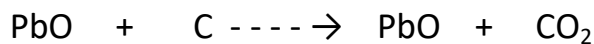
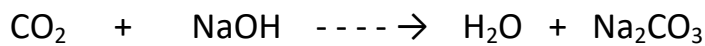
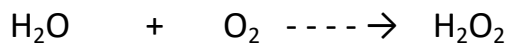


1) Do sešitů udělejte opakování vzorců:

- a) KF
- b) CO
- c) FeI₃
- d) oxid hlinitý
- e) chlorid měďnatý
- f) kyselina fluorovodíková

2) Zkuste tato schémata chemických reakcí upravit na chemické rovnice (čísla před značky a vzorce pište opět tužkou).



3) Tam kde to jde si ústně ze vzorců udělejte názvy

4) Prostudujte si v učebnici na straně 108 z tématu „které látky jsou soli“ pojem neutralizace. K pochopení tématu potřebujete i podívat se na zápis témat kyseliny a hydroxidy (na co se štěpí). Opět lépe vysvětlím, kdy konkrétně ještě nevím, buď příští, nebo další týden, sledujte mail, pošlu zprávu.

5) Udělejte zápis neutralizace **od řádku** Např. hydroxid sodný s kyselinou chlorovodíkovou.....zápis je tady dole na další straně.

Neutralizace

Pokus: Reakce hydroxidu sodného (obarvaného roztokem fenolftaleinu) s kyselinou chlorovodíkovou.

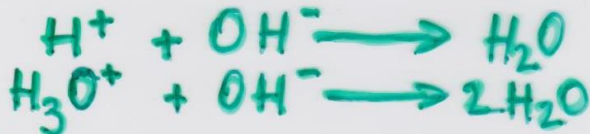
Zjištění: Po přidání pár kapek HCl byl roztok stále fialový, po přidání dalších kapek se úplně odbarvil.

Např.

Hydroxid sodný s kyselinou chlorovodíkovou reaguje, vzniká voda a chlorid sodný.



Kyselá vlastnosti kyselin a zásadité vlastnosti hydroxidů se vzájemnou reakcí ruší.



Definice:

Neutralizace je vzájemná reakce kationtů H^+ (H_3O^+) s anionty OH^- za vzniku neionizovaných molekul vody.

Jinak: Neutralizace je vzájemná reakce kyselin a hydroxidů, vzniká voda a nějaká sůl.

Neutralizace

Pokus: Reakce hydroxidu sodného (obarvaného roztokem fenolftaleinu) s kyselinou chlorovodíkovou.

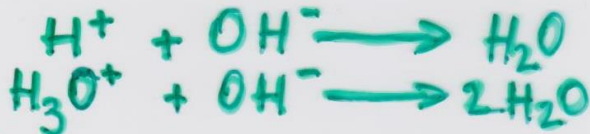
Zjištění: Po přidání pár kapek HCl byl roztok stále fialový, po přidání dalších kapek se úplně odbarvil.

Např.

Hydroxid sodný s kyselinou chlorovodíkovou reaguje, vzniká voda a chlorid sodný.



Kyselá vlastnosti kyselin a zásadité vlastnosti hydroxidů se vzájemnou reakcí ruší.



Definice:

Neutralizace je vzájemná reakce kationtů H^+ (H_3O^+) s anionty OH^- za vzniku neionizovaných molekul vody.

Jinak: Neutralizace je vzájemná reakce kyselin a hydroxidů, vzniká voda a nějaká sůl.