

# 1 Nomenklatur

## 1.1 Allgemeine Regeln

- Sortierung nach Alphabet.
- Sortierung nach Elektronegativität. Negativeres zuerst.
- Salze: Kation (+ Ion) zuerst.
- Zentralatom zuletzt.

## 1.2 Zahlenpräfixe

Anzahl	Präfix	Alternativ
2	di	bis
3	tri	tris
4	tetra	tetrakis
5	penta	pentakis
6	hexa	hexakis
7	hepta	heptakis
8	octa	
9	nona	
10	deca	
11	undeca	
12	dodeca	

## 1.3 Präfixe spezieller Elemente

C: carb(o) N: nitr(o) O: ox(ygenium) S: sulf(ur) Fe: ferr(um)

## 1.4 Anionen der Wasserstoffsäuren

Kaliumhexafluoridoantimonat	$KSbF_6$
Schwefelhexafluorid	$SF_6$
Natriumsulfid	$Na_2S$

## 1.5 Anionen der Sauerstoffsäuren

Chlorat	$ClO_3^-$
Sulfat	$SO_4^{2-}$
Carbonat	$CO_3^{2-}$
Kaliumhydroxidotrioxidosulfat	$KHSO_4$
Bariumbis(hydridotrioxidosulfat)	$Ba(HSO_3)_2$

## 1.6 Radikale

Hydroxyl	$HO^\cdot$
Mehtyl	$CH_3^\cdot$
Dioxidat	$O_2^\cdot$
Oxidostickstoff(●)	$NO^\cdot$
Dioxidonitrat(●2-)	$NO_2^{2-}$

## 1.7 Organische Chemie

Propan-1,2-diol	$CH_3 - CHOH - CH_2OH$
2-Buten-1-ol	$CH_3 - CH_2 = CH - CH_2OH$
Pentaaz-2-en	$NH_2 - N = NH - NH - NH_2$
Azanol, Hydroxylamin	$NH_2OH$
Dihydroxidooxidokohlenstoff	$CO(OH)_2$
Hydridohydroxidooxidokohlenstoff	$HCOOH$
Hydridobrom	$HBr$
Hydroxidodioxidobrom	$HBrO_3$

## 1.8 Sonstige

Dihydridosauerstoff	$H_2O$
Dioxidokohlenstoff	$CO_2$
Bis(dioxidosulfat)(S-S)(2-)	$(SO_2)_2^{2-}$
Trichloridoeisen	$FeCl_3$
Kaliumhexacyanidoferrat(4-)	$K_4[Fe(CN)_6]$
Triammintrichloridoplatinchlorid	$[Pt(NH_3)_3Cl_3]Cl$
Kaliumamminpentachloridoplatinat	$K[Pt(NH_3)Cl_5]$
Nitridosulfidocarbonate(1-)	$CNS^-$