**CH učebnice str 66; kyselina sírová (zápis do sešitu s pomocí učebnice, obrázek mi pošlete do 16.5.)**

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

**18.5. 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.**

Opak:

Podle rovnice Mg + HCl …. (učeb s.64) zkuste analogicky se stavit reakce kyseliny chlorovodíkové s následujícími kovy Zn (zinek tvoří sloučeniny zinečnaté, stejně jako hořčík), Fe (vznikají sloučeniny železnaté), Na (vznikají sloučeniny sodné), Ag (stříbro tvoří sloučeniny stříbrné). Pokud to jde, doplňte produkty a pokuste se rovnici upravit

Zn + HCl ……………. + ……….…….. Fe + HCl ……………. + ……….……..

Na + HCl ……………. + ……….…….. Ag + HCl ……………. + ……….……..

Kyselina sírová (vzorec, koncentrace)

* patří mezi ………………………………. kyseliny (viz HCl)

Vlastnosti: (zbarvení do hněda nemusíte komentovat) ………………………………………………………………….

Je hygroskopická (vysvětlit): ……………………………………………………………………

Popiš, jak budeme koncentrovanou kyselinu ředit vodou: (co budeme lít do čeho a proč)

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Rovnice ionizace kyseliny sírové, (pojmenujte vznikající aniont)

Kyselina sírová je dvojsytná (má dva ve své molekule 2 at. vodíku) ionizuje do dvou stupňů:

1.stupeň - H2SO4 H+ + HSO4- (tzv. hydrogensíranový aniont) (tohle umí všichni)

 H2SO4 + H2O H3O+ + HSO4- (kdo chce 1 nebo 2)

2.stupeň- H2SO4 2 H+ + SO42- (tzv. …………………. aniont) (tohle umí všichni)

 H2SO4 + 2 H2O 2 H3O+ + SO42- (kdo chce 1 nebo 2)

Výroba: 1.

 2.

 3.

Použití: velmi významná látka pro che. průmysl (vyberte si 4 příklady použití a zapište si)

Kyselina sírová se železem <https://www.youtube.com/watch?v=U5lFddVZkVU>

První pomoc při poleptání kyselinou <https://www.youtube.com/watch?v=U5_Gi0Kh3h4>