Ch 8 – zápis oxidy (úkol č. 11)

Ahoooj!

Tak snad jsme trochu pochopili názvosloví oxidů…..

Ale nebojte, určitě se k tomu ještě vrátíme a procvičíme (a 100% až se vrátíme do školy).

Dnes si pouze doplníte k oxidům do sešitu zápis ohledně některých zástupců oxidů.

……………………………………………………………………………………………………………………………………….

zápis:

**OXID UHLIČITÝ CO2**

Výskyt: ve **vzduchu** (0,03 % )

Výroba: vzniká při **dokonalém spalování paliv**

**kvašením** ovocné šťávy

v laboratoři – rozkladem vápence

Vlastnosti: **bezbarvý plyn, nedýchatelný, nehořlavý, těžší než vzduch**

Využití: chladící látka, sycení nápojů (sodastream), hasící přístroje

**OXID UHELNATÝ CO**

Výskyt: vzniká **nedokonalým spalováním paliv** (např. zemního plynu)

součást **cigaretového kouře**

**spalovací motory** aut

Vlastnosti: **prudce jedovatý plyn bez zápachu a bez barvy**

Využití: **paliva vyráběná z uhlí** ( vodní plyn, generátorový plyn)

**OXID SIŘIČITÝ SO2**

Výskyt: **součást kouře**, vzniká **hořením síry** 

(při spalování např. hnědého uhlí)

Vlastnosti: **jedovatý plyn**, dráždivý zápach, nehořlavý, bezbarvý

Využití: **výroba kys. sírové**

**dezinfekce sudů**, sklepů (tzv. síření)

bělení např. bavlny

**OXID VÁPENATÝ CaO (= pálené vápno) **

Výskyt: vyrábí se **rozkladem vápence** ve vápenkách

CaCO3 CaO + CO2

Vlastnosti: bílá pevná látka, **silná žíravina**, leptá pokožku

Využití: stavebnictví – **pálené vápno**

výroba **hašeného vápna, cementu**

**OXID KŘEMIČITÝ SiO2 (= křemen)**

Výskyt: v přírodě jako nerost **křemen**, součást písku, žuly

vlastnosti: **těžko tavitelná** pevná **látka**, **odolná** vůči kyselinám

Využití: **stavebnictví**

výroba skla

**OXID HLINITÝ AL2O3 (= korund)**

= v přírodě jako nerost **korund **

* odrůdy **smirek, safír** (modrý), **rubín** (červený)
* po diamantu **druhá nejtvrdší látka**

Mějte se!!!!