

Přehled triviálních a systematických názvů sloučenin vyskytujících se v chemických olympiádách za posledních deset let.

FARMAČKOVÁ, Karolína. *Úlohy z chemických olympiád kategorie D*. Ostrava, 2019. Bakalářská práce. Ostravská univerzita, Přírodovědecká fakulta.

Triviální či mineralogický název	Vzorec	Systematický název:
azurit	$2\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	bis(uhličitan)-dihydroxid triměďnatý
blankytná modř	CoSnO_3	cínčitan kobaltnatý
Glauberova sůl	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	dekahydrát síranu sodného
limonit	$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát oxidu železitého
sádrovec (gypsit, alabastr)	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	dihydrát síranu vápenatého
pyrit, kyz železný	FeS_2	disulfid železnatý
kamenec draselno-hlinitý	$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	dodekahydrát síranu draselno-hlinitého
draselný ledek	KNO_3	dusičnan draselný
chilský (sodný) ledek, nitronatrit	NaNO_3	dusičnan sodný
kazivec	CaF_2	fluorid vápenatý
berlinit	AlPO_4	fosforečnan hlinitý
sádra	$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	hemihydrát síranu vápenatého
hořká sůl	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát síranu hořečnatého
bílá skalice	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát síranu zinečnatého
zelená skalice	$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	heptahydrát síranu železnatého
Mohrova sůl	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hexahydrát síranu amonno-železnatého
červená krevní sůl	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	hexakynoželezitan draselný
žlutá krevní sůl	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	hexakynoželezitan draselný
hydrosiřičitan vápenatý	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	hydrogensiřičitan vápenatý
jedlá soda, soda bicarbona	NaHCO_3	hydrogenuhlčitan sodný

travex	NaClO_3	chlorečnan sodný
sylvín	KCl	chlorid draselný
halit, sůl kamenná	NaCl	chlorid sodný
chlorové vápno	CaOCl_2	chlornan vápenatý
chromová žlut'	PbCrO_4	chroman olovnatý
hypermangan	KMnO_4	manganistan draselný
kasiterit (cínovec)	SnO_2	oxid cíničitý
korund	Al_2O_3	oxid hlinitý
chromová zeleň	Cr_2O_3	oxid chromitý
křemen	SiO_2	oxid křemičitý
tenorit	CuO	oxid měďnatý
kuprit	Cu_2O	oxid měďný
suřík (minium)	Pb_3O_4	oxid olovnato-olovičitý
titanová běloba	TiO_2	oxid titaničitý
suchý led	CO_2	oxid uhličitý
zinková běloba	ZnO	oxid zinečnatý
magnetit (magnetovec)	Fe_3O_4	oxid železnato-železitý
chalkantit (modrá skalice)	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	pentahydrát síranu měďnatého
baryt / barytová běloba (těživec, barnatá sádra)	BaSO_4	síran barnatý
superfosfát	$\text{CaSO}_4 + \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	směs síranu vápenatého a dihydrogenfosforečnanu vápenatého
kadmiová žlut'	CdS	sulfid kademnatý
chalkopyrit (kyz měďný)	CuFeS_2	sulfid měďnatoželeznatý
chalkosin (leštěnc měďný)	Cu_2S	sulfid měďný
galenit (leštěnc olověný)	PbS	sulfid olovnatý

rumělka, cinabarit	HgS	sulfid rtuťnatý
sirouhlík	CS ₂	sulfid uhličitý
sfalerit (blejno zinkové, wurtzit)	ZnS	sulfid zinečnatý
potaš	K ₂ CO ₃	uhličitan draselný
magnezit	MgCO ₃	uhličitan hořečnatý
soda	Na ₂ CO ₃	uhličitan sodný
dolomit	CaMg(CO ₃) ₂	uhličitan vápenato-hořečnatý
vápenec, kalcit	CaCO ₃	uhličitan vápenatý
smithsonit (kalamín)	ZnCO ₃	uhličitan zinečnatý
siderit (ocelek)	FeCO ₃	uhličitan železnatý
malachit	Cu ₂ CO ₃ (OH) ₂	uhličitan-dihydroxid diměďnatý
grafit	C	uhlík