



"Vorname" (meist: Metall) Kation	
Ag ⁺	Silber-
Al ³⁺	Aluminium-
Ba ²⁺	Barium-
Ca ²⁺	Calcium-
Co ²⁺	Cobalt-
Cr ³⁺	Chrom-
Cu ²⁺	Kupfer-
Fe ³⁺	Eisen-
H ⁺	!!-hydrogen-!!
K ⁺	Kalium-
Li ⁺	Lithium-
Mg ²⁺	Magnesium-
Mn ²⁺	Mangan-
Na ⁺	Natrium-
NH ₄ ⁺	Ammonium-!!
Ni ²⁺	Nickel-
Pb ²⁺	Blei-
Sn ²⁺	Zinn-
Sr ²⁺	Strontium-
Zn ²⁺	Zink-

"Nachname" (Nichtmetall) Anion		"Nachname" Fortsetzung Anion	
Br ⁻	-bromid	Fe(CN) ₆ ⁻	-hexacyanoferrat
C ⁻	-carbid	H ⁻	!!- hydrid !!
HCO ₂ ⁻	- methanat (-formiat)	I ⁻	-iodid
CH ₃ CO ₂ ⁻	- ethanat (-acetat)	MnO ₄ ⁻	-permanganat
C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻	-tartrat	N ³⁻	-nitrid
CN ⁻	-cyanid	NO ₂ ⁻	-nitrit
CO ₃ ²⁻	-carbonat	NO ₃ ⁻	-nitrat
C ₂ O ₄ ²⁻	-oxalat	O ²⁻	-oxid
Cl ⁻	-chlorid	O ₂ ²⁻	-peroxid !
ClO ⁻	-hypochlorit	OH ⁻	-hydroxid
ClO ₃ ⁻	-chlorat	PO ₄ ³⁻	-phosphat
ClO ₄ ⁻	-perchlorat	S ²⁻	-sulfid
F ⁻	-fluorid	SO ₃ ²⁻	-sulfit
		SO ₄ ²⁻	-sulfat
		S ₂ O ₃ ²⁻	-thiosulfat
		S ₂ O ₈ ²⁻	-peroxodisulfat

Beispiele	
Ag ₂ O	(Di)Silberoxid
BaCl ₂	Barium(di)chlorid
CaCO ₃	Calciumcarbonat
Ca(OH) ₂	Calcium(di)hydroxid
K ₂ CO ₃	(Di)Kaliumcarbonat
NaHCO ₂	Natriummethanat
NaCH ₃ CO ₂	Natriumethanat
Na ₂ SO ₄	(Di)Natriumsulfat
KNO ₃	Kaliumnitrat
K ₂ CrO ₄	(Di)Kaliumchromat
NaOH	Natriumhydroxid

Sonderfälle: Tivialnamen	
Wasser ((Di)Hydrogenoxid)	H ₂ O
Hydrogenchlorid (Chlorwasserstoff)	HCl
Salzsäure (=HCl in Wasser gelöst)	HCl(aq)
Natronlauge (=NaOH in Wasser gelöst)	NaOH(aq)
Ammoniak ((Tri)Hydrogennitrid)	NH ₃
Methan ((Tetra)Hydrogencarbid)	CH ₄
Methanol (Methylalkohol)	CH ₃ OH
Methansäure (Ameisensäure)	HCO ₂ H
Ethan	C ₂ H ₆
Ethen	C ₂ H ₄
Ethin	C ₂ H ₂
Ethanol	C ₂ H ₅ OH
Ethansäure (Essigsäure)	CH ₃ CO ₂ H
Schwefelsäure ((Di)Hydrogensulfat)	H ₂ SO ₄
Schweflige Säure ((Di)Hydrogensulfid)	H ₂ SO ₃
Schwefelwasserstoff(-säure) ((Di)Hydrogensulfid)	H ₂ S
Salpetersäure (Hydrogennitrat)	HNO ₃
Salpetrige Säure (Hydrogennitrit)	HNO ₂
Phosphorsäure (Trihydrogenphosphat)	H ₃ PO ₄