**CH učebnice str 74-76; Soli**

**(zápis do sešitu s pomocí učebnice a prezentací, obrázek mi pošlete do 13.6.)**

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

**14.6. 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!!!**

Soli.

Mezi soli řadíme dvou a více prvkové sloučeniny. Mohou vznikat různými chemickými reakcemi. Velmi významnou reakcí, při které vznikají soli je neutralizace – reakce mezi …………………… a ……………………… . Druhým produktem je vždy ……………………..

Při neutralizaci se vyvíjí ……………………….. . To je tím větší, čím je větší ……………………….. látek.

Neutralizací se vyrábí ……………………………, první pomoc při poleptání kyselinou či hydroxidem je také založená na …………………………, likvidují se jí ………………………………………….

Rovnice neutralizace: HNO3 + KOH KNO3 + ……………. (K+NO3- je sůl kyseliny dusičné-dusičnan, K je alkalický kov, 1. skupina=může mít ox. číslo jenom I. Tedy dusičnan draselný)

V roztoku je kyselina dusičná ionizována (disociována)\*) (tady použijeme jednodušší zápis ionizace)

HNO3 H+ + NO3-

Hydroxid draselný je ionizován v roztoku takto KOH K+ + OH-

Po smíchání látek se spolu ochotně spojí opačně nabité ionty:

H+ + OH-  H2O

K+ + NO3- KNO3

Píšete pouze názvy látek, které spolu reagovaly, nemusíte opisovat zadání

Úkol: 1. jaká kyselina a jaký hydroxid spolu reagovaly, když vznikly voda a chlorid vápenatý

2. jaká kyselina a jaký hydroxid spolu reagovaly, když vznikly voda a síran železnatý

3. jaká kyselina a jaký hydroxid spolu reagovaly, když vznikly voda a fosforečnan hlinitý

Kromě neutralizace soli také vznikají reakcí uč. str76/nahoře (doplníte příklady rovnic)

1. kovu a kyseliny
2. přímým slučováním kovových a nekovových prvků
3. reakcí kyselinotvorného oxidu a hydroxidu
4. reakcí zásadotvorného oxidu a kyselin

<https://www.youtube.com/watch?v=5ZsFqowialA> od 5min 23 sec

\*) nejsou totožné pojmy, často se zaměňují, viz video. Správně je ionizace. Kdo chced, tak si může vyguglovat rozdíl a jednou větou mi popsat rozdíl