**Názvosloví oxidů**

* Důležité je, uvědomit si, že oxidy tj. sloučeniny kyslíku (O) s jinými prvky, mají vždy oxidační číslo záporné (-II).
* Musíte znát koncovky kladných oxidačních čísel prvků, které se slučují s kyslíkem, např. I - ný, II - natý, III - itý …
* Oxidy jsou vždy prvky s vyšší elektronegativitou, to znamená, že dokáží s jiných prvků odtrhávat (oddělovat) elektrony – z toho plyne jejich postavení ve vzorci – budou vždy stát až na druhém místě ve vzorci
* Platí, že součet oxidačních čísel všech atomů v molekule musí být roven 0.
* Název oxidu se skládá z podstatného jména oxid a přídavného jména, např. oxid uhličitý

! V případě, že jsou oxidační čísla obou atomů dělitelná dvěma, provedeme krácení !

1) Vytvořte vzorce oxidů z jejich názvů

Oxid hlinitý

Oxid dusný

Oxid uhelnatý

Oxid uhličitý

Oxid chlorečný

Oxid fosforitý

Oxid manganistý

Oxid osmičelý

Oxid dusičitý

2) Vytvořte názvy oxidů z jejich vzorců

Au2O3

CO

SO3

Mn2O7

CuO

N2O5

Cr2O3

Br2O5

K2O

SiO2

3) Doplň oxidační čísla prvků a název oxidu

 Cu2 O Mn2 O7 Br2 O

Sn O2 Ni O C O2