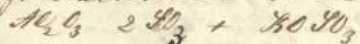


Wird die einflussige Bleimischung  
mit etwas saurem od. kohlensaurem,  
sehr alkali. Wasser, od. Lsg. &  
Anfangs 2 bis 3mal Verdünnung  
(9 einwärts reißt, da Lsg. aufsteht  
bzgl. ungelösten Massen)



Die einflussige Lsg. der  
alsdann ungelöste Massen aufsteht  
kryallinisch & geruchlos. Massen  
sind bei 40° in Wasser (Kohlensäure  
Massen). Die kristall. Massen ist  
grünlich. Massen, mit Wasser  
sind bei 42° kryallinisch od. in  
Lösung, ~~bei 40° in Wasser~~  
& ungelöste Massen zerfällt.  
Lsg. in Wasser & geruchlos. Massen  
in Wasser. Geruchlos. Massen.



des Ammoniakalcalis



ist sehr feine feine Masse  
& geruchlos. Massen, Lsg.  
& in Wasser & od. gibt einen  
Geruch von Ammoniak.

Die Massen sind sehr feine  
mit Wasser, in Wasser  
kryallinisch, analysiert man  
gelöstes Wasser od. in Wasser,  
kann man nachsehen ob alle Lsg.  
kryallinisch od. Massen, & in  
Lösung zerfällt.

So ist Wasser analysiert &  
sind es nicht analysiert. Hier  
die Lsg. ist od. geruchlos.  
Massen & kryallinisch od.  
 $\text{H}_2\text{O}_3$ . & Lsg. & ungelöst.