

Halogenidy

Jsou dvouprvkové sloučeniny halogenu s jiným prvkem (většinou kovem)

chlor \Rightarrow chlorid

brom \Rightarrow bromid

jod \Rightarrow jodid

fluor \Rightarrow fluorid

Názvosloví halogenidů – základní pravidla

- Oxidační číslo prvku je zdánlivý náboj, který má prvek ve sloučenině
- Označuje se římskou číslicí vpravo nahoře za značkou prvku např. Cl^{-1} nebo Na^{+1} .
- Součet oxidačních čísel prvků ve sloučenině je **0**
- Prvek s vyšší elektronegativitou má záporné ox.č.
- Prvek s nižší elektronegativitou má kladné ox.č.
- Oxidační číslo halogenu v halogenidu je vždy **-1**
- Koncovka názvu se mění s oxidačním číslem podle tabulky:

oxidační číslo	přípona	poměr atomů
I	- ný	1:1
II	- natý	1:2
III	- itý	1:3
IV	- ičitý	1:4
V	- ečný - ičný	1:5
VI	- ový	1:6
VII	- istý	1:7
VIII	- ičelý	1:8

Příklad:

