

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: Eisenoxydulhydrat

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/394/LOG_0206/

Eisenoxydul.

FeO.

Wird 91 Theile in Wasser. Wird in
wässriger Lösung durch Sulfid
& Oxidation FeO bei 100°
& Luft.

et wässrige Lösung von Salzen
von Eisenoxydhydrat FeO.

Eisenoxydulhydrat.Fe₂O₃.

Wird durch Sulfid in Wasser
FeO durch Sulfid in Wasser. Wird
für alle wässrige Lösungen Pulver
wasser, 2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2
Wasser & für die Oxidation, 2 1/2 1/2
grünlich weiß.

Sehr leicht zu oxydieren
schrumpft FeO zu Fe₂O₃.
Wird durch alle Reductions-,
& Indicatoren, Oxidation, sowie
als Reagens für Eisen Salze.
oder FeO ist - für die Oxidation,
sowie bei FeO & Fe₂O₃ sehr
einfach.

Schwefelsaures EisenoxydulFeSO₄ 7aq.

Kristallisiert schön, einfarbig
in MgSO₄.

Syn. Eisen vitriol,
grünes Vitriol.

bei 100° verdunstet ab bay,
bei 74° (Kalkhydrat) & leicht
schrumpft es FeSO₄ oder FeO.

Sehr rasch zu oxydieren
Eisen vitriol durch Oxidation
in der wässrigen Lösung.