

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: Thonerde mit Kieselsäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/352/LOG_0174/

den die Thonerde, & sowohl Säure
 enthält, als auch die basische
 theilbaren Theile, jezt die Thonerde
 geist, so auch die Thonerde
 H₂O, S₂O₃, des 2. & bei jezt die
 überflüssigen H₂O, aus dem
 in einem Schmelze Thonerde
 andern.

gut wenn Thonerde & d. s.
 g. d. in Essigsäure, so zeigt sie
 große Löslichkeit, & mit der
 des Säuremehrs & nach dem
 ferner die Thonerde fortbleiben
 theilbar.

Jezt die Thonerde & d. s.
 erdige, mit d. s. v. Thonerde
 theilbar & löslich in der
 so jezt die Thonerde fortbleiben
 löslich, & die Thonerde & die
 & Thonerde mit der Thonerde
 theilbar & löslich in der Thonerde
 & d. s. v. Thonerde, & d. s.
 theilbar jezt d. s. v. Thonerde
 theilbar, & d. s. v. Thonerde
 & d. s. v. Thonerde & d. s.

Jezt die Thonerde & d. s.
 theilbar & löslich in der Thonerde
 mit d. s. v. Thonerde
 theilbar, & d. s. v. Thonerde
 & d. s. v. Thonerde & d. s.

Thonerde mit Kieselsäure.

Jezt die Thonerde & d. s.
 theilbar & löslich in der Thonerde
 mit d. s. v. Thonerde
 theilbar, & d. s. v. Thonerde
 & d. s. v. Thonerde & d. s.

bindungen von der Porcellan's,
 & Löffelsteinen, des Ultramarin's
 etc.

Grüner Kupfer & Hartstein 12 Theil
 H_2O_3 & Li_2O + HO & Li_2O

3/4 Theil gelber Zinn.

des Hauvoldth 2 Theil, Fe_2O_3 , 2 Theil

6 ungleich aber sind die Salzpreise:

Präparat H_2O_3 , 3 Li_2O + HO 3 Li_2O

Alte, H_2O_3 , 3 Li_2O + HO 3 Li_2O

Ungleich 2 $\left\{ \begin{array}{l} 70 \\ 20 \end{array} \right\}$ 3 Li_2O + 2 Theil, 3 Li_2O

1 Theil weissen gasförmigen Zinn,
 ungleich mit Wasser, bis Salz 2 &
 weissen HO Li_2O mehr, gelber
 & Kupfer, da Thonerde bleibt
 für sich mit Kupfersteinen verbunden.

die Probe ist als feinstes
 weisse & feine ungleich, da gelber
 & feil gemischt verfahren ist,
 feinstes feil.

des weissen Thon ist d. feinst:

Thon H_2O_3 , 3 Li_2O + $2aq$.

Bel H_2O_3 , 3 Li_2O + $2aq$.

des Thon feinstes Zinnstein
 auf in der Lauge des Kalifalzes

des weissen Thon ist d.

Kavlin od. d. fe. Porcellanerde.

er ist weis, gar nicht, zuletz
 & co. feinst & feinst.

des weissen weissen Thon (e)

den feinsten weissen weissen,
 feinst bleibt des weissen Thon
 in Wasser mit binden ist
 gar nicht.

des feinsten / A ge weis den
 weissen weissen weissen

Erstbürg 3. Teil 6. A. nachfinden
denn, wie Laffer, Latta 80.

Leinwand. L. Eisenoxydhydr.
erhöht die für eine gelbe, ellen,
gen eine kleine Latta.

so findet 1) 2) gewogen mit
Sand 1) Laffer. 2) Latta.
Solche für alle die Bestimmung bey,
jeal man als 1) Laffer.

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20)

2 1/2, 2 1/2, + 2 1/2.

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20)

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20)

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20)

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20)

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20)

wieft zuhause, aufhalten so gut
Cal Cl₂, die O Cl₂, Cal Cl₂ etc
3. aufsteigender Himmelswind Westwin.
4. zehrende Hitze, suden + Cl₂ resp.
Cl₂ / gift.

~~AlCl₃ + Cl₂~~
Cal Cl₂

Was der Frau entgegen kommt, die
die Verdauung des kalten fests Chlorins
schiefen entgegen nicht, so ist es
aber ein solches Zeichen für ein
schiefes die Verdauung des kalten Chlorins,
indem die Verdauung nicht eintritt
so der fortwährenden Verdauung
Wiederum. (Achtung bei Verdauung).

der Frau ganz allgemein ist,
ferner Verdauung unter der Pflanze.
Die d. Verdauung. Liefert nicht es
sich durch Cl₂ nicht, so ist die Frau,
gerade für die Verdauung gerade nicht
Gefühl zu vermeiden.

Die Verdauung was Verdauung
sich ganz der Frau im einen
heißt sie, die Verdauung, Verdauung
nicht es nicht, Verdauung, Verdauung
des Phosphor, Verdauung
3 Kalium verdauung, Verdauung
Natrium verdauung.

3 Verdauung die Verdauung
verdauung für die Verdauung
d. Frau ist die Verdauung
die Verdauung. Verdauung der Verdauung
verdauung Verdauung Verdauung
verdauung, Verdauung Verdauung
verdauung.

Verdauung Verdauung Verdauung
nicht Frau nicht Verdauung
sich. Verdauung Verdauung Verdauung
verdauung Verdauung Verdauung

Kupf. Fe_2O_3 , Al_2O_3 mit, 2 bis SiO_2
 bleibt zurück.
 flüchtiger Kupferkupf. Alkalien in
 SO_2 mit.
 Je glühender feu wird zerlegter wird
 mit 2 verdünnter Säuren.

Al_2O_3 } SiO_2
 Fe_2O_3 } SO_2

Kupf. zu Balleisen, Stengel
 u. dgl. f. u. in Alkalien
 folgende Eigenschaften?

| | | |
|------------------|-----------|-----------------------|
| Thon | | |
| Kupf. | | CaO & MgO |
| mannt. SiO_2 | | mit ein Fe_2O_3 gut |
| Thon | Fe_2O_3 | 10% im Stengel |
| | SiO_2 | 40-50%, mit |
| | CaO | zufälligen SO_2 |
| | MgO | fast 60-80%. |
| (Schlacke) Sand. | | |

Das selbe Thon & Kupfer
 wird in ein gebrannt & mit Säuren
 zerlegt, und Al_2O_3 , SiO_2 ,
 CaO & MgO zerlegt.
 Boden wird in Kupf. Alka-
 lien in SO_2 zerlegt, ferner
 wird der Thon zerlegt in Al_2O_3 ,
 in SiO_2 & SO_2 zerlegt
 & bei weiterer Zerlegung
 & Kalkung.

Kupferhaltender Thon zerlegt
 mit SO_2 & zerlegt in Al_2O_3
 Kupfer & zerlegt, ab zerlegt
 zerlegt in SO_2 zerlegt in
 Boden SO_2 zerlegt in Al_2O_3
 (Kalkung).

Bei Schmelzwerk nach
 & zerlegt in SO_2 zerlegt
 zerlegt, & & zerlegt, &
 & zerlegt zerlegt.