

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: Aluminiumoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/348/LOG_0173/

abspald 9 Setai ² 1800,
 8 3 3/4 ab.

e Aluon gæigt ulf ein
 gæim spæl æ middeþonjærið
 þærfullan, iendur æð þæt þæt
 sæðicstara þegun þæu þæu æð
 þæt þæt þæt þæt þæt þæt þæt
 þæt þæt þæt þæt þæt þæt þæt

Lættar sættindal þæt þæt
 ættindal ulf lthor, æ lætt
 9 þæt æ sættindal ætt
 ættindal þæt.

þæt þæt þæt 100° C.

1 þæt þæt þæt 80-100 þæt

þæt þæt þæt þæt þæt þæt
 ættindal ættindal ættindal

Aluminiumoxyd.

Syn. Alumina, Zinnstein.

Al₂O₃.

Lættar þæt þæt þæt þæt
 ættindal ættindal Al = 9, 2 ætt.

Lættar þæt þæt þæt þæt
 ættindal ættindal ættindal
 ættindal ættindal ættindal
 ættindal ættindal ættindal

þæt þæt þæt þæt þæt þæt
 ættindal ættindal ættindal
 ættindal ættindal ættindal
 ættindal ættindal ættindal

þæt þæt = 9, þæt þæt = 36-40

þæt þæt þæt þæt þæt þæt
 ættindal ættindal ættindal
 ættindal ættindal ættindal
 ættindal ættindal ættindal

für meine eigene Art in der Natur
 nicht der Thonereis ist
 einmal (Griechenland, Klein-
 asien, Nordamerika).

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Die Gneise sind in der
 Natur sehr verschiedenartig
 in Eisenhaltigkeit.

Si enver d. Hferend littel assen
 unen für unel K₂O od. K₂SO₄
 p₂fferecht, wobei die Schwefel,
 saure annehmende flüchtig un,
 künftl. u. Al₂O₃ K₂

2) Al₂O₃L. K₂SO₄

Im dem ersten Teil geht d. Hferend
 istul. Waschen. I der K₂O,
 ein klein saurer Hferend für
 sich unempfindlich vor sich.

aus Thonerdehydrat

Al₂O₃, 3H₂O unel gefallene

es drittan anas Hferendfalsch
 mit Ammoniak, od. d. drittan
 anas Hferend soz alshaf unel
 Hferendfalsch unel Al₂O₃

z. B. Al₂O₃ unel K₂O, O₂ od. K₂SO₄Al₂O₃, 3H₂O + K₂O, O₂+ K₂SO₄ + 3H₂O

and fers gefüllte Hferendfalsch
 ist eine gelblichrotte Masse
 die d. Hferend gelblich garant.

Thonerdehydrate funder

3 H₂O u. falden d. d. drittan
 z. B. Gibb's od. Hferendfalsch

Al₂O₃, 3H₂Oz. B. Scapen Al₂O₃, H₂O.

o unel. u. d. drittan. Hydrot,
 e. d. drittan. drittan. u. d.
 z. B. drittan.

Al₂O₃ unel
 unel. Hferendfalsch unel Graham
 unel. Hferendfalsch unel gefallene

den die Thonurde, & besonders Säure
 enthält, also die Thonurde kommt in
 feinstem Theile, sehr die Thonurde
 geist, so auch die Thonurde & die
 Thonurde, & die Thonurde & die Thonurde
 in einem Schmelze Thonurde
 ande.

gut wenn Thonurde & die
 g. d. in Säure, so gibt sie
 große Menge & mit der Thonurde
 der Thonurde & vordere
 ferner die Thonurde & die Thonurde
 Thonurde.

Die Thonurde & die Thonurde
 enthält die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 so gibt die Thonurde & die Thonurde
 Lösung, die die Thonurde & die
 & die Thonurde mit der Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 & die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 & die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde

Die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde

Die Thonurde mit Kieselsäure.

Die Thonurde ist in großer Menge in
 Thonurde, so die Thonurde, die
 Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde
 die Thonurde & die Thonurde