**Názvosloví chemických sloučenin**

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 (znaménko minus před číslici)

**Pravidla pro určování oxidačního čísla prvků:**

1. Volné atomy a atomy v molekulách prvků mají oxidační číslo 0
Např. H0, H20, O0, O20, Cl20, …
2. Vodík má ve většině sloučenin oxidační číslo I.
3. Kyslík má ve sloučeninách oxidační číslo -II.
4. Některé prvky mají ve sloučeninách pouze tato oxidační čísla:

 NaI, KI ,CaII, MgII, ZnII, AlIII

1. Součet oxidačních čísel atomů prvků v molekule je vždy roven nule.
Např. H2I O-II ( 2 . 1 - 2 = 0)



|  |
| --- |
|  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |