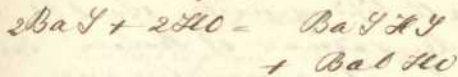
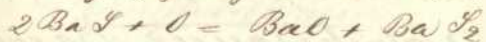


Die farblose Lösung von Schwefelbarium zerlegt I bald in
Bariumsulphidat, u. Barhydrox.



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 u. u. u.
erhalten als Wetherit
in gewissen sibirischen Steinen,
u. in einem sibirischen
als des Sulfat.

Das $BaCO_2$ ist ein sehr
wenig lösliches, weißliches u. kristallines
sibirisches Mineral in
solche von Bildung von
diesem Kohlensäure Baryt.

Wird in u. u. u. u. u.