Hydrargyrum saccharatum . . . B. IV. 204.
= stibiato-sulphuratum B. I. 23.
= sulphuratum nigrum — 25.
= tartarisatum . . . B. IV. 204.
Hydrat . . . . . B. II. 684. SBd. II. 367.
Hydrophan s. Opal.
Hydrosulfüre } s. schwefelhaltiger
Hydrothionsäure } Wasserstoff.
Hygrometer . . . . . B. II. 686.
= von de Luc . . — 689.
= von Saussüre . . — 687.
Hygrometrie . . . . — 685.
Hypophosphorichte Säure . . SBd. III. 700. IV. 670 ff. und 677.

J.

Jode . . . . . B. II. 692.
Jalappenharz . . . . . — 697. SBd. II. 370.
Jamespulver . . . . . B. I. 125.
Japanische Erde . . . . — 565.
Jaspis . . . . . B. II. 647, 699.
Ichthyophtalm . . . . — 703.
Jenit . . . . . — 706.
Indigo . . . . . — 176. SBd. II.
Ingwersäure . . . . . SBd. II. 370.
Inulin . . . . . — 372.
Jode, Jodine . . . . . — 372.
Darstellung . . . . — 372, 446.
Eigenschaften . . . . — 373.
Krystallenform . . . SBd. IV. 602.
Natur . . . . . SBd. II. 438.
Reagenzien . . . . . — 447.
Verbind. desselb. mit Antimonium — 385, 388.
= = = Arsenik — 389.
= = = Eisen . — 384.
= = = Gold . — 388.
= = = Kohlenoxyd — 390.
= = = Metallen — 387, 389.
= = = Metalloxyden — 391, 394.
= = = Metalloxyden und Wasser — 392.
= = = ölmachendem Gas — 390.
= = = Phosphor — 376.
= = = phosphorichter Säure — 391.
= = = Quecksilber SBd. IV. 693.
= = = Salpetergas SBd. II. 390.

Jode, Jodine.
Verbind. desselb. mit salpetrichter Säure SBd. II. 391.
= = = Schwefel — 376.
= = = Schwefelwasserstoffgas — 390.
= = = schweflichter Säure — 390.
= = = Stärke = — 396.
= = = Stickstoff — 378.
= = = Tellur = — 389.
= = = thierischen Körpern — 396.
= = = Uran = — 388.
= = = vegetabilischen Säuren — 395.
= = = Wismuth — 389.
= = = Zink = — 383.
= = = Zinn = — 385.
Wirkungen des Jode = = — 402.
Reagens, um ätzenden Quecksilber-Sublimat und Arsenik zu entdecken und von einander zu unterscheiden = = , = SBd. IV. 604.
Jode-Chlorine = = = = SBd. II. 380.
Jode-Quecksilber = = = — 386. SBd. IV. 603.
Jodesäure = = = = = — 403.
Bestandtheile derselben = — 405.
Darstellung = = = — 403.
Eigenschaften = = = — 404.
Jodesaure Alkalien = = — 406, 408, 409.
= Erden = = = — 407.
= Metalle = = — 411.
= Salze = = — 405.
Jode-Sauerstoff-Säure = = — 413.
Darstellung derselben — 413.
Eigenschaften = = — 414.
Zusammensetzung derselb. — 414.
Jode-Wasserstoff-Aether = = — 434.
Jode-Wasserstoff-Säure = = — 417.
Bereitung derselben = = — 417.
Eigenschaften = = = — 417.
Jode-Wasserst. saures Ammonium — 424.
= = = Baryterde — 425.
= = = Kali = — 426.
= = = Kalkerde — 427.
= = = Metalle — 433.
= = = Natrum — 429.
= = = Salze — 422.

Jode-Wasserst. saure Strontianerde SBd. II. 427.
= = = Talkerde — 430.
= = = Zinn — 432.
Jolith . . . . . — 451.
Iridium . . . . . B. II. 708.
Darstellung desselben . . — 708. B. IV. 136. SBd. II. 454.
Eigenschaften = . . — 710. SBd. II. 458. 470.
Oxyde = . . SBd. II. 462.
Verbindung = mit Blei — 467.
= = = Kali — 459.
= = = Kupfer — 467.
= = = Salmiak — 460.
= = = Salpeter — 459.
= = = salzsaurem Kali — 465.
= = = Silber — 468.
= = = Zinn — 468.
Irrlichter . . . . . B. V. 579.
Judenglas . . . . . — II. 483.

K.

Kälte . . . . . B. III. 1. SBd. II. 471.
Käse . . . . . — 12. —— 486.
Kaffee . . . . . — 18.
Analyse des Kaffee . . — 768.
Destillation des Kaffee und ihre Produkte . . . — 765.
Kaffeesäure . . . . . — 766.
Kalcium . . . . . SBd II 489.
Darstellung desselben . —— 489.
Eigenschaften = . —— 490.
Kali . . . . . B. I. 55. B. III. 27.
Darstellungen desselben, als:
ätzendes, kaustisches, reines — 27. — 42.
flüssiges Aetzkali, Aetzlauge B. III. 42. SBd. II. 497.
trockenes Aetzkali . . — 42. —— 498.
Wassergehalt dieses trockenen Kali . . . SBd. II. 491.
völlig wasserfreies Kali . —— 495, 517.
kohlensaures Kali . . B. III. 39.
unreines Kali, Pottasche . — 31.
Verbind. des Kali mit Erden — 47.
= = = = Metalloxyden — 46.
= = = = Oelen — 48.
= = = = Phosphor — 46.
= = = = Schwefel — 43.