

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 Theil Salz löst sich in 20 Theilen
 kaltem & 3-4 Theilen kofen,
 dem Wasser, unauflöslich &
 unlöslich in CO_2 , in Salzen
 löslich & löslich.

Wannicht & Salz für Anweisung
 des Ammoniak Baryts of gleichen

Darvon in der Anweisung
 von der Anweisung des
Gewinnens.

Wannicht feinst:

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.