**CH učebnice str 67-69; kyselina dusičná a další kyseliny**

**(zápis do sešitu s pomocí učebnice, obrázek mi pošlete do 23.5.)**

**Takto zbarvené opisujete. Ostatní (…………) doplňujete s pomocí učebnice či hlavy nebo strýčka 😉**

**24.5. vám pošlu vyplněné zadání a vy si ho zkontrolujete, opravíte a doplníte. Pokud budou nějaké nejasnosti, napíšete mi na mail nebo do messengeru.
Jestliže mi to někdo pošle do termínu opravím, dovysvětlím apod. Ostatní budou odkázáni na to, aby si to bez mého komentáře (pokud o něj nepožádají) zkontrolovali, případně opsali.**

**I po termínu vyřešený úkol mi posíláte k nahlédnutí!!!**

Kyselina dusičná (vzorec, koncentrace (dvě čísla))
- vlastnosti: skupenství, barva a její změna, +3 další vlastnosti (v prvním odstavci)
- kyselina dusičná je …………………………sytná
- rovnice ionizace:…………………………………………………………………………………………..
- název aniontu:……………………………………, název soli kyseliny dusičné:…………………………………………….
- reakce s kovy: ………………………………………………………………………………………………………………………………
- výroba kyseliny dusičné: **rovnice se pokuste upravit**
1. ……………………………………………………………. NH3 + O2 4 NO + H2O

2. ……………………………………………………………. NO + O2 NO2

3. …………………………………………………………… NO2 + H2O HNO3 + NO

 (poslední rovnice zjednodušeně vyjadřuje složitější děje, které ve 3. kroku probíhají, napadne tě, co se stane s NO, který zde vzniká?) …………………………………………………………………………………………………

Použití: ……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

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

Co je lučavka královská a čím je zajímavá: …………………………………….…………………………………………………………

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

Další kyseliny: (název, vzorec, název soli, vzorec aniontu (obsaženého v soli)

Co znamená „silná kyselina“ a příklady

 „slabá kyselina“ a příklady

Kyselinu fosforečnou zařadíme mezi …………………………..silné kyseliny.