

Názvosloví hydridů

LiH =	GaH ₃ =	Difosfan =
Hydrid sodný =	Karban =	AsH ₃ =
KH =	SiH ₄ =	Oxidán =
Hydrid rubidný =	Disilan =	H ₂ O ₂ =
CsH =	Si ₃ H ₈ =	Sulfan =
Hydrid berylnatý =	GeH ₄ =	H ₂ S _n =
MgH ₂ =	Stannan =	Selan =
Hydrid vápenatý =	PbH ₄ =	TeH ₂ =
SrH ₂ =	Azan =	Fluorovodík =
Boran =	N ₂ H ₄ =	HCl =
B ₂ H ₆ =	Azidovodík =	Bromovodík =
Alan =	PH ₃ =	HI =

Názvosloví halogenidů

OF ₂ =	Chlorid rtuťný, dimer =	FeBr ₃ =
Chlorid sodný =	AgBr =	Fluorid xenonový =
KBr =	Jodid fosforečný =	NH ₄ Cl =
Jodid olovnatý =	SF ₆ =	Bromid hydrazinia =
IF ₇ =	Chlorid rtuťnatý =	CaF ₂ =
Bromid boritý =	LaCl ₃ =	Jodid dusitý =

Názvosloví sulfidů, hydrogensulfidů a disulfidů

Sulfid sodný =	FeS ₂ =	Hydrogensulfid draselný =
Fe(HS) ₃ =	Sulfid olovnatý =	ZnS =
Disulfid amonný =	Ca(HS) ₂ =	Sulfid kobaltnatý =
NaHS =	Sulfid kobaltitý =	CS ₂ =

Názvosloví karbidů, nitridů, azidů a fosfidů

$\text{Al}_4\text{C}_3 =$

Nitrid hořečnatý =

$\text{NaN}_3 =$

Karbid vápenatý =

$\text{VN} =$

Azid olovnatý =

$\text{WC} =$

Nitrid měďný =

$\text{Cd}_3\text{P}_2 =$

Karbid křemičitý =

$\text{Ba}_3(\text{N})_2 =$

Fosfid boritý =

$\text{B}_4\text{C} =$

Azid vápenatý =

$\text{GaP} =$

Názvosloví oxidů, peroxidů a superoxidů

Oxid uhličitý =

$\text{Na}_2\text{O}_2 =$

Superoxid cesný =

$\text{N}_2\text{O}_4 =$

Oxid křemičitý =

$\text{BaO}_2 =$

Peroxid draselný =

$\text{SO}_2 =$

Oxid sírový =

$\text{RbO}_2 =$

Oxid chromový =

$\text{As}_2\text{O}_3 =$

Oxid manganičitý =

$\text{P}_4\text{O}_{10} =$

Oxid rtuťnatý =

$\text{CsO}_2 =$

Oxid chloristý =

$\text{N}_2\text{O} =$

Oxid lithný =

$\text{CO} =$

Oxid železnato-železitý =

Názvosloví hydroxidů

Hydroxid sodný =

$\text{Ca}(\text{OH})_2 =$

Hydroxid měďnatý =

$\text{KOH} =$

Hydroxid železitý =

$\text{Al}(\text{OH})_3 =$

Hydroxid hořečnatý =

$\text{CsOH} =$

Hydroxid strontnatý =

$\text{Ba}(\text{OH})_2 =$

Hydroxid rubidný =

$\text{Ni}(\text{OH})_2 =$

Názvosloví kyselin

$\text{HNO}_3 =$

Kyselina sírová =

$\text{H}_3\text{PO}_4 =$

Kyselina chlorná =

$\text{HBrO}_4 =$

Kyselina trihydrogenboritá =

$\text{H}_2\text{SO}_3 =$

Kyselina dusitá =

$\text{HClO}_3 =$

Kyselina uhličitá =

$\text{HOF} =$

Kyselina manganistá =

$\text{HSCN} =$

Kyselina kyanovodíková =

$\text{H}_4\text{SiO}_4 =$

Kyselina bromitá =

$\text{H}_5\text{IO}_6 =$

Kyselina trihydrogenboritá =

Názvosloví polykyselin, thiokyselin a peroxokyselin

Kyselina dichromová =	$\text{H}_2\text{CSO}_2 =$	Kyselina peroxosírová =
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 =$	Kyselina tetrathioarseničná =	$\text{H}_3\text{PO}_5 =$
Kyselina disířičitá =	$\text{H}_2\text{SnS}_3 =$	Kyselina diperoxouhličítá =
$\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7 =$	Kyselina dithiomolybdenová =	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8 =$
Kyselina difosforečná =	$\text{H}_2\text{CS}_3 =$	Kyselina peroxochromová =
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3 =$	Kyselina peroxodusičná =	$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_8 =$

Názvosloví kationtů

$\text{Na}^+ =$	Kation olovičitý =	$\text{Pt}^{4+} =$
Kation draselný =	$\text{Ti}^{4+} =$	Kation stříbrný =
$\text{Mg}^{2+} =$	Kation manganatý =	$\text{Au}^{3+} =$
Kation vápenatý =	$\text{Mn}^{4+} =$	Kation zlatný =
$\text{Sr}^{2+} =$	Kation železnatý =	$\text{Zn}^{2+} =$
Kation barnatý =	$\text{Fe}^{3+} =$	Kation rtuťný =
$\text{Al}^{3+} =$	Kation kobaltnatý =	$\text{H}_3\text{O}^+ =$
Kation křemičitý =	$\text{Co}^{3+} =$	Kation amonný =
$\text{Pb}^{2+} =$	Kation nikelnatý =	$\text{N}_2\text{H}_5^+ =$

Názvosloví aniontů

$\text{C}^{4-} =$	Anion peroxidový =	$\text{SO}_4^{2-} =$
Anion nitridový =	$\text{HS}^- =$	Anion jodičnanový =
$\text{Cl}^- =$	Anion azidový =	$\text{HPO}_4^{2-} =$
Anion bromidový =	$\text{O}_2^{2-} =$	Anion chromanový =
$\text{HTe}^- =$	Anion chlorečnanový =	$\text{MnO}_4^{2-} =$
Anion fluoridový =	$\text{S}_2^{2-} =$	Anion disíranový =
$\text{HCO}_3^- =$	Anion manganistanový =	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-} =$
Anion peroxosíranový =	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} =$	Anion kyanidový =

Názvosloví solí

$\text{Na}_2\text{SO}_4 =$	Manganistan draselný =	$\text{FeCO}_3 =$
Dusičnan amonný =	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 =$	Hydrogenuhlíčan sodný =
$\text{KSCN} =$	Hydrogensíran hlinitý =	$\text{SrCO}_3 =$
Dusičnan barnatý =	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 =$	Uhličitan draselný =
$\text{CaCS}_3 =$	Thiosíran sodný =	$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3 =$
Chroman sodný =	$\text{RbClO}_4 =$	Tetraboritan sodný =
$\text{Bi}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3 =$	Selenan olovnatý =	$\text{CaNbO}_4 =$
Peroxodisíran amonný =	$\text{Na}_2\text{HAsO}_4 =$	Chroman zinečnatý =

Názvosloví hydrátů solí

$\text{CaBr}_2 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} =$	Síran železnatý, heptahydrát =
Selenan zinečnatý, monohydrát =	$\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 10 \text{H}_2\text{O} =$
$\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O} =$	Fosforečnan amonný, trihydrát =
Chlorid cínatý, dihydrát =	$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O} =$
$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \frac{3}{2} \text{H}_2\text{O} =$	Difosforečnan manganatý, trihydrát =
Síran zinečnatý, heptahydrát =	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 3 \text{H}_2\text{O} =$
$\text{MgHAsO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O} =$	Dusičnan rtuťný, dihydrát =

Názvosloví podvojných sloučenin

$\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2 =$	Uhličitan hořečnato-olovnatý =
Tetraoxid železnato-dichromitý =	$\text{FeMn}(\text{WO}_4)_2 =$
$\text{KMgCl}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O} =$	Bissulfid měďnato-železnatý =
Disiřičitan lithno-hlinitý =	$\text{NaSrPO}_4 =$
$\text{KNiF}_3 =$	Chlorid-chlornan vápenatý =
Tetrabromid-oxid wolframová =	$\text{SCl}_2\text{O} =$
$\text{LaO}(\text{OH}) =$	Bromid-selenid bismutitý =
Chlorid-hydroxid hořečnatý =	$\text{CaTiO}(\text{SiO}_4) =$

Názvosloví komplexních iontů

Kation hexaamminkobaltitý =



$\text{Ag}[(\text{NH}_3)_2]^+ =$

Anion hexakyanidochromitý =

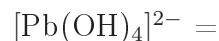
Kation triammin-trichloridoplatičitý =



$[\text{AuCl}_2(\text{py})_2]^+ =$

Anion oktakyanidomolybdeničitý =

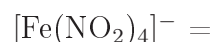
Kation dichlorido-bis(ethylendiamin)kobaltitý =



$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})_2]^{3+} =$

Anion tetrahydroxidoboritý =

Kation ammin-chlorido-bis(pyridin)platnatý =



$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}]^{2+} =$

Anion tetrakis(sulfito)platnatý =

Kation hexakis(acetato)-oxochromitý



Názvosloví komplexních sloučenin

$[\text{Fe}(\text{CO})_5] =$

Dichlorido-bis(ethylendiamin)nikelnatý komplex =

Tetrachlorido-pyridinplatičitý komplex =



$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2] =$

Triammin-tris(nitrito)kobaltitý komplex =

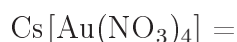
Triammin-trichloridokobaltitý komplex =



$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2(\text{NO}_2)_2] =$

Hexakyanidoželezitan draselný =

Dekachlorido-oxorutheničitan draselný =



$\text{K}[\text{OsO}_3\text{N}] =$

Síran tetraammin-aqua-chloridochromitý =

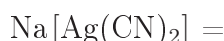
Tetrakyanidonikelnatan draselný =



$\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CO})_5] =$

Síran tetraamminměďnatý =

Oktakis(thiokyanato)uraničitan draselný =



$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6][\text{Co}(\text{CN})_6] =$

Hexahydroxoantimoničitan sodný =

Tetrachloridoplatiničitan tetraamminměďnatý =



$[\text{PCl}_4][\text{PCl}_6] =$

Hexafluoridoželezitan sodný =

Dichlorid diamminrtuťnatý =



$\text{H}[\text{BF}(\text{OH})_3] =$

Kyselina hexahydroxidocíničitá =

Kyselina hexakyanidoželeznatá =

