Koncovky, Násobící prefixy

Hodnota kladného oxidačního čísla	Odpovídající zakončení přídavného jména	Příklady příslušných přídavných jmen		
		podstatné jméno		přídavné jméno
		chlorid Cl^{-I}	oxid O^{-II}	
I	**–ný**	$Na^{I}Cl$	$Na_2^{I}O$	sodný
II	**–natý**	$Ca^{II}Cl_2$	$Ca^{II}O$	vápenatý
III	**–itý**	$Al^{III}Cl_3$	$Al_2^{III}O_3$	hlinitý
IV	**–ičitý**	$Si^{IV}Cl_4$	$Si^{IV}O_2$	křemičitý
V	**–ičný (–ečný)**	$P^{V}Cl_5$	$P_2^{V}O_5$	fosforečný
VI	**–ový**	$S^{VI}Cl_6$	$S^{VI}O_3$	sírový
VII	**–istý**	$Mn^{VII}Cl_7$	$Mn_2^{VII}O_7$	manganistý
VIII	**–ičelý**	$Os^{VIII}Cl_8$	$Os_2^{VIII}O_4$	osmičelý

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	*dodeka-*	12
hexa-	6		

Názvosloví oxidů

složení, oxidační číslo	Tvoření vzorce	Tvoření názvu
binární sloučeniny s kyslíkem, ox. č. -II **(O^{-II})**	viz. křížové pravidlo	název tvořen z pods. jm. **oxid**, příd. 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 **$(OH)^{-I}$**	vycházíme z kříž. pravidla	pods. jm. **hydroxid**, př. jm. dle kříž. pravidla

křížové pravidlo

oxid dusičný

oxid hlinitý $Al_2^{III}O_3^{-II} \longrightarrow Al_2O_3$

oxid křemičitý $Si_{(2)}^{IV}O_{(4)}^{-II} \longrightarrow Si^{IV}O_2^{-II} \longrightarrow SiO_2$

Procvičování

Sponsored by **Readable.com**
Measure your website readability!
https://readable.com