

# 1. Príklady

Tabuľka 1.: Príklady na precvičenie názvoslovia katiónov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$Ti^{2+}$			hydrazínium(1+)
	katión uhoľnatý	$Am^{4+}$	
$K^+$			katión bárnatý
	katión strontnatý	$Sn^{2+}$	
$No^{3+}$			katión lutecitý
	katión osmičelý	$Pt^{4+}$	
$La^{3+}$			katión protaktiničný
	katión osmičitý	$Ti^{3+}$	
$Tm^{3+}$			katión róditý
	katión dysprózitý	$Pt^{2+}$	
$SbH_4^+$			katión chromitý
	katión ytritý	$As^{3+}$	
$I^{3+}$			katión toričitý
	katión antimonitý	$As^{5+}$	
$Cu^{3+}$			katión paládnatý
	katión ortuťnatý	$S^{4+}$	
$Es^{3+}$			katión ortuťný
	katión vanádnatý	$H^+$	
$Rf^{4+}$			katión jódny
	katión zlatný	$Cl^+$	
$Er^{3+}$			katión technecičitý
	katión neptuničný	$Mg^{2+}$	
$N_2H_6^+$			katión zinočnatý
	katión dusičný	$Pd^{4+}$	
$N^{2+}$			katión kalifornitý
	katión praeodymitý	$C^{4+}$	
$H_3S^+$			katión telúrový
	katión lítny	$Mo^{3+}$	
$Br^{3+}$			katión rubídny
	katión volframičitý	$Se^{4+}$	
$No^{2+}$			amónium (amónny)
	katión vápenatý	$I^{5+}$	
$Zr^{4+}$			katión cézny
	katión ceričitý	$Md^{3+}$	
$Nb^{5+}$			katión mangánatý

	katión olovičitý	Nb <sup>3+</sup>	
Fm <sup>3+</sup>			katión talitý
	katión skanditý	Tl <sup>+</sup>	
Bi <sup>3+</sup>			katión neodymitý
	katión iridičitý	Ac <sup>3+</sup>	
Ti <sup>4+</sup>			katión železnatý
	katión uranitý	H <sub>2</sub> F <sup>+</sup>	
U <sup>2+</sup>			katión niklitý
	katión fosforitý	Al <sup>3+</sup>	
Tm <sup>2+</sup>			katión germánatý
	katión prométitý	Cm <sup>3+</sup>	
Ag <sup>+</sup>			katión olovnatý
	katión boritý	N <sup>3+</sup>	
Ge <sup>4+</sup>			katión med'ňný
	katión vanadičitý	Bk <sup>3+</sup>	
Na <sup>+</sup>			katión med'natý
	katión kademnatý	H <sub>3</sub> Te <sup>+</sup>	
Ta <sup>5+</sup>			katión francný
	katión ciničitý	Po <sup>2+</sup>	
Tb <sup>3+</sup>			katión holmitý
	selenónium	Ni <sup>2+</sup>	
Ir <sup>3+</sup>			katión europitý
	katión uránový	Be <sup>2+</sup>	
Mo <sup>4+</sup>			katión zlatitý
	katión chrómový	Po <sup>4+</sup>	
Eu <sup>2+</sup>			katión manganičitý
	katión brómny	Lr <sup>3+</sup>	
Co <sup>2+</sup>			katión plutoničitý
	katión yterbnatý	Ga <sup>3+</sup>	
Hf <sup>4+</sup>			katión rutenitý
	katión uraničný	Ce <sup>3+</sup>	
In <sup>3+</sup>			arzónium
	katión vanadičný	V <sup>3+</sup>	
Ru <sup>4+</sup>			katión selénatý
	katión túlny	Fe <sup>3+</sup>	
U <sup>4+</sup>			fosfónium
	katión kobaltitý	Gd <sup>3+</sup>	
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>			katión telúrnatý

	katión teluritický	$S^{2+}$	
$Sm^{3+}$			katión yterbitý
	katión technecistý	$Re^{4+}$	

Tabuľka 2.: Príklady na precvičenie názvoslovia aniónov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$CH_3^-$			anión bizmutidový
	anión hydrogenperoxidový	$HS^-$	
$S_5^{2-}$			anión kyanidový
	anión hydrazidový(2-)	$C_2^{2-}$	-)
$Br^-$			anión hydroxidový = anión hydrogenoxidový
	anión boridový	$Po^{2-}$	
$N_2H_3^-$			anión natridový
	anión trijodidový(1-)	$I_5^-$	
$Te^{2-}$			anión hydrogendifluoridový(1-)
	anión antimonidový	$PH_2^-$	
$Sn^{4+}$			anión nitridový
	anión fosfidový	$Ge^{4-}$	
$HS_2^-$			anión auridový
	anión silicidový	$Cl^-$	
$As^{3-}$			anión peroxidový = anión dioxidový(2-)
	anión superoxidový = anión dioxidový(1-)	$C^{4-}$	
$F^-$			anión hydrogendijodidový(1-)
	anión azoimidový (azidový)	$H^-$	
$NCO^-$			anión imidový
	anión alylidový	$NH_2^-$	
$HC_2^-$			anión ozonidový
	anión plumbidový	$Se^{2-}$	
$S^{2-}$			anión oxidový
	anión tiokyanatanový (anión rodanidový)	$I^-$	
$S_2^{2-}$			anión astatidový

Tabuľka 3.: Príklady na precvičenie názvoslovia halogenidov a pseudohalogenidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
PF <sub>3</sub>			kyanid vápenatý
	chlorid ameritý	YBr <sub>3</sub>	
MoCl <sub>2</sub>			chlorid protaktiničný
	chlorid strontnatý	GaCl <sub>3</sub>	
Pd(SCN) <sub>2</sub>			fluorid talitý
	fluorid uhličitý	AgCl	
Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>			bromid neodymitý
	tiokyanatan zinočnatý	OsF <sub>4</sub>	
CeF <sub>4</sub>			chlorid kademnatý
	chlorid cínatý	MoCl <sub>3</sub>	
RbI			bromid gadolinitý
	jodid einsteinitý	NF <sub>3</sub>	
ReCl <sub>5</sub>			bromid neptuničitý
	chlorid praeodymitý	HoCl <sub>3</sub>	
CuCN			bromid sírny
	fluorid holmitý	EuBr <sub>2</sub>	
AgCN			fluorid molybdeničný
	fluorid kremičitý	RaBr <sub>2</sub>	
CuBr			fluorid hafničitý
	tiokyanatan tálly	NH <sub>4</sub> Cl	
TiCl <sub>3</sub>			chlorid zirkonitý
	fluorid europitý	CdBr <sub>2</sub>	
PdI <sub>2</sub>			chlorid ytritý
	bromid talitý	EuCl <sub>3</sub>	
ThF <sub>4</sub>			fluorid bromitý
	bromid fosforitý	CuSCN	
RhI <sub>3</sub>			chlorid siričitý
	jodid ciničitý	KBr	
RuCl <sub>3</sub>			bromid horečnatý
	fluorid réniový	LuI <sub>3</sub>	
YbI <sub>3</sub>			chlorid francný
	bromid kremičitý	CrI <sub>2</sub>	
Cl <sub>4</sub>			fluorid antimonitý
	kyánamid vápenatý	VCl <sub>3</sub>	
ReF <sub>4</sub>			chlorid iridičitý
	bromid vápenatý	PbF <sub>4</sub>	

VBr <sub>3</sub>			fluorid vanadičný
	fluorid bizmutičný	SnI <sub>2</sub>	
WF <sub>6</sub>			fluorid telúrový
	fluorid curitý	BrF <sub>5</sub>	
BiBr <sub>3</sub>			bromid ciničitý
	fluorid mangánatý	SF <sub>6</sub>	
KNCO			fluorid boritý
	fluorid meďný	InI <sub>3</sub>	
NF <sub>5</sub>			jodid curičitý
	bromid hafničitý	SnCl <sub>4</sub>	
PbF <sub>2</sub>			bromid lítny
	fluorid tantaličný	MoF <sub>4</sub>	
RhF <sub>3</sub>			kyanid strontnatý
	chlorid draselný	PaI <sub>3</sub>	
ICl <sub>3</sub>			kyanid ortuťný
	chlorid erbitý	XeF <sub>6</sub>	
AlF <sub>3</sub>			jodid gadolinitý
	chlorid neodymitý	GaBr <sub>3</sub>	
SeCl <sub>2</sub>			bromid železnatý
	bromid neptunitý	CrCl <sub>3</sub>	
CuF <sub>2</sub>			chlorid neodýmnatý
	chlorid niobičitý	ThCl <sub>4</sub>	
Co(CN) <sub>2</sub>			jodid americitý
	bromid zlatitý	UF <sub>4</sub>	
MnF <sub>4</sub>			jodid molybdenatý
	jodid fosforitý	WCl <sub>4</sub>	
GdF <sub>3</sub>			fluorid cínatý
	fluorid iridičitý	YbCl <sub>3</sub>	
SCl <sub>2</sub>			bromid renitý
	jodid zlatitý	PtBr <sub>4</sub>	
NiI <sub>2</sub>			fluorid vanaditý
	chlorid protaktiničitý	MgCl <sub>2</sub>	
TiCl			fluorid ruteničitý
	fluorid ceritý	AmBr <sub>3</sub>	
CdF <sub>2</sub>			chlorid teluričitý
	fluorid molybdénový	ScF <sub>3</sub>	
CeBr <sub>3</sub>			fluorid ciničitý
	chlorid chrómnatý	CmBr <sub>3</sub>	

HgF			bromid plutonitý
	fluorid jódny	PoI <sub>4</sub>	
VCl <sub>2</sub>			jodid toričitý
	chlorid skanditý	NaNCO	
UF <sub>6</sub>			chlorid kremičitý
	chlorid tulitý	TaCl <sub>4</sub>	
PmF <sub>3</sub>			fluorid yterbitý
	kyanid rubídny	CsI	
AsI <sub>3</sub>			kyanatan ortuťnatý
	chlorid uraničný	PrF <sub>3</sub>	
CsF			bromid kobaltnatý
	chlorid niobičný	GeI <sub>4</sub>	
AsF <sub>3</sub>			fluorid tantalitý
	chlorid titanatý	PCl <sub>5</sub>	
CoI <sub>2</sub>			fluorid bizmutitý
	jodid tantaličný	AlBr <sub>3</sub>	
PH <sub>4</sub> Br			chlorid lítny
	chlorid uranitý	CaF <sub>2</sub>	
PtI <sub>4</sub>			jodid sodný
	jodid niobičitý	TIH	
PuF <sub>4</sub>			jodid strontnatý
	kyanid meďnatý	LaBr <sub>3</sub>	
P(SCN) <sub>3</sub>			fluorid siričitý
	chlorid kalifornitý	MnBr <sub>2</sub>	
NbBr <sub>5</sub>			bromid strieborný
	jodid kremičitý	CeCl <sub>3</sub>	
MoCl <sub>5</sub>			jodid fosfónia
	chlorid meďný	MnCl <sub>2</sub>	
SbI <sub>3</sub>			jodid mangánatý
	jodid dysprozitý	NpF <sub>3</sub>	
TiBr <sub>4</sub>			jodid skanditý
	chlorid cézny	TbI <sub>3</sub>	
Al <sub>2</sub> Br <sub>6</sub>			chlorid prometitý
	bromid cínatý	TaBr <sub>4</sub>	
Al(CN) <sub>3</sub>			chlorid inditý
	chlorid nikelnatý	FeF <sub>3</sub>	
BeBr <sub>2</sub>			jodid lítny
	jodid kalifornitý	FrBr	

<b>PrI<sub>3</sub></b>			<b>chlorid renitý</b>
	<b>chlorid bizmutitý</b>	<b>Fe(SCN)<sub>3</sub></b>	
<b>GeI<sub>2</sub></b>			<b>jodid iridičitý</b>
	<b>jodid boritý</b>	<b>NaSCN</b>	
<b>WBr<sub>5</sub></b>			<b>chlorid uraničitý</b>
	<b>bromid yterbitý</b>	<b>PrF<sub>4</sub></b>	
<b>DyF<sub>3</sub></b>			<b>bromid nikelnatý</b>
	<b>kyanid amónny</b>	<b>TbBr<sub>3</sub></b>	
<b>PdF<sub>4</sub></b>			<b>jodid hafničitý</b>
	<b>bromid ortuťný = bromid diortuťný = bromid diortute(2+)</b>	<b>UCl<sub>6</sub></b>	
<b>YbBr<sub>2</sub></b>			<b>fluorid plutonitý</b>
	<b>bromid ortuťnatý</b>	<b>CoF<sub>2</sub></b>	
<b>VCl<sub>4</sub></b>			<b>fluorid inditý</b>
	<b>kyanid fosforitý</b>	<b>CdI<sub>2</sub></b>	
<b>NbI<sub>5</sub></b>			<b>chlorid neptunitý</b>
	<b>jodid teluričitý</b>	<b>EuI<sub>2</sub></b>	
<b>AuBr</b>			<b>bromid praeoditý</b>
	<b>fluorid germaničitý</b>	<b>TiF<sub>4</sub></b>	
<b>SeF<sub>6</sub></b>			<b>bromid europitý</b>
	<b>fluorid kryptonnatý</b>	<b>YF<sub>3</sub></b>	
<b>TmF<sub>3</sub></b>			<b>fluorid niobičitý</b>
	<b>fluorid terbitý</b>	<b>GeF<sub>2</sub></b>	
<b>GdCl<sub>3</sub></b>			<b>chlorid zirkoničitý</b>
	<b>chlorid samaritý</b>	<b>BaBr<sub>2</sub></b>	
<b>EsCl<sub>3</sub></b>			<b>kyanid zinočnatý</b>
	<b>fluorid ortuťnatý</b>	<b>TlBr</b>	
<b>LuCl<sub>3</sub></b>			<b>kyanid ortuťný= kyanid diortuťný = kyanid diortute(2+)</b>
	<b>bromid volfrámový</b>	<b>PbBr<sub>2</sub></b>	
<b>AlI<sub>3</sub></b>			<b>bromid ortuťný</b>
	<b>jodid amónny</b>	<b>ZrI<sub>4</sub></b>	
<b>TiCN</b>			<b>fluorid strieborný</b>
	<b>jodid uraničitý</b>	<b>ThBr<sub>4</sub></b>	
<b>FeI<sub>2</sub></b>			<b>fluorid radnatý</b>
	<b>chlorid iriditý</b>	<b>RuF<sub>3</sub></b>	
<b>CoF<sub>3</sub></b>			<b>jodid berýlnatý</b>
	<b>chlorid tantalitý</b>	<b>NaBr</b>	

<b>InBr</b>			<b>chlorid dusitý(chlorodusík)</b>
	<b>bromid zinočnatý</b>	<b>CmF<sub>4</sub></b>	
<b>CrF<sub>3</sub></b>			<b>fluorid paládnatý</b>
	<b>jodid ceritý</b>	<b>PCl<sub>3</sub></b>	
<b>Pb(CN)<sub>2</sub></b>			<b>bromid molybdenatý</b>
	<b>fluorid osmiový</b>	<b>SmBr<sub>3</sub></b>	
<b>RbBr</b>			<b>kyanid cézny</b>
	<b>jodid titanitý</b>	<b>CuBr<sub>2</sub></b>	
<b>PBr<sub>5</sub></b>			<b>jodid dusitý</b>
	<b>fluorid ortuťný = fluorid diortuťný = fluorid diortute(2+)</b>	<b>Pd(CN)<sub>2</sub></b>	
<b>CoCl<sub>3</sub></b>			<b>bromid boritý</b>
	<b>jodid neodymitý</b>	<b>IBr</b>	
<b>AgI</b>			<b>fluorid erbity</b>
	<b>kyanid ortuťnatý</b>	<b>AsCl<sub>3</sub></b>	
<b>Hg(SCN)<sub>2</sub></b>			<b>fluorid uranitý</b>
	<b>chlorid zlatný</b>	<b>CrI<sub>3</sub></b>	
<b>DyBr<sub>3</sub></b>			<b>chlorid rádnatý</b>
	<b>chlorid olovnatý</b>	<b>CmCl<sub>3</sub></b>	
<b>PmBr<sub>3</sub></b>			<b>tetrafluorid dibórnatý</b>
	<b>kyanid draselný</b>	<b>SeBr<sub>2</sub></b>	
<b>TeBr<sub>4</sub></b>			<b>chlorid železnatý</b>
	<b>selenokyanatan zinočnatý</b>	<b>TaF<sub>5</sub></b>	
<b>CoBr<sub>2</sub></b>			<b>chlorid lantanitý</b>
	<b>fluorid gality</b>	<b>CfBr<sub>3</sub></b>	
<b>PuCl<sub>3</sub></b>			<b>bromid einsteinitý</b>
	<b>fluorid francný</b>	<b>ZnF<sub>2</sub></b>	
<b>SeF<sub>4</sub></b>			<b>bromid holmitý</b>
	<b>fluorid titanitý</b>	<b>TmI<sub>3</sub></b>	
<b>EuI<sub>3</sub></b>			<b>chlorid germaničitý</b>
	<b>jodid vanádnatý</b>	<b>FrI</b>	
<b>SmI<sub>3</sub></b>			<b>jodid plutonitý</b>
	<b>jodid ortuťnatý</b>	<b>NH<sub>4</sub>Br</b>	
<b>BrF</b>			<b>chlorid ortuťnatý</b>
	<b>fluorid aktivity</b>	<b>ZrBr<sub>4</sub></b>	
<b>NaCl</b>			<b>jodid yterbitý</b>
	<b>fluorid europnatý</b>	<b>GeBr<sub>4</sub></b>	
<b>BkF<sub>3</sub></b>			<b>fluorid fosforečný</b>

	fluorid manganitý	XeF <sub>2</sub>	
BiI <sub>3</sub>			fluorid osmičelý
	fluorid neptuničitý	SF <sub>2</sub>	
IF <sub>5</sub>			bromid tantaličný
	chlorid hafničitý	NaF	
TeF <sub>4</sub>			chlorid kobaltnatý
	jodid meďný	NbF <sub>5</sub>	
PtCl <sub>2</sub>			fluorid chlorečný
	fluorid platnatý	WCl <sub>6</sub>	
InBr <sub>3</sub>			bromid aktinový
	chlorid seleničitý	BaI <sub>2</sub>	
FeCl <sub>3</sub>			fluorid strontnatý
	fluorid einsteinitý	BeF <sub>2</sub>	
PdBr <sub>2</sub>			kyanid zlatný
	chlorid yterbnatý	PH <sub>4</sub> Cl	
GeCl <sub>2</sub>			bromid erbitý
	fluorid lítny	BCl <sub>3</sub>	
DyCl <sub>3</sub>			fluorid xenoničitý
	chlorid olovičitý	Ni(CN) <sub>2</sub>	
SmF <sub>3</sub>			fluorid arzeničný
	fluorid irídiový	MoBr <sub>3</sub>	
SbCl <sub>3</sub>			fluorid neptuničný
	jodid zlatný	HgCl	
PtF <sub>4</sub>			fluorid jodistý
	bromid poloničitý	Co(SCN) <sub>2</sub>	
LuBr <sub>3</sub>			chlorid volframičný
	fluorid bárnatý	AuCl <sub>3</sub>	
KNCS			bromid uraničitý
	kyanatan strieborný	SbBr <sub>3</sub>	
UF <sub>5</sub>			fluorid neptúnový
	fluorid neodymitý	PaF <sub>5</sub>	
EuCl <sub>2</sub>			chlorid osmitý
	chlorid meďnatý	BrCl	
CaI <sub>2</sub>			jodid talitý
	jodid osmičitý	Wl <sub>4</sub>	
ICl			jodid titaničitý
	bromid zirkonitý	MoBr <sub>4</sub>	
KI			bromid cézny

	jodid iriditý	SbF <sub>5</sub>	
IrF <sub>3</sub>			kyanid sodný
	fluorid železnatý	TiCl <sub>4</sub>	
SbCl <sub>5</sub>			bromid arzenitý
	jodid ortuťný	TbF <sub>4</sub>	
N <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl			fluorid rubídny
	fluorid horečnatý	PoCl <sub>4</sub>	
TiBr <sub>2</sub>			jodid protaktiničný
	bromid berkelitý	CfF <sub>3</sub>	
ZnCl <sub>2</sub>			jodid uranitý
	bromid tulitý	AcCl <sub>3</sub>	
AmF <sub>4</sub>			chlorid bárnatý
	fluorid lantanitý	PaI <sub>4</sub>	
PtBr <sub>2</sub>			chlorid paládnatý
	fluorid zirkoničitý	Cd(CN) <sub>2</sub>	
LaI <sub>3</sub>			chlorid talitý
	jodid erbity	TbCl <sub>3</sub>	
NiF <sub>2</sub>			bromid rutenitý
	jodid olovnatý	ZnI <sub>2</sub>	
TiI <sub>2</sub>			bromid uhličité (tetrabrommetán)
	fluorid chloritý	RhCl <sub>3</sub>	
BeCl <sub>2</sub>			jodid berkelitý
	fluorid chlórny	MoF <sub>3</sub>	
PtCl <sub>4</sub>			tiokyanatan amónny (rodanid amónny)
	fluorid ruteničný	PtI <sub>2</sub>	
GaI <sub>3</sub>			jodid vanaditý
	fluorid zlatitý	GeBr <sub>2</sub>	
NpCl <sub>4</sub>			fluorid chromnatý
	bromid chromitý	SrBr <sub>2</sub>	
Pb(SCN) <sub>2</sub>			chlorid tantalitý
	fluorid vanadičitý	HoI <sub>3</sub>	
CuI			fluorid protaktiničitý
	fluorid ameritý	IrF <sub>5</sub>	
VBr <sub>2</sub>			jodid ortuťný = jodid diortuťný = jodid diortute(2+)
	fluorid tálly	MoCl <sub>4</sub>	
AcI <sub>3</sub>			chlorid uhličité (tetrachlórmetán)

	bromid skanditý	CaCl <sub>2</sub>	
MnCl <sub>3</sub>			fluorid lutecitý
	bromid uranitý	AlCl <sub>3</sub>	
NbBr <sub>4</sub>			jodid neptunitý
	tiokyanatan (rodanid) strieborný	KF	
TaBr <sub>3</sub>			chlorid chromičitý
	jodid horečnatý	RuI <sub>3</sub>	
SeBr <sub>4</sub>			jodid prometitý
	bromid hydrazínia	NH <sub>4</sub> F	
TiBr <sub>3</sub>			chlorid rubídny
	kyanid platnatý		

Tabuľka 4.: Príklady na precvičenie názvoslovia oxidov a hydroxidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
UO <sub>2</sub>			oxid kremičitý
	oxid réniový	Zr(OH) <sub>4</sub>	
O <sub>2</sub> F <sub>2</sub>			oxid niklitý
	oxid ruteničelý	Nb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
RbOH			oxid samaritý
	oxid fosforitý	Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
CaO			hydroxid inditý
	peroxid vodíka	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
Cf <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			hydroxid kademnatý
	oxid chromičitý	TiOH	
Rb <sub>2</sub> O			oxid dusný
	oxid paládnatý	Ag <sub>2</sub> O	
TiO			oxid kobaltnatý
	hydroxid horečnatý	H <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
Fr <sub>2</sub> O			hydroxid antimonitý
	oxid terbitý	Nb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
Li <sub>2</sub> O			oxid praeodymičitý
	oxid železnatý	UO <sub>3</sub>	
TcO <sub>2</sub>			oxid ruteničitý
	oxid nikelnatý	B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
Tm <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			oxid uraničelý
	hydroxid ytritý	AmO <sub>2</sub>	
Dy <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			hydroxid železnatý
	oxid ceričitý	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	

$\text{Cl}_2\text{O}$			oxid arzenitý
	oxid cínatý	$\text{Bi}(\text{OH})_3$	
$\text{Pd}(\text{OH})_2$			hydroxid lantanitý
	oxid poloničitý	$\text{ZrO}_2$	
$\text{Ba}(\text{OH})_2$			tetraoxid didraslíka
	oxid praeodymitý	$\text{Re}_2\text{O}_7$	
$\text{Ce}(\text{OH})_3$			oxid meďnatý
	oxid antimoničitý	$\text{Ce}_2\text{O}_3$	
$\text{SO}_2$			oxid manganitý
	oxid neptuničitý	$\text{MnO}$	
$\text{BeO}$			oxid talitý
	oxid ortuťný	$\text{Al}(\text{OH})_3$	
$\text{XeO}_4$			oxid iriditý
	oxid teluricitý	$\text{ZnO}$	
$\text{GeO}$			hydroxid mangánatý
	hydroxid zinočnatý	$\text{Ac}(\text{OH})_3$	
$\text{Eu}_2\text{O}_3$			oxid antimonitý
	oxid polónitý	$\text{PbO}$	
$\text{ThO}_2$			hydroxid lutecitý
	oxid inditý	$\text{Co}_2\text{O}_3$	
$\text{N}_2\text{O}_3$			hydroxid berýlnatý
	oxid vanádnatý	$\text{NbO}_2$	
$\text{N}_2\text{O}_4$			oxid deutérny
	hydroxid draselný	$\text{CdO}$	
$\text{Al}_2\text{O}_3$			oxid plutonicitý
	hydroxid cericitý	$\text{Pm}(\text{OH})_3$	
$\text{La}_2\text{O}_3$			hydroxid francný
	hydroxid chromitý	$\text{As}(\text{OH})_3$	
$\text{Cl}_2\text{O}_7$			oxid volframicitý
	oxid sodný	$\text{SeO}_3$	
$\text{PbO}_2$			oxid arzeničný
	oxid kuričitý	$\text{Au}(\text{OH})_3$	
$\text{TiO}_2$			oxid platicitý
	hydroxid galitý	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	
$\text{I}_2\text{O}_7$			oxid meďný
	oxid chlórnatý	$\text{Sr}(\text{OH})_2$	
$\text{Es}_2\text{O}_3$			hydroxid chrómnatý
	oxid reničitý	$\text{Ac}_2\text{O}_3$	

HfO <sub>2</sub>			hydroxid kobaltnatý
	oxid zlatný	Cs <sub>2</sub> O	
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			hydroxid kobaltitý
	oxid erbitý	Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	
ClO <sub>3</sub>			hydroxid vápenatý
	oxid neodymitý	In <sub>2</sub> O	
K <sub>2</sub> O			oxid strontnatý
	hydroxid sodný	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
Sb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			oxid fosforečný
	oxid wolfrámový	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
LiOH			oxid telurový
	hydroxid železitý	OsO <sub>4</sub>	
Sn(OH) <sub>2</sub>			oxid železitý
	oxid skanditý	SeO <sub>2</sub>	
OF <sub>2</sub>			oxid horečnatý
	oxid chromový	SO <sub>3</sub>	
CO			hydroxid scanditý
	oxid vanaditý	SnO <sub>2</sub>	
Ni(OH) <sub>2</sub>			oxid ytritý
	oxid dusičitý	PoO <sub>3</sub>	
Yb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			oxid kobaltito-kobaltnatý
	hydroxid cézny	Ta <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			oxid ortuťnatý
	oxid chloričitý	Br <sub>2</sub> O	
Tl <sub>2</sub> O			oxid uraničitý
	oxid róditý	Cm(OH) <sub>3</sub>	
MoO <sub>3</sub>			oxid galitý
	oxid chloritý	Pb(OH) <sub>2</sub>	
Pm <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			oxid vanadičitý
	oxid kúritý	BaO	
CO <sub>2</sub>			oxid xenónový
	oxid germaničitý	IrO <sub>2</sub>	
Bk <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			oxid dusnatý
	oxid gadolinitý	MnO <sub>2</sub>	

Tabuľka 5: Príklady na precvičenie názvoslovia sulfidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{NpS}_3$			sulfid bromný
	sulfid praeoditý	$\text{Cf}_2\text{S}_3$	
$\text{CdS}$			sulfid plutoničitý
	sulfid antimoničný	$\text{TiS}_2$	
$\text{EuS}$			sulfid yterbitý
	sulfid lantanitý	$\text{Mo}_2\text{S}_3$	
$\text{B}_2\text{S}_3$			sulfid zlatitý
	sulfid talitý	$\text{US}$	
$\text{MoS}_3$			sulfid seleničitý
	sulfid sodný	$\text{Tb}_2\text{S}_3$	
$\text{HfS}_2$			sulfid meďnatý
	disulfid uránu	$\text{PtS}_2$	
$\text{Au}_2\text{S}$			sulfid vanaditý
	sulfid volfrámový	$\text{Tl}_2\text{S}$	
$\text{OsS}_2$			sulfid technecitý
	sulfid samaritý	$\text{Tl}_2\text{S}$	
$\text{IrS}_2$			sulfid vápenatý
	sulfid železnatý	$\text{TiS}$	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}$			sulfid molybdeničitý
	sulfid kremičitý	$\text{Gd}_2\text{S}_3$	
$\text{Al}_2\text{S}_3$			sulfid cínnať
	sulfid vanádnatý	$\text{MgS}$	
$\text{Sb}_2\text{S}_3$			sulfid meďný
	sulfid inditý	$\text{P}_2\text{S}_5$	
$\text{SnS}_2$			sulfid ortuťnatý
	sulfid einsteinitý	$\text{GeS}_2$	
$\text{WS}_2$			sulfid ytritý
	pentasulfid sodný	$\text{FeS}_2$	
$\text{Ga}_2\text{S}_3$			sulfid paládnatý
	sulfid kobaltitý	$\text{Ag}_2\text{S}$	
$\text{As}_4\text{S}_4$			sulfid nikelnatý
	sulfid olovičitý	$\text{K}_2\text{S}$	
$\text{PbS}$			sulfid mangánatý
	sulfid strontnatý	$\text{As}_2\text{S}_3$	
$\text{Li}_2\text{S}$			sulfid bárnatý
	trisulfid uránu	$\text{P}_4\text{S}_{10}$	

$\text{Ir}_2\text{S}_3$			sulfid germanatý
	sulfid bizmutitý	$\text{ZrS}_2$	
$\text{CS}_2$			sulfid polónatý
	sulfid prometitý	$\text{ZnS}$	
$\text{As}_2\text{S}_5$			

Tabuľka 6.: Príklady na precvičenie názvoslovia nitridov, fosfidov a karbidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
TiC			nitrid strontnatý
	fosfid meďný	ScN	
AlP			fosfid kademnatý
	nitrid hlinitý	CeN	
UN			nitrid hafnitý
	karbid hafničitý	$\text{Mg}_3\text{P}_2$	
CrN			fosfid manganitý
	nitrid meďný	GaN	
CrP			nitrid titanitý
	nitrid kademnatý	NpN	
NbN			karbid berýlnatý
	nitrid boritý	$\text{Fe}_2\text{N}$	
YN			nitrid zinočnatý
	fosfid inditý	$\text{Li}_3\text{N}$	
NbP			nitrid kremičitý
	nitrid vápenatý	LaN	
$\text{Na}_3\text{P}$			fosfid zinočnatý
	karbid hlinitý	$\text{Fe}_2\text{P}$	
PrN			nitrid manganitý
	nitrid kremičitý	$\text{Ta}_3\text{N}_5$	
$\text{Ag}_3\text{N}$			nitrid ortuťnatý
	karbid kremičitý	VN	
$\text{Ba}_3\text{N}_2$			fosfid boritý
	nitrid germaničitý	$\text{Be}_3\text{N}_2$	
$\text{Ca}_3\text{P}_2$			fosfid manganitý
	karbid zirkoničitý	$\text{Mg}_3\text{N}_2$	
GaP			nitrid inditý
	nitrid draselný	MoC	
AmN			nitrid gadolinitý
	fosfid titanitý	NbN	

Tabuľka 7.: Príklady na precvičenie názvoslovia binárnych zlúčenín vodíka

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
H <sub>2</sub> S <sub>3</sub>			arzán
	hydrid zirkoničitý	SnH <sub>4</sub>	
RbH			indán
	disulfán	BeH <sub>2</sub>	
B <sub>2</sub> H <sub>6</sub>			selán = selenovodík
	hydrid lítny	SiH <sub>4</sub>	
CH <sub>4</sub>			oxidán (voda)
	hydrid sodný	AgH	
H <sub>2</sub> S <sub>4</sub>			alán
	digermán	P <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	
HBr			germán
	hydrid strontnatý	CuH	
H <sub>2</sub> S			hydrid uranitý
	pentasulfán	NH <sub>3</sub>	
CaH <sub>2</sub>			telán = telurovodík
	plumbán	BH <sub>3</sub>	
BaH <sub>2</sub>			fluorovodík
	fosfán = fosforovodík	SbH <sub>3</sub>	
HI			hydrid draselný
	chlorovodík		

Tabuľka 8.: Príklady na precvičenie názvoslovia zlúčenín s viacatómovými iónmi

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
NaN <sub>3</sub>			azid amónny = trinitrid(1-) amónny
	azid rubídny = trinitrid(1-) rubídny	HgN <sub>3</sub>	
CsI <sub>3</sub>			azid tálny = trinitrid(1-) tálny
	azid bárnatý = trinitrid(1-) bárnatý	KN <sub>3</sub>	
Ca(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			azid olovnatý = trinitrid(1-) olovnatý
	azid meďný = trinitrid(1-) meďný	Ag <sub>2</sub> C <sub>2</sub>	=
SrC <sub>2</sub>			azid cézny = trinitrid(1-) cézny
	acetylid sodný = dikarbid(2-) sodný	Cd(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
AuN <sub>3</sub>			azid ortuťnatý = trinitrid(1-) ortuťnatý
	acetylid berýlnatý = dikarbid(2-) berýlnatý	Hg <sub>2</sub> (N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	azid ortuťný = azid diortuťný = azid diortute(2+)
Cu <sub>2</sub> C <sub>2</sub>			acetylid vápenatý = dikarbid(2-) vápenatý

	<b>azid strieborný = trinitrid(1-) strieborný</b>	<b>Cu(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	
<b>NH<sub>4</sub>I<sub>3</sub></b>			

**Tabuľka 9.:** Príklady na precvičenie názvoslovia peroxidov, superoxidov a ozonidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
<b>HgO<sub>2</sub></b>			<b>peroxid strontnatý = dioxid(2-) strontnatý</b>
	<b>peroxid vápenatý = dioxid(2-) vápenatý</b>	<b>RbO<sub>2</sub></b>	
<b>Ca(O<sub>2</sub>)<sub>2</sub></b>			<b>ozonid vápenatý = trioxid(1-) vápenatý</b>
	<b>superoxid bárnatý = dioxid(1-) bárnatý</b>	<b>LiO<sub>2</sub></b>	
<b>KO<sub>3</sub></b>			<b>ozonid rubídny = trioxid(1-) rubídny</b>
	<b>peroxid bárnatý = dioxid(2-) bárnatý</b>	<b>BeO<sub>2</sub></b>	
<b>CsO<sub>2</sub></b>			<b>superoxid draselný = dioxid(1-) draselný</b>
	<b>ozonid lítny = trioxid(1-) lítny</b>	<b>NaO<sub>3</sub></b>	
<b>BaO<sub>2</sub></b>			<b>peroxid cézny = dioxid(2-) cézny</b>
	<b>peroxid strieborný = dioxid(2-) strieborný</b>	<b>Li<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>	
<b>K<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>			<b>ozonid amónny = trioxid(1-) amónny</b>
	<b>peroxid horečnatý = dioxid(2-) horečnatý</b>	<b>Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>	
<b>NaO<sub>2</sub></b>			<b>ozonid cézny = trioxid(1-) cézny</b>

**Tabuľka 10.:** Príklady na precvičenie názvoslovia binárnych nevalenčných zlúčenín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
<b>Mn<sub>4</sub>N</b>			<b>tetranitrid tetrasíry</b>
	<b>oxid hexanióbu</b>	<b>Ce<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	
<b>S<sub>4</sub>P<sub>4</sub></b>			<b>tetrasulfid molybdénu</b>
	<b>trifosfid dizlata</b>	<b>MoSi<sub>2</sub></b>	
<b>Cr<sub>2</sub>B</b>			<b>difosfid chrómu</b>
	<b>pentaborid ditiánu</b>	<b>Se<sub>4</sub>N<sub>4</sub></b>	
<b>Se<sub>2</sub>S<sub>6</sub></b>			<b>difosfid zirkónia</b>
	<b>trisulfid tetrafosforu</b>	<b>Sc<sub>2</sub>Se<sub>2</sub></b>	
<b>CuP<sub>2</sub></b>			<b>nitrid dichrómu</b>
	<b>hexaborid vápnika</b>	<b>CrB<sub>2</sub></b>	
<b>Co<sub>2</sub>P</b>			<b>dekasulfid trifosforu</b>

	karbid triželeza	$W_2C$	
$ThC_2$			fosfid trimedi
	dikarbid samária	$SrB_6$	
$SeC_2$			trikarbid železa
	dioxid nonarubídia	$CaSi_2$	
$TiN_2$			oktaoxid triuránu
	tetraborid trichrómu	$Fe_3S_4$	
$MnP_3$			karbid triniklu
	fosfid triželeza	$Pu_3S_4$	
$Ni_3S_2$			trisulfid tantalu
	silicid triželeza	$Ca_3N$	
$W_2P$			karbid dinióbu
$ZrN$		$Co_3S_4$	
	karbid tetrabóru		dikarbid heptachrómu
$Fe_2N$		$Cu_4O$	
	diantimonid chrómu		tetranitrid trikremíka
$Th_3N_4$		$Cr_3C_2$	
	karbid diberylia		silicid mangánu
$Mo_2C$		$K_3S_4$	
	dikarbid neodýmu		karbid tritítanu
$Co_2C$		$Mn_3C$	
	dikarbid lantánu		karbid ditantalu
$Ni_2P$		$TiFe_3$	

Tabuľka 11.: Príklady na precvičenie názvoslovia bezkyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$H_2Te$			kyanovodík alebo kyselina kyanovodíková
	rodanovodík alebo kyselina tiokyanatá (rodanovodíková)	$H_2Se$	
$HNCO$			jodovodík alebo kyselina jodovodíková
	bromovodík alebo kyselina bromovodíková	$HF$	
$HCl$			sulfán = sírovodík alebo kyselina sulfánová = kyselina sírovodíková
	dusíkovodík = azidovodík alebo kyselina dusíkovodíková (azidovodíková)		

Tabuľka 12.: Príklady na precvičenie názvoslovia kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
HBO <sub>2</sub>			kyselina trihydrogenfosforitá
	kyselina trihydrogenjodistá	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	
H <sub>6</sub> TeO <sub>6</sub>			kyselina bromičná
	kyselina chlorečná	HPO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> OsO <sub>5</sub>			kyselina trihydrogenantimonitá
	kyselina sírová	HAsO <sub>2</sub>	
H <sub>2</sub> PbO <sub>2</sub>			kyselina ruteničelá
	kyselina tetrahydrogenkremičitá	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	
H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub>			kyselina chloritá
	kyselina selénová	HMnO <sub>4</sub>	
H <sub>5</sub> IO <sub>6</sub>			kyselina siričitá
	kyselina bromitá	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	
HBrO <sub>4</sub>			kyselina telúrová
	kyselina dusičná	H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> WO <sub>4</sub>			kyselina dusná
	kyselina dusnatá	HIO <sub>4</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>			kyselina jodičná
	kyselina jódna	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>			kyselina arzeničná
	kyselina chlórna	HNO <sub>2</sub>	
HBrO			kyselina seleničitá
	kyselina trihydrogenfosforečná	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>			kyselina chloristá

Tabuľka 13.: Príklady na precvičenie názvoslovia aniónov kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
H <sub>2</sub> Si <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>			anión molybdénanový
	anión hydrogenmolybdénanový	H <sub>2</sub> I <sub>2</sub> O <sub>9</sub> <sup>2-</sup>	
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>			anión olovnatanový
	anión arzenitanový	H <sub>3</sub> B <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>-</sup>	
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>			anión kremičitanový(4-)
	anión trihydrogenmolybdénanový(1-)	HCr <sub>3</sub> O <sub>10</sub> <sup>-</sup>	
H <sub>2</sub> Mo <sub>3</sub> O <sub>11</sub> <sup>2-</sup>			anión dihydrogenboritanový(1-)
	anión hydrogenruteničelanový	HWO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	
H <sub>3</sub> SiO <sub>4</sub> <sup>-</sup>			anión hydrogenosmičelanový

	anión tetrafosforečnanový(6-)	$V_{10}O_{28}^{6-}$	
$HPO_4^{2-}$			anión dihydrogendiarzeničnanový(2-)
	anión boritanový	$HAs_2O_7^{3-}$	
$H_2PO_3^-$			anion osmičelanový
	anión hydrogentetraboritanový(1-)	$Cr_3O_{10}^{2-}$	
$H_2P_3O_{10}^{3-}$			anión dihydrogendibórnatánový(2-)
	anión arzenitanový(3-)	$HI_2O_9^{3-}$	
$MnO_4^-$			anión chrómanový
	anión fosforečnanový(3-)	$As_2O_7^{4-}$	
$N_2O_2^{2-}$			anión dihydrogenarzeničnanový(1-)
	anión hydrogendifosforičitanový(3-)	$ClO_4^-$	
$B_4O_7^{2-}$			anión pentahydrogentelúranový(1-)
	anión hydrogentrimolybdénanový(3-)	$HAsO_4^{2-}$	
$H_2SiO_4^{2-}$			anión hydrogentetrasíranový(1-)
	anión dihydrogenjodistanový(1-)	$SeO_3^{2-}$	
$HSi_2O_7^{5-}$			anión hydrogendibórnatánový(3-)
	anión trihydrogendekavanadičnanový(3-)	$HIO_6^{4-}$	
$HNO_2^-$			anión dusičnanový
	anión difosforičitanový(4-)	$H_4TeO_6^{2-}$	
$HSeO_3^-$			anión chlorečnanový
	anion dusnatánový	$H_3TeO_6^{3-}$	
$H_2V_{10}O_{28}^{4-}$			anión brómnanový
	anión ruteničelanový	$PO_3^-$	
$H_3P_2O_7^-$			anión arzeničnanový(3-)
	anión trihydrogendifosforečnanový(1-)	$H_2TeO_6^{4-}$	
$IO_4^-$			anión hydrogentelúranový
	anión tetrahydrogenjodistanový(1-)	$HIO_5^{2-}$	
$HS_3O_{10}^-$			anión hydrogendisíranový(1-)
	anion jodistanový(3-)	$CO_3^{2-}$	
$HPO_3^{2-}$			anión pentahydrogendekavanadičnanový(1-)
	anión dihydrogendifosforečnanový(2-)	$BrO_3^-$	
$H_2P_2O_7^{2-}$			anión tetrahydrogendekavanadičnanový(2-)
	anión hydrogendifosforečnanový(3-)	$HAsO_3^{2-}$	

$P_2O_7^{4-}$			<b>anión trihydrogentrifosforečnanový(2-)</b>
	<b>anión fosforitanový(3-)</b>	$HCr_2O_7^-$	
$HV_{10}O_{28}^{5-}$			<b>anión boritanový(3-)</b>
	<b>anión trisíranový(2-)</b>	$HN_2O_2^-$	
$H_2SbO_3^-$			<b>anión trihydrogendikremičitanový(3-)</b>
	<b>anión hydrogentrifosforečnanový(4-)</b>	$IO_3^-$	
$Si_2O_7^{6-}$			<b>anión telúranový(6-)</b>
	<b>anión hydrogenantimonitanový(2-)</b>	$TeO_4^{2-}$	
$HSiO_3^-$			<b>anión disíranový(2-)</b>
	<b>anión trifosforečnanový(5-)</b>	$HSeO_4^-$	
$HP_2O_7^{3-}$			<b>anión hydrogentetrachrómanový(1-)</b>
	<b>anión pentahydrogentetrafosforečnanový(1-)</b>	$ClO_2^-$	
$HSO_3^-$			<b>anión hydrogensíranový</b>
	<b>anión bromitanový</b>	$SO_4^{2-}$	
$SO_3^{2-}$			<b>anión hydrogenboritanový(2-)</b>
	<b>anión hydrogenkremičitanový</b>	$IO^-$	
$AsO_3^-$			<b>anión trihydrogendifosforičitanový(1-)</b>
	<b>anión trihydrogenjodistanový(2-)</b>	$B_2O_4^{4-}$	
$HPbO_2^-$			<b>anión dijodistanový(4-)</b>
	<b>anión bromistanový</b>	$WO_4^{2-}$	
$HCO_3^-$			<b>anión tetrachrómanový(2-)</b>
	<b>anión trihydrogendiarzeničnanový(1-)</b>	$SeO_4^{2-}$	
$SbO_3^{3-}$			<b>anión tetrahydrogentetrafosforečnanový(2-)</b>
	<b>anión difosforečnanový(4-)</b>	$H_5Si_2O_7^-$	
$HCrO_4^-$			<b>anión dihydrogenarzenitanový(1-)</b>
	<b>anión trihydrogendijodistanový(1-)</b>	$S_4O_{13}^{2-}$	
$SiO_3^{2-}$			<b>anión dusnanový</b>
	<b>anión hydrogenteluričitanový</b>	$H_3P_4O_{13}^{3-}$	
$Mo_3O_{11}^{4-}$			<b>anión hydrogendisiričitanový(1-)</b>
	<b>anión hydrogentetrafosforečnanový(5-)</b>	$H_2P_4O_{13}^{4-}$	
$IO_6^{5-}$			<b>anión chlórnanový</b>
	<b>anión tetrahydrogentrifosforečnanový(1-)</b>	$TeO_3^{2-}$	

$\text{H}_2\text{PO}_4^-$			anión disiričitanový(2-)
	anión tetrahydrogendikremičitanový(2-)	$\text{HTeO}_6^{5-}$	
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6^{2-}$			anión dihydrogenjodistanový(3-)

Tabuľka 14.: Príklady na precvičenie názvoslovia peroxokyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$			kyselina peroxosírová (Caroova)
	kyselina peroxouhličítá	$\text{HNO}_3$	
$\text{H}_2\text{SO}_6$			kyselina diperoxouhličítá
	kyselina trihydrogenperoxofosforečná	$\text{HNO}_4$	
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_8$			

Tabuľka 15.: Príklady na precvičenie názvoslovia tiokyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{H}_2\text{MoO}_2\text{S}_2$			kyselina ditiobismutitá
	kyselina tiosírová	$\text{H}_2\text{S}_5\text{O}_6$	
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$			kyselina tritiouhličítá
	kyselina tritiociničítá	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_2$	
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$			kyselina tetracionová
	kyselina hexationová	$\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_6$	
$\text{HSbOS}$			kyselina trihydrogenditiofosforečná
	kyselina tiokyanatá	$\text{H}_3\text{AsS}_4$	

Tabuľka 16.: Príklady na precvičenie názvoslovia derivátov kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{HSO}_3(\text{N}_2\text{H}_3)$			kyselina amidosírová
	kyselina chloridosírova	$\text{HSO}_3\text{F}$	
$(\text{HSO}_3)_2\text{NH}$			kyselina dihydrogenfluoridofosforečná

Tabuľka 17.: Príklady na precvičenie názvoslovia polykyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$			kyselina hexahydrogendekavanadičná
	kyselina dihydrogentetraboritá	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	
$\text{H}_6\text{P}_4\text{O}_{13}$			kyselina tetrahydrogendibórnatá
	kyselina dihydrogentrisírová	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$	
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$			kyselina dihydrogendichrómová

	kyselina dihydrogentrichrómová	$H_4P_2O_7$	
$H_2S_4O_{13}$			kyselina dihydrogendisiričitá
	kyselina tetrahydrogendijodistá	$H_2N_2O_2$	
$H_5P_3O_{10}$			kyselina dihydrogentetrachrómová
	kyselina tetrahydrogendiarzeničná	$H_4Mo_3O_{11}$	

Tabuľka 18.: Príklady na precvičenie názvoslovia solí kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$Zn(NO_3)_2$			fosforečnan trisodný = fosforečnan(3-) sodný
	jodičnan bárnatý	$In(NO_3)_3$	
$Ag_3AsO_4$			dušičnan horečnatý
	síran chrómnatý	$CsNO_3$	
$Eu_2(SO_4)_3$			chloristan cézny
	fosforečnan yterbitý	$MgTiO_3$	
$TiClO_4$			uránan sodný
	diuránan disodný = diuránan(2-) sodný	$NaAlO_2$	
$LiNO_3$			dichróman diamónny = dichróman(2-) amónny = dichróman(2-) amónia
	manganistan sodný	$NaClO$	
$AgClO_4$			fosforečnan trikobaltnatý = fosforečnan(3-) kobaltnatý
	chloristan amónny = chloristanamónia	$HgSO_4$	
$ZnSeO_3$			síran železnatý
	uhličitan ortuťný	$Fe(NO_3)_3$	
$Cs_2CO_3$			arzenitan draselný
	volfráman strontnatý	$K_2S_2O_8$	
$(NH_4)_2SO_4$			molybdénan strontnatý
	dichróman olovnatý	$Cd(NO_3)_2$	
$Gd_2(SO_4)_3$			dušičnan kalifornitý
	síran nikelnatý	$Cu(ClO_4)_2$	
$NaIO$			dušičnan europitý
	dušičnan hlinitý	$AgNO_2$	
$Cu(NO_3)_2$			síran lítny
	siričitan zinočnatý	$CoCO_3$	
$BaFeO_4$			volfráman zirkoničitý
	síran chromitý	$LiClO_4$	

<b>AgMnO<sub>4</sub></b>			<b>chloritan draselný</b>
	<b>síran einsteinitý</b>	<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub></b>	
<b>HgSO<sub>4</sub></b>			<b>uhlíčan stříborný</b>
	<b>dusičnan ceričitý</b>	<b>K<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub></b>	
<b>Hg<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>			<b>dusičnan draselný</b>
	<b>fosforečnan trihorečnatý = fosforečnan(3-) horečnatý</b>	<b>Ca(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	
<b>Th(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>			<b>síran kademnatý</b>
	<b>síran yterbitý</b>	<b>SmPO<sub>4</sub></b>	
<b>NaReO<sub>4</sub></b>			<b>síran bizmutitý</b>
	<b>chróman cézny</b>	<b>NaClO<sub>4</sub></b>	
<b>Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>			<b>chróman vápenatý</b>
	<b>chróman sodný = chróman disodný</b>	<b>Ce(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	
<b>Cr(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>			<b>titaničitan bárnatý</b>
	<b>zirkoničitan strontnatý</b>	<b>CuCO<sub>3</sub></b>	
<b>SrCO<sub>3</sub></b>			<b>jodistan draselný</b>
	<b>síran praeodymitý</b>	<b>NH<sub>4</sub>MnO<sub>4</sub></b>	
<b>Ce<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>			<b>kremičitan tetrasodný = kremičitan(4-) sodný</b>
	<b>difosforečnan dimangánatý = difosforečnan(4-) mangánatý</b>	<b>Ag<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	
<b>Pr(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>			<b>dusičnan skanditý</b>
	<b>síran ceričitý</b>	<b>PdSO<sub>4</sub></b>	
<b>Fr<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>			<b>chlorečnan lítny</b>
	<b>titaničitan sodný</b>	<b>Ag<sub>2</sub>WO<sub>4</sub></b>	
<b>KMnO<sub>4</sub></b>			<b>uhlíčan praeodymitý</b>
	<b>chloristan vápenatý</b>	<b>EsPO<sub>4</sub></b>	
<b>Ba(ClO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>			<b>chloristan bárnatý</b>
	<b>kremičitan zirkoničitý</b>	<b>NH<sub>4</sub>ClO<sub>3</sub></b>	
<b>PmPO<sub>4</sub></b>			<b>fosforečnan trikademnatý = fosforečnan(3-) kademnatý</b>
	<b>fosforečnan trilitny = fosforečnan(3- ) lítny</b>	<b>RbClO<sub>4</sub></b>	
<b>K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>			<b>uhlíčan einsteinitý</b>
	<b>jodičnan sodný</b>	<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	
<b>Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub></b>			<b>dichróman disodný = dichróman(2- sodný</b>
	<b>síran strontnatý</b>	<b>Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	
<b>NH<sub>4</sub>NO<sub>2</sub></b>			<b>síran talitý</b>
	<b>dusičnan samaritý</b>	<b>MgCO<sub>3</sub></b>	

$\text{Na}_2\text{MnO}_4$			síran terbitý
	dusičnan kobaltnatý	$\text{ZnWO}_4$	
$\text{Na}_2\text{SeO}_3$			fosforečnan(3-) lantanitý
	dusičnan amónny = dusičnan amónia	$\text{Tl}_2\text{CO}_3$	
$\text{HgCrO}_4$			renistan sodný
	síran kobaltnatý	$\text{Zn}_2\text{P}_2\text{O}_7$	
$\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$			chlorečnan sodný
	uhličitan bárnatý	$\text{Mn}_3(\text{PO}_4)_2$	
$\text{Tb}(\text{NO}_3)_3$			síran sodný = síran disodný
	chlorečnan draselný	$\text{K}_3\text{AsS}_3$	
$\text{CaSiO}_3$			fosforečnan trivápenatý = fosforečnan(3-) vápenatý
	dusičnan tálny	$\text{Na}_2\text{SiO}_3$	
$\text{Ce}_2(\text{CO}_3)_3$			zirkoničitan horečnatý
	síran cézny	$\text{SnSO}_4$	
$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_7$			uhličitan prometitý
	bromistan sodný	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$			síran vápenatý
	dusičnan strieborný	$\text{Ga}(\text{NO}_3)_3$	
$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$			síran francný
	kremičitan hafnatý	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$	
$\text{Yb}(\text{NO}_3)_3$			difosforečnan dibárnatý = difosforečnan(4-) bárnatý
	síran meďnatý	$\text{FePO}_4$	
$\text{Sm}_2(\text{CO}_3)_3$			difosforečnan dihorečnatý = difosforečnan(4-) horečnantý
	chloristan horečnatý	$\text{K}_2\text{CO}_3$	
$\text{BaCrO}_4$			dusičnan berýlnatý
	molybdénan horečnatý	$\text{Pm}(\text{NO}_3)_3$	
$\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$			síran lantanitý
	volfráman vápenatý	$\text{SrTiO}_3$	
$\text{KIO}_3$			síran inditý
	chlorečnan strieborný	$\text{K}_3\text{AsS}_4$	
$\text{PbCO}_3$			fosforečnan gadolinitý
	chróman amónny = chróman diamónny	$\text{Ag}_3\text{PO}_4$	
$\text{BaCr}_2\text{O}_7$			volfráman draselný
	peroxidisíran disodný = peroxidisíran(2-) sodný	$\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	
$\text{Li}_2\text{SO}_3$			dusičnan vápenatý

	síran antimonitý	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	
$\text{K}_3\text{PO}_4$			jodistan sodný
	chloristan titaničitý	$\text{Gd}_2(\text{CO}_3)_3$	
$\text{Eu}(\text{ClO}_4)_3$			uhličitan lantanitý
	fosforečnan(3-) hlinitý	$\text{Tl}_2\text{SO}_4$	
$\text{HoPO}_4$			uhličitan yterbitý
	difosforečnan divápenatý = difosforečnan(4-) vápenatý	$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	
$\text{Es}(\text{NO}_3)_3$			disiričitan disodný = disiričitan(2-) sodný
	fosforečnan tribárnatý = fosforečnan(3-) bárnatý	$\text{Tb}_2(\text{CO}_3)_3$	
$\text{NaBrO}_2$			volfráman sodný
	kremičitan mangánatý	$(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$	
$\text{NaClO}_2$			uhličitan berýlnatý
	dusičnan bizmutitý	$\text{Gd}(\text{NO}_3)_3$	
$\text{K}_2\text{FeO}_4$			fosforečnan(3-) praeodymitý
	bromičnan sodný	$\text{BaSO}_4$	
$\text{Y}_2(\text{SO}_4)_3$			síran samaritý
	selenan železnatý	$\text{K}_2\text{SO}_3$	
$\text{KNO}_2$			siričitan berýlnatý
	kremičitan strontnatý	$\text{MgSO}_4$	
$\text{EuSO}_4$			dichróman didraselný = dichróman(2-) draselný
	uhličitan zinočnatý	$\text{K}_2\text{CrO}_4$	
$\text{MgSiO}_3$			fosforečnan(3-) terbitý
	síran rubídny	$\text{CrCO}_3$	
$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$			fosforečnan(3-) kalifornitý
	tetraboritan disodný = tetraboritan(2-) sodný	$\text{CdCO}_3$	
$\text{LiClO}$			mangánan bárnatý
	bizmutičnan sodný	$\text{Ti}(\text{NO}_3)_4$	
$\text{NaNO}_3$			boritan sodný
	arzenitan trisťrieborný = arzenitan(3-) sťrieborný	$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_4$	
$\text{Na}_2\text{MoO}_4$			uhličitan lítny
	dusičnan rubídny	$\text{Ho}_2(\text{SO}_4)_3$	
$\text{NH}_4\text{VO}_3$			síran hlinitý
	bromičnan sťrieborný	$\text{Tl}(\text{NO}_3)_3$	

$\text{CaCO}_3$			fosforečnan tristrontnatý = fosforečnan(3-) strontnatý
	disiričitan didraselný = disiričitan(2-) draselný	$\text{KVO}_3$	
$\text{Ag}_2\text{SO}_3$			siričitan amónny = siričitan diamónny
	arzeničnan(3-) ytritý	$\text{MnCO}_3$	
$\text{NaAsO}_2$			dušičnan holmitý
	bromičnan draselný	$\text{PbCrO}_4$	
$\text{Eu}(\text{IO}_3)_3$			síran galitý
	síran berýlnatý	$\text{Ag}_2\text{CrO}_4$	
$\text{MnSO}_4$			siričitan disodný
	chloristan draselný	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$	
$\text{BeFeO}_3$			dušitan sodný
	uhličitan železnatý	$\text{Y}(\text{NO}_3)_3$	
$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$			molybdénan sodný = molybdénan disodný
	brómnan sodný	$\text{NaTcO}_4$	
$\text{ZnSeO}_4$			volfráman horečnatý
	síran prometitý	$\text{ZnSO}_4$	
$\text{KAlSi}_3\text{O}_8$			dušičnan kademnatý
	síran lantanitý	$\text{Ho}_2(\text{CO}_3)_3$	
$\text{KBrO}_4$			síran kobaltitý
	chlórnan vápenatý	$\text{NaAlO}_2$	
$\text{Cf}_2(\text{SO}_4)_3$			dušičnan lítny
	uhličitan nikelnatý	$\text{NH}_4\text{TcO}_4$	
$\text{La}(\text{NO}_3)_3$			

Tabuľka 19.: Príklady na precvičenie názvoslovia hydrogenolí

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$			bis(dihydrogenfosforečnan) cínatý
	tetrahydrogentelúran dicézný = tetrahydrogentelúran(2-) cézný	$\text{K}_2\text{H}_3\text{IO}_6$	
$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$			hydrogenuhličitan bárnatý
	hydrogensíran tálly	$\text{PbHAsO}_4$	
$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$			hydrogenuhličitan draselný
	dihydrogendifosforečnan disodný = dihydrogendifosforečnan(2-) sodný	$\text{RhH}_2\text{PO}_4$	
$\text{RbHSO}_4$			hydrogensíran vápenatý
	hydrogenuhličitan sodný	$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	

$\text{CsHCO}_3$			hydrogenfosforečnan(2-) olovnatý
	hydrogenfosforečnan dicézný = hydrogenfosforečnan(2-) cézna	$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$			hydrogenselenan draselný
	dihydrogenarzeničnan(1-) sodný	$\text{Ag}_2\text{HPO}_4$	
$\text{SrHPO}_4$			hydrogensíran draselný
	tetrahydrogentelúran dilítny = tetrahydrogentelúran(2-) lítny	$\text{NH}_4\text{HSO}_3$	
$\text{MgHPO}_4$			hydrogenfosforečnan(2-) cínatý
	hydrogenarzeničnan disodný	$\text{TiH}_2\text{PO}_4$	
$\text{NaHSO}_3$			hydrogenfosforitan olovnatý
	dihydrogenarzeničnan amónny	$\text{KH}(\text{IO}_3)_2$	
$\text{CaHPO}_4$			hydrogenuhlčitan strontnatý
	hydrogensiričitan draselný	$\text{Li}_2\text{HPO}_4$	
$\text{N}_2\text{H}_5\text{HSO}_4$			hydrogenfosforečnan(2-) bárnatý
	dihydrogenfosforitan draselný	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	
$\text{K}_2\text{HPO}_4$			dihydrogenfosforečnan(1-) draselný
	hydrogenarzeničnan draselný	$\text{CsHSO}_4$	
$\text{NaH}_2\text{PO}_4$			hydrogenfosforečnan radnatý
	hydrogenfosforečnan disodný = hydrogenfosforečnan(2-) sodný	$\text{NaHSO}_4$	
$\text{NH}_4\text{HCO}_3$			hydrogensíran lítny
	dihydrogenarzeničnan(1-) draselný	$\text{NH}_4\text{HSO}_4$	
$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$			hydrogenarzeničnan diamónny = hydrogenarzeničnan(2-) amónny
	hydrogenjodistan distrieborný = hydrogenjodistan(2-) strieborný	$(\text{NH}_4)\text{H}_2\text{PO}_4$	

Tabuľka 20.: Príklady na precvičenie názvoslovia podvojných a zmiešaných solí

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{MoF}_2(\text{O})_2$			fluorid-oxid neodymitý
	dichlorid-dijodid ciničitý	$(\text{NH}_4)_2\text{Cd}(\text{SO}_4)_2$	
$\text{CBr}_2(\text{O})$			bromid-telurid bizmutitý
	chlorid-oxid kalifornitý	$\text{SmF}(\text{O})$	
$\text{V}_6\text{O}_{13}$			selenan olovnato-dirubídny = bis(selenan) olovnato-dirubídny
	chlorid-oxid holmitý	$\text{TbO}(\text{OH})$	
$\text{SmBr}(\text{O})$			trifluorid-oxid vanadičný
	síran amónno-železitý	$\text{BeAl}_2(\text{O})_4$	
$\text{Al}_2\text{Co}(\text{O})_4$			oxid titaničito-železnatý

	fosforečnan(3-) sodno-vápenatý	CaCr(O) <sub>3</sub>	
EuCl(O)			bromid-oxid prometitý
	hydroxid-oxid ytritý	CeBr(O)	
LuO(OH)			chlorid-oxid lantanitý
	oxid titaničito-vápenatý	NdBr(O)	
COS			chlorid-oxid bizmutitý
	fluorid-oxid ceritý	HoO(OH)	
Pb <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>			uhličitan horečnato-disodný = bis(uhličitan) horečnato-disodný
	chlorid dihorečnato-vápenatý	NpF <sub>2</sub> (O) <sub>2</sub>	
ErCl(O)			fluorid-oxid ytritý
	chlorid-oxid plutonitý	PrO(OH)	
VBr <sub>3</sub> (O)			dihydroxid-bis(uhličitan) olovnatý = dihydroxid-bis(uhličitan) triolovnatý
	fluorid-oxid holmitý	CBr <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	
BiTe			dibromid-oxid seleničitý
	chlorid-hydroxid meďnatý	Cu <sub>2</sub> Br(OH) <sub>3</sub>	
VCl <sub>3</sub> (O)			uhličitan trihorečnato-vápenatý = tetrakis(uhličitan) trihorečnato-vápenatý
	tetraoxid diindito-vápenatý	ErO(OH)	
MgCl(OH)			trichlorid-jodid uhličitý
	dibromid-dijodid ciničitý	MgPb(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
Na <sub>6</sub> ClF(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>			oxid mangánato-divanaditý
	hydroxid-oxid gadolinitý	BiIS	
SCl <sub>2</sub> (O)			trichlorid-oxid fosforečný
	síran chromito-sodný	VF <sub>2</sub> (O)	
CaCl(ClO)			jodid-oxid kalifornitý
	selenid-sulfid uhličitý	Th(O)S	
Cu <sub>2</sub> Cl(OH) <sub>3</sub>			bromid-oxid yterbitý
	chlorid-oxid američitý	PbI(OH)	
YbBr(O)			dichlorid-oxid zirkoničitý
	oxid horečnato-titaničitý	BkI(O)	
LaF(O)			fluorid-oxid gadolinitý
	síran diamónno-olovnatý	AmCl <sub>2</sub> (O)	
PCl <sub>3</sub> S			trifluorid-sulfid fosforečný
	dichlorid-oxid uhličitý	SnBrCl <sub>3</sub>	
Na <sub>6</sub> BrCl(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>			sulfid-telurid uhličitý
	síran draselno-chromitý	SF <sub>4</sub> (O)	

<b>VF<sub>2</sub>(O)</b>			<b>bromid-sulfid bizmutitý</b>
	<b>jodid-oxid bizmutitý</b>	<b>Ca<sub>5</sub>Cl(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
<b>NbBr<sub>3</sub>(O)</b>			<b>oxid diborito-vápenatý</b>
	<b>bromid-oxid lantanitý</b>	<b>VCl<sub>2</sub>(O)</b>	
<b>Ca<sub>5</sub>F(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>			<b>hydroxid-oxid europitý</b>
	<b>chlorid-trioxid reničitý</b>	<b>CF<sub>3</sub>I</b>	
<b>PmCl(O)</b>			<b>jodid-oxid plutonitý</b>
	<b>hydroxid-oxid lantanitý</b>	<b>Ca<sub>5</sub>Cl(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
<b>NbCl(O)</b>			<b>fluorid-oxid prazeodymitý</b>
	<b>chlorid-oxid antimonitý</b>	<b>GdBr(O)</b>	
<b>SeCl<sub>2</sub>(O)</b>			<b>oxid diantimonito-diantimoničný</b>
	<b>trichlorid-oxid neodymičný</b>	<b>ClF(O)<sub>2</sub></b>	
<b>SF<sub>2</sub>(O)</b>			<b>fluorid-oxid kalifornitý</b>
	<b>chlorid-oxid samaritý</b>	<b>PuF(O)</b>	
<b>SnBr<sub>3</sub>Cl</b>			<b>bromid-oxid vanaditý</b>
	<b>fluorid-trioxid chloristý</b>	<b>KMgBr<sub>3</sub></b>	
<b>K<sub>2</sub>Mn(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>			<b>síran didraselno-olovnatý = bis(síran) didraselno-olovnatý</b>
	<b>tetrafluorid-oxid xenónový</b>	<b>TmO(OH)</b>	
<b>BkBr(O)</b>			<b>chlorid-sulfid bizmutitý</b>
	<b>difluorid-dioxid-sírový</b>	<b>TbBr(O)</b>	
<b>Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>			<b>dichlorid-oxid protaktiničitý</b>
	<b>fluorid-oxid bizmutitý</b>	<b>NaSrPO<sub>4</sub></b>	
<b>NpCl<sub>2</sub>(O)</b>			<b>oxid-sulfid zirkoničitý</b>
	<b>fluorid-chlorid olovnatý</b>	<b>CB<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub></b>	
<b>YCl(O)</b>			<b>oxid-sulfid plutoničitý</b>
	<b>bromid-oxid plutonitý</b>	<b>CCl<sub>2</sub>S</b>	
<b>COSe</b>			<b>hydroxid hlinito-divápenatý</b>
	<b>dichlorid-dioxid sírový</b>	<b>Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	
<b>KSrPO<sub>4</sub></b>			<b>tetrafluorid-oxid wolfrámový</b>
	<b>bromid-oxid prazeodymitý</b>	<b>NdCl(O)</b>	
<b>CdCl(OH)</b>			<b>chlorid-oxid dysprozitý</b>
	<b>chlorid-oxid ceritý</b>	<b>VCl(O)</b>	
<b>ReF<sub>4</sub>(O)</b>			<b>fosforečnan(3-) amónno- horečnatý</b>
	<b>bromid-trifluorid uhličitý</b>	<b>BaNb<sub>2</sub>(O)<sub>6</sub></b>	
<b>AcBr(O)</b>			<b>dichlorid-dioxid molybdénový</b>
	<b>fluorid-oxid aktinitý</b>	<b>DyO(OH)</b>	

CfBr(O)			hydroxid-oxid hlinitý
	trichlorid-fluorid uhličítý	CClF <sub>3</sub>	
NdO(OH)			hydroxid-oxid samarítý
	tribromid-fluorid fosforečný	VO(OH) <sub>2</sub>	
SBr <sub>2</sub> (O)			dichlorid-dioxid volfrámový
	síran draselno-hlinitý = bis(síran) draselno-hlinitý	TbCl(O)	
MgAl <sub>2</sub> (O) <sub>4</sub>			dibromid-dijodid ciničitý
	chlorid-oxid aktinítý	(NH <sub>4</sub> )NaHPO <sub>4</sub>	
EuBr(O)			chlorid-selenid bizmutitý
	oxid-selenid uhličítý	Bi <sub>2</sub> O <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
MnAl <sub>2</sub> (O) <sub>4</sub>			fluorid-tris(fosforečnan) pentavápenatý = fluorid-tris(fosforečnan(3-)) vápenatý
	oxid dichromito-zinočnatý	Sb <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> (O) <sub>5</sub>	
WBr <sub>4</sub> (O)			difluorid-bis(uhličitan) meďnatý = difluorid-bis(uhličitan) trimeďnatý
	fluorid horečnato-sodný	ScO(OH)	
AgK(O)			hydroxid-oxid manganitý
	oxid-síran titaničitý	CBrCl <sub>3</sub>	
BiISe			síran didraselno-horečnatý = bis(síran) didraselno-horečnatý
	chlorid-oxid gadolinitý	CaMg(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
BiBrSe			tetrafluorid-oxid molybdénový
	chlorid-oxid vanaditý	Ce(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> (NO <sub>3</sub> ) <sub>6</sub>	
CCl <sub>2</sub> F <sub>2</sub>			uhličitan draselno-sodný
	bromid-oxid erbítý	SrNb <sub>2</sub> (O) <sub>6</sub>	
BkCl(O)			tetrachlorid-oxid volfrámový
	bromid-oxid bizmutitý	YbO(OH)	
YBr(O)			

Tabuľka 21.: Príklady na precvičenie názvoslovia kryštallohydrátov

Vzorec	Názov
Na <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub> ·10H <sub>2</sub> O	
	trihydrát chloristanu bárnateho
CaS <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ·4H <sub>2</sub> O	
	oktahydrát fosforečnanu trinikelnateho = oktahydrát fosforečnanu(3-) nikelnatého
La(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	
	dodekahydrát arzeničanu trisodného = dodekahydrát arzeničnanu(3-) sodného

$\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dodekahydrát síranu róditého
$\text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát síranu terbitého
$\text{Li}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát manganistanu lítneho
$\text{AlBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát dusičnanu róditého
$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chloridu železitého
$\text{AsPO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	
	dekahydrát vanadičnanu trisodného = dekahydrát vanadičnanu(3-) sodného
$\text{CaSO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát bromidu ytritého
$\text{MnSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chloridu chromitého
$\text{BeCO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát bromičnanu ytritého
$\text{SmBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát jodidu hlinitého
$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	
	hemihydrát fosforečnanu(3-) ameritého
$\text{FeCl}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát boritanu sodného
$\text{Na}_2\text{SeO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát bis(dihydrogenfosforečnanu) mangánatého = trihydrát dihydrogenfosforečnanu(1-) mangánatého
$\text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát dusičnanu zinočnatého
$\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	seskvihydrát uhličitanu draselného
$\text{GdBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát jodičnanu kobaltnatého
$\text{AgF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát chlorečnanu kademnatého
$\text{RaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát dusičnanu ytritého
$\text{Sc}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	

	heptahydrát hydrogenfosforečnanu disodného = heptahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) sodného
$\text{PrCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát síranu uraničitého
$\text{Sc}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát dihydrogenfosforečnanu(1-) sodného
$\text{Na}_3\text{SbS}_4 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát trihydroxid-chloridu horečnatého
$\text{ThF}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát seleničitanu med'natého
$\text{NaHSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát bromidu horečnatého
$\text{Na}_6\text{W}_7\text{O}_{24} \cdot 16\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát síranu praeodymitého
$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát dusičnanu lutecitého
$\text{SrCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát chloridu nikelnatého
$\text{Na}_4\text{XeO}_6 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát heptamolybdénanu hexaamónneho = tetrahydrát heptamolybdénanu(6-) amónneho
$\text{IrBr}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát dusičnanu toričitého
$\text{Na}_2\text{U}_2\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát jodidu vápenatého
$\text{Nd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát síranu med'natého
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát ditionanu sodného
$\text{CfBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chloristanu med'natého
$\text{Ho}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát selenanu gadolinitého
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát bromidu lantanitého
$\text{AlNa}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát hydrogenfosforečnanu(2-) vápenatého
$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	

	heptahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) horečnatého
$Mg(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$	
	dodekahydrát antimoničnanu horečnatého
$LiCl \cdot 3H_2O$	
	dihydrát chloridu mangánatého
$La(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$	
	trihydrát kyanidu zlatitého
$Ca(IO_3)_2 \cdot 6H_2O$	
	hexahydrát chloridu kobaltnatého
$CaSeO_4 \cdot 2H_2O$	
	dihydrát bromidu bárnatého
$MnSO_4 \cdot 7H_2O$	
	heptahydrát bromidu ceritého
$K_2SnS_3 \cdot 3H_2O$	
	nonahydrát jodidu ceritého
$NaHS \cdot 2H_2O$	
	oktahydrát síranu erbitého
$Mg(NH_4)AsO_4 \cdot 6H_2O$	
	hexahydrát chloristanu ortuťnatého
$MgSO_4 \cdot 6H_2O$	
	tetrahydrát dusitanu vápenatého
$CaCO_3 \cdot 6H_2O$	
	oktahydrát síranu samaritého
$La_2(CO_3)_3 \cdot 8H_2O$	
	monohydrát síranu kademnatého
$FeCl_2 \cdot 2H_2O$	
	dihydrát siričitanu draselného
$Na_2CrO_4 \cdot 10H_2O$	
	tetrahydrát fosforečnanu trizinočnatého = tetrahydrát fosforečnanu(3-) zinočnatého
$YbCl_3 \cdot 6H_2O$	
	hexahydrát chloridu neodymitého
$Mg(BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$	
	dihydrát dihydrogenfosforečnanu(1-) sodného
$Na_4P_2O_7 \cdot 10H_2O$	
	trihydrát fluoridu hlinitého
$CoBr_2 \cdot 6H_2O$	
	hexahydrát uhličitanu draselno-sodného

<b>MnBr<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>dihydrát chloridu radnatého</b>
<b>ZnSeO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>dihydrát bromidu sodného</b>
<b>TmCl<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>hexahydrát chloristanu nikelnatého</b>
<b>Zr(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>hexahydrát chlorečnanu horečnatého</b>
<b>Zr(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>tetrahydrát síranu železnatého</b>
<b>Na<sub>2</sub>S·5H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>tetrahydrát chloridu železnatého</b>
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>hexahydrát chloridu terbitého</b>
<b>ErBr<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>dihydrát jodistanu sodného</b>
<b>FeBr<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>trihydrát hydrogenfosforečnanu(2-) mangánatého</b>
<b>NaH<sub>2</sub>AsO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>monohydrát chloridu lítneho</b>
<b>Co(CN)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>monohydrát bromičnanu olovnatého</b>
<b>NiSO<sub>4</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>pentahydrát jodičnanu sodného</b>
<b>LaCl<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>oktahydrát síranu lutecitého</b>
<b>Pr(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>tetrahydrát selenanu zirkoničitého</b>
<b>NiSO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>trihydrát tiokyanatanu mangánatého</b>
<b>NiSeO<sub>4</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>dihydrát jodidu sodného</b>
<b>NdCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>nonahydrát dusičnanu železitého</b>
<b>Y(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>tetrahydrát síranu plutoničitého</b>
<b>Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	
	<b>dihydrát jodičnanu nikelnatého</b>

$\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát síranu diamónno-železnatého
$\text{Gd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	hemihydrát fosforečnanu(3-) plutonitého
$\text{Na}_3\text{AsS}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát bromičnanu ceritého
$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát chloridu vápenatého
$\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát fosforečnanu(3-) dysprozitého
$\text{CuF}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
$\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát dusičnanu berýlnatého
	dihydrát bromičnanu ortuťnatého
$\text{LiI} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát dusičnanu železnatého
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát tiokyanatanu (rodanidu) bárnatého
$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát síranu ceritého
$\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dodekahydrát síranu draselno-chromitého
$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát jodičnanu ceritého
$\text{Li}_2\text{SeO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát xenoničelanu tetrasodného = hexahydrát xenoničelanu(4-) sodného
$\text{CaBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát jodičnanu sodného
$\text{Ba}(\text{ClO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát síranu yterbitého
$\text{Sn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	hemihydrát kyseliny trihydrogenarzeničnej
$\text{Gd}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chloridu draselno-horečnatého
$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát chloridu meďnatého
$\text{BF}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát tetraboritanu disodného = tetrahydrát tetraboritanu(2-) sodného
$\text{Mn}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	

	hexahydrát bromidu železitého
$\text{CeF}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát síranu železnatého
$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát uhličitanu horečnatého
$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát hydrogenfosforečnanu disodného = dihydrát hydrogenfosforečnanu(2-) sodného
$\text{ZnF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát arzeničnanu trikobaltnatého = oktahydrát arzeničnanu(3-) kobaltnatého
$\text{Al}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát tetraboritanu disodného = pentahydrát tetraboritanu(2-) sodného
$\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chlorečnanu měďnatého
$\text{CuCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát selenanu horečnatého
$\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát dusičnanu neodymitého
$\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát síranu berýlnatého
$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát manganistanu sodného
$\text{U}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát síranu horečnatého
$\text{FeF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát síranu zinočnatého
$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát síranu zinočnatého
$\text{CrPO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát tetratianu sodného
$\text{TiBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát difosforečnanu dinikelnatého = hexahydrát difosforečnanu(4-) nikelnatého
$\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát hexafluoridokremičitanu ortuťného = dihydrát hexafluoridokremičitanu diortuťného = dihydrát hexafluoridokremičitanu diortute(2+)
$\text{MgCO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát bromičnanu kobaltnatého

$\text{Zn}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát siričitanu zinočnatého
$\text{NiCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát chlórnanu sodného
$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát selenanu yterbitého
$\text{ErCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát dusičnanu dysprozitého
$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát uhličitanu dysprozitého
$\text{TlCl}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát jodičnanu měďnatého
$\text{Th}(\text{SeO}_4)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát chloristanu sodného
$\text{ZnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát síranu kobaltnatého
$\text{Ni}(\text{CN})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát bis(dihydrogenfosforečnanu(1-)) vápenatého
$\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát síranu ceričitého
$\text{Fe}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát síranu nikelnatého
$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát tetramolybdénanu disodného = hexahydrát tetramolybdénanu(2-) sodného
$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát hydrogeharzeničnanu(2-) horečnatého
$\text{MgSO}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát síranu lantanitého
$\text{Th}(\text{NO}_3)_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát bis(dihydrogenfosforečnanu(1-)) kademnatého
$\text{Ni}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát tiokyanatanu železitého
$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát síranu toričitého
$\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát uhličitanu ceritého
$\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	

	dihydrát fluoridu draselného
$Y_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$	
	tetrahydrát síranu horečnatého
$Pb(ClO_3)_2 \cdot H_2O$	
	trihydrát chloritanu sodného
$MnSO_4 \cdot H_2O$	
	tetrahydrát síranu róditého
$(NH_4)_2CO_3 \cdot H_2O$	
	monohydrát tris(hydrogenfosforitanu) dimanganitého
$BaI_2 \cdot 2H_2O$	
	pentahydrát síranu horečnatého
$Ca(HS)_2 \cdot 6H_2O$	
	oktahydrát hydroxidu strontnatého
$VF_3 \cdot 3H_2O$	
	hemihydrát síranu vápenatého
$Ni(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$	
	tetrahydrát chrómanu sodného = tetrahydrát chrómanu disodného
$PtCl_2 \cdot 5H_2O$	
	nonahydrát bromičnanu dysprozitého
$K_2H_2Sb_2O_7 \cdot 4H_2O$	
	hexahydrát chloridu vápenatého
$MnI_2 \cdot 4H_2O$	
	heptahydrát fosforečnanu trimangánatého = heptahydrát fosforečnanu(3-) mangánatého
$CrF_3 \cdot 3H_2O$	
	tetrahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) amónno-sodného
$BaCl_2 \cdot 2H_2O$	
	dihydrát dusičnanu ortuťného = dihydrát dusičnanu diortuťného = dihydrát dusičnanu diortute(2+)
$Tm(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$	
	hexahydrát tiosíranu horečnatého
$Ca(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$	
	hexahydrát dusičnanu samaritého
$Zn(BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$	
	heptahydrát chrómanu horečnatého
$Cd(ClO_2)_2 \cdot 2H_2O$	
	monohydrát uhličitanu sodného = monohydrát uhličitanu disodného
$Fe_4(P_2O_7)_3 \cdot 9H_2O$	

	hexahydrát bromidu strontnatého
$\text{CeBr}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát tiosíranu vápenatého
$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	
	dekahydrát tetraboritanu disodného = dekahydrát tetraboritanu(2-) sodného
$\text{Yb}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát dusičnanu skanditého
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát síranu kademnatého
$\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát síranu kobaltnatého
$\text{Fe}(\text{NH}_4)(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chloridu berkelitého
$\text{MnSeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát ditionanu strieborného
$\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát chloridu berýlnatého
$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	
	henikosahydrát dekamolybdénanu disodného = henikosahydrát dekamolybdénanu(2-) sodného
$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát fosforečnanu trimangánatého = trihydrát fosforečnanu(3-) mangánatého
$\text{Y}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát dusičnanu ceritého
$\text{Tb}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát dusičnanu ortuťného
$\text{CuSO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát chloridu platičitého
$\text{MnPO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát trimolybdénanu disodného = heptahydrát trimolybdénanu(2-) sodného
$\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát chlorečnanu vápenatého
$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát dichrómanu meďnatého
$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát kremičitanu sodného
$\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	

	dihydrát dichrómanu disodného = dihydrát dichrómanu(2-) sodného
$\text{CuSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	oktahydrát uhličitanu praeodymitého
$\text{Eu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát fosforečnanu triamónneho
$\text{Zn}(\text{IO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát jodičnanu bárnateého
$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát dusičnanu europitého
$\text{SmCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát síranu železitého
$\text{Sm}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát chloridu ytritého
$\text{Cd}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát uhličitanu sodného
$\text{Th}(\text{NO}_3)_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	
	trihydrát dusičnanu inditého
$\text{Dy}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	hexahydrát jodidu kobaltnatého
$\text{ZrF}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát fluoridu nikelnatého
$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát bromičnanu praeodymitého
$\text{TlCl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát chloridu mangánateého
$\text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	tetrahydrát chlorečnanu zinočnatého
$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát dusičnanu erbitého
$\text{FeCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	heptahydrát hydrogenarzeničnanu disodného = heptahydrát hydrogenarzeničnanu(2-) sodného
$\text{Nd}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát síranu horečnatého
$\text{NaClO} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát selenanu kademnatého
$\text{LiClO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát chloridu cínateého

$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	
	oktadekahydrát síranu kobaltitého
$\text{PdCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	pentahydrát selenanu meďnatého
$\text{NaSbO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát chrómanu vápenatého
$\text{InF}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát fosforečnanu(3-) železitého
$\text{Mg}(\text{NH}_4)\text{PO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
	dihydrát volframanu draselného
$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	monohydrát síranu kobaltnatého
$\text{Ho}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	
	nonahydrát chloristanu chromitého

Tabuľka 22.: Príklady na precvičenie názvoslovia zlúčenín s oxokationmi

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{ZrO}(\text{NO}_3)_2$			tetrafluoroboritan nitrylu
	fluorid uranylu	$\text{NO}_2\text{Cl}$	
$\text{SOF}_2$			fluorid karbonylu
	chlorid chlórylu	$\text{NOCl}$	
$\text{CSCl}_2$			chlorid fosforylu
	fluorid fosforylu	$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2$	
$\text{CrO}_2\text{Cl}_2$			síran uranylu
	chlorid karbonylu	$\text{UO}_2\text{Br}_2$	
$\text{SO}_2\text{F}_2$			bromid nitrozylu
	fluorid nitrozylu	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$	
$\text{SOCl}_2$			hexahydrát dusičnanu uranylu
	fluorid chromyly	$\text{ClO}_3\text{F}$	
$\text{NO}_2\text{F}$			chlorid zirkonylu
	síran titanylu	$\text{UO}_2(\text{OH})_2$	
$\text{ZrOSO}_4$			chloristan nitrozylu
	chlorid uranylu	$\text{NOBr}$	
$\text{NOBF}_4$			chlorid nitrozylu
	uhličitan uranylu	$\text{SOBr}_2$	
$\text{SeO}_2\text{F}_2$			sulfid karbonylu
	bromid zirkonylu		

Tabuľka 23.: Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných katiónov

Vzorec	Názov
$[\text{Cd}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$	katión tetraammin-nitro-pyridínkobaltitý
$[\text{Dy}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	katión heptaakvaskanditý
$[\text{Ru}(\text{NH}_3)_5(\text{py})]^{3+}$	katión hexaakvasodný
$[\text{Ir}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$	katión hexaakvahlinitý
$[\text{Ba}(\text{NH}_3)_9]^{2+}$	katión pentaakva-tiokyanátoželezitý
$[\text{K}(\text{H}_2\text{O})_6]^+$	katión akva-tetraammin-chloridokobaltitý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]^{4+}$	katión tetraammin-dichloridokobaltitý
$[\text{Pt}(\text{en})_2]^{2+}$	katión hexaamminnikelnatý
$[\text{RuCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$	katión tris(fenantrolín)kobaltnatý
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)]^+$	katión tetraakvaberylnatý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{OH})]^{2+}$	katión tetraakva-dichloridokobaltitý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{NH}_3)_3]^{3+}$	katión tetraakvastrieborný
$[\text{Ir}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión tetraamminpaládnatý
$[\text{Ru}(\text{acn})_6]^{2+}$	katión pentaammin-bromido kobaltitý
$[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$	katión hexaamminzinočnatý
$[\text{CoCl}(\text{en})_2(\text{NH}_3)]^{2+}$	katión oktaakvatoričitý
$[\text{Ca}(\text{H}_2\text{O})_8]^{2+}$	katión oktaakvaerbitý
$[\text{Ti}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexaakvamolybdenitý

$[\text{Ga}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión tris(etyléndiamín)chromitý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión oktaakvahafničitý
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión hexaakvaruténatý
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión hexaakvamed'natý
$[\text{Co}(\text{N}_3)(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	katión pentaammin-nitrochromitý
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión diamminstrieborný
$[\text{Tb}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	katión oktaakvagadolinitý
$[\text{Sc}(\text{H}_2\text{O})_9]^{3+}$	katión hexaamminkobaltitý
$[\text{Ag}(\text{acn})_4]^+$	katión tetrakis(acetonitril)med'natý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión pentaakva-hydroxidonikelnatý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{OH})]^{2+}$	katión pentaakva-chloridochromitý
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	katión oktaakvastrontnatý
$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión dibromido-bis(etyléndiamín)kobaltitý
$[\text{Co}(\text{NCO})_4]^{2+}$	katión hexaakvazinočnatý
$[\text{Pt}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$	katión pentaammin-nitritokobaltitý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexakis(acetonitril)železitý
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	katión oktaakvaholmitý
$[\text{Ru}(\text{CO})(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$	katión pentaammin-izotiokyanátokobaltitý
$[\text{Co}(\text{bpy})_3]^{2+}$	katión diammin-dichlorido-etyléndiamínkobaltitý

$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión pentaakva-oxidochromitý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión hexaakvaróditý
$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexakis(acetonitril)chromitý
$[\text{Bi}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	katión hexaakvamangánatý
$[\text{As}(\text{N}_3)_4]^+$	katión tetraamminzinočnatý
$[\text{Cr}(\text{CN})_2(\text{NH}_3)_4]^+$	katión oktaakvazirkoničitý
$[\text{Au}(\text{H}_2\text{O})_4]^{3+}$	katión diakva-bis(etyléndiamín)nikelnatý
$[\text{Ni}(\text{en})_3]^{2+}$	katión oktaakvaytritý
$[\text{Be}(\text{en})_3]^{2+}$	katión hexamminželeznatý
$[\text{CoCl}(\text{ONO})(\text{NH}_3)_4]^+$	katión cyklopentadienyl-triakvachromitý
$[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]^+$	katión pentaammin-nitrokobaltitý
$[\text{Rh}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$	katión pentaammin-sulfátokobaltitý
$[\text{Ba}(\text{H}_2\text{O})_8]^{2+}$	katión hexaakvahorečnatý
$[\text{Pd}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$	katión hexaakvainditý
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexaakvaželezitý

Tabuľka 24.: Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných zlúčenín s komplexným kationom

Vzorec	Názov
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$	chlorid hexaamminroditý
$[\text{Pd}(\text{H}_2\text{O})_4]\text{CO}_3$	chlorid akva-pentaamminkobaltitý
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{N}_3)_2]\text{ClO}_4$	

	hydroxid akva-tetraamminmed'natý
$[\text{Ru}(\text{bpy})_2\text{Cl}(\text{NO})](\text{ClO}_4)_2$	
	chlorid hexahydroxidotetracínatý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_5]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	chlorid tetraakva-dichloridochromitý
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	
	uhličitan bis(etyléndiamín)platnatý
$[\text{CoBr}(\text{NH}_3)_5]\text{SO}_4$	
	chlorid tetraammin-dichloridokobaltitý
$[\text{RhCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$	
	bromid tetraammin-chlorido-nitrochromitý
$[\text{CoClBr}(\text{NH}_3)_4]\text{Br}$	
	dichlorid-selenokyanatan hexaamminkobaltitý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$	
	chlorid akva-pentaamminnikelnatý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	kyanid diakva-etyléndiamín-jodidoplaticitý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_4$	
	bromid tetrakis(pyridín)kobaltnatý
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4](\text{SCN})_2$	
	peroxodisíran tetrakis(pyridín)striebornatý
$[\text{CrBrCl}(\text{NH}_3)_4]\text{NO}_2$	
	chloristan tetrakis(acetonitril)strieborný
$[\text{Be}(\text{en})_3]\text{Cl}_2$	
	chlorid pentaammin-karbonátokobaltitý
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_5](\text{NO}_3)_3$	
	dusičnan hexaamminželezitý
$[\text{Co}(\text{gly})(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_2)]\text{ClO}_4$	
	chloristan bromido-bis(1,10-fenantrolín)med'natý
$\text{cis}-[\text{CrCl}_2(\text{en})_2]\text{Cl}$	
	bromid nonaakvadysprozitý
$[\text{RuCl}(\text{NO})(\text{py})_4]\text{Cl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
	chlorid hexaakvahorečnatý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4](\text{ClO}_4)_2$	
	bromid hexaakvahlinitý
$[\text{Ni}(\text{en})_2](\text{ClO}_4)_2$	
	chlorid bis(etyléndiamín)-dichloridokobaltitý
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Br}_2$	

	chlorid pentaammin-chloridochromitý
$[\text{PtCl}_2(\text{en})_2]\text{Br}_2$	
	bromid pentaammin-chloridoplaticitý
$[\text{Be}(\text{en})_2]\text{I}_2$	
	chlorid hexaakvaželeznatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{SO}_4)]\text{Br}$	
	síran hexaamminkobaltitý
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4](\text{N}_3)_2$	
	síran tetrakis(acetonitril)med'natý
$[\text{Co}(\text{NCS})_2(\text{NH}_3)_4]\text{CH}_3\text{COO}$	
	chlorid diamminplatnatý
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$	
	chlorid akva-tetraammin-chloridokobaltitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Br}_2$	
	síran hexaakvamangánatý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{NH}_3)]\text{PO}_4$	
	chlorid hexaakvanikelnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)_2]\text{CH}_3\text{COO}$	
	azid bis(etyléndiamín)berylnatý
$[\text{Hg}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$	
	chlorid diamminstrieborný
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Cl}_2$	
	chloristan bis(2,2'-bipyridín)-nitrozylo-acetonitrilrodičitý
$[\text{Ru}(\text{NH}_3)_4(\text{NO})(\text{py})]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	dusitan pentaammin-chloridochromitý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$	
	chloristan diammin-bis(etyléndiamín)paládnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$	
	chlorid hexaakvaželezitý
$[\text{Cu}(\text{en})(\text{H}_2\text{O})_4]\text{SO}_4$	
	chlorid tris(etyléndiamín)chromitý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}_3$	
	síran tetraakvazinočnatý
$[\text{PtBr}_2(\text{en})_2]\text{Cl}_2$	
	monohdrát dusičnanu ammin-nitritokobaltitého
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$	
	chlorid bis(etyléndiamín)-dinitrokobaltitý
$[\text{CoCl}_2(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}$	

	<b>síran diakva-triammin-bromidokobaltitý</b>
$[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_2$	
	<b>chloristan bis(trifenylfosfán)-dinitrozyródny</b>
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Cl}_2$	
	<b>bromid tris(etyléndiamín)berylnatý</b>
$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$	
	<b>monohdrát chloridu tetraammin-dichloridokobaltitého</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{SO}_4)]\text{Br}$	
	<b>monohdrát chloridu pentaakva-chloridochromitého</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)(\text{py})]\text{Br}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	<b>tiokyanatan bis(etyléndiamín)-nitro-tiokyanátokobaltitý</b>
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_2$	
	<b>chlorid hexaamminkobaltnatý</b>
$[\text{Ru}(\text{im})_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	
	<b>dusičnan diakva-bis(etyléndiamín)paládnatý</b>
$[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]\text{SO}_4$	
	<b>monohdrát dusičnanu diammin-nitráto-nitrozyl-pyridínrutenitého</b>
$[\text{CoBr}_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}$	
	<b>dusičnan bis(etyléndiamín)-dichloridoplatičitý</b>
$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{NO}_3)_3$	
	<b>dusičnan-chlorid pentaammin-nitrokobaltitý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{NO}_3)_3$	
	<b>kyanid tetraamminberylnatý</b>
$[\text{CoCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl}$	
	<b>chloristan nitrozyl-tris(trifenylfosfán)irídny</b>
$[\text{Li}(\text{bpy})_2]_2\text{SO}_4$	

**Tabuľka 25.:** Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných aniónov

<b>Vzorec</b>	<b>Názov</b>
$[\text{CoCl}_5]^{2-}$	<b>anión hexachloridomangánatanový</b>
$[\text{SbF}_6]^-$	<b>anión dichlorido-tetranitroiridičnanový</b>
$[\text{FeBr}_5]^{2-}$	<b>anión heptatiokyanátodysprozitanový</b>
$[\text{Cr}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]^{2-}$	<b>anión hexabromidotechnecičitanový</b>
$[\text{PtCl}_6]^{2-}$	

	anión tris(oxaláto)železitanový
$[\text{Ir}(\text{OH})_6]^{3-}$	
	anión tetrajodido-bis(pyridín)bismutitanový
$[\text{FeCl}(\text{CN})_5]^{3-}$	
	anión tetrakyanidomangánatanový
$[\text{MnCl}_4]^{2-}$	
	anión hexabromidorubidičnanový
$[\text{FeCl}_4]^{2-}$	
	anión hexachloridociničitanový
$[\text{Ru}(\text{SCN})_6]^{3-}$	
	anión oktakyandidovolframičnanový
$[\text{Pb}(\text{OH})_6]^{2-}$	
	anión hexahydroxidociničitanový
$[\text{Cr}(\text{CN})_6]^{3-}$	
	anión tetrabromidomed'natanový
$[\text{ZnCl}_4]^{2-}$	
	anión tetrabromidoželezitanový
$[\text{MnCl}_6]^{3-}$	
	anión hexabromidoroditanový
$[\text{Mo}(\text{CN})_8]^{4-}$	
	anión pentachloridomanganitanový
$[\text{RhCl}_6]^{3-}$	
	anión oktafluoridorenistanový
$[\text{Mo}(\text{CN})_6]^{3-}$	
	anión tetrakyanidozlatnatanový
$[\text{CoCl}_4]^{2-}$	
	anión hexakyanidoželezitanový
$[\text{Bi}(\text{SCN})_6]^{3-}$	
	anión hexafluoridofosforečnanový
$[\text{TcCl}_4(\text{H}_2\text{O})_2]^-$	
	anión heptafluoridozirkoničitanový
$[\text{FeF}_6]^{3-}$	
	anión dikyanidozlatnatanový
$[\text{CdBr}_4]^{2-}$	
	anión tetrachloridomed'natanový
$[\text{Co}(\text{ox})_3]^{3-}$	
	anión tetrabromidonikelnatanový
$[\text{Cu}(\text{CN})_4]^{3-}$	

	anión heptafluoridoniobičnanový
$[\text{NiCl}_4]^{2-}$	
	anión hexachloridokobaltitanový
$[\text{Co}(\text{SCN})_4]^{2-}$	
	anión tetrahydroxidochromitanový
$[\text{CoF}_4]^{2-}$	
	anión oktakyanimolybdeničnanový
$[\text{GaCl}_4]^-$	
	anión hexafluoridoarzeničnanový
$[\text{B}(\text{OH})_4]^-$	
	anión diakva-dioxalátchromitanový
$[\text{Fe}(\text{SCN})_6]^{3-}$	
	anión hexafluoridokobaltitanový
$[\text{As}(\text{N}_3)_4]^-$	
	anión tetrakyanidonikelnatanový
$[\text{Co}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]^{2-}$	
	anión hexanitroiriditanový
$[\text{Pd}(\text{NO}_2)_4]^{2-}$	
	anión hexachloridoželezitanový
$[\text{Sc}(\text{NCS})_6]^{3-}$	
	anión tetrabromidoortuťnatanový
$[\text{FeI}_4]^-$	
	anión pentakyanidonikelnatanový
$[\text{TcCl}_6]^{2-}$	
	anión hexachloridoiriditanový
$[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$	
	anión hexakyanidoželeznatanový
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_4]^-$	
	anión hexaazidoarzeničnanový
$[\text{Ag}(\text{CN})_2]^-$	
	anión tetrahydroxidozinočnatanový
$[\text{AuBr}_4]^-$	
	anión pentanitratoneodymitanový
$[\text{Al}(\text{OH})_4]^-$	
	anión tetrachloridoplatnatanový
$[\text{CoCl}_4(\text{NH}_3)_2]^-$	
	anión hexafluoridoneptuničnanový
$[\text{Pt}(\text{CN})_4]^{2-}$	

	<b>anión (2,2'-bipyridín)-hexakyanidovolfra­mičitanový</b>
$[\text{FeCl}_2(\text{NO})_2]^{2-}$	
	<b>anión tetrachloridopaladnatanový</b>
$[\text{Co}(\text{OH})_4]^{2-}$	
	<b>anión tetraakva-bis(sulfáto)kademnatanový</b>
$[\text{ReH}_9]^{2-}$	
	<b>anión hexakyanidokobaltitanový</b>
$[\text{Ni}(\text{CN})_6]^{3-}$	
	<b>anión ammin-pentachloridoplatičitanový</b>
$[\text{CoCl}_5(\text{NH}_3)]^{2-}$	
	<b>anión tetrafluoridoboritanový</b>
$[\text{ZnBr}_4]^{2-}$	
	<b>anión tetrajodidoortuťnatanový</b>
$[\text{Sc}(\text{OH})_6]^{3-}$	
	<b>anión tetrachloridozlatitanový</b>
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})(\text{OH})_3]^-$	
	<b>anión hexaazidoantimoničnatanový</b>
$[\text{Sb}(\text{N}_3)_4]^-$	
	<b>anión hexachloridouraničitanový</b>

**Tabuľka 26.:** Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných zlúčenín s komplexným aniónom

<b>Vzorec</b>	<b>Názov</b>
$\text{Rb}[\text{BF}_4]$	
	<b>tris(oxaláto)hlinitan draselný</b>
$\text{K}[\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_4]$	
	<b>heptafluoridohafničitan amónny</b>
$\text{K}[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{ox})_2] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	
	<b>tetrahydroxidozinočnatan bárnatý</b>
$\text{Tl}_2[\text{BeF}_4]$	
	<b>hydroxido-tetrakis(nitro)-nitrozyl-pyridínruteničitan amónny</b>
$\text{Na}_2[\text{Ni}(\text{CN})_4]$	
	<b>pentachlorido-oxidomolybdeničnan sodný</b>
$(\text{PPh}_4)[\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_4]$	
	<b>tetrahydridohlinitan lítny</b>
$\text{K}_3[\text{Co}(\text{ox})_3]$	
	<b>tetratiokyanátokobaltnatan ortuťnatý</b>
$\text{K}[\text{Cd}(\text{NO}_2)_3]$	
	<b>tetrahydrát oktacyanidomolybdeničnanu sodného</b>

$K_2[Zn(OH)_4]$	hexatiokyanátoželezitan amónny
$Cs[AgF_4]$	hexakyanidomangánatan draselný
$Cs[FeCl_4]$	hexachloridociničitan sodný
$Ba[FeBr_4]$	tetrakis(tiokyanáto)ortuťnatan draselný
$K_2[Ni(CN)_4]$	tetrafluoridoboritan vápenatý
$(NH_4)_3[Ni(CN)_5]$	hexaazidomanganičnan tetrafenylfosfónia
$Zn[Fe(CN)_5(NO)]$	tetrachloridopaladnatan draselný
$K[AuCl_4]$	tetraiodidoortuťnatan draselný
$K_2[Pt(NO_2)_4]$	hexakyanidoželeznatan železitý
$Ba[Sb(OH)_6]_2$	tetrachloridokobaltnatan amónny
$(PPh_4)_2[Zn(N_3)_4]$	hexahydroxidoolovičitan sodný
$K[PtCl_5(NH_3)]$	hexachloridoolovičitan amónny
$K_4[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$	tetraazidozlatitan tetrafenylarzánia
$Na_3[FeCl(CN)_5]$	tetrafluoridokobaltnatan amónny
$(NH_4)_2[Ce(NO_3)_6]$	diakva-bis(oxaláto)nikelnatan amónny
$K_3[Cr(OH)_6]$	trihydrát tetrakyanidoplatnatanu rubídneho
$K_3[CoF_6]$	tetraazido-nitridomolybdeničnan tetrafenylarzánia
$K_4[Mo(CN)_8] \cdot 2H_2O$	hexakis(kyanáto)chromitan draselný
$Cs[AuCl_4]$	hexakyanidoželeznatan meďnatý

$\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5(\text{NO})]$	
	tetrakyanidomangánatan tetraetylámónny = tetraetylámónia
$(\text{NH}_4)_2[\text{CuCl}_4]$	
	tetraazidomangánatan tetrafenylfosfónia
$\text{Rb}[\text{MnCl}_3]$	
	hexakyanidokobaltitan horečnatý
$\text{K}_3[\text{AlF}_6]$	
	hexakyanidoželezitan draselný
$\text{Na}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	
	pentakyanido-nitrozylželeznatan zinočnatý

Tabuľka 27.: Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných zlúčenín s komplexným kationom a aniónom

Vzorec	Názov
$[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_3][\text{PtCl}_3(\text{NH}_3)]$	hexakyanidokobaltitan tris(etyléndiamín)kobaltitý
$[\text{Cr}(\text{CN})(\text{NH}_3)_5][\text{Co}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]$	hexafluoridofosforečnan tetraammin-(2,2'-bipyridín)ruténatý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{Mn}(\text{CN})_6] \cdot \text{H}_2\text{O}$	tetrachloridozinočnatán tetrakis(acetonitril)ruténatý
$[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6][\text{Cr}(\text{CN})_6]$	tris(oxaláto)kobaltitan hexaamminkobaltitý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_3(\text{NH}_3)]_2$	hexakyanidoželezitan tris(etyléndiamín)chromitý
$[\text{RuCl}(\text{NO})(py)_4][\text{PF}_6]_2$	hexafluoridoantimoničnan hexakis(acetonitril)železnatý
$[\text{Cr}(\text{acn})_6][\text{BF}_4]_3$	tetrachloridomedičnan tetraamminplatnatý
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6][\text{Cr}(\text{SCN})_6]$	hexakyanidokobaltitan hexaamminkobaltitý
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{H}_2\text{O})_2][\text{Co}(\text{CN})_6]$	tetrakyanidozlatnan (etyléndiamín)-trichloridokobaltitý
$[\text{Co}(\text{CN})(\text{NH}_3)_5][\text{Cr}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]$	hexachloridoantimoničnan bis(acetylacetonáto)chromitý
$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_4][\text{Pd}(\text{ox})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	monohydrát tetrakyanidonikelnatanu tris(etyléndiamín)zinočnatého
$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4][\text{Pd}(\text{NO}_2)_4]$	trihydrát tetrachloridozinočnatanu hexaakvazinočnatého
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5][\text{CoCl}_5(\text{NH}_3)]$	

	hexakyanidokobaltitan hexaamminchromitý
$[\text{PtCl}_4][\text{PtCl}_6]$	
	tetrachloridoplatnatan tetraamminmed'natý
$[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4][\text{CoCl}_4(\text{NH}_3)_2]$	
	diammin-tetrakis(nitrito)kobaltnatan tetraammin-bis(nitrito)kobaltitý
$[\text{Cu}(\text{en})_2][\text{Ni}(\text{NCS})_4(\text{H}_2\text{O})_2]$	
	pentakis(nitráto)ytterbitan hexakis(acetonitril)mangánatý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4]_2[\text{PtCl}_6]$	
	ammin-trichloridoplatnatan tetraamminplatnatý
$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2][\text{Ag}(\text{CN})_2]$	
	tetrachloridoplatnatan tetraamminplatnatý
$[\text{Pt}(\text{py})_4][\text{PtBr}_4]$	
	hexachloridokobaltnatan hexaamminkobaltnatý
$[\text{Fe}(\text{acn})_6][\text{FeI}_4]$	
	hexakyanidocromitan tris(etyléndiamín)kobaltitý
$[\text{Cr}(\text{en})_3][\text{Ni}(\text{CN})_5] \cdot 1,5\text{H}_2\text{O}$	
	hexakyanidoželezitan tris(2,2'-bipyridín)kobaltitý
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{NO}_2)_2][\text{BF}_4]$	
	tetrachloridoplatnatan triammin-chloridoplatnatý
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5][\text{PtBr}_4]$	

Tabuľka 28.: Príklady na precvičenie názvoslovia elektricky neutrálnych komplexov

Vzorec	Názov
$[\text{Ni}(\text{NCS})_2(\text{NH}_3)_2]$	monohydrát diazido-bis(2,2'-bipyridín)nikelnatého komplexu
$[\text{NiCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]$	tetraakva-bis(nitráto)nikelnatý komplex
$[\text{NiCl}(\text{en})(\text{NO}_2)]$	triammin-trichloridoroditý komplex
$[\text{CuCl}_2(\text{NH}_3)_2]$	(2,2'-bipyridín)-dichlorido-bis(nitro)platičitý komplex
$[\text{Mo}(\text{bpy})(\text{N}_3)_3\text{O}]$	acetylacetonáto-akva-nitrokobaltnatý komplex
$[\text{Zn}(\text{en})\text{F}_2]$	diakva-dichloridomed'natý komplex
$[\text{RuCl}_3(\text{NO})(\text{py})_2]$	acetonitril-tetrachloridoruteničitý komplex
$[\text{Pd}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_3)_2]$	

	<b>diazido-bis(2,2'-bipyridín)mangánatý komplex</b>
<b>[Cu(CH<sub>3</sub>COO)<sub>4</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>diakva-dichloridoplatnatý komplex</b>
<b>[Ru(NO<sub>2</sub>)(NO)(OH)(ONO)(py)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>diazido-(1,10'-fenantrolín)paládnatý komplex</b>
<b>[Co(NH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>]</b>	
	<b>tetrakis(acetonitril)-dibromidonikelnatý komplex</b>
<b>[CoBr<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]</b>	
	<b>cis-diammin-dichloridoplatnatý komplex</b>
<b>[Ru(bpy)Cl<sub>2</sub>F(NO)]</b>	
	<b>diazido-bis(1,10'-fenantrolín)železnatý komplex</b>
<b>[CrCl<sub>3</sub>(py)<sub>3</sub>]</b>	
	<b>ammin-bromido-chlorido-pyridínplatnatý komplex</b>
<b>[CoCl<sub>2</sub>(NO)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>bis(nitro)-bis(trifenylfosfán)paládnatý komplex</b>
<b>[Mn(acac)<sub>3</sub>]</b>	
	<b>dibromido-nitrozyl-bis(trifenylfosfán)kobaltnatý komplex</b>
<b>[FeCl(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>dichlorido-bis(pyridín)med'natý komplex</b>
<b>[Ni(N<sub>3</sub>)(NO<sub>2</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>(1,10'-fenantrolín)-nitráto-nitropaládnatý komplex</b>
<b>[Pd(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>(phen)]</b>	
	<b>bis(nitro)-tetrakis(pyridín)ruténatý komplex</b>
<b>[Co(acac)<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)(py)]</b>	
	<b>tetrabromido-bis(pyridín)platičitý komplex</b>
<b>[CuCl<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>diazido-bis(pyridín)paládnatý komplex</b>
<b>[Zn(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>(2,2'-bipyridín)-bis(nitro)železnatý komplex</b>
<b>[CoCl<sub>3</sub>(en)<sub>2</sub>(py)]</b>	
	<b>mer-trichlorido-tris(pyridín)titanitý komplex</b>
<b>[Co(NH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>]</b>	
	<b>dikyanido-bis(trifenylfosfán)nikelnatý komplex</b>
<b>[Mn(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(phen)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>triammin-trichloridokobaltitý komplex</b>
<b>[RuBr<sub>3</sub>(en)(NO)]</b>	
	<b>triammin-trichloridokobaltitý komplex</b>
<b>[Pt(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	

	<b>bis(acetoacetonáto)-nitromolibdenitý komplex</b>
<b>[Pt(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(py)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>bis(etyléndiamín)-bis(nitro)nikelnatý komplex</b>
<b>[Pd(AsPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>ammin-etyléndiamín-tris(nitro)kobaltitý komplex</b>
<b>[Ni(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>(PEt<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]</b>	
	<b>diammin-tetrachloridoplatičitý komplex</b>
<b>[NiBr<sub>2</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>]</b>	
	<b>tetraakva-diazido-dichloridoplatičitý komplex</b>
<b>[PtCl(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)]</b>	

**Tabuľka 29.:** Príklady na precvičenie názvoslovia komplexov s nulovým oxidačným číslom centrálného atómu

<b>Vzorec</b>	<b>Názov</b>
<b>[V(CO)<sub>6</sub>]</b>	<b>hexakarbonyl volfrámu = hexakarbonylvolfrám</b>
<b>[Ga(Ph)<sub>3</sub>]</b>	<b>tetrakarbonyl paládia = tetrakarbonylpaládium</b>
<b>[Fe<sub>2</sub>(CO)<sub>9</sub>]</b>	<b>tetrakis(trifenyfosfán)nikel</b>
<b>[Co<sub>4</sub>(CO)<sub>12</sub>]</b>	<b>hexadekakarbonyl pentaosmia = hexadekakarbonylpentaosmium</b>
<b>[Cr(CO)<sub>6</sub>]</b>	<b>tetrafenylcín</b>
<b>[Os<sub>7</sub>(CO)<sub>21</sub>]</b>	<b>pentakarbonyl železa = pentakarbonylželezo</b>
<b>[Rh<sub>6</sub>(CO)<sub>16</sub>]</b>	<b>tetrafenylkremík</b>
<b>[Os<sub>4</sub>(CO)<sub>15</sub>]</b>	<b>dodekakarbonyl tetraródia = dodekakarbonyltetraródium</b>
<b>[V<sub>2</sub>(CO)<sub>12</sub>]</b>	<b>oktakarbonyl diródia = oktakarbonyldiródium</b>
<b>[Pb(Me)<sub>4</sub>]</b>	<b>hexadekakarbonyl hexairídia = hexakarbonylhexairídium</b>
<b>[Mo(CO)<sub>6</sub>]</b>	<b>nonadekakarbonyl pentaosmia = nonakarbonylpentaosmium</b>
<b>[Pt(PPh<sub>3</sub>)<sub>3</sub>]</b>	<b>dekakarbonyl dimangánu = dodekakarbonyldimangán</b>
<b>[Pb(Ph)<sub>4</sub>]</b>	

	<b>pentakarbonyl ruténia = pentakarbonylruténium</b>
<b>[Os(CO)<sub>5</sub>]</b>	
	<b>tetrametylantimón</b>
<b>[Re<sub>2</sub>(CO)<sub>10</sub>]</b>	
	<b>hexadekakarbonyl triosmia = hexadekakarbonyltriosmium</b>
<b>[Os<sub>3</sub>(CO)<sub>12</sub>]</b>	
	<b>pentametyltantal</b>
<b>[Os<sub>6</sub>(CO)<sub>18</sub>]</b>	
	<b>trifenyhlhínik</b>
<b>[Os<sub>4</sub>(CO)<sub>14</sub>]</b>	
	<b>dekakarbonyl ditechnécia = dekakarbonylditechnécium</b>
<b>[Ni(CO)<sub>4</sub>]</b>	
	<b>henikozakarbonyl hexaosmia = henikozakarbonylhexaosmium</b>
<b>[Si(Me)<sub>4</sub>]</b>	
	<b>dodekakarbonyl tetrairídia = dodekakarbonyltetrairídium</b>
<b>[Fe<sub>3</sub>(CO)<sub>12</sub>]</b>	
	<b>tetraetylolovo</b>
<b>[Co<sub>6</sub>(CO)<sub>16</sub>]</b>	
	<b>tetrakis(trifenyfosfán)paládium</b>
<b>[Al(Et)<sub>3</sub>]</b>	
	<b>dodekakarbonyl triruténia = dodekakarbonyltrirutémium</b>
<b>[Sb(Me)<sub>5</sub>]</b>	
	<b>oktakarbonyl dikobaltu = oktakarbonyldikobalt</b>

**Tabuľka 30.:** Príklady na precvičenie názvoslovia komplexov so záporným oxidačným číslom centrálného atómu

<b>Vzorec</b>	<b>Názov</b>
<b>Na<sub>2</sub>[Fe<sub>4</sub>(CO)<sub>13</sub>]</b>	<b>pentakarbonylchromid(2 ) sodný</b>
<b>K<sub>2</sub>[Re<sub>4</sub>(CO)<sub>16</sub>]</b>	<b>hexakarbonylniobid(1 ) draselný</b>
<b>K<sub>2</sub>[Ti(CO)<sub>6</sub>]</b>	<b>hexakarbonylvanadid(1 ) draselný</b>
<b>Na<sub>2</sub>[Cr<sub>2</sub>(CO)<sub>10</sub>]</b>	<b>pentakarbonylniobid(3 ) draselný</b>
<b>K[Mn(CO)<sub>5</sub>]</b>	<b>tetrakarbonylkobaltid(1 ) sodný</b>
<b>K<sub>3</sub>[Mn(CO)<sub>4</sub>]</b>	<b>pentakarbonylvanadid(3 ) draselný</b>

$K_3[Ta(CO)_5]$	
	tetrakarbonylferrid(2) lítny
$Na[Re(CO)_5]$	
	dekakarbonyldimolybdenid(2) draselný
$K_2[W_2(CO)_{10}]$	

Tabuľka 31.: Príklady na precvičenie názvoslovia komplexných kyselín

Vzorec	Názov
$H_2[TaF_7]$	
	kyselina hexafluoridokremičitá
$H_2[PtF_6]$	
	kyselina hexafluoridozirkoničitá
$H_4[Fe(CN)_6]$	
	kyselina tetrakyanidoplatnatá
$H_2[IrCl_6]$	
	kyselina oktafluoridomolybdénová
$H[CuCl_2]$	
	kyselina hexachloridoplatičitá
$H_2[CuCl_4]$	
	kyselina tetrachloridozlatitá

## 2. Výsledky

Tabuľka 1.: Príklady na precvičenie názvoslovia katiónov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{Ti}^{2+}$	katión titánatý	$\text{N}_2\text{H}_5^+$	<b>hydrazínium(1+)</b>
$\text{C}^{2+}$	<b>katión uhoľnatý</b>	$\text{Am}^{4+}$	katión američitý
$\text{K}^+$	katión draselný	$\text{Ba}^{2+}$	<b>katión bárnatý</b>
$\text{Sr}^{2+}$	<b>katión strontnatý</b>	$\text{Sn}^{2+}$	katión cínatý
$\text{No}^{3+}$	katión nobelitý	$\text{Lu}^{3+}$	<b>katión lutecitý</b>
$\text{Os}^{8+}$	<b>katión osmičelý</b>	$\text{Pt}^{4+}$	katión platičitý
$\text{La}^{3+}$	katión lantanitý	$\text{Pa}^{5+}$	<b>katión protaktiničný</b>
$\text{Os}^{4+}$	<b>katión osmičitý</b>	$\text{Ti}^{3+}$	katión titanitý
$\text{Tm}^{3+}$	katión tulitý	$\text{Rh}^{3+}$	<b>katión róditý</b>
$\text{Dy}^{3+}$	<b>katión dysprózitý</b>	$\text{Pt}^{2+}$	katión platnatý
$\text{SbH}_4^+$	stibónium	$\text{Cr}^{3+}$	<b>katión chromitý</b>
$\text{Y}^{3+}$	<b>katión ytritý</b>	$\text{As}^{3+}$	katión arzenitý
$\text{I}^{3+}$	katión joditý	$\text{Th}^{4+}$	<b>katión toričitý</b>
$\text{Sb}^{3+}$	<b>katión antimonitý</b>	$\text{As}^{5+}$	katión arzeničný
$\text{Cu}^{3+}$	katión meditý	$\text{Pd}^{2+}$	<b>katión paládnatý</b>
$\text{Hg}^{2+}$	<b>katión ortuťnatý</b>	$\text{S}^{4+}$	katión siričitý
$\text{Es}^{3+}$	katión einsteinitý	$\text{Hg}^+$	<b>katión ortuťný</b>
$\text{V}^{2+}$	<b>katión vanádnatý</b>	$\text{H}^+$	hydrón
$\text{Rf}^{4+}$	katión rutherfordičitý	$\text{I}^+$	<b>katión jódny</b>
$\text{Au}^+$	<b>katión zlatný</b>	$\text{Cl}^+$	katión chlórny
$\text{Er}^{3+}$	katión erbity	$\text{Tc}^{4+}$	<b>katión technecičitý</b>
$\text{Np}^{5+}$	<b>katión neptuničný</b>	$\text{Mg}^{2+}$	katión horečnatý
$\text{N}_2\text{H}_6^+$	hydrazínium(2+)	$\text{Zn}^{2+}$	<b>katión zinočnatý</b>
$\text{N}^{5+}$	<b>katión dusičný</b>	$\text{Pd}^{4+}$	katión paladičitý
$\text{N}^{2+}$	katión dusnatý	$\text{Cf}^{3+}$	<b>katión kalifornitý</b>
$\text{Pr}^{3+}$	<b>katión praeodymitý</b>	$\text{C}^{4+}$	katión uhličitý
$\text{H}_3\text{S}^+$	sulfónium	$\text{Te}^{6+}$	<b>katión telúrový</b>
$\text{Li}^+$	<b>katión lítny</b>	$\text{Mo}^{3+}$	katión molybdénitý
$\text{Br}^{3+}$	katión bromitý	$\text{Rb}^+$	<b>katión rubídny</b>
$\text{W}^{4+}$	<b>katión volframičitý</b>	$\text{Se}^{4+}$	katión seleničitý
$\text{No}^{2+}$	katión nobelnatý	$\text{NH}_4^+$	<b>amónium (amónny)</b>
$\text{Ca}^{2+}$	<b>katión vápenatý</b>	$\text{I}^{5+}$	katión jodičný
$\text{Zr}^{4+}$	katión zirkoničitý	$\text{Cs}^+$	<b>katión cézny</b>
$\text{Ce}^{4+}$	<b>katión ceričitý</b>	$\text{Md}^{3+}$	katión mendelevitý
$\text{Nb}^{5+}$	katión niobičný	$\text{Mn}^{2+}$	<b>katión mangánatý</b>

Pb <sup>4+</sup>	<b>katión olovičitý</b>	Nb <sup>3+</sup>	katión niobitý
Fm <sup>3+</sup>	katión fermitý	Tl <sup>3+</sup>	<b>katión talitý</b>
Sc <sup>3+</sup>	<b>katión skanditý</b>	Tl <sup>+</sup>	katión tálny
Bi <sup>3+</sup>	katión bizmutitý	Nd <sup>3+</sup>	<b>katión neodymitý</b>
Ir <sup>4+</sup>	<b>katión iridičitý</b>	Ac <sup>3+</sup>	katión aktinitý
Ti <sup>4+</sup>	katión titaničitý	Fe <sup>2+</sup>	<b>katión železnatý</b>
U <sup>3+</sup>	<b>katión uranitý</b>	H <sub>2</sub> F <sup>+</sup>	fluorónium
U <sup>2+</sup>	katión uránatý	Ni <sup>3+</sup>	<b>katión niklitý</b>
P <sup>3+</sup>	<b>katión fosforitý</b>	Al <sup>3+</sup>	katión hlinitý
Tm <sup>2+</sup>	katión túlnatý	Ge <sup>2+</sup>	<b>katión germánatý</b>
Pm <sup>3+</sup>	<b>katión prométitý</b>	Cm <sup>3+</sup>	katión kuritý
Ag <sup>+</sup>	katión strieborný	Pb <sup>2+</sup>	<b>katión olovnatý</b>
B <sup>3+</sup>	<b>katión boritý</b>	N <sup>3+</sup>	katión dusitý
Ge <sup>4+</sup>	katión germaničitý	Cu <sup>+</sup>	<b>katión med'ný</b>
V <sup>4+</sup>	<b>katión vanadičitý</b>	Bk <sup>3+</sup>	katión berkelitý
Na <sup>+</sup>	katión sodný	Cu <sup>2+</sup>	<b>katión med'natý</b>
Cd <sup>2+</sup>	<b>katión kademnatý</b>	H <sub>3</sub> Te <sup>+</sup>	telurónium
Ta <sup>5+</sup>	katión tantaličný	Fr <sup>+</sup>	<b>katión francný</b>
Sn <sup>4+</sup>	<b>katión ciničitý</b>	Po <sup>2+</sup>	katión polónatý
Tb <sup>3+</sup>	katión terbitý	Ho <sup>3+</sup>	<b>katión holmitý</b>
H <sub>3</sub> Se <sup>+</sup>	<b>selenónium</b>	Ni <sup>2+</sup>	katión nikelnatý
Ir <sup>3+</sup>	katión iriditý	Eu <sup>3+</sup>	<b>katión europitý</b>
U <sup>6+</sup>	<b>katión uránový</b>	Be <sup>2+</sup>	katión berýlnatý
Mo <sup>4+</sup>	katión molybdeničitý	Au <sup>3+</sup>	<b>katión zlatitý</b>
Cr <sup>6+</sup>	<b>katión chrómový</b>	Po <sup>4+</sup>	katión poloničitý
Eu <sup>2+</sup>	katión európnatý	Mn <sup>4+</sup>	<b>katión manganičitý</b>
Br <sup>+</sup>	<b>katión brómny</b>	Lr <sup>3+</sup>	katión lawrencitý
Co <sup>2+</sup>	katión kobaltnatý	Pu <sup>4+</sup>	<b>katión plutoničitý</b>
Yb <sup>2+</sup>	<b>katión yterbnatý</b>	Ga <sup>3+</sup>	katión galitý
Hf <sup>4+</sup>	katión hafničitý	Ru <sup>3+</sup>	<b>katión rutenitý</b>
U <sup>5+</sup>	<b>katión uraničný</b>	Ce <sup>3+</sup>	katión ceritý
In <sup>3+</sup>	katión inditý	AsH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	<b>arzónium</b>
V <sup>5+</sup>	<b>katión vanadičný</b>	V <sup>3+</sup>	katión vanaditý
Ru <sup>4+</sup>	katión ruteničitý	Se <sup>2+</sup>	<b>katión selénatý</b>
Tm <sup>+</sup>	<b>katión túlny</b>	Fe <sup>3+</sup>	katión železitý
U <sup>4+</sup>	katión uraničitý	PH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	<b>fosfónium</b>
Co <sup>3+</sup>	<b>katión kobaltitý</b>	Gd <sup>3+</sup>	katión gadolinitý
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	oxónium (oxóniový)	Te <sup>2+</sup>	<b>katión telúrnatý</b>

$\text{Te}^{4+}$	<b>katión teluritický</b>	$\text{S}^{2+}$	katión sírnatý
$\text{Sm}^{3+}$	katión samaritý	$\text{Yb}^{3+}$	<b>katión yterbitý</b>
$\text{Tc}^{7+}$	<b>katión technecistý</b>	$\text{Re}^{4+}$	katión reničitý

Tabuľka 2.: Príklady na precvičenie názvoslovia aniónov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{CH}_3^-$	anión metanidový	$\text{Bi}^{3-}$	<b>anión bizmutidový</b>
$\text{HO}_2^-$	<b>anión hydrogenperoxidový</b>	$\text{HS}^-$	anión hydrogensulfidový
$\text{S}_5^{2-}$	anión pentasulfidový(2-)	$\text{CN}^-$	<b>anión kyanidový</b>
$\text{N}_2\text{H}_2^{2-}$	<b>anión hydrazidový(2-)</b>	$\text{C}_2^{2-}$	anión acetylidový = anión dikarbidový(2-)
$\text{Br}^-$	anión bromidový	$\text{OH}^-$	<b>anión hydroxidový = anión hydrogenoxidový</b>
$\text{B}^{3-}$	<b>anión boridový</b>	$\text{Po}^{2-}$	anión polonidový
$\text{N}_2\text{H}_3^-$	anión hydrazidový(1-)	$\text{Na}^-$	<b>anión natridový</b>
$\text{I}_3^-$	<b>anión trijodidový(1-)</b>	$\text{I}_5^-$	anión pentajodidový(1-)
$\text{Te}^{2-}$	anión teluridový	$\text{HF}_2^-$	<b>anión hydrogendifluoridový(1-)</b>
$\text{Sb}^{3-}$	<b>anión antimonidový</b>	$\text{PH}_2^-$	anión dihydrogenfosfidový
$\text{Sn}^{4-}$	anión stannidový	$\text{N}^{3-}$	<b>anión nitridový</b>
$\text{P}^{3-}$	<b>anión fosfidový</b>	$\text{Ge}^{4-}$	anión germanidový
$\text{HS}_2^-$	anión hydrogendisulfidový(1-)	$\text{Au}^-$	<b>anión auridový</b>
$\text{Si}^{4-}$	<b>anión silicidový</b>	$\text{Cl}^-$	anión chloridový
$\text{As}^{3-}$	anión arzenidový	$\text{O}_2^{2-}$	<b>anión peroxidový = anión dioxidový(2-)</b>
$\text{O}_2^-$	<b>anión superoxidový = anión dioxidový(1-)</b>	$\text{C}^{4-}$	anión karbidový
$\text{F}^-$	anión fluoridový	$\text{HI}_2^-$	<b>anión hydrogendijodidový(1-)</b>
$\text{N}_3^-$	<b>anión azoimidový (azidový)</b>	$\text{H}^-$	anión hydridový
$\text{NCO}^-$	anión kyanatanový	$\text{NH}_2^-$	<b>anión imidový</b>
$\text{C}_3^{4-}$	<b>anión alylidový</b>	$\text{NH}_2^-$	anión amidový (azanidový)
$\text{HC}_2^-$	anión hydrogenacetylidový(1-) = anión hydrogendikarbidový(1-)	$\text{O}_3^-$	<b>anión ozonidový</b>
$\text{Pb}^{4-}$	<b>anión plumbidový</b>	$\text{Se}^{2-}$	anión selenidový
$\text{S}^{2-}$	anión sulfidový	$\text{O}^{2-}$	<b>anión oxidový</b>
$\text{SCN}^-$	<b>anión tiokyanatanový (anión rodanidový)</b>	$\text{I}^-$	anión jodidový
$\text{S}_2^{2-}$	anión disulfidový(2-)	$\text{At}^-$	<b>anión astatidový</b>

Tabuľka 3.: Príklady na precvičenie názvoslovia halogenidov a pseudohalogenidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
PF <sub>3</sub>	fluorid fosforitý	Ca(CN) <sub>2</sub>	kyanid vápenatý
AmCl <sub>3</sub>	<b>chlorid ameritý</b>	YBr <sub>3</sub>	bromid ytritý
MoCl <sub>2</sub>	chlorid molybdénatý	PaCl <sub>5</sub>	<b>chlorid protaktiničný</b>
SrCl <sub>2</sub>	<b>chlorid strontnatý</b>	GaCl <sub>3</sub>	chlorid galitý
Pd(SCN) <sub>2</sub>	tiokyanatan paládnatý	TlF <sub>3</sub>	<b>fluorid talitý</b>
CF <sub>4</sub>	<b>fluorid uhličitý</b>	AgCl	chlorid strieborný
Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	chlorid ortuťný = chlorid diortuťný = chlorid diortute(2+)	NdBr <sub>3</sub>	<b>bromid neodymitý</b>
Zn(SCN) <sub>2</sub>	<b>tiokyanatan zinočnatý</b>	OsF <sub>4</sub>	fluorid osmičitý
CeF <sub>4</sub>	fluorid ceričitý	CdCl <sub>2</sub>	<b>chlorid kademnatý</b>
SnCl <sub>2</sub>	<b>chlorid cínatý</b>	MoCl <sub>3</sub>	chlorid molybdénitý
RbI	jodid rubídny	GdBr <sub>3</sub>	<b>bromid gadolinitý</b>
EsI <sub>3</sub>	<b>jodid einsteinitý</b>	NF <sub>3</sub>	fluorid dusitý
ReCl <sub>5</sub>	chlorid reničný	NpBr <sub>4</sub>	<b>bromid neptuničitý</b>
PrCl <sub>3</sub>	<b>chlorid prazeodymitý</b>	HoCl <sub>3</sub>	chlorid holmitý
CuCN	kyanid meďný	SBr	<b>bromid sírny</b>
HoF <sub>3</sub>	<b>fluorid holmitý</b>	EuBr <sub>2</sub>	bromid europnatý
AgCN	kyanid strieborný	MoF <sub>5</sub>	<b>fluorid molybdeničný</b>
SiF <sub>4</sub>	<b>fluorid kremičitý</b>	RaBr <sub>2</sub>	bromid radnatý
CuBr	bromid meďný	HfF <sub>4</sub>	<b>fluorid hafničitý</b>
TlSCN	<b>tiokyanatan tálny</b>	NH <sub>4</sub> Cl	chlorid amónny = chlorid amónia
TiCl <sub>3</sub>	chlorid titanitý	ZrCl <sub>3</sub>	<b>chlorid zirkonitý</b>
EuF <sub>3</sub>	<b>fluorid europitý</b>	CdBr <sub>2</sub>	bromid kademnatý
PdI <sub>2</sub>	jodid paládnatý	YCl <sub>3</sub>	<b>chlorid ytritý</b>
TlBr <sub>3</sub>	<b>bromid talitý</b>	EuCl <sub>3</sub>	chlorid europitý
ThF <sub>4</sub>	fluorid toričitý	BrF <sub>3</sub>	<b>fluorid bromitý</b>
PBr <sub>3</sub>	<b>bromid fosforitý</b>	CuSCN	tiokyanatan meďný (rodanid meďný)
RhI <sub>3</sub>	jodid róditý alebo trijodid(1–) ródny	SnCl <sub>4</sub>	<b>chlorid siričitý</b>
SnI <sub>4</sub>	<b>jodid ciničitý</b>	KBr	bromid draselný
RuCl <sub>3</sub>	chlorid rutenitý	MgBr <sub>2</sub>	<b>bromid horečnatý</b>
ReF <sub>6</sub>	<b>fluorid réniový</b>	LuI <sub>3</sub>	jodid lutecitý
YbI <sub>3</sub>	jodid yterbitý	FrCl	<b>chlorid francný</b>
SiBr <sub>4</sub>	<b>bromid kremičitý</b>	CrI <sub>2</sub>	jodid chrómnatý
Cl <sub>4</sub>	jodid uhličitý	SbF <sub>3</sub>	<b>fluorid antimonitý</b>
Ca(CN) <sub>2</sub>	<b>kyánamid vápenatý</b>	VCl <sub>3</sub>	chlorid vanaditý
ReF <sub>4</sub>	fluorid reničitý	IrCl <sub>4</sub>	<b>chlorid iridičitý</b>

CaBr <sub>2</sub>	<b>bromid vápenatý</b>	PbF <sub>4</sub>	fluorid olovičitý
VBr <sub>3</sub>	bromid vanaditý	VF <sub>5</sub>	<b>fluorid vanadičný</b>
BiF <sub>5</sub>	<b>fluorid bizmutičný</b>	SnI <sub>2</sub>	jodid cínatý
WF <sub>6</sub>	fluorid volfrámový	TeF <sub>6</sub>	<b>fluorid telúrový</b>
CmF <sub>3</sub>	<b>fluorid curitý</b>	BrF <sub>5</sub>	fluorid bromičný
BiBr <sub>3</sub>	bromid bizmutitý	SnBr <sub>4</sub>	<b>bromid ciničitý</b>
MnF <sub>2</sub>	<b>fluorid mangánatý</b>	SF <sub>6</sub>	fluorid sírový
KNCO	kyanatan draselný	BF <sub>3</sub>	<b>fluorid boritý</b>
CuF	<b>fluorid meďný</b>	InI <sub>3</sub>	jodid inditý
NF <sub>5</sub>	fluorid dusičný	CmI <sub>3</sub>	<b>jodid curičitý</b>
HfBr <sub>4</sub>	<b>bromid hafničitý</b>	SnCl <sub>4</sub>	chlorid ciničitý
PbF <sub>2</sub>	fluorid olovnatý	LiBr	<b>bromid lítny</b>
TaF <sub>5</sub>	<b>fluorid tantalitý</b>	MoF <sub>4</sub>	fluorid molybdeničitý
RhF <sub>3</sub>	fluorid róditý	Sr(CN) <sub>2</sub>	<b>kyanid strontnatý</b>
KCl	<b>chlorid draselný</b>	PaI <sub>3</sub>	jodid protaktinitý
ICl <sub>3</sub>	chlorid joditý	HgCN	<b>kyanid ortuťný</b>
ErCl <sub>3</sub>	<b>chlorid erbitý</b>	XeF <sub>6</sub>	fluorid xenónový
AlF <sub>3</sub>	fluorid hlinitý	GdI <sub>3</sub>	<b>jodid gadolinitý</b>
NdCl <sub>3</sub>	<b>chlorid neodymitý</b>	GaBr <sub>3</sub>	bromid galitý
SeCl <sub>2</sub>	chlorid selénatý	FeBr <sub>2</sub>	<b>bromid železnatý</b>
NpBr <sub>3</sub>	<b>bromid neptunitý</b>	CrCl <sub>3</sub>	chlorid chromitý
CuF <sub>2</sub>	fluorid meďnatý	NdCl <sub>2</sub>	<b>chlorid neodýmnatý</b>
NbCl <sub>4</sub>	<b>chlorid niobičitý</b>	ThCl <sub>4</sub>	chlorid toričitý
Co(CN) <sub>2</sub>	kyanid kobaltnatý	AmI <sub>3</sub>	<b>jodid američitý</b>
AuBr <sub>3</sub>	<b>bromid zlatitý</b>	UF <sub>4</sub>	fluorid urančitý
MnF <sub>4</sub>	fluorid manganičitý	MoI <sub>2</sub>	<b>jodid molybdenatý</b>
PI <sub>3</sub>	<b>jodid fosforitý</b>	WCl <sub>4</sub>	chlorid volframičitý
GdF <sub>3</sub>	fluorid gadolinitý	SnF <sub>2</sub>	<b>fluorid cínatý</b>
IrF <sub>4</sub>	<b>fluorid iridičitý</b>	YbCl <sub>3</sub>	chlorid yterbitý
SCL <sub>2</sub>	chlorid sírnatý	ReBr <sub>3</sub>	<b>bromid renitý</b>
AuI <sub>3</sub>	<b>jodid zlatitý</b>	PtBr <sub>4</sub>	bromid platičitý
NiI <sub>2</sub>	jodid nikelnatý	VF <sub>3</sub>	<b>fluorid vanaditý</b>
PaCl <sub>4</sub>	<b>chlorid protaktiničitý</b>	MgCl <sub>2</sub>	chlorid horečnatý
TICl	chlorid tálny	RuF <sub>4</sub>	<b>fluorid ruteničitý</b>
CeF <sub>3</sub>	<b>fluorid ceritý</b>	AmBr <sub>3</sub>	bromid ameritý
CdF <sub>2</sub>	fluorid kademnatý	TeCl <sub>4</sub>	<b>chlorid teluričitý</b>
MoF <sub>6</sub>	<b>fluorid molybdénový</b>	ScF <sub>3</sub>	fluorid skanditý
CeBr <sub>3</sub>	bromid ceritý	SnF <sub>4</sub>	<b>fluorid ciničitý</b>

CrCl <sub>2</sub>	<b>chlorid chrómnatý</b>	CmBr <sub>3</sub>	bromid curitý
HgF	fluorid ortuťný	PuBr <sub>3</sub>	<b>bromid plutonitý</b>
IF	<b>fluorid jódný</b>	Pol <sub>4</sub>	jodid poloničitý
VCl <sub>2</sub>	chlorid vanádnatý	ThI <sub>4</sub>	<b>jodid toričitý</b>
ScCl <sub>3</sub>	<b>chlorid skanditý</b>	NaNCO	kyanatan sodný
UF <sub>6</sub>	fluorid uránový	SiCl <sub>4</sub>	<b>chlorid kremičitý</b>
TmCl <sub>3</sub>	<b>chlorid tulitý</b>	TaCl <sub>4</sub>	chlorid tantaličitý
PmF <sub>3</sub>	fluorid prometitý	YbF <sub>3</sub>	<b>fluorid yterbitý</b>
RbCN	<b>kyanid rubídny</b>	CsI	jodid cézny
AsI <sub>3</sub>	jodid arzenitý	Hg(NCO) <sub>2</sub>	<b>kyanatan ortuťnatý</b>
UCl <sub>5</sub>	<b>chlorid uraničný</b>	PrF <sub>3</sub>	fluorid praeoditý
CsF	fluorid cézny	CoBr <sub>2</sub>	<b>bromid kobaltnatý</b>
NbCl <sub>5</sub>	<b>chlorid niobičný</b>	GeI <sub>4</sub>	jodid germaničitý
AsF <sub>3</sub>	fluorid arzenitý	TaF <sub>3</sub>	<b>fluorid tantalitý</b>
TiCl <sub>2</sub>	<b>chlorid titanatý</b>	PCl <sub>5</sub>	chlorid fosforečný
CoI <sub>2</sub>	jodid kobaltnatý	BiF <sub>3</sub>	<b>fluorid bizmutitý</b>
TaI <sub>5</sub>	<b>jodid tantaličný</b>	AlBr <sub>3</sub>	bromid hlinitý
PH <sub>4</sub> Br	bromid fosfónia	LiCl	<b>chlorid lítny</b>
UCl <sub>3</sub>	<b>chlorid uranitý</b>	CaF <sub>2</sub>	fluorid vápenatý
PtI <sub>4</sub>	jodid platičitý	NaI	<b>jodid sodný</b>
NbI <sub>4</sub>	<b>jodid niobičitý</b>	TIH	jodid tálny
PuF <sub>4</sub>	fluorid plutoničitý	SrI <sub>2</sub>	<b>jodid strontnatý</b>
Cu(CN) <sub>2</sub>	<b>kyanid meďnatý</b>	LaBr <sub>3</sub>	bromid lantanitý
P(SCN) <sub>3</sub>	tiokyanatan fosforitý	SF <sub>4</sub>	<b>fluorid siričitý</b>
CfCl <sub>3</sub>	<b>chlorid kalifornitý</b>	MnBr <sub>2</sub>	bromid mangánatý
NbBr <sub>5</sub>	bromid niobičný	AgBr	<b>bromid strieborný</b>
SiI <sub>4</sub>	<b>jodid kremičitý</b>	CeCl <sub>3</sub>	chlorid ceritý
MoCl <sub>5</sub>	chlorid molybdeničný	PH <sub>4</sub> I	<b>jodid fosfónia</b>
CuCl	<b>chlorid meďný</b>	MnCl <sub>2</sub>	chlorid mangánatý
SbI <sub>3</sub>	jodid antimonitý	MnI <sub>2</sub>	<b>jodid mangánatý</b>
DyI <sub>3</sub>	<b>jodid dysprozitý</b>	NpF <sub>3</sub>	fluorid neptunitý
TiBr <sub>4</sub>	bromid titaničitý	ScI <sub>3</sub>	<b>jodid skanditý</b>
CsCl	<b>chlorid cézny</b>	TbI <sub>3</sub>	jodid terbitý
Al <sub>2</sub> Br <sub>6</sub>	hexabromid dihlinity	PmCl <sub>3</sub>	<b>chlorid prometitý</b>
SnBr <sub>2</sub>	<b>bromid cínatý</b>	TaBr <sub>4</sub>	bromid tantaličitý
Al(CN) <sub>3</sub>	kyanid hlinitý	InCl <sub>3</sub>	<b>chlorid inditý</b>
NiCl <sub>2</sub>	<b>chlorid nikelnatý</b>	FeF <sub>3</sub>	fluorid železitý
BeBr <sub>2</sub>	bromid berýlnatý	LiI	<b>jodid lítny</b>

CfI <sub>3</sub>	<b>jodid kalifornitý</b>	FrBr	bromid francný
PrI <sub>3</sub>	jodid praeoditý	ReCl <sub>3</sub>	<b>chlorid renitý</b>
BiCl <sub>3</sub>	<b>chlorid bizmutitý</b>	Fe(SCN) <sub>3</sub>	tiokyanatan železitý
GeI <sub>2</sub>	jodid germanatý	IrI <sub>4</sub>	<b>jodid iridičitý</b>
BI <sub>3</sub>	<b>jodid boritý</b>	NaSCN	tiokyanatan sodný
WBr <sub>5</sub>	bromid volframičný	UCl <sub>4</sub>	<b>chlorid uraničitý</b>
YbBr <sub>3</sub>	<b>bromid yterbitý</b>	PrF <sub>4</sub>	fluorid praeodičný
DyF <sub>3</sub>	fluorid dysprozitý	NiBr <sub>2</sub>	<b>bromid nikelnatý</b>
NH <sub>4</sub> CN	<b>kyanid amónny</b>	TbBr <sub>3</sub>	bromid terbitý
PdF <sub>4</sub>	fluorid paldičitý	HfI <sub>4</sub>	<b>jodid hafničitý</b>
Hg <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>	<b>bromid ortuťný = bromid diortuťný = bromid diortute(2+)</b>	UCl <sub>6</sub>	chlorid uránový
YbBr <sub>2</sub>	bromid yterbnatý	PuF <sub>3</sub>	<b>fluorid plutonitý</b>
HgBr <sub>2</sub>	<b>bromid ortuťnatý</b>	CoF <sub>2</sub>	fluorid kobaltnatý
VCl <sub>4</sub>	chlorid vanadičitý	InF <sub>3</sub>	<b>fluorid inditý</b>
P(CN) <sub>3</sub>	<b>kyanid fosforitý</b>	CdI <sub>2</sub>	jodid kademnatý
NbI <sub>5</sub>	jodid niobičný	NpCl <sub>3</sub>	<b>chlorid neptunitý</b>
TeI <sub>4</sub>	<b>jodid teluričitý</b>	EuI <sub>2</sub>	jodid europnatý
AuBr	bromid zlatný	PrBr <sub>3</sub>	<b>bromid praeoditý</b>
GeF <sub>4</sub>	<b>fluorid germaničitý</b>	TiF <sub>4</sub>	fluorid titaničitý
SeF <sub>6</sub>	fluorid selénový	EuBr <sub>3</sub>	<b>bromid europitý</b>
KrF <sub>2</sub>	<b>fluorid kryptonatý</b>	YF <sub>3</sub>	fluorid ytritý
TmF <sub>3</sub>	fluorid tulitý	NbF <sub>4</sub>	<b>fluorid niobičitý</b>
TbF <sub>3</sub>	<b>fluorid terbitý</b>	GeF <sub>2</sub>	fluorid germanatý
GdCl <sub>3</sub>	chlorid gadolinitý	ZrCl <sub>4</sub>	<b>chlorid zirkoničitý</b>
SmCl <sub>3</sub>	<b>chlorid samaritý</b>	BaBr <sub>2</sub>	bromid bárnatý
EsCl <sub>3</sub>	chlorid einsteinitý	Zn(CN) <sub>2</sub>	<b>kyanid zinočnatý</b>
HgF <sub>2</sub>	<b>fluorid ortuťnatý</b>	TlBr	bromid tálly
LuCl <sub>3</sub>	chlorid lutecitý	Hg <sub>2</sub> (CN) <sub>2</sub>	<b>kyanid ortuťný = kyanid diortuťný = kyanid diortute(2+)</b>
WBr <sub>6</sub>	<b>bromid volfrámový</b>	PbBr <sub>2</sub>	bromid olovnatý
AlI <sub>3</sub>	jodid hlinitý	HgBr	<b>bromid ortuťný</b>
NH <sub>4</sub> I	<b>jodid amónny</b>	ZrI <sub>4</sub>	jodid zirkoničitý
TiCN	kyanid tálly	AgF	<b>fluorid strieborný</b>
U <sub>4</sub>	<b>jodid uraničitý</b>	ThBr <sub>4</sub>	bromid toričitý
FeI <sub>2</sub>	jodid železnatý	RaF <sub>2</sub>	<b>fluorid radnatý</b>
IrCl <sub>3</sub>	<b>chlorid iriditý</b>	RuF <sub>3</sub>	fluorid rutenitý
CoF <sub>3</sub>	fluorid kobaltitý	BeI <sub>2</sub>	<b>jodid berýlnatý</b>

TaCl <sub>5</sub>	<b>chlorid tantaličný</b>	NaBr	bromid sodný
<b>InBr</b>	bromid inditý	NCl <sub>3</sub>	<b>chlorid dusitý(chlorodusík)</b>
ZnBr <sub>2</sub>	<b>bromid zinočnatý</b>	<b>CmF<sub>4</sub></b>	fluorid kuričitý
<b>CrF<sub>3</sub></b>	fluorid chromitý	PdF <sub>2</sub>	<b>fluorid paládnatý</b>
CeI <sub>3</sub>	<b>jodid ceritý</b>	<b>PCl<sub>3</sub></b>	chlorid fosforitý
<b>Pb(CN)<sub>2</sub></b>	kyanid olovnatý	MoBr <sub>2</sub>	<b>bromid molybdenatý</b>
OsF <sub>6</sub>	<b>fluorid osmiový</b>	<b>SmBr<sub>3</sub></b>	bromid samaritý
<b>RbBr</b>	bromid rubídny	CsCN	<b>kyanid cézny</b>
TiI <sub>3</sub>	<b>jodid titanitý</b>	<b>CuBr<sub>2</sub></b>	bromid meďnatý
<b>PBr<sub>5</sub></b>	bromid fosforečný	NI <sub>3</sub>	<b>jodid dusitý</b>
Hg <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	<b>fluorid ortuťný = fluorid diortuťný = fluorid diortute(2+)</b>	<b>Pd(CN)<sub>2</sub></b>	kyanid paládnatý
<b>CoCl<sub>3</sub></b>	chlorid kobaltitý	BBr <sub>3</sub>	<b>bromid boritý</b>
NdI <sub>3</sub>	<b>jodid neodymitý</b>	<b>IBr</b>	bromid jódný
<b>AgI</b>	jodid strieborný	ErF <sub>3</sub>	<b>fluorid erbity</b>
Hg(CN) <sub>2</sub>	<b>kyanid ortuťnatý</b>	<b>AsCl<sub>3</sub></b>	chlorid arzenitý
<b>Hg(SCN)<sub>2</sub></b>	tiokyanatan ortuťnatý (rodanid ortuťnatý)	UF <sub>3</sub>	<b>fluorid uranitý</b>
AuCl	<b>chlorid zlatný</b>	<b>CrI<sub>3</sub></b>	jodid chromitý
<b>DyBr<sub>3</sub></b>	bromid dysprozitý	RaCl <sub>2</sub>	<b>chlorid rádnatý</b>
PbCl <sub>2</sub>	<b>chlorid olovnatý</b>	<b>CmCl<sub>3</sub></b>	chlorid kuritý
<b>PmBr<sub>3</sub></b>	bromid prometitý	B <sub>2</sub> F <sub>4</sub>	<b>tetrafluorid dibórnatý</b>
KCN	<b>kyanid draselný</b>	<b>SeBr<sub>2</sub></b>	bromid selénatý
<b>TeBr<sub>4</sub></b>	bromid teluričitý	FeCl <sub>2</sub>	<b>chlorid železnatý</b>
Zn(SeCN) <sub>2</sub>	<b>selenokyanatan zinočnatý</b>	<b>TaF<sub>5</sub></b>	fluorid tantaličný
<b>CoBr<sub>2</sub></b>	bromid kobaltnatý	LaCl <sub>3</sub>	<b>chlorid lantanitý</b>
GaF <sub>3</sub>	<b>fluorid galitý</b>	<b>CfBr<sub>3</sub></b>	bromid kalifornitý
<b>PuCl<sub>3</sub></b>	chlorid plutonitý	EsBr <sub>3</sub>	<b>bromid einsteinitý</b>
FrF	<b>fluorid francný</b>	<b>ZnF<sub>2</sub></b>	fluorid zinočnatý
<b>SeF<sub>4</sub></b>	fluorid seleničitý	HoBr <sub>3</sub>	<b>bromid holmitý</b>
TiF <sub>3</sub>	<b>fluorid titanitý</b>	<b>TmI<sub>3</sub></b>	jodid tulitý
<b>EuI<sub>3</sub></b>	jodid europitý	GeCl <sub>4</sub>	<b>chlorid germaničitý</b>
VI <sub>2</sub>	<b>jodid vanádnatý</b>	<b>FrI</b>	jodid francný
<b>SmI<sub>3</sub></b>	jodid samaritý	PuI <sub>3</sub>	<b>jodid plutonitý</b>
HgI <sub>2</sub>	<b>jodid ortuťnatý</b>	<b>NH<sub>4</sub>Br</b>	bromid amónny
<b>BrF</b>	fluorid brómny	HgCl <sub>2</sub>	<b>chlorid ortuťnatý</b>
AcF <sub>3</sub>	<b>fluorid aktinitý</b>	<b>ZrBr<sub>4</sub></b>	bromid zirkoničitý
<b>NaCl</b>	chlorid sodný	YI <sub>3</sub>	<b>jodid yterbitý</b>

EuF <sub>2</sub>	<b>fluorid europnatý</b>	GeBr <sub>4</sub>	bromid germaničitý
BkF <sub>3</sub>	fluorid berkelitý	PF <sub>5</sub>	<b>fluorid fosforečný</b>
MnF <sub>3</sub>	<b>fluorid manganitý</b>	XeF <sub>2</sub>	fluorid xenonatý
BiI <sub>3</sub>	jodid bizmutitý	OsF <sub>8</sub>	<b>fluorid osmičelý</b>
NpF <sub>4</sub>	<b>fluorid neptuničitý</b>	SF <sub>2</sub>	fluorid sírnatý
IF <sub>5</sub>	fluorid jodičný	TaBr <sub>5</sub>	<b>bromid tantaličný</b>
HfCl <sub>4</sub>	<b>chlorid hafničitý</b>	NaF	fluorid sodný
TeF <sub>4</sub>	fluorid teluritý	CoCl <sub>2</sub>	<b>chlorid kobaltnatý</b>
CuI	<b>jodid meďný</b>	NbF <sub>5</sub>	fluorid niobičný
PtCl <sub>2</sub>	chlorid platnatý	ClF <sub>5</sub>	<b>fluorid chlorečný</b>
PtF <sub>2</sub>	<b>fluorid platnatý</b>	WCl <sub>6</sub>	chlorid volfrámový
InBr <sub>3</sub>	bromid inditý	AcBr <sub>3</sub>	<b>bromid aktinitý</b>
SeCl <sub>4</sub>	<b>chlorid seleničitý</b>	BaI <sub>2</sub>	jodid bárnatý
FeCl <sub>3</sub>	chlorid železitý	SrF <sub>2</sub>	<b>fluorid strontnatý</b>
EsF <sub>3</sub>	<b>fluorid einsteinitý</b>	BeF <sub>2</sub>	fluorid berýlnatý
PdBr <sub>2</sub>	bromid paládnatý	AuCN	<b>kyanid zlatný</b>
YbCl <sub>2</sub>	<b>chlorid yterbnatý</b>	PH <sub>4</sub> Cl	chlorid fosfónia
GeCl <sub>2</sub>	chlorid germanatý	ErBr <sub>3</sub>	<b>bromid erbity</b>
LiF	<b>fluorid lítny</b>	BCl <sub>3</sub>	chlorid boritý
DyCl <sub>3</sub>	chlorid dysprozitý	XeF <sub>4</sub>	<b>fluorid xenonitý</b>
PbCl <sub>4</sub>	<b>chlorid olovičitý</b>	Ni(CN) <sub>2</sub>	kyanid nikelnatý
SmF <sub>3</sub>	fluorid samaritý	AsF <sub>5</sub>	<b>fluorid arzeničný</b>
IrF <sub>6</sub>	<b>fluorid irídiový</b>	MoBr <sub>3</sub>	bromid molybdenitý
SbCl <sub>3</sub>	chlorid antimonitý	NpF <sub>5</sub>	<b>fluorid neptuničný</b>
AuI	<b>jodid zlatný</b>	HgCl	chlorid ortuťný
PtF <sub>4</sub>	fluorid platicitý	IF <sub>7</sub>	<b>fluorid jodistý</b>
PoBr <sub>4</sub>	<b>bromid polonitý</b>	Co(SCN) <sub>2</sub>	tiokyanatan kobaltnatý
LuBr <sub>3</sub>	bromid lutecitý	WCl <sub>5</sub>	<b>chlorid volframičný</b>
BaF <sub>2</sub>	<b>fluorid bárnatý</b>	AuCl <sub>3</sub>	chlorid zlatitý
KNCS	tiokyanatan draselný (rodanid draselný)	UBr <sub>4</sub>	<b>bromid uranitý</b>
AgNCO	<b>kyanatan strieborný</b>	SbBr <sub>3</sub>	bromid antimonitý
UF <sub>5</sub>	fluorid uranitý	NpF <sub>6</sub>	<b>fluorid neptúnový</b>
NdF <sub>3</sub>	<b>fluorid neodymitý</b>	PaF <sub>5</sub>	fluorid protaktinický
EuCl <sub>2</sub>	chlorid europnatý	OsCl <sub>3</sub>	<b>chlorid osmitý</b>
CuCl <sub>2</sub>	<b>chlorid meďnatý</b>	BrCl	chlorid bromný
CaI <sub>2</sub>	jodid vápenatý	TlI <sub>3</sub>	<b>jodid talitý</b>
OsI <sub>4</sub>	<b>jodid osmičitý</b>	Wl <sub>4</sub>	jodid volframičitý
ICl	chlorid jódny	TiI <sub>4</sub>	<b>jodid titaničitý</b>

ZrBr <sub>3</sub>	<b>bromid zirkonitý</b>	MoBr <sub>4</sub>	bromid molybdeničitý
<b>KI</b>	jodid draselný	CsBr	<b>bromid cézny</b>
IrI <sub>3</sub>	<b>jodid iriditý</b>	SbF <sub>5</sub>	fluorid antimoničný
<b>IrF<sub>3</sub></b>	fluorid iriditý	NaCN	<b>kyanid sodný</b>
FeF <sub>2</sub>	<b>fluorid železnatý</b>	TiCl <sub>4</sub>	chlorid titaničitý
<b>SbCl<sub>5</sub></b>	chlorid antimoničný	AsBr <sub>3</sub>	<b>bromid arzenitý</b>
HgI	<b>jodid ortuťný</b>	TbF <sub>4</sub>	fluorid tantaličitý
<b>N<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Cl</b>	chlorid hydrazínia	RbF	<b>fluorid rubídny</b>
MgF <sub>2</sub>	<b>fluorid horečnatý</b>	PoCl <sub>4</sub>	chlorid poloničitý
<b>TiBr<sub>2</sub></b>	bromid titanatý	PaI <sub>5</sub>	<b>jodid protaktiničný</b>
BkBr <sub>3</sub>	<b>bromid berkelitý</b>	CfF <sub>3</sub>	fluorid kalifornitý
<b>ZnCl<sub>2</sub></b>	chlorid zinočnatý	UI <sub>3</sub>	<b>jodid uranitý</b>
TmBr <sub>3</sub>	<b>bromid tulitý</b>	AcCl <sub>3</sub>	chlorid aktinový
<b>AmF<sub>4</sub></b>	fluorid američitý	BaCl <sub>2</sub>	<b>chlorid bárnatý</b>
LaF <sub>3</sub>	<b>fluorid lantanitý</b>	PaI <sub>4</sub>	jodid protaktiničitý
<b>PtBr<sub>2</sub></b>	bromid platnatý	PdCl <sub>2</sub>	<b>chlorid paládnatý</b>
ZrF <sub>4</sub>	<b>fluorid zirkoničitý</b>	Cd(CN) <sub>2</sub>	kyanid kademnatý
<b>LaI<sub>3</sub></b>	jodid lantanitý	TlCl <sub>3</sub>	<b>chlorid talitý</b>
ErI <sub>3</sub>	<b>jodid erbity</b>	TbCl <sub>3</sub>	chlorid terbitý
<b>NiF<sub>2</sub></b>	fluorid nikelnatý	RuBr <sub>3</sub>	<b>bromid rutenitý</b>
PbI <sub>2</sub>	<b>jodid olovnatý</b>	<b>ZnI<sub>2</sub></b>	jodid zinočnatý
<b>TiI<sub>2</sub></b>	jodid titanatý	CBr <sub>4</sub>	<b>bromid uhličitý (tetrabrommetán)</b>
ClF <sub>3</sub>	<b>fluorid chloritý</b>	<b>RhCl<sub>3</sub></b>	chlorid róditý
<b>BeCl<sub>2</sub></b>	chlorid berýlnatý	BkI <sub>3</sub>	<b>jodid berkelitý</b>
ClF	<b>fluorid chlórny</b>	MoF <sub>3</sub>	fluorid molybdenitý
<b>PtCl<sub>4</sub></b>	chlorid platičitý	NH <sub>4</sub> SCN	<b>tiokyanatan amónny (rodanid amónny)</b>
RuF <sub>5</sub>	<b>fluorid ruteničný</b>	<b>PtI<sub>2</sub></b>	jodid platnatý
<b>GaI<sub>3</sub></b>	jodid galitý	VI <sub>3</sub>	<b>jodid vanaditý</b>
AuF <sub>3</sub>	<b>fluorid zlatitý</b>	<b>GeBr<sub>2</sub></b>	bromid germanatý
<b>NpCl<sub>4</sub></b>	chlorid neptuničitý	CrF <sub>2</sub>	<b>fluorid chromnatý</b>
CrBr <sub>3</sub>	<b>bromid chromitý</b>	<b>SrBr<sub>2</sub></b>	bromid strontnatý
<b>Pb(SCN)<sub>2</sub></b>	tiokyanatan olovnatý	TaCl <sub>3</sub>	<b>chlorid tantalitý</b>
VF <sub>4</sub>	<b>fluorid vanadičitý</b>	<b>HoI<sub>3</sub></b>	jodid holmitý
<b>CuI</b>	jodid meďný	PaF <sub>4</sub>	<b>fluorid protaktiničitý</b>
AmF <sub>3</sub>	<b>fluorid ameritý</b>	<b>IrF<sub>5</sub></b>	fluorid iridičný
<b>VBr<sub>2</sub></b>	bromid vanádnatý	Hg <sub>2</sub> I <sub>2</sub>	<b>jodid ortuťný = jodid diortuťný = jodid diortute(2+)</b>

TlF	<b>fluorid tálny</b>	MoCl <sub>4</sub>	chlorid molybdeničitý
AtI <sub>3</sub>	jodid aktinový	CCl <sub>4</sub>	<b>chlorid uhličitý (tetrachlórmetán)</b>
ScBr <sub>3</sub>	<b>bromid skanditý</b>	CaCl <sub>2</sub>	chlorid vápenatý
MnCl <sub>3</sub>	chlorid manganitý	LuF <sub>3</sub>	<b>fluorid lutecitý</b>
UBr <sub>3</sub>	<b>bromid uranitý</b>	AlCl <sub>3</sub>	chlorid hlinitý
NbBr <sub>4</sub>	bromid niobičitý	NpI <sub>3</sub>	<b>jodid neptunitý</b>
AgSCN	<b>tiokyanatan (rodanid) strieborný</b>	KF	fluorid draselný
TaBr <sub>3</sub>	bromid tantalitý	CrCl <sub>4</sub>	<b>chlorid chromičitý</b>
MgI <sub>2</sub>	<b>jodid horečnatý</b>	RuI <sub>3</sub>	jodid rutenitý
SeBr <sub>4</sub>	bromid seleničitý	PmI <sub>3</sub>	<b>jodid prometitý</b>
N <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br	<b>bromid hydrazína</b>	NH <sub>4</sub> F	fluorid amónny
TiBr <sub>3</sub>	bromid titanitý	RbCl	<b>chlorid rubídny</b>
Pt(CN) <sub>2</sub>	<b>kyanid platnatý</b>		

Tabuľka 4.: Príklady na precvičenie názvoslovia oxidov a hydroxidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
UO <sub>2</sub>	oxid urančitý	SiO <sub>2</sub>	<b>oxid kremičitý</b>
ReO <sub>3</sub>	<b>oxid réniový</b>	Zr(OH) <sub>4</sub>	hydroxid zirkoničitý
O <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	difluorid dikyslíka	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid niklitý</b>
RuO <sub>4</sub>	<b>oxid ruteničelý</b>	Nb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	oxid niobičný
RbOH	hydroxid rubídny	Sm <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid samaritý</b>
P <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	<b>oxid fosforitý</b>	Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxid bizmutitý
CaO	oxid vápenatý	In(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid inditý</b>
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	<b>peroxid vodíka</b>	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	oxid jodičný
Cf <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxid kalifornitý	Cd(OH) <sub>2</sub>	<b>hydroxid kademnatý</b>
CrO <sub>2</sub>	<b>oxid chromičitý</b>	TlOH	hydroxid tálny
Rb <sub>2</sub> O	oxid rubídny	N <sub>2</sub> O	<b>oxid dusný</b>
PdO	<b>oxid paládnatý</b>	Ag <sub>2</sub> O	oxid strieborný
TiO	oxid titanitý	CoO	<b>oxid kobaltnatý</b>
Mg(OH) <sub>2</sub>	<b>hydroxid horečnatý</b>	Ho <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxid holmitý
Fr <sub>2</sub> O	oxid francný	Sb(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid antimonitý</b>
Tb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid terbitý</b>	Nb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxid niobitý
Li <sub>2</sub> O	oxid lítny	PrO <sub>2</sub>	<b>oxid praeodymitý</b>
FeO	<b>oxid železnatý</b>	UO <sub>3</sub>	oxid uránový
TcO <sub>2</sub>	oxid technecičitý	RuO <sub>2</sub>	<b>oxid ruteničitý</b>
NiO	<b>oxid nikelnatý</b>	B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxid boritý
Tm <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxid tulitý	UO <sub>4</sub>	<b>oxid uranichelý</b>
Y(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid ytritý</b>	AmO <sub>2</sub>	oxid američitý

<b>Dy<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid dysprozitý	Fe(OH) <sub>2</sub>	<b>hydroxid železnatý</b>
CeO <sub>2</sub>	<b>oxid ceričitý</b>	<b>Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	oxid železito-železnatý
<b>Cl<sub>2</sub>O</b>	oxid chlórny	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid arzenitý</b>
SnO	<b>oxid cínnatý</b>	<b>Bi(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid bizmutitý
<b>Pd(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid paládnatý	La(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid lantanitý</b>
PoO <sub>2</sub>	<b>oxid poloničitý</b>	<b>ZrO<sub>2</sub></b>	oxid zirkoničitý
<b>Ba(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid bárnatý	K <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	<b>tetraoxid didraslíka</b>
Pr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid praeodymitý</b>	<b>Re<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	oxid renistý
<b>Ce(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid ceritý	CuO	<b>oxid měďnatý</b>
SbO <sub>2</sub>	<b>oxid antimoničitý</b>	<b>Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid ceritý
<b>SO<sub>2</sub></b>	oxid siričitý	Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid manganitý</b>
NpO <sub>2</sub>	<b>oxid neptuničitý</b>	<b>MnO</b>	oxid mangánatý
<b>BeO</b>	oxid berýlnatý	Tl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid talitý</b>
Hg <sub>2</sub> O	<b>oxid ortuťný</b>	<b>Al(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid hlinitý
<b>XeO<sub>4</sub></b>	oxid xenoničelý	Ir <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid iriditý</b>
TeO <sub>2</sub>	<b>oxid teluritý</b>	<b>ZnO</b>	oxid zinočnatý
<b>GeO</b>	oxid germánatý	Mn(OH) <sub>2</sub>	<b>hydroxid mangánatý</b>
Zn(OH) <sub>2</sub>	<b>hydroxid zinočnatý</b>	<b>Ac(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid aktinitý
<b>Eu<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid europitý	Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid antimonitý</b>
Po <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid polónitý</b>	<b>PbO</b>	oxid olovnatý
<b>ThO<sub>2</sub></b>	oxid toričitý	Lu(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid lutecitý</b>
In <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>oxid inditý</b>	<b>Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid kobaltitý
<b>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid dusitý	Be(OH) <sub>2</sub>	<b>hydroxid berýlnatý</b>
VO	<b>oxid vanádnatý</b>	<b>NbO<sub>2</sub></b>	oxid niobičitý
<b>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub></b>	tetraoxid didusičitý	D <sub>2</sub> O	<b>oxid deutérny</b>
KOH	<b>hydroxid draselný</b>	<b>CdO</b>	oxid kademnatý
<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid hlinitý	PuO <sub>2</sub>	<b>oxid plutoničitý</b>
Ce(OH) <sub>4</sub>	<b>hydroxid ceričitý</b>	<b>Pm(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid prometitý
<b>La<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid lantanitý	FrOH	<b>hydroxid francný</b>
Cr(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid chromitý</b>	<b>As(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid arzenitý
<b>Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	oxid chloristý	WO <sub>2</sub>	<b>oxid wolframičitý</b>
Na <sub>2</sub> O	<b>oxid sodný</b>	<b>SeO<sub>3</sub></b>	oxid selénový
<b>PbO<sub>2</sub></b>	oxid olovičitý	As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	<b>oxid arzeničný</b>
CmO <sub>2</sub>	<b>oxid kuričitý</b>	<b>Au(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid zlatitý
<b>TiO<sub>2</sub></b>	oxid titaničitý	PtO <sub>2</sub>	<b>oxid platičitý</b>
Ga(OH) <sub>3</sub>	<b>hydroxid galitý</b>	<b>Cu(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid měďnatý
<b>I<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	oxid jodistý	Cu <sub>2</sub> O	<b>oxid měďný</b>
ClO	<b>oxid chlórnatý</b>	<b>Sr(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid strontnatý

<b>Es<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid einsteinitý	<b>Cr(OH)<sub>2</sub></b>	<b>hydroxid chrómnatý</b>
<b>ReO<sub>2</sub></b>	<b>oxid reničitý</b>	<b>Ac<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid aktinitý
<b>HfO<sub>2</sub></b>	oxid hafničitý	<b>Co(OH)<sub>2</sub></b>	<b>hydroxid kobaltnatý</b>
<b>Au<sub>2</sub>O</b>	<b>oxid zlatný</b>	<b>Cs<sub>2</sub>O</b>	oxid cézny
<b>Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid zlatitý	<b>Co(OH)<sub>3</sub></b>	<b>hydroxid kobaltitý</b>
<b>Er<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid erbity</b>	<b>Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	oxid manganitý
<b>ClO<sub>3</sub></b>	oxid chlórový	<b>Ca(OH)<sub>2</sub></b>	<b>hydroxid vápenatý</b>
<b>Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid neodymitý</b>	<b>In<sub>2</sub>O</b>	oxid indný
<b>K<sub>2</sub>O</b>	oxid draselný	<b>SrO</b>	<b>oxid strontnatý</b>
<b>NaOH</b>	<b>hydroxid sodný</b>	<b>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	oxid dusičný
<b>Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	oxid antimoničný	<b>P<sub>4</sub>O<sub>10</sub></b>	<b>oxid fosforečný</b>
<b>WO<sub>3</sub></b>	<b>oxid volfrámový</b>	<b>Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid chromitý
<b>LiOH</b>	hydroxid litný	<b>TeO<sub>3</sub></b>	<b>oxid telúrový</b>
<b>Fe(OH)<sub>3</sub></b>	<b>hydroxid železitý</b>	<b>OsO<sub>4</sub></b>	oxid osmičelý
<b>Sn(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid cínatý	<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid železitý</b>
<b>Sc<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid skanditý</b>	<b>SeO<sub>2</sub></b>	oxid seleničitý
<b>OF<sub>2</sub></b>	difluorid kyslíka	<b>MgO</b>	<b>oxid horečnatý</b>
<b>CrO<sub>3</sub></b>	<b>oxid chrómový</b>	<b>SO<sub>3</sub></b>	oxid sírový
<b>CO</b>	oxid uhoľnatý	<b>Sc(OH)<sub>3</sub></b>	<b>hydroxid scanditý</b>
<b>V<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid vanaditý</b>	<b>SnO<sub>2</sub></b>	oxid ciničitý
<b>Ni(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid nikelnatý	<b>Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid ytritý</b>
<b>NO<sub>2</sub></b>	<b>oxid dusičitý</b>	<b>PoO<sub>3</sub></b>	oxid poloniový
<b>Yb<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid yterbitý	<b>Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	<b>oxid kobaltito-kobaltnatý</b>
<b>CsOH</b>	<b>hydroxid cézny</b>	<b>Ta<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	oxid tantalický
<b>V<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	oxid vanadičný	<b>HgO</b>	<b>oxid ortuťnatý</b>
<b>ClO<sub>2</sub></b>	<b>oxid chloričitý</b>	<b>Br<sub>2</sub>O</b>	oxid brómný
<b>Tl<sub>2</sub>O</b>	oxid tálny	<b>UO<sub>2</sub></b>	<b>oxid uraničitý</b>
<b>Rh<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid róditý</b>	<b>Cm(OH)<sub>3</sub></b>	hydroxid kuritý
<b>MoO<sub>3</sub></b>	oxid molybdénový	<b>Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid galitý</b>
<b>Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid chloritý</b>	<b>Pb(OH)<sub>2</sub></b>	hydroxid olovnatý
<b>Pm<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid prometitý	<b>VO<sub>2</sub></b>	<b>oxid vanadičitý</b>
<b>Cm<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid kúritý</b>	<b>BaO</b>	oxid bárnatý
<b>CO<sub>2</sub></b>	oxid uhličitý	<b>XeO<sub>3</sub></b>	<b>oxid xenónový</b>
<b>GeO<sub>2</sub></b>	<b>oxid germaničitý</b>	<b>IrO<sub>2</sub></b>	oxid iridičitý
<b>Bk<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	oxid berkelitý	<b>NO</b>	<b>oxid dusnatý</b>
<b>Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>oxid gadolinitý</b>	<b>MnO<sub>2</sub></b>	oxid manganičitý

Tabuľka 5: Príklady na precvičenie názvoslovia sulfidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{NpS}_3$	sulfid neptúniový	$\text{Br}_2\text{S}$	sulfid bromný
$\text{Pr}_2\text{S}_3$	sulfid praeoditý	$\text{Cf}_2\text{S}_3$	sulfid kalifornitý
$\text{CdS}$	sulfid kademnatý	$\text{PuS}_2$	sulfid plutoničitý
$\text{Sb}_2\text{S}_5$	sulfid antimoničitý	$\text{TiS}_2$	sulfid titaničitý
$\text{EuS}$	sulfid európnatý	$\text{Yb}_2\text{S}_3$	sulfid yterbitý
$\text{La}_2\text{S}_3$	sulfid lantanitý	$\text{Mo}_2\text{S}_3$	sulfid molybdenitý
$\text{B}_2\text{S}_3$	sulfid boritý	$\text{Au}_2\text{S}_3$	sulfid zlatitý
$\text{Tl}_2\text{S}_3$	sulfid talitý	$\text{US}$	sulfid uránu
$\text{MoS}_3$	sulfid molybdénový	$\text{SeS}_2$	sulfid seleničitý
$\text{Na}_2\text{S}$	sulfid sodný	$\text{Tb}_2\text{S}_3$	sulfid terbitý
$\text{HfS}_2$	sulfid hafničitý	$\text{CuS}$	sulfid meďnatý
$\text{US}_2$	disulfid uránu	$\text{PtS}_2$	sulfid platičitý
$\text{Au}_2\text{S}$	sulfid zlatný	$\text{V}_2\text{S}_3$	sulfid vanaditý
$\text{WS}_3$	sulfid volfrámový	$\text{Tl}_2\text{S}$	sulfid tálny
$\text{OsS}_2$	sulfid osmičitý	$\text{Tc}_2\text{S}_7$	sulfid technecistý
$\text{Sm}_2\text{S}_3$	sulfid samaritý	$\text{Tl}_2\text{S}$	sulfid tálny
$\text{IrS}_2$	sulfid iridičitý	$\text{CaS}$	sulfid vápenatý
$\text{FeS}$	sulfid železnatý	$\text{TiS}$	sulfid titanatý
$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	sulfid diamónny	$\text{MoS}_2$	sulfid molybdeničitý
$\text{SiS}_2$	sulfid kremičitý	$\text{Gd}_2\text{S}_3$	sulfid gadolinitý
$\text{Al}_2\text{S}_3$	sulfid hlinitý	$\text{SnS}$	sulfid cínнатý
$\text{VS}$	sulfid vanádnatý	$\text{MgS}$	sulfid horečnatý
$\text{Sb}_2\text{S}_3$	sulfid antimonitý	$\text{Cu}_2\text{S}$	sulfid meďný
$\text{In}_2\text{S}_3$	sulfid inditý	$\text{P}_2\text{S}_5$	sulfid fosforečný
$\text{SnS}_2$	sulfid ciničitý	$\text{HgS}$	sulfid ortuťnatý
$\text{Es}_2\text{S}_3$	sulfid einsteinitý	$\text{GeS}_2$	sulfid germaničitý
$\text{WS}_2$	sulfid volframičitý	$\text{Y}_2\text{S}_3$	sulfid ytritý
$\text{Na}_2\text{S}_5$	pentasulfid sodný	$\text{FeS}_2$	disulfid železnatý
$\text{Ga}_2\text{S}_3$	sulfid galitý	$\text{PdS}$	sulfid paládnatý
$\text{Co}_2\text{S}_3$	sulfid kobaltitý	$\text{Ag}_2\text{S}$	sulfid strieborný
$\text{As}_4\text{S}_4$	tetrasulfid tetraarzénu	$\text{NiS}$	sulfid nikelnatý
$\text{PbS}_2$	sulfid olovičitý	$\text{K}_2\text{S}$	sulfid draselný
$\text{PbS}$	sulfid olovnatý	$\text{MnS}$	sulfid mangánatý
$\text{SrS}$	sulfid strontnatý	$\text{As}_2\text{S}_3$	sulfid arzenitý
$\text{Li}_2\text{S}$	sulfid lítny	$\text{BaS}$	sulfid bárnatý
$\text{US}_3$	trisulfid uránu	$\text{P}_4\text{S}_{10}$	sulfid fosforečný

<b>Ir<sub>2</sub>S<sub>3</sub></b>	sulfid iriditý	GeS	<b>sulfid germanatý</b>
Bi <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	<b>sulfid bizmutitý</b>	ZrS <sub>2</sub>	sulfid zirkoničitý
<b>CS<sub>2</sub></b>	sulfid uhličitý (Sírouhlík)	PoS	<b>sulfid polónatý</b>
Pm <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	<b>sulfid prometitý</b>	<b>ZnS</b>	sulfid zinočnatý
<b>As<sub>2</sub>S<sub>5</sub></b>	sulfid arzeničný		

Tabuľka 6.: Príklady na precvičenie názvoslovia nitridov, fosfidov a karbidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
<b>TiC</b>	karbid titaničitý	Sr <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	<b>nitrid strontnatý</b>
Cu <sub>3</sub> P	<b>fosfid meďný</b>	<b>ScN</b>	nitrid skanditý
<b>AlP</b>	fosfid hlinitý	Cd <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	<b>fosfid kademnatý</b>
AlN	<b>nitrid hlinitý</b>	<b>CeN</b>	nitrid ceritý
<b>UN</b>	nitrid uranitý	HfN	<b>nitrid hafnitý</b>
HfC	<b>karbid hafničitý</b>	<b>Mg<sub>3</sub>P<sub>2</sub></b>	fosfid horečnatý
<b>CrN</b>	nitrid chromitý	MnP	<b>fosfid manganitý</b>
Cu <sub>3</sub> N	<b>nitrid meďný</b>	<b>GaN</b>	nitrid galitý
<b>CrP</b>	fosfid chromitý	TiN	<b>nitrid titanitý</b>
Cd <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	<b>nitrid kademnatý</b>	<b>NpN</b>	nitrid neptunitý
<b>NbN</b>	nitrid niobitý	Be <sub>2</sub> C	<b>karbid berýlnatý</b>
BN	<b>nitrid boritý</b>	<b>Fe<sub>2</sub>N</b>	nitrid diželeza
<b>YN</b>	nitrid ytritý	Zn <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	<b>nitrid zinočnatý</b>
InP	<b>fosfid inditý</b>	<b>Li<sub>3</sub>N</b>	nitrid lítny
<b>NbP</b>	fosfid niobitý	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	<b>nitrid kremičitý</b>
Ca <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	<b>nitrid vápenatý</b>	<b>LaN</b>	nitrid lantanitý
<b>Na<sub>3</sub>P</b>	fosfid sodný	Zn <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	<b>fosfid zinočnatý</b>
Al <sub>4</sub> C <sub>3</sub>	<b>karbid hlinitý</b>	<b>Fe<sub>2</sub>P</b>	fosfid diželeza
<b>PrN</b>	nitrid praeodymitý	Mn <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	<b>nitrid manganitý</b>
Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	<b>nitrid kremičitý</b>	<b>Ta<sub>3</sub>N<sub>5</sub></b>	nitrid tantalitý
<b>Ag<sub>3</sub>N</b>	nitrid strieborný	Hg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	<b>nitrid ortuťnatý</b>
SiC	<b>karbid kremičitý</b>	<b>VN</b>	nitrid vanaditý
<b>Ba<sub>3</sub>N<sub>2</sub></b>	nitrid bárnatý	BP	<b>fosfid boritý</b>
Ge <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	<b>nitrid germaničitý</b>	<b>Be<sub>3</sub>N<sub>2</sub></b>	nitrid berýlnatý
<b>Ca<sub>3</sub>P<sub>2</sub></b>	fosfid vápenatý	Mn <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	<b>fosfid manganitý</b>
ZrC	<b>karbid zirkoničitý</b>	<b>Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub></b>	nitrid horečnatý
<b>GaP</b>	fosfid galitý	InN	<b>nitrid inditý</b>
K <sub>3</sub> N	<b>nitrid draselný</b>	<b>MoC</b>	karbid molybdeničitý
<b>AmN</b>	nitrid ameritý	GdN	<b>nitrid gadolinitý</b>
TiP	<b>fosfid titanitý</b>	<b>NbN</b>	nitrid niobitý

Tabuľka 7.: Príklady na precvičenie názvoslovia binárnych zlúčenín vodíka

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$H_2S_3$	trisulfán	$AsH_3$	<b>arzán</b>
$ZrH_4$	<b>hydrid zirkoničitý</b>	$SnH_4$	stanán
$RbH$	hydrid rubídny	$InH_3$	<b>indán</b>
$H_2S_2$	<b>disulfán</b>	$BeH_2$	hydrid berýlnatý
$B_2H_6$	diborán	$H_2Se$	<b>selán = selenovodík</b>
$LiH$	<b>hydrid lítny</b>	$SiH_4$	silán
$CH_4$	karbán (metán)	$H_2O$	<b>oxidán (voda)</b>
$NaH$	<b>hydrid sodný</b>	$AgH$	hydrid strieborný
$H_2S_4$	tetrasulfán	$AlH_3$	<b>alán</b>
$Ge_2H_6$	<b>digermán</b>	$P_2H_4$	difosfán
$HBr$	bromán	$GeH_4$	<b>germán</b>
$SrH_2$	<b>hydrid strontnatý</b>	$CuH$	hydrid meďný
$H_2S$	sulfán	$UH_3$	<b>hydrid uranitéy</b>
$H_2S_5$	<b>pentasulfán</b>	$NH_3$	azán (amoniak)
$CaH_2$	hydrid vápenatý	$H_2Te$	<b>telán = telurovodík</b>
$PbH_4$	<b>plumbán</b>	$BH_3$	borán = borovodík
$BaH_2$	hydrid berýlnatý	$HF$	<b>fluorovodík</b>
$PH_3$	<b>fosfán = fosforovodík</b>	$SbH_3$	stibán
$HI$	jodovodík	$KH$	<b>hydrid draselný</b>
$HCl$	<b>chlorovodík</b>		

Tabuľka 8.: Príklady na precvičenie názvoslovia zlúčenín s viacatómovými iónmi

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$NaN_3$	azid sodný = trinitrid(1-) sodný	$NH_4N_3$	<b>azid amónny = trinitrid(1-) amónny</b>
$RbN_3$	<b>azid rubídny = trinitrid(1-) rubídny</b>	$HgN_3$	azid ortuťný = trinitrid(1-) ortuťný
$CsI_3$	trijodid cézny	$TlN_3$	<b>azid tálny = trinitrid(1-) tálny</b>
$Ba(N_3)_2$	<b>azid bárnatý = trinitrid(1-) bárnatý</b>	$KN_3$	azid draselný = trinitrid(1-) draselný
$Ca(N_3)_2$	azid vápenatý = trinitrid(1-) vápenatý	$Pb(N_3)_2$	<b>azid olovnatý = trinitrid(1-) olovnatý</b>
$CuN_3$	<b>azid meďný = trinitrid(1-) meďný</b>	$Ag_2C_2$	acetylid strieborný = dikarbid(2-) strieborný
$SrC_2$	acetylid strontnatý = dikarbid(2-) strontnatý	$CsN_3$	<b>azid cézny = trinitrid(1-) cézny</b>
$Na_2C_2$	<b>acetylid sodný = dikarbid(2-) sodný</b>	$Cd(N_3)_2$	azid kademnatý = trinitrid(1-) kademnatý
$AuN_3$	azid zlatný = trinitrid(1-) zlatný	$Hg(N_3)_2$	<b>azid ortuťnatý = trinitrid(1-) ortuťnatý</b>
$BeC_2$	<b>acetylid berýlnatý = dikarbid(2-) berýlnatý</b>	$Hg_2(N_3)_2$	<b>azid ortuťný = azid diortuťný = azid diortute(2+)</b>

$\text{Cu}_2\text{C}_2$	acetylid meďný = dikarbid(2-) meďný	$\text{CaC}_2$	<b>acetylid vápenatý = dikarbid(2-) vápenatý</b>
$\text{AgN}_3$	<b>azid strieborný = trinitrid(1-) strieborný</b>	$\text{Cu}(\text{N}_3)_2$	azid meďnatý = trinitrid(1-) meďnatý
$\text{NH}_4\text{I}_3$	trijodid amónny		

**Tabuľka 9.:** Príklady na precvičenie názvoslovia peroxidov, superoxidov a ozonidov

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{HgO}_2$	peroxid ortuťnatý = dioxid(2-) ortuťnatý	$\text{SrO}_2$	<b>peroxid strontnatý = dioxid(2-) strontnatý</b>
$\text{CaO}_2$	<b>peroxid vápenatý = dioxid(2-) vápenatý</b>	$\text{RbO}_2$	superoxid rubídny = dioxid(1-) rubídny
$\text{Ca}(\text{O}_2)_2$	superoxid vápenatý = dioxid(1-) vápenatý	$\text{Ca}(\text{O}_3)_2$	<b>ozonid vápenatý = trioxid(1-) vápenatý</b>
$\text{Ba}(\text{O}_2)_2$	<b>superoxid bárnatý = dioxid(1-) bárnatý</b>	$\text{LiO}_2$	superoxid lítny = dioxid(1-) lítny
$\text{KO}_3$	ozonid draselný = trioxid(1-) draselný	$\text{RbO}_3$	<b>ozonid rubídny = trioxid(1-) rubídny</b>
$\text{BaO}_2$	<b>peroxid bárnatý = dioxid(2-) bárnatý</b>	$\text{BeO}_2$	superoxid berýlnatý = dioxid(1-) berýlnatý
$\text{CsO}_2$	superoxid cézny = dioxid(1-) cézny	$\text{KO}_2$	<b>superoxid draselný = dioxid(1-) draselný</b>
$\text{LiO}_3$	<b>ozonid lítny = trioxid(1-) lítny</b>	$\text{NaO}_3$	ozonid sodný = trioxid(1-) sodný
$\text{BaO}_2$	peroxid bárnatý = dioxid(2-) bárnatý	$\text{Cs}_2\text{O}_2$	<b>peroxid cézny = dioxid(2-) cézny</b>
$\text{Ag}_2\text{O}_2$	<b>peroxid strieborný = dioxid(2-) strieborný</b>	$\text{Li}_2\text{O}_2$	peroxid lítny = dioxid(2-) lítny
$\text{K}_2\text{O}_2$	peroxid draselný = dioxid(2-) draselný	$\text{NH}_4\text{O}_3$	<b>ozonid amónny = trioxid(1-) amónny</b>
$\text{MgO}_2$	<b>peroxid horečnatý = dioxid(2-) horečnatý</b>	$\text{Na}_2\text{O}_2$	peroxid sodný = dioxid(2-) sodný
$\text{NaO}_2$	superoxid sodný = dioxid(1-) sodný	$\text{CsO}_3$	<b>ozonid cézny = trioxid(1-) cézny</b>

**Tabuľka 10.:** Príklady na precvičenie názvoslovia binárnych nevalenčných zlúčenín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{Mn}_4\text{N}$	nitrid tetramangánu	$\text{S}_4\text{N}_4$	<b>tetranitrid tetrasíry</b>
$\text{Nb}_6\text{O}$	<b>oxid hexanióbu</b>	$\text{Ce}_3\text{O}_4$	tetraoxid tricéru
$\text{S}_4\text{P}_4$	tetrafosfid tetrasíry	$\text{MoS}_4$	<b>tetrasulfid molybdénu</b>
$\text{Au}_2\text{P}_3$	<b>trifosfid dizlata</b>	$\text{MoSi}_2$	disilicid molybdénu
$\text{Cr}_2\text{B}$	borid dichrómu	$\text{CrP}_2$	<b>difosfid chrómu</b>
$\text{Ti}_2\text{B}_5$	<b>pentaborid ditiánu</b>	$\text{Se}_4\text{N}_4$	tetranitrid tetraselénu
$\text{Se}_2\text{S}_6$	hexasulfid diselénu	$\text{ZrP}_2$	<b>difosfid zirkónia</b>
$\text{P}_4\text{S}_3$	<b>trisulfid tetrafosforu</b>	$\text{Sc}_2\text{Se}_2$	diselenid diskancia
$\text{CuP}_2$	difosfid medi	$\text{Cr}_2\text{N}$	<b>nitrid dichrómu</b>
$\text{CaB}_6$	<b>hexaborid vápnika</b>	$\text{CrB}_2$	diborid chrómu

<b>Co<sub>2</sub>P</b>	fosfid dikobaltu	P <sub>3</sub> S <sub>10</sub>	<b>dekasulfid trifosforu</b>
Fe <sub>3</sub> C	<b>karbid triželeza</b>	W <sub>2</sub> C	karbid divolfrámu
ThC <sub>2</sub>	dikarbid tória	Cu <sub>3</sub> P	<b>fosfid trimedi</b>
SmC <sub>2</sub>	<b>dikarbid samária</b>	SrB <sub>6</sub>	hexaborid stroncia
SeC <sub>2</sub>	dikarbid selénu	FeC <sub>3</sub>	<b>trikarbid železa</b>
Rb <sub>9</sub> O <sub>2</sub>	<b>dioxid nonarubídia</b>	CaSi <sub>2</sub>	disilicid vápnika
TiN <sub>2</sub>	dinitrid titánu	U <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	<b>oktaoxid triuránu</b>
Cr <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	<b>tetraborid trichrómu</b>	Fe <sub>3</sub> S <sub>4</sub>	tetrasulfid triželeza
MnP <sub>3</sub>	trifosfid mangánu	Ni <sub>3</sub> C	<b>karbid triniklu</b>
Fe <sub>3</sub> P	<b>fosfid triželeza</b>	Pu <sub>3</sub> S <sub>4</sub>	tetrasulfid triplutónia
Ni <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	disulfid triniklu	TaS <sub>3</sub>	<b>trisulfid tantalu</b>
Fe <sub>3</sub> Si	<b>silicid triželeza</b>	Ca <sub>3</sub> N	nitrid trivápnika
W <sub>2</sub> P	fosfid divolfrámu	Nb <sub>2</sub> C	<b>karbid dinióbu</b>
ZrN	nitrid zirkónia	Co <sub>3</sub> S <sub>4</sub>	tetrasulfid trikobaltu
B <sub>4</sub> C	<b>karbid tetrabóru</b>	Cr <sub>7</sub> C <sub>2</sub>	<b>dikarbid heptachrómu</b>
Fe <sub>2</sub> N	nitrid diželeza	Cu <sub>4</sub> O	oxid tetramedi
CrSb <sub>2</sub>	<b>diantimonid chrómu</b>	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	<b>tetranitrid trikremíka</b>
Th <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	tetranitrid tritória	Cr <sub>3</sub> C <sub>2</sub>	dikarbid trichrómu
Be <sub>2</sub> C	<b>karbid diberyília</b>	MnSi	<b>silicid mangánu</b>
Mo <sub>2</sub> C	karbid dimolybdénu	K <sub>3</sub> S <sub>4</sub>	tetrasulfid tridraslíka
NdC <sub>2</sub>	<b>dikarbid neodýmu</b>	Ti <sub>3</sub> C	<b>karbid trititánu</b>
Co <sub>2</sub> C	karbid dikobaltu	Mn <sub>3</sub> C	karbid trimangánu
LaC <sub>2</sub>	<b>dikarbid lantánu</b>	Ta <sub>2</sub> C	<b>karbid ditantalu</b>
Ni <sub>2</sub> P	fosfid diniklu	TiFe <sub>3</sub>	triferid titánu

Tabuľka 11.: Príklady na precvičenie názvoslovia bezkyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
H <sub>2</sub> Te	telán = telurovodík alebo kyselina telánová = kyselina telurovodíková	HCN	<b>kyanovodík alebo kyselina kyanovodíková</b>
HNCS	<b>rodanovodík alebo kyselina tiokyanatá (rodanovodíková)</b>	H <sub>2</sub> Se	selán = selenovodík alebo kyselina selenovodíková = kyselina selánová
HNCO	kyselina kyanatá	HI	<b>jodovodík alebo kyselina jodovodíková</b>
HBr	<b>bromovodík alebo kyselina bromovodíková</b>	HF	fluorovodík alebo kyselina fluorovodíková
HCl	chlorovodík alebo kyselina chlorovodíková	H <sub>2</sub> S	<b>sulfán = sírovodík alebo kyselina sulfánová = kyselina sírovodíková</b>
HN <sub>3</sub>	<b>dušikovodík = azidovodík alebo kyselina dušikovodíková (azidovodíková)</b>		

Tabuľka 12.: Príklady na precvičenie názvoslovia kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
HBO <sub>2</sub>	kyselina boritá	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	<b>kyselina trihydrogenfosforitá</b>
H <sub>3</sub> IO <sub>5</sub>	<b>kyselina trihydrogenjodistá</b>	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	kyselina trihydrogenboritá
H <sub>6</sub> TeO <sub>6</sub>	kyselina hexahydrogentelúrová	HBrO <sub>3</sub>	<b>kyselina bromičná</b>
HClO <sub>3</sub>	<b>kyselina chlorečná</b>	HPO <sub>3</sub>	kyselina fosforečná
H <sub>2</sub> OsO <sub>5</sub>	kyselina osmičelá	H <sub>3</sub> SbO <sub>3</sub>	<b>kyselina trihydrogenantimonitá</b>
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>kyselina sírová</b>	HAsO <sub>2</sub>	kyselina arzenitá
H <sub>2</sub> PbO <sub>2</sub>	kyselina olovnatá	H <sub>2</sub> RuO <sub>5</sub>	<b>kyselina ruteničelá</b>
H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	<b>kyselina tetrahydrogenkremičitá</b>	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	kyselina trihydrogenarzeničná
H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub>	kyselina trihydrogenarzenitá	HClO <sub>2</sub>	<b>kyselina chloritá</b>
H <sub>2</sub> SeO <sub>4</sub>	<b>kyselina selénová</b>	HMnO <sub>4</sub>	kyselina manganistá
H <sub>5</sub> IO <sub>6</sub>	kyselina pentahydrogenjodistá	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	<b>kyselina siričitá</b>
HBrO <sub>2</sub>	<b>kyselina bromitá</b>	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	kyselina chrómová
HBrO <sub>4</sub>	kyselina bromistá	H <sub>2</sub> TeO <sub>4</sub>	<b>kyselina telúrová</b>
HNO <sub>3</sub>	<b>kyselina dusičná</b>	H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	kyselina teluričitá
H <sub>2</sub> WO <sub>4</sub>	kyselina volframová	HNO	<b>kyselina dusná</b>
H <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	<b>kyselina dusnatá</b>	HIO <sub>4</sub>	kyselina jodistá
H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>	kyselina sulfoxylová	HIO <sub>3</sub>	<b>kyselina jodičná</b>
HIO	<b>kyselina jódna</b>	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	kyselina trihydrogenboritá
H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	kyselina kremičitá	HAsO <sub>3</sub>	<b>kyselina arzeničná</b>
HClO	<b>kyselina chlórna</b>	HNO <sub>2</sub>	kyselina dusitá
HBrO	kyselina brómna	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	<b>kyselina seleničitá</b>
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	<b>kyselina trihydrogenfosforečná</b>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	kyselina uhličitá
H <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>	kyselina molybdénová	HClO <sub>4</sub>	<b>kyselina chloristá</b>

Tabuľka 13.: Príklady na precvičenie názvoslovia aniónov kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
H <sub>2</sub> Si <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>	anión dihydrogendikremičitanový(4-)	MoO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	<b>anión molybdénanový</b>
HMoO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	<b>anión hydrogenmolybdénanový</b>	H <sub>2</sub> I <sub>2</sub> O <sub>9</sub> <sup>2-</sup>	anión dihydrogendijodistanový(2-)
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	anión dusitanový	PbO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	<b>anión olovnatanový</b>
AsO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	<b>anión arzenitanový</b>	H <sub>3</sub> B <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>-</sup>	anión trihydrogendibórnanový(1-)
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	anión dichrómanový(2-)	SiO <sub>4</sub> <sup>4-</sup>	<b>anión kremičitanový(4-)</b>
H <sub>3</sub> Mo <sub>3</sub> O <sub>11</sub> <sup>-</sup>	<b>anión trihydrogentrimolybdénanový(1-)</b>	HCr <sub>3</sub> O <sub>10</sub> <sup>-</sup>	anión hydrogentrichrómanový(1-)
H <sub>2</sub> Mo <sub>3</sub> O <sub>11</sub> <sup>2-</sup>	anión dihydrogentrimolybdénanový(2-)	H <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	<b>anión dihydrogenboritanový(1-)</b>
HRuO <sub>5</sub> <sup>-</sup>	<b>anión hydrogenruteničelanový</b>	HWO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	anión hydrogenvolfrámanový
H <sub>3</sub> SiO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	anión trihydrogenkremičitanový(1-)	HO <sub>5</sub> O <sub>5</sub> <sup>-</sup>	<b>anión hydrogenosmičelanový</b>

$P_4O_{13}^{6-}$	<b>anión tetrafosforečnanový(6-)</b>	$V_{10}O_{28}^{6-}$	anión dekanadičnanový(6-)
$HPO_4^{2-}$	anión hydrogenfosforečnanový(2-)	$H_2As_2O_7^{2-}$	<b>anión dihydrogeniarzeničnanový(2-)</b>
$BO_2^-$	<b>anión boritanový</b>	$HAs_2O_7^{3-}$	anión hydrogendiarzeničnanový(3-)
$H_2PO_3^-$	anión dihydrogenfosforitanový(1-)	$OsO_5^{2-}$	<b>anion osmičelanový</b>
$HB_4O_7^-$	<b>anión hydrogentetraboritanový(1-)</b>	$Cr_3O_{10}^{2-}$	anión trichrómanový(2-)
$H_2P_3O_{10}^{3-}$	anión dihydrogentrifosforečnanový(3-)	$H_2B_2O_4^{2-}$	<b>anión dihydrogendibórnanový(2-)</b>
$AsO_3^{3-}$	<b>anión arzenitanový(3-)</b>	$Hl_2O_9^{3-}$	anión hydrogendijodistanový(3-)
$MnO_4^-$	anión manganistanový	$CrO_4^{2-}$	<b>anión chrómanový</b>
$PO_4^{3-}$	<b>anión fosforečnanový(3-)</b>	$As_2O_7^{4-}$	anión diarzeničnanový(4-)
$N_2O_2^{2-}$	anión didusnanový(2-)	$H_2AsO_4^-$	<b>anión dihydrogenarzeničnanový(1-)</b>
$HP_2O_6^{3-}$	<b>anión hydrogendifosforičitanový(3-)</b>	$ClO_4^-$	anión chloristanový
$B_4O_7^{2-}$	anión tetraboritanový(2-)	$H_5TeO_6^-$	<b>anión pentahydrogentelúranový(1-)</b>
$HMO_3O_{11}^{3-}$	<b>anión hydrogentrimolybdénanový(3-)</b>	$HAsO_4^{2-}$	anión hydrogenarzeničnanový(2-)
$H_2SiO_4^{2-}$	anión dihydrogenkremičitanový(2-)	$HS_4O_{13}^-$	<b>anión hydrogentetrasíranový(1-)</b>
$H_2IO_5^-$	<b>anión dihydrogenjodistanový(1-)</b>	$SeO_3^{2-}$	anión seleničitanový
$HSi_2O_7^{5-}$	anión hydrogendikremičitanový(5-)	$HB_2O_4^{3-}$	<b>anión hydrogendibórnanový(3-)</b>
$H_3V_{10}O_{28}^{3-}$	<b>anión trihydrogendekavanadičnanový(3-)</b>	$HIO_6^{4-}$	anión hydrogenjodistanový(4-)
$HNO_2^-$	anión hydrogendusnatanový	$NO_3^-$	<b>anión dusičnanový</b>
$P_2O_6^{4-}$	<b>anión difosforičitanový(4-)</b>	$H_4TeO_6^{2-}$	anión tetrahydrogentelúranový(2-)
$HSeO_3^-$	anión hydrogenseleničitanový	$ClO_3^-$	<b>anión chlorečnanový</b>
$NO_2^{2-}$	<b>anion dusnatanový</b>	$H_3TeO_6^{3-}$	anión trihydrogentelúranový(3-)
$H_2V_{10}O_{28}^{4-}$	anión dihydrogendekavanadičnanový(4-)	$BrO^-$	<b>anión brómnanový</b>
$RuO_5^{2-}$	<b>anión ruteničelanový</b>	$PO_3^-$	anión fosforečnanový
$H_3P_2O_7^-$	anión trihydrogendifosforečnanový(1-)	$AsO_4^{3-}$	<b>anión arzeničnanový(3-)</b>
$H_3P_2O_7^-$	<b>anión trihydrogendifosforečnanový(1-)</b>	$H_2TeO_6^{4-}$	anión dihydrogentelúranový(4-)
$IO_4^-$	anión jodistanový	$HTeO_4^-$	<b>anión hydrogentelúranový</b>
$H_4IO_6^-$	<b>anión tetrahydrogenjodistanový(1-)</b>	$HIO_5^{2-}$	anión hydrogenjodistanový(2-)
$HS_3O_{10}^-$	anión hydrogentrisíranový(1-)	$HS_2O_7^-$	<b>anión hydrogendisíranový(1-)</b>
$IO_5^{3-}$	<b>anion jodistanový(3-)</b>	$CO_3^{2-}$	anión uhličitanový
$HPO_3^{2-}$	anión hydrogenfosforitanový(2-)	$H_5V_{10}O_{28}^-$	<b>anión pentahydrogendekavanadičnanový(1-)</b>
$H_2P_2O_7^{2-}$	<b>anión dihydrogendifosforečnanový(2-)</b>	$BrO_3^-$	anión bromičnanový
$H_2P_2O_7^{2-}$	anión dihydrogendifosforečnanový(2-)	$H_4V_{10}O_{28}^{2-}$	<b>anión tetrahydrogendekavanadičnanový(2-)</b>
$HP_2O_7^{3-}$	<b>anión hydrogendifosforečnanový(3-)</b>	$HAsO_3^{2-}$	anión hydrogenarzenitanový(2-)

$P_2O_7^{4-}$	anión difosforečnanový(4-)	$H_3P_3O_{10}^{2-}$	<b>anión trihydrogentrifosforečnanový(2-)</b>
$PO_3^{3-}$	<b>anión fosforitanový(3-)</b>	$HCr_2O_7^-$	anión hydrogendichrómanový(1-)
$HV_{10}O_{28}^{5-}$	anión hydrogendekavanadičnanový(5-)	$BO_3^{3-}$	<b>anión boritanový(3-)</b>
$S_3O_{10}^{2-}$	<b>anión trisíranový(2-)</b>	$HN_2O_2^-$	anión hydrogendidusnanový(1-)
$H_2SbO_3^-$	anión dihydrogenantimonitanový(1-)	$H_3Si_2O_7^{3-}$	<b>anión trihydrogendikremičitanový(3-)</b>
$HP_3O_{10}^{4-}$	<b>anión hydrogentrifosforečnanový(4-)</b>	$IO_3^-$	anión jodičnanový
$Si_2O_6^{6-}$	anión dikremičitanový(6-)	$TeO_6^{6-}$	<b>anión telúranový(6-)</b>
$HSbO_3^{2-}$	<b>anión hydrogenantimonitanový(2-)</b>	$TeO_4^{2-}$	anión telúranový
$HSiO_3^-$	anión hydrogenkremičitanový	$S_2O_7^{2-}$	<b>anión disíranový(2-)</b>
$P_3O_{10}^{5-}$	<b>anión trifosforečnanový(5-)</b>	$HSeO_4^-$	anión hydrogenselénanový
$HP_2O_7^{3-}$	anión hydrogendifosforečnanový(3-)	$HCr_4O_{13}^-$	<b>anión hydrogentetrachrómanový(1-)</b>
$H_5P_4O_{13}^-$	<b>anión pentahydrogentetrafosforečnanový(1-)</b>	$ClO_2^-$	anión chloritanový
$HSO_3^-$	anión hydrogensiričitanový	$HSO_4^-$	<b>anión hydrogensíranový</b>
$BrO_2^-$	<b>anión bromitanový</b>	$SO_4^{2-}$	anión síranový
$SO_3^{2-}$	anión siričitanový	$HBO_3^{2-}$	<b>anión hydrogenboritanový(2-)</b>
$HSiO_4^-$	<b>anión hydrogenkremičitanový</b>	$IO^-$	anión jódnanový
$AsO_3^-$	anión arzeničnanový	$H_3P_2O_6^-$	<b>anión trihydrogendifosforičitanový(1-)</b>
$H_3IO_6^{2-}$	<b>anión trihydrogenjodistanový(2-)</b>	$B_2O_4^{4-}$	anión dibórnanový(4-)
$HPbO_2^-$	anión hydrogenolovnatánový	$I_2O_9^{4-}$	<b>anión dijodistanový(4-)</b>
$BrO_4^-$	<b>anión bromistanový</b>	$WO_4^{2-}$	anión volfrámanový
$HCO_3^-$	anión hydrogenuhličitanový	$Cr_4O_{13}^{2-}$	<b>anión tetrachrómanový(2-)</b>
$H_3As_2O_7^-$	<b>anión trihydrogendiarzeničnanový(1-)</b>	$SeO_4^{2-}$	anión selénanový
$SbO_3^{3-}$	anión antimonitanový(3-)	$H_4P_4O_{13}^{2-}$	<b>anión tetrahydrogentetrafosforečnanový(2-)</b>
$P_2O_7^{4-}$	<b>anión difosforečnanový(4-)</b>	$H_5Si_2O_7^-$	anión pentahydrogendikremičitanový(1-)
$HCrO_4^-$	anión hydrogenchrómanový	$H_2AsO_3^-$	<b>anión dihydrogenarzenitanový(1-)</b>
$H_3I_2O_9^-$	<b>anión trihydrogendijodistanový(1-)</b>	$S_4O_{13}^{2-}$	anión tetrasíranový(2-)
$SiO_3^{2-}$	anión kremičitanový	$NO^-$	<b>anión dusnanový</b>
$HTeO_3^-$	<b>anión hydrogenteluričitanový</b>	$H_3P_4O_{13}^{3-}$	anión trihydrogentetrafosforečnanový(3-)
$Mo_3O_{11}^{4-}$	anión trimolybdénanový(4-)	$HS_2O_5^-$	<b>anión hydrogendisiričitanový(1-)</b>
$HP_4O_{13}^{5-}$	<b>anión hydrogentetrafosforečnanový(5-)</b>	$H_2P_4O_{13}^{4-}$	anión dihydrogentetrafosforečnanový(4-)
$IO_6^{5-}$	anión jodistanový(5-)	$ClO^-$	<b>anión chlórnanový</b>

$\text{H}_4\text{P}_3\text{O}_{10}^-$	<b>anión tetrahydrogentrifosforečnanový(1-)</b>	$\text{TeO}_3^{2-}$	anión teluričitanový
$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	anión dihydrogenfosforečnanový(1-)	$\text{S}_2\text{O}_5^{2-}$	<b>anión disiričitanový(2-)</b>
$\text{H}_4\text{Si}_2\text{O}_7^{2-}$	<b>anión tetrahydrogendikremičitanový(2-)</b>	$\text{HTeO}_6^{5-}$	anión hydrogentelúranový(5-)
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6^{2-}$	anión dihydrogendifosforičitanový(2-)	$\text{H}_2\text{IO}_6^{3-}$	<b>anión dihydrogenjodistanový(3-)</b>

**Tabuľka 14.:** Príklady na precvičenie názvoslovia peroxokyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	kyselina peroxodisírová	$\text{H}_2\text{SO}_5$	<b>kyselina peroxosírová (Caroova)</b>
$\text{H}_2\text{CO}_4$	<b>kyselina peroxouhličítá</b>	$\text{HNO}_3$	kyselina peroxodusitá
$\text{H}_2\text{SO}_6$	kyselina diperoxosírová	$\text{H}_2\text{CO}_5$	<b>kyselina diperoxouhličítá</b>
$\text{H}_3\text{PO}_5$	<b>kyselina trihydrogenperoxofosforečná</b>	$\text{HNO}_4$	kyselina peroxodusičná
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_8$	kyselina tetrahydrogenperoxodifosforečná		

**Tabuľka 15.:** Príklady na precvičenie názvoslovia tiokyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{H}_2\text{MoO}_2\text{S}_2$	kyselina ditiomolybdénová	$\text{HBiS}_2$	<b>kyselina ditiobismutitá</b>
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$	<b>kyselina tiosírová</b>	$\text{H}_2\text{S}_5\text{O}_6$	kyselina pentationová
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$	kyselina ditionová	$\text{H}_2\text{CS}_3$	<b>kyselina tritiouhličítá</b>
$\text{H}_2\text{SnS}_3$	<b>kyselina tritiociničitá</b>	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_2$	kyselina tiosiričitá
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$	kyselina ditioničitá	$\text{H}_2\text{S}_4\text{O}_6$	<b>kyselina tetracionová</b>
$\text{H}_2\text{S}_6\text{O}_6$	<b>kyselina hexationová</b>	$\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_6$	kyselina tritionová
$\text{HSbOS}$	kyselina tioantimonitá	$\text{H}_3\text{PO}_2\text{S}_2$	<b>kyselina trihydrogenditiofosforečná</b>
$\text{HSCN}$	<b>kyselina tiokyanatá</b>	$\text{H}_3\text{AsS}_4$	kyselina trihydrogentetratioarzeničná

**Tabuľka 16.:** Príklady na precvičenie názvoslovia derivátov kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{HSO}_3(\text{N}_2\text{H}_3)$	kyselina hydrazidosírová	$\text{HSO}_3\text{NH}_2$	<b>kyselina amidosírová</b>
$\text{HSO}_3\text{Cl}$	<b>kyselina chloridosírova</b>	$\text{HSO}_3\text{F}$	kyselina fluoridosírova
$(\text{HSO}_3)_2\text{NH}$	kyselina imidobis(sírová)	$\text{H}_2\text{PO}_3\text{F}$	<b>kyselina dihydrogenfluoridofosforečná</b>

**Tabuľka 17.:** Príklady na precvičenie názvoslovia polykyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$	kyselina hexahydrogendikremičitá	$\text{H}_6\text{V}_{10}\text{O}_{28}$	<b>kyselina hexahydrogendekavanadičná</b>
$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$	<b>kyselina dihydrogentetraboritá</b>	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	kyselina dihydrogendisírová
$\text{H}_6\text{P}_4\text{O}_{13}$	kyselina hexahydrogentetrafosforečná	$\text{H}_4\text{B}_2\text{O}_4$	<b>kyselina tetrahydrogendibórnatá</b>

$H_2S_3O_{10}$	<b>kyselina dihydrogentrisírová</b>	$H_4P_2O_6$	kyselina tetrahydrogendifosforičitá
$H_4P_2O_7$	kyselina tetrahydrogendifosforečná	$H_2Cr_2O_7$	<b>kyselina dihydrogendichrómová</b>
$H_2Cr_3O_{10}$	<b>kyselina dihydrogentrichrómová</b>	$H_4P_2O_7$	kyselina tetrahydrogendifosforečná
$H_2S_4O_{13}$	kyselina dihydrogentetrasírová	$H_2S_2O_5$	<b>kyselina dihydrogendisiričitá</b>
$H_4I_2O_9$	<b>kyselina tetrahydrogendijodistá</b>	$H_2N_2O_2$	kyselina dihydrogendidusná
$H_5P_3O_{10}$	kyselina pentahydrogentrifosforečná	$H_2Cr_4O_{13}$	<b>kyselina dihydrogentetrachrómová</b>
$H_4As_2O_7$	<b>kyselina tetrahydrogendiarzeničná</b>	$H_4Mo_3O_{11}$	kyselina tetrahydrogentrimolybdénová

Tabuľka 18.: Príklady na precvičenie názvoslovia solí kyslíkatých kyselín

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$Zn(NO_3)_2$	dusičnan zinočnatý	$Na_3PO_4$	<b>fosforečnan trisodný = fosforečnan(3-) sodný</b>
$Ba(IO_3)_2$	<b>jodičnan bárnatý</b>	$In(NO_3)_3$	dusičnan inditý
$Ag_3AsO_4$	arzeničnan tristrieborný = arzeničnan(3-) strieborný	$Mg(NO_3)_2$	<b>dusičnan horečnatý</b>
$CrSO_4$	<b>síran chrómnatý</b>	$CsNO_3$	dusičnan cézny
$Eu_2(SO_4)_3$	síran europitý	$CsClO_4$	<b>chloristan cézny</b>
$YbPO_4$	<b>fosforečnan yterbitý</b>	$MgTiO_3$	titaničitan horečnatý
$TiClO_4$	chloristan tálny	$Na_2UO_4$	<b>uránan sodný</b>
$Na_2U_2O_7$	<b>diuránan disodný = diuránan(2-) sodný</b>	$NaAlO_2$	hlinitan sodný
$LiNO_3$	dusičnan lítny	$(NH_4)_2Cr_2O_7$	<b>dichróman diamónny = dichróman(2-) amónny = dichróman(2-) amónia</b>
$NaMnO_4$	<b>manganistan sodný</b>	$NaClO$	chlórnan sodný
$AgClO_4$	chloristan strieborný	$Co_3(PO_4)_2$	<b>fosforečnan trikobaltnatý = fosforečnan(3-) kobaltnatý</b>
$NH_4ClO_4$	<b>chloristan amónny = chloristanamónia</b>	$HgSO_4$	síran ortuťnatý
$ZnSeO_3$	seleničitan zinočnatý	$FeSO_4$	<b>síran železnatý</b>
$Hg_2CO_3$	<b>uhličitan ortuťný</b>	$Fe(NO_3)_3$	dusičnan železitý
$Cs_2CO_3$	uhličitan cézny	$KAsO_2$	<b>arzenitan draselný</b>
$SrWO_4$	<b>volfráman strontnatý</b>	$K_2S_2O_8$	peroxodisíran draselný = peroxodisíran(2-) draselný
$(NH_4)_2SO_4$	síran amónny = síran diamónny	$SrMoO_4$	<b>molybdénan strontnatý</b>
$PbCr_2O_7$	<b>dichróman olovnatý</b>	$Cd(NO_3)_2$	dusičnan kademnatý
$Gd_2(SO_4)_3$	síran gadolinitý	$Cf(NO_3)_3$	<b>dusičnan kalifornitý</b>
$NiSO_4$	<b>síran nikelnatý</b>	$Cu(ClO_4)_2$	chloristan meďnatý
$NaIO$	jodnan sodný	$Eu(NO_3)_3$	<b>dusičnan europitý</b>
$Al(NO_3)_3$	<b>dusičnan hlinitý</b>	$AgNO_2$	dusitan strieborný
$Cu(NO_3)_2$	dusičnan meďnatý	$Li_2SO_4$	<b>síran lítny</b>

ZnSO <sub>3</sub>	<b>siričitan zinočnatý</b>	CoCO <sub>3</sub>	uhličitan kobaltnatý
BaFeO <sub>4</sub>	železan bárnatý	Zr(WO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>volfráman zirkoničitý</b>
Cr <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran chromitý</b>	LiClO <sub>4</sub>	chloristan lítny
AgMnO <sub>4</sub>	manganistan strieborný	KClO <sub>2</sub>	<b>chloritan draselný</b>
Es <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran einsteinitý</b>	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	peroxodisíran diamónny = peroxodisíran(2-) amónny = peroxodisíran amónia
HgSO <sub>4</sub>	síran ortuťnatý	Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	<b>uhličitan strieborný</b>
Ce(NO <sub>3</sub> ) <sub>4</sub>	<b>dusičnan ceričitý</b>	K <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	mangánan draselný
Hg <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	síran ortuťný	KNO <sub>3</sub>	<b>dusičnan draselný</b>
Mg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>fosforečnan trihorečnatý = fosforečnan(3-) horečnatý</b>	Ca(MnO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	manganistan vápenatý
Th(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	síran toričitý	CdSO <sub>4</sub>	<b>síran kademnatý</b>
Yb <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran yterbitý</b>	SmPO <sub>4</sub>	fosforečnan(3-) samaritý
NaReO <sub>4</sub>	renistan sodný	Bi <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran bizmutitý</b>
Cs <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	<b>chróman cézny</b>	NaClO <sub>4</sub>	chloristan sodný
Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	tiosíran sodný = tiosíran disodný (sírnatan disodný)	CaCrO <sub>4</sub>	<b>chróman vápenatý</b>
Na <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	<b>chróman sodný = chróman disodný</b>	Ce(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan céritý
Cr(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan chromitý	BaTiO <sub>3</sub>	<b>titaničitan bárnatý</b>
SrZrO <sub>3</sub>	<b>zirkoničitan strontnatý</b>	CuCO <sub>3</sub>	uhličitan meďnatý
SrCO <sub>3</sub>	uhličitan strontnatý	KIO <sub>4</sub>	<b>jodistan draselný</b>
Pr <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran praeodymitý</b>	NH <sub>4</sub> MnO <sub>4</sub>	manganistan amónny
Ce <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	síran céritý	Na <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	<b>kremičitan tetrasodný = kremičitan(4-) sodný</b>
Mn <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>difosforečnan dimangánatý = difosforečnan(4-) mangánatý</b>	Ag <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	difosforečnan tetrastrieborný = difosforečnan(4-) strieborný
Pr(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan praeodymitý	Sc(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>dusičnan skanditý</b>
Ce(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>síran ceričitý</b>	PdSO <sub>4</sub>	síran paládnatý
Fr <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	uhličitan francný	LiClO <sub>3</sub>	<b>chlorečnan lítny</b>
Na <sub>2</sub> TiO <sub>3</sub>	<b>titaničitan sodný</b>	Ag <sub>2</sub> WO <sub>4</sub>	volfráman strieborný
KMnO <sub>4</sub>	manganistan draselný	Pr <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>uhličitan praeodymitý</b>
Ca(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>chloristan vápenatý</b>	EsPO <sub>4</sub>	fosforečnan(3-) einsteinitý
Ba(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	chlorečnan bárnatý	Ba(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>chloristan bárnatý</b>
ZrSiO <sub>3</sub>	<b>kremičitan zirkoničitý</b>	NH <sub>4</sub> ClO <sub>3</sub>	chlorečnan amónny = chlorečnan amónia
PmPO <sub>4</sub>	fosforečnan(3-) prometitý	Cd <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>fosforečnan trikademnatý = fosforečnan(3-) kademnatý</b>
Li <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	<b>fosforečnan trilítny = fosforečnan(3- ) lítny</b>	RbClO <sub>4</sub>	chloristan rubídny
K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	síran draselný	Es <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>uhličitan einsteinitý</b>

NaIO <sub>3</sub>	<b>jodičnan sodný</b>	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	dusičnan bárnatý
Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	ditioničitan sodný = ditioničitan disodný	Na <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>dichróman disodný = dichróman(2-) sodný</b>
SrSO <sub>4</sub>	<b>síran strontnatý</b>	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	dusičnan olovnatý
NH <sub>4</sub> NO <sub>2</sub>	dusitan amónny = dusitan amónia	Tl <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran talitý</b>
Sm(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>dusičnan samaritý</b>	MgCO <sub>3</sub>	uhličitan horečnatý
Na <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	mangánan sodný	Tb <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran terbitý</b>
Co(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>dusičnan kobaltnatý</b>	ZnWO <sub>4</sub>	volfráman zinočnatý
Na <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	seleničitan sodný	LaPO <sub>4</sub>	<b>fosforečnan(3-) lantanitý</b>
NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	<b>dusičnan amónny = dusičnan amónia</b>	Tl <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	uhličitan tálny
HgCrO <sub>4</sub>	chróman ortuťnatý	NaReO <sub>4</sub>	<b>renistan sodný</b>
CoSO <sub>4</sub>	<b>síran kobaltnatý</b>	Zn <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	difosforečnan dizinočnatý = difosforečnan(4-) zinočnatý
Ba(MnO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	manganistan bárnatý	NaClO <sub>3</sub>	<b>chllorečnan sodný</b>
BaCO <sub>3</sub>	<b>uhličitan bárnatý</b>	Mn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	fosforečnan trimangánatý = fosforečnan(3-) mangánatý
Tb(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan terbitý	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>síran sodný = síran disodný</b>
KClO <sub>3</sub>	<b>chllorečnan draselný</b>	K <sub>3</sub> AsS <sub>3</sub>	tritioarzenitan draselný = tritioarzenitan tridraselný
CaSiO <sub>3</sub>	kremičitan vápenatý	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>fosforečnan trivápenatý = fosforečnan(3-) vápenatý</b>
TiNO <sub>3</sub>	<b>dusičnan tálny</b>	Na <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	kremičitan sodný
Ce <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	uhličitan cériť	MgZrO <sub>3</sub>	<b>zirkoničitan horečnatý</b>
Cs <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>síran cézny</b>	SnSO <sub>4</sub>	síran cínatý
K <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	disíran didraselný = disíran(2-) draselný	Pm <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>uhličitan prometitý</b>
NaBrO <sub>4</sub>	<b>bromistan sodný</b>	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	síran železitý
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	uhličitan amónny (uhličitan diamónny) = uhličitan amónia	CaSO <sub>4</sub>	<b>síran vápenatý</b>
AgNO <sub>3</sub>	<b>dusičnan strieborný</b>	Ga(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan galitý
Ca(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	chllorečnan vápenatý	Fr <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>síran francný</b>
HfSiO <sub>3</sub>	<b>kremičitan hafnatý</b>	Ni(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	dusičnan nikelnatý
Yb(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan yterbitý	Ba <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>difosforečnan dibárnatý = difosforečnan(4-) bárnatý</b>
CuSO <sub>4</sub>	<b>síran meďnatý</b>	FePO <sub>4</sub>	fosforečnan(3-) železitý
Sm <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	uhličitan samaritý	Mg <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>difosforečnan dihorečnatý = difosforečnan(4-) horečnatý</b>
Mg(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>chloristan horečnatý</b>	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	uhličitan draselný
BaCrO <sub>4</sub>	chróman bárnatý	Be(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>dusičnan berýlnatý</b>
MgMoO <sub>4</sub>	<b>molybdénan horečnatý</b>	Pm(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan prometitý

<b>Ag<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	dichróman distrieborný = dichróman(2-) strieborný	La <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran lantanitý</b>
CaWO <sub>4</sub>	<b>volfráman vápenatý</b>	<b>SrTiO<sub>3</sub></b>	titaničitan strontnatý
<b>KIO<sub>3</sub></b>	jodičnan draselný	In <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran inditý</b>
AgClO <sub>3</sub>	<b>chlorečnan strieborný</b>	<b>K<sub>3</sub>AsS<sub>4</sub></b>	tioarzeničnan tridraselný = tioarzeničnan(3-) draselný
<b>PbCO<sub>3</sub></b>	uhličitan olovnatý	GdPO <sub>4</sub>	<b>fosforečnan gadolinitý</b>
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	<b>chróman amónny = chróman diamónny</b>	<b>Ag<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b>	fosforečnan tristrieborný = fosforečnan(3-) strieborný
<b>BaCr<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	dichróman(2-) bárnatý	K <sub>2</sub> WO <sub>4</sub>	<b>volfráman draselný</b>
Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	<b>peroxodisíran disodný = peroxodisíran(2-) sodný</b>	<b>Th(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub></b>	dusičnan toričitý
<b>Li<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>	siričitan lítny	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>dusičnan vápenatý</b>
Sb <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran antimonitý</b>	<b>Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>	uhličitan sodný = uhličitan disodný
<b>K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b>	fosforečnan tridraselný = fosforečnan(3-) draselný	NaIO <sub>4</sub>	<b>jodistan sodný</b>
Ti(ClO <sub>4</sub> ) <sub>4</sub>	<b>chloristan titaničitý</b>	<b>Gd<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	uhličitan gadolinitý
<b>Eu(ClO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	chloristan europitý	La <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>uhličitan lantanitý</b>
AlPO <sub>4</sub>	<b>fosforečnan(3-) hlinitý</b>	<b>Tl<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	síran tálny
<b>HoPO<sub>4</sub></b>	fosforečnan(3-) holmitý	Yb <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>uhličitan yterbitý</b>
Ca <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>difosforečnan divápenatý = difosforečnan(4-) vápenatý</b>	<b>Sr(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	dusičnan strontnatý
Es(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	dusičnan einsteinitý	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	<b>disiričitan disodný = disiričitan(2-) sodný</b>
Ba <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>fosforečnan tribárnatý = fosforečnan(3-) bárnatý</b>	<b>Tb<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	uhličitan terbitý
<b>NaBrO<sub>2</sub></b>	bromitan sodný	Na <sub>2</sub> WO <sub>4</sub>	<b>volfráman sodný</b>
MnSiO <sub>3</sub>	<b>kremičitan mangánatý</b>	<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub></b>	molybdénan amónny
<b>NaClO<sub>2</sub></b>	chloritan sodný	BeCO <sub>3</sub>	<b>uhličitan berýlnatý</b>
Bi(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<b>dusičnan bizmutitý</b>	<b>Gd(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	dusičnan gadolinitý
<b>K<sub>2</sub>FeO<sub>4</sub></b>	železan draselný	PrPO <sub>4</sub>	<b>fosforečnan(3-) praeodymitý</b>
NaBrO <sub>3</sub>	<b>bromičnan sodný</b>	<b>BaSO<sub>4</sub></b>	síran bárnatý
<b>Y<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	síran ytritý	Sm <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<b>síran samaritý</b>
FeSeO <sub>4</sub>	<b>selenan železnatý</b>	<b>K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>	siričitan draselný
<b>KNO<sub>2</sub></b>	dusitan draselný	BeSO <sub>3</sub>	<b>siričitan berýlnatý</b>
SrSiO <sub>3</sub>	<b>kremičitan strontnatý</b>	<b>MgSO<sub>4</sub></b>	síran horečnatý
<b>EuSO<sub>4</sub></b>	síran europnatý	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>dichróman didraselný = dichróman(2-) draselný</b>
ZnCO <sub>3</sub>	<b>uhličitan zinočnatý</b>	<b>K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub></b>	chróman draselný
<b>MgSiO<sub>3</sub></b>	kremičitan horečnatý	TbPO <sub>4</sub>	<b>fosforečnan(3-) terbitý</b>
Rb <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>síran rubídny</b>	<b>CrCO<sub>3</sub></b>	uhličitan chrómnatý

$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$	chloristan železitý	$\text{CfPO}_4$	<b>fosforečnan(3–) kalifornitý</b>
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$	<b>tetraboritan disodný = tetraboritan(2–) sodný</b>	$\text{CdCO}_3$	uhličitan kademnatý
$\text{LiClO}$	chlórnan lítny	$\text{BaMnO}_4$	<b>mangánan bárnatý</b>
$\text{NaBiO}_3$	<b>bizmutičnan sodný</b>	$\text{Ti}(\text{NO}_3)_4$	dusičnan titaničitý
$\text{NaNO}_3$	dusičnan sodný	$\text{Na}_3\text{BO}_2$	<b>boritan sodný</b>
$\text{Ag}_3\text{AsO}_3$	<b>arzenitan tristrieborný = arzenitan(3–) strieborný</b>	$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_4$	ditioničitan draselný = ditioničitan didraselný
$\text{Na}_2\text{MoO}_4$	molybdénan sodný	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	<b>uhličitan lítny</b>
$\text{RbNO}_3$	<b>dusičnan rubídny</b>	$\text{Ho}_2(\text{SO}_4)_3$	síran holmitý
$\text{NH}_4\text{VO}_3$	vanadičnan amónny = vanadičnan amónia	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	<b>síran hlinitý</b>
$\text{AgBrO}_3$	<b>bromičnan strieborný</b>	$\text{Tl}(\text{NO}_3)_3$	dusičnan talitý
$\text{CaCO}_3$	uhličitan vápenatý	$\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$	<b>fosforečnan tristrontnatý = fosforečnan(3–) strontnatý</b>
$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5$	<b>disiričitan didraselný = disiričitan(2–) draselný</b>	$\text{KVO}_3$	vanadičnan draselný
$\text{Ag}_2\text{SO}_3$	siričitan strieborný	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$	<b>siričitan amónny = siričitan diamónny</b>
$\text{YAsO}_4$	<b>arzeničnan(3–) ytritý</b>	$\text{MnCO}_3$	uhličitan mangánatý
$\text{NaAsO}_2$	arzenitan sodný	$\text{Ho}(\text{NO}_3)_3$	<b>dusičnan holmitý</b>
$\text{KBrO}_3$	<b>bromičnan draselný</b>	$\text{PbCrO}_4$	chróman olovnatý
$\text{Eu}(\text{IO}_3)_3$	jodičnan europitý	$\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3$	<b>síran galitý</b>
$\text{BeSO}_4$	<b>síran berýlnatý</b>	$\text{Ag}_2\text{CrO}_4$	chróman strieborný
$\text{MnSO}_4$	síran mangánatý	$\text{Na}_2\text{SO}_3$	<b>siričitan disodný</b>
$\text{KClO}_4$	<b>chloristan draselný</b>	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$	síran strieborný
$\text{BeFeO}_3$	železičitan berylnatý	$\text{NaNO}_2$	<b>dušitan sodný</b>
$\text{FeCO}_3$	<b>uhličitan železnatý</b>	$\text{Y}(\text{NO}_3)_3$	dusičnan ytritý
$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$	fosforečnan triolovnatý = fosforečnan(3–) olovnatý	$\text{Na}_2\text{MoO}_4$	<b>molybdénan sodný = molybdénan disodný</b>
$\text{NaBrO}$	<b>brómnan sodný</b>	$\text{NaTcO}_4$	technecistan sodný
$\text{ZnSeO}_4$	selenan zinočnatý	$\text{MgWO}_4$	<b>volfráman horečnatý</b>
$\text{Pm}_2(\text{SO}_4)_3$	<b>síran prometitý</b>	$\text{ZnSO}_4$	síran zinočnatý
$\text{KAISi}_3\text{O}_8$	trikremičitan(4–) draselno-hlinitý	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	<b>dusičnan kademnatý</b>
$\text{La}_2(\text{SO}_4)_3$	<b>síran lantanitý</b>	$\text{Ho}_2(\text{CO}_3)_3$	uhličitan holmitý
$\text{KBrO}_4$	bróman draselný	$\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$	<b>síran kobaltitý</b>
$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	<b>chlórnan vápenatý</b>	$\text{NaAlO}_2$	hlinitan sodný
$\text{Cf}_2(\text{SO}_4)_3$	síran kalifornitý	$\text{LiNO}_3$	<b>dusičnan lítny</b>
$\text{NiCO}_3$	<b>uhličitan nikelnatý</b>	$\text{NH}_4\text{TcO}_4$	technecistan amónny
$\text{La}(\text{NO}_3)_3$	dusičnan lantanitý		

Tabuľka 19.: Príklady na precvičenie názvoslovia hydrogensolí

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	hydrogensiričitan vápenatý	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	<b>bis(dihydrogenfosforečnan) cínatý</b>
$\text{Cs}_2\text{H}_4\text{TeO}_6$	<b>tetrahydrogentelúran dicézny = tetrahydrogentelúran(2-) cézny</b>	$\text{K}_2\text{H}_3\text{IO}_6$	trihydrogenjodistan didraselný = trihydrogenjodistan(2-) draselný
$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	dihydrogenfosforečnan(1-) amónny	$\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$	<b>hydrogenuhlícitan bárnatý</b>
$\text{TiHSO}_4$	<b>hydrogensíran tálny</b>	$\text{PbHAsO}_4$	hydrogenarzeničnan(2-) olovnatý
$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$	hydrogenuhlícitan železnatý	$\text{KHCO}_3$	<b>hydrogenuhlícitan draselný</b>
$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	<b>dihydrogendifosforečnan disodný = dihydrogendifosforečnan(2-) sodný</b>	$\text{RhH}_2\text{PO}_4$	dihydrogenfosforečnan(1-) ródný
$\text{RbHSO}_4$	hydrogensíran rubídny	$\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$	<b>hydrogensíran vápenatý</b>
$\text{NaHCO}_3$	<b>hydrogenuhlícitan sodný</b>	$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	dihydrogenfosforečnan bárnatý
$\text{CsHCO}_3$	hydrogenuhlícitan cézny	$\text{PbHPO}_4$	<b>hydrogenfosforečnan(2-) olovnatý</b>
$\text{Cs}_2\text{HPO}_4$	<b>hydrogenfosforečnan dicézny = hydrogenfosforečnan(2-) cézna</b>	$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	hydrogenuhlícitan horečnatý
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	hydrogenuhlícitan vápenatý	$\text{KHSeO}_4$	<b>hydrogenselenan draselný</b>
$\text{NaH}_2\text{AsO}_4$	<b>dihydrogenarzeničnan(1-) sodný</b>	$\text{Ag}_2\text{HPO}_4$	hydrogenfosforečnan distrieborný = hydrogenfosforečnan(2-) strieborný
$\text{SrHPO}_4$	hydrogenfosforečnan(3-) strontnatý	$\text{KHSO}_4$	<b>hydrogensíran draselný</b>
$\text{Li}_2\text{H}_4\text{TeO}_6$	<b>tetrahydrogentelúran dilítny = tetrahydrogentelúran(2-) lítny</b>	$\text{NH}_4\text{HSO}_3$	hydrogensiričitan amónny
$\text{MgHPO}_4$	hydrogenfosforečnan horečnatý	$\text{SnHPO}_4$	<b>hydrogenfosforečnan(2-) cínatý</b>
$\text{Na}_2\text{HAsO}_4$	<b>hydrogenarzeničnan disodný</b>	$\text{TiH}_2\text{PO}_4$	dihydrogenfosforečnan(1-) tálny
$\text{NaHSO}_3$	hydrogensiričitan sodný	$\text{PbHPO}_3$	<b>hydrogenfosforitan olovnatý</b>
$\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$	<b>dihydrogenarzeničnan amónny</b>	$\text{KH}(\text{IO}_3)_2$	hydrogenbis(jodičnan) draselný
$\text{CaHPO}_4$	hydrogenfosforečnan vápenatý	$\text{Sr}(\text{HCO}_3)_2$	<b>hydrogenuhlícitan strontnatý</b>
$\text{KHSO}_3$	<b>hydrogensiričitan draselný</b>	$\text{Li}_2\text{HPO}_4$	hydrogenfosforečnan dilítny = hydrogenfosforečnan(2-) lítny
$\text{N}_2\text{H}_5\text{HSO}_4$	hydrogensíran hydrazínia	$\text{BaHPO}_4$	<b>hydrogenfosforečnan(2-) bárnatý</b>
$\text{KH}_2\text{PO}_3$	<b>dihydrogenfosforitan draselný</b>	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	bis(dihydrogenfosforečnan(1-)) vápenatý
$\text{K}_2\text{HPO}_4$	hydrogenfosforečnan didraselný	$\text{KH}_2\text{PO}_4$	<b>dihydrogenfosforečnan(1-) draselný</b>
$\text{K}_2\text{HAsO}_4$	<b>hydrogenarzeničnan draselný</b>	$\text{CsHSO}_4$	hydrogensíran cézny
$\text{NaH}_2\text{PO}_4$	dihydrogenfosforečnan(1-) sodný	$\text{RaHPO}_4$	<b>hydrogenfosforečnan radnatý</b>
$\text{Na}_2\text{HPO}_4$	<b>hydrogenfosforečnan disodný = hydrogenfosforečnan(2-) sodný</b>	$\text{NaHSO}_4$	hydrogensíran sodný
$\text{NH}_4\text{HCO}_3$	hydrogenuhlícitan amónny	$\text{LiHSO}_4$	<b>hydrogensíran lítny</b>
$\text{KH}_2\text{AsO}_4$	<b>dihydrogenarzeničnan(1-) draselný</b>	$\text{NH}_4\text{HSO}_4$	hydrogensíran amónny
$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	hydrogenfosforečnan diamónny = hydrogenfosforečnan(2-) amónny	$(\text{NH}_4)_2\text{HAsO}_4$	<b>hydrogenarzeničnan diamónny = hydrogenarzeničnan(2-) amónny</b>

$\text{Ag}_2\text{HIO}_5$	<b>hydrogenjodistan distrieborný = hydrogenjodistan(2-) strieborný</b>	$(\text{NH}_4)_2\text{H}_2\text{PO}_4$	dihydrogenfosforečnan(1-) amónny
---------------------------	--	--	----------------------------------

Tabuľka 20.: Príklady na precvičenie názvoslovia podvojných a zmiešaných solí

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{MoF}_2(\text{O})_2$	difluorid-dioxid molybdénový	$\text{NdF}(\text{O})$	<b>fluorid-oxid neodýmity</b>
$\text{SnCl}_2\text{I}_2$	<b>dichlorid-dijodid ciničitý</b>	$(\text{NH}_4)_2\text{Cd}(\text{SO}_4)_2$	síran diamónno-kademnatý = bis(síran) diamónno-kademnatý
$\text{CBr}_2(\text{O})$	dibromid-oxid uhličity	$\text{BiBrTe}$	<b>bromid-telurid bizmutity</b>
$\text{CfCl}(\text{O})$	<b>chlorid-oxid kalifornity</b>	$\text{SmF}(\text{O})$	fluorid-oxid samarity
$\text{V}_6\text{O}_{13}$	tridekaoxid tetranadičito- divanadičný	$\text{Rb}_2\text{Pb}(\text{SeO}_4)_2$	<b>selenan olovnato-dirubidny = bis(selenan) olovnato-dirubidny</b>
$\text{HoCl}(\text{O})$	<b>chlorid-oxid holmity</b>	$\text{TbO}(\text{OH})$	hydroxid-oxid terbity
$\text{SmBr}(\text{O})$	bromid-oxid samarity	$\text{VF}_3(\text{O})$	<b>trifluorid-oxid vanadičný</b>
$\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2$	<b>síran amónno-železity</b>	$\text{BeAl}_2(\text{O})_4$	oxid berýlnato-dihlinity
$\text{Al}_2\text{Co}(\text{O})_4$	oxid dihlinito-kobaltnaty	$\text{FeTi}(\text{O})_3$	<b>oxid titaničito-železnaty</b>
$\text{CaNaPO}_4$	<b>fosforečnan(3-) sodno-vápenaty</b>	$\text{CaCr}(\text{O})_3$	oxid chromičito-vápenaty
$\text{EuCl}(\text{O})$	chlorid-oxid europity	$\text{PmBr}(\text{O})$	<b>bromid-oxid prometity</b>
$\text{YO}(\text{OH})$	<b>hydroxid-oxid ytritý</b>	$\text{CeBr}(\text{O})$	bromid-oxid cerity
$\text{LuO}(\text{OH})$	hydroxid-oxid lutecity	$\text{LaCl}(\text{O})$	<b>chlorid-oxid lantanity</b>
$\text{CaTi}(\text{O})_3$	<b>oxid titaničito-vápenaty</b>	$\text{NdBr}(\text{O})$	bromid-oxid neodýmity
$\text{COS}$	oxid-sulfid uhličity	$\text{BiCl}(\text{O})$	<b>chlorid-oxid bizmutity</b>
$\text{CeF}(\text{O})$	<b>fluorid-oxid cerity</b>	$\text{HoO}(\text{OH})$	hydroxid-oxid holmity
$\text{Pb}_3(\text{CO}_3)_2(\text{OH})_2$	dihydroxid-uhličitan olovnaty = dihydroxid-uhličitan triolovnaty	$\text{Na}_2\text{Mg}(\text{CO}_3)_2$	<b>uhličitan horečnato-disodny = bis(uhličitan) horečnato-disodny</b>
$\text{CaMg}_2\text{Cl}_6$	<b>chlorid dihorečnato-vápenaty</b>	$\text{NpF}_2(\text{O})_2$	difluorid-dioxid neptúniový
$\text{ErCl}(\text{O})$	chlorid-oxid erbity	$\text{YF}(\text{O})$	<b>fluorid-oxid ytritý</b>
$\text{PuCl}(\text{O})$	<b>chlorid-oxid plutonity</b>	$\text{PrO}(\text{OH})$	hydroxid-oxid prazeodymity
$\text{VBr}_3(\text{O})$	tribromid-oxid vanadičný	$\text{Pb}_3(\text{CO}_3)_2(\text{OH})_2$	<b>dihydroxid-bis(uhličitan) olovnaty = dihydroxid- bis(uhličitan) triolovnaty</b>
$\text{HoF}(\text{O})$	<b>fluorid-oxid holmity</b>	$\text{CBr}_2\text{F}_2$	dibromid-difluorid uhličity
$\text{BiTe}$	jodid-telurid bizmutity	$\text{SeBr}_2(\text{O})$	<b>dibromid-oxid seleničity</b>
$\text{CuCl}(\text{OH})$	<b>chlorid-hydroxid meďnaty</b>	$\text{Cu}_2\text{Br}(\text{OH})_3$	bromid-trihydroxid dimeďnaty
$\text{VCl}_3(\text{O})$	trichlorid-oxid vanadičný	$\text{CaMg}_3(\text{CO}_3)_4$	<b>uhličitan trihorečnato-vápenaty = tetrakis(uhličitan) trihorečnato- vápenaty</b>
$\text{CaIn}_2(\text{O})_4$	<b>tetraoxid diindito-vápenaty</b>	$\text{ErO}(\text{OH})$	hydroxid-oxid erbity
$\text{MgCl}(\text{OH})$	chlorid-hydroxid horečnaty	$\text{CCl}_3\text{I}$	<b>trichlorid-jodid uhličity</b>
$\text{SnBr}_2\text{I}_2$	<b>dibromid-dijodid ciničitý</b>	$\text{MgPb}(\text{CO}_3)_2$	uhličitan horečnato-olovnaty = bis(uhličitan) horečnato-olovnaty

<b>Na<sub>6</sub>ClF(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	fluorid-chlorid-bis(síran) hexasodný	MnV <sub>2</sub> (O) <sub>4</sub>	<b>oxid mangánato-divanaditý</b>
GdO(OH)	<b>hydroxid-oxid gadolinitý</b>	<b>BiI<sub>3</sub></b>	jodid-sulfid bizmutitý
<b>SCl<sub>2</sub>(O)</b>	dichlorid-oxid siričitý	PCl <sub>3</sub> (O)	<b>trichlorid-oxid fosforečný</b>
NaCr(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>síran chromito-sodný</b>	<b>VF<sub>2</sub>(O)</b>	difluorid-oxid vanadičitý
<b>CaCl(ClO)</b>	chlorid-chlórnan vápenatý	CfI(O)	<b>jodid-oxid kalifornitý</b>
CSSe	<b>selenid-sulfid uhličitý</b>	<b>Th(O)S</b>	oxid-sulfid toričitý
<b>Cu<sub>2</sub>Cl(OH)<sub>3</sub></b>	chlorid-trihydroxid dimeďnatý	YbBr(O)	<b>bromid-oxid yterbitý</b>
AmCl(O)	<b>chlorid-oxid američitý</b>	<b>PbI(OH)</b>	hydroxid-jodid olovnatý
<b>YbBr(O)</b>	bromid-oxid yterbitý	ZrCl <sub>2</sub> (O)	<b>dichlorid-oxid zirkoničitý</b>
MgTi(O) <sub>3</sub>	<b>oxid horečnato-titaničitý</b>	<b>BkI(O)</b>	jodid-oxid berkelitý
<b>LaF(O)</b>	fluorid-oxid lantanitý	GdF(O)	<b>fluorid-oxid gadolinitý</b>
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> Pb(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>síran diamónno-olovnatý</b>	<b>AmCl<sub>2</sub>(O)</b>	dichlorid-oxid američitý
<b>PCl<sub>3</sub>S</b>	trichlorid-sulfid fosforečný	PF <sub>3</sub> S	<b>trifluorid-sulfid fosforečný</b>
CCl <sub>2</sub> (O)	<b>dichlorid-oxid uhličitý</b>	<b>SnBrCl<sub>3</sub></b>	bromid-trichlorid ciničitý
<b>Na<sub>6</sub>BrCl(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	bromid-chlorid-bis(síran) hexasodný	CSTe	<b>sulfid-telurid uhličitý</b>
KCr(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>síran draselno-chromitý</b>	<b>SF<sub>4</sub>(O)</b>	tetrafluorid-oxid sírový
<b>VF<sub>2</sub>(O)</b>	difluorid-oxid vanadičitý	BiBrS	<b>bromid-sulfid bizmutitý</b>
BiI(O)	<b>jodid-oxid bizmutitý</b>	<b>Ca<sub>5</sub>Cl(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	tris(fosforečnan)-chlorid pentavápenatý = tris(fosforečnan(3-))-chlorid vápenatý
<b>NbBr<sub>3</sub>(O)</b>	tribromid-oxid niobičný	CaB <sub>2</sub> (O) <sub>4</sub>	<b>oxid diborito-vápenatý</b>
LaBr(O)	<b>bromid-oxid lantanitý</b>	<b>VCl<sub>2</sub>(O)</b>	dichlorid-oxid vanadičitý
<b>Ca<sub>5</sub>F(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	fluorid-tris(fosforečnan) pentavápenatý	EuO(OH)	<b>hydroxid-oxid europitý</b>
ReCl(O) <sub>3</sub>	<b>chlorid-trioxid reničitý</b>	<b>CF<sub>3</sub>I</b>	trifluorid-jodid uhličitý
<b>PmCl(O)</b>	chlorid-oxid prometitý	PuI(O)	<b>jodid-oxid plutonitý</b>
LaO(OH)	<b>hydroxid-oxid lantanitý</b>	<b>Ca<sub>5</sub>Cl(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	tris(fosforečnan)-chlorid pentavápenatý
<b>NbCl(O)</b>	chlorid-oxid neodymitý	PrF(O)	<b>fluorid-oxid prazeodymitý</b>
SbCl(O)	<b>chlorid-oxid antimonitý</b>	<b>GdBr(O)</b>	bromid-oxid gadolinitý
<b>SeCl<sub>2</sub>(O)</b>	dichlorid-oxid seleničitý	Sb <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	<b>oxid diantimonito-diantimoničný</b>
NbCl <sub>3</sub> (O)	<b>trichlorid-oxid neodymičný</b>	<b>ClF(O)<sub>2</sub></b>	fluorid-dioxid chlorečný
<b>SF<sub>2</sub>(O)</b>	difluorid-oxid siričitý	CfF(O)	<b>fluorid-oxid kalifornitý</b>
SmCl(O)	<b>chlorid-oxid samaritý</b>	<b>PuF(O)</b>	fluorid-oxid plutonitý
<b>SnBr<sub>3</sub>Cl</b>	tribromid-chlorid ciničitý	VBr(O)	<b>bromid-oxid vanaditý</b>
ClF(O) <sub>3</sub>	<b>fluorid-trioxid chloristý</b>	<b>KMgBr<sub>3</sub></b>	bromid draselno-horečnatý
<b>K<sub>2</sub>Mn(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	síran didraselno-mangánatý = bis(síran) didraselno-mangánatý	K <sub>2</sub> Pb(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>síran didraselno-olovnatý = bis(síran) didraselno-olovnatý</b>
XeF <sub>4</sub> (O)	<b>tetrafluorid-oxid xenónový</b>	<b>TmO(OH)</b>	hydroxid-oxid túlitý
<b>BkBr(O)</b>	bromid-oxid berkelitý	BiCl <sub>3</sub>	<b>chlorid-sulfid bizmutitý</b>

$SF_2(O)_2$	<b>difluorid-dioxid-sírový</b>	<b>TbBr(O)</b>	bromid-oxid terbitý
<b>Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	oxid diolovnato-olovičitý	$PaCl_2(O)$	<b>dichlorid-oxid protaktiničitý</b>
$BiF(O)$	<b>fluorid-oxid bizmutitý</b>	<b>NaSrPO<sub>4</sub></b>	fosforečnan(3-) sodno-strontnatý
<b>NpCl<sub>2</sub>(O)</b>	dichlorid-oxid neptuničitý	ZrOS	<b>oxid-sulfid zirkoničitý</b>
$PbClF$	<b>fluorid-chlorid olovnatý</b>	<b>CBr<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub></b>	dibromid-dichlorid uhličité
<b>YCl(O)</b>	chlorid-oxid ytritý	$PuOS$	<b>oxid-sulfid plutoničitý</b>
$PuBr(O)$	<b>bromid-oxid plutonitý</b>	<b>CCl<sub>2</sub>S</b>	dichlorid-sulfid uhličité
<b>COSe</b>	oxid-selenid uhličité	$AlCa_2(OH)_7$	<b>hydroxid hlinito-divápenatý</b>
$SCl_2(O)_2$	<b>dichlorid-dioxid sírový</b>	<b>Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b>	oxid železnato-diželezitý
<b>KSrPO<sub>4</sub></b>	fosforečnan(3-) draselno-strontnatý	$WF_4(O)$	<b>tetrafluorid-oxid volfrámový</b>
$PrBr(O)$	<b>bromid-oxid prazeodymitý</b>	<b>NdCl(O)</b>	chlorid-oxid neodymitý
<b>CdCl(OH)</b>	hydroxid-chlorid kademnatý	$DyCl(O)$	<b>chlorid-oxid dysprozitý</b>
$CeCl(O)$	<b>chlorid-oxid ceritý</b>	<b>VCl(O)</b>	chlorid-oxid vanaditý
<b>ReF<sub>4</sub>(O)</b>	tetrafluorid-oxid réniový	$MgNH_4PO_4$	<b>fosforečnan(3-) amónno-horečnatý</b>
$CBrF_3$	<b>bromid-trifluorid uhličité</b>	<b>BaNb<sub>2</sub>(O)<sub>6</sub></b>	oxid bárnato-diniobičný
<b>AcBr(O)</b>	bromid-oxid aktinitý	$MoCl_2(O)_2$	<b>dichlorid-dioxid molybdénový</b>
$AcF(O)$	<b>fluorid-oxid aktinitý</b>	<b>DyO(OH)</b>	hydroxid-oxid dysprozitý
<b>CfBr(O)</b>	bromid-oxid kalifornitý	$AlO(OH)$	<b>hydroxid-oxid hlinitý</b>
$CCl_3F$	<b>trichlorid-fluorid uhličité</b>	<b>CCIF<sub>3</sub></b>	chlorid-trifluorid uhličité
<b>NdO(OH)</b>	hydroxid-oxid neobitý	$SmO(OH)$	<b>hydroxid-oxid samaritý</b>
$PBr_3F$	<b>tribromid-fluorid fosforečný</b>	<b>VO(OH)<sub>2</sub></b>	dihydroxid-oxid vanadičitý
<b>SBr<sub>2</sub>(O)</b>	dibromid-oxid siričitý	$WCl_2(O)_2$	<b>dichlorid-dioxid volfrámový</b>
$AlK(SO_4)_2$	<b>síran draselno-hlinitý = bis(síran) draselno-hlinitý</b>	<b>TbCl(O)</b>	chlorid-oxid terbitý
<b>MgAl<sub>2</sub>(O)<sub>4</sub></b>	oxid dihlinito-horečnatý	$SnBr_2I_2$	<b>dibromid-dijodid ciničitý</b>
$AcCl(O)$	<b>chlorid-oxid aktinitý</b>	<b>(NH<sub>4</sub>)NaHPO<sub>4</sub></b>	hydrogenfosforečnan(2-) amónno-sodný
<b>EuBr(O)</b>	bromid-oxid europitý	$BiClSe$	<b>chlorid-selenid bizmutitý</b>
$COSe$	<b>oxid-selenid uhličité</b>	<b>Bi<sub>2</sub>O<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>	dioxid-uhličitan bizmutitý
<b>MnAl<sub>2</sub>(O)<sub>4</sub></b>	oxid mangánato-dihlinitý	$Ca_5F(PO_4)_3$	<b>fluorid-tris(fosforečnan) pentavápenatý = fluorid-tris(fosforečnan(3-)) vápenatý</b>
$ZnCr_2(O)_4$	<b>oxid dichromito-zinočnatý</b>	<b>Sb<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>(O)<sub>5</sub></b>	dichlorid-pentaoxid antimonitý
<b>WBr<sub>4</sub>(O)</b>	tetrabromid-oxid volfrámový	$Cu_3(CO_3)_2F_2$	<b>difluorid-bis(uhličitan) med'natý = difluorid-bis(uhličitan) trimed'natý</b>
$NaMgF_3$	<b>fluorid horečnato-sodný</b>	<b>ScO(OH)</b>	hydroxid-oxid skanditý
<b>AgK(O)</b>	oxid draselno-strieborný	$MnO(OH)$	<b>hydroxid-oxid manganitý</b>
$TiO(SO_4)$	<b>oxid-síran titaničitý</b>	<b>CBrCl<sub>3</sub></b>	bromid-trichlorid uhličité

<b>BiSe</b>	jodid-selenid bizmutitý	$K_2Mg(SO_4)_2$	<b>síran didraselno-horečnatý = bis(síran) didraselno-horečnatý</b>
GdCl(O)	<b>chlorid-oxid gadolinitý</b>	$CaMg(CO_3)_2$	uhličitan horečnato-vápenatý = bis(uhličitan) horečnato-vápenatý
<b>BiBrSe</b>	bromid-selenid bizmutitý	$MoF_4(O)$	<b>tetrafluorid-oxid molybdénový</b>
VCl(O)	<b>chlorid-oxid vanaditý</b>	$Ce(NH_4)_2(NO_3)_6$	dusičnan diamónno-ceritý = hexakis(dusičnan) diamónno-ceritý
$CCl_2F_2$	dichlorid-difluorid uhličitý	$KNaCO_3$	<b>uhličitan draselno-sodný</b>
ErBr(O)	<b>bromid-oxid erbitý</b>	$SrNb_2(O)_6$	oxid diniobično-strontnatý
<b>BkCl(O)</b>	chlorid-oxid berkelitý	$WCl_4(O)$	<b>tetrachlorid-oxid volfrámový</b>
BiBr(O)	<b>bromid-oxid bizmutitý</b>	<b>YbO(OH)</b>	hydroxid-oxid yterbitý
<b>YBr(O)</b>	bromid-oxid ytritý		

Tabuľka 21.: Príklady na precvičenie názvoslovia kryštalohydrátov

Vzorec	Názov
<b><math>Na_2MnO_4 \cdot 10H_2O</math></b>	dekahydrát mangánu sodného
$Ba(ClO_4)_2 \cdot 3H_2O$	<b>trihydrát chloristanu bárnateho</b>
<b><math>CaS_2O_6 \cdot 4H_2O</math></b>	tetrahydrát ditionanu vápenateho
$Ni_3(PO_4)_2 \cdot 8H_2O$	<b>oktahydrát fosforečnanu trinikelnateho = oktahydrát fosforečnanu(3-) nikelnatého</b>
<b><math>La(NO_3)_3 \cdot 6H_2O</math></b>	hexahydrát dusičnanu lantanitého
$Na_3AsO_4 \cdot 12H_2O$	<b>dodekahydrát arzeničnanu trisodného = dodekahydrát arzeničnanu(3-) sodného</b>
<b><math>AlCl_3 \cdot 6H_2O</math></b>	hexahydrát chloridu hlinitého
$Rh_2(SO_4)_3 \cdot 12H_2O$	<b>dodekahydrát síranu róditého</b>
<b><math>N_2H_4 \cdot H_2O</math></b>	monohydrát hydrazínu
$Tb_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$	<b>oktahydrát síranu terbitého</b>
<b><math>Li_2SO_4 \cdot H_2O</math></b>	monohydrát síranu lítneho
$LiMnO_4 \cdot 3H_2O$	<b>trihydrát manganistanu lítneho</b>
<b><math>AlBr_3 \cdot 6H_2O</math></b>	hexahydrát bromidu hlinitého
$Rh(NO_3)_3 \cdot 2H_2O$	<b>dihydrát dusičnanu róditého</b>
<b><math>Na_2CO_3 \cdot 10H_2O</math></b>	dekahydrát uhličitanu sodného = dekahydrát uhličitanu disodného
$FeCl_3 \cdot 6H_2O$	<b>hexahydrát chloridu železitého</b>
<b><math>AcPO_4 \cdot 1/2H_2O</math></b>	hemihydrát fosforečnanu(3-) aktinitého
$Na_3VO_4 \cdot 10H_2O$	<b>dekahydrát vanadičnanu trisodného = dekahydrát vanadičnanu(3-) sodného</b>
<b><math>CaSO_3 \cdot 2H_2O</math></b>	dihydrát siričitanu vápenateho
$YBr_3 \cdot 9H_2O$	<b>nonahydrát bromidu ytritého</b>
<b><math>MnSO_4 \cdot 5H_2O</math></b>	pentahydrát síranu mangánateho
$CrCl_3 \cdot 6H_2O$	<b>hexahydrát chloridu chromitého</b>
<b><math>BeCO_3 \cdot 4H_2O</math></b>	tetrahydrát uhličitanu berýlnateho

$Y(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	<b>nonahydrát bromičnanu ytritého</b>
<b><math>\text{SmBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát bromidu samaritého
$\text{Al}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát jodidu hlinitého</b>
<b><math>\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}</math></b>	heptahydrát síranu železnatého
$\text{AmPO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	<b>hemihydrát fosforečnanu(3-) ameritého</b>
<b><math>\text{FeCl}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}</math></b>	dihydrát chloridu železitého
$\text{NaBO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát boritanu sodného</b>
<b><math>\text{Na}_2\text{SeO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}</math></b>	dekahydrát selenanu sodného
$\text{Mn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	<b>trihydrát bis(dihydrogenfosforečnanu) mangánatého = trihydrát dihydrogenfosforečnanu(1-) mangánatého</b>
<b><math>\text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}</math></b>	tetrahydrát bromidu kademnatého
$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát dusičnanu zinočnatého</b>
<b><math>\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}</math></b>	monohydrát síranu měďnatého
$\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot 3/2\text{H}_2\text{O}$	<b>seskvihydrát uhličitanu draselného</b>
<b><math>\text{GdBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát bromidu gadolinitého
$\text{Co}(\text{IO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát jodičnanu kobaltnatého</b>
<b><math>\text{AgF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}</math></b>	dihydrát fluoridu stříborného
$\text{Cd}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát chlorečnanu kademnatého</b>
<b><math>\text{RaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}</math></b>	dihydrát bromidu radnatého
$Y(\text{NO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát dusičnanu ytritého</b>
<b><math>\text{Sc}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}</math></b>	pentahydrát síranu skanditého
$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	<b>heptahydrát hydrogenfosforečnanu disodného = heptahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) sodného</b>
<b><math>\text{PrCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}</math></b>	heptahydrát chloridu praeodymitého
$\text{U}(\text{SO}_4)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	<b>nonahydrát síranu uraničitého</b>
<b><math>\text{Sc}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát síranu skanditého
$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát dihydrogenfosforečnanu(1-) sodného</b>
<b><math>\text{Na}_3\text{SbS}_4 \cdot 9\text{H}_2\text{O}</math></b>	nonahydrát tetratioantimoničnanu trisodného = nonahydrát tetratioantimoničnanu(3-) sodného
$\text{Mg}_2\text{Cl}(\text{OH})_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát trihydroxid-chloridu horečnatého</b>
<b><math>\text{ThF}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}</math></b>	tetrahydrát fluoridu toričitého
$\text{CuSeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát seleničitanu měďnatého</b>
<b><math>\text{NaHSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}</math></b>	monohydrát hydrogensíranu sodného
$\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát bromidu horečnatého</b>
<b><math>\text{Na}_6\text{W}_7\text{O}_{24} \cdot 16\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexadekahydrát heptavolfmanu hexasodného = hexadekahydrát heptavolfmanu(6-) sodného
$\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	<b>oktahydrát síranu praeodymitého</b>
<b><math>\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát dusičnanu kobaltnatého
$\text{Lu}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	<b>pentahydrát dusičnanu lutecitého</b>

<b>SrCl<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát chloridu strontnatého
NiCl <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát chloridu nikelnatého</b>
<b>Na<sub>4</sub>XeO<sub>6</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát xenoničelanu tetrasodného = oktahydrát xenoničelanu(4-) sodného
(NH <sub>4</sub> ) <sub>6</sub> Mo <sub>7</sub> O <sub>24</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát heptamolybdénanu hexaamónneho = tetrahydrát heptamolybdénanu(6-) amónneho</b>
<b>IrBr<sub>3</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát bromidu iriditého
Th(NO <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O	<b>pentahydrát dusičnanu toričitého</b>
<b>Na<sub>2</sub>U<sub>2</sub>O<sub>7</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát diuránu disodného = monohydrát diuránu(2-) sodného
CaI <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát jodidu vápenatého</b>
<b>Nd<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát síranu neodymitého
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O	<b>pentahydrát síranu meďnatého</b>
<b>Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát dusičnanu meďnatého
Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát ditionanu sodného</b>
<b>CfBr<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát bromidu kalifornitého
Cu(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloristanu meďnatého</b>
<b>Ho<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát síranu holmitého
Gd <sub>2</sub> (SeO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·8H <sub>2</sub> O	<b>oktahydrát selenanu gadolinitého</b>
<b>Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát dusičnanu meďnatého
LaBr <sub>3</sub> ·7H <sub>2</sub> O	<b>heptahydrát bromidu lantanitého</b>
<b>AlNa(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·12H<sub>2</sub>O</b>	dodekahydrát síranu hlinito-sodného
CaHPO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát hydrogenfosforečnanu(2-) vápenatého</b>
<b>Na<sub>2</sub>H<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát dihydrogendifosforečnanu disodného = hexahydrát dihydrogendifosforečnanu(2-) sodného
MgHPO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O	<b>heptahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) horečnatého</b>
<b>Mg(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloristanu horečnatého
Mg(SbO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·12H <sub>2</sub> O	<b>dodekahydrát antimoničnanu horečnatého</b>
<b>LiCl·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát chloridu lítneho
MnCl <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát chloridu mangánatého</b>
<b>La(BrO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	nonahydrát bromičnanu lantanitého
Au(CN) <sub>3</sub> ·3H <sub>2</sub> O	<b>trihydrát kyanidu zlatitého</b>
<b>Ca(IO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát jodičnanu vápenatého
CoCl <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloridu kobaltnatého</b>
<b>CaSeO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát selenanu vápenatého
BaBr <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát bromidu bárnatého</b>
<b>MnSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	heptahydrát síranu mangánatého
CeBr <sub>3</sub> ·7H <sub>2</sub> O	<b>heptahydrát bromidu ceritého</b>
<b>K<sub>2</sub>SnS<sub>3</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát tritiociničitanu draselného
CeI <sub>3</sub> ·9H <sub>2</sub> O	<b>nonahydrát jodidu ceritého</b>

<b>NaHS·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát hydrogensulfidu sodného
Er <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·8H <sub>2</sub> O	<b>oktahydrát síranu erbitého</b>
<b>Mg(NH<sub>4</sub>)AsO<sub>4</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát arzeničnanu(3-) amónno-horečnatého
Hg(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloristanu ortuťnatého</b>
<b>MgSO<sub>4</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát síranu horečnatého
Ca(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát dusitanu vápenatého</b>
<b>CaCO<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát uhličitanu vápenatého
Sm <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·8H <sub>2</sub> O	<b>oktahydrát síranu samaritého</b>
<b>La<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát uhličitanu lantanitého
CdSO <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O	<b>monohydrát síranu kademnatého</b>
<b>FeCl<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát chloridu železnatého
K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát siričitanu draselného</b>
<b>Na<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>·10H<sub>2</sub>O</b>	dekahydrát chrómanu sodného = dekahydrát chrómanu disodného
Zn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát fosforečnanu trizinočnatého = tetrahydrát fosforečnanu(3-) zinočnatého</b>
<b>YbCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloridu yterbitého
NdCl <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloridu neodymitého</b>
<b>Mg(BrO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát bromičnanu horečnatého
NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát dihydrogenfosforečnanu(1-) sodného</b>
<b>Na<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>·10H<sub>2</sub>O</b>	dekahydrát difosforečnanu tetrasodného = dekahydrát difosforečnanu(4-) sodného
AlF <sub>3</sub> ·3H <sub>2</sub> O	<b>trihydrát fluoridu hlinitého</b>
<b>CoBr<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát bromidu kobaltnatého
KNaCO <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát uhličitanu draselno-sodného</b>
<b>MnBr<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát bromidu mangánatého
RaCl <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát chloridu radnatého</b>
<b>ZnSeO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát selenanu zinočnatého
NaBr·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát bromidu sodného</b>
<b>TmCl<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	heptahydrát chloridu tulitého
Ni(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloristanu nikelnatého</b>
<b>Zr(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát dusičnanu zirkoničitého
Mg(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chlореčnanu horečnatého</b>
<b>Zr(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát síranu zirkoničitého
FeSO <sub>4</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát síranu železnatého</b>
<b>Na<sub>2</sub>S·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát sulfidu sodného
FeCl <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát chloridu železnatého</b>
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát dusičnanu bárnatého
TbCl <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloridu terbitého</b>
<b>ErBr<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	nonahydrát bromidu erbitého

$\text{NaIO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát jodistanu sodného</b>
<b><math>\text{FeBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát bromidu železnatého
$\text{MnHPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	<b>trihydrát hydrogenfosforečnanu(2-) mangánatého</b>
<b><math>\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}</math></b>	monohydrát dihydrogenarzeničnanu(1-) sodného
$\text{LiCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát chloridu lítneho</b>
<b><math>\text{Co}(\text{CN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}</math></b>	dihydrát kyanidu kobaltnatého
$\text{Pb}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát bromičnanu olovnatého</b>
<b><math>\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát síranu nikelnatého
$\text{NaIO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	<b>pentahydrát jodičnanu sodného</b>
<b><math>\text{LaCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}</math></b>	heptahydrát chloridu lantanitého
$\text{Lu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	<b>oktahydrát síranu lutecitého</b>
<b><math>\text{Pr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát dusičnanu praeodymitého
$\text{Zr}(\text{SeO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát selenanu zirkoničitého</b>
<b><math>\text{NiSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}</math></b>	monohydrát síranu nikelnatého
$\text{Mn}(\text{SCN})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	<b>trihydrát tiokyanatanu mangánatého</b>
<b><math>\text{NiSeO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát selenanu nikelnatého
$\text{NaI} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát jodidu sodného</b>
<b><math>\text{NdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát chloridu neodymitého
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	<b>nonahydrát dusičnanu železitého</b>
<b><math>\text{Y}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát dusičnanu ytritého
$\text{Pu}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát síranu plutoničitého</b>
<b><math>\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát dusičnanu horečnatého
$\text{Ni}(\text{IO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát jodičnanu nikelnatého</b>
<b><math>\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}</math></b>	hexahydrát chlorečnanu nikelnatého
$\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát síranu diamónno-železnatého</b>
<b><math>\text{Gd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}</math></b>	oktahydrát síranu gadolinitého
$\text{PuPO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	<b>hemihydrát fosforečnanu(3-) plutonitého</b>
<b><math>\text{Na}_3\text{AsS}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}</math></b>	oktahydrát tetratioarzeničnanu trisodného = oktahydrát tetratioarzeničnanu(3-) sodného
$\text{Ce}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	<b>nonahydrát bromičnanu ceritého</b>
<b><math>\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}</math></b>	monohydrát chlorečnanu bárnatého
$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát chloridu vápenatého</b>
<b><math>\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}</math></b>	monohydrát bromičnanu bárnatého
$\text{DyPO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	<b>pentahydrát fosforečnanu(3-) dysprozitého</b>
<b><math>\text{CuF}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}</math></b>	dihydrát fluoridu meďnatého
<b><math>\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}</math></b>	trihydrát dusičnanu berylnatého
$\text{Hg}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát bromičnanu ortuťnatého</b>
<b><math>\text{LiI} \cdot 3\text{H}_2\text{O}</math></b>	trihydrát jodidu lítneho
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát dusičnanu železnatého</b>

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	oktadekahydrát síranu hlinitého
$\text{Ba}(\text{SCN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát tiokyanatanu (rodanidu) bárnatého</b>
$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát ditioničitanu sodného = dihydrát ditioničitanu disodného
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	<b>pentahydrát síranu ceritého</b>
$\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát bromičnanu meďnatého
$\text{CrK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	<b>dodekahydrát síranu draselno-chromitého</b>
$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	dekahydrát síranu sodného = dekahydrát síranu disodného
$\text{Ce}(\text{IO}_3)_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát jodičnanu ceritého</b>
$\text{Li}_2\text{SeO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohydrát selenanu lítneho
$\text{Na}_4\text{XeO}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát xenoničelanu tetrasodného = hexahydrát xenoničelanu(4-) sodného</b>
$\text{CaBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát bromidu vápenatého
$\text{NaIO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát jodičnanu sodného</b>
$\text{Ba}(\text{ClO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát chlórnanu bárnatého
$\text{Yb}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	<b>oktahydrát síranu yterbitého</b>
$\text{Sn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát síranu ciničitého
$\text{H}_3\text{AsO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	<b>hemihydrát kyseliny trihydrogenarzeničnej</b>
$\text{Gd}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát dusičnanu gadolinitého
$\text{KMgCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát chloridu draselno-horečnatého</b>
$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	nonahydrát dusičnanu chromitého
$\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát chloridu meďnatého</b>
$\text{BF}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát fluoridu boritého
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát tetraboritanu disodného = tetrahydrát tetraboritanu(2-) sodného</b>
$\text{Mn}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	trihydrát difosforečnanu dimangánatého = trihydrát difosforečnanu(4-) mangánatého
$\text{FeBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát bromidu železitého</b>
$\text{CeF}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohydrát fluoridu ceričitého
$\text{FeSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát síranu železnatého</b>
$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	trihydrát chlórnanu vápenatého
$\text{MgCO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	<b>trihydrát uhličitanu horečnatého</b>
$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát chloristanu kobaltnatého
$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát hydrogenfosforečnanu disodného = dihydrát hydrogenfosforečnanu(2-) sodného</b>
$\text{ZnF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	tetrahydrát fluoridu zinočnatého
$\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	<b>oktahydrát arzeničnanu trikobaltnatého = oktahydrát arzeničnanu(3-) kobaltnatého</b>
$\text{Al}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	nonahydrát chloristanu hlinitého
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	<b>pentahydrát tetraboritanu disodného = pentahydrát tetraboritanu(2-) sodného</b>
$\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát chloridu nikelnatého
$\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát chlorečnanu meďnatého</b>

<b>CuCl<math>\cdot</math>2H<math>_2</math>O</b>	dihydrát chloridu meďného
MgSeO $_4$ $\cdot$ 6H $_2$ O	<b>hexahydrát selenanu horečnatého</b>
<b>MgCl<math>_2</math><math>\cdot</math>6H<math>_2</math>O</b>	hexahydrát chloridu horečnatého
Nd(NO $_3$ ) $_3$ $\cdot$ 6H $_2$ O	<b>hexahydrát dusičnanu neodymitého</b>
<b>Co<math>_3</math>(PO<math>_4</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>8H<math>_2</math>O</b>	oktahydrát fosforečnanu trikobaltnatého = oktahydrát fosforečnanu(3–) kobaltnatého
BeSO $_4$ $\cdot$ 4H $_2$ O	<b>tetrahydrát síranu berýlnatého</b>
<b>Mn(NO<math>_3</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>6H<math>_2</math>O</b>	hexahydrát dusičnanu mangánatého
NaMnO $_4$ $\cdot$ 3H $_2$ O	<b>trihydrát manganistanu sodného</b>
<b>U(SO<math>_4</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>4H<math>_2</math>O</b>	tetrahydrát síranu uraničitého
MgSO $_4$ $\cdot$ 7H $_2$ O	<b>heptahydrát síranu horečnatého</b>
<b>FeF<math>_2</math><math>\cdot</math>4H<math>_2</math>O</b>	tetrahydrát fluoridu železnatého
ZnSO $_4$ $\cdot$ 6H $_2$ O	<b>hexahydrát síranu zinočnatého</b>
<b>Cd(NO<math>_3</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>4H<math>_2</math>O</b>	tetrahydrát dusičnanu kademnatého
ZnSO $_4$ $\cdot$ 7H $_2$ O	<b>heptahydrát síranu zinočnatého</b>
<b>CrPO<math>_4</math><math>\cdot</math>6H<math>_2</math>O</b>	hexahydrát fosforečnanu(3–) chromitého
Na $_2$ S $_4$ O $_6$ $\cdot$ 2H $_2$ O	<b>dihydrát tetratianu sodného</b>
<b>TiBr<math>_3</math><math>\cdot</math>6H<math>_2</math>O</b>	hexahydrát bromidu titanitého
Ni $_2$ P $_2$ O $_7$ $\cdot$ 6H $_2$ O	<b>hexahydrát difosforečnanu dinikelnatého = hexahydrát difosforečnanu(4–) nikelnatého</b>
<b>Na<math>_2</math>MoO<math>_4</math><math>\cdot</math>2H<math>_2</math>O</b>	dihydrát molybdénanu sodného = dihydrát molybdénanu disodného
Hg $_2$ SiF $_6$ $\cdot$ 2H $_2$ O	<b>dihydrát hexafluoridokremičitanu ortuťného = dihydrát hexafluoridokremičitanu diortuťného = dihydrát hexafluoridokremičitanu diortute(2+)</b>
<b>MgCO<math>_3</math><math>\cdot</math>5H<math>_2</math>O</b>	pentahydrát uhličitanu horečnatého
Co(BrO $_3$ ) $_2$ $\cdot$ 6H $_2$ O	<b>hexahydrát bromičnanu kobaltnatého</b>
<b>Zn<math>_3</math>(AsO<math>_4</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>8H<math>_2</math>O</b>	oktahydrát bis(arzeničnanu) trizinočnatého = arzeničnanu(3–) zinočnatého
ZnSO $_3$ $\cdot$ 2H $_2$ O	<b>dihydrát siričitanu zinočnatého</b>
<b>NiCl<math>_2</math><math>\cdot</math>2H<math>_2</math>O</b>	dihydrát chloridu nikelnatého
NaClO $\cdot$ 5H $_2$ O	<b>pentahydrát chlórnanu sodného</b>
<b>Na<math>_2</math>S<math>_2</math>O<math>_3</math><math>\cdot</math>2H<math>_2</math>O</b>	dihydrát tiosíranu disodného
Yb $_2$ (SeO $_4$ ) $_3$ $\cdot$ 8H $_2$ O	<b>oktahydrát selenanu yterbitého</b>
<b>ErCl<math>_3</math><math>\cdot</math>6H<math>_2</math>O</b>	hexahydrát chloridu erbitého
Dy(NO $_3$ ) $_3$ $\cdot$ 6H $_2$ O	<b>hexahydrát dusičnanu dysprozitého</b>
<b>Mn(NO<math>_3</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>4H<math>_2</math>O</b>	tetrahydrát dusičnanu mangánatého
Dy $_2$ (CO $_3$ ) $_3$ $\cdot$ 4H $_2$ O	<b>tetrahydrát uhličitanu dysprozitého</b>
<b>TiCl<math>_3</math><math>\cdot</math>4H<math>_2</math>O</b>	tetrahydrát chloridu tálitého
Cu(IO $_3$ ) $_2$ $\cdot$ H $_2$ O	<b>monohydrát jodičnanu meďnatého</b>
<b>Th(SeO<math>_4</math>)<math>_2</math><math>\cdot</math>9H<math>_2</math>O</b>	nonahydrát selenanu toričitého
NaClO $_4$ $\cdot$ H $_2$ O	<b>monohydrát chloristanu sodného</b>

<b>ZnSO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát síranu zinočnatého
<b>CoSO<sub>4</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	<b>hexahydrát síranu kobaltnatého</b>
<b>Ni(CN)<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát kyanidu nikelnatého
<b>Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	<b>monohydrát bis(dihydrogenfosforečnanu(1-)) vápenatého</b>
<b>SrCl<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloridu strontnatého
<b>Ce(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	<b>tetrahydrát síranu ceričitého</b>
<b>Fe<sub>3</sub>(AsO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát arzeničnanu triželeznatého = dihydrát arzeničnanu(3-) železnatého
<b>NiSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	<b>heptahydrát síranu nikelnatého</b>
<b>Mg<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát fosforečnanu trihorečnatého = oktahydrát fosforečnanu(3-) horečnatého
<b>Na<sub>2</sub>Mo<sub>4</sub>O<sub>13</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	<b>hexahydrát tetramolybdénanu disodného = hexahydrát tetramolybdénanu(2-) sodného</b>
<b>Ba(OH)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát hydroxidu bárnatého
<b>MgHASO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	<b>heptahydrát hydrogeharzeničnanu(2-) horečnatého</b>
<b>MgSO<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát siričitanu horečnatého
<b>La<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	<b>nonahydrát síranu lantanitého</b>
<b>Th(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát dusičnanu toričitého
<b>Cd(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	<b>dihydrát bis(dihydrogenfosforečnanu(1-)) kademnatého</b>
<b>Ni(BrO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát bromičnanu nikelnatého
<b>Fe(SCN)<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	<b>pentahydrát tiokyanatanu železitého</b>
<b>Bi(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát dusičnanu bizmutitého
<b>Th(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	<b>oktahydrát síranu toričitého</b>
<b>Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát volfrámanu sodného
<b>Ce<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	<b>pentahydrát uhličitanu ceritého</b>
<b>Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O</b>	heptahydrát siričitanu sodného = heptahydrát siričitanu disodného
<b>KF·2H<sub>2</sub>O</b>	<b>dihydrát fluoridu draselného</b>
<b>Y<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát síranu ytritého
<b>MgSO<sub>4</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	<b>tetrahydrát síranu horečnatého</b>
<b>Pb(ClO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát chlorečnanu olovnatého
<b>NaClO<sub>2</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	<b>trihydrát chloritanu sodného</b>
<b>MnSO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát síranu mangánatého
<b>Rh<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	<b>tetrahydrát síranu róditého</b>
<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát uhličitanu amónneho = monohydrát uhličitanu diamónneho
<b>Mn<sub>2</sub>(HPO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	<b>monohydrát tris(hydrogenfosforitanu) dimanganitého</b>
<b>BaI<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát jodidu bárnatého
<b>MgSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	<b>pentahydrát síranu horečnatého</b>
<b>Ca(HS)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát hydrogensulfidu vápenatého
<b>Sr(OH)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	<b>oktahydrát hydroxidu strontnatého</b>
<b>VF<sub>3</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát fluoridu vanaditého

$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	<b>hemihydrát síranu vápenatého</b>
$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát dusičnanu nikelnatého
$\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát chrómanu sodného = tetrahydrát chrómanu disodného</b>
$\text{PtCl}_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	pentahydrát chloridu platnatého
$\text{Dy}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	<b>nonahydrát bromičnanu dysprozitého</b>
$\text{K}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	tetrahydrát dihydrogendiantimoničnanu didraselného = tetrahydrát dihydrogendiantimoničnanu(2-) draselného
$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát chloridu vápenatého</b>
$\text{MnI}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	tetrahydrát jodidu mangánatého
$\text{Mn}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	<b>heptahydrát fosforečnanu trimangánatého = heptahydrát fosforečnanu(3-) mangánatého</b>
$\text{CrF}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	trihydrát fluoridu chromitého
$\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) amónno-sodného</b>
$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát chloridu bárnatého
$\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<b>dihydrát dusičnanu ortuťného = dihydrát dusičnanu diortuťného = dihydrát dusičnanu diortute(2+)</b>
$\text{Tm}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	pentahydrát dusičnanu tulitého
$\text{MgS}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát tiosíranu horečnatého</b>
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	tetrahydrát dusičnanu vápenatého
$\text{Sm}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát dusičnanu samaritého</b>
$\text{Zn}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát bromičnanu zinočnatého
$\text{MgCrO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	<b>heptahydrát chrómanu horečnatého</b>
$\text{Cd}(\text{ClO}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát chloritanu kademnatého
$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát uhličitanu sodného = monohydrát uhličitanu disodného</b>
$\text{Fe}_4(\text{P}_2\text{O}_7)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	nonahydrát tris(difosforečnanu) tetraželezitého = nonahydrát difosforečnanu(4-) železitého
$\text{SrBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát bromidu strontnatého</b>
$\text{CeBr}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohydrát bromidu ceritého
$\text{CaS}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát tiosíranu vápenatého</b>
$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	dodekahydrát hydrogenfosforečnanu disodného = dodekahydrát hydrogenfosforečnanu(2-) sodného
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	<b>dekahydrát tetraboritanu disodného = dekahydrát tetraboritanu(2-) sodného</b>
$\text{Yb}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	pentahydrát dusičnanu yterbitého
$\text{Sc}(\text{NO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát dusičnanu skanditého</b>
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	oktahydrát síranu ceritého
$\text{CdSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	<b>oktahydrát síranu kademnatého</b>
$\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát dihydrogenarzeničnanu(1-) sodného
$\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	<b>heptahydrát síranu kobaltnatého</b>
$\text{Fe}(\text{NH}_4)(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	dodekahydrát síranu amónno-železitého
$\text{BkCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát chloridu berkelitého</b>

<b>MnSeO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát selenanu mangánatého
Ag <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát ditionanu strieborného</b>
<b>MnSO<sub>4</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát síranu mangánatého
BeCl <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát chloridu berýlnatého</b>
<b>Cr<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·18H<sub>2</sub>O</b>	oktadekahydrát síranu chromitého
Na <sub>2</sub> Mo <sub>10</sub> O <sub>31</sub> ·21H <sub>2</sub> O	<b>henikosahydrát dekamolybdénanu disodného = henikosahydrát dekamolybdénanu(2-) sodného</b>
<b>Cu<sub>3</sub>(AsO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát bis(arzeničnanu) trimed'natého = monohydrát arzeničnanu(3-) med'natého
Mn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·3H <sub>2</sub> O	<b>trihydrát fosforečnanu trimangánatého = trihydrát fosforečnanu(3-) mangánatého</b>
<b>Y<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát uhličitanu ytritého
Ce(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát dusičnanu ceritého</b>
<b>Tb(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát dusičnanu terbitého
HgNO <sub>3</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát dusičnanu ortuťného</b>
<b>CuSO<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát siričitanu med'natého
PtCl <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O	<b>pentahydrát chloridu platičitého</b>
<b>MnPO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát fosforečnanu(3-) manganitého
Na <sub>2</sub> Mo <sub>3</sub> O <sub>10</sub> ·7H <sub>2</sub> O	<b>heptahydrát trimolybdénanu disodného = heptahydrát trimolybdénanu(2-) sodného</b>
<b>Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	nonahydrát dusičnanu hlinitého
Ca(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát chlorečnanu vápenatého</b>
<b>Na<sub>2</sub>S·9H<sub>2</sub>O</b>	nonahydrát sulfidu sodného
CuCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát dichrómanu med'natého</b>
<b>CaSO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát síranu vápenatého
Na <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> ·5H <sub>2</sub> O	<b>pentahydrát kremičitanu sodného</b>
<b>Zn(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloristanu zinočnatého
Na <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát dichrómanu disodného = dihydrát dichrómanu(2-) sodného</b>
<b>CuSO<sub>4</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát síranu med'natého
Pr <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·8H <sub>2</sub> O	<b>oktahydrát uhličitanu praeodymitého</b>
<b>Eu<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát síranu europitého
(NH <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> ·3H <sub>2</sub> O	<b>trihydrát fosforečnanu triamónneho</b>
<b>Zn(IO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát jodičnanu zinočnatého
Ba(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·H <sub>2</sub> O	<b>monohydrát jodičnanu bárnatého</b>
<b>Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·1/2H<sub>2</sub>O</b>	hemihydrát dusičnanu ortuťnatého
Eu(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát dusičnanu europitého</b>
<b>SmCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloridu samaritého
Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·9H <sub>2</sub> O	<b>nonahydrát síranu železitého</b>
<b>Sm(BrO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	nonahydrát bromičnanu samaritého
YCl <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát chloridu ytritého</b>

<b>Cd(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát manganistanu kademnatého
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ·7H <sub>2</sub> O	<b>heptahydrát uhličitánu sodného</b>
<b>Th(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>·12H<sub>2</sub>O</b>	dodekahydrát dusičnanu toričitého
In(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·3H <sub>2</sub> O	<b>trihydrát dusičnanu inditého</b>
<b>Dy<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát síranu dysprozitého
CoI <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	<b>hexahydrát jodidu kobaltnatého</b>
<b>ZrF<sub>4</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát fluoridu zirkoničitého
NiF <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát fluoridu nikelnatého</b>
<b>Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát dusičnanu ortuťnatého
Pr(BrO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·9H <sub>2</sub> O	<b>nonahydrát bromičnanu praeodymitého</b>
<b>TiCl<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O</b>	monohydrát chloridu tálitého
MnCl <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát chloridu mangánatého</b>
<b>GdCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloridu gadolinitého
Zn(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O	<b>tetrahydrát chlorečnanu zinočnatého</b>
<b>Sr(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O</b>	tetrahydrát dusičnanu strontnatého
Er(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·5H <sub>2</sub> O	<b>pentahydrát dusičnanu erbitého</b>
<b>FeCl<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát chloridu železnatého
Na <sub>2</sub> HAsO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O	<b>heptahydrát hydrogenarzeničnanu disodného = heptahydrát hydrogenarzeničnanu(2-) sodného</b>
<b>Nd(BrO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·9H<sub>2</sub>O</b>	nonahydrát bromičnanu neodymitého
MgSO <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O	<b>monohydrát síranu horečnatého</b>
<b>NaClO·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát chlórnanu sodného
CdSeO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát selenanu kademnatého</b>
<b>LiClO<sub>4</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát chloristanu lítneho
SnCl <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát chloridu cínatého</b>
<b>Fe<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O</b>	oktahydrát fosforečnanu triželeznatého = oktahydrát fosforečnanu(3-) železnatého
Co <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·18H <sub>2</sub> O	<b>oktadekahydrát síranu kobaltitého</b>
<b>PdCl<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	dihydrát chloridu paládnatého
CuSeO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O	<b>pentahydrát selenanu med'natého</b>
<b>NaSbO<sub>2</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát antimonitanu sodného
CaCrO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát chrómanu vápenatého</b>
<b>InF<sub>3</sub>·3H<sub>2</sub>O</b>	trihydrát fluoridu inditého
FePO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát fosforečnanu(3-) železitého</b>
<b>Mg(NH<sub>4</sub>)PO<sub>4</sub>·6H<sub>2</sub>O</b>	hexahydrát fosforečnanu(3-) amónno-horečnatého
K <sub>2</sub> WO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	<b>dihydrát volframanu draselného</b>
<b>Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát tiosíranu sodného = pentahydrát tiosíranu disodného
CoSO <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O	<b>monohydrát síranu kobaltnatého</b>
<b>Ho(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O</b>	pentahydrát dusičnanu holmitého

$\text{Cr}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	<b>nonahydrát chloristanu chromitého</b>
---	--

**Tabuľka 22.:** Príklady na precvičenie názvoslovia zlúčenín s oxokatiónni

Vzorec	Názov	Vzorec	Názov
$\text{ZrO}(\text{NO}_3)_2$	dusičnan zirkonylu	$\text{NO}_2\text{BF}_4$	<b>tetrafluoroboritan nitrylu</b>
$\text{UO}_2\text{F}_2$	<b>fluorid uranylu</b>	$\text{NO}_2\text{Cl}$	chlorid nitrylu
$\text{SOF}_2$	fluorid tionylu	$\text{COF}_2$	<b>fluorid karbonylu</b>
$\text{ClO}_2\text{F}$	<b>chlorid chlórylu</b>	$\text{NOCl}$	chlorid nitrozylu
$\text{CSCl}_2$	tiofosgén	$\text{POCl}_3$	<b>chlorid fosforylu</b>
$\text{POF}_3$	<b>fluorid fosforylu</b>	$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2$	dusičnan uranylu
$\text{CrO}_2\text{Cl}_2$	chlorid chromylu	$\text{UO}_2\text{SO}_4$	<b>síran uranylu</b>
$\text{COCl}_2$	<b>chlorid karbonylu</b>	$\text{UO}_2\text{Br}_2$	bromid uranylu
$\text{SO}_2\text{F}_2$	fluorid sulfurylu	$\text{NOBr}$	<b>bromid nitrozylu</b>
$\text{NOF}$	<b>fluorid nitrozylu</b>	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$	chlorid sulfurylu
$\text{SOCl}_2$	chlorid tionylu	$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<b>hexahydrát dusičnanu uranylu</b>
$\text{CrO}_2\text{F}_2$	<b>fluorid chromylu</b>	$\text{ClO}_3\text{F}$	fluorid perchlórylu
$\text{NO}_2\text{F}$	fluorid nitrilu	$\text{ZrOCl}_2$	<b>chlorid zirkonylu</b>
$\text{TiOSO}_4$	<b>síran titanylu</b>	$\text{UO}_2(\text{OH})_2$	hydroxid uranylu
$\text{ZrOSO}_4$	síran zirkonylu	$(\text{NO})\text{ClO}_4$	<b>chloristan nitrozylu</b>
$\text{UO}_2\text{Cl}_2$	<b>chlorid uranylu</b>	$\text{NOBr}$	bromid nitrozylu
$\text{NOBF}_4$	tetrafluoroboritan nitrozylu	$\text{NOCl}$	<b>chlorid nitrozylu</b>
$\text{UO}_2\text{CO}_3$	<b>uhličitan uranylu</b>	$\text{SOBr}_2$	bromid tionylu
$\text{SeO}_2\text{F}_2$	fluorid selenonylu	$\text{COS}$	<b>sulfid karbonylu</b>
$\text{ZrOBr}_2$	<b>bromid zirkonylu</b>		

**Tabuľka 23.:** Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných katiónov

Vzorec	Názov
$[\text{Cd}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$	katión hexaamminkademnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)(\text{py})]^{2+}$	<b>katión tetraammin-nitro-pyridínkobaltitý</b>
$[\text{Dy}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	katión oktaakvadysprozitý
$[\text{Sc}(\text{H}_2\text{O})_7]^{3+}$	<b>katión heptaakvaskanditý</b>
$[\text{Ru}(\text{NH}_3)_5(\text{py})]^{3+}$	katión pentaammin-pyridínrutenitý
$[\text{Na}(\text{H}_2\text{O})_6]^+$	<b>katión hexaakvasodný</b>
$[\text{Ir}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$	katión hexaamminiriditý
$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	<b>katión hexaakvahlinitý</b>
$[\text{Ba}(\text{NH}_3)_9]^{2+}$	katión nonaamminbárnatý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{SCN})]^{2+}$	<b>katión pentaakva-tiokyanátoželezitý</b>
$[\text{K}(\text{H}_2\text{O})_6]^+$	katión hexaakvadraselný

$[\text{CoCl}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	<b>katión akva-tetraammin-chloridokobaltitý</b>
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]^{4+}$	katión hexaamminplatičitý
$[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]^+$	<b>katión tetraammin-dichloridokobaltitý</b>
$[\text{Pt}(\text{en})_2]^{2+}$	katión bis(etyléndiamín)platnatý
$[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$	<b>katión hexaamminnikelnatý</b>
$[\text{RuCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$	katión tetraakva-dichloridorutenitý
$[\text{Co}(\text{phen})_3]^{2+}$	<b>katión tris(fenantrolín)kobaltnatý</b>
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)]^+$	katión tetraammin-chlorido-nitrokobaltitý
$[\text{Be}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$	<b>katión tetraakvaberylnatý</b>
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{OH})]^{2+}$	katión pentaakva-hydroxidoželezitý
$[\text{CoCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$	<b>katión tetraakva-dichloridokobaltitý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{NH}_3)_3]^{3+}$	katión triakva-triamminchromitý
$[\text{Ag}(\text{H}_2\text{O})_4]^+$	<b>katión tetraakvastrieborný</b>
$[\text{Ir}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexaakvairiditý
$[\text{Pd}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	<b>katión tetraamminpaládnatý</b>
$[\text{Ru}(\text{acn})_6]^{2+}$	katión hexakis(acetonitril)ruténatý
$[\text{CoBr}(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	<b>katión pentaammin-bromido kobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$	katión tris(etyléndiamín)kobaltitý
$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$	<b>katión hexaamminzinočnatý</b>
$[\text{CoCl}(\text{en})_2(\text{NH}_3)]^{2+}$	katión ammin-bis(etyléndiamín)-chloridokobaltitý
$[\text{Th}(\text{H}_2\text{O})_8]^{4+}$	<b>katión oktaakvatoričitý</b>
$[\text{Ca}(\text{H}_2\text{O})_8]^{2+}$	katión oktaakvavápenatý
$[\text{Er}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	<b>katión oktaakvaerbitý</b>
$[\text{Ti}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexaakvatitanitý
$[\text{Mo}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	<b>katión hexaakvamolybdenitý</b>
$[\text{Ga}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexaakvagality
$[\text{Cr}(\text{en})_3]^{3+}$	<b>katión tris(etyléndiamín)chromitý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexaakvachromitý
$[\text{Hf}(\text{H}_2\text{O})_8]^{4+}$	<b>katión oktaakvahafničitý</b>
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión tetraamminberylnatý
$[\text{Ru}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	<b>katión hexaakvaruténatý</b>
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión tetraamminmed'natý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	<b>katión hexaakvamed'natý</b>
$[\text{Co}(\text{N}_3)(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	katión pentaammin-azidokobaltitý
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]^{2+}$	<b>katión pentaammin-nitrochromitý</b>
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexaakvakobaltnatý
$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$	<b>katión diamminstrieborný</b>
$[\text{Tb}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	katión oktaakvaterbitý

$[\text{Gd}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	<b>katión oktaakvagadolinitý</b>
$[\text{Sc}(\text{H}_2\text{O})_9]^{3+}$	katión nonaakvaskanditý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$	<b>katión hexaamminkobaltitý</b>
$[\text{Ag}(\text{acn})_4]^+$	katión tetrakis(acetonitril)strieborný
$[\text{Cu}(\text{acn})_4]^{2+}$	<b>katión tetrakis(acetonitril)med'natý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexaakvachromnatý
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{OH})]^+$	<b>katión pentaakva-hydroxidonikelnatý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{OH})]^{2+}$	katión pentaakva-hydroxidochromitý
$[\text{CrCl}(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$	<b>katión pentaakva-chloridochromitý</b>
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	katión pentaamminmed'natý
$[\text{Sr}(\text{H}_2\text{O})_8]^{2+}$	<b>katión oktaakvastrontnatý</b>
$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexaakvavanádnatý
$[\text{CoBr}_2(\text{en})_2]^+$	<b>katión dibromido-bis(etyléndiamín)kobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{NCO})_4]^{2+}$	katión tetraizokyanátokobaltnatý
$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	<b>katión hexaakvazinočnatý</b>
$[\text{Pt}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$	katión tetraakvaplatnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{ONO})]^{2+}$	<b>katión pentaammin-nitritokobaltitý</b>
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexaakvaželeznatý
$[\text{Fe}(\text{acn})_6]^{3+}$	<b>katión hexakis(acetonitril)železitý</b>
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	katión pentaammin-chloridokobaltitý
$[\text{Ho}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	<b>katión oktaakvaholmitý</b>
$[\text{Ru}(\text{CO})(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$	katión pentaakva-karbonylruténatý
$[\text{Co}(\text{NCS})(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	<b>katión pentaammin-izotiokyanátokobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{bpy})_3]^{2+}$	katión tris(bipyridín)kobaltnatý
$[\text{CoCl}_2(\text{en})(\text{NH}_3)_2]^+$	<b>katión diammin-dichlorido-etyléndiamínkobaltitý</b>
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión diakva-tetraamminmed'natý
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{O}]^+$	<b>katión pentaakva-oxidochromitý</b>
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	katión tetraamminplatnatý
$[\text{Rh}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	<b>katión hexaakvaróditý</b>
$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	katión hexaakvavanaditý
$[\text{Cr}(\text{acn})_6]^{3+}$	<b>katión hexakis(acetonitril)chromitý</b>
$[\text{Bi}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	katión oktaakvabizmutitý
$[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	<b>katión hexaakvamangánatý</b>
$[\text{As}(\text{N}_3)_4]^+$	katión tetraazidoarzenitý
$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	<b>katión tetraamminzinočnatý</b>
$[\text{Cr}(\text{CN})_2(\text{NH}_3)_4]^+$	katión tetraammin-dikyanidochromitý
$[\text{Zr}(\text{H}_2\text{O})_8]^{4+}$	<b>katión oktaakvazirkoničitý</b>
$[\text{Au}(\text{H}_2\text{O})_4]^{3+}$	katión tetraakvazlatitý

$[\text{Ni}(\text{en})_2(\text{H}_2\text{O})_2]^{2+}$	<b>katión diakva-bis(etyléndiamín)nikelnatý</b>
$[\text{Ni}(\text{en})_3]^{2+}$	katión tris(etyléndiamín)nikelnatý
$[\text{Y}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$	<b>katión oktaakvaytritý</b>
$[\text{Be}(\text{en})_3]^{2+}$	katión tris(etyléndiamín)berylnatý
$[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$	<b>katión hexamminželeznatý</b>
$[\text{CoCl}(\text{ONO})(\text{NH}_3)_4]^+$	katión tetraammin-chlorido-nitritokobaltitý
$[\text{Cr}(\text{cp})(\text{H}_2\text{O})_3]^{2+}$	<b>katión cyklopentadienyl-triakvachromitý</b>
$[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]^+$	katión bis(etyléndiamín)-dichloridokobaltitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]^{2+}$	<b>katión pentaammin-nitrokobaltitý</b>
$[\text{Rh}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$	katión hexaamminróditý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{SO}_4)]^+$	<b>katión pentaammin-sulfátokobaltitý</b>
$[\text{Ba}(\text{H}_2\text{O})_8]^{2+}$	katión oktaakvabárnatý
$[\text{Mg}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	<b>katión hexaakvahorečnatý</b>
$[\text{Pd}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$	katión tetraakvupaládnatý
$[\text{In}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	<b>katión hexaakvainditý</b>
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	katión hexaakvanikelnatý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	<b>katión hexaakvaželezitý</b>

**Tabuľka 24.:** Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných zlúčenín s komplexným katiómom

<b>Vzorec</b>	<b>Názov</b>
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$	síran hexaakvanikelnatý
$[\text{Rh}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$	<b>chlorid hexaamminroditý</b>
$[\text{Pd}(\text{H}_2\text{O})_4]\text{CO}_3$	uhličitan tetraakvupaládnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{H}_2\text{O})]\text{Cl}_3$	<b>chlorid akva-pentaamminkobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{N}_3)_2]\text{ClO}_4$	chloristan diazido-bis(etyléndiamín)kobaltitý
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$	<b>hydroxid akva-tetraamminmed'natý</b>
$[\text{Ru}(\text{bpy})_2\text{Cl}(\text{NO})](\text{ClO}_4)_2$	chloristan bis(2,2'-bipyridín)-chlorido-nitrozylroditý
$[\text{Sn}_4(\text{OH})_6]\text{Cl}_2$	<b>chlorid hexahydroxidotetracínatý</b>
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_5]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohdrát síranu pentaakvamed'natého
$[\text{CrCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl}$	<b>chlorid tetraakva-dichloridochromitý</b>
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	chlorid hexaakvakobaltitý
$[\text{Pt}(\text{en})_2]\text{CO}_3$	<b>uhličitan bis(etyléndiamín)platnatý</b>
$[\text{CoBr}(\text{NH}_3)_5]\text{SO}_4$	síran pentaammin-bromidokobaltitý
$[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}$	<b>chlorid tetraammin-dichloridokobaltitý</b>
$[\text{RhCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$	chlorid pentaammin-chloridoroditý
$[\text{CrCl}(\text{NH}_3)_4\text{NO}_2]\text{Br}$	<b>bromid tetraammin-chlorido-nitrochromitý</b>
$[\text{CoClBr}(\text{NH}_3)_4]\text{Br}$	bromid tetraammin-bromido-chloridokobaltitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2(\text{NCS}_e)$	<b>dichlorid-selenokyanatan hexaamminkobaltitý</b>

$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$	dusičnan akva-tetraamminmed'natý
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$	<b>chlorid akva-pentaamminnikelnatý</b>
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohdrát síranu hexaakvaželeznatého
$[\text{Pt}(\text{en})(\text{H}_2\text{O})_2\text{I}](\text{CN})_3$	<b>kyanid diakva-etyléndiamín-jodidoplaticitý</b>
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_4$	chlorid hexaamminplaticitý
$[\text{Co}(\text{py})_4]\text{Br}_2$	<b>bromid tetrakis(pyridín)kobaltnatý</b>
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4](\text{SCN})_2$	tiokyanatan tetraamminberylnatý
$[\text{Ag}(\text{py})_4]\text{S}_2\text{O}_8$	<b>peroxodisíran tetrakis(pyridín)striebornatý</b>
$[\text{CrBrCl}(\text{NH}_3)_4]\text{NO}_2$	dusitan tetraammin-bromido-chloridochromitý
$[\text{Ag}(\text{acn})_4]\text{ClO}_4$	<b>chloristan tetrakis(acetonitril)strieborný</b>
$[\text{Be}(\text{en})_3]\text{Cl}_2$	chlorid tris(etyléndiamín)berylnatý
$[\text{Co}(\text{CO}_3)(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}$	<b>chlorid pentaammin-karbonátokobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_5](\text{NO}_3)_3$	dusičnan akva-pentaamminkobaltitý
$[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_3$	<b>dusičnan hexaamminželezitý</b>
$[\text{Co}(\text{gly})(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_2)]\text{ClO}_4$	chloristan triammin-glycináto-nitrokobaltitý
$[\text{CuBr}(\text{phen})_2]\text{ClO}_4$	<b>chloristan bromido-bis(1,10-fenantrolín)med'natý</b>
<i>cis</i> - $[\text{CrCl}_2(\text{en})_2]\text{Cl}$	chlorid <i>cis</i> -bis(etyléndiamín)-dichloridochromitý
$[\text{Dy}(\text{H}_2\text{O})_9]\text{Br}_3$	<b>bromid nonaakvadysprozitý</b>
$[\text{RuCl}(\text{NO})(\text{py})_4]\text{Cl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihdrát chloridu chlorido-nitrozyl-tetrakis(pyridín)rutenitého
$[\text{Mg}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_2$	<b>chlorid hexaakvahorečnatý</b>
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4](\text{ClO}_4)_2$	chloristan akva-tetraamminmed'natý
$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Br}_3$	<b>bromid hexaakvahlinitý</b>
$[\text{Ni}(\text{en})_2](\text{ClO}_4)_2$	chloristan bis(etyléndiamín)nikelnatý
$[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]\text{Cl}$	<b>chlorid bis(etyléndiamín)-dichloridokobaltitý</b>
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Br}_2$	bromid pentaammin-chloridokobaltitý
$[\text{CrCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$	<b>chlorid pentaammin-chloridochromitý</b>
$[\text{PtCl}_2(\text{en})_2]\text{Br}_2$	bromid bis(etyléndiamín)-dichloridoplaticitý
$[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Br}_3$	<b>bromid pentaammin-chloridoplaticitý</b>
$[\text{Be}(\text{en})_2]\text{I}_2$	jodid bis(etyléndiamín)berylnatý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_2$	<b>chlorid hexaakvaželeznatý</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{SO}_4)]\text{Br}$	bromid pentaammin-sulfátokobaltitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]_2(\text{SO}_4)_3$	<b>síran hexaamminkobaltitý</b>
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4](\text{N}_3)_2$	azid tetraamminberylnatý
$[\text{Cu}(\text{acn})_4]\text{SO}_4$	<b>síran tetrakis(acetonitril)med'natý</b>
$[\text{Co}(\text{NCS})_2(\text{NH}_3)_4]\text{CH}_3\text{COO}$	octan tetraammin-ditiokyanátokobaltitý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$	<b>chlorid diamminplatnatý</b>
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$	chlorid pentaammin-chloridokobaltitý
$[\text{CoCl}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$	<b>chlorid akva-tetraammin-chloridokobaltitý</b>

$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Br}_2$	bromid pentaammin-nitrokobaltitý
$[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$	<b>síran hexaakvamangánatý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{NH}_3)]\text{PO}_4$	fosforečnan(3-) pentaakva-amminchromitý
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_2$	<b>chlorid hexaakvanikelnatý</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)_2]\text{CH}_3\text{COO}$	octan tetraammin-dinitrokobaltitý
$[\text{Be}(\text{en})_2](\text{N}_3)_2$	<b>azid bis(etyléndiamín)berylnatý</b>
$[\text{Hg}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$	chlorid diamminortuťnatý
$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$	<b>chlorid diamminstrieborný</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Cl}_2$	chlorid pentaammin-nitrokobaltitý
$[\text{Ru}(\text{acn})(\text{bpy})_2(\text{NO})](\text{ClO}_4)_4$	<b>chloristan bis(2,2'-bipyridín)-nitrozyl-acetonitrilrodičitý</b>
$[\text{Ru}(\text{NH}_3)_4(\text{NO})(\text{py})]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohdrát síranu tetraammin-nitrozyl-pyridínruténatého
$[\text{CrCl}(\text{NH}_3)_5](\text{NO}_2)_2$	<b>dusitan pentaammin-chloridochromitý</b>
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$	chlorid diakva-tetraamminmeďnatý
$[\text{Pd}(\text{en})_2(\text{NH}_3)_2](\text{ClO}_4)_2$	<b>chloristan diammin-bis(etyléndiamín)paládnatý</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$	chlorid hexaamminkobaltitý
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	<b>chlorid hexaakvaželezitý</b>
$[\text{Cu}(\text{en})(\text{H}_2\text{O})_4]\text{SO}_4$	síran tetraakva-etyléndiamínmeďnatý
$[\text{Cr}(\text{en})_3]\text{Cl}_3$	<b>chlorid tris(etyléndiamín)chromitý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}_3$	chlorid triakva-triamminchromitý
$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_4]\text{SO}_4$	<b>síran tetraakvazinočnatý</b>
$[\text{PtBr}_2(\text{en})_2]\text{Cl}_2$	chlorid dibromido-bis(etyléndiamín)platičitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)(\text{ONO})](\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohdrát dusičnanu ammin-nitritokobaltitého</b>
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$	chlorid hexaamminchromitý
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{NO}_2)_2]\text{Cl}$	<b>chlorid bis(etyléndiamín)-dinitrokobaltitý</b>
$[\text{CoCl}_2(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}$	chlorid akva-triammin-dichloridokobaltitý
$[\text{CoBr}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{NH}_3)_5]\text{SO}_4$	<b>síran diakva-triammin-bromidokobaltitý</b>
$[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_2$	dusičnan hexaamminnikelnatý
$[\text{Rh}(\text{NO})_2(\text{PPh}_3)_2]\text{ClO}_4$	<b>chloristan bis(trifenylfosfán)-dinitrozylródny</b>
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Cl}_2$	chlorid pentaammin-nitrochromitý
$[\text{Be}(\text{en})_3]\text{Br}_2$	<b>bromid tris(etyléndiamín)berylnatý</b>
$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$	chlorid tetraamminzinočnatý
$[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl} \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohdrát chloridu tetraammin-dichloridokobaltitého</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{SO}_4)]\text{Br}$	bromid pentaammin-sulfátokobaltitý
$[\text{CrCl}(\text{H}_2\text{O})_5]\text{Cl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohdrát chloridu pentaakva-chloridochromitého</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)(\text{py})]\text{Br}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohdrát bromidu tetraammin-nitro-pyridínkobaltitého
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{NCS})(\text{NO}_2)]\text{NCS}$	<b>tiokyanatan bis(etyléndiamín)-nitro-tiokyanátokobaltitý</b>
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_2$	chlorid hexaakvanikelnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$	<b>chlorid hexaamminkobaltinatý</b>

$[\text{Ru}(\text{im})_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohydrát chloridu tetraammin-bis(imidazol)rutenitého
$[\text{Pd}(\text{en})_2(\text{H}_2\text{O})_2](\text{NO}_3)_2$	<b>dusičnan diakva-bis(etyléndiamín)paládnatý</b>
$[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]\text{SO}_4$	síran hexaamminželeznatý
$[\text{Ru}(\text{NH}_3)_2(\text{NO})(\text{NO}_3)\text{py}](\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát dusičnanu diammin-nitráto-nitrozyl-pyridínrutenitého</b>
$[\text{CoBr}_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}$	chlorid tetraammin-dibromidokobaltitý
$[\text{PtCl}_2(\text{en})_2](\text{NO}_3)_2$	<b>dusičnan bis(etyléndiamín)-dichloridoplatičitý</b>
$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{NO}_3)_3$	dusičnan hexaakvavanaditý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Cl}(\text{NO}_3)$	<b>dusičnan-chlorid pentaammin-nitrokobaltitý</b>
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{NO}_3)_3$	dusičnan hexaakvachromitý
$[\text{Be}(\text{NH}_3)_4](\text{CN})_2$	<b>kyanid tetraamminberylnatý</b>
$[\text{CoCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl}$	chlorid tetraakva-dichloridokobaltitý
$[\text{Ir}(\text{NO})(\text{PPh}_3)_3]\text{ClO}_4$	<b>chloristan nitrozyl-tris(trifenylfosfán)irídny</b>
$[\text{Li}(\text{bpy})_2]_2\text{SO}_4$	síran bis(bipyridín)lítny

Tabuľka 25.: Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných aniónov

Vzorec	Názov
$[\text{CoCl}_5]^{2-}$	anión pentachloridokobaltitanový
$[\text{MnCl}_6]^{4-}$	<b>anión hexachloridomangánatanový</b>
$[\text{SbF}_6]^-$	anión hexafluoridoantimoničnanový
$[\text{IrCl}_2(\text{NO}_2)_4]^{4-}$	<b>anión dichlorido-tetranitroiridičnanový</b>
$[\text{FeBr}_5]^{2-}$	anión pentabromidoželezitanový
$[\text{Dy}(\text{NCS})_7]^{4-}$	<b>anión heptatiokyanátodysprozitanový</b>
$[\text{Cr}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]^{2-}$	anión ammin-pentakyanidochromitanový
$[\text{TcBr}_6]^{2-}$	<b>anión hexabromidotechnecičitanový</b>
$[\text{PtCl}_6]^{2-}$	anión hexachloridoplatičitanový
$[\text{Fe}(\text{ox})_3]^{3-}$	<b>anión tris(oxaláto)železitanový</b>
$[\text{Ir}(\text{OH})_6]^{3-}$	anión hexahydroxidoiriditanový
$[\text{Bi}_4(\text{py})_2]^-$	<b>anión tetrajodido-bis(pyridín)bizmutitanový</b>
$[\text{FeCl}(\text{CN})_5]^{3-}$	anión chlorido-pentakyanidoželezitanový
$[\text{Mn}(\text{CN})_4]^{2-}$	<b>anión tetrakyanidomangánatanový</b>
$[\text{MnCl}_4]^{2-}$	anión tetrachloridomangánatanový
$[\text{RbBr}_6]^{4-}$	<b>anión hexabromidorubidičnanový</b>
$[\text{FeCl}_4]^{2-}$	anión tetrachloridoželeznatanový
$[\text{SnCl}_6]^{2-}$	<b>anión hexachloridociničitanový</b>
$[\text{Ru}(\text{SCN})_6]^{3-}$	anión hexatiokyanátorutenitanový
$[\text{W}(\text{CN})_8]^{3-}$	<b>anión oktacyanidovolfraimčnanový</b>
$[\text{Pb}(\text{OH})_6]^{2-}$	hexahydroxidoolovičitanový
$[\text{Sn}(\text{OH})_6]^{2-}$	<b>anión hexahydroxidociničitanový</b>

$[\text{Cr}(\text{CN})_6]^{3-}$	anión hexakyanidochromitanový
$[\text{CuBr}_4]^{2-}$	<b>anión tetrabromidomeďnatanový</b>
$[\text{ZnCl}_4]^{2-}$	anión tetrachloridozinočnatanový
$[\text{FeBr}_4]^-$	<b>anión tetrabromidoželezitanový</b>
$[\text{MnCl}_6]^{3-}$	anión hexachloridomanganitanový
$[\text{RhBr}_6]^{3-}$	<b>anión hexabromidoroditanový</b>
$[\text{Mo}(\text{CN})_8]^{4-}$	anión oktakyanimolybdeničitanový
$[\text{MnCl}_5]^{2-}$	<b>anión pentachloridomanganitanový</b>
$[\text{RhCl}_6]^{3-}$	anión hexachloridoroditanový
$[\text{ReF}_8]^-$	<b>anión oktafluoridorenistanový</b>
$[\text{Mo}(\text{CN})_6]^{3-}$	anión hexakyanidomolybdenitanový
$[\text{Au}(\text{CN})_4]^{2-}$	<b>anión tetrakyanidozlatnatanový</b>
$[\text{CoCl}_4]^{2-}$	anión tetrachloridokobaltnatanový
$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$	<b>anión hexakyanidoželezitanový</b>
$[\text{Bi}(\text{SCN})_6]^{3-}$	anión hexatiokyanatobizmutitanový
$[\text{PF}_6]^-$	<b>anión hexafluoridofosforečnanový</b>
$[\text{TcCl}_4(\text{H}_2\text{O})_2]^-$	anión diakva-tetrachloridotechnecitanový
$[\text{ZrF}_7]^{3-}$	<b>anión heptafluoridozirkoničitanový</b>
$[\text{FeF}_6]^{3-}$	anión hexafluoridoželezitanový
$[\text{Au}(\text{CN})_2]^-$	<b>anión dikyanidozlatnanový</b>
$[\text{CdBr}_4]^{2-}$	anión tetrabromidokademnatanový
$[\text{CuCl}_4]^{2-}$	<b>anión tetrachloridomeďnatanový</b>
$[\text{Co}(\text{ox})_3]^{3-}$	anión tris(oxaláto)kobaltitanový
$[\text{NiBr}_4]^{2-}$	<b>anión tetrabromidonikelnatanový</b>
$[\text{Cu}(\text{CN})_4]^{3-}$	anión tetrakyanidomeďnanový
$[\text{NbF}_7]^{2-}$	<b>anión heptafluoridoniobičnanový</b>
$[\text{NiCl}_4]^{2-}$	anión tetrachloridonikelnatanový
$[\text{CoCl}_6]^{3-}$	<b>anión hexachloridokobaltitanový</b>
$[\text{Co}(\text{SCN})_4]^{2-}$	anión tetratiokyanátokobaltnatanový
$[\text{Cr}(\text{OH})_4]^-$	<b>anión tetrahydroxidochromitanový</b>
$[\text{CoF}_4]^{2-}$	anión tetrafluoridokobaltnatanový
$[\text{Mo}(\text{CN})_8]^{3-}$	<b>anión oktakyanimolybdeničnanový</b>
$[\text{GaCl}_4]^-$	anión tetrachloridogalitanový
$[\text{AsF}_6]^-$	<b>anión hexafluoridoarzeničnanový</b>
$[\text{B}(\text{OH})_4]^-$	anión tetrahydroxidoboritanový
$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{ox})_2]^-$	<b>anión diakva-dioxalátochromitanový</b>
$[\text{Fe}(\text{SCN})_6]^{3-}$	anión hexatiokyanátoželezitanový
$[\text{CoF}_6]^{3-}$	<b>anión hexafluoridokobaltitanový</b>

$[\text{As}(\text{N}_3)_4]^-$	anión tetraazidoarzenitanový
$[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$	<b>anión tetrakyanidonikelnatanový</b>
$[\text{Co}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]^{2-}$	anión ammin-pentakyanidokobaltitanový
$[\text{Ir}(\text{NO}_2)_6]^{3-}$	<b>anión hexanitroiriditanový</b>
$[\text{Pd}(\text{NO}_2)_4]^{2-}$	anión tetranitropaládnatanový
$[\text{FeCl}_6]^{3-}$	<b>anión hexachloridoželezitanový</b>
$[\text{Sc}(\text{NCS})_6]^{3-}$	anión hexatiokyanátoskanditanový
$[\text{HgBr}_4]^{2-}$	<b>anión tetrabromidoortuťnatanový</b>
$[\text{FeI}_4]^-$	anión tetrajodidoželezitanový
$[\text{Ni}(\text{CN})_5]^{3-}$	<b>anión pentakyanidonikelnatanový</b>
$[\text{TcCl}_6]^{2-}$	anión hexachloridotechnecičitanový
$[\text{IrCl}_6]^{3-}$	<b>anión hexachloridoiriditanový</b>
$[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$	anión hexakyanidomanganitanový
$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$	<b>anión hexakyanidoželeznatanový</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_4]^-$	anión diammin-tetranitrokobaltitanový
$[\text{As}(\text{N}_3)_6]^-$	<b>anión hexaazidoarzeničnanový</b>
$[\text{Ag}(\text{CN})_2]^-$	anión dikyanidostriebornanový
$[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$	<b>anión tetrahydroxidozinočnatanový</b>
$[\text{AuBr}_4]^-$	anión tetrabromidozlatitanový
$[\text{Nd}(\text{NO}_3)_5]^{2-}$	<b>anión pentanitrátoneodymitanový</b>
$[\text{Al}(\text{OH})_4]^-$	anión tetrahydroxidohlinitanový
$[\text{PtCl}_4]^{2-}$	<b>anión tetrachloridoplatnatanový</b>
$[\text{CoCl}_4(\text{NH}_3)_2]^-$	anión diammin-tetrachloridokobaltitanový
$[\text{NpF}_6]^-$	<b>anión hexafluoridoneptuničnanový</b>
$[\text{Pt}(\text{CN})_4]^{2-}$	anión tetrakyanidoplatnatanový
$[\text{W}(\text{bpy})(\text{CN})_6]^{2-}$	<b>anión (2,2'-bipyridín)-hexakyanidovolfraamičitanový</b>
$[\text{FeCl}_2(\text{NO})_2]^{2-}$	anión dichlorido-dinitroželeznatanový
$[\text{PdCl}_4]^{2-}$	<b>anión tetrachloridopaládnatanový</b>
$[\text{Co}(\text{OH})_4]^{2-}$	anión tetrahydroxidokobaltitanový
$[\text{Cd}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{SO}_4)_2]^{2-}$	<b>anión tetraakva-bis(sulfáto)kademnatanový</b>
$[\text{ReH}_9]^{2-}$	anión nonahydridorenistanový
$[\text{Co}(\text{CN})_6]^{3-}$	<b>anión hexakyanidokobaltitanový</b>
$[\text{Ni}(\text{CN})_6]^{3-}$	anión hexakyanidoniklitanový
$[\text{PtCl}_5(\text{NH}_3)]^-$	<b>anión ammin-pentachloridoplatičitanový</b>
$[\text{CoCl}_5(\text{NH}_3)]^{2-}$	anión ammin-pentachloridokobaltitanový
$[\text{BF}_4]^-$	<b>anión tetrafluoridoboritanový</b>
$[\text{ZnBr}_4]^{2-}$	anión tetrabromidozinočnatanový
$[\text{HgI}_4]^{2-}$	<b>anión tetrajodidoortuťnatanový</b>

$[\text{Sc}(\text{OH})_6]^{3-}$	anión hexahydroxidoskanditanový
$[\text{AuCl}_4]^-$	<b>anión tetrachloridozlatitanový</b>
$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})(\text{OH})_3]^-$	anión akva-trihydroxidokobaltitanový
$[\text{Sb}(\text{N}_3)_6]^-$	<b>anión hexaazidoantimoničitanový</b>
$[\text{Sb}(\text{N}_3)_4]^-$	anión tetraazidoantimonitanový
$[\text{UCl}_6]^{2-}$	<b>anión hexachloridouraničitanový</b>

Tabuľka 26.: Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných zlúčenín s komplexným aniónom

Vzorec	Názov
<b>Rb[BF<sub>4</sub>]</b>	tetrafluoridoboritan rubídny
$\text{K}_3[\text{Al}(\text{ox})_3]$	<b>tris(oxaláto)hlinitan draselný</b>
<b>K[Co(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>4</sub>]</b>	diammin-tetrakis(nitrito)kobaltitan draselný
$(\text{NH}_4)_3[\text{HfF}_7]$	<b>heptafluoridohafničitan amónny</b>
<b>K[Cr(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>(ox)<sub>2</sub>·3H<sub>2</sub>O]</b>	trihydrát diakva-bis(oxaláto)chromitanu draselného
$\text{Ba}[\text{Zn}(\text{OH})_4]$	<b>tetrahydroxidozinočnatán bárnatý</b>
<b>Tl<sub>2</sub>[BeF<sub>4</sub>]</b>	tetrafluoridoberýlnatan tálny
$\text{NH}_4[\text{Ru}(\text{NO})(\text{NO}_2)_4(\text{OH})(\text{py})]$	<b>hydroxido-tetrakis(nitro)-nitrozyl-pyridínruteničitan amónny</b>
<b>Na<sub>2</sub>[Ni(CN)<sub>4</sub>]</b>	tetrakyanidonikelnatan sodný
$\text{Na}_2[\text{MoCl}_5\text{O}]$	<b>pentachlorido-oxidomolybdeničnan sodný</b>
<b>(PPh<sub>4</sub>)[Co(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>4</sub>]</b>	diammin-tetrakis(nitro)kobaltitan tetrafenylfosfónia
$\text{Li}[\text{AlH}_4]$	<b>tetrahydridohlinitan lítny</b>
<b>K<sub>3</sub>[Co(ox)<sub>3</sub>]</b>	tris(oxaláto)kobaltitan draselný
$\text{Hg}[\text{Co}(\text{SCN})_4]$	<b>tetratiokyanátokobaltitan ortuťnatý</b>
<b>K[Cd(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>]</b>	tris(nitro)kadmátan draselný
$\text{Na}_3[\text{Mo}(\text{CN})_8] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	<b>tetrahydrát oktacyanidomolybdeničnanu sodného</b>
<b>K<sub>2</sub>[Zn(OH)<sub>4</sub>]</b>	tetrahydroxidozinočnatán draselný
$(\text{NH}_4)_3[\text{Fe}(\text{SCN})_6]$	<b>hexatiokyanátoželezitan amónny</b>
<b>Cs[AgF<sub>4</sub>]</b>	tetrafluoridostriebitan cézny
$\text{K}_4[\text{Mn}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidomangánatan draselný</b>
<b>Cs[FeCl<sub>4</sub>]</b>	tetrachloridoželezitan cézny
$\text{Na}_2[\text{SnCl}_6]$	<b>hexachloridociničitan sodný</b>
<b>Ba[FeBr<sub>4</sub>]</b>	tetrabromidoželeznatan bárnatý
$\text{K}_2[\text{Hg}(\text{SCN})_4]$	<b>tetrakis(tiokyanáto)ortuťnatán draselný</b>
<b>K<sub>2</sub>[Ni(CN)<sub>4</sub>]</b>	tetrakyanidonikelnatan draselný
$\text{Ca}[\text{BF}_4]_2$	<b>tetrafluoridoboritan vápenatý</b>
$(\text{NH}_4)_3[\text{Ni}(\text{CN})_5]$	pentakyanidonikelnatan amónny
$(\text{PPh}_4)[\text{Mn}(\text{N}_3)_6]$	<b>hexaazidomanganičnan tetrafenylfosfónia</b>
<b>Zn[Fe(CN)<sub>5</sub>(NO)]</b>	pentakyanido-nitrozylželezitan zinočnatý

$K_2[PdCl_4]$	<b>tetrachloridopaladnatan draselný</b>
$K[AuCl_4]$	tetrachloridozlatitan draselný
$K_2[HgI_4]$	<b>tetraiodidoortuťnatan draselný</b>
$K_2[Pt(NO_2)_4]$	tetrakis(nitro)platnatan draselný
$Fe_4[Fe(CN)_6]_3$	<b>hexakyanidoželeznatan železitý</b>
$Ba[Sb(OH)_6]_2$	hexahydroxidoantimoničnan bárnatý
$(NH_4)_2[CoCl_4]$	<b>tetrachloridokobaltnatan amónny</b>
$(PPh_4)_2[Zn(N_3)_4]$	tetraazidozinočnatan tetrafenylfosfónia
$Na_2[Pb(OH)_6]$	<b>hexahydroxidoolovičitan sodný</b>
$K[PtCl_5(NH_3)]$	ammin-pentachloridoplaticitan draselný
$(NH_4)_2[PbCl_6]$	<b>hexachloridoolovičitan amónny</b>
$K_4[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$	trihydrát hexakyanidoželeznatanu draselného
$(AsPh_4)[Au(N_3)_4]$	<b>tetraazidozlatitan tetrafenylarzánia</b>
$Na_3[FeCl(CN)_5]$	chlorido-pentakyanidoželezitan sodný
$(NH_4)_2[CoF_4]$	<b>tetrafluoridokobaltnatan amónny</b>
$(NH_4)_2[Ce(NO_3)_6]$	hexakis(nitráto)ceričitan amónny
$(NH_4)_2[Ni(H_2O)_2(ox)_2]$	<b>diakva-bis(oxaláto)nikelnatan amónny</b>
$K_3[Cr(OH)_6]$	hexahydroxidochromitan draselný
$Rb_2[Pt(CN)_4] \cdot 3H_2O$	<b>trihydrát tetrakyanidoplatnatanu rubídneho</b>
$K_3[CoF_6]$	hexafluoridokobaltitan draselný
$(AsPh_4)_2[Mo(N_3)_4N]$	<b>tetraazido-nitridomolybdeničnan tetrafenylarzánia</b>
$K_4[Mo(CN)_8] \cdot 2H_2O$	dihydrát oktakyanidomolybdeničitanu draselného
$K_3[Cr(NCO)_6]$	<b>hexakis(kyanáto)chromitan draselný</b>
$Cs[AuCl_4]$	tetrachloridozlatitan cézny
$Cu_2[Fe(CN)_6]$	<b>hexakyanidoželeznatan meďnatý</b>
$Na_2[Fe(CN)_5(NO)]$	pentakyanido-nitrozylželezitan sodný
$(NEt_4)_2[Mn(CN)_4]$	<b>tetrakyanidomangánatan tetraetylámónny = tetraetylámónia</b>
$(NH_4)_2[CuCl_4]$	tetrachloridomeďnatan amónny
$(PPh_4)_2[Mn(N_3)_4]$	<b>tetraazidomangánatan tetrafenylfosfónia</b>
$Rb[MnCl_3]$	trichloridomangánatan rubídny
$Mg_3[Co(CN)_6]_2$	<b>hexakyanidokobaltitan horečnatý</b>
$K_3[AlF_6]$	hexafluoridohlinitan draselný
$K_3[Fe(CN)_6]$	<b>hexakyanidoželezitan draselný</b>
$Na_4[Fe(CN)_6] \cdot 10H_2O$	dekahydrát hexakyanidoželeznatanu sodného
$Zn_3[Fe(CN)_5(NO)]_2$	<b>pentakyanido-nitrozylželeznatan zinočnatý</b>

Tabuľka 27.: Príklady na precvičenie názvoslovia koordinačných zlúčenín s komplexným kationom a aniónom

Vzorec	Názov
$[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_3][\text{PtCl}_3(\text{NH}_3)]$	ammin-trichloridoplatnatan triammin-chloridoplatnatý
$[\text{Cr}(\text{en})_3][\text{Co}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidokobaltitan tris(etyléndiamín)kobaltitý</b>
$[\text{Cr}(\text{CN})(\text{NH}_3)_5][\text{Co}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]$	ammin-pentakyanidokobaltnatanu pentaammin-kyanidochromitého
$[\text{Ru}(\text{bpy})(\text{NH}_3)_4][\text{PF}_6]_2$	<b>hexafluoridofosforečnan tetraammin-(2,2'-bipyridín)ruténatý</b>
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{Mn}(\text{CN})_6] \cdot \text{H}_2\text{O}$	monohydrát hexakyanidomangánatanu tetraamminplatničitého
$[\text{Ru}(\text{acn})_6][\text{ZnCl}_4]$	<b>tetrachloridozinočnatan tetrakis(acetonitril)ruténatý</b>
$[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6][\text{Cr}(\text{CN})_6]$	hexakyanidocromitan hexaamminželezitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6][\text{Co}(\text{ox})_3]$	<b>tris(oxaláto)kobaltitan hexaamminkobaltitý</b>
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_3(\text{NH}_3)]_2$	ammin-trichloridoplatnatan tetraamminplatnatý
$[\text{Cr}(\text{en})_3][\text{Fe}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidoželezitan tris(etyléndiamín)chromitý</b>
$[\text{RuCl}(\text{NO})(\text{py})_4][\text{PF}_6]_2$	hexafluoridofosforečnan chlorido-nitrozyl-tetrakis(pyridín)ruténatý
$[\text{Fe}(\text{acn})_6][\text{SbF}_6]$	<b>hexafluoridoantimoničnan hexakis(acetonitril)železnatý</b>
$[\text{Cr}(\text{acn})_6][\text{BF}_4]_3$	tris(tetrafluoridboritan) hexakis(acetonitril)chromitý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{CuCl}_4]$	<b>tetrachloridomeďnatan tetraamminplatnatý</b>
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6][\text{Cr}(\text{SCN})_6]$	hexakis(tiokyanáto)chromitan hexaamminchromitý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6][\text{Cr}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidokobaltitan hexaamminkobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{H}_2\text{O})_2][\text{Co}(\text{CN})_6]$	hexakyanidokobaltitan diakva-bis(etyléndiamín)kobaltitý
$[\text{Co}(\text{en})\text{Cl}_2][\text{Au}(\text{CN})_4]$	<b>tetrakyanidozlatnan (etyléndiamín)-trichloridokobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{CN})(\text{NH}_3)_5][\text{Cr}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)]$	ammin-pentakyanidochromitan pentaammin-kyanidokobaltitý
$[\text{Cr}(\text{acac})_2][\text{SbCl}_6]$	<b>hexachloridoantimoničnan bis(acetylacetonáto)chromitý</b>
$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_4][\text{Pd}(\text{ox})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát bis(oxaláto)paládnatanu tetraakvazinočnatého
$[\text{Zn}(\text{en})_3][\text{Ni}(\text{CN})_4] \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohydrát tetrakyanidonikelnatanu tris(etyléndiamín)zinočnatého</b>
$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4][\text{Pd}(\text{NO}_2)_4]$	tetrakis(nitro)paládnatan tetraamminzinočnatý
$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6][\text{ZnCl}_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	<b>trihydrát tetrachloridozinočnatanu hexaakvazinočnatého</b>
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5][\text{CoCl}_5(\text{NH}_3)]$	ammin-pentachloridokobaltitan pentaammin-chloridokobaltitý
$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6][\text{Co}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidokobaltitan hexaamminchromitý</b>
$[\text{PCL}_4][\text{PCL}_6]$	hexachloridofosforečnan tetrachloridofosforečný
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$	<b>tetrachloridoplatnatan tetraamminmeďnatý</b>
$[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4][\text{CoCl}_4(\text{NH}_3)_2]$	diammin-tetrachloridokobaltnatan tetrammin-dichloridokobaltnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)_2]_2[\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_4]$	<b>diammin-tetrakis(nitrito)kobaltnatan tetraammin-bis(nitrito)kobaltitý</b>
$[\text{Cu}(\text{en})_2][\text{Ni}(\text{NCS})_4(\text{H}_2\text{O})_2]$	diakva-tetrakis(izotiokyanáto)nikelnatan bis(etyléndiamín)meďnatý
$[\text{Mn}(\text{acn})_6][\text{Yb}(\text{NO}_3)_5]$	<b>pentakis(nitráto)terbitan hexakis(acetonitril)mangánatý</b>
$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_4]_2[\text{PtCl}_6]$	hexachloridoplatnatan akva-tetraamminmeďnatý
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_3(\text{NH}_3)]$	<b>ammin-trichloridoplatnatan tetraamminplatnatý</b>
$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2][\text{Ag}(\text{CN})_2]$	dikyanidostriebnan diamminstrieborný
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$	<b>tetrachloridoplatnatan tetraamminplatnatý</b>

$[\text{Pt}(\text{py})_4][\text{PtBr}_4]$	tetrabromidoplatnatán tetrakis(pyridín)platnatý
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6][\text{CoCl}_6]$	<b>hexachloridokobaltnatán hexaamminkobaltnatý</b>
$[\text{Fe}(\text{acn})_6][\text{FeI}_4]$	tetrajodidoželeznatan hexakis(acetonitril)železnatý
$[\text{Co}(\text{en})_3][\text{Cr}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidocromitan tris(etyléndiamín)kobaltitý</b>
$[\text{Cr}(\text{en})_3][\text{Ni}(\text{CN})_5] \cdot 1,5\text{H}_2\text{O}$	seskvihydrát pentakyanidonikelnatanu tris(etyléndiamín)chromitého
$[\text{Co}(\text{bpy})_3][\text{Fe}(\text{CN})_6]$	<b>hexakyanidoželezitan tris(2,2'-bipyridín)kobaltitý</b>
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{NO}_2)_2][\text{BF}_4]$	tetrafluoridboritan bis(etyléndiamín)-bis(nitro)kobaltitý
$[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_3]_2[\text{PtCl}_4]$	<b>tetrachloridoplatnatán triammin-chloridoplatnatý</b>
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5][\text{PtBr}_4]$	tetrabromidoplatnatán pentaammin-chloridokobaltitý

Tabuľka 28.: Príklady na precvičenie názvoslovia elektricky neutrálnych komplexov

Vzorec	Názov
$[\text{Ni}(\text{NCS})_2(\text{NH}_3)_2]$	diammin-bis(tiokyanáto)nikelnatý komplex
$[\text{Ni}(\text{bpy})_2(\text{N}_3)_2] \cdot \text{H}_2\text{O}$	<b>monohdrát diazido-bis(2,2'-bipyridín)nikelnatého komplexu</b>
$[\text{NiCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]$	tetraakva-dichloridonikelnatý komplex
$[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{NO}_3)_2]$	<b>tetraakva-bis(nitráto)nikelnatý komplex</b>
$[\text{NiCl}(\text{en})(\text{NO}_2)]$	chlorido-(etyléndiamín)-nitronikelnatý komplex
$[\text{RhCl}_3(\text{NH}_3)_3]$	<b>triammin-trichloridoroditý komplex</b>
$[\text{CuCl}_2(\text{NH}_3)_2]$	diammin-dichloridomed'natý komplex
$[\text{Pt}(\text{bpy})\text{Cl}_2(\text{NO}_2)_2]$	<b>(2,2'-bipyridín)-dichlorido-bis(nitro)platičitý komplex</b>
$[\text{Mo}(\text{bpy})(\text{N}_3)_3\text{O}]$	triazido-(2,2'-bipyridín)-oxidomolybdeničný komplex
$[\text{Co}(\text{acac})(\text{H}_2\text{O})(\text{NO}_2)]$	<b>acetylacetonáto-akva-nitrokobaltnatý komplex</b>
$[\text{Zn}(\text{en})\text{F}_2]$	(etyléndiamín)-difluoridozinočnatý komplex
$[\text{CuCl}_2(\text{H}_2\text{O})_2]$	<b>diakva-dichloridomed'natý komplex</b>
$[\text{RuCl}_3(\text{NO})(\text{py})_2]$	trichlorido-nitrozyl-bis(pyridín)rutenitý komplex
$[\text{Ru}(\text{acn})\text{Cl}_4]$	<b>acetonitril-tetrachloridoruteničitý komplex</b>
$[\text{Pd}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_3)_2]$	diammin-bis(nitráto)paládnatý komplex
$[\text{Mn}(\text{bpy})_2(\text{N}_3)_2]$	<b>diazido-bis(2,2'-bipyridín)mangánatý komplex</b>
$[\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_4(\text{H}_2\text{O})_2]$	tetrakis(acetáto)-diakvamed'natý komplex
$[\text{Pt}(\text{H}_2\text{O})_2\text{Cl}_2]$	<b>diakva-dichloridoplatnatý komplex</b>
$[\text{Ru}(\text{NO}_2)(\text{NO})(\text{OH})(\text{ONO})(\text{py})_2]$	hydroxido-nitrito-nitro-nitrozyl-bis(pyridín)rutenitý komplex
$[\text{Pd}(\text{N}_3)_2(\text{phen})]$	<b>diazido-(1,10'-fenantrolín)paládnatý komplex</b>
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_2)_3]$	triammin-tris(nitro)kobaltitý komplex
$[\text{Ni}(\text{acn})_4\text{Br}_2]$	<b>tetrakis(acetonitril)-dibromidonikelnatý komplex</b>
$[\text{CoBr}_3(\text{H}_2\text{O})_3]$	triakva-tribromidokobaltitý komplex
<i>cis</i> - $[\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_2]$	<b><i>cis</i>-diammin-dichloridoplatnatý komplex</b>
$[\text{Ru}(\text{bpy})\text{Cl}_2\text{F}(\text{NO})]$	(2,2'-bipyridín)-fluorido-dichlorido-nitrozylrutenitý komplex
$[\text{Fe}(\text{phen})_2(\text{N}_3)_2]$	<b>diazido-bis(1,10'-fenantrolín)železnatý komplex</b>

[CrCl <sub>3</sub> (py) <sub>3</sub> ]	trichlorido-tris(pyridín)chromitý komplex
[PtBrCl(NH <sub>3</sub> )(py)]	<b>ammin-bromido-chlorido-pyridínplatnatý komplex</b>
[CoCl <sub>2</sub> (NO)(PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	dichlorido-nitrozyl-bis(trifenylfosfán)kobaltnatý komplex
[Pd(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>bis(nitro)-bis(trifenylfosfán)paládnatý komplex</b>
[Mn(acac) <sub>3</sub> ]	tris(acetylacetonáto)manganitý komplex
[CoBr <sub>2</sub> (NO)(PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>dibromido-nitrozyl-bis(trifenylfosfán)kobaltnatý komplex</b>
[FeCl(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> )]	chlorido-bis(nitro)-trifenylfosfánželezitý komplex
[CuCl <sub>2</sub> (py) <sub>2</sub> ]	<b>dichlorido-bis(pyridín)meďnatý komplex</b>
[Ni(N <sub>3</sub> )(NO <sub>2</sub> )(PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	azido-nitro-bis(trifenylfosfán)nikelnatý komplex
[Pd(NO <sub>2</sub> )(NO <sub>3</sub> )(phen)]	<b>(1,10'-fenantrolín)-nitráto-nitropaládnatý komplex</b>
[Pd(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (phen)]	(1,10'-fenantrolín)-bis(nitro)paládnatý komplex
[Ru(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (py) <sub>4</sub> ]	<b>bis(nitro)-tetrakis(pyridín)ruténatý komplex</b>
[Co(acac) <sub>2</sub> (NO <sub>2</sub> )(py)]	bis(acetylacetonáto)-nitro-pyridínkobaltitý komplex
[PtBr <sub>4</sub> (py) <sub>2</sub> ]	<b>tetrabromido-bis(pyridín)platičitý komplex</b>
[CuCl <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ]	dichlorido-bis(metylamín)meďnatý komplex
[Pd(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (py) <sub>2</sub> ]	<b>diazido-bis(pyridín)paládnatý komplex</b>
[Zn(H <sub>2</sub> O) <sub>4</sub> (NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	tetraakva-bis(nitráto)zinočnatý komplex
[Fe(bpy)(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>(2,2'-bipyridín)-bis(nitro)železnatý komplex</b>
[CoCl <sub>3</sub> (en) <sub>2</sub> (py)]	bis(etyléndiamín)-trichlorido-pyridínkobaltitý komplex
<i>mer</i> -[TiCl <sub>3</sub> (py) <sub>3</sub> ]	<b><i>mer</i>-trichlorido-tris(pyridín)titanitý komplex</b>
[Co(NH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ]	triammin-tris(nitráto)kobaltitý komplex
[Ni(CN) <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>dikyanido-bis(trifenylfosfán)nikelnatý komplex</b>
[Mn(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (phen) <sub>2</sub> ]	diazido-bis(1,10'-fenantrolín)mangánatý komplex
[CoCl <sub>3</sub> (NH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ]	<b>triammin-trichloridokobaltitý komplex</b>
[RuBr <sub>3</sub> (en)(NO)]	tribromido-(etyléndiamín)-nitrozylrutenitý komplex
[CoCl <sub>3</sub> (NH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ]	<b>triammin-trichloridokobaltitý komplex</b>
[Pt(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (NH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	diammin-diazidoplatnatý komplex
[Mo(acac) <sub>2</sub> (NO <sub>2</sub> )]	<b>bis(acetoacetonáto)-nitromolibdenitý komplex</b>
[Pt(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (py) <sub>2</sub> ]	diazido-bis(pyridín)platnatý komplex
[Ni(en) <sub>2</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>bis(etyléndiamín)-bis(nitro)nikelnatý komplex</b>
[Pd(AsPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	diazido-bis(trifenylarzá)paládnatý komplex
[Co(en)(NH <sub>3</sub> )(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ]	<b>ammin-etyléndiamín-tris(nitro)kobaltitý komplex</b>
[Ni(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	bis(trietylfosfán)-bis(nitro)nikelnatý komplex
[PtCl <sub>4</sub> (NH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>diammin-tetrachloridoplatičitý komplex</b>
[NiBr <sub>2</sub> (H <sub>2</sub> O) <sub>4</sub> ]	tetraakva-dibromidonikelnatý komplex
[PtCl <sub>2</sub> (H <sub>2</sub> O) <sub>4</sub> (N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	<b>tetraakva-diazido-dichloridoplatičitý komplex</b>
[PtCl(NH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (NO <sub>2</sub> )]	diammin-chlorido-nitroplatnatý komplex

Tabuľka 29.: Príklady na precvičenie názvoslovia komplexov s nulovým oxidačným číslom centrálného atómu

Vzorec	Názov
[V(CO) <sub>6</sub> ]	hexakarbonyl vanádu = hexakarbonylvanáď
[W(CO) <sub>6</sub> ]	<b>hexakarbonyl volfrámu = hexakarbonylvolfrám</b>
[Ga(Ph) <sub>3</sub> ]	trifenylgálium
[Pd(CO) <sub>4</sub> ]	<b>tetrakarbonyl paládia = tetrakarbonylpaládium</b>
[Fe <sub>2</sub> (CO) <sub>9</sub> ]	nonakarbonyl diželeza = nonakarbonyldiželezo
[Ni(PPh <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ]	<b>tetrakis(trifenylfosfán)nikel</b>
[Co <sub>4</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	dodekakarboxyl tetrakobaltu = dodekakarboxyltetrakobalt
[Os <sub>5</sub> (CO) <sub>16</sub> ]	<b>hexadekakarboxyl pentaosmia = hexadekakarboxylpentaosmium</b>
[Cr(CO) <sub>6</sub> ]	hexakarbonyl chrómu = hexakarbonylchróm
[Sn(Ph) <sub>4</sub> ]	<b>tetrafenylcín</b>
[Os <sub>7</sub> (CO) <sub>21</sub> ]	henikozakarboxyl heptaosmia = henikozakarboxylheptaosmium
[Fe(CO) <sub>5</sub> ]	<b>pentakarboxyl železa = pentakarboxylželezo</b>
[Rh <sub>6</sub> (CO) <sub>16</sub> ]	hexadekakarboxyl hexaródia = hexadekakarboxylhexaródium
[Si(Ph) <sub>4</sub> ]	<b>tetrafenylkremík</b>
[Os <sub>4</sub> (CO) <sub>15</sub> ]	pentadekakarboxyl tetraosmia = pentakarboxyltetraosmium
[Rh <sub>4</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	<b>dodekakarboxyl tetraródia = dodekakarboxyltetraródium</b>
[V <sub>2</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	dodekakarboxyl divanádu = dodekakarboxyldivanáď
[Rh <sub>2</sub> (CO) <sub>8</sub> ]	<b>oktakarboxyl diródia = oktakarboxyldiródium</b>
[Pb(Me) <sub>4</sub> ]	tetrametylolovo
[Ir <sub>6</sub> (CO) <sub>16</sub> ]	<b>hexadekakarboxyl hexairídia = hexakarboxylhexairídium</b>
[Mo(CO) <sub>6</sub> ]	hexakarboxyl molybdénu = hexakarboxylmolybdén
[Os <sub>5</sub> (CO) <sub>19</sub> ]	<b>nonadekakarboxyl pentaosmia = nonakarboxylpentaosmium</b>
[Pt(PPh <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ]	tris(trifenylfosfán)platina
[Mn <sub>2</sub> (CO) <sub>10</sub> ]	<b>dekakarboxyl dimangánu = dodekakarboxyldimangán</b>
[Pb(Ph) <sub>4</sub> ]	tetrafenylolovo
[Ru(CO) <sub>5</sub> ]	<b>pentakarboxyl ruténia = pentakarboxylruténium</b>
[Os(CO) <sub>5</sub> ]	pentakarboxyl osmia = pentakarboxylosmium
[Sb(Me) <sub>4</sub> ]	<b>tetrametylantimón</b>
[Re <sub>2</sub> (CO) <sub>10</sub> ]	dekakarboxyl dirénia = dekakarboxyldirénium
[Os <sub>3</sub> (CO) <sub>16</sub> ]	<b>hexadekakarboxyl triosmia = hexadekakarboxyltriosmium</b>
[Os <sub>3</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	dodekakarboxyl triosmia = dodekakarboxyltriosmium
[Ta(Me) <sub>5</sub> ]	<b>pentametyltantal</b>
[Os <sub>6</sub> (CO) <sub>18</sub> ]	oktadekakarboxyl hexaosmia = oktadekakarboxylhexaosmium
[Al(Ph) <sub>3</sub> ]	<b>trifenylhliník</b>
[Os <sub>4</sub> (CO) <sub>14</sub> ]	tetradekakarboxyl tetraosmia = tetradekakarboxyltetraosmium
[Tc <sub>2</sub> (CO) <sub>10</sub> ]	<b>dekakarboxyl ditechnécia = dekakarboxylditechnécium</b>

[Ni(CO) <sub>4</sub> ]	tetrakarbonyl niklu = tetrakarbonylnikel
[Os <sub>6</sub> (CO) <sub>21</sub> ]	<b>henikozakarbonyl hexaosmia = henikozakarbonylhexaosmium</b>
[Si(Me) <sub>4</sub> ]	tetrametylkremík
[Ir <sub>4</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	<b>dodekakarbonyl tetrairídia = dodekakarbonyltetrairídium</b>
[Fe <sub>3</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	dodekakarbonyl triželeza = dodekakarbonyltriželezo
[Pb(Et) <sub>4</sub> ]	<b>tetraetylolovo</b>
[Co <sub>6</sub> (CO) <sub>16</sub> ]	hexadekakarbonyl hexakobaltu = hexadekakarbonylhexakobalt
[Pd(PPh <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ]	<b>tetrakis(trifenylfosfán)paládium</b>
[Al(Et) <sub>3</sub> ]	trietylhlíník
[Ru <sub>3</sub> (CO) <sub>12</sub> ]	<b>dodekakarbonyl triruténia = dodekakarbonyltrirutémium</b>
[Sb(Me) <sub>5</sub> ]	pentametylantimón
[Co <sub>2</sub> (CO) <sub>8</sub> ]	<b>oktakarbonyl dikobaltu = oktakarbonyldikobalt</b>

**Tabuľka 30.:** Príklady na precvičenie názvoslovia komplexov so záporným oxidačným číslom centrálného atómu

Vzorec	Názov
<b>Na<sub>2</sub>[Fe<sub>4</sub>(CO)<sub>13</sub>]</b>	tridekakarbonyltetraferid(2-) sodný
Na <sub>2</sub> [Cr(CO) <sub>5</sub> ]	<b>pentakarbonylchromid(2-) sodný</b>
<b>K<sub>2</sub>[Re<sub>4</sub>(CO)<sub>16</sub>]</b>	hexadekakarbonyltetrarenid(2-) draselný
K[Nb(CO) <sub>6</sub> ]	<b>hexakarbonylniobid(1-) draselný</b>
<b>K<sub>2</sub>[Ti(CO)<sub>6</sub>]</b>	hexakarbonyltitanid(2-) draselný
K[V(CO) <sub>6</sub> ]	<b>hexakarbonylvanadid(1-) draselný</b>
<b>Na<sub>2</sub>[Cr<sub>2</sub>(CO)<sub>10</sub>]</b>	dekarbonyldichromid(2-) sodný
K <sub>3</sub> [Nb(CO) <sub>5</sub> ]	<b>pentakarbonylniobid(3-) draselný</b>
<b>K[Mn(CO)<sub>5</sub>]</b>	pentakarbonylmanganid(1-) draselný
Na[Co(CO) <sub>4</sub> ]	<b>tetrakarbonylkobaltid(1-) sodný</b>
<b>K<sub>3</sub>[Mn(CO)<sub>4</sub>]</b>	tetrakarbonylmanganid(3-) draselný
K <sub>3</sub> [V(CO) <sub>5</sub> ]	<b>pentakarbonylvanadid(3-) draselný</b>
<b>K<sub>3</sub>[Ta(CO)<sub>5</sub>]</b>	pentakarbonyltantalid(3-) draselný
Li <sub>2</sub> [Fe(CO) <sub>4</sub> ]	<b>tetrakarbonylferrid(2-) lítny</b>
<b>Na[Re(CO)<sub>5</sub>]</b>	pentakarbonylrenid(1-) sodný
K <sub>2</sub> [Mo <sub>2</sub> (CO) <sub>10</sub> ]	<b>dekakarbonyldimolybdenid(2-) draselný</b>
<b>K<sub>2</sub>[W<sub>2</sub>(CO)<sub>10</sub>]</b>	dekakarbonyldivolframid(2-) draselný

**Tabuľka 31.:** Príklady na precvičenie názvoslovia komplexných kyselín

Vzorec	Názov
<b>H<sub>2</sub>[TaF<sub>7</sub>]</b>	kyselina heptafluoridotantaličná
H <sub>2</sub> [SiF <sub>6</sub> ]	<b>kyselina hexafluoridokreemičitá</b>
<b>H<sub>2</sub>[PtF<sub>6</sub>]</b>	kyselina hexafluoridoplaticitá

$H_2[ZrF_6]$	<b>kyselina hexafluoridozirkoničitá</b>
<b><math>H_4[Fe(CN)_6]</math></b>	kyselina hexakyanidoželeznatá
$H_2[Pt(CN)_4]$	<b>kyselina tetrakyanidoplatnatá</b>
<b><math>H_2[IrCl_6]</math></b>	kyselina hexachloridoiridičitá
$H_2[MoF_8]$	<b>kyselina oktafluoridomolybdénová</b>
<b><math>H[CuCl_2]</math></b>	kyselina dichloridomeďná
$H_2[PtCl_6]$	<b>kyselina hexachloridoplatičitá</b>
<b><math>H_2[CuCl_4]</math></b>	kyselina tetrachloridomeďnatá
$H[AuCl_4]$	<b>kyselina tetrachloridozlatitá</b>