

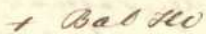
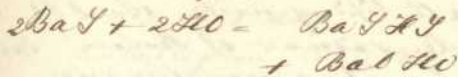
Persistenter Identifier: 1498113652080
Titel: Allgemeine und technische Chemie
Autor: Fehling, Hermann Christian von
Ort: [Stuttgart]
Maße: 544, 160 S.
Datierung: 1866
Signatur: 1C 154
Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

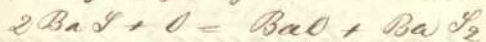
Abschnitt: Kohlensaurer Baryt
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/305/LOG_0144/

Die farblose Lösung von Schwefelbarium zerlegt I bald in
Bariumsulphidat, u. Barhydrox.



Die färbt I nur den Löffel D. A
gibt es färbung u. C & Löffel:



u. Säuren + Salzsäure, Salpetersäure etc. inwiefern gas,
kocht, indem sich Barhydroxide bilden:



mit Zink von $BaCl_2$
fällt $BaCl_2$ wieder.

Es ist diese die gemeinlichste
Weise in der man Ba ,
erhält mit BaI & Spallanz.

Kohlensaurer Baryt.

$BaCO_2$.

Wird I u. II in Wasser
löslich als Witherit
in großen kristallinen Stücken,
zu dem man ein wenig
als des Sulfat.

Das $BaCO_2$ ist ein sehr
wenig löslich, weißer u. kristallin
schmelzbarer Stoff in
Lösung von Bildung von
diesem Kohlenwasserstoff Baryt.

Wird in Wasserfall u. Lössen

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, octädr,
 für KrySTALL, evaporiert.

1 $\text{H} \text{Cl}$ Salz löst sich in 20 Theilen
 kaltem & 3-4 Theilen kofen,
 dem Wasser, unauflöslich &
 Unlöslichkeit in CO_2 , in Salpeter
 löslich & löslich.

Wannicht & Salz für Anweisung
 des Löslichen Baryts of gleichen

Darvon in der Darstellung
 von der Anweisung des
Gründes

Wannicht für:

20 Theile BaNO₃

3 Theile $\text{Na} \text{Cl}_3$

6,5 " Schwefel "

1 " Kofen.

Chlorbarium. BaCl₂

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