

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 feinstes Al_2O_3 in Chrom,
 silicium erfüllt in dem Chromoxyd,
 hydrat. feinstes ungelöstes
 State. In 2 Röhren aufgeführt.
 - bläulich, c 10-12 ag. L.S.
 In neutralen Hydrat d. 2 ag.
 Lyrisches Salz in der Luft
 lausende sauerlicht.

Chromoxyd CrO_3 - feinstes Base,
 d. 10 ag. in der Luft ungelöst.
 dieses Salz ist in der Luft in gelb.
 Kalilauge, in Chromoxyd,
 sehr ungelöstes standhaft in der Luft
 d. 10 c 9.

Chromsaures Salz mit Chrom,
 oxyd ist in der Luft ungelöst.
 d. Chromsaurem Chromoxyd.

Chromoxydul. CrO.

Chromoxydul mit Chromchlorid
 d. 10 ag. in der Luft ungelöst.

CrO

CrO

In der Luft in der Luft ungelöst. d. 10
 in der Luft ungelöst, c 10
 in der Luft ungelöst.

Chromsäure. CrO₃.

Chromsäure Salz. d. CrO₃ in
 HCl mit B. Kal. CrO₃ oder
 feinstes Chromoxyd, feinstes
 gelöstes, in der Luft ungelöst.
 feinstes CrO₃ in der Luft ungelöst.
 bläulich d. 10 ag. in der Luft ungelöst.
 feinstes in der Luft ungelöst. d. 10
 in der Luft ungelöst. d. 10
 d. 10 ag. in der Luft ungelöst. d. 10
 d. 10 ag. in der Luft ungelöst. d. 10
 Chromsäure f.