

Často zaměňované symboly prvků			
symbol	název	symbol	název
Sc	skandium	Mn	mangan
S	síra	As	arsen
Sr	stroncium	P	fosfor
Sb	antimon	Ce	cer
Sn	cín	Cs	Cesium

Pravopisně obtížnější názvy prvků			
antimon	arzen	barium	beryllium
cín	darmstadtium	fluor (fluorid)	gallium
lithium	palladium	promethium	tellur
thallium	lanthan	meitnerium	roentgenium
rhenium	rhodium	ruthenium	rutherfordium
stroncium	ytterbium	yttrium	wolfram

Kyseliny, v jejichž názvech je nutno určit počet vodíků Jedná se o kyseliny tvořené následujícími kyselinotvornými prvky – P, I, As, B, Re, Te, Si		
systematický název	vzorec	triviální název
kyselina monohydrogenfosforečná	HPO_3	
kyselina trihydrogenfosforečná	H_3PO_4	<i>kyselina orthofosforečná</i>
kyselina monohydrogenjodičná	HIO_3	
kyselina trihydrogenjodičná	H_3IO_4	
kyselina trihydrogenjodistá	H_3IO_5	
kyselina pentahydrogenjodistá	H_5IO_6	<i>kyselina orthojodistá</i>
kyselina monohydrogenarseničná	HAsO_3	
kyselina trihydrogenarseničná	H_3AsO_4	
kyselina monohydrogenboritá	HBO_2	
kyselina trihydrogenboritá	H_3BO_3	<i>kyselina orthoboritá</i>
kyselina monohydrogenrhenistá	HReO_4	
kyselina trihydrogenrhenistá	H_3ReO_5	
kyselina dihydrogentellurová	H_2TeO_4	
kyselina hexahydrogentellurová	H_6TeO_6	<i>kyselina orthotellurová</i>
kyselina tetrahydrogenkřemičitá	H_4SiO_4	<i>kyselina orthokřemičitá</i>
kyselina hexahydrogenkřemičitá	H_6SiO_5	
	$(\text{HBO}_2)_x$	<i>metaboritá</i>
	$(\text{H}_2\text{SiO}_3)_x$	<i>metakřemičitá</i>
	$(\text{HPO}_3)_x$	<i>metafosforečná</i>

Jednoduché číslovkové předpony											
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
mono-	di-	tri-	tetra-	penta-	hexa-	hepta-	okta-	nona-	deka-	undeka-	dodeka-

Násobné číslovkové předpony POZOR – část názvu po násobné číslovkové přepone se uvádí vždy v závorkách!									
2	3	4	5	6	7	8	9	10	
bis-	tris-	tetrakis-	pentakis-	hexakis-	heptakis-	oktakis-	nonakis-	dekakis-	

Jednoatomové anionty					
vzorec	název	vzorec	název	vzorec	název
H^-	ion hydridový	D^-	ion deuteridový	OH^-	ion hydroxidový
O^{2-}	ion oxidový	O_2^{2-}	ion peroxidový	O_2^-	ion hyperoxidový
NH_2^-	ion amidový	NH^{2-}	ion imidový	N^{3-}	ion nitridový
O_3^-	ion ozonidový	N_3^-	ion azidový	I_3^-	ion trijodidový
C_2^{2-}	ion acetylidový	C^{4-}	ion karbidový	CN^-	ion kyanidový
S^{2-}	ion sulfidový	S_2^{2-}	ion disulfidový	Se^{2-}	ion selenidový
B^{3-}	ion boridový	P^{3-}	ion fosfidový	Sb^{3-}	ion antimonidový
Si^{4-}	ion silicidový	F^-	ion fluoridový	N_2H_3^-	ion hydrazinový (1-)

Atomové skupiny			
vzorec	název	vzorec	název
OH	hydroxyl	SeO	seleninyl
CO	karbonyl	SeO ₂	selenonfyl
NO	nitrosyl	VO	vanadyl
NO ₂	nitryl	CrO ₂	chromyl
PO	fosforyl	UO ₂	uranyl
SO	thionyl	ClO	chlorosyl
SO ₂	sulfuryl	ClO ₂	chloryl
S ₂ O ₆	disulfuryl	ClO ₃	perchloryl

Triviální názvy oxokyselin			
vzorec	název	vzorec	název
HOCN	kyselina kyanatá	H ₂ S ₂ O ₄	kyselina dithioničitá
HNCO	kyselina isokyanatá	H ₂ S ₂ O ₆	kyselina dithionová
HONC	kyselina fulminová	H ₂ S _n O ₆	kyseliny polythionové
H ₂ NO ₂	kyselina nitroxylová	H ₂ SO ₂	kyselina sulfoxylová

Aniontové ligandy					
vzorec	název	vzorec	název	vzorec	název
SO_3^{2-}	sulfito	H_2PO_4^-	dihydrogenfosfato	F ⁻	fluoro
HSO_3^-	hydrogensulfito	CO_3^{2-}	karbonato	Cl ⁻	chloro
SO_4^{2-}	sulfato	OCN^-	kyanato	Br ⁻	bromo
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	thiosulfato	ONC^-	fulminato	O^{2-}	oxo
$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	disulfato	NCO^-	isokyanato	OH^-	hydroxo
NO_3^-	nitrato	SCN^-	thiokyanato	CN^-	kyano
NO_2^-	nitro/nitrito	NCS^-	isothiokyanato	HS^-	hydrogensulfito
NH_2^-	amido	H^-	hydrido	S^{2-}	thio/sulfido
$(\text{CH}_3)_2\text{N}^-$	dimethylamido	CH_3COO^-	acetato	C_6H_5^-	fenyl
PO_4^{3-}	fosfato	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	oxalato	C_5H_5^-	cyklopentadienyl

Neutrální ligandy			
vzorec	název	vzorec	název
(H ₂ O)	aqua	(C ₂ H ₄)	(ethylen)/(ethen)
(NH ₃)	ammin	(C ₆ H ₆)	(benzen)
(CO)	karbonyl	(C ₅ H ₅ N)	(pyridin)
(NO)	nitrosyl	(NH ₂ OH)	(hydroxylamin)
(O ₂)	(dioxygen)	(NH ₂ CH ₃)	(methylamin)
(N ₂)	(dinitrogen)	(NH ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂)	(ethylendiamin)
(PH ₃)	(fosfan)/(fosfin)	(NH ₂ CH ₂ COOH)	(glycin)

Názvoslovné zkratky pro ligandy					
zkratka	vzorec	název	zkratka	vzorec	název
ox	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	oxalato	dien	(NH ₂ CH ₂ CH ₂ NHCH ₂ NH ₂ NH ₂)	(diethylentriamin)
gly	$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COO}^-$	glycinato	bpy	(C ₅ H ₄ N) ₂	(bipyridin)
en	(NH ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂)	(ethylendiamin)	py	(C ₅ H ₅ N)	(pyridin)