

Nomenklatura

a) racionalne formule

O ₂	dikisik	CO ₂	ogljikov dioksid
O ₃	trikisik	N ₂ O ₅	dušikov pentoksid
P ₄	tetraedro-tetrafosfor	BaO ₂	barijev(II) peroksid
S ₈	ciklo-oktažveplo	KMnO ₄	kalijev tetraoksomanganat
S ₇	katena-poližveplo	K ₄ (Fe(CN) ₆)	tetrakalijev heksacianoferat

b) kationi

Fe ²⁺	železov(II) ion	FH ₂ ⁺	floronijev ion
Al ³⁺	aluminijev (III) ion	NH ₄ ⁺	amonijev ion
NO ⁺	nitrozilov ion	((H ₂ O)NH ₃) ⁺	hidroksiamonijev ion
NO ₂ ⁺	nitroilov ion	((CH ₃) ₃ NH ₃) ⁺	tri metilamonijev ion
H ₃ O ⁺	oksonijev ion	N ₂ H ₅ ⁺	hidrazinijev (1+) ion
PH ₄ ⁺	fosforjev ion	N ₂ H ₆ ⁺	hidrazinijev (2+) ion

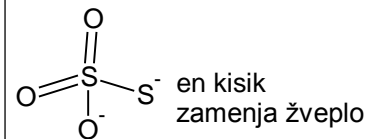
d) radikali

HO	hidroksil	ClO	klorozil
CO	karbonil	ClO ₂	kloril
NO	nitrozil	ClO ₃	perkloril
NO ₂	nitriol	COCl ₂	karbonilov diklorid
PO	fosforil	NOS	nitrozilov sulfid
SO	tionil	PON	fosforilov nitrid
SO ₂	sulforil	SOCl ₂	tionilov diklorid
CrO ₂	kromil	SO ₂ Cl ₂	sulforilov diklorid
UO ₂	uranil	POCl ₃	fosforilov triklorid

c) anioni

H ⁻	hidridni ion
F ⁻	fluoridni ion
OH ⁻	hidroksidni ion
O ₂ ²⁻	peroksidni ion
O ₂ ⁻	hiperoksidni ion
O ²⁻	oksidni ion
O ₃ ⁻	ozonidni ion
C ⁴⁻	karbidni ion
CN ⁻	cianidni ion
NH ²⁻	imidni ion
NH ₂ ⁻	amidni ion
HS ⁻	hidrogensulfidni ion
HO ₂ ⁻	hidrogenperoksidni ion

NO ₃ ⁻	nitratni (V) ion
SO ₄ ²⁻	sulfatni (VI) ion
PO ₄ ³⁻	fosfatni (V) ion
ClO ₃ ⁻	kloratni (V) ion
AsO ₃ ³⁻	arzenatni (III) ion
S ₂ O ₃ ²⁻	tiosulfatni (VI) ion



e) kisline

HCl	vodikov klorid
H ₂ S	vodikov sulfid
HCN	vodikov cianid
HN ₃	vodikov azid
HIO ₄	tetraoksojodova(VII) kislina
H ₅ IO ₆	heksaoksojodova(VII)
H ₂ SO ₅	peroksožveplova (VI)
H ₂ S ₂ O ₈	peroksidižveplova (VI)
HNO ₄	peroksodušikova (V)
H ₂ S ₂ O ₃	tiožveplova(VI)
H ₃ PO ₃ S	tiofosforjeva(V)
H ₃ PS ₄	tetratiofosforjeva (V)
H ₂ PtCl ₄	tetrakloroplatinova(II)
H ₂ PtCl ₆	heksakloroplatinova(IV)
H ₂ SiF ₆	heksafluorosilicijeva(IV)
BF ₄	tetrafluoroborova(III)

f) posebnosti - kisline

HClO ₄	perklorova (+7)
HClO ₃	klorova (+5)
HClO ₂	klorasta (+3)
HClO	hipoklorasta (+1)
H ₂ SO ₂	žveplova (II)
H ₂ SO ₃	žveplova(IV)
H ₂ SO ₄	žveplova (VI)
HNO ₂	dušikova (III)
HNO ₃	dušikova (V)
H ₃ PO ₂	fosforjeva (I)
H ₃ PO ₄	fosforjeva (V)
(HPO ₃) _n	polimetafosforjeva

h) zahtevnejše soli

NaHCO ₃	natrijev hidrogenkarbonat
KHS	kalijev hidrogensulfid
NaH(PO ₃) ₂	natrijev hidrogenfosfit
MgClOH	magnezijev hidroksid klorid
BiClO	bizmutov klorid oksid
VO ₂ SO ₄	vanadijev(IV) oksid sulfat
NaTi(NO ₃) ₂	natrij-talijev(I) nitrat (V)
FeRb(SO ₄) ₂	rubidij-železov(III) sulfat(VI)
AlK(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	aluminij-kalij sulfat(VI) dodekahidrat
NaNH ₄ HPO ₄ ·4H ₂ O	amonij-natrijev hidrogen fosfat(V) tetrahidrat

g) polisoli

Na ₃ P ₃ O ₉	natrijev ciklo-trifosfat(V)
Na ₅ P ₃ O ₁₀	natrijevkatena-trifosfat(V)
5Na ⁺	

i) soli

Na ₂ S	dinatrijev sulfid
TiCl ₄	titanov tetraklorid
MnF ₃	manganov trifluorid
KNO ₃	kalijev nitrat(V)

Koordinacijske spojine

a) ligandi	b) kationi
F ⁻ fluoro	(CrCl ₂ (H ₂ O) ₄)Cl
O ²⁻ okso	tetraakvadiklorokromov (III) klorid
OH ⁻ hidrokso	(Co(C ₂ H ₄ (NH ₂) ₂) ₃)(SO ₄) ₃
O ₂ ²⁻ perokso	trisetilendiaminkobaltov(III) sulfat(VI)
S ²⁻ tio	(CoCl(NH ₃) ₅)Cl ₂
HS ⁻ merkapto	pentaaminklorokobaltov(III) klorid
NO ₂ ⁻ nitro	(Al(OH)(H ₂ O) ₅) ²⁺
NO ₃ nitrato	pentaakvahidroksaluminijev(III) ion
SO ₄ ²⁻ sulfato	c) kation
S ₂ O ₃ ²⁻ tiosulfato	K ₂ (NiF ₆) kalijev heksafluoronikolat(IV)
NH ₃ amin	Na(AlCl ₄) natrij tetrakloroaluminat(III)
H ₂ O akva	K(Au(OH) ₄) kalijev tetrahidroksoaurat(III)
CO karbonil	K(CrF ₄ O) kalijev tetrafluorooksokromat(V)
NO nitrozil	K ₂ (Cr(CH ₂ O ₂ (O ₂)NH ₃) kalijev
NH ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂ etilendiamin	amindicianodioksoperoksokromat (VI)