

**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:** Magnetkies

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/414/LOG\\_0224/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/414/LOG_0224/)

bei unvollständiger Sättigung bildet  
sich Schwefelwasserstoff  $FeS$  und  
einige Schwefelwasserstoff  $FeS$  und  
einige  $FeO$

bei unvollständiger Sättigung  
 $FeS_2$  und  $Fe_2S_3$

$FeS_2$   $Fe_2S_3$

fast farblos d. Manganerz. Als  
 $FeS_2$  bei & Sublimation & auch  
Schwefelwasserstoff.

Leichter manganerz aus  
flüssig bei Kristallisation ist ein  
octädr. Kristall & in Wasser  
nicht löslich, nur bei Sättigung, die Lage  
tion ist mit kohlensaurem Wasser  
unvollständig. manganerz, ab  
erhöht sich nach einer Kalklösung  
langsam, da viel  $FeS_2$  enthält,  
dann sich leicht & zu untersuchen.

Leichter manganerz  $FeS_2$  ist  
eine Ausscheidung & Ausscheidung  
sowie, auch bei Sättigung  
bei Auflösung des Eisens in  
einige Ausscheidungsgeschichte.

eine manganerz in Wasser  
manganerz Ausscheidungsgeschichte  
Lösung des Eisens ist die  
Manganerz in Wasser  
einige  $FeS_2$   $FeS$   $Fe_2S_3$   $FeS$   $Fe_2S_3$   
Lösung, die nach all einer  
Lösung &  $FeS$  und andere  
halb. Schwefelwasserstoff. oder  
fast Schwefelwasserstoff.  $FeS$   
Lösung.

6  $FeS$  +  $FeS_2$  oder

5  $FeS$  +  $Fe_2S_3$