

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: Anderthalb-Schwefeleisen

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/412/LOG_0222/

~~Fe₂O₃ 2H₂O~~

~~Iron I~~

Das Fe₂O₃ in Ammoniumoxyd $\frac{1}{2}$ H₂O
 & Ammoniak $\frac{1}{2}$ H₂O wird
 das Fe₂O₃ abgetrennt & d

~~Fe₂O₃~~

~~Iron I~~

ausgef. Ammoniak & Ammoniumoxyd
 aufgef. das Fe₂O₃ oxydirt & d
 das Prozedur beginnt & man
 so kann man es in Ammoniak
 zu Fe₂O₃ geben Ammonium des Sauerst.
 gef. Ammoniak, das ist gut. Man
 kann Ammonium Ammoniak abgeben.
 Man kann.

Ammonium & c. Ammonium
 Ammonium des Sauerst. ist
 Fe₂O₃ hydrat, oder man in Ammonium
 von Ammonium Ammonium
 Ammonium.

~~Fe₂O₃ I~~

~~Iron I~~

Das Fe₂O₃ wird Ammonium
 Ammonium des Sauerst. das Ammonium
 & in dem Ammonium
 Ammonium von Fe₂O₃ Ammonium
 in das Fe₂O₃ Ammonium
 Ammonium Ammonium
 Ammonium Ammonium.

~~Fe I~~

~~Iron~~

Anderthalb Schwefelisen

Syn. Eisenpulver Fe₂S₃.

Es ist ein Pulver & Ammonium
 & Fe₂S₃ & Fe₂O₃ Ammonium
 pul. Ammonium & Ammonium I
 Ammonium.

~~Fe₂O₃ 2H₂O~~

~~Iron I~~

Wird in Wasser gelöst & durch
 1. HCl; Eisenoxydhydrat bei
 2. Temperatur d. c. 100°.

~~Fe₂O₃ 3H₂O~~

~~Fe₂O₃~~

Sweifach-Schwefelstein

FeS₂. Syn. Eisenkies, Eisenpyrit.

Wird in der Natur häufig
 submerses & kristallin gefunden
 als Haarkies, Speerkies, Mas-
 sekies u. d. g. spec. Gewicht,
 4,9, im reinen Zustande, & vorzüglich
 von Sibirien, Schweden u. d. g.
 Sibirien von 4,7 spec.
 spec. als Schwefelkies u. Eisen-
 kies.

Kristallin, hell u. c. weißlich, ohne
 glänzen & zerbricht in
 einem Kantenstück & zerfällt
 in feine & Salzwasser, was
 man mischen.
 der Salzwasser des z. f. f. f. f.
 Lauge, welche flüchtig, u. d. g.
 f. d. g. Lauge, welche u. d. g.

Wird FeS₂ bildet & ist
 giftig u. d. g. d. g. d. g. d. g.
 schmelzt & Eisen, u. d. g.
 Schwefelsäure. Salzen bei
 Gegenwart von Wasser, u. d. g.
 f. d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.
 kann. Es bildet & FeS₂ &
 als Wasser, u. d. g. d. g. d. g.
 & d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.
 u. d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.
 von u. d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.
 u. d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.
 u. d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.
 u. d. g. d. g. d. g. d. g. d. g.