názvy	
triviální	systematické

systematický název		
podstatné jméno +	přídavné jméno	vzorec

	vyjadřuje
	hodnoty
	zápis

Pravidla

1.

Samostatný atom nebo **atomy v molekule 1 prvku** mají vždy ox. číslo **0**.

2.

Součet oxidačních čísel všech atomů **v molekule** = **0.**

3.

Oxidační číslo **iontu** odpovídá **náboji iontu**.

4.

Některé prvky mají ve sloučeninách **stálá oxidační čísla**.

vodík - $\mathbf{H^{I}}$

kyslík - $\mathbf{O^{-II}}$

fluor - $\mathbf{F^{-I}}$

prvky 1. skupiny:

$\mathbf{Li^{I}}$, $\mathbf{Na^{I}}$, $\mathbf{K^{I}}$

prvky 2. skupiny:

$\mathbf{Be^{II}}$, $\mathbf{Mg^{II}}$, $\mathbf{Ca^{II}}$, $\mathbf{Sr^{II}}$, $\mathbf{Ba^{II}}$

5.

Každému **kladnému oxidačnímu číslu** je přiřazena **koncovka** přídavného jména v názvu sloučeniny.

I	**-ný**
II	**-natý**
III	**-itý**
IV	**-ičitý**
V	**-ečný / -ičný**
VI	**-ový**
VII	**-istý**
VIII	**-ičelý**