

# Chemické sloučeniny

Sloučeniny (odvozeny od)	Obsahují prvek nebo skupinu prvků	Značka prvku nebo vzorec skupiny	Oxidační číslo prvku nebo skupiny	Příklad
<b>Fluoridy</b> (od kyseliny fluorovodíkové HF)	fluor	F	F <sup>-I</sup>	Fluorid vápenatý CaF <sub>2</sub>
<b>Chloridy</b> (od kyseliny chlorovodíkové HCl)	chlor	Cl	Cl <sup>-I</sup>	Chlorid železitý FeCl <sub>3</sub>
<b>Bromidy</b> (od kyseliny bromovodíkové HBr)	brom	Br	Br <sup>-I</sup>	Bromid stříbrný AgBr
<b>Jodidy</b> (od kyseliny jodovodíkové HI)	jod	I	I <sup>-I</sup>	Jodid olovnatý PbI <sub>2</sub>
<b>Kyanidy</b> (od kyseliny kyanovodíkové HCN)	uhlík a dusík	CN	(CN) <sup>-I</sup>	Kyanid draselný KCN
<b>Oxidy</b> (od vody H <sub>2</sub> O)	kyslík	O	O <sup>-II</sup>	Oxid hlinitý Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
<b>Sulfidy</b> (od kyseliny sirovodíkové H <sub>2</sub> S)	síra	S	S <sup>-II</sup>	Sulfid rtuťnatý HgS
<b>Hydroxidy</b> (od vody HOH)	kyslík a vodík	OH	(OH) <sup>-I</sup>	Hydroxid měďnatý Cu(OH) <sub>2</sub>
<b>Dusičnany</b> (od kyseliny dusičné HNO <sub>3</sub> )	dusík a kyslík	NO <sub>3</sub>	(NO <sub>3</sub> ) <sup>-I</sup>	Dusičnan olovnatý Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
<b>Sírany</b> (od kyseliny sírové H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> )	síra a kyslík	SO <sub>4</sub>	(SO <sub>4</sub> ) <sup>-II</sup>	Síran hlinitý Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
<b>Siřičitany</b> (od kyseliny siřičité H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> )	síra a kyslík	SO <sub>3</sub>	(SO <sub>3</sub> ) <sup>-II</sup>	Siřičitan hořečnatý MgSO <sub>3</sub>
<b>Uhličitany</b> (od kyseliny uhličitě H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	uhlík a kyslík	CO <sub>3</sub>	(CO <sub>3</sub> ) <sup>-II</sup>	Uhličitan sodný Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
<b>Fosforečnany</b> (od kyseliny trihydrogenfosforečné H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> )	fosfor a kyslík	PO <sub>4</sub>	(PO <sub>4</sub> ) <sup>-III</sup>	Fosforečnan vápenatý Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>