

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: Chromoxydul

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/446/LOG_0251/

Lösung feinsten Al_2O_3 in Chrom,
 silicium erfüllt in dem Chromoxyd,
 hydrat. feinste ungelblich
 Bräune. In 2 Röhren aufgeführt.
 - Bläulich, c 10-12 ag. L.S.
 In neutraler Hydrat d. 2 ag.
 Lyrisches Saure unvollständig,
 lausende Säure.

Chromoxyd CrO_3 - Spritze Base,
 d. 100 g. in 100 g. Wasser auf.
 dieses löst sich bei feinsten in gelb.
 Kalilauge, in Chromoxyd,
 sehr unvollständig in 100 g.
 Kali c 9.

Chromsaures Salz mit Chrom,
 oxyd gelblich in d. 100 g.
 Chromsaurem Chromoxyd.

Chromoxydul. CrO.

Chromoxydul mit Chromchlorid
 in 100 g. in 100 g.

CrO

CrO

In 100 g. in 100 g. in 100 g.
 in 100 g. in 100 g. in 100 g.
 in 100 g. in 100 g. in 100 g.

Chromsäure. CrO₃.

Chromsäure Salz. In 100 g. in
 100 g. in 100 g. in 100 g.
 feines Chromoxyd, in 100 g. in
 gelblich, in 100 g. in 100 g.
 hydrat CrO₃ in 100 g. in
 Bläulich, in 100 g. in 100 g.
 Hydrat mit Wasser. In 100 g. in
 unvollständig. Reagenz c 100 g.
 in 100 g. in 100 g. in 100 g.
 in 100 g. in 100 g. in 100 g.
 Chromsäure für.