Oxidy

**4 Al + 3O2 ------------ 2 Al2O3**

**2 Mg + O2 ------------ 2 MgO**

 **C + O2 ------------ CO2**

Čo majú spoločné ? ........................................... a .........................................

Oxidy sú dvojprvkové zlúčeniny kyslíka a iného prvku. Oxidačné číslo kyslíka je –II ( O-II )

Podstatné meno – „ čo “ odvodené od kyslíka - elektronegatívnejšieho prvku x(O) = 3,5

 + koncovka - id

 oxygenium + id (koncovka) oxid

Prídavné meno – ,, aký“ odvodené od prvku zlúčeného s kyslíkom + prípona charakterizujúca

 kladné oxidačné číslo prvku

 I ..................ný (sodný)

 II ................natý (vápenatý)

 III................itý (hlinitý)

 IV................ičitý (kremičitý)

 V .......ečný,ičný (fosforečný)

 VI...............ový (sírový)

 VII .............isty (manganistý)

 VIII............ičelý (osmičelý)

Poradie prvkov vo vzorci je opačné ako v názve :

oxid sodný Na2 +IO-II Na2O 2:1

oxid vápenatý CaIIO-II CaO 1:1 Al2+IIIO-II

oxid hlinitý Al2 III O3-II Al2O3 2:3

 Al2 O 3

 Zrkadlo

 Použili sme krížové pravidlo :

Súčet oxidačných čísel prvkov je rovný nule. 6 -6 = 0

 Al2 IIIO3-II  2. (III) + 3.(-II)= 0 Al2III O3-II

 6 + (-6) = 0

 Pomer počtu atómov v molekule zlúčeniny

 2 : 3

Tvorba názvu :

CO CII O-II oxid uhoľnatý 1 : 1

Cl2 O5 ClV 2 O-II 5 oxid chlorečný 2 : 5

Mn2 O7 MnVII 2 O-II7 oxid manganistý 2 : 7

Oxidy dusíka :

N2O oxid dusný 2 : 1

NO oxid dusnatý 1 : 1

N2O3 oxid dusitý 2 : 3

NO2 oxid dusičitý 1 : 2

N2O5 oxid dusičný 2 : 5

Pomery 2 : x patria nepárnym príponám

Pomery 1 : x patria párnym príponám zväčšíme  2 krát