

# OXIDAČNÍ ČÍSLO

Oxidační číslo prvku je zdánlivý náboj, který by měly jednotlivé atomy ve sloučenině, jestliže by vazebné elektrony patřily prvku s větší elektronegativitou.

oxidační číslo

- kladné, nulové, záporné
- zapisuje se římskými číslicemi vpravo nahoru u značky prvku

**Pravidla pro určování oxidačního čísla prvků:**

oxidační číslo	zakočení přídatného jména
I	- ný
II	- natý
III	- itý
IV	- ičitý
V	- ečný
	- ičný
VI	- ový
VII	- istý
VIII	- ičelý

**Zapiš koncovku odpovídající danému oxidačnímu číslu – ný, natý, ....**

+II

+III

+VII

+V

+VIII

+VI

+I

+IV

Urči oxidační číslo odpovídající příslušné koncovce - +I, +II, ... , +VIII

-ný	-ičitý	-itý
-ový	-natý	-ičelý
-istý	-ečný/-ičný	

Zapiš správný název jednoprvkového kationtu

Př.:  $\text{Fe}^{3+}$  Fe = železo **3+ = (+III) – koncovka – itý+ = kation**

Složíme dohromady:  $\text{Fe}^{3+} \Rightarrow$  železitý kation

Př.:  $\text{Cl}^{5+}$  Cl – chlor, **5 – ičný nebo –ečný, + kation**

$\text{Cl}^{5+} \Rightarrow$  chlореčný kation

$\text{Pb}^{4+}$

$\text{Sn}^{4+}$

$\text{Ni}^{2+}$

$\text{N}^{+}$

$\text{Co}^{2+}$

$\text{Ca}^{2+}$

$\text{Mn}^{6+}$

$\text{Fe}^{2+}$

$\text{Mn}^{2+}$

$\text{Au}^{3+}$

$\text{Os}^{4+}$

$\text{Hg}^{2+}$

**Zapiš vzorec kationtu (nezapomeň správně uvést velikost jeho náboje)**

**Př.:** kation selenový    selen **Se**    selenový **VI**    kation +  
**Se<sup>6+</sup>** nebo **Se<sup>VI+</sup>**

kation fosforitý

kation dusný

kation zlatitý

kation boritý

kation měďnatý

kation dusičný

kation chromový

kation bromičný

kation vápenatý

kation lithný

kation bromitý

kation uhličitý.

kation osmičelý

kation chloristý

kation jodný