

Kationen:

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

Anionen:

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

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

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

schwerl. - schwerlöslich

im Ü.l. - im Überschuss löslich