



<u>Formelzeichen/ Abkürzung</u>	<u>Nomenklatur- bestandteil</u>	<u>Zähnigkeit</u>	<u>Beispiel</u>
H ₂ O	aqua	1	[Cr(H ₂ O) ₆] ³⁺ , Hexaaquachrom(III)-Ion
NH ₃	ammin	1	[Ag(NH ₃) ₂] ⁺ , Diamminsilber(I)-Ion
NO	nitrosyl	1	[(Co(CO) ₃ NO)], Tricarbonylnitrosylcobalt(0)
CO	carbonyl	1	[Ni(CO) ₄], Tetracarbonylnickel(0)
X ⁻ (F ⁻ /Cl ⁻ /Br ⁻ /I ⁻)	halogenido / fluorido/ chlorido/ bromido/iodido	1	[CuCl ₄] ²⁻ , Tetrachloridocuprat(II)-Ion
OH ⁻	hydroxido	1	[Al(OH) ₄] ⁻ Tetrahydroxidoaluminat(III)-Ion
O ²⁻	oxido	1	[Fe(O)(H ₂ O) ₅] ⁺ , Pentaquaoxidoeisen(III)
S ²⁻	thio	1	
N ₃ ⁻	azido	1	[Cu(N ₃) ₆] ⁴⁻ , Hexaazidocuprat(II)-Ion
CN ⁻	cyanido	1	[Fe(CN) ₆] ³⁻ , Hexacyanidoferrat(III)-Ion
SCN ⁻	thiocyanato	1	[Fe(H ₂ O) ₃ (SCN) ₃], Triaquatritiocyanatoeisen(III)
SO ₄ ²⁻	sulfato	1	[Cu(H ₂ O) ₄ (SO ₄)]-Fragment in festem Kupfer(II)-sulfat-pentahydrat, Tetraaquisulfatokupfer(II)
NO ₂ ⁻	nitrito	1	[Co(NO ₂) ₆] ³⁻ , Hexanitritocobaltat(III)
NO ₃ ⁻	nitrato	1	Na ₃ [Co(NO ₂) ₆] Natriumhexanitratcobaltat(III)



$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	thiosulfato (abgeleitet von di thiosulfat)	1 oder 2	$[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]^{3-}$, Bis (thiosulfato)argentat(I)
CO_3^{2-}	carbonato	2	$\{\text{Zn}_2[\text{H}(\text{CO}_3)_2](\text{CO}_3)_2(\text{H}_2\text{O})_2\}^{3-}$ Hydrogen bis (carbonato)diaqua bis (carbonato)dizinc(II)
en (Ladung 0)	ethylen di amin ($\text{H}_2\text{NC}_2\text{H}_4\text{NH}_2$)	2	$[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$ Tris(ethylendiamin)cobalt(III)-Ion
gly (Ladung -1)	glycinato	2	$[\text{Cu}(\text{gly})_2(\text{H}_2\text{O})]$ Aquabis(glycinato)kupfer(II)
ac (Ladung -1)	acetato (CH_3COO^-)	2	$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{ac})_2]_2$, Tetra(acetato)diaquadikupfer(II)
ox (Ladung -2)	oxalato $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	2	$[\text{Fe}(\text{ox})_3]^{3-}$, Tris(oxalato)ferrat(III)-Ion
bpy (Ladung 0)	bipyridin	2	$[\text{Fe}(\text{bpy})_3]^{2+}$, Tris(bipyridin)eisen(II)-Ion
dtc (Ladung -1)	di thiocarbamato	2	$[\text{Fe}(\text{dtc})_3]$, Tris(dithiocarbamato)eisen(III)
trien (Ladung 0)	tri ethylen tetra amin	4	$[\text{Co}(\text{trien})(\text{NO}_2)_2]^+$, Triethylen tetraamindinitritocobalt(III)-Ion,
nta (Ladung -3)	nitrilo tri acetato	4	$[\text{Ca}(\text{nta})(\text{H}_2\text{O})_3]^-$, Triaquanitrilotriacetatocalciat(II)- Ion
por / P (Ladung 0)	porphyrinato	4	$[\text{Ni}(\text{por})]^{2+}$, Porphyrinatonicke(II)
edta (Ladung -4)	ethylen di amin tetra - acetato	6	$[\text{Fe}(\text{edta})]^-$, Ethylendiamintetraacetatoferrat(III)-Ion



<u>Anzahl</u>	<u>Präfix einfach</u>	<u>Präfix org. Gruppe</u>
1	Mono	
2	Di	Bis
3	Tri	Tris
4	Tetra	Tetrakis
5	Penta	Pentakis
6	Hexa	Hexakis
7	Hepta	Heptakis
8	Octa	Octakis
9	Nona	Nonakis
10	Deca	Decakis

<u>Zentralatom</u>	<u>Name im anionischen Komplex mit Endung -at</u>
Cu (Kupfer)	Cuprat
Ag (Silber)	Argentat
Au (Gold)	Aurat
Fe (Eisen)	Ferrat
Al (Aluminium)	Aluminat
Hg (Quecksilber)	Mercurat
Ni (Nickel)	Niccolat
Pb (Blei)	Plumbat
Sn (Zinn)	Stannat
Zn (Zink)	Zinact