

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Kobaltoxydul

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/430/LOG_0230/

to findet die grüne Farbe, die durch
 gewisse Oxyde, Kupferoxyd, arsen
 Natriumoxyd & Natrium
 Stickstoff & Cyan.

Kobalt, Co = 29,5.

Kobalt findet in Schwedens Bergwerken
 ist mit Fe, Ni & Cu verbunden vor.
 findet er mit Eisen & Nickel zu
 machen ist er sehr weich.

Das Kobaltmetall wird durch
 die Oxyde des Kobalts, Nickel & Eisen
 und durch Kupferoxyd, Zinn, Silber
 mit Chlorid des Kobalts & Fe.

Kobalt ist sehr hart, fest & schwer
 schmelzbar, es wird durch
 ein festes Salz.

Das Sauerstoff vermischt Oxyd des
 Kobalts ist das

Kobaltoxydul

CoO.

Das Co. oxydul ist ein festes Salz, wird
 erhalten durch die Hydrolyse
 bei Abfließen & Luft.

Das Hydrolyt CoO wird es
 fälschen durch einen Oxyd des
 Kobalts, bei Abfließen & Luft;
 das Hydrolyt wird jedoch durch
 erstoffe mit & fälschen ist schwierig
 zu sein.

Das Kobalt oxydul fälschen sind sehr
 selten.

Schwefelsaures Kobalt oxydul

Es wird durch die
 Auflösung des Kobalts in Schwefel-
 säure, Kobalt in Schwefel-
 säure, fälschen durch Kupferoxyd
 & Zinn. Durch die
 FeO, Ni, fälschen durch
 es fälschen durch Hydrolyt, & es
 durch die Kalk & Ammoniak.