

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: Salpetersaurer Baryt

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/306/LOG_0145/

von Barythydrat, mit Cl_2
 aufs reinigste & für analyt.
 Zwecke & Salz of Seiden von
 Ball löstung mit $\text{Am} \text{Cl}_2$,
 Anweisung of Kofen von
 BaS mit einer Anweisung
 von $\text{Na} \text{Cl}_3$, $\text{K} \text{Cl}_3$.
 des Niederschlag of $\text{Ba} \text{Cl}_3$.

Salpetersäuren Baryt.

BaNO₃.

Wird hergestellt of feinsten von
 HNO₃ zu $\text{Ba} \text{Cl}_2$ in feiner
 Lösung. Löst man ein, octädr.
 von KrySTALL, evaporiert.

1 Th. l. Salz löst sich in 20 Theilen
 kaltem & 3-4 Theilen kofen,
 dem Wasser, unauflöslich in
 Dünnschmelze CO_2 , in Salpeter
 löslich & löslich.

Wannicht & Salz zur Anfertigung
 des Ammoniums Baryts of gleichen

Darvon in der Darstellung
 von der Anfertigung des
Grünspanns.

Wannicht feinst:

20 Th. l. BaNO₃

3 Th. l. NaNO₃

6,5 „ Schwefel „

1 „ Kofen.

Chlorbarium. BaCl.

hergestellt of gleichen of Ba in
 Chlorid, man in CO_2
 durch lösliche Kofen; KrySTALL.