, 472.

MAGISTÈRE de Soufre, II. 347.

*Magnesia opalina*. Voy. *Rubine d'antimoine*.

MAGNÉSIE, I. 346, 351, 363, 367 & suiv. 409 & suiv. II. 247. — Sa découverte & sa pesanteur, I. 409. — Sa phosphorescence, 410. — Son peu de solubilité, 411. — Ses usages, 412. — Ses combinaisons, 426, 442, 466, 470, 486, 492, II. 169, 179 & suiv. 185 & suiv. 190 & suiv. 195, 196 & suiv. 253, 255, 344, 345, 449, III. 449, IV. 36, 41, 43, 51, 59, 76, 82, 86, 98, 101, 271, 283, 329, 421, 468. Son action sur les sels neutres, II. 104, 113,

217. — Moyens de l'obtenir, 182, 186, 192. Ses affinités, 291. — Son action sur les substances métalliques, 410, 436, 458, 459, 467, III. II & suiv. 56, 62, 96, 105, 106, 260, 332, 365, 390, 421.

— Aérée, douce & effervescente. Voy. *Carbonate de magnésie*.

— Blanche. Voy. *Carbonate de magnésie*.

— Crayeuse. Voy. *Carbonate de magnésie*.

— Douce, ou effervescente. Voy. *Carbonate de magnésie*.

MAGNÉSIE fluorée, ou Spathique. Voy. *Fluate magnésien*.

— Noire. Voy. *Manganèse de Sel commun*. Voyez *Carbonate de magnésie*.

— Vitriolée. Voy. *Sulfate de magnésie*.

MALACHITE, III. 315. Voy. *Verd de montagne*.

MALATES, Sels formés avec l'Acide malique, IV. 43, 44.

MALLÉABILITÉ, II. 377. Voyez *Ductilité*.

MANGANÈSE, II. 414, 484 & suiv.; son histoire naturelle, 484 & suiv. Voy. *Mines de manganèse*. Difficultés de l'obtenir pur, 485, 486, 495; son oxide mieux connu que le métal, 486, 487.

- Son oxide se trouve dans les cendres des végétaux, 488. — Son altération à l'air, & sa facilité à s'oxyder, 489, 490. Réduction de son oxide par l'ammoniaque ou alcali volatil, qu'elle décompose, 490. — Ses combinaisons avec les acides, 491 & *suiv.* IV. 468. Voy. *Oxide de manganèse*. Son union avec les sels neutres, II. 493 & *suiv.* Décomposition de son oxide par l'arsenic, 494. Analyse de son oxide natif, 495. — Ses usages, 494, 495. — Son affinité ou attraction pour l'oxygène, 490, 495, 496. Se rencontre avec le fer, III. 206.
- MANNE, IV. III, 112.
- MARBRE, I. 285, 286, 289, 349, 364, 366, 367, II. 148, 151, 159 & *suiv.* — Leur formation, 151. — Figurés, 161. Causes de leurs couleurs, *ibid.*
- MARGODES, I. 365.
- MARNE, I. 288, 351, 353, 365, II. 169, Fausse, I. 351.
- MARS. Voyez *Fer*.
- MASSICOT. Voyez *Oxide de plomb jaune*.
- MASTIC, IV. 155.
- MATRAS, I. 171.
- MATTE de Cuivre, III. 321.
- MATIÈRE perlée de Keringius. Voy. *Oxide d'antimoine par le nitre*.
- MÉCONITES ou Oolites, II. 157.
- MELANTERI, III. 214.
- MERCURE ou vif-argent, II. 414, III. 70 & *suiv.* Sa pesanteur, sa congélation & ses autres propriétés physiques, 70 & *suiv.* — Son changement en *éthiops per se*, ou oxide de mercure noir, 75, 84. — Ses différens états dans la nature, 75 & *suiv.* Voyez *Mines de mercure*. — Procédés pour l'extraire de ses mines, 80 & *suiv.* — Révivifié du cinabre, est très-pur, 82, 83, 132, 133; se purifie aussi par la distillation, 84, 85; régularité de sa dilatation, utile pour les thermomètres, 83. — Sa volatilisation, 83, 84; & son expansibilité dans l'état de vapeurs, 86. — Sa nature, 85, 86. — Son oxidation ou calcination, 86 & *suiv.* 403, 404. Voyez *Oxides de mercure*. — Sa réduction, 89, 90. — Sa dissolution par l'acide sulfurique, 92 & *suiv.* Voyez *Sulfate de mercure*. — Sa dissolution par l'acide nitrique, 97 & *suiv.* Voyez *Nitrate mercuriel*. Combinaisons de son oxide avec l'acide muriatique

& avec le gaz acide muriatique oxigéné, 107, 108 & *suiv.* Voy. *Muriate mercuriel.* — Union de son oxide avec l'acide boracique, 127, 128. Voyez *Borate mercuriel.* — Son extinction par le sulfate de potasse, & par le muriate ammoniacal, 129, 130. — Se combine avec le soufre & décompose les sulfures alcalins, 131 & *suiv.* 133 & *suiv.* — Ses alliages ou amalgames, 134, 163, 164, 169, 199, 295, 343, 367 & *suiv.* 378, 402, 403. Ses usages, 134 & *suiv.* 383, 403, 404, 410. Sa combinaison avec l'acide tartareux, IV. 69, 70; avec l'acide sébacique, 343; avec la graisse, 343, 344.

MERCURE doux. Voyez *Muriate mercuriel doux.*

MERCURE précipité blanc. Voyez *Précipité blanc.*

MÉTAL des cloches, III. 346.

— du Prince Robert, III. 342.

— Vierge, ou natif, II. 82. (Voyez *Métaux.*)

MÉTALLURGIE, II. 395 & *suiv.*

MÉTAUX en général, II. 303, 375 & *suiv.* — Leurs propriétés physiques, 375 & *suiv.* — Se divisent en métaux & demi-

métaux, 379, 380, 413, 414. — Leur cristallisation, 380, 381. — Leur histoire naturelle, 382 & *suiv.* Forment des veines ou filons dans la terre, 385. Indices de l'existence de leurs mines, 386, 387. L'art de les essayer & de les extraire en grand. Voy. *Docimastie & Métallurgie.* Leurs propriétés chimiques, 395 & *suiv.* — Leur fusion & leur volatilité, *ibid.* — Leur oxidation ou calcination, & leur réduction, 397 & *suiv.* Voy. *Oxidation & Oxides.* — Leur altération par l'air, l'eau & les alcalis, 405, 406 & *suiv.* — Action réciproque entre les acides & ces substances, 407 & *suiv.* V. 173, 187 & *suiv.* Leur précipitation dans l'état métallique, & explication de ce phénomène, II. 410, III. 335, 343, 370, V. 192, 193. Leur action sur les sels neutres, II. 410 & *suiv.* Sont oxidés par le nitre, 411. — Forment des mines artificielles avec le soufre, 412. — Leur combinaison mutuelle, 412 (Voy. *Alliages.*) — Tableau méthodique de leurs divisions, 413, 414. — Leur action sur les substances animales, IV. 300, 301.

- MÉTAUX fixés par le nitre. — *Voy. Oxides métalliques par le nitre.*  
 — Spathique. *Voyez Carbonates métalliques.*
- MICA, I, 281, 292, 356, 362, 370.
- MIEL, IV. 446, 471, 472. (*Voy. Cire & Animaux.*)
- MINÉRALISATEUR, II. 383, 384.
- MINÉRALOGIE, I. 244, 246 & *suiv.* — Divisions des minéraux, 247, 248 & *suiv.*
- MINÉRAUX. *Voyez Minéralogie.*
- MINES ou Minerais, II. 383, 384 & *suiv.* *Voyez Métaux.* — L'art de les essayer & d'en extraire les métaux. *Voyez Docimastie & Métallurgie.* Leur vitriolisation, 412. (*Voy. Pyrites.*) — Phosphoriques nouvellement découvertes. (*Voy. Mines de plomb & Mines de fer.*)  
 — d'acier. *Voy. Fer spathique.*  
 — d'alun, I. 352, 353, II. 210, 213, 259.  
 — d'antimoine, III. 2 & *suiv.* *Voy. Sulfure d'antimoine.*
- MINES d'Argent, III. 348 & *suiv.* Leur essai, 354 & *suiv.* *Voyez Coupellation.* — Leurs travaux en grand, 357, 358.  
 — d'Arsenic, II. 415 & *suiv.*
- de Bismuth, II. 463 & *suiv.* — Leur essai, 464. Leur fonte en grand, 464, 465.  
 — de Cobalt, II. 451 & *suiv.* — Leur essai & leurs travaux en grand, 453 & *suiv.*  
 — de Cuivre, III. 313 & *suiv.* — Carbonique, 314 & *suiv.* — Muriatique, 316. Sulfureuses, 317 & *suiv.* Bitumineuses, 319. — Noire, 329. — Antimoniales, 320. — Leur essai & leurs travaux en grand, 320 & *suiv.*  
 — d'Étain, III. 139, 140 & *suiv.* — Leurs variétés, 141, 142. — Leur essai, 142 & *suiv.* — Leurs travaux en grand, 144 & *suiv.*  
 — de Fer, III. 206 & *suiv.* 297 & *suiv.* — Ochracées, 210, 212. — Limoneuses, 210 & *suiv.* — Spathiques, 213, 214. — Sulfuriques, 213, 214. — Sulfureuses, 214 & *suiv.* Arsénicales, 217. — Noire, 207 & *suiv.* 284 note (1). — En poussière bleue, 217. — Phosphoriques. *Voy. Limoneuses ci-dessus.* Carbonées. *Voy. Carbure de fer, ou Plombagine.* Leur essai & leur exploitation, 218 & *suiv.* 226.
- MINES de Manganèse, II. 484 & *suiv.*  
 Leur



- Leurs variétés, 487, 488.  
 — de Mercure, III. 75 & suiv. — Leurs principales variétés, 78, 79. Manières de les traiter, 79 & suiv.  
 — de Molybdène. Voy. *Sulfure de molybdène*.  
 — de Nickel. Voy. *Kupfernickel*.  
 — d'Or, III. 381 & suiv. Leur essai & leurs travaux en grand, 382, 383. Voy. *Coupeellation & Départ*.  
 — de Plomb, III. 174 & suiv. — Leurs principales espèces & variétés de ces espèces, 175 & suiv. Leur essai, 182 & suiv. Leur exploitation, 184 & suiv.  
 — de Plomb. (fausse) Voy. *Plombagine*.  
 — de Tungstène. Voy. *Tungstate de chaux natif & Wolfram*.  
 — de Zinc, III. 41 & suiv. Leurs divisions, 44 & suiv. Leur exploitation, 47 & suiv.  
 MINIMUM. Voyez *Oxides de plomb rouge*.  
 MIRACLE chimique, II. 136, 138.  
 MIROIR d'âne, II. 118.  
 MISPIKEL, II. 417, III. 217. Voy. *Mines d'arsenic & Mines de fer*.  
 MOFETTE. Voyez *Gaz azote*.  
 MISSY, III. 214.  
 MOLYBDATES. (*Sels molybdiques*.) Voy. *Acide molybdique*.  
 MOLYBDATE ammoniacal, II. 255, 440.  
 — Barytique, II. 255, 440.  
 — de Potasse, II. *ibid.*  
 — de Soude, II. *ibid.*  
 MOLYBDÈNE, I. 316, II. 414, 433 & suiv. Voyez *Sulfure de molybdène*. Son oxidation ou calcination, & son acidification, 435. Voyez *Oxides de molybdène*. — Ses alliages, 435.  
 MOELLE animale, IV. 346.  
 — de Pierre, I. 284, II. 158.  
 MOILON, I. 365.  
 MORDANS, IV. 188.  
 MORTIER, I. 417 & 418.  
 MOUSSE marine. Voyez *Coraline*.  
 MOUSSACHE, IV. 172.  
 MUCILAGE. Voy. *Gomme & Gelée animale*.  
 MUCUS nasal, IV. 296, 362 & 363, 364.  
 MUIRE ou eau mère, II. 52.  
 MURIATES, synonyme des sels marins, sels formés par l'acide muriatique.  
 — Métalliques, II. 408, 409.  
 MURIATE alumineux, I. 455, II. 209, 228, 254.  
 — Ammoniacal, ou sel

- ammoniac, I. 455, 456, II. 92, 99 & *suiv.* 251. Son origine & sa préparation, 99 & *suiv.* - Sa saveur, sa cristallisation & sa dissolubilité, 101, 102, 103. - Son élasticité, 101, 102. - Sa volatilité & sa sublimation, 102. - Produit un grand froid avec l'eau, 103. - Ses décompositions, 104 & *suiv.* 173, 411, 412, 440, 470, 471, 482, 493, III. 34, 64, 108, 129, 130, 158, 159, 196, 197, 288 & *suiv.* 301, 338 & *suiv.* 365, 366, 425, 426, IV. 424. - Ses usages fort étendus, II. 409. - Son union avec le tartrite d'antimoine & de potasse, ou tartre stibié, IV. 73.
- MURIATE ammoniaco-mercurel**, ou sel alembroth, III. 114, 115, 130.
- d'antimoine, III. 12, 13.
- d'Antimoine sublimé. Voy. *Beurre d'antimoine.*
- d'Argent, ou lune cornée, III. 352, 353, 365, 370 & *suiv.* - Sa fusion, 371. - Ses décompositions & précipitations, 372 & *suiv.*
- Barytique, I. 455, II. 231, 241, 242, 254. Est un puissant réactif, 242. - Ses décompositions, 242.
- de Bismuth, II. 470, III. 116, 117.
- Calcaire, ou sel marin calcaire, sel ammoniac fixe, &c. I. 455, II. 133 & *suiv.* 252. - Donne à l'eau de la mer la saveur âcre & amère, 133. - Moyens de l'obtenir pur, 133, 134. - Sa cristallisation & sa dissolubilité, 134, 135, 136. - Sa fusion, sa phosphorescence, & son excès de chaux, 134, 135. - Attire l'humidité de l'air, 135. Ses décompositions, 136 & *suiv.* 184, 185, 203, 204, III. 366, IV. 78. L'utilité dont il seroit en médecine, comme fondant, &c. II. 139. Accompagne dans la nature le muriate de soude, 258.
- MURIATE de Cobalt**, II. 459, 460.
- de Cuivre, III. 316, 335 & *suiv.*
- d'Étain, III. 152 & *suiv.* 155 & *suiv.* Aériforme. Voy. *Liqueur fumante de Libavius.* - Concret, 153, 154, 159, 167. & *suiv.*
- de Fer, III. 280 & *suiv.* Phénomènes singuliers de sa décomposition à la cornue, 283 & *suiv.* Ses autres décompositions, 285.
- Magnésien, ou sel maria

magnésien, I. 455, II. 179, 190 & *suiv.* 253. Très-commun dans la nature, 190. — Sa cristallisation & sa dissolubilité, 191, 192. — Sa déliquescence, 191. — Ses décompositions, 191, 192 & *suiv.* — L'utilité dont il pourroit être en médecine, 194. — La nature l'offre dans plusieurs eaux, 258. — de Manganèse, II. 492, 493.

**MURIATE** mercuriel corrosif, ou sublimé corrosif, III. 109 & *suiv.* — Sa préparation par différens procédés, *ibid.* & *suiv.* — Sa causticité, III. 111, 112. Sa sublimation, sa dissolubilité, sa cristallisation, III. 113, 114. — Ses décompositions par les substances alcalines, & les précipités qu'elles y forment, III. 114. — Son union avec le sel ammoniac, III. 114. — Est altéré par le gaz hydrogène, III. 115. — Ses décompositions par le soufre & les métaux, III. 115 & *suiv.* 164 & *suiv.* 378. — Sa combinaison avec le mercure coulant, III. 122 & *suiv.* — Sa nature, III. 109, 127. — Son usage, III. 135, 136. — Sa décomposition par l'acide sébacique, IV. 343.

— Mercuriel doux, sublimé doux, ou mercure doux,

III. 109, 122 & *suiv.* Procédés pour l'obtenir, III. 122 & *suiv.* — Son insolubilité, sa cristallisation, III. 122, 123. — Ne peut contenir qu'une quantité donnée de mercure, III. 124, 125. — Son changement en muriate mercuriel corrosif, ou sublimé corrosif, III. 125, 126. — Ne s'unit point au sel ammoniac, III. 125. — Théorie de sa formation, III. 127. — Son usage, III. 136.

— de Nickel, II. 480.

— ou sel régalin d'or, III. 387 & *suiv.* — Sa causticité, sa cristallisation, III. 388, 389. Ses décompositions & précipitations, III. 390 & *suiv.* IV. 248, 254, 415. — Sa précipitation par la noix de galle, III. 391, 392, IV. 41; par l'ammoniacque, ou alcali volatil, III. 392 & *suiv.* Voyez *Or fulminant*; par les sulfures alcalins, III. 397; par l'étain & les autres métaux, III. 397 & *suiv.*; par les sels métalliques & neutres, III. 400; par les sels végétaux, IV. 43, 286.

**MURIATE**, ou Sel régalin de Platine, III. 41, & *suiv.* 427 & *suiv.* — Sa cristallisation, III. 420, 421. Ses décompositions & précipitations, III. 421 & *suiv.* Réduction & fusion de ses précipités, III. 423 & *suiv.*

D d ij

- Sa précipitation par le muriate ammoniacal, ou sel ammoniac, 425, 426; par les dissolutions métalliques, 427, 428; par les substances végétales, IV. 78, 83, 90, 286.
- de Plomb, III. 193 & suiv. 197, IV. 78, 89, 329, 396.
- de Potasse, ou Sel fébrifuge de Sylvius, I. 455, II. 44 & suiv. 250. — Sa cristallisation & sa solubilité, 44 & 45. — Sa décrépitation & sa fusion, *ibid.* Ses décompositions, 45 & suiv. 440, III. 108, IV. 77, 424. — Moyens de l'obtenir, II. 47 & 48. — Lieux où la nature l'offre, 257, IV. 28.
- MURIATE de Soude, ou Sel marin, ou Sel de cuisine, I. 455, II. 48 & suiv. 250. — Quatre procédés généraux pour le retirer des eaux, 49 & suiv. — Sa cristallisation, sa solubilité & sa purification, 53, 54 & suiv. — Sa décrépitation & fusion, 54. N'est altérable à l'air que lorsqu'il est impur, 54. Ses décompositions, 56, 57 & suiv. 440, III. 18, 23, 64, 108, 365, 366, 371, IV. 424. — Ses usages, II. 56, 62 & suiv. IV. 332. — Lieux où la nature l'offre, II. 49, 257, IV. 28.
- de Zinc, III. 60, 61, 64, 121. — Ses décompositions, 62, 63. — Sublimé, 121.
- MURIATIQUE, synonyme de marin.
- MUSC, IV. 446, 449, 450.
- MUSCLES. Voyez Chair.
- MYRRHE, IV. 161.

## H

- NAPHTE, III. 470.
- NATRUM ou natron. Voyez Carbonate de soude.
- NAUTILES, II. 155.
- NEIGE d'Antimoine. Voyez Fleurs argentines de régule d'antimoine.
- NICKEL, II. 414, 473 & suiv. Son histoire naturelle, 473 & suiv. — Difficultés de le purifier, & incertitudes sur sa nature, 476 & suiv. — Sa pesanteur, sa ductilité, sa fixité, sa calcination & réduction, 479. Voyez Oxide de nickel. — Ses combinaisons avec les acides, 479 & suiv. IV. 276, 462. Voyez Oxide de nickel. Sa détonnation avec le nitre, II. 481. — Son action sur le sel ammoniac, 482. — Son union avec le soufre & avec les sulfures alcalins, 482, 483. — Ses alliages, 483, 484, III. 163, 294, 401.

**NITRATES**, sels formés par l'acide nitrique.

— Métallique, II. 407, 408.

**NITRATE** alumineux, I. 470, II. 209, 228, 254.

— ou nitre ammoniacal, ou sel ammoniacal nitreux, I. 470, II. 92, 95 & *suiv.* 251. — Est un produit de l'art, 95, 96. — Sa cristallisation & sa dissolubilité, 96, 98. — Sa détonation, 96, 97. — Sa déliquescence, 97. — Ses décompositions, 97, 98, 172, 173, 425, 440, III. 301, IV. 424.

— d'Antimoine, III. 12.

— d'Argent, III. 362 & *suiv.* — Sa causticité & sa cristallisation, 363 & *suiv.* Sa détonation, sa fusion, 363, 364. — Ses décompositions & précipitations, 365 & *suiv.* 391, 396, IV. 25, 41, 43, 83, 89, 90, 95, 329, 343, 415, 425. — Découverte de la fulmination d'un de ses précipités, III. 396.

**NITRATE** d'Arsenic, II. 422, 423.

— Barytique, I. 470, II. 231, 241, 254.

— de Bismuth, II. 468 & *suiv.* — Sa précipitation par l'eau, 469.

— Calcaire, ou nitre calcaire, I. 470, II. 128 & *suiv.* 252. — Sa formation, 128. — Sa cristallisation &

sa dissolubilité, 128 & 130. — Sa saveur & sa propriété phosphorique, 129. — Sa fusion, sa détonation & décomposition par le feu, 129, 130. — Attire l'humidité de l'air, 130. — Ses décompositions, 131 & *suiv.* 184, 185, 203, 204, IV. 78, 390. — Précipité qu'occasionne l'eau de chaux dans la dissolution de ce sel, II. 131. — Pourroit être employé en médecine, 133. — Accompagne dans la nature le nitrate de potasse, 258.

— de Cobalt, II. 458, 459.

— de Cuivre, III. 332 & *suiv.* — Sa cristallisation, 333. — Ses décompositions & précipitations, 334 & *suiv.* 391, IV. 41, 89, 415.

— d'Étain, ou sel stannitieux, III. 150 & *suiv.*

— de Fer, III. 274, 275 & *suiv.* — Ses décompositions & précipitations, 275 & *suiv.* IV. 41.

**NITRATE** magnésien, ou Nitre de magnésie, &c. I. 470, II. 179, 185 & *suiv.* 253.

— de Manganèse, II. 491, 492.

— de Nickel, II. 480.

— Mercuriel, ou de Mercure, III. 97 & *suiv.* Sa dissolution précipite ou

non par l'eau; explication de ce phénomène 98 & *suiv.* — Est très-caustique, 100, 103, 135. — Sa cristallisation varie beaucoup, 101 & *suiv.* — Sa détonnation, 103. — Sa fusion & sa distillation, 103 & 104. — Son altération à l'air & sa dissolubilité, 104 & 105. — Ses décompositions & ses différens précipités, 104 & *suiv.* 336, IV. 25, 41, 43, 69, 70, 78, 83, 88, 95, 313, 329, 343, 382, 390, 425, 436, 461. — Son usage, III. 135.

— de Plomb, III. 192 & *suiv.* Ses décompositions, 192, 193, 391, IV. 43, 89, 329, 425.

— de potasse, ou Nitre commun, ou Salpêtre, I. 470, II. 21 & *suiv.* 250. — Sa cristallisation & sa solubilité, 22, 29 & *suiv.* Trois circonstances principales favorisent sa formation, 22 & *suiv.* — Théorie de sa formation, 24 & 25. — Sa fusion, 25. Son alcalisation par le feu & sa réduction en ses principes, 25 & 26. — Décomposé en partie, forme le nitrite de potasse, 26. — Sa détonnation ou fusion, 26, 27 & *suiv.* Son extraction, ou l'art des salpêtriers, 29 & *suiv.*

Ses décompositions, 26 & *suiv.* 32 & *suiv.* 193, 411, 423, 424, 440, 461, 470, 481, 490, 493, III. 16, 21 & *suiv.* 56, 63, 158, 196, 271, 287, 301, 337, 428, 429, I V. 77, 424. — Manière d'en extraire l'acide nitrique & nitreux, II. 33 & *suiv.* Ses usages, 40, III. 136, 375, 376. — Lieux où la nature l'offre, II. 257, IV. 28. — Son action sur le soufre, II. 361 & *suiv.* Forme la poudre à canon, 365 & *suiv.*; la poudre fulminante, 361 & *suiv.*; & la poudre de fusion, 372. (Voy. ces mots.)

NITRATE de Soude, ou Nitre cubique, ou rhomboïdal, I. 470, II. 40 & *suiv.* 250. — Sa cristallisation & sa solubilité, 40, 41. — Sa décrépitation, son alcalisation & sa détonnation, 41. — Attire légèrement l'humidité de l'air, *ibid.* — Ses décompositions, 41, 42, 193, 425, 440, III. 301, IV. 424. — En quoi il diffère du nitre ordinaire, ou nitrate de potasse, II. 43. — Procédés pour l'obtenir, 43. — Son action sur l'arsenic, 425.

— de Zinc, III. 58 & *suiv.* Ses décompositions, 62, 391.

NITRE. Voy. *Nitrate de potasse*.  
 — Argileux. Voy. *Nitrate alumineux*.  
 — Ammoniacal. Voyez *Nitrate ammoniacal*.  
 — Antimonié. Voy. *Nitrate d'antimoine*.  
 — Antimonié de Sthal; nom très-impropre, III. 17.  
 — d'Argent. Voy. *Nitrate d'argent*.  
 — d'Arsenic. Voy. *Nitrate d'arsenic*.  
 — de Bismuth. Voyez *Nitrate de bismuth*.  
 — Calcaire. Voyez *Nitrate calcaire*.  
 — de Cobalt. Voy. *Nitrate de cobalt*.  
 — Cubique, ou rhomboïdal. Voyez *Nitrate de soude*.  
 — de Cuivre. Voy. *Nitrate de cuivre*.  
 — d'Étain, ou Sel stannitique. Voyez *Nitrate d'étain*.  
 — de Fer ou Martial. Voyez *Nitrate de fer*.  
 — Fixé par les charbons; dénomination impropre, II. 29, IV. 211. Voy. *Carbonate de potasse*.  
 — de Houffage, ou Salpêtre, II. 22. Voyez *Nitrate de potasse*.  
 — de Magnésie, ou Magnésien. Voy. *Nitrate magnésien*.  
 — de Manganèse. Voy. *Nitrate de manganèse*.  
 — de Mercure. Voyez *Ni-*

*trate mercuriel*.  
 NITRE de Nickel. Voy. *Nitrate de Nickel*.  
 — Pesant. Voy. *Nitrate barytique*.  
 — de Plomb ou de Saturne. Voy. *Nitrate de Plomb*.  
 — Rhomboïdal. Voyez *Nitrate de soude*.  
 — de Terre pesante, ou Nitre barotique. Voy. *Nitrate barytique*.  
 — de Zinc. Voy. *Nitrate de zinc*.  
 NITRIÈRES artificielles, II. 23 & 24.  
 NITRITES, Sels formés par l'acide nitreux, qu'il ne faut pas confondre avec l'acide du nitre, qui est l'acide nitrique, I. 486. Voy. *Acide nitreux*.  
 NITRITE de potasse, I. 486. II. 26.  
 — de Zinc, III. 58, 59.  
 NITRO-MURIATE d'Antimoine, III. 13, 14.  
 NOIR de Fumée, IV. 154.  
 NOMENCLATURE des Sels neutres, II. 250 & suiv. Voyez le *Tableau & les Dictionnaires de la nouvelle Nomenclature*, V. 201 & suiv. 226 & suiv.  
 NUTRITION, V. 41, 53 & suiv.  
 NYMPHE. Voy. *Chrysalide*.

O  
 OMBRES, I. 320, III. D d iv

- 210, 212. Voyez *Rouille de fer*
- ŒIL de Chat**, I. 275, 303, 357.
- *du Monde*, I. 303, 357. Voy. *Hydrophane*
- ŒIL de Poillon**, I. 275, 357.
- ŒS Veneris**, III. 341.
- Œufs des Oiseaux**, IV. 446, 460 & *suiv.*
- OISEAUX**, V. 3, 13 & *suiv.*  
Leurs divisions, 14 & *suiv.* d'après Klein, 24 & *suiv.* - d'après M. Brillon, 16. Voyez le *Tableau troisième*. - Leurs fonctions, 40 & *suiv.*
- OLIBAN**, IV. 157.
- ONGUENT citrin**, III. 135.
- ONYX**. Voy. *Agathes*.
- OOLITES**, ou *Méconites*, II. 157.
- OPALES**, I. 272, 303, 357, 372.
- OPHITE**, ou *Serpentin dur*, I. 289, 334, 335, 359, 360. Voy. *Serpentin*.
- OPIUM**, III. 456, IV. 21, 22.
- OR**, II. 414, III. 380 & *suiv.* — Ses propriétés physiques, 380, 381, Sa cristallisation, 381, 384. — Son histoire naturelle & métallurgique, 381 & *suiv.* Voy. *Mines d'or*. - Sa fusion & sa volatilisation, 384, 385. Sa vitrification & son oxidation ou calcination, 385 & *suiv.* 403. Voyez
- Oxides d'or*. — Sa division par l'eau, 386. — Son oxide colore les émaux & les verres, 386, 390. Se dissout dans le gaz muriatique oxigéné, absolument de même que dans l'acide nitro-muriatique, ou eau régale, 387; phénomènes & précipités de cette dernière dissolution, 388 & *suiv.* Voyez *Muriate d'or*. - Moyens de l'obtenir pur, 397, 400, 401, 402, 405 & *suiv.* 436. - Action des sels neutres sur ce métal, 400. Sa dissolution dans les sulfures alcalins ou foyes de soufre, 400, 401. Ses alliages, 401 & *suiv.* 435 & *suiv.* - Ses usages, 409 & *suiv.*
- OR fulminant**, III. 392 & *suiv.* — Sa nature, & théorie moderne de sa fulmination, 394, 395. — *de Manheim*, III. 342.
- ORCANETTE**, IV. 193.
- ORNITHOLITHES**, II. 156.
- ORNITHOLOGIE**. Voyez *Oiseaux*.
- ORPIMENT**, ou oxide d'arsenic sulfuré jaune, II. 417. — *Factice*, 426, 427.
- Os des animaux**, IV. 297, 438 & *suiv.* — Nature de ceux de l'homme & des quadrupèdes, 438 & *suiv.* Voy. *Phosphate calcaire*. Leur décomposition, 439 & *suiv.*



ORSEILLE, IV. 192, 193.

OSÉCOLLE, II. 162.

OURSINS. Voyez le Tableau 9.

— Silicifiés, I. 304.

OXALATES, sels formés par l'acide oxalique.

OXALATE d'Alumine, IV. 86.

— Ammoniacal, IV. 87.

— d'Antimoine, IV. 88.

— d'Argent, IV. 89, 90.

— d'Arsenic, IV. 88.

— de Baryte, IV. 86.

— de Bismuth, IV. 88.

OXALATE calcaire, IV. 82, 86.

— de Cobalt, IV. 88.

— de Cuivre, IV. 89.

— d'Étain, IV. 88, 89.

— de Fer, IV. 89.

— de Magnésie, IV. 86.

— de Manganèse, IV. 88.

— de Mercure, IV. *ibid.*

— de Nickel, IV. *ibid.*

— de Platine, IV. 90.

— de Plomb, IV. 89.

— de Potasse, IV. 87.

— de Soude, IV. *ibid.*

— de Zinc, IV. 88.

OXIDATION, ou calcination,

I. 165, 166, II. 397 &

*suiv.* V. 173, 184 &

*suiv.* — Est une vraie combustion, II. 397; & la

combinaison du métal avec

l'oxigène ou la base de

l'air pur, 399 & *suiv.*

Voy. *Oxides métalliques.*

Doctrine de Stahl, comparée avec celle des modernes, 402 & *suiv.* — A

différens états, V. 185,

186. Voyez *Oxides métalliques.*

OXIDES, ou Chaux métalliques II. 382 & *suiv.* 398, III. 89, V. 184, 185. Voyez *Oxidation.*

Se vitrifient, & plusieurs ont le caractère salin, II. 398. — Leur réduction & leur formation, 399 & *suiv.* — Quelques-uns se réduisent & produisent de l'eau avec le gaz hydrogène, & le gaz hydrogène sulfuré, 412; avec les huiles, IV. 124. — Leurs

différens états de calcination, ou d'oxidation, V. 184, 185. — Leur formation & dissolution dans les acides, 187 & *suiv.*

Voy. *chaque Oxide.* — Leurs combinaisons avec les huiles, IV. 119, 124, 125. — Leur précipitation dans l'état métallique, II. 410, III. 335, V. 192.

Leur action sur les substances animales, IV. 300, 301.

— Métalliques par le nitre; II. 411.

— Métalliques vitreux. Voy. *Verres métalliques.*

— d'Antimoine, III. 5, 6 & *suiv.* — Leur vitrification, 7, 9, 18, 22 & *suiv.* — Leur réduction, 7, 8, 9, 10. — Leur sublimation, 8, 9. — Solubilité de l'oxide sublimé, & sa

- forte d'analogie avec l'arsenic, 10. — Leur formation & leur combinaison avec les acides, & leurs précipitations, 11 & *suiv.*; celles avec les sels neutres, 15 & *suiv.* 21 & *suiv.* Leurs usages, 36 & *suiv.*; précipité du muriate d'antimoine sublimé, 118 & *suiv.* — Leur union avec les substances végétales, IV. 65, 66 & *suiv.* 78, 83, 88, 119, 124, 276.
- d'Antimoine sulfuré, 15, 26 & *suiv.* Voyez *Kermès & Soufre doré d'Antimoine.*
- OXIDES d'Antimoine sulfuré vitreux**, III. 7.
- d'Argent, III. 359 & *suiv.* — Facilité de leur réduction, 360 & *suiv.* Leur formation & leur combinaison avec les acides, 361 & *suiv.* IV. 78, 83, 89, 90, 286, 462. — Découverte de leur fulmination, III. 396. Leur combinaison avec les huiles, IV. 119, 124.
- OXIDE d'Arsenic**, ou **Arsenic blanc**, II. 415, note (1) 416, 418 & *suiv.* Sa grande causticité, sa volatilité & son odeur d'ail, 418, 419. — Sa vitrification & sa cristallisation, 419. — Sa réduction, 419, 420. — Sa cristallisation, 420. — Sa grande solubilité & sa faveur, le rapproche des matières salines, 420. — Son union avec les terres & les alcalis, 420, 421. Sa combinaison avec les acides, 421 & *suiv.* IV. 83, 88, 104, 274, 275. — Son action sur les sels nitreux, II. 423 & *suiv.* — Devient un acide, en se saturant d'oxygène, 425, 427 & *suiv.* Voyez *Acide arsenic.* — Se combine avec le soufre, 426, 427. — Sa pesanteur, 430, 431. — Ses usages, 431. Ses effets sur l'économie animale, & ses contre-poisons, *ibid.* & *suiv.* Son union avec les métaux, 494, III. 66, 75, 160; avec les huiles, IV. 119, 124; avec le phosphore, 414, 415.
- OXIDE d'Arsenic sulfuré.**
- Jaune. Voy. *Orpiment.*
- Rouge. Voyez *Réalgar.*
- OXIDE de Bismuth**, II. 465 & *suiv.* IV. 88, 119, 124, 462. Voy. *Magistère de Bismuth.* — Décompose le muriate ammoniacal, II. 470, 471.
- OXIDE de Cobalt.** Voyez *Safre.*
- de Cuivre, III. 313 & *suiv.* 324 & *suiv.* — Verd, 313, 314, 325, 326, 329, 331 & *suiv.* IV. 280, 288. — Bleu, III.

315, 316, 327 & *suiv.*  
 Brun, 325, 326, 331,  
 333, 334, 338. — Leur  
 réduction, 325, 341.  
 Leur formation par l'air,  
 324 & *suiv.*; est aidée  
 par les alcalis, 327 &  
*suiv.* — Leur dissolution  
 dans l'ammoniaque, 329,  
 330. — Leur formation &  
 leur combinaison avec les  
 acides, 331 & *suiv.* IV.  
 70, 78, 83, 89, 280  
 & *suiv.* 400, 468. — Leur  
 combinaison avec les hui-  
 les, 119, 124; avec la  
 graisse, 344.

— d'Étain, III. 146 & *suiv.*  
 Blanc, 147 & *suiv.* — Dif-  
 ficulté de leur réduction,  
 147, 149. — Rend les  
 verres opaques, & forme  
 l'émail, 148. — Leur for-  
 mation & leur combinai-  
 son avec les acides, 149  
 & *suiv.* IV. 78, 83,  
 88, 89, 468; celle par  
 les sels neutres, III. 157  
 & *suiv.* — Leurs usages,  
 169. — Leurs combinaisons  
 avec les huiles, IV. 119,  
 124.

— de Fer, III. 209, 210,  
 228 & *suiv.* — Noir, 209,  
 228 & *suiv.* 236, 238,  
 278, 279, 281, 284.  
 Rouges, 210, 228, 241,  
 275 & *suiv.* 287. — Leur  
 couleur dépend de leur  
 degré d'oxidation, 228  
 & *suiv.* 282, 290. — Leur  
 réduction, 229, 274,

284, 290. — Attirent l'a-  
 cide carbonique de l'at-  
 mosphère, 229 & *suiv.*  
 Leur formation par l'eau,  
 232 & *suiv.*; est aidée  
 par les alcalis, 236. — Leur  
 formation & leurs com-  
 binaisons avec les acides,  
 236 & *suiv.* IV. 83, 89,  
 279, 468. — Leur sublima-  
 tion, III. 284. — Leur for-  
 mation par les sels neu-  
 tres, 287 & *suiv.* — Dé-  
 composent le muriate am-  
 moniacal, 288, 289.  
 Leur combinaison avec  
 les substances métalliques,  
 295; — avec les huiles,  
 IV. 119, 124; avec la  
 graisse, 344. — Leurs usa-  
 ges, III. 307 & *suiv.*  
 310.

OXIDE de Manganèse, III.  
 487, 488 & *suiv.* Voyez  
*Manganèse.* IV. 88, 124,  
 276, 468.

OXIDES de Mercure, III.  
 75, 76, 78, 86 & *suiv.*  
 91, 92.

OXIDES de Mercure, noir,  
 75, 84. — Natif, 76, 78.  
 Rouge, 87 & *suiv.* 104  
 & *suiv.* 133, 135, 261.  
 Jaune, 93 & *suiv.* 98,  
 99, 105, 133, 135.  
 Blanc, 93, 95, 96, 98.  
 Leurs réductions, 89,  
 90, 94, 97, 104. — Leur  
 détonnation, 107. — Leur  
 combinaison avec l'acide  
 muriatique & avec le gaz  
 muriatique oxigéné, 107.

- & *suiv.*; celle avec l'acide boracique, 127, 128; celle avec l'acide tartareux, IV. 69. — Absorbent l'acide carbonique de l'atmosphère, III. 129. Enlèvent la matière colorante du bleu de Prusse, 261, 267. — Leur combinaison avec les substances métalliques, 295; celle avec les substances végétales, IV. 83, 88, 119, 124, 276, 277.
- Oxide de Molybdène**, II. 435, IV. 119, 124. — Sa saturation d'oxygène. Voy. *Acide molybdique.*
- Oxides d'Or**, III. 384 & *suiv.* 403. — Colorent les émaux & les verres, 385, 390, 397. — Leur formation & leur combinaison avec le gaz acide muriatique oxygéné, ou avec l'acide nitro-muriatique, 387 & *suiv.* Voyez *Muriate d'or.* — Leur réduction, 390 & *suiv.* Leur fulmination, 392 & *suiv.* Voyez *Or fulminant.* — Leurs combinaisons végétales, IV. 41, 78, 83, 90, 119, 124, 286.
- Oxide phosphorique vitreux**, IV. 420.
- *de Platine.* Voyez *Platine & Muriate de platine.*
- *de Nickel*, II. 475, 477, 479 & *suiv.* IV. 88, 124.
- *de Plomb*, III. 174, 175, 182, 184 & *suiv.* IV. 278. — Jaune, ou massicot, III. 174, 175, 186. Rouge, ou Minium, 174, 175, 186 & *suiv.* IV. 78. — Blanc, ou Céruse, 278. — Leur vitrification, III. 185, 187, 188, 196. — Leur réduction, 188, 189, 197, 198. Se chargent de l'acide carbonique de l'atmosphère, 189. — Leur formation & leurs combinaisons avec les acides, 191 & *suiv.* IV. 70, 78, 83, 89, 99, 278, 279, 468; celles par les sels neutres, III. 196, 197. — Leurs usages, 202, IV. 288. — Leur combinaison avec les huiles, 119, 124, 125; avec la graisse, 344.
- *de Tungstène*, II. 444.
- *de Zinc, Pierre calaminaire, ou Calamine*, III. 41, 42, 44 & *suiv.* Son analyse, 47. — Manières de traiter cette mine, 47, 48. Voyez *Toutenague.* — Artificiel, 51 & *suiv.* — Sa sublimation & sa vitrification, 51, 52. — Sa réduction, 52. — Sa formation & ses combinaisons avec les acides, 54 & *suiv.* IV. 83, 276, 468. — Son union avec le soufre, III. 65. — Ses usages, 69, 342. — Sa combinaison avec les huiles, IV. 119, 124.
- OXYGÈNE**, ( principe ) I.

196 & suiv. II. 303 & suiv. V. 143, 144, 176, 177. - Base de l'air vital, *ibid.* (Voyez *Air vital.*) Principe de l'eau, I. 226, 227, V. 144. (Voyez *Eau*); de l'acide carbonique, 446, 447. (Voy. *Acide carbonique*); & en général de tous les acides. Voy. *Acides*. - Ses différens degrés d'affinité avec les corps combustibles, II. 305 & suiv. III. 274, 343, 370, V. 144, 145. - Ses combinaisons avec les métaux. Voyez *Oxides, ou Chaux métalliques*.  
 OXIMEL, IV. 472.

## P

**P**EPERINO, I. 362.  
 PERIDOTS, I. 276, 278, 292.  
 PETIT-LAIT, ou sérum du lait, IV. 320 & suiv. Sa préparation, 322. - Sa fermentation & son acide, 322 & suiv. Voyez *Acide lactique*. - Son sel, 326 & suiv. Voyez *Sucre de lait*. - Contient une matière gélatineuse, 331.  
 PÉTRIFICATION, I. 304, 305, 306, 364. - Il n'y en a point de proprement dite, 305, 306.  
 PÉTROLE, III. 445, 469 & suiv. - Ses variétés, 469 & suiv. - Sa forma-

tion, 471, 472. - Son analyse, 472. - Ses usages, 473, 474.

PÉTRO-SILEX, ou Pierre de roche, I. 273, 329 & suiv. 357, 371.

PETUNTZÉ, I. 364, 372.

PHLOGISTIQUE, ou principe inflammable de Sthal, I. 135 & suiv. II. 301 & suiv. 328, 329, 403 & suiv. Voyez *Calorique*. Principales difficultés que présente sa théorie, I. 139 & suiv. II. 302, 403 & suiv. - Opinions & découvertes des modernes sur ce principe, I. 141 & suiv. 194 & suiv. II. 304, 378 & 329.

PHOSPHATES, Sels formés par l'acide phosphorique. Voyez *les différens Phosphates*.

PHOSPHATE alumineux, IV. 421.

— Ammoniacal, IV. 377, 383 & suiv. 424, 425. Sa purification & sa cristallisation, 384 & suiv. 424. — Sa fusion, 387. Sa solubilité, ses décompositions, 387 & suiv. 424. — Proposé comme fondant, par Bergman, dans les essais au chalumeau, 389. — Moyen de l'obtenir bien pur, 444.

PHOSPHATE barytique, IV. 415.

— Calcaire, IV. 422. - Forme les os, 422.

- de Fer. Voyez *Sidérite*.  
 — de Magnésie, IV. 421.  
 — de Plomb, III. 179, IV. 396, 425.  
 — de Potasse, IV. 422.  
 — de Soude, IV. 383 & suiv. 386 & suiv. 389 & suiv. 423. — Ne donne point de phosphore avec le charbon, 389, 390, 396, 423. — Ses propriétés, 386 & suiv. 389 & suiv.  
 — Sursaturé de Soude. Voyez *Phosphate de soude*.  
 PHOSPHITES, Sels formés par l'Acide phosphoreux, IV. 428.  
 — Ammoniacal, *ibid.*  
 — de Potasse, *ibid.*  
 — de Soude, *ibid.*  
 PHOSPHORE de Baudoin, ou *Balduinus*, II. 129. (Voyez *Nitrate calcaire*.)  
 — de Homberg, II. 134. (Voyez *Muriate calcaire*.)  
 — de Kunckel, IV. 402 & suiv. — Ses préparations, 403 & suiv. 440 & suiv. — Sa consistance, sa cristallisation, sa fusibilité, & sa volatilité, 409. Ses vapeurs, ses deux sortes d'inflammations, & acides qui en résultent, 409 & suiv. Voyez *Acide phosphoreux & phosphorique*. — Ses combinaisons & altérations, 412 & suiv.  
 PHOSPHORESCENCE, Propriété phosphorique. Voy. *Phosphore*.  
 PHOSPHURES, IV. 415.  
 PHYSIOLOGIE. Voyez *Animaux à leurs fonctions*.  
 PIERRE, Pierres. Voy. *Terre*.  
 — d'Aigle, ou Oétite, III. 211. Voy. *Mines de fer*.  
 — à aiguïser, I. 375.  
 — de Saint - Ambroix, I. 366.  
 — d'Arcueil, I. 285.  
 — d'Arménie, I. 325. III. 316. Voyez *Mines de cuivre*.  
 — attramentaires, III. 214. Voyez *Sulfate de fer*.  
 — d'Azur, ou Lapis lazuli, I. 279, 325, 356, 372.  
 — de Bologne, I. 283, 348, II. 234, 236. (Voy. *Sulfate barytique*.)  
 — Calaminaire. Voy. *Calamine*.  
 — calcaires, I. 285, II. 159. Voyez *Terres calcaires*.  
 — à Cautère, II. 84.  
 — à Chaux, I. 364, 367. Voy. *Terres calcaires*.  
 — de Côme, I. 281.  
 — coquillières, II. 151 & suiv. Voy. *Terres coquillières*.  
 — de Corne, ou Trap, I. 289, 324, 360, 371. (Voy. *Roche de corne*.)  
 — de Creutzwald, I. 365.  
 — de Croix, I. 279, 324.  
 — à détacher, I. 288.  
 — d'Écrevisses. Voy. *Yeux d'écrevisses*.  
 PIERRE d'Étain, ou *Timberg*, III. 142.

- Étincelante, I. 375.  
 — à faux, I. 289, 354.  
 — de Florence, I. 289.  
 — de foudre, I. 335, 361.  
 (Voy. *Ophites*.)  
 — Frumentaire siliceuse, I.  
 304.  
 — à fusil, 273, 302, 357,  
 371.  
 — Gemmes. Voyez *Cristaux*  
*gemmes*.  
 — Grise, I. 374.  
 — Hépatique, I. 348,  
 367.  
 — Infernale, III. 363, 364,  
 (Voyez *Nitrate d'argent*.)  
 — judaïques, II. 156.  
 — de Labrador, I. 275,  
 372.  
 — de Lard, I. 281, 314,  
 352. (Voyez *Pierres ol-*  
*laïres*.)  
 — de Liais, I. 365.  
 — mélangées, I. 288 &  
*suiv.* 328 & *suiv.* Voy.  
*Terres mélangées*.  
 — meulière, I. 273.  
 — Maxienne. Voy. *Pierre à*  
*rasoir*.  
 — Néphrétique, I. 315,  
 352, 369.  
 — Noire, I. 281.  
 — numismales, II. 156.  
 — obsidienne, I. 292, 328.  
 — ollaires, I. 281, 314 &  
*suiv.* 352, 368. (Voyez  
*Serpentin & Serpentine*.)  
 — d'Otaïti, I. 315.  
 — de Périgueux, II. 487.  
 — à plâtre, II. 119, 120,  
 126, 127, 128, 175 &  
*suiv.*
- PIERRE pesante. Voy. *Tung-*  
*sten*.  
 — de Poix, I. 371.  
 — à polir, I. 281, 354.  
 — Ponce, I. 292, 327,  
 328, 362, 374, 375.  
 — de Porc, I. 349, II.  
 335.  
 — Pourrie, I. 311.  
 — Précieuses, vitreuses, I.  
 299, 300, 372. (Voyez  
*Cristaux gemmes*.)  
 — Puante. (Voyez *Lapis*  
*Suillus*.) I. 365.  
 — quartzenses, I. 300 &  
*suiv.* (Voyez *Quartz*.)  
 — à rasoir, I. 281, 312,  
 354.  
 — de Roche. Voyez *Péiro-*  
*flex*.  
 — Savonneuse, I. 353.  
 — Siliceuses. Voy. *Quartz*.  
 — spéculaire, II. 118.  
 — des Tailleurs, I. 316.  
 — de Tonnerre, I. 285, II.  
 159.  
 — de Turquie, I. 375.  
 — Verte, I. 281.  
 — vitreuses, I. 297 & *suiv.*  
 — Volcaniques. Voyez *Pro-*  
*duits volcaniques*.  
 — de Volvic, I. 339.
- PINSBEK, ou Pinchobek;  
 III. 342.
- PISOLITE, I. 375, II. 157.
- PISSASPHALTE, III. 470.
- PLANTES. Voyez *Végétaux*.
- PLATINE, II. 414, III.  
 411 & *suiv.* — État sous  
 lequel il nous est connu,  
 412 & *suiv.* — Sa pesanteur,  
 413. — Sa découverte, &

- notice des recherches faites sur ce métal, 414 & *suiv.* - Son peu d'altération par le feu, sa fusion, sa malléabilité, 416, 417, 433, 434. Se dissout dans l'acide muriatique oxigéné, comme dans l'eau régale, ou acide nitro-muriatique, 419; phénomènes & précipitations de cette dissolution, 419 & *suiv.* 427 & *suiv.* Voyez *Muriate de platine.* - Sa réduction, 423 & *suiv.* Voy. *Muriate de platine.* - Singulière action du nitre sur ce métal, 428, 429. - Ses alliages, & ductilité que ce métal acquiert souvent par ce moyen, 430 & *suiv.* - Sa coupellation, 433 & *suiv.* Moyens de reconnoître son mélange avec l'or, 436, 437. - Opinions sur sa nature, 437, 438. Dissolution de son oxide par les substances végétales, IV. 79, 90, 286. —
- PLATRAS, II. 32, note (1).
- PLATRE, I. 364, II. 121, 127, 128, 175 & *suiv.* (Voyez *Pierre à Plâtre.*)
- PLOMB, ou Saturne, II. 414, III. 173 & *suiv.* Son peu de ductilité, sa pesanteur, sa mollesse, son odeur, sa saveur nuisible, 173, 174. - Sa cristallisation, 174, 186. Son histoire naturelle & métallurgique, 174 & *suiv.* Voyez *Mines de plomb.* - Sa grande fusibilité, 186. - Son oxidation & sa réduction, 184 & *suiv.* Voyez *Oxides de plomb.* - Son altération par l'air, 189, 190. - Sa dissolution dans les acide, 191 & *suiv.* IV. 78, 83, 89, 99, 277, 278, 279, 324, 468. Voyez *Oxides de plomb.* - Ses dissolutions précipitées par les sulfures alcalins, III. 195. - Est oxidé par le nitre, 196. Décompose le muriate ammoniacal, 196, 197. Son oxide est réduit par le gaz hydrogène; belle expérience de M. Priestley sur cette réduction, 197, 198. - Son union avec le soufre, 198. - Ses alliages, 198 & *suiv.* 320, 343, 379, 404, 432, 433. Ses usages & ses effets dangereux, 199, 200 & *suiv.* Voyez *Liquation.* Son union avec la graisse, IV. 344.
- PLOMB corné, III. 194. Voyez *Muriate de plomb.* — Spathique. Voy. *Carbonate de plomb.*
- PLOMBAGINE. Voy. *Carbure de fer.*
- POIRÉ. IV. 227.
- POISSONS, V. 3, 21 & *suiv.* Leur anatomie extérieure, 21 & *suiv.* - Leurs divisions méthodiques, 25, 26.



26. Voyez *Tableau VII.*  
Leurs fonctions, 40 & *suiv.*
- POIX minérale, III. 470.  
— résine, IV. 154.  
— Végétale, IV. 153, 154.
- POMMADE mercurielle, IV. 343, 344.
- POMPHOLIX, ou Fleurs de zinc, III. 51. Voy. *Oxide de zinc.*
- PORPHYRE, I. 290, 333, 334, 359, 360, 376.
- POTASSE, ou Alkali fixe végétal, I. 422 & *suiv.* II. 347, 248, IV. 213, 214. Voyez *Alcalis.* - Sa fusion & sa déliquescence, I. 423. - Sa solubilité, *ibid.* Forme le verre avec la terre silicée, 424. Voyez *Verre.* - Recherches sur sa nature & sa formation, 426. - Son usage, 427. Ses combinaisons, 424, 444, 455, 466, 470, 486, 492, 503, II. 6 & *suiv.* 14, 15, 21 & *suiv.* 26, 44 & *suiv.* 76 & *suiv.* 136, 250, 251, 255, 343, 348 & *suiv.* 406, 407, 421, 423, 424, 440, 449, III. 259 & *suiv.* 449, 452, IV. 27, 36, 41, 43, 51, 52 & *suiv.* 60, 61, 76, 77, 79 & *suiv.* 87, 95, 98, 100, 101, 104, 120, 121, 132, 151 & *suiv.* 180, 191, 272, 283, 308, 312, 324, 328, 332, 341,
- 400, 412, 422, 428, 431, 453, 467, 468. Son action sur les sels neutres, II. 19, 20, 42, 57, 71, 94, 98, 107, 114, 123, 131, 182, 186, 192, 199, 217. - Procédé de Léméry pour l'obtenir, 84. - Moyens de l'avoir bien pure, 84 & *suiv.* - Sert de fondant 276. - Ses affinités ou attractions, 290. - Son action sur les substances métalliques, 406, 407, 410, 435, 436, 458, 459, 468, 470, 480, 490, 491 & *suiv.* III. 11 & *suiv.* 30, 31, 34, 53, 54, 56, 62, 96, 97, 105, 106, 132, 148, 149, 154, 192 & *suiv.* 236, 244, 259 & *suiv.* 268, 276, 285, 286, 299, 327, 332, 334, 336, 361, 365, 372, 390, 421, 422. Se trouve dans les végétaux, IV. 27, 28, 54 & *suiv.* 213, 214. - Son extraction du tartre. Voy. *Acidule tartareux.* - Décompose le tartrite d'antimoine & de potasse, ou tartre stibié, & les autres tartrites, 59, 63, 68. Dissout le gluten, 180. Dissout le charbon, 208. Son action sur l'alcool, 240 & *suiv.* - Celle sur les matières animales, 308, 312, 316, 321

- 332, 341, 381, 388, 398, 412, 422, 424, 431, 474.
- POTÉE d'Étain. Voy. *Oxide d'étain blanc*.
- POTÉLOT. Voyez *Sulfure de molybdène*.
- POUDINGS, I. 274, 331, 332, 359, 361, 376.
- POUDRE d'Algaroth, III. 119, 120. — Diffère des autres chaux d'antimoine, par sa grande énergie sur l'économie animale, 119.
- POUDRE d'Argent, I. 317.
- à canon, ou à tirer, II. 365 & *suiv.* — Manière de l'analyser, 367, 368. Explication de ses effets, 368 & *suiv.*
- des Chartreux, III. 28. Voy. *Kermès minéral*.
- de la Chevaleray, III. 37.
- du Comte de Palme, de Santinelli, poudre laxative polycrèste, II. 204, 205. Voyez *Carbonate de magnésie*.
- Fulminante, II. 370 & *suiv.* — Observation sur les phénomènes & la cause de sa détonation, 371, 372.
- de Fusion, II. 372.
- d'Or, I. 317.
- Tempérante de Sthal, III. 136.
- POUZZOLANE, I. 291, 337, 338, 362.
- PRASES, I. 273, 358.
- PRÉCIPITATION, précipités & précipitans, I. 75 & *suiv.* — Quatre sortes de précipités, 75 & *suiv.* Par la voie humide & par la voie sèche, 77.
- PRÉCIPITÉ, blanc, III. 115. Par l'acide muriatique, 108.
- jaune. Voyez *Turbith minéral*.
- *Per se*, ou Oxide de mercure rouge, III. 87 & *suiv.* Voy. *Oxides de mercure*. — Manière de le préparer, 87, 88. — Est un véritable oxide de mercure, 88, 89. — Sa réduction & son analyse, 89, 90. — Sa sublimation & sa vitrification avec le contact de l'air, 90.
- PRÉCIPITÉ pourpre de Casius, ou d'or par l'étain, III. 397 & *suiv.* — Ses variétés & moyens de le faire réussir, 398, 399.
- Rose, IV. 313, 329, 382, 436, 461.
- Rouge, ou Oxide de mercure rouge par l'acide nitrique, III. 104 & *suiv.* Voy. *Oxides de mercure*. Son usage, 135.
- PRINCIPE astringent. Voyez *Acide gallique*.
- Charbonneux. Voy. *Carbon*.
- Doux des huiles, découvert par M. Schéele, IV. 125.
- Oxygène. Voy. *Oxygène*.

— Sorbîle, employé par quelques Anglois comme synonyme d'oxigène. Voy. *Oxigène*.

— (des corps) ou élémens, I. 93 & *suiv.* -- Prochains, 94; éloignés, *ibid.* -- Principiés & principians, 95; Primitifs, secondaires, &c. 95 & 96. -- Opinions des anciens & des modernes sur la nature & le nombre des élémens, 96 & *suiv.*

PRODUITS volcaniques, I. 291, 335 & *suiv.* 361, 362, 374 & *suiv.*

PRUSSATE ammoniacal, III. 263, 285.

— Calcaire, ou eau de chaux prussienne. -- Découvert & proposé par l'auteur, en 1780, pour l'analyse des eaux, III. 258, 259, 286. Voyez *Réactifs*.

PRUSSATE de Fer, III. 264 & *suiv.* Voyez *Bleu de Prusse*.

— de Mercure, III. 261, 262, 267.

PRUSSATES de potasse, de Soude, &c. III. 263 & *suiv.* 285, 422, 423, IV. 279. Voyez *Alcali phlogistique*, & *Alcali Prussien*.

PUTRÉFACTION. Voy. *Fermentation putride*.

PYRITES, II. 335, 336. Voy. *Sulfures métalliques*.

PYRITE arsénicale. Voyez *Mispikel*.

— Aurifère, III. 382.

PYRITES de cuivre, III. 317, 318. Voy. *Mines de cuivre*, *Sulfure de cuivre*. -- Leur vitriolisation, 323.

— Martiales. Voy. *Sulfure de fer*.

PYRO-LIGNITES, sels formés par l'acide pyro-ligneux, IV. 101.

PYRO-MUCITES, sels formés par l'acide pyro-muqueux. IV. 98, 99.

PYRO-TARTRITES, sels formés par l'acide pyro-tartareux, IV. 94, 95.

PYROPHORE de Homberg, II. 220 & *suiv.* -- Sa préparation, 222. -- Recherches sur sa nature, 223 & *suiv.* -- Son analyse & sa décomposition, 224, 225, 226.

PYROTECHNIE, I. 176.

## Q

QUADRUPÈDES, V. 3, 4 & *suiv.* -- Leurs divisions méthodiques, 5, 6 & *suiv.* celle de Linneus, 6 & *suiv.* de Klein, 9 & *suiv.* de M. Brisson, 11, 12. (Voyez le *Tableau II.*) Leurs fonctions, 40 & *suiv.*

— Ovipares, V. 3, 16 & *suiv.* -- Leur disposition mé-

E e ij

- rhodique, 17, 18 (Voyez *Tableau IV & V.*) - Leurs fonctions, 40 & *suiv.*
- QUARTZ, & ses variétés, I. 268 & *suiv.* 288, 292, 300, 301 & *suiv.* 357, 371, 375. — Sa nature. Voy. *Silice.*
- R
- RACINES, IV. 2, 3. Pour la teinture, 191. De noyer, de sumac, 191.
- RAPPORTS. Voy. *Affinités.*
- RARÉFACTION, (effet du feu.) I. 128 & *suiv.* Ses loix d'après Boerhaave, 130 & *suiv.* (Voy. *Chaleur.*)
- RATAFIAS. Voyez *Liqueurs.*
- RÉACTIFS, V. 86 & *suiv.* Leur utilité pour l'analyse des eaux, 89. — Ceux qu'on doit préférer, 89 & *suiv.* — Sa litharge proposée comme réactif, 123. Avantages de l'eau de chaux prussienne, 103, 104. — Expériences sur le nitre mercuriel comme réactif, 107 & *suiv.* Moyens d'éviter les incertitudes dans leur usage, 96, 112 & *suiv.*
- RÉALGAR ou Réalgal, ou Oxide d'arsenic sulfuré rouge, II. 417. — Factice, ou Arsenic rouge, 426, 427.
- RÉCIFIENS, I. 171.
- RECTIFICATION, I. 165, 172 & 173. (Voyez *Distillation.*)
- RÉDUCTION des Métaux, ou Révivification, I. 165 & 167, II. 401 & 402.
- RÉFRIGÉRENT, I. 170. (Voy. *Alambic.*)
- RÈGNES, sont au nombre de trois, I. 246. — Minéral, 244 & *suiv.* (Voy. *Minéralogie.*) — Végétal, 246, 247, IV. 1 & *suiv.* Voy. *Végétaux.* — Animal, I. 246, 247, IV. 294 & *suiv.* Voyez *Animaux.*
- RÉGULE, nom impropre des métaux dans leur état métallique, II. 415, note (1). — d'Antimoine. Voy. *Antimoine (Demi-métal.)* — d'Arsenic. Voyez *Arsenic.* — Médicinal, III. 23. Voyez *Verre d'Antimoine.*
- RÉSINES, IV. 147, 150 & *suiv.* — En quoi elles diffèrent des baumes, 147, 150. — Leurs espèces principales, 150 & *suiv.* Leur dissolution dans l'alcool, 261.
- RÉSINE élastique. Voy. *Gomme élastique.* — Lacque. Voyez *Gomme Lacque.*
- RESPIRATION, espèce de combustion lente, I. 197 & 198, V. 41, 44 &

- suiv.* - Change l'air vital en acide carbonique, I. 198, V. 44. - Donne de la chaleur au sang, & le débarrasse d'un principe nuisible, *ibid.*
- RÉVIVIFICATION. Voyez *Réduction.*
- ROCHES, I. 289, 290, 358.
- ROCHE de Corne, I. 359, 360.
- ROCOU, IV. 191, 192.
- ROSÉE, de Vitriol, III. 241.
- ROUILLE de Cuivre, ou Vert-de-gris, III. 325, 326, IV. 279, 280, 289. Voy. *Oxides de cuivre.*
- de Fer, III. 210, 229, 230 & *suiv.* Voyez *Carbonate de fer.*
- ROWLY-RAGG, I. 374.
- RUBINE d'Antimoine, III. 23. Voy. *Verre d'Antimoine.*
- RUBIS, I. 276, 277, 278, 320, 355, 372. - Faux, II. 143.
- S**
- SABLE, I. 271, 308, 371, 375.
- SABLON, I. 287.
- SACCHO-LACTES, sels formés par l'acide saccho-lactique, IV. 329.
- SAFRAN bâtard. Voyez *Carthame.*
- SAFRAN de Mars, apéritif, III. 230 & *suiv.* 277, 294. Voyez *Oxides de fer.*
- de Mars, astringent, 228, Voy. *Oxides de fer.* - Leurs usages, 307 & *suiv.* Voyez ceux du fer.
- des Métaux, III. 23. (Voyez *Oxides d'antimoine.*)
- SAFRE, ou Oxide de cobalt, II. 454 & *suiv.* — Sa cristallisation, 455, 456, 457, 458. -- Sa réduction, 455. -- Ses combinaisons, 457 & *suiv.* IV. 88, 276, 468. -- Ses usages, II. 462.
- SAGOU, IV. 173.
- SALEP, ou Salop, &c. IV. 174, 175.
- SALINO-TERREUSES, (Substances) I. 402 & *suiv.* II. 246, 247. — Leurs combinaisons. Voyez *Sels neutres, Sels métalliques, Sulfures alcalins, Sels végétaux, Acides animaux.*
- SALIVE, IV. 296, 357, 358.
- SALPÊTRE. Voyez *Nitrate de potasse.*
- SANDARAQUE, IV. 155.
- SANG, IV. 296 304 & *suiv.* - Ses différens états & propriétés physiques, 305 & *suiv.* - Sa coagulation & sa séparation spontanée en deux parties, 306. (Voyez *Caillot & Sérum.*) - Sa distillation,

- son union avec les sels & l'alcool, 306 & *suiv.*  
 Sa partie fibreuse, 315 & *suiv.* 433, 434 437.  
 Travaux qui restent à faire sur ses propriétés chimiques, 318.
- SANG-DRAGON, IV. 156.
- SANGUINE. Voyez *Ochres.*
- SAPHIRS, 269, 277, 279, 300, 355, 372.
- SARDOINES, I. 272, 302, 357, 372.
- SATURNE. Voy. *Plomb.*
- SAVEUR, I. 386 & *suiv.* (Voy. *Causticité.*)
- SAVONS, IV. 120 & *suiv.* (Voy. *Savonules.*)  
 — Alcalins, 120, 121. -- Il s'en dégage de l'alcali volatil, ou ammoniacque par la chaleur, 121. -- Sa décomposition, 121, 123.  
 — Acides, 121 & *suiv.*  
 — Médicinal, 121.  
 — Métalliques, 124, 125.  
 — de Starkey. Voy. *Savonule de potasse.*  
 — du Verre. Voyez *Manganèse.*
- SAVONULES, IV. 132.  
 — d'Ammoniacque, 153.  
 — de potasse, ou savon de Starkey, 151 & *suiv.*
- SCAMMONÉE, IV. 158.
- SCHITES, ou Schistes, I. 281, 289, 312, 352, 354, 370, II. 210.
- SCHLOT, II. 52.
- SCHORLS, I. 278, 279, 289, 292, 293, 322, 323, 356, 362, 373.
- SCORIES, I. 291, 342, 343, III. 294.
- SÉBATES, Sels formés avec l'acide sébacique, IV. 342.
- SÉCRÉTION, V. 41, 43, 44.
- SELS en général, I. 383, & *suiv.* II. 246 & *suiv.* IV. 26, & *suiv.* 298 & *suiv.* Voy. *Sels neutres minéraux, Sels métalliques, Sels végétaux, Sels animaux.* -- Leurs caractères; 1°. tendance à la combinaison, I. 384 & *suiv.* 2°. saveur, 384, 286 & *suiv.* (Voy. *Causticité*); 3°. dissolubilité, 393 & *suiv.*; 4°. incombustibilité, 395 & *suiv.* -- Leur nature, 398 & *suiv.* -- Leur division, 401 & *suiv.* II. 246 & *suiv.* IV. 26 & *suiv.* Voy. *Sels simples, Sels neutres, Nomenclature des sels, Sels métalliques, Sels végétaux, Sels animaux.* -- Leur récapitulation, II. 346 & *suiv.* Examen de quelques-unes de leurs propriétés générales, 260 & *suiv.*  
 — Animaux, IV. 297 & *suiv.* Voy. *Acides animaux.*  
 — Essentiels des végétaux, IV. 26 & *suiv.*  
 — métalliques, II. 407 & *suiv.* Voyez *chaque Métal à ses combinaisons avec les acides.*  
 — Neutres minéraux, sels

moyens ou sels secondaires, &c. I. 401, II. 1 & *suiv.* 249, 250 & *suiv.* Voyez *Sels végétaux & Sels animaux.* -- Leurs caractères généraux, 2 & *suiv.* Produisent du froid en s'unissant à l'eau, 82. Leurs divisions en six genres, d'après leurs bases, 3 & *suiv.* 250 & *suiv.* Sont rangés suivant la force d'attraction de leurs acides, 5 & *suiv.* -- Portent les noms composés de leurs acides & de leurs bases, 6. -- Leur récapitulation, 250 & *suiv.* -- Lieux où la nature les offre, 257 & *suiv.* Voyez *Plâtras.* Quelques-unes de leurs propriétés générales, 260 & *suiv.* 264 & *suiv.* 410 & *suiv.* -- Alumineux, 4, 208 & *suiv.* 253, 254, 259. -- Ammoniacaux, ou imparfaits, 3, 92 & *suiv.* 251, 252, 255, 258, 425, 440, 449. -- Ammoniacomagnésiens. Voyez *Sels neutres magnésiens.* -- Barytiques, ou à base de terre pesante, 4, 231 & *suiv.* 254, 255, 449; leur base a plus d'affinité avec les acides, que toutes les autres substances alcalines, 231. -- Calcaires, 4, 117 & *suiv.* 252, 253, 258, 449. Sont phosphorescens, 122. -- Imparfaites. Voyez *Sels*

*neutres ammoniacaux.*

Magnésiens, 4, 178 & *suiv.* 253, 258, 259.

S'unissent à l'ammoniaque, & forment des sels triples ammoniacomagnésiens, 179. -- Parfaits, ou à base d'alcalis fixes, 3, 6 & *suiv.* 250, 251, 255, 257, 424, 425, 430, 440, 449.

**Sels simples, ou primitifs,**

I. 401, 402 & *suiv.* II. 246 & *suiv.* -- Lieux où la nature les offre, 256,

257. -- Quelques-unes des leurs propriétés générales, 260, 264 & *suiv.*

— Végétaux, IV. 26 & *suiv.* 213 & *suiv.* Voyez *Acides végétaux.*

**SEL admirable perlé.** Voyez *Phosphate de soude.*

— Alembroth. Voy. *Muriate ammoniacomercurel.*

— Ammoniac. Voy. *Muriate ammoniacal.*

— Ammoniacal crayeux. Voyez *Carbonate ammoniacal.*

— Ammoniacal fixe, II. 133 & *suiv.* Voy. *Muriate calcaire.*

— Ammoniacal nitreux. Voy. *Nitrate ammoniacal.*

— Ammoniacal secret de Glauber, II. 93. Voyez *Sulfate ammoniacal.*

— Ammoniacal sédatif. Voy. *Borate ammoniacal.*

— Ammoniacal spathique. Voy. *Fluate ammoniacal.*

- SEL Ammoniacal vitriolique. — Marin calcaire. Voyez  
 Voy. *Sulfate ammoniacal.* *Muriate calcaire.*  
 — ou Fleurs de Benjoin. — Marin magnésien. Voyez  
 Voy. *Acide benzoïque.* *Muriate magnésien.*  
 — Cathartique amer. Voyez — Marin, à base de terre  
*Sulfate de Magnésie, ou* pesante. Voyez *Muriate*  
*Sel d'epsom.* *barytique.*  
 — de Colcothar, ou sel fixe — Natif de l'urine. Voyez  
 de vitriol, III. 242. *Sels fusibles.*  
 — de Duobus. Voy. *Sulfate* — Neutre arsénical. Voyez  
*de potasse.* *Arséniate de potasse.*  
 — d'epsom. Voy. *Sulfate de* — d'Oseille. Voy. *Acidule*  
*magnésie.* *oxalique.*  
 — Fébrifuge de Sylvius. Voy. — Polychreste de Glaser,  
*Muriate de soude.* Voy. *Sulfate de potasse.*  
 SELS fixes de Takenius, IV. — Régalin d'or. Voyez *Mu-*  
 217. *riate d'or.*  
 SEL fixe de tartre, II. 79, — Régalin d'étain. Voy. *Mu-*  
 80. Voyez *Carbonate de* *riate d'étain.*  
*potasse.* — ou Sucre de Saturne.  
 — Fixe de vitriol, ou Sel de Voy. *Acétite de plomb.*  
 colcothar, III. 242. — Sédatif. Voyez *Acide*  
 — Fixes des végétaux, IV. *boracique.*  
 213 & suiv. — Sédatif sublimé, I. 502.  
 — Fusible, à base de na- — Sédatif mercuriel. Voyez  
 trum. Voy. *Phosphate de* *Borate mercuriel.*  
*soude.* — de Seignette. Voy. *Tar-*  
 — Fusibles de l'urine. Voy. *trite de soude.*  
*Phosphates.* — de Soude. Voy. *Carbonate*  
 — de Gabelle, II. 50. Voy. *de soude.*  
*Muriate de soude.* — Stanno-nitreux. Voyez  
 — Gemme, II. 49. (Voyez *Nitrate d'étain.*  
*Muriate de soude.*) — Sulfureux de Sthal. Voy.  
 — de Glauber. Voyez *Sulfite de potasse.*  
*Sulfate de soude.* — Végétal. Voyez *Tartrite*  
 — de Lait. Voyez *Sucre de* *de potasse.*  
*lait.* — Volatil d'Angleterre, II.  
 — Marin, ou Sel commun. 173. Voy. *Carbonate am-*  
 Voyez *Muriate de soude.* *moniacal.*  
 — Marin argileux. Voyez — Volatil du Succin. Voyez  
*Muriate alumineux.* *Acide succinique.*



- SEL de Vinaigre, IV. 288.
- SÉLÉNITE. Voyez *Sulfate de chaux*.
- SEMENCE, IV. 2, 6.
- SENSIBILITÉ, V. 41, 61 & *suiv.*
- SERPENS, V. 3, 18 & *suiv.* (Voyez *Tableau VI.*)  
Leurs fonctions, 40 & *suiv.*
- SERPENTIN, serpentine dure, I. 290, 334, 335. (Voyez *Ophite.*)
- SERPENTINES, I. 282, 315, 352, 369, 370. Voyez *Pierres ollaires.*
- SÉRUM, du Sang, ou Fluide albumineux, IV. 306, 309 & *suiv.* -- Sa distillation & sa putréfaction, 310, 311. -- Sa coagulation, & phénomènes qu'offrent ses combinaisons, 311 & *suiv.* l'ammoniaque, son véritable dissolvant, 312. -- Sa nature, 313. -- Se trouve dans la chair, 432 & *suiv.*
- SÉRUM du Lait. Voy. *Petit-lait.*
- SÈVE, IV. 6, 9 & *suiv.* 18.
- SIDÉRITE. Voy. *Sydérite.*
- SILEX, I. 371. (Voyez *Caillou.*)
- SILICE, Terre siliceuse, ou Terre vitrifiable, I. 238, 239, 346, 356, & *suiv.* 363, 371 & *suiv.* -- Ses combinaisons, 407, 411, 417, 418, 419, 424 & *suiv.* 428, 464 & *suiv.* 502, II. 169, 457, 467, III. 190, 191, 236, 327. -- Son union avec le gaz acide fluorique, I. 464 & *suiv.* -- Forme les verres. Voy. *Verres.* -- Son action sur les sels neutres, II. 32, 33, 41, 56, 70, 82, 83, 90, 131, 169.
- SILICÉ & Siliceux. Voyez *Silice.*
- SIROP, IV. 107, 108, 110.  
— de Karabé, III. 456.
- SINOPLE, (espèce de Jaspe rouge.) I. 357.
- SIMILOR, III. 342.
- SMECTITES, I. 315, 353. (Voy. *Stéatites.*)
- SMALT, (Verre de Cobalt.) II. 455 & *suiv.* Voyez *Safre.*
- SOIE, IV. 446, 474, 475.
- SOLEIL. Voy. *Or.*
- SORI, III. 214.
- SOUDE du Commerce. Voy. *Carbonate de soude.*  
— ou alcali fixe minéral, I. 421, 422, 427 & *suiv.* II. 247, 248, IV. 215, 216. Voy. *Alcalis.* Sa fusion, sa déliquescence, & sa solubilité, I. 427 & 428. -- Est préférée à l'alcali végétal pour la formation du verre, 428. -- Ses combinaisons, 428, 444, 455, 466, 470, 471, 486, 492, 503, II. 15 & *suiv.* 40 & *suiv.* 48 & *suiv.* 77.

78, 87 & *suiv.* 250, 251, 255, 343, 348 & *suiv.* 406, 407, 421, 425, 440, III. 247 & *suiv.* 259, 263, 454, IV. 36, 41, 43, 51, 61, 62, 77, 82, 87, 95, 98, 101, 104, 120, 121, 132, 180, 191, 273, 274, 283, 308, 312, 324, 329, 332, 341, 342, 381, 383 & *suiv.* 389 & *suiv.* 386 & *suiv.* 400, 412, 423, 428, 431, 453, 467, 468, 474. — En quoi il diffère de l'alcali végétal, I. 428 & 429. Recherches sur sa nature & sa formation, 429, 430. — Ses usages, 430. Moyens de l'obtenir, II. 63, 64, 90, IV. 215, 216. — Ses affinités, II. 290. — Son action sur les sels neutres, 94, 98, 107, 114, 123, 131, 136, 182, 186, 192, 199, 217. — Sert de fondant, 276. — Son action sur les substances métalliques, 406, 407, 410, 435, 436, 458, 459, 468, 470, 480, 492, III. 11 & *suiv.* 34, 53, 54, 56, 62, 96, 97, 105, 106, 132, 148, 149, 154, 193 & *suiv.* 236, 247 & *suiv.* 259, 263 & *suiv.* 268, 285, 299, 327, 333, 334, 336, 361, 365, 390, 421.

Décompose le tartrite d'antimoine & de potasse, ou tartre stibié, & les autres tartrites, 59, 63, 68. — Dissout le gluten, 180. — Sa dissolution dans l'alcool, 242. — Son action sur les matières animales, 308, 312, 316, 321, 332, 341, 342, 381, 383, 386 & *suiv.* 389 & *suiv.* 400, 412, 423, 424, 431, 468, 474.

SOUDE crayeuse. Voyez *Carbonate de soude.*

— Spathique. Voy. *Fluate de soude.*

SOUFRE, II. 308, 333 & *suiv.* — Son histoire naturelle, 333 & *suiv.* Manière dont on l'obtient en grand, 336, 337. — Sa fusion, sa cristallisation, sa sublimation & purification, 337 & *suiv.* — Sa combustion lente & rapide, 338, 339 & *suiv.* — Sa formation par l'acide & les sels vitrioliques ou sulfuriques, 341 & 342, III. 149, 157, 158. — Sa dissolution par les substances alcalines, II. 343 & *suiv.* Voy. *les différens Sulfures alcalins, ou Foies de soufre.* — Action des acides sur le soufre, 360, 361. — Sa combustion par les sels nitreux qui le changent en acide sulfurique, ou vitriolique,

- 361 & *suiv.* - Ses combinaisons avec les métaux. Voy. *Sulfures métalliques.*  
 Décompose l'or fulminant, III. 395. - Ses combinaisons avec les bitumes 455, 473; avec les huiles, IV. 123, 124, 132; avec l'alcool, 259, 260; avec la graisse, 343; avec le phosphore, 413, 414; avec le blanc de baleine, 454. - Il forme la poudre à canon, II. 365 & *suiv.*; la poudre fulminante, 370 & *suiv.* & la poudre de fusion. (Voy. ces mots.) - Ses usages, 374, 375.
- SOUFRE doré d'antimoine, ou oxide d'antimoine sulfuré jaune, III. 4, 26 & *suiv.* Voy. *Kermès & Oxides d'antimoine.* - Est peu d'usage maintenant comme médicament, 38.
- vif, (nom impropre) II. 337.
- SPATH ammoniacal. Voyez *Fluate ammoniacal.*
- Calcaire, ou Carbonate de chaux, I. 286, 287, 349, 364, II. 148 & *suiv.* 163 & *suiv.* - Sa formation, 152. - Ses propriétés chimiques. Voyez *Carbonate de chaux.*
- Cubique. Voyez *Fluate calcaire.*
- Étincelant, ou Feld-spath, I. 275, 292, 312. (Voyez *Feld-spath.*)
- Étoilé, I. 365.
- SPATH fluor. Voy. *Fluate calcaire.*
- Fusible. Voy. *Fluate calcaire.*
- d'Islande, I. 286, II. 164.
- Perlé, II. 234, 235.
- Pesant. Voyez *Sulfate barytique.*
- Phosphorique. Voyez *Fluate calcaire.*
- Vitreux. Voyez *Fluate calcaire.*
- de Zinc. Voy. *Carbonate de zinc.*
- SPEISS, II. 475.
- Spuma maris, I. 368.
- STALACTITES, I. 287, 288, 349, 364, II. 152, 162.
- STALAGMITES, II. 162.
- STÉATITES, I. 281, 288, 315 & *suiv.* 352, 363.
- STORAX calamite, (baume) IV. 149, 150.
- STRATIFICATION, I. 165 & 168.
- SUBLIMATION, 165, 169.
- SUBLIMÉ corrosif. Voyez *Muriate mercuriel corrosif.*
- Doux. Voyez *Muriate mercuriel doux.*
- SUC Gastrigue, IV. 296, 357, 358 & *suiv.* - Ses propriétés dissolvantes & antiseptiques, 359 & *suiv.*
- Pancréatique, IV. 296, 357.
- SUCCIN, Ambre jaune, ou Karabé, III. 445 & *suiv.* Ses variétés, 447. - Op-

- nions sur son origine, 448 & *suiv.* — Sa combustion, 444. — Ses produits, 449 & *suiv.* Voyez *Acide succinique.* — Son huile, 450, 451, 455. Ses usages, 455 & *suiv.* Son union avec le pétrole, 473; avec les huiles, IV. 125; avec l'alcool, 260.
- SUCCINATES**, sels formés par l'acide succinique, III. 454. Voyez *Acide succinique.*
- SUCRE**, IV. 106 & *suiv.* Son raffinage, 108, 109. Sa nature, sa cristallisation & autres propriétés, 109, 110. — Candi, sucre le plus pur & cristallisé, 109. — Ses usages, 110, III. — Sa fermentation, 227. Voy. *Fermentation.*
- SUCRE** ou sel de lait, IV. 325, 326 & *suiv.* — Sa cristallisation & ses variétés, 326, 327. — Son analogie avec le sucre, 327. — Acide qu'on en retire, 328 & *suiv.* Voyez *Acide saccho-lactique.* Ses proportions dans le lait des différens animaux, 330. — de Saturne. Voy. *Acétate de plomb.*
- SUCS** des plantes. Voy. *Végétaux.*
- SUEUR**, IV. 296, 362, 363.
- SULFATES**, sels formés par l'acide sulfurique.
- Métalliques, ou vitriols métalliques, II. 407.
- SULFATE** d'Alumine, ou Alun, I. 492, II. 209 & *suiv.* 253. — Ses diverses sortes & son histoire, 210 & *suiv.* — Sa préparation & sa formation, 211 & *suiv.* 259. Voy. *Mines d'alun.* — Sa cristallisation & sa solubilité, 214 & *suiv.* — Sa liquéfaction & sa calcination, 215, 216. — Son efflorescence, 216. — Sa saturation d'alumine, 216, 217, 219, 220. — Ses décompositions, 217 & *suiv.* III. 64, 340. — Base du pyrophore, II. 220 & *suiv.* — Ses usages, 226, 227, III. 247, 248.
- SULFATE** ammoniacal, ou Sel ammoniacal secret de Glauber, &c. I. 492, II. 92 & *suiv.* 251. — Sa cristallisation & sa solubilité, 93, 94. — Sa saveur, sa légèreté, 93. Sa fusion, 93, 94. — Sa légère déliquescence, 94. Ses décompositions, 94, 95, 132, 172, 187, 188, 193, III. 107, 157 & *suiv.* IV. 428. Moyens de l'obtenir, II. 95. — Son union avec le sulfate de magnésie, 183, 184.
- Ammoniacal-magnésien, (sel triple) I. 182, 183.

## SULFATE d'Antimoine, III.

II.

— d'Argent, 361, 365.

— Barytique, ou Spath pesant, I. 283, 289, 347, 348, 367, 492, II. 231, 232 & *suiv.* 254. Est un sel; ses caractères, 232. — Ses divers états dans la nature, 233, 234. — Sa fusion & sa phosphorescence, 235 & *suiv.* — Son insolubilité, 232, 237. N'est point décomposé par les alcalis, 238. — Ses décompositions, 238 & *suiv.* — Lieux où on le trouve dans la nature, II. 233, 259.

— de Bismuth, II. 467, 468.

— de chaux, ou calcaire, sélénite, ou Gypse, ou Vitriol calcaire, I. 364, 492, II. 117 & *suiv.* 252. — Ses qualités extérieures, 118 & *suiv.* — Sa saveur, sa dissolubilité; sa décrépitation & sa fusion, 121 & *suiv.* — Sa propriété phosphorique, commune à tous les sels calcaires, 122. — Ses décompositions, 122, 123 & *suiv.* 203, 204, IV. 123. — Ses usages, II. 126 & *suiv.* — Lieux où la nature l'offre, 117, 258.

— ou Vitriol de Cobalt, II. 457, 458.

— de Cuivre, ou Vitriol bleu, Vitriol de Chypre, &c. III. 323, 331;

332, 334, 335. — Ses décompositions & précipités, 331, 332, IV. 89, 124, 125.

— d'Étain, III. 149.

— de Fer, ou Vitriol martial, ou Couperose verte, &c. natif, III. 214 & *suiv.* Voy. *Mines de fer.* Artificiel, 236, 237 & *suiv.* — Manière dont on l'obtient, 239 & *suiv.* Sa calcination, 241. Sa solubilité, sa cristallisation, 239, 242, 243. Sa distillation, 241, 242 & ses autres décompositions & ses précipitations, 242 & *suiv.* 271, 295, 371, IV. 40 & *suiv.* 125. Son action sur le nitre, III. 271 & *suiv.* — Son usage médicinal, 310.

SULFATE de Magnésie, ou Magnésien, ou Sel d'Epsom, &c. I. 492, II. 179 & *suiv.* 253. — (Voy. 52,) note (1). — Sa cristallisation & sa dissolubilité, 179 & *suiv.* — Sa fusion, 180. — Ses décompositions, 181 & *suiv.* III. 107, 157, IV. 123. — Son union avec le sulfate ammoniacal, I. 183, 184. — Son analyse & son utilité en médecine, 185. — La nature l'offre dans plusieurs eaux, 185, 258.

— de Manganèse, II. 491, 492.

- ou Vitriol de Mercure, III. 76, 78, 92 & *suiv.* Sa dissolution & les différens précipités, 93 & *suiv.* 108, 295, I V. 88.
- de Nickel, II. 480.
- de Platine, III. 421.
- de Plomb, III. 178, 182, 191 & *suiv.*
- de Potasse, ou Tartre vitriolé, &c. I. 492. II. 6 & *suiv.* 250. — Sa cristallisation, & sa dissolubilité, 7, 8 & 9. — Sa saveur, sa décrépitation, sa fusion & sa volatilisation, 8. — Ses décompositions, 9 & *suiv.* 132, 137, 187, 188, 193, 411, 441, III. 15, 63, 107, 157, 158, 287, 301, 424, IV. 77. — Sa combinaison avec excès d'acide sulfurique, II. 10 & 11. — Proportions de ses parties constituantes, 13. — Procédés pour l'obtenir, 13, 14, 38, 39, 364, 365. — Son usage, 14, III. 136. — Se trouve dans les végétaux, I I. 257, IV. 28.
- SULFATE de Soude, vitriol de soude, ou sel de Glauber, I. 492, II. 15 & *suiv.* 250. — Sa cristallisation & sa dissolubilité, 15, 16 & 19. — Son peu de fusibilité & distinction, à ce sujet, des deux espèces de fusion des matières salines, 16 & 17. — Son efflorescence, 17 & 18. Ses décompositions, 19, 20, 132, 137, 187, 188, 193, III. 63, 107, 157, 158, 287, 301, 424, I V. 418. Son union avec excès d'acide sulfurique, II. 20. Proportions de ses parties constituantes, 20 & 21. Moyens de l'obtenir, & son usage, 21. — Lieu où la nature l'offre, 157, IV. 28.
- SULFATE, ou Vitriol de Zinc, ou Couperose blanche, &c. III. 44, 47, 54 & *suiv.* — Natif, 44, 47. Artificiel, 54 & *suiv.* — Sa cristallisation, 47, 55. Ses décompositions, 55, 56, 62. — Sa préparation en grand à Gollard, 56, 57.
- SULFITES, sels formés par l'acide sulfureux.
- SULFITE de Potasse, ou Sels sulfureux de Stahl, II. 14 & 15. — Absorbe l'oxigène de l'air, & devient sulfate de potasse, 15.
- de Zinc, III. 56.
- SULFURES alcalins, ou foies de soufre, I I. 343 & *suiv.* 348 & *suiv.* — Leurs différences, lorsqu'ils sont faits avec des alcalis caustiques, ou non caustiques, 349, 350. — Décomposent les sels neutres terreux, 357. — Leurs décomposi-

- tions, 350 & *suiv.* 427, III. 262. — Leur union avec l'eau, II. 351 & *suiv.* Voyez *Gaz hydrogène sulfuré*, & *Eaux sulfureuses*. — Sont les meilleurs eudiomètres, 352. Leur action sur les substances métalliques, 412, 472, 482, III. 20, 63, 115, 132, 195, 334, 341, 377, 397, 401, 402, IV. 68. — Contre-poisons, II. 432, III. 203, 347. — Décomposent le tartre d'antimoine & de potasse, ou tartre stibié, IV. 68. — Leur action sur le charbon, 211. Effet de leur union avec le gaz nitreux, V. 151.
- SULFURES métalliques**, II. 335, 383, 412. Voyez *chaque Sulfure métallique*.
- Ammoniacal, ou liqueur fumante de Boyle, II. 357 & *suiv.* — Concret, 358, 359, 360. — Son action sur le mercure, III. 133.
  - ou mine d'antimoine, (nommé improprement antimoine) III. 2, 3 & *suiv.* Voyez *Antimoine*. (*demi-métal.*) — Procédés pour l'extraire, & en enlever le soufre, 4 & *suiv.* 14, 15, 21, 24, 34, 35, 293, 294. — Oxidation & réduction du demi-métal qu'il contient. Voy.
- Oxides d'antimoine*. — Sa dissolution dans les acides, 14. Voyez *Antimoine*. — Sa formation artificielle, 19, 20. — Son action sur le nitre & autres sels neutres, 16, 21 & *suiv.* 34. — Sa vitrification, 23. Voyez *Verre d'antimoine*. — Action des substances alcalines sur ce minéral, 34; celle des métaux, 35, 117, 293, 294, 342, 378, 401, 402. — Ses usages, 35 & *suiv.* — Ses préparations pharmaceutiques, 20 & *suiv.* — Décompose le sublimé corrosif, ou muriate mercuriel corrosif, 117.
- SULFURE d'Argent**, III. 349 & *suiv.* 376, 377, 378.
- d'Arsenic, ou Oxide d'arsenic sulfuré. Voyez *Orpiment* & *Réalgar*.
  - Barytique, ou de Baryte, II. 343, 344.
  - de Bismuth, II. 471.
  - Calcaire, II. 345 & *suiv.*
  - de Cobalt, II. 461, 462.
  - ou Pyrite de cuivre, III. 317 & *suiv.* 341. Voyez *Pyrite de Cuivre*
  - d'Étain, ou stannique III. 140, 157, 159, 160.
  - de Fer, ou Pyrites martiales. Voyez *Pyrites*. Natif, III. 214, 215. Voyez *Mines de fer*. — Sa décomposition, II. 412, III. 214, 239, 240. — Artificiel, 274, 290 & *suiv.*

- SULFURE Magnésien, ou de Magnésie, II. 344, 345.  
 — de Mercure rouge. Voyez *Cinabre & Vermillon*.  
 — de Mercure noir. Voyez *Éthiops minéral*.  
 — ou Mine de Molybdène, ou Potelot, I. 316, note (1), II. 433 & suiv. 436 & suiv.  
 — de Nickel, II. 482, 483.  
 — de Plomb. Voy. *Galène*.  
 — de Potasse. Voy. *Sulfures alcalins*.  
 — de Potasse antimonie, III. 15, 26. (Voyez *Kermès & Soufre doré*.)  
 — de Soude. Voy. *Sulfures alcalins*.  
 — de Zinc, ou Blende, III. 42, 43, 45, 46, 65, 66. — Essai de cette mine & manière de la traiter, 48, 49. — Artificiel, 65.  
 SYDÉRITE, ou Fer d'eau, ou Phosphate de fer, III. 211, 221, 224, IV. 424, 425. Voyez *Mines de fer*.  
 SYNTHÈSE. Voyez *Combinaison*.

## T

- TALC, I. 281, 317, 356, 369.  
 — de Montmartre, II. 118.  
 — de Moscovie, I. 281, 317, 369.  
 — de Venise, I. 316, 369.  
 TARTRE. Voy. *Acidule tartareux*.  
 — Ammoniacal. Voyez *Tartrite ammoniacal*.  
 — Calcaire. Voyez *Tartrite calcaire*.  
 — Chalybé, IV. 70, 73.  
 — Craieus. Voy. *Carbonate de potasse*.  
 — de Magnésie. Voy. *Tartrite de Magnésie*.  
 — Martial soluble, IV. 71, 73.  
 — méphytique. Voy. *Carbonate de potasse*.  
 — Mercuriel. Voy. *Tartrite mercuriel*.  
 — de Potasse, ou sel végétal. Voy. *Tartrite de potasse*.  
 — Saturnin. Voyez *Tartrite de plomb*.  
 — Soluble. Voyez *Tartrite de potasse*.  
 — de Soude, ou Sel de Seignette. Voyez *Tartrite de soude*.  
 — Spathique. Voy. *Fluate de potasse*.  
 — Stibié, ou Émétique. Voy. *Tartrite d'antimoine & de potasse*.  
 — Tartarifié. Voyez *Tartrite de potasse*.  
 — Vitriolé. Voy. *Sulfate de potasse*.  
 TARTRITES, Sels formés par l'acide tartareux, IV. 59 & suiv. 76 & suiv.  
 TARTRITE d'Alumine, IV. 76.  
 — Ammoniacal, IV. 62, 63, 77.  
 — d'Antimoine & de potasse, ou Tartre stibié ou antimonie,



antimonié, ou Émétique, IV. 65 & suiv. — Divers procédés pour le préparer, 66 & suiv. — Saccharification, sa solubilité, son efflorescence, 67, 68. — Ses décompositions, 68, 69. — Avantages de sa préparation uniforme, 69. — Son utilité, 72, 73. — Son union avec le muriate ammoniacal le rend très-soluble, 73.

— Calcaire, IV. 59, 60, 76.

— de Cuivre, IV. 70.

— de Magnésie, IV. 59, 76.

— Mercuriel, IV. 69, 70, 78.

— de Plomb, IV. 70, 78.

— de Potasse, ou Tartre soluble, ou Sel végétal, &c. IV. 60, 61, 76, 77, 343. — Son usage, 72.

— de Soude, ou Sel de Seignette, IV. 61 & suiv. 77. — Son usage, 72.

TEINTURE, IV. 186 & suiv. Procédés & théorie de cet art, 187 & suiv. — Les différens genres de couleurs & substances d'où on les retire, 188 & suiv. — L'acide muriatique oxigéné indique sa qualité, 189.

— Martiale alcaline de Stahl, III. 276, 277.

TEINTURES, (préparations spiritueuses) IV. 262 & suiv.

— Éthérées, 248.

Tome V.

— Acre de tartre, IV. 240 & suiv. — Ses usages, 242.

— de Mars tartarisée, IV. 70, 71, 73.

— de Mercure, III. 130.

TÉNACITÉ des métaux, II. 378. Voyez *Ductilité*.

TÉRÉBENTHINE, (ses espèces) IV. 151 & suiv.

TERRE, terres, pierre, pierre, I. 231 & suiv. V. 173, 180, 181. — Ses caractères comme élément, I. 232. — Il y en a de plusieurs espèces, 234 & suiv. — Les terres & les pierres, considérées chimiquement, sont de la même nature, 236 & 237, 249 & 250. — Il n'y a que deux espèces de vraies terres, la terre vitrifiable ou *Silice*, & la terre argileuse ou *l'alumine*, 238 & suiv. (Voyez *Silice* & *Alumine*.) — Sont mêlées & combinées entr'elles, & avec du fer & des sels, 242. — Histoire naturelle des terres & pierres, 244, 249 & suiv. — Caractères extérieurs des pierres, 251 & suiv. forme, *ibid.* (Voyez *Cristallisation*) dureté, 254 & suiv. pesanteur, 256, 257; cassure, 257 & suiv. couleur, 260 & suiv. — Altération que le feu leur fait éprouver, 261 & suiv. Action des acides sur ces substances, 264 & suiv.

F f

- Se distinguent en effervescentes & non effervescentes, 265. - Méthode lithologique de M. Daubenton, 266 & suiv. - Leur division chimique, 294 & suiv.; d'après Bucquet, 295 & suiv.; d'après Bergman, 345 & suiv.; d'après M. Kirwan, 363 & suiv. -- Leur analyse chimique, 377 & suiv.
- TERRE de l'Alun, Argile pure, ou Terre alumineuse. Voyez *Alumine*.
- Argileuses, I. 280 & suiv. 308 & suiv. 352 & suiv. 370, 371. Voy. *Argile & Alumine*.
- Barytiques. (V. *Baryte*.)
- des Cailloux, I. 425. (Voy. *Liqueurs des cailloux*.)
- calcaires, I. 284 & suiv. II. 148 & suiv. 158, 159, 348 & suiv. 363 & suiv. Voy. *Craie, Chaux & Carbonate calcaire*.
- Composées, I. 296, 319 & suiv.
- Coquillères, II. 151, 154 & suiv. Voy. *Carbonate de chaux*.
- TERRE douce de vitriol, III. 242.
- à Fayance, I. 288.
- Foliee cristallifiable. Voyez *Acétite de soude*.
- Foliee mercurielle. Voyez *Acétite mercuriel*.
- Foliee de Tartre. Voy. *Acétite de potasse*.
- à Foulon, I. 288, 312, 353.
- Inflammable de Beccher, I. 99, 100. (Voy. *Principes*.)
- de Lemnos, I. 353.
- Mélangées, I. 287, 288, 296, 328 & suiv.
- Mercurielle, I. 99, 100, II. 419, III. 85.
- Métalliques. Voy. *Oxides ou Chaux métalliques*.
- Muriatiques. Voyez *Magnésie*.
- d'Ombre, I. 320.
- Pesante. Voy. *Baryte*.
- Pesante aérée. Voy. *Carbonate barytique*.
- Pesante vitriolée. Voyez *Sulfate barytique*.
- à Pipe, I. 288, 310, 353, 368, 370.
- à Porcelaine, I. 288, 353, 370. (V. *Kaolin*.)
- Sigillée, I. 288, 311, 353.
- Siliceuse. Voy. *Silice*.
- Simples, I. 238 & suiv. 296, 345, 363. Voyez *Terre*.
- des Végétaux. Voy. *Cendres des végétaux*.
- de Véronne, I. 320.
- Vitriifiable. Voy. *Silice*.
- TERREAU, IV. 292.
- TIGE, IV. 2, 3.
- TINBERG. Voyez *Pierre d'étain*.
- TISSU utriculaire des végétaux. Voyez *Utricules*.
- Vésiculaire des végétaux, IV. 7.

TOMBAC, III. 342.  
 TOPASES, I. 269, 276, 278, 300, 301, 355, 372.  
 — *Fausse*, II, 142.  
 TOURMALINES, I. 278, 279, 323, 356, 374.  
 TOUTENAGUE, variété de calamine, III. 50.  
 TRAP, ou Pierre de corne, I. 289, 324, 360, 371. Voyez *Roche de corne*.  
 TRACHÉES des plantes, IV. 7, 14.  
 TRAVAUX des Mines. Voyez *Mines*.  
 TRAVESTINO, I. 365.  
 TREMPE, (la) III. 226.  
 TRIPOLI, I. 292, 311, 354.  
 TROCHITES, II. 157.  
 TUSFS, ou Tufa, I. 362, 364, II. 159.  
 TUNSTATE, sels formés par l'acide Tunstique. (Voyez *cet Acide*.)  
 TUNSTATE ammoniacal, II. 255, 449, 450.  
 — de Baryte, II. 449.  
 — de Chaux, natif, II. 255, 442, 444 & *suiv.* Voyez *Tungstène*. — Ses décompositions, 445 & *suiv.* Voyez *Acide Tunstique*. — Régénéré, 449.  
 — de Magnésie, II. 255, 449.  
 TUNSTATE de Potasse, II. 255, 449.  
 TUNGSTÈNE, ou pierre pesante, I. 283, 350, 364, 366, II. 414, 441 & *suiv.* — Découvertes modernes sur sa nature,

441, 442 & *suiv.* — Ses mines. Voy. *Tunstate de chaux natif*, & *Wolfram*. Sa pesanteur & son oxidation, 443, 444. Voyez *Oxide de tungstène*.  
 TURBITH minéral sulfurique, ou Oxide de mercure jaune, III. 93 & *suiv.* Voy. *Oxide de mercure*. — Sa réduction en mercure coulant, 94. — Son usage, 135.  
 — Nitreux, ou Oxide de mercure jaune, par l'acide nitrique, III. 105. Voyez *Oxides de mercure*. — Est plus oxidé que le turbitif sulfurique, 105.  
 TURQUOISES, II. 157, III. 316.  
 TUTHIE. Voyez *Cadmie des fourneaux*.

## U

UNICORNU fossile, II. 157.  
 URINE, IV. 296, 372 & *suiv.* — Ses variétés, 373, 374. — Substances qu'elle tient en dissolution, 374 & *suiv.* — Son acidité, 375, 376. — Produits de son évaporation, 375 & *suiv.* Ses altérations spontanées & ses décompositions, 379 & *suiv.* — Ses produits salins particuliers, 383 & *suiv.* Voy. les *Phosphates* & *Calcul de la vessie*.  
 UTRICULES des plantes, IV. 7.

## V

- V**APEURS. Voyez *Gaz*.
- V**AISSEAUX, distillatoires, I. 170.  
— Sublimatoires, I. 169.  
— ou Organes des plantes, IV. 6, 7.
- V**ARIOLITE, I. 376.
- V**ÉGÉTAUX, I. 246, 247, IV. 1 & *suiv.* V. 173, 193 & *suiv.* — Considérés à l'extérieur, sont formés de six parties, I. 2 & *suiv.* Dans leur intérieur, offrent cinq espèces d'organes, 6 & 7. — Leurs fonctions, 8 & *suiv.* Leurs feuilles décomposent l'eau & en dégagent l'air vital, 12, 13, V. 193. Leurs suc & extraits, 18 & *suiv.* — Leurs sels & manière de les retirer, 26 & *suiv.* — Leur principe sucré, 106 & *suiv.* Leur mucilage, 112 & *suiv.* — Leurs huiles, 116 & *suiv.* — Leur principe odorant, 139 & *suiv.* Leurs suc inflammables résineux, 147 & *suiv.* Leurs parties solides, 168 & *suiv.* — Leurs matières colorantes, 186 & *suiv.* Leurs altérations par le feu, 195 & *suiv.* — Leurs altérations spontanées, 220 & *suiv.* Voyez *Fermentation*.
- V**EINES métalliques. Voyez *Filons*.
- V**ENUS. Voyez *Cuivre*.
- V**ERD de gris. Voy. *Rouille de cuivre*.  
— de Montagne, ou Chrysolle verte, III. 314. Voyez *Mines de cuivre & Carbonate de cuivre*.
- V**ERDET. Voyez *Acétite de cuivre*.
- V**ERMILLES, I. 276, 326.
- V**ERMILLON. Voy. *Cinabre*.  
— Natif, ou Cinabre en fleurs, III. 77, 79.  
— Artificiel, 132.
- V**ERNIS, IV. 125, 155, 265.
- V**ERRE, (commun) sa formation, I. 424 & *suiv.* 428; sa coloration par les métaux, II. 479, 481, 490, III. 11, 148, 235, 327, 338, 386.  
— d'Antimoine, III. 7, 9, 22, 23. Voyez *Oxides d'antimoine*.  
— de Moscovie. Voy. *Talc*.  
— Phosphorique, IV. 387, 391, 414, 443. Voyez *Acide phosphorique*.  
— de Volcans, I. 292, 328, 362.
- V**ERRES métalliques, I. 457, 467, 479, 481, 490, III. 7, 9, 11, 22, 23, 52, 147, 148, 185, 187, 188, 235, 327, 338, 386, IV. 414.
- V**ERS, V. 3, 37 & *suiv.* Doivent être distingués des larves des insectes, 38. Leurs divisions, 39. (Voy. *Tableau VIII.*) — Leurs

- fonctions, 40 & *suiv.*
- VIF-ARGENT.** Voyez *Mer-*  
*cur.*
- VIN,** IV. 324 & *suiv.*  
Ses différentes sortes, 226  
& *suiv.* — Ses caractères,  
ses principes, 229 & *suiv.*  
Ses propriétés, & prépa-  
rations des vins médica-  
menteux, 230, 231. — Sa  
distillation, 231 & *suiv.*  
Son altération, 266 &  
*suiv.* (Voy. *Vinaigre.*)
- VINAIGRE,** IV. 266 & *suiv.*  
Procédé pour le préparer,  
267 & *suiv.* — Moyen de  
le conserver, 269. — Sa  
distillation, 269, 270.  
Voy. *Acide acéteux.* — Sa  
concentration, 270, 271.  
Ses combinaisons, 271  
& *suiv.* Voy. *Acide acé-*  
*teux.* — Son excès d'oxi-  
gène. Voy. *Acide acétique.*  
Son action sur les subst-  
ances végétales, 286,  
287; sur les matières ani-  
males, 351. — Ses usages  
& ceux de ses combinai-  
sons, 287, 288.  
— de Lait, 325.  
— Radical. Voyez *Acide*  
*acétique.*  
— de Saturne, IV. 278. Son  
usage, 287, 288.  
— de Vénus. Voyez *Acide*  
*acétique.*
- VITRIFICATION,** I. 165,  
167.
- VITRIOLS.** Voyez *Sulfates.*  
— Métalliques. Voy. *Sulfates*  
*métalliques.*
- VITRIOL ammoniacal.** Voyez  
*Sulfate ammoniacal.*  
— d'Argent. Voy. *Sulfate*  
*d'argent.*  
— d'Argile. Voyez *Sulfate*  
*alumineux.*  
— de Bismuth. Voyez *Sulfate*  
*de bismuth.*  
— Blanc. Voyez *Sulfate de*  
*zinc.*  
— Bleu. Voy. *Sulfate de*  
*cuivre.*  
— de Chaux, ou Calcaire.  
Voyez *Sulfate de chaux.*  
— de Chypre. Voyez *Sulfate*  
*de cuivre.*  
— de Cobalt. Voy. *Sulfate*  
*de cobalt.*  
— de Cuivre. Voy. *Sulfate*  
*de cuivre.*  
— d'Étain. Voyez *Sulfate*  
*d'étain.*  
— Magnésien. Voy. *Sulfate*  
*de magnésie.*  
— de Manganèse. Voy. *Sul-*  
*fate de manganèse.*  
— Martial, ou Couperose  
verte. Voy. *Sulfate de fer.*  
— de Mercure. Voy. *Sulfate*  
*de mercure.*  
— de Nickel. Voy. *Sulfate*  
*de Nickel.*  
— de Platine. Voy. *Sulfate*  
*de platine.*  
— de Plomb. Voy. *Sulfate*  
*de plomb.*  
— de Potasse. Voy. *Sulfate*  
*de potasse.*  
— de Régule d'antimoine.  
Voy. *Sulfate d'antimoine.*  
— de Soude. Voy. *Sulfate*  
*de soude.*

454 . TABLE DES MATIÈRES.

— de Zinc, ou Couperose  
blanche. Voy. *Sulfate de  
zinc.*

VITRIOLISATION, II. 412,  
III. 239, 240.

VOLATILITÉ, volatilisation,  
I. 149, 150, II. 276.  
(Voyez *Sublimation &  
Évaporation.*)

VOLATILS, (corps) I. 149.  
(Voyez *Gaz.*)

WOLFRAM, II. 442, 443.

Y

YEUX, ou Pierres d'é-  
crevilles, IV. 446, 478,  
479.

— de Serpent, II. 157.

Z

ZÉOLITES, I. 282, 321,  
322, 356, 362, 371,

— Étincelante, 289.

— Siliceuse, 373.

ZINC, II. 414, III. 39 &  
*suiv.* Sa sorte de malléa-  
bilité, sa pesanteur, sa  
cristallisation, 39 & *suiv.*

50, 51. — Son histoire na-  
turelle, 41 & *suiv.* Voyez  
*Mines de zinc.* — Manière

dont on l'obtient, 49, 50.

Sa fusion, sa volatilité,  
son inflammation, son  
oxidation, 50 & *suiv.*

Voy. *Oxide de zinc.* — Dé-  
compose l'eau; les alcalis  
facilitent cette décomposi-  
tion, 53, 54. — Ses disso-

lutions dans les acides,  
54 & *suiv.* IV. 36, 43,  
83, 88, 104, 276,

324, 424, 468. Voyez  
*Oxide de zinc.* — Précipi-  
tation de ses dissolutions,

III. 62, IV. 36, 43,  
424, 425. — Décompose  
plusieurs sels neutres, III.

63 & *suiv.* — Fait détonner  
rapidement le nitre, 36.

Difficulté de le combiner  
avec le soufre; son oxide  
se combine par la fusion,

65, 66. — Ses alliages,  
66, 67, 134, 163,  
294, 342, 347, 378,

402, 431. — Ses usages,  
67 & *suiv.* 347. — Son  
union avec le phosphore,

IV. 414.

ZINNE-SPATH, II. 441.

ZOOLITES, II. 157.

ZOOLOGIE. Voyez *Quadru-  
pèdes.*

Fin de la Table des Matières.