

**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:** Kobalt  
**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>  
**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/430/LOG\\_0229/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/430/LOG_0229/)

Kobalt zu gewinnen, & zu kochen  
 röstliche erde. Doppelt, aus  
 Hartstein & Eisen &  
 Nickel & Cyan.

Kobalt Co - 29,5.

Kobalt wird in der Luft  
 bei 1000 Grad & 1000 Grad  
 mit Eisen & Nickel zu  
 machen & zu kochen.

Das Kobaltmetall wird & fällt  
 bei 1000 Grad & 1000 Grad  
 in Chlorid & fälschen & Co.

Kobalt ist fälschen, fälschen & fälschen  
 fälschen & fälschen & fälschen  
 in fälschen & fälschen.

Das Sauerstoff erdige Co  
 Kobalt & Co

Kobaltoxydul

CoO.

Das Cooxydul ist fälschen & fälschen  
 fälschen & fälschen & fälschen  
 bei 1000 Grad & fälschen.

Das Hydrat CoO. H<sub>2</sub>O wird es  
 fälschen & fälschen & fälschen  
 & fälschen, bei 1000 Grad & fälschen;  
 das Hydrat wird fälschen & fälschen  
 erdige & fälschen & fälschen.

Das Kobalt oxydul fälschen fälschen & fälschen.

Schwefelsaures Kobalt oxydul

Das CoO. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> wird es  
 fälschen & fälschen & fälschen  
 fälschen in Schwefelsäure, fälschen,  
 fälschen & fälschen. fälschen & fälschen  
 & fälschen. fälschen & fälschen  
 fälschen & fälschen. fälschen & fälschen  
 fälschen & fälschen & fälschen  
 fälschen & fälschen & fälschen.

Kohlensaures Kobaltoxydul

Col.  $Co_2$   
 wird erfüllt  $Co_2$   $Co_2$   $Co_2$   $Co_2$   $Co_2$   
 mit  $Co_2$ . Ich zeigt rasch,  
 wenn feinstmahlend, rasch aufsteigend  
 festsitzend & Col.  $Co_2$

Salpetersaures Kobaltoxydul

Col.  $Co_2 + 6 ay.$

Es ist mit rother Farbe im Wasser  
 klar in den Laboratorien als  
 Flüssigkeit, die festsitzend  
 gibt. Spurenspezifische Probe.

D. sp. Inalte ist - blaues  
 Glas, welches kohlensaures  $Co_2$

D. Phosphorsaures  $Co_2$  mit Grund  
 gibt das es sind für diesen  
 mit organischen Kobaltultramarin.

Kobaltoxyd.  $Co_2 O_3$ .

Kobaltoxyd, welches festsitzend als  
 Oxyd, welches festsitzend  
 ist gelblich grünlich & salpetersom.  
 Oxydulpulver, welches als festsitzend  
 festsitzend im Handel vor, & wird  
 zum Färben von Glas & Porz.  
 verwendet.

Man erfüllt es festsitzend als  
 es festsitzend eines Oxydulpulver  
 mit unterchlorigem. Natrium  
 Alkali, man erfüllt es  $Co_2$   
 & festsitzend festsitzend ist

Kobaltum Säuren gelöst  
 & Oxyd nicht sichtbar & festsitzend  
 & Oxydulpulver & festsitzend D. O.

Die festsitzende Probe, festsitzend  
 & festsitzend bildet als Probe.

Wenn das festsitzend ist nicht  
 festsitzend mit  $Co_2$  festsitzend, mit  
 festsitzend, es festsitzend in festsitzend  
 salpetersom festsitzend mit



Salpetersaurem Kobaltoxydul  
 feinstes wie Kieselfluor, da  
 unvollständig d. feinsten Kupferpulver  
 $Co_2$  3  $KO$  + 5  $N_2$  +  $HO$ .

feinstes d. alle Oxidationsprodukte  
 durch d. dem Lössen Kobaltoxydul.  
 In verdünnter Lösung 1 Teil.

Lösung von Kobaltoxydul  
 hydrat mit Salzsäure feinst  
 auf d. Oxidationsstufe d.  
 Kupfer  $Co_2$ .

Kobaltchlorid. CoCl.

Wird auf d. weissen d. Kobalt  
 in Chlorid aufgelöst, oder d. Kupfer  
 d. Kobaltoxydul in Salzsäure.

d. rosen Kupferpulver d. Chlor  
 wird auf d. weissen d.  
 d. Kupferpulver d. Kupfer  
 Chlorid d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.

d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.

Alum von d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver Chlorid d. Kupferpulver  
 Kupferpulver, d. Kupferpulver d.  
 Kupferpulver Kupferpulver d.  
 Kupferpulver Kupferpulver d.  
 Kupferpulver Kupferpulver d.

Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.  
 d. Kupferpulver d. Kupferpulver d.

Einfach - Schwefelkobalt,  
CoS

wird durchgefällt durch Sulfen  
aus Kobaltoxydul durch mit  
Schwefelammonium, wenn  
gefällt ist es sich etwas in  
Säuren; es zerfällt bei  
Zugabe von Säuren.

Zweytheil Schwefelkobalt

Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub> findet in Natur als  
fry. Kobaltkies.

Ein Kobaltoxydul durch verdünnt,  
das sich leicht mit Ammoniak  
zu Doppelsulfur. Dieses zerfällt  
in 2 Theile wofür ein Theil Sauer-  
erstoff mehr 2, bilden einen zu,  
ausgefällter Salze in fry.

Kobalttrakt, ein fry Sulfid für  
Lichte nicht geeignet.

Das Proust Kobalttrakt  
Anmal (Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub> S<sub>2</sub>)<sub>3</sub> . 3 S<sub>2</sub>  
Es ist unlöslich in Wasser,  
3 Theile in einem Theile in der  
flüchtigen Kobalt & Nickel,  
Eisen & Braunstein.

Ein fry. Smalte dessen Lauge  
bekannt 4, wird in fry.  
Blaufarben werden durchgefällt,  
wenn man zuerst wof. Co<sub>2</sub>  
zerstört & verdunstet. Die Lauge  
mit Lösung & fällt sie fällt.  
Man fällt sie durch Säuren  
Kobaltoxydul - Kali.

Das geschmolzene blauer Glas  
wird geschmolzen, geschmolzen &  
kocht es in Wasser. In Wasser  
ist blauer Strusard & fündel.



Sub in den folgenden witterungswind  
 Nickel,  $\frac{1}{2}$  St,  $\frac{1}{2}$  Cu für alle 9  
 bis zu 1000000 & Tuncilla von  
 Loden neu & einord. als Kobalt,  
 Hohe Bedeutung.

Das ist die Bestimmung  
 gemessen für die 9 Land neu,  
 zumeist als Kobalt  
 Laffer in die Hand.

Der den Laffer geben die  
 Kobaltfuge. Neue. Hohe.

Trommelkobalt (L<sub>2</sub> H<sub>2</sub>) O. St<sub>3</sub>  
 Baykobalt (L<sub>2</sub> H<sub>3</sub> H<sub>2</sub> O) L<sub>2</sub> 2 St<sub>3</sub>  
 Lufkobalt (L<sub>2</sub> H<sub>2</sub> H<sub>2</sub>) L<sub>2</sub> 3 St<sub>3</sub>  
 Roachkobalt (L<sub>2</sub> H<sub>2</sub> H<sub>2</sub>) L<sub>2</sub> 3 St<sub>3</sub>  
 Tuncokobalt (L<sub>2</sub> H<sub>4</sub> H<sub>2</sub> O) L<sub>2</sub> 2 St<sub>3</sub>

Nickel. Ni = 29,4

Kobalt wird für in Kobalt  
 neu, ein 1 & 2 Kobalt  
 als Kupfernickel Ni St<sub>2</sub> St<sub>3</sub>  
 Haarkies Ni S.

Das ist die folgende Cobalt,  
 das Nickel in Kobalt.

Der Nickel & Kobalt  
 Kobalt von Reduktion & für  
 Kobalt mittel Kobalt  
 oder Kobalt.

Es ist die Kobalt in die Hand  
 Kobalt mittel als ein 1  
 Cu ist die.

Es ist die Kobalt in die Hand  
 Kobalt mittel als ein 1  
 Kobalt mittel als ein 1  
 Kobalt mittel als ein 1  
 Kobalt mittel als ein 1