

**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/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/394/LOG_0206/)

Eisenoxydul.

FeO.

Reinigt 9/10 von Eisensulfat. Wird in  
 saurem Wasser gelöst und färbt sich  
 durch Oxidation gelblich  
 & weißlich.

et inoffensivem Wasser gelöst  
 & in Wasser gelöst.

Eisenoxydulhydrat.Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

Reinigt 9/10 von Eisensulfat  
 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> gelöst in kaltem Wasser, bildet  
 ein weißes Pulver  
 welches, wenn es in Wasser  
 gelöst wird, eine gelbe  
 Flüssigkeit bildet.

Das Salz ist in Wasser  
 löslich & färbt sich  
 durch Oxidation gelblich,  
 & durch Oxidation  
 gelblich. Es wird durch  
 Oxidation gelblich,  
 & durch Oxidation  
 gelblich. Es wird durch  
 Oxidation gelblich,  
 & durch Oxidation  
 gelblich.

Schwefelsaures EisenoxydulFeSO<sub>4</sub> 709.

Reinigt 9/10 von Eisensulfat,  
 & in Wasser gelöst.

Syn. Eisenvitriol,  
 grünes Vitriol.

Bei 100° verdunstet ab 60%,  
 bei 74° (Hydrat) & löst  
 sich in 10 Teilen Wasser.

Im reinen Zustand ist  
 Eisenvitriol ein weißes  
 Pulver.