

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: Eisenoxydul

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/394/LOG_0205/

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 alle Lösungen, 2 1/2
grünlich weiß.

Für alle Lösungen & für alle
Lösungen & FeO in Wasser.
Wird durch alle Reduktions-
& durch alle Reduktions-
& durch alle Reduktions-
oder FeO in Wasser.
Wird durch alle Reduktions-
oder FeO in Wasser.

Schwefelsaures EisenoxydulFeSO₄ 7aq.

krystallisiert grünlich, in Wasser
2 1/2 1/2.

Syn. Eisen vitriol,
grünes Vitriol.

bei 100° verdunstet ab 6aq,
bei 74° (Kalkhydrat) & Luft
wird es FeSO₄ oder FeSO₄.

Für alle wässrige Lösungen
Eisen vitriol durch alle
in allen wässrigen