

DOMÁCÍ PŘÍPRAVA

TŘÍDA 8.A, 8.B, 8.C

Chemie

Práce s učebnicí:

Str. 64

Zápis: OXIDY

-jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku s jiným prvkem (kovem nebo nekovem). Jsou to látky plynné, pevné, jedovaté i nejedovaté, skupina je velmi rozmanitá.

Překreslit tabulku názvosloví oxidů do sešitu (některé ročníky již mají) a nauč v ní 1. 2. a 5. sloupec!

Poté zapsat do sešitu:

PRAVIDLA NÁZVOSLOVÍ OXIDŮ Vysvětleno na str. 64!

a) tvorba vzorce z názvu oxidu

- nejdříve napíšeme název oxidu
- pak zapíšeme chemické značky v opačném pořadí
- určíme oxidační čísla atomů prvků: oxidy mají oxidační číslo vždy $-II$, nad atom kationtu určíme oxidační číslo podle tabulky
- upravíme počet vázaných atomů podle křížového pravidla

a) tvorba názvu oxidu z jeho vzorce

- podle křížového zapíšeme oxidační čísla nad atomy ve vzorci (oxid má vždy $-II$)
- určíme podstatné jméno- tedy oxid
- určíme přídavné jméno podle konkrétní značky prvku a zakončení podle horní tabulky na str. 64
- zapíšeme celý název oxidu

Ze str. 65-Vypsát výskyt, vlastnosti a využití základních oxidů uhlíku, tj. CO_2 a CO .

Vypracuj písemně úlohu ze str. 67/4 – ude ověřeno po návratu do školy.