**Zápis si nalep do sešitu, pročti a zkus se naučit. Na mail mi pošli prac. list.......**

**Úkol mi minulý týden nepopsali a co nejrychleji pošlou: Tereza, Zlata, Dimi,Timea, Bára, Marek,Tomáš V, Tomáš Z, Saša**

**Kyselina chlorovodíková HCl (kyselina solná)**

Příprava : rozpouštěním Cl2 ve vodě

Vlastnosti: bezbarvá těkavá kapalina

 silná žíravina

 **lučavka královská –**směs kyseliny chlorovodíkové a dusičné v poměru 3:1

 - rozpouští i zlato a platinu

Disociace: HCl **🡪** H+ + Cl-

Soli se nazývají - **chloridy**

Využití: surovina pro výrobu plastů, čištění kovů...

**Kyselina sírová H2SO4**

Vlatnosti: bezbarvá olejovitá kapalina

 pohlcuje vzdušnou vlhkost

 koncentrovaná 96%

 silná žíravina

 při ředění uvolňuje velké množství tepla (exotermická reakce)

disociace: H2SO4 **🡪 2** H+ + (SO4)2-

soli se nazývají - **sírany**

Využití: důležitá surovina pro další výroby –hnojiv, barviv, umělých vláken...

**1) Jak dělíme kyseliny, z kolika prvků se skládají?**

a)……………………………………………………………………………..

b)…………………………………………………………………………….

**2) Napiš 2 kyseliny bezkyslíkaté a 3 kyslíkaté kyseliny**

a)…………………………………………………………………….

b)…………………………………………………………………….

**3) Jak se nazývá děj, při kterém se odštěpuje z kyseliny vodík?**

……………………………………………………………………..

**4) Jaká jsou pravidla bezpečnosti práce s kyselinami?**

a) při práci používáme…………………………………………………

b) při potřísnění………………………………………………………..

**5) Popiš jak ředíme kyselinu**

………………………………………………………………………….

**6) Napiš disociaci:**

a) kyseliny chlorovodíkové …………………………………………….

b) kyseliny dusičné …………………………………………………........

**7) Napiš vzorce:**

Kyselina selenová- kyselina siřičitá-

Kyselina fluorovodíková- kys. bromistá-

**8) Napiš název kyselin:**

HI - HNO2-

H2CO3 - HClO4-