

## Kationen:

Ion	Eigenfarbe	Flamme	OH <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub>	Weitere Nachweise	
Ag <sup>+</sup>	farbl.	-	grau-brauner N.	grau-brauner N., im Ü.l.	Cl <sup>-</sup> : w.N., in NH <sub>3</sub> lösl.	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> : gelbl. N. S <sup>2-</sup> : schwarzer N.
Ba <sup>2+</sup>	farbl.	gelb-grün	ev. Trübung	-	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> : w.N. SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> : w.N. C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup> : w.N.	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> : gelber N. Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> : gelber N.
Cu <sup>2+</sup>	blau	blau-grün	blauer N.	blauer N, im Ü. tiefblaue L.	K <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ]: rot-brauner N.	S <sup>2-</sup> : schwarzer N.
Fe <sup>2+</sup>	blassgrün	-	grün-grauer N. wird braun	grün-grauer N. wird braun	K <sub>3</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ]: blauer N.	S <sup>2-</sup> : schwarzer N.
Fe <sup>3+</sup>	gelb- braun	-	rot-brauner N.	rot-brauner N.	K <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ]: blauer N. KSCN: rot	I <sup>-</sup> : gelbbraun (I <sub>2</sub> ) S <sup>2-</sup> : schwarz-grüner N.
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	farbl.	-	-	-	pH-Papier: sauer	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup> : wird hellgelb (S <sub>kolloidal</sub> )
K <sup>+</sup>	farbl.	violett	-	-	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup> : w.N.	-
Li <sup>+</sup>	farbl.	karmin	-	-	-	-
Na <sup>+</sup>	farbl.	gelb- orange	-	-	-	-
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	farbl.	-	beim Kochen mit OH <sup>-</sup> : NH <sub>3</sub> ↑	-	-	-
Ni <sup>2+</sup>	grün	-	blassgrüner N.	grüner NS, zunehmend blaue L.	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> : blassgrüner N.	S <sup>2-</sup> : schwarzer N.

## Anionen:

Ion	Ag <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Weitere Nachweise	
Cl <sup>-</sup> Chlorid	w.N., lösl. in NH <sub>3</sub> , unl. in HNO <sub>3</sub>	-	-	-
Br <sup>-</sup> Bromid	gelbl. N., schwerl. in NH <sub>3</sub> , unl. in HNO <sub>3</sub>	-	-	-
I <sup>-</sup> Iodid	gelber N., unl. in NH <sub>3</sub> und HNO <sub>3</sub>	-	Pb <sup>2+</sup> : gelber N. (lösl. in Hitze)	Fe <sup>3+</sup> : braun (I <sub>2</sub> ) Cu <sup>2+</sup> : braun + w.N.
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> Carbonat	weißer-hellgelber N., wird braun, lösl. in HNO <sub>3</sub> (CO <sub>2</sub> ↑)	w.N., lösl. in HNO <sub>3</sub> (CO <sub>2</sub> ↑)	+ Säuren: CO <sub>2</sub> ↑	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> Sulfat	-	w.N., unl. in HNO <sub>3</sub>	-	-
OH <sup>-</sup> Hydroxid	grau-brauner N.	ev. Trübung	pH-Papier: basisch	-
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Nitrat	-	-	-	-

N. - Niederschlag  
lösl. - löslich  
ev. - eventuell

w. N. - weißer Niederschlag  
unl. - unlöslich  
Entf. - Entfärbung

schwerl. - schwerlöslich

im Ü.l. - im Überschuss löslich