

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: Manganoxyduloxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/386/LOG_0198/

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

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 Verbindung,
 nicht so wie das brennbare
 MnO, welches mit Sauerstoff und
 dem MnO die Aufschmelzung
 von Sauerstoff aufnimmt.

Mangansäure MnO₂

entsteht beim Glühen & wiederum
 beyde z. B. MnO₂ mit Alkali
 hydrate, bei feuchtem von Sauerstoff
 oder bei feuchtem

Sauerstoff feuchtem Körper.
 Gasförmig & füllt die Glühen
 & K₂O & Ammoniak &
 Chlorsäure von Kali & Salpeter.

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

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