**CH učebnice str 71; Hydroxidy sodný, draselný, vápenatý a amonný., 3x prezentace**

**(zápis do sešitu s pomocí učebnice a prezentací, obrázek mi pošlete do 6.6.)**

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

**7.6. 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!!!**

Hydroxid sodný (vzoreček), hydroxid draselný (vzoreček) (jsou to látky velmi podobných vlastností)

Jejich roztoky se nazývají …………………………………………………..

Vlastnosti: …………………………………………………………………………………………………………………………………………..

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

Výroba h. sodného: elektrolýzou roztoku h. sodného (rovnice)…………………………………………………………………………………………………….…

analogicky zapište rovnici výroby h. draselného z chloridu draselného

Výroba h. draselného: ……………………………………………………………………………………………………………………….

Hydroxidy reagují s oxidy nekovů (CO2, SO2), které jsou kyselinotvorné.

NaOH + CO2 ……………………… + …………………………

KOH + SO2 ………………………… + ………………………

Užití: základní suroviny chem. průmyslu

-
-
-

Hydroxid vápenatý (vzoreček)

Vlastnosti: …………………………………………………………………………………………………………………………………………

Výroba: ……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

 Rovnice výroby (hašení páleného vápna): ………………………………………………………………………….

Hašení páleného vápna je nebezpečné, protože vzniká velké množství tepla, hrozí vystříknutí (oči, pokožka). Ochranné pomůcky: …………………………………………………………………………………………………….

Podobně reagují i jiné oxidy kovů (poskytují s vodou hydroxidy, nazýváme je zásadotvorné)

 Doplňte produkt (analogicky k rov. hašení vápna) MgO + H2O …………………………….

Použití hašeného vápna ve stavebnictví:

 Rovnice tvrdnutí malty: ……………………………………………………………………………………..

Další využití: (3x)

Hydroxid amonný (vzoreček)

Vlastnosti: ………………………………, má typický zápach

Příprava: (rovnice) …………………………………………………………………………………………………..
 (teplem se h. amonný zase zpátky rozkládá)

Použití: ……………………………………………………………………………….