**CH učebnice str 58-59; oxid siřičitý, oxidy dusíku, oxid křemičitý**

**(zápis do sešitu s pomocí učebnice, obrázek mi pošlete do 19.4.)**

**Budu si evidovat dodržování termínů a pokud dojde k tomu, že budu dávat známku z těch, které u mě máte (tzn. Že škola do prázdnin nezačne), tak vám při nedodržování termínů známku zhorším, při dodržování to zvážím, zdali ji ponechám, či zlepším (což je pravděpodobnější)**

**Takto zbarvené opisujete, ostatní s pomocí učebnice či hlavy nebo strýčka 😉(minimálně, možná anestezie?)**

Oxid siřičitý (SO2)

* Vlastnosti: plyn, štiplavý zápach, rozpustný ve vodě, odbarvovací účinky, jedovatý
* Vznik: a) spalováním síry (dopl. rovnici): S + O2 SO2
 b) pražením pyritu (opsat rovnici, je-li vám na ní něco divného, ozvěte se)
* 4 FeS2 + 11 O2 2 Fe2O3 + 8 SO2

 - oxid železitý se používá pro výrobu Fe; SO2 pro výrobu kyseliny sírové (příklad komplexního zprac. suroviny)

 - použití: výroba kyseliny sírové, celulozy

 - vztah k život. prostředí: - spalováním nekvalitního uhlí (obsahuje síru)

 - z SO2 a vody v atmosféře vzniknou kyselé deště

Oxidy dusíku (N2O, NO, N2O3, NO2 N2O5)

* 5 různých oxidů
* Použití a) N2O (ox. dusný, rajský plyn) – anestetikum(znecitlivění těla u lékaře)

 b) NO, NO2 – zdraví škodlivé, dráždí dýchací cesty
 - obsaženy ve výfukových plynech – podílí se na vzniku smogu a také kyselé deětě

Pozn.: smog (z angl. slov smoke a fog) je druh znečištění ovzduší (dráždí sliznice, oči, často bývá i jedovatý)

 Oxid křemičitý (SiO2)

* V přírodě jako křemen, pračlověk používal pazourek
* Vlastnosti: tvrdý, chemicky odolný
* Polodrahokamy (odrůdy křemene) křišťál, ametyst, záhněda, citrin, achát, chalcedon
* Použití: (i to z 1. odstavce) – a) armatury pro chem. průmysl

 b) výroba skla

 c) ve stavebnictví pro výrobu malty a betonu

* Silikagel uměle připravený ox. křemičitý,

 vysušovadlo