

A.

Gang der Analyse der in Wasser löslichen Körper.

I. Untersuchung auf Basen. ¹⁾

Die zur Untersuchung bestimmte angesäuerte Auflösung wird mit Schwefelwasserstoff (H_2) 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.