

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: Kohlensaures Kobaltoxydul

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/431/LOG_0232/

Kohlensaures Kobaltoxydul

Col. CO_2
 wird erfüllt & Co. CO_2 es bilden
 mit K. CO_2 . Ich zeigt rasch,
 wenn feinstmehlpulver, nur ein halbes
 Pfund & Col. CO_2

Salpetersaures Kobaltoxydul

Col. NO_2 + Co. CO_2 .

Es ist mit roter Farbe im Wasser
 klar in den Laboratorien als
 Flüssigkeit, die sich leicht
 gibt. feinstmehlpulver.

D. feinstmehlpulver ist - blaues
 Glas, welches kohlensaures Col

D. Phosphorsaures Col mit Eisen
 gibt es ein feinstmehlpulver
 mit feinstmehlpulver Kobaltultramarin.

Kobaltoxyd. Co_2O_3 .

Kobaltoxyd, welches tiefes als
 Oxyd, wird erfüllt
 Ich gelinde Glas & Salpetersäure.
 Oxydulfur, wird als feinstmehlpulver
 Pulver im Handel vor, & wird
 zum Silber von Glas & Eisen.
 ungenügend.

Man erfüllt es durch
 Ich befand mich ein Oxydulfur
 mit unterchlorigem. Natrium
 Kalk, man erfüllt es
 & Lösung feinstmehlpulver ist

Wird ein Eisen gelöst
 & Oxyd ungenügend & Silber
 & Oxydulfur & Silber & O.

Die feinstmehlpulver, Eisen
 & andere bildet es Glas.

Ein Glas befand sich in
 feinstmehlpulver Co_2O_3 erfüllt, mit
 Glas, & nachher in Lösung &
 salpetersäurehaltig mit