

"Vorname" (meist:Metall) Kation		"Nachname" (Nichtmetall) Anion		"Nachname" Fortsetzung	
Ag ⁺	Silber-	Br ⁻	-bromid	Fe(CN) ₆	-hexacyanoferrat
Al ³⁺	Aluminium-	BrO ₃ ⁻	-bromat	H ⁻	- hydrid !!
Ba ²⁺	Barium-	C ⁻	-carbid	J ⁻	-iodid
Ca ²⁺	Calcium-	CH ₃ CO ₂ ⁻	-acetat	MnO ₄ ⁻	-permanganat
Co ²⁺	Kobalt-	C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻	-tartrat	N ³⁻	-nitrid
Cr ³⁺	Chrom-	CN ⁻	-cyanid	NO ₂ ⁻	-nitrit
Cu ²⁺	Kupfer-	CO ₃ ²⁻	-carbonat	NO ₃ ⁻	-nitrat
Fe ³⁺	Eisen-	C ₂ O ₄ ²⁻	-oxalat	O ²⁻	-oxid
H ⁺	-hydrogen-!!	Cl ⁻	-chlorid	O ₂ ²⁻	-peroxid !
K ⁺	Kalium-	ClO ⁻	-hypochlorit	OH ⁻	-hydroxid
Li ⁺	Lithium-	ClO ₃ ⁻	-chlorat	PO ₄ ³⁻	-phosphat
Mg ²⁺	Magnesium-	ClO ₄ ⁻	-perchlorat	S ²⁻	-sulfid
Mn ²⁺	Mangan-	CrO ₄ ²⁻	-chromat	SO ₃ ²⁻	-sulfid
Na ⁺	Natrium-	Cr ₂ O ₇ ²⁻	-dichromat	SO ₄ ²⁻	-sulfat
NH ₄ ⁺	Ammonium-!!	F ⁻	-fluorid	S ₂ O ₃ ²⁻	-thiosulfat
Ni ²⁺	Nickel-			S ₂ O ₈ ²⁻	-peroxodisulfat
Pb ²⁺	Blei-				
Sn ²⁺	Zinn-				
Sr ²⁺	Strontium-				
Zn ²⁺	Zink-				

Beispiele	
Bariumchlorid	BaCl ₂
Bariumdichlorid	
Calciumcarbonat	CaCO ₃
Silberoxid	Ag ₂ O
Natronlauge	NaOH in Wasser
Ca(OH) ₂	Calciumhydroxid
K ₂ CO ₃	Kaliumcarbonat
NaHCO ₂	Natriummethan at
NaCH ₃ CO ₂	Natriumethanat
Na ₂ SO ₄	Natriumsulfat
KNO ₃	Kaliumnitrat
K ₂ CrO ₄	Kaliumchromat

Sonderfälle:	
H ₂ O	Dihydrogenoxid Wasser
HCl	Hydrogenchlorid Chlorwasserstoff
Salzsäure	HCl gelöst in Wasser
HNO ₃	Salpetersäure
H ₂ SO ₄	Schwefelsäure
Ammoniak	NH ₃
Schweflige Säure	H ₂ SO ₃
Salpetrige Säure	HNO ₂
Essigsäure	CH ₃ CO ₂ H
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄
Ameisensäure	HCO ₂ H