

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: Salpetersaures Kobaltoxydul

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/431/LOG_0233/

Kohlensaures Kobaltoxydul

Co. O₂
wird erhalten, wenn Co. O₂ mit
mit K₂O₃. In der That wird
eine feine Aufschüpfung, wie ein
Pulver & Co. O₂

Salpetersaures Kobaltoxydul

Co. O₂ + 6 az.

Es ist ein weißes Pulver im Wasser
löslich in den Labortorien als
Lösungsmittel, ist feinst (wird)
mit Fe. Spurenschmelze.

Es ist ein weißes Pulver - bläulich
gelb, enthält kohlensaures Co

Es ist phosphorsaures Co mit Grund
wird es in einem kleinen
mit Pyrophosphat Kobaltultramarin.

Kobaltoxyd Co₂O₃

Kobaltoxyd wird durch Erhitzen
erhalten, wenn man
es gelinde erhitzt & salpetersaure
Lösung, wird als schwarzes
Pulver aus dem Co₂O₃ mit
eine Lösung von Fe₂O₃ & Fe₂O₄
erhalten.

Man erhält es durch Erhitzen
einer Lösung eines Kobaltoxyds
mit unterchlorigem. Natron
Kalk, man erhält es in
einer Lösung von Fe₂O₃ & Fe₂O₄

Die besten Säuren zu lösen
eines Kobaltoxyds & Lösung
& Kobaltoxyd & Sauerstoff & O.

Die feinsten Säuren, Essigsäure
& andere bilden es.

Eine kleine Menge des
feinsten Co₂O₃ enthält, auch
Fe₂O₃, es wird in Lösung
salpetersaure Kalk mit