**Chemické vzorce a oxidačné číslo**

* **Oxidačné číslo** vyjadruje počet elektrónov, ktoré by atóm prijal alebo odovzdal ak by väzby v zlúčenine boli iónové.
* O tom či atóm prijme alebo odovzdá elektróny, rozhoduje **elektronegativita** atómu.
* Elektronegativita je schopnosť( sila) atómu, priťahovať väzbový elektrónový pár (teda aj cudzie elektróny).
* Oxidačné čísla sa píšu rímskymi číslami vpravo hore.

**Záporné oxidačné číslo**

* Majú atómy s väčšou elektronegativitou.
* Môžu mať hodnotu od -I do -IV
* F-I, O-II

**Kladné oxidačné číslo**

* Majú atómy s menšou elektronegativitou.
* Môžu mať hodnoty od I do VIII
* Fe III, MnVII

**Nulové oxidačné číslo**

* Majú nezlúčené atómy alebo atómy viazané v molekule prvku.
* Na0, O20

Oxidačné číslo sa využíva najmä pri tvorbe názvov a vzorcov zlúčenín.

Kladným oxidačným číslam zodpovedajú prípony.

I -ný V - ičný/-ečný

II -natý VI - ový

III -itý VII - istý

IV -ičitý VIII - ičelý

**Súčet všetkých oxidačných čísel v zlúčenine sa rovná nule!**