

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 es ein rothe
 Messigkalt, wasser für
 itasffisi. gelb Messer garfelig,
 wasser & Säure aufgef, zu,
 die es für als Base nicht.
 Manganoxyd gibt beim
 glühen ein & Licht & Harke
 & Sauerstoff die

Manganoxyduloxyd

Mn. Mn₂ ; Mn₃ O₄.

Dieses hat bei Lösung gibt die
 Mn₂ durch kühnenen von
 O ein & Licht.

das Manganoxyduloxyd ist in
 einem glühen beständigste Man
 bindet, nicht für ein hat bei
 O & Wasser & Sauerstoff, mit
 dem Mn₂ O₄ kühnenen
 von Sauerstoff, aufgefand.

die Mangansäure Mn₂ O₇

auffest beim glühen & wieder
 Oxyde z. B. Mn₂ und Alkali,
 hydrat, bei feuchtem von Sauer
 stoff oder bei feuchtem
 Sauerstoff feuchtem Körper,
 gasförmig & kühlt es glühen
 & K₂ O₂ & Ammoniak &
 Chlorsäure Kali & Salpeter.

Gibt es ein deutliche
 wässrige Lösung, da nicht bei
 feuchtem von itasffisi.
 Alkali, feuchtem

Ein glühen von Man,
 ganhyperoxyd & Baryt &
 Ba Mn₂ bildet feuchtem
 gefülltes Mangansäure Ba
 oxyd.