

die davon abfiltrirte Flüssigkeit auf die andern Basen untersucht wird.

Entsteht durch Salzsäure in der Auflösung ein weisser Niederschlag ohne Gasentwicklung, so kann derselbe durch

*Silberoxyd* ( $\text{Ag}$ ),

*Quecksilberoxydul* ( $\text{Hg}$ ),

und in concentrirten Auflösungen auch durch

*Bleioxyd* ( $\text{Pb}$ ) und

*Wismuthoxyd* ( $\text{Bi}$ )

hervorgebracht worden sein. In diesem letztern Falle wird die zur Untersuchung bestimmte Auflösung durch ca. 10 Tropfen Salpetersäure angesäuert, sonst wendet man Salzsäure hierzu an. <sup>1)</sup>

---

<sup>1)</sup> Die Auflösung des weinsteinsauren Antimonoxyd-Kalis ( $\text{K} + \text{Sb}$ )  $\text{T} + \text{H}$  wird ebenfalls durch Zusatz einer Säure getrübt, der Niederschlag löst sich aber in Chlorwasserstoffsäure.