

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: Überchromsäure
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/446/LOG_0252/

Lösung für sich ~ Allentod zu Chrom
 salzen möglich & von Chromoxyd
 hydrat. feuchte ungesättigte
 drate. Ein & Krille nachfolgt.
 ~ Allentod, 10-12 aq. L. D.
 für andere hydrate 2 aq.
 Lyriden aus der unvollständigen
 lausurbe saurelyt.

Chromoxyd ist - spritzt Base,
 stellt sich als all. hydrate auf.
 dieses löst sich bei feuchtem w. z. d.
 Kalilauge & Chromoxyd
 sich vollständig löst in 100 theilen
 wasser.

Chromsaures Salz mit Chrom-
 oxyd gibt in die dinstoffung
 & Chromsaurem Chromoxyd.
Chromoxydul. Cr₂O₃

durchfallt mit Chromchlorid
 in w. lösung in Natronlauge.

Ex. II

Salz II

Es löst in Wasser & wasser. d. d. d.
 & ist nicht unauflöslich, & ab
 w. gelöst ist.

Ueberchromsäure. Cr₂O₇

Allentod in w. Lsg. & BaO₂ in
 HCl mit B. Kal. Cr₂O₇ oder
 für ein Chromoxyd, & gesättigt,
 getrocknet, & erfüllt das geringe
 getrocknete Cr₂O₇ eines rauhlyt
 Allentod d. d. d., wof. lausurbe Caru
 spiritale mit Wasser. Es ist &
 unauflösliche Reaction & löst.
 & d. d. d. aus der wasser L.
 & d. d. d. gelöst d. d. d. Ueber-
 chromsäure far.