**Chemie pro 8. A a 8. B (3. část)**

**Úkol č. 4**

**Z učebnice si nyní udělejte zápis z oxidů ze str. 86 – 88 v učebnici. Do sešitu si napište:**

**Téma: Významné oxidy 3. 4. 2020**

U každého uvedeného oxidu si napište jeho **název, vzorec, vlastnosti, využití a zajímavost**.

Názvosloví oxidů, což je způsob vytváření chemických vzorců vás naučím sama, až se ve škole zase sejdeme. Je to látka, která opravdu vyžaduje mé vysvětlení.

**Úkol č. 5**

**V učebnici si na str. 89 prostudujte kapitolu Sulfidy a do sešitu si napište:**

**Téma: Sulfidy 6. 4. 2020**

**Následující text si prosím přepište do sešitu…**

**Sulfidy** jsou dvouprvkové sloučeniny síry a nějakého kovového prvku (např. železa, zinku, olova)…

**Síra** má v sulfidech **oxidační číslo –II.** (Co je to oxidační číslo vysvětlím ve škole).

Některé **sulfidy** se vyskytují v přírodě jako **nerosty**, říká se jim **RUDY** a jsou surovinou pro výrobu kovů. Patří mezi ně:

**a) Galenit PbS (sulfid olovnatý):** je surovinou pro výrobu olova, tvoří krásné krystaly stříbřitě šedé barvy, které mají tvar malých krychliček. Tento nerost má velkou hustotu.

**b) Sfalerit ZnS (sulfid zinečnatý):** je surovinou pro výrobu zinku, tvoří krásné krystaly hnědé, černé i zlatavé barvy, které mají tvar malých krychliček.

**c)Pyrit FeS (sulfid železnatý):** není surovinou pro výrobu železa, jak možná očekáváte. Kvůli obsahu síry by taková výroba byla neekologická (do ovzduší by se dostával oxid siřičitý). Pyrit je zlatavý nerost, tvoří krásné krystaly.

**c)Cinabarit HgS (sulfid rtuťnatý):** je hlavní surovinou pro výrobu rtuti. Je to zajímavý nerost narůžovělé až červené barvy.

Z těchto nerostů se příslušné kovy získávají nejčastěji tavením.

Na závěr si na internetu vyhledejte fotografie těchto nerostů a porovnejte je s obrázky v učebnici.

**Zápisy v sešitech si budu kontrolovat a klasifikovat, proto pracujte pečlivě.**