**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 (vzoreček)

* Vlastnosti: …………….., ……………., odbarvovací účinky (viz níže), jedovatý(viz dále)
* Vznik: a) spalováním síry (dopl. rovnici): S + …… ………  
   nápověda: (hoření je reakce látky s…?) (o jaké látce se učíme)

b) pražením pyritu (opsat rovnici, je-li vám na ní něco divného, ozvěte se)

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

- použití:

- vztah k život. prostředí: - jak se dostává do atmosféry

- co z SO2 a vody v atmosféře vznikne?

Oxidy dusíku (vzorečky)

* Kolik různých oxidů dusíku vzniká?
* Použití a) N2O (ox. dusný, rajský plyn) – anestetikum(co je to?)

b) NO, NO2 - ……………………………………………………………………………………………………..  
 - obsaženy ve výfukových plynech – podílí se na vzniku smogu a také k… d…

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

Oxid křemičitý (vzoreček)

* V přírodě jako ……………………………., pračlověk používal ………………………..
* Vlastnosti:
* Polodrahokamy (odrůdy křemene) ……………………………………………………………………………………………..

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

* Použití: (i to z 1. odstavce) – a) ……………………………………………………..

b) …………………………………………………….

c) ……………………………………………………..

* Silikagel (co je to a k čemu se používá)