

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: Kobaltchlorür
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/432/LOG_0235/

salpetersaurem Kobaltoxydul
 so aufsteigt wie Kohlenstoff, da
 unvollständig d. fortwährend fort;
 CO_2 3 K₂ + 5 K₂ + 2 O.

so wird es als Oxid fort
 wandelt in dem kochenden Kobaltk.
 In verdünnter Säure löst.

Bringt man Kobaltoxydul
 hydrat mit Salzsäure so es
 aufsteigt in Oxidationsstufe 2 &
 3. Lösung CO_2 .

Kobaltchlorid. Sol.

Wird aufsteigt man in Kobalt
 in Chlorid aufsteigt, oder es löst sich
 in Kobaltoxydul in Salzsäure.

d. so wie Bergkristalle in Chlor,
 wird aufsteigt 10% CO.

es löst sich in CO
 Chlorid, wird unvollständig
 ist es nicht bei Gegenwart 2 CO
 in saurer Säure.

d. unvollständig ist es
 Löst in CO zu lösen.

Man kann mit rother Lösung
 L. es löst sich Chlorid & Kupfer
 löst sich, so man den kochenden
 unvollständig löst sich in rother
 unvollständig löst sich mit
 blauer Farbe löst sich.

Es löst sich in rother Lösung
 L. Salpetersaurem Kobaltoxy-
 dul & Papier, so man den kochenden
 löst sich in Lösung & löst sich
 löst sich in rother Lösung, da
 in rother Lösung & löst sich
 absteigt & unvollständig.