

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: Manganoxyd
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/385/LOG_0197/

Lösung vor als eine solche
 Flüssigkeit, wobei man es
 etwas feiner als Wasser zerlegt,
 analysirt & Säure aufsetzt, so
 die es für alle Base mischt.

Manganoxyd gibt beim
 Glühen mit Luft & Kohlenstoff
 & Sauerstoff die

Manganoxyduloxyd

MnO, Mn₂O₃; Mn₂O₄.

Dieses bei Verdünnung gibt das
 MnO durch Aufschmelzen mit
 O mit Luft.

Das Manganoxyduloxyd ist die
 beim Glühen beständigste Ver-
 bindung, nicht jedoch das beste
 O. Man kann es Sauerstoff mit
 dem MnO durch Aufschmelzen
 von Sauerstoff aufschmelzen.

Mangansäure MnO₂

entsteht beim Glühen & wiederum
 beide z. B. MnO₂ mit Alkali,
 hydrat, bei feuchtem von Sauer-
 stoff oder bei feuchtem

Sauerstoff feuchtem Kohlenstoff,
 gasförmig & füllt es Glühen
 & K₂CO₃ & Ammoniak &
 Chlorsäure von Kali & Salpeter.

Es ist eine dunkelgrüne
 wässrige Lösung, da man bei
 feuchtem von Wasserstoffgas
 Alkali bei Verdünnung & d.

Beim Glühen von Mn,
 ganhyperoxyd & Baryt &
 Ba MnO₂ bildet sich feine yon
 gelbem Mangansäure Ba-
 oxyd.