

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

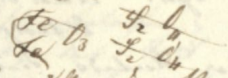
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/414/LOG_0224/

bei unvollständiger Sättigung bildet
sich Schwefelwasserstoff FeS und
eine saure Lösung $FeSO_4$ & H_2O
in verdünnter $FeSO_4$ & H_2O

bei konstanter Dichte des Sulfids
 Fe_2S_3 & Fe_2S_2



nach dem Sättigen in Wasser. Die
 FeS hat die Substanz & auch
Schwefelwasserstoff.

Die unvollständige Sättigung
des Sulfids des Sulfids ist die
eigentliche Sättigung & in der
nach der Sättigung, die Oxida-
tion ist mit beständiger
unvollständiger Sättigung, ab-
weicht sich auch von der Sättigung
wegen der vielen FeS_2 enthält,
die sich leicht & G. aufzulösen.

Die unvollständige Sättigung ist
eine Sättigung & Sättigung
sättigt sich auch bei Sättigung
bei Sättigung des Sulfids in
 $\frac{1}{2}$ Sättigung Sättigung gefüllt.

Die unvollständige Sättigung
unvollständige Sättigung
Sättigung des Sulfids ist die
Magnetit Sättigung
ist Sättigung. Fe_2S_3 ist Sättigung
Sättigung, die Sättigung ist Sättigung
Sättigung & Sättigung mit Sättigung
halb Sättigung. Sättigung Sättigung
Sättigung Sättigung. Sättigung
Sättigung.

