

Triviální názvosloví anorganických sloučenin

	Triviální název	Vzorec	Systematický název
A	Amalgam	Hg + kov	slitina kovů se rtuť
	Amonný ledek	NH_4NO_3	dusičnan amonný
	Anhydrit	CaSO_4	bezvodý síran vápenatý
	Aragonit	CaCO_3	uhličitan vápenatý v kosočtverečné soustavě
	Arsenik (otrušík, utrejch)	As_2O_3	oxid arsenitý
B	Bílá skalice	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát síranu zinečnatého
	Berlínská (Pruská) modř	$\text{Fe}^{\text{III}}_4[\text{Fe}^{\text{II}}(\text{CN})_6]_3$	hexakyanoželeznatan železitý
	Bělící louh	$\text{NaCl} + \text{NaClO}$	směs chloridu a chlornanu sodného
	Bílý fosfor	P_4	allotropická modifikace fosforu – velmi reaktivní, na vzduchu samozápalný, vysoce toxický
	Borax	$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ resp. $\text{Na}_2[\text{B}_4\text{O}_5(\text{OH})_4] \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	dekahydrát tetraboritanu sodného (oktahydrát tetrahydroxotetraboritanu sodného)
	Borová voda	H_3BO_3	vodný roztok kyseliny trihydrogenborité
	Bromová voda	Br_2	vodný roztok bromu
	Bronz	$\text{Cu} + \text{Sn}$	slitina mědi a cínu
	Burel (pyloruzit)	MnO_2	oxid manganičitý
C	Cyankáli	KCN	kyanid draselný
	Červená krevní sůl	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	hexakyanoželezitan draselný
	Černý fosfor	P_n	kovová modifikace fosforu - nejstálější
	Červený fosfor	P_n	allotropická modifikace fosforu – méně reaktivní, třením přechází v bílý, není toxický
	Čichací sůl	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	uhličitan amonný
	Čínská červená (rumělka, cinnabarit)	HgS	sulfid rtuťnatý
	Čpavek	NH_3	amoniak
D	Dolomit	$\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$	uhličitan vápenato-hořečnatý
	Draselný ledek	KNO_3	dusičnan draselný
	Draselný louh (žiravé draslo)	KOH	hydroxid draselný
	Dusíkaté vápno (vápnodusík)	CaCN_2	kyanamid vápenatý

E	Epsomská sůl	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát síranu hořečnatého
F	Fisherova sůl	$\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$	hexanitrokobaltitan sodný
	Fluorit (kazivec)	CaF_2	fluorid vápenatý
	Fosgén	COCl_2	dichlorid kyseliny uhličitě
G	Galenit	PbS	sulfid olovnatý
	Glauberova sůl	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	dekahydrát síranu sodného
H	Halit (kuchyňská, kamenná sůl)	NaCl	chlorid sodný
	Hašené (žíravé) vápno	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	hydroxid vápenatý
	Hausmanit	Mn_3O_4	tetraoxid trimanganu
	Hypermangan	KMnO_4	manganistan draselný
CH	Chalkopyrit	CuFeS_2	sulfid měďnato-železnatý
	Chilský ledek	NaNO_3	dusičnan sodný
	Chlorové vápno	$\text{CaCl}_2 \cdot \text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot \text{Ca}(\text{OH})_2$	chlorid-chlornan-hydroxid vápenatý
	Chromit	$\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$ nebo FeCr_2O_4	oxid železnato-chromitý
	Chromová zeleň	Cr_2O_3	oxid chromitý
	Chromová žlutě	PbCrO_4	chroman olovnatý
J	Jedlá (zažívací) soda	NaHCO_3	hydrogenuhličitan sodný
	Jetelová (šťavelová) sůl	$\text{KHC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	draselná sůl dihydrátu diméru kyseliny šťavelové
	Jodová tinktura	I_2	ethanolový roztok jodu (5 %)
K	Kadmiová žlutě	CdS	sulfid kademnatý
	Kalcit (vápenec)	CaCO_3	uhličitan vápenatý v klencové soustavě
	Kalcinovaná soda	Na_2CO_3	uhličitan sodný
	Kalomel	Hg_2Cl_2	chlorid (di)rtuťný
	Kamence	$\text{M}^{+}\text{I}^{\text{III}}\text{M}^{+}\text{III}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	dodekahydrát síranu -no-itého
	Karnalit	$\text{KMgCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ nebo $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát chloridu draselno-hořečnatého
	Korund	Al_2O_3	oxid hlinitý
	Královská žlutá	As_2S_3	sulfid arsenitý
	Krevel (hematit)	Fe_2O_3	oxid železitý
	Kryolit	$\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$	hexafluorohlinitan sodný
	Krystalová soda	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	dekahydrát uhličitanu sodného
	Křemen	SiO_2	oxid křemičitý
	Kyselina solná	HCl	kyselina chlorovodíková
	Kysličníky	O^{2-}	oxydy

L	Lapis	AgNO_3	dusičnan stříbrný
	Limonit (hnědel)	$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n \text{H}_2\text{O}$	hydratovaný oxid železitý
	Lučavka královská	$3\text{HCl} + \text{HNO}_3$	směs koncentrované kyseliny chlorovodíkové a dusičné v poměru 3 : 1
M	Magnetit (magnetovec)	Fe_3O_4	oxid železnato-železitý
	Měděnka	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	směs hydroxidu a uhličitanu měďnatého
	Minium (suřík)	Pb_3O_4	oxid olovnato-olovičitý
	Modrá skalice	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	pentahydrát síranu měďnatého
	Mohrova sůl	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát síranu amonno-železnatého
	Molybdenit	MoS_2	sulfid molybdeničitý
	Mosaz	$\text{Cu} + \text{Zn}$	slitina mědi a zinku
N	Nesslerovo činidlo	$\text{K}_2[\text{HgI}_4]$	tetrajodortuťnatán draselný
	Noxy	$\text{NO}_x [\text{NO}, \text{NO}_2, \text{N}_2\text{O}_4]$	oxidy dusíku (dusnatý, dusičitý, dimer oxidu dusičitého)
O	Oleum (dýmavá kyselina sírová)	$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \leftrightarrow \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	roztok oxidu sírového v kyselině sírové $\leftrightarrow$ kyselina disírová
	Olovnatá běloba	PbCO_3	uhličitan olovnatý
	Olovnatý cukr	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	trihydrát octanu olovnatého
	Ozón	O_3	trikyslík
P	Pájka	$\text{Pb} + \text{Sn}$	slitina olova a cínu
	Pálené vápno	CaO	oxid vápenatý
	Platinová houba	Pt	velmi jemně rozptýlená platina používaná jako katalyzátor („nosič vodíku“) při hydrogenacích
	Potaš	K_2CO_3	uhličitan draselný
	Pyrit	$\text{Fe}^{+II}\text{S}^{-I}_2$	disulfid železnatý
R	Rajský plyn	N_2O	oxid dusný
S	Sádra	$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	hemihydrát síranu vápenatého
	Sádrovec	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát síranu vápenatého
	Salmiak	NH_4Cl	chlorid amonný
	Seignettova (larochelská) sůl	$\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	tetrahydrát vinanu sodno-draselného
	Sfalerit	ZnS	sulfid zinečnatý
	Siderit (ocelek)	FeCO_3	uhličitan železnatý
	Silikagel	$\text{SiO}_2 \cdot x \text{H}_2\text{O}$	gel kyseliny křemičité (hydratovaný oxid křemičitý)
	Sírouhlík	CS_2	sulfid uhličitý
	Sírovodík	H_2S	sulfan

	Sirovodíková voda	H_2S	roztok sulfanu ve vodě (slabá kyselina)
	Smolinec (uraninit)	U_3O_8 nebo UO_2	oxid uraničito-diuranový (oxid uraničitý)
	Soda	Na_2CO_3	uhličitan sodný
	Sodný louh (žíravý natron)	NaOH	hydroxid sodný
	Solanka	NaCl	nasycený roztok chloridu sodného
	Sírníky	S^{2-}	sulfidy
	Sublimát	HgCl_2	chlorid rtuťnatý
	Suchý led	CO_2	pevný oxid uhličitý
	Superfosfát	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot 2\text{CaSO}_4$	směs dihydrogenfosforečnanu a síranu vápenatého
	Sylvín	KCl	chlorid draselný
	Svinibrodská zeleň	$3\text{Cu}(\text{AsO}_2)_2 \cdot \text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	octan-tris(arsenitan) měďnatý
T	Titanová běloba	TiO_2	oxid titaničitý (čtverečná soustava)
	Trojité superfosfát	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	dihydrogenfosforečnan vápenatý
	Turnbullova modř	$\text{Fe}^{\text{II}}_3[\text{Fe}^{\text{III}}(\text{CN})_6]_2$	hexakyanoželezitan železnatý
V	Vápenatý ledek	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	dusičnan vápenatý
	Vápenné mléko	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	suspenze hydroxidu vápenatého ve vodě
	Vitriol (sejrovka)	H_2SO_4	kyselina sírová
	Vodní sklo	M_3HSiO_4 , $\text{M}_2\text{H}_2\text{SiO}_4$, MH_3SiO_4	vodný roztok křemičitanů alkalických kovů ($\text{M} = \text{K}, \text{Na}$)
Z	Zelená skalice	$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát síranu železnatého
	Zinková běloba	ZnO	oxid zinečnatý
	Zinková žlut'	ZnCrO_4	chroman zinečnatý
	Žlutá krevní sůl	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	hexakyanoželeznatan draselný
	Žlutý ultramarín	BaCrO_4	chroman barnatý