

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: Schwefelsaures Kobaltoxydul

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/430/LOG_0231/

Kobalt wird zu gemacht, und abgetrennt
 röhrlige erhalt. Doppelt, aus
 Hartstein und Eisen
 Nickel und Cyan.

Kobalt Co - 29,5.

Kobalt wird in der Luft
 bei 1000 Grad C. verbrennt
 zu Oxid und Eisen, Nickel gelb
 macht sich nicht.

Das Kobaltarsenid wird durch
 die Wirkung von Sauerstoff
 zu Chlorid und Sulfid.

Kobalt ist feinst, hart und
 schwerflüchtig, es wird
 in feinsten Stücken.

Das Sauerstoff erhaltene
 Kobalt ist das

Kobaltoxydul

CoO.

Das Oxydul ist ein
 weißes Pulver, welches
 bei 1000 Grad C. verbrennt
 zu Oxid.

Das Hydrog. CoO wird
 durch die Wirkung von
 Wasserstoff, bei 1000 Grad C.
 zu Metall, welches
 erstoffe nicht und feinst
 ist.

Das Kobalt oxydul
 wird durch die Wirkung
 von Wasserstoff.

Schwefelsaures Kobalt oxydul

Das Salz ist ein
 weißes Pulver, welches
 in Schwefelsäure, Kristalle
 bildet. Es wird durch
 die Wirkung von Wasserstoff
 zu Metall, welches
 erstoffe nicht und feinst
 ist. Man erhält es
 durch die Wirkung von
 Wasserstoff auf das
 Kobalt oxydul.