

A.

Gang der Analyse der in Wasser löslichen Körper.

I. Untersuchung auf Basen. ¹⁾

Die zur Untersuchung bestimmte angesäuerte Auflösung wird mit Schwefelwasserstoff (H_2S) im Ueberschuss versetzt. Es wird dadurch gefällt:

| | | | | | |
|----|---|---------------------------|---|---|---------|
| I. | { | $\ddot{\text{A}}\text{s}$ | <i>Arseniksäure</i> nach längerer Zeit, | } | gelb, |
| | | $\ddot{\text{A}}\text{s}$ | <i>Arsenichte Säure,</i> | | |
| | | $\ddot{\text{S}}\text{n}$ | <i>Zinnoxyd,</i> | | |
| | | Cd | <i>Cadmiumoxyd,</i> | } | orange, |
| | | $\ddot{\text{S}}\text{b}$ | <i>Antimonsäure,</i> | | |
| | | $\ddot{\text{S}}\text{b}$ | <i>Antimonoxyd,</i> | } | braun, |
| | | $\ddot{\text{A}}\text{u}$ | <i>Goldoxyd,</i> | | |
| | | Au | <i>Goldoxydul,</i> | | |
| | | Pt | <i>Platinoxyd,</i> | | |
| | | $\ddot{\text{S}}\text{n}$ | <i>Zinnoxydul,</i> | | |
| | | Hg | <i>Quecksilberoxyd,</i> zuerst weiss, dann gelb und zuletzt schwarz, | | |

¹⁾ Hierbei werden auch diejenigen Metalle aufgefunden, welche Säuren bilden können.