**Milá 8.B,**

úkol nakonec zvládli všichni. Tento týden máte **za úkol prac. list na hydroxidy – pošlete mi na mail!!!**

**uč. str. 68** – přečtěte si hydroxidy, hlavně pravidla bezpečnosti práce s nimi

 - kdo neumí názvosloví, které jsme se učili cca v lednu, tak si v učebnici znovu projde, jak se

 vzorce tvoří (nebo ze vzorce název)

**uč. str. 70** – přečtěte si kyseliny – hlavně na str. 71 tvoření vzorců kyslíkatých kyselin (už jsme se taky

 učili.....), zápis níže – si nalepte do sešitu a přečtete si ho.....

**Kyseliny**

- jsou dvouprvkové nebo tříprvkové sloučeniny (vzorec začíná H)

Dělíme je:

**a) bezkyslíkaté** – HF – kys. fluorovodíková

 HCl – kys. chlorovodíková

 HBr – kys. bromovodíková

 HI – kys. jodovodíková

 H2S – sirovodík (sulfan)

**b) kyslíkaté** – např. H2SO4- kyselina sírová

**Kyseliny odštěpují vodíkový kation H+ - disociace (ionizace)**

HCl **🡪** H+ + Cl-

HNO2 **🡪** H+ + (NO2)-

**Pravidla práce s kyselinami:**

a) při ředění VŽDY přiléváme kyselinu do vody

b) používáme rukavice, plášť,, ochranné brýle

c) při potřísnění omýváme proudem vody

**Hydroxidy**

**1) Napiš vzorce hydroxidů:**

a) hydroxid hlinitý b) hydroxid stříbrný

c) hydroxid měďnatý d) hydroxid vápenatý

e) hydroxid sodný f) hydroxid zinečnatý

g) hydroxid amonný h) hydroxid železitý

**2) Napiš názvy hydroxidů:**

a) LiOH b) Mg(OH)2

c) Cr(OH)3 d) KOH

**3) Odpověz na otázky**

a) Kolik prvků, a které tvoří hydroxid?..................................................................

b) Vyjmenuj 3 nejznámější hydroxidy: 1)……………………………….

 2)………………………………..

 3)…………………………………

c) Napiš reakci vzniku hašeného vápna, jaký je jiný název tohoto hydroxidu?

…………………………………………………………………………………

d) Kde se hydroxidy využívají?

…………………………………………………………………………………

e) Hydroxidy jsou žíraviny, jaká pravidla platí při práci s nimi?

…………………………………………………………………………………..

f) Jak uchováváme hydroxid sodný a draselný? Proč?

……………………………………………………………………...........

g) Jakým jiným slovem označujeme hydroxidy?

.....................................................................................