

**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:** Arsenigsäures Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> [Eisenoxyd]

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/404/LOG\\_0216/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/404/LOG_0216/)

mit 2 Alumbisfer des Sauerstoff &  
Alumbisferen & Sulfur 28 lange  
unverf. fe nasfille pof far el liden,  
weythydrat, wfulof, Die  $Fe_2$  bei  
& Substitution & angh.  $Fe_2$ .

& Eisenatour

$Fe_2O_3$  3  $Fe_2$  +  $FeO_2$  + 24 ag.  
ifmuyof mit 2 yamiful. wllam,  
& nichtaber Luaba, gupff 9 loff.  
Salpetersaure Eisenoxyd  
if eleufullt ~ loff 250. Salz  
Anwand, gemanlan in liden  
Kohlensaures Eisenoxyd auflof  
aufmuyf 9 lollung & Alkali  
carbonat mit  $Fe_2$  oxydful,  
gupffillt 1 1 9 Sauerfar &  $Fe_2$   
in luydehydrat.

3  $Fe_2$  3  $Fe_2$

$Fe_2O_3$  3  $Fe_2$

el liding ainal  $Fe_2$  oxydful  
Phosphorsaurer abt ift  
w ~ unipen Kindsfflung &  
Phosphorsaurer Eisenoxyd

$Fe_2O_3$  3  $Fe_2$

fill 9 3 unindat ~ 2 loff, 2  $Fe_2$   
9 ed 2 Phosph. som  $Fe_2$ .

hafily 2  $Fe_2O_3$  mit  
2  $Fe_2$  2 loff. Salz

Arsenysaure  $Fe_2O_3$

2  $Fe_2O_3$  3  $Fe_2$  unid 22 lantiff 9  
fugamittel bei Karyiffingau.

Die  $Fe_2O_3$  unindat 9 2 mit  
loff 2  $Fe_2O_3$  hydrt 2  
Lornat  $Fe_2O_3$  3  $Fe_2$

2 mit 2 26 loff 2  $Fe_2O_3$ , 2  $Fe_2$   
& notindindfau, unoyffau  
(Hydrolyffau) fiffmuid ift.

2  $Fe_2$  2 2 loff 2  $Fe_2O_3$  2  $Fe_2$   
Lingau Kofau, 2 unid 2 2 2 2

2. Spure, nachher folgenden,  $\text{CO}_2$  auf  
 f. Sp. nicht ab  $\text{P. H}_2\text{O}$   $\text{Na}$   
 6. Sp. 9.

dem Eisenoxiden  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  aufgeben,  
 mit  $\text{O}$  Salz von  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

Sp. 9 & ferner  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 2. Sp. 9.

Eisenoxides  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9. Eisenoxiden  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
 Stahlquallen nachher  $\text{H}_2\text{O}$ .

dem Eisenoxiden  
 ferner  $\text{H}_2\text{O}$ , ab  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{Fe}$   $\text{Fe}$   
 ferner  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{Fe}$   $\text{Fe}$   
 Stahl,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$   $\text{Fe}$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$   
 12. Sp. 9.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}$

ist e Magnatafuppain Fel. Fel  
 Kiepsliof zittl w / Madig.  
 e) fluffen d Fe bei unfer garen  
 Luffzdrill.

ist e py. Eisenhaarschlag  
 solja Martindring d. nauffraden  
 1/2 py 1/2 Fe, Fe, Fe.

feine solje Martig, 1/2 py.

Eisenerz yduloxyd wird d. Man  
 qual geygare von e Fel ab  
 wird e) b unguetiff. 1/2  
 erhd d Fe, Fe in Keyel 1/2  
 Magnat geygare wird!

Wird gar. Kompunden  
 ist e Eisenoxyduloxyd  
 hydrat, so d. Seltan von  
 einem Fel mit Stahl  
 hirtza bei Luffzdrill. fe 3 von  
 garen d. Fe, Fe, Fe, Fe  
 Oxyhydrat, abast  
 für ist feine feprenapff.  
 1 kompund.

ist e 1/2 komp. 1/2 py 3 asfalten  
 d. Seltan luffan d. Eisen bei  
 firtill d. Luffz, e) Fe  
 FeO. Fe, Fe, Fe.

fe 4 ein fponyrt Pulver,  
 d. d. Mann Kettschloß des  
 Fe, od Lemery' fob Eisen mott.

flaup' ab Seltan d. fof.  
 feun glaisas d. von FeO, Fe, Fe,  
 fe mit Ironiak.

ist wrel d. fof. all e Oxyhydrat,  
 drak.

Sie firtill d. d. Eisen d.  
 fpannen von d. firtill mit  
 Oxyfuf, mit mit Phosphor,  
 Säure zittl man von d. firtill  
 Martindring, da fof d. firtill  
 blute d. d. d. d. d. d. d.