

Koncovky, Násobící prefixy

Hodnota kladného oxidačního čísla	Odpovídající zakončení přídatného jména	Příklady přídatných přídatných jmen	
		posloupné jméno obecně	přídatné jméno
I	-ný	Na^+Cl	Na_2O sodný
II	-natý	$\text{Ca}^{2+}\text{Cl}_2$	Ca_3O_2 vápenatý
III	-itý	$\text{Al}^{3+}\text{Cl}_3$	Al_2O_3 hlinitý
IV	-itý	$\text{Si}^{4+}\text{Cl}_4$	SiO_2 křemičitý
V	-itý (-ečný)	P^{5+}Cl_5	P_2O_5 fosforečný
VI	-ový	S^{6+}Cl_6	S^{2+}O_3 sírový
VII	-itý	$\text{Mn}^{7+}\text{Cl}_7$	Mn^{4+}O_2 manganitý
VIII	-itý	$\text{Cr}^{6+}\text{Cl}_6$	Cr^{3+}O_3 chromitý

Název předpony	Odpovídající číslovka	Název předpony	Odpovídající číslovka
hemi-	1/2	hepta-	7
mono-	1	okta-	8
di-	2	nona-	9
tri-	3	deka-	10
tetra-	4	undeka-	11
penta-	5	duodeka-	12
hexa-	6		

Názvosloví oxidů

složení, oxidační číslo

Tvoření vzorce

Tvoření názvu

binární sloučeniny s kyslíkem, ox. č. -II (O^{2-})

viz. křížové pravidlo

název tvořen z pods. jm. **oxid**, před. jm. odvozeného z prvku a koncovky ox. č. **opět využíváme kříž. pravidlo**

Názvosloví hydroxidů

složení, oxidační číslo

Tvoření vzorce

Tvoření názvu

obsahují skupinu -OH, ox. č. -I (OH^{-1})

vycházíme z kříž. pravidla

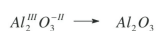
pods. jm. **hydroxid**, př. jm. dle kříž. pravidla

křížové pravidlo

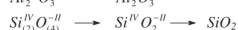
oxid dusičný



oxid hlinitý



oxid křemičitý



Procvičování



