**Názvoslovie anorganických zlúčenín**

***chemické názvoslovie=*** *súhrn pravidiel ako tvoriť vzorce a názvy chemických zlúčenín****.***

*Zlúčeniny môžu byť :*

* *Dvojprvkové – halogenidy, oxidy, bezkyslíkaté kyseliny*
* *Trojprvkové – hydroxidy, kyslíkaté kyseliny*

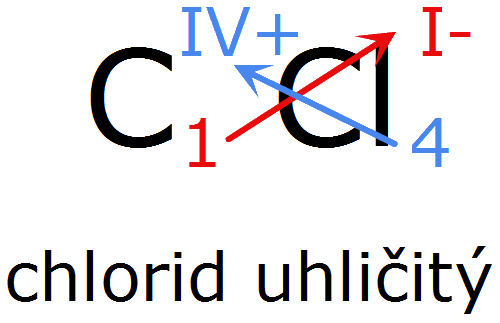
*Chemický vzorec obsahuje : kladnú časť podstatné meno (Ľ) a zápornú časť –prídavné meno (P)* **Vzorec píšeme vždy odzadu !!!!!!!!!**

Oxidačné číslo **vo vzorci** látkyzapisujeme **vpravo hore** **do indexu** ku značke prvku a píšeme ho **rímskym číslom !!!!!!!!!!!!!!!!!**

*Ako určiť oxidačné číslo podľa prípony?.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Oxidačné číslo** | **Prípona** |
| **I** | **- ný (-ny)** |
| **II** | **-natý** |
| **III** | **- itý** |
| **IV** | **-ičitý** |
| **V** | **- ičný, - ečný** |
| **VI** | **- ový** |
| **VII** | **- istý** |
| **VIII** | **- ičelý** |

|  |
| --- |
| Halogenidy sú dvojprvkové zlúčeniny zložené z halogénu a ďalšieho prvku. Označenie halogénov X  Oxidačné číslo halogénu v halogenidoch je vždy **– I** .  K halogénom patria:  **fluoridy F-, chloridy Cl – , bromidy Br –, jodidy I-** |

**Pr. chlorid sodný NaI Cl-I** 

*Dôležité:* ***Súčet oxidačných čísel (+ a -) atómov v molekule je vždy nula.!!!!!!!!!!!!!!***

**Názvoslovie halogenidov:**

Názov halogenidu je **dvojslovný**: podstatné meno + prídavné meno

Podstatné meno: fluor**id**, chlor**id**, brom**id**, jod**id**

Uplatníme KRÍŽOVÉ PRAVIDLO - JEDNOTKA SA NEPÍŠE!!!!!!!!!!!!!!!!!!

Ako pomenujeme chemický vzorec? - Určíme oxidačné čísla

|  |  |
| --- | --- |
| **Názov zlúčeniny** | **Chemický vzorec** |
| Chlorid vápenatý |  |
| Bromid strieborný |  |
| Jodid hlinitý |  |
| Chlorid horečnatý |  |
| Fluorid lítny |  |
|  | K Br |
|  | Cu Cl2 |
|  | Hg Cl2 |
|  | Ca F2 |
|  | Au I3 |