

ausgewaschen nachher soll
in der Blei-Ofen bei 100
Graden.
Ganz sauer ist es und stark
es ist gelblich grau und
spritzt bei 70 bis 80 Grad.

Wird es ferner durch einen
guten, kleinen Ofen 1 Teil 3
Teile.

Das concentrirte H_2SO_4 2, conc. H_2SO_4
1 Teil, wird es in ein.

Das Silber soll in H_2SO_4 gelöst
werden.

Silberoxyd Ag_2O .

Das Silberoxyd kann durch
Zinn, Kupfer oder Silber aus
löslichen Salzen aus H_2SO_4 .

Es gilt leicht Oxyd beim Erhitzen.
Ein Gramm Ag_2O 1000 H_2SO_4
in einem Reagenzglas. Es wird in
einige Teile H_2SO_4 übergeführt.

Das Ag_2O wird durch 1 Teil
Ammoniak.

Agard & Ag_2O 1 Teil, H_2SO_4
einige Ammoniak 2, füllt 1 Teil
in Kupfer aus. Erzeugt ein Ag_2O
es ist ein Silber Ag_2O (?)

Es wird bei der Lösung
Berthollet'sches Ammoniak
aus einem Reagenzglas heraus.

Salpeters. Silberoxyd Ag_2O
Ag. Silbersalpeter.

Wird durch 1 Teil H_2SO_4 1 Teil
in H_2SO_4 2, H_2SO_4
das Salz H_2SO_4 1 Teil, H_2SO_4
einige Silber salpetersäure H_2SO_4
ein. Es wird beim Erhitzen,
bei Erhitzen H_2SO_4 ausfallen
zu H_2SO_4 H_2SO_4 , gelöst bleibt
es.

Es ist leicht bei 100 Grad, H_2SO_4
Kupfer.
Es wird durch 1 Teil H_2SO_4
einige Silberoxyd.