

## Nachweistabelle

Ion	Salzfarbe	Nachweis	Versuch
$\text{NH}_4^+$	Weiβ	Mikrogaskammer	
$\text{Na}^+$	Weiβ	Flamme gelb	
$\text{K}^+$	Weiβ	Flamme violett Kalignost	
$\text{Ca}^{2+}$	Weiβ	Flamme orangerot Sulfatfällung mit $\text{H}_2\text{SO}_4$ , löst sich in $\text{HCl}$	
$\text{Ba}^{2+}$	Weiβ	Flamme grün Sulfatfällung mit $\text{H}_2\text{SO}_4$ , löst sich nicht	
$\text{Bi}^{3+}$	Weiβ	Mit Thioharstoff gefülltes Filterpapier in Lösung → gelb	
$\text{Sn}^{2+}$	Weiβ	Leuchtprobe (Analyse + $\text{Zn}$ -Stück + konz. $\text{HCl}$ ) → blaue Flämmchen	
$\text{Cu}^{2+}$	Bläulich, grünlich		16.1 b
$\text{Ag}^+$		$\text{HNO}_3 + \text{Cl}^- \rightarrow$ Niederschlag	
$\text{Zn}^{2+}$	Weiβ, silbrig	Rinmanns Grün	
$\text{Cr}^{3+}$	Violett, grün, schwarz (?)		17.8
$\text{Cr}^{6+}$ (Chromat)	Gelb		17.8
$\text{Mn}^{2+}$	Rosa	Mit NaOH-Plätzchen auf Rinne	
$\text{Mn}^{4+}$	Dunkelbraun	Mit NaOH-Plätzchen auf Rinne	
$\text{Mn}^{7+}$	Violett glänzend	Mit NaOH-Plätzchen auf Rinne	
$\text{Fe}^{2+}$	Grün, grau, (violett)	Mit rotem Blutlaugensalz	17.13 c)
$\text{Fe}^{3+}$	Ocker, (violett)	Mit gelbem Blutlaugensalz	17.14 c)
$\text{Co}^{2+}$	Rot, rosa		17.16 d), e)
$\text{Ni}^{2+}$	Türkis		17.17 d)
$\text{Cl}^-$		$\text{HNO}_3 + \text{AgNO}_3$	
$\text{Br}^-$		$\text{HNO}_3 + \text{AgNO}_3$ Ausschütteln in $\text{CH}_3\text{COOH}$	
$\text{I}^-$		$\text{HNO}_3 + \text{AgNO}_3$ Ausschütteln in $\text{CH}_3\text{COOH}$ + Stärke → Blaufärbung	
$\text{NO}_2^-$		Lunge-Reagenz	
$\text{NO}_3^-$		Lunge-Reagenz	
$\text{SO}_4^{2-}$		Mit $\text{HCl}$ ansäuern + $\text{BaCl}_2 \rightarrow$ Niederschlag	
$\text{CO}_3^{2-}$		Schäumt bei $\text{H}^+$ Barytwasser	
$\text{PO}_4^{3-}$		Ammoniummolybdat Zirkonylchlorid	
$\text{BO}_3^{3-}$		Grüne Flamme in Methanol	
$\text{S}^{2-}$		Bleiacetatpapier Geruch	