Ch 9 – opakování (úkol č. 12)

Tak vás zase zdravím….

Čas letí a asi se vůbec nedostaneme k přírodním látkám (tuky, cukry, bílkoviny), ale zas až taková hrůza to není…. Jsou to věci spíše teoretické a dají se vždy naučit.

Proto se teď budeme raději věnovat opakování! ….. asi jedno z posledních….

A budou to věci spíše na přemýšlení!

**Úkol pošlete ke kontrole do 12. 6.**

………………………………………………………………………………………………………………………………….

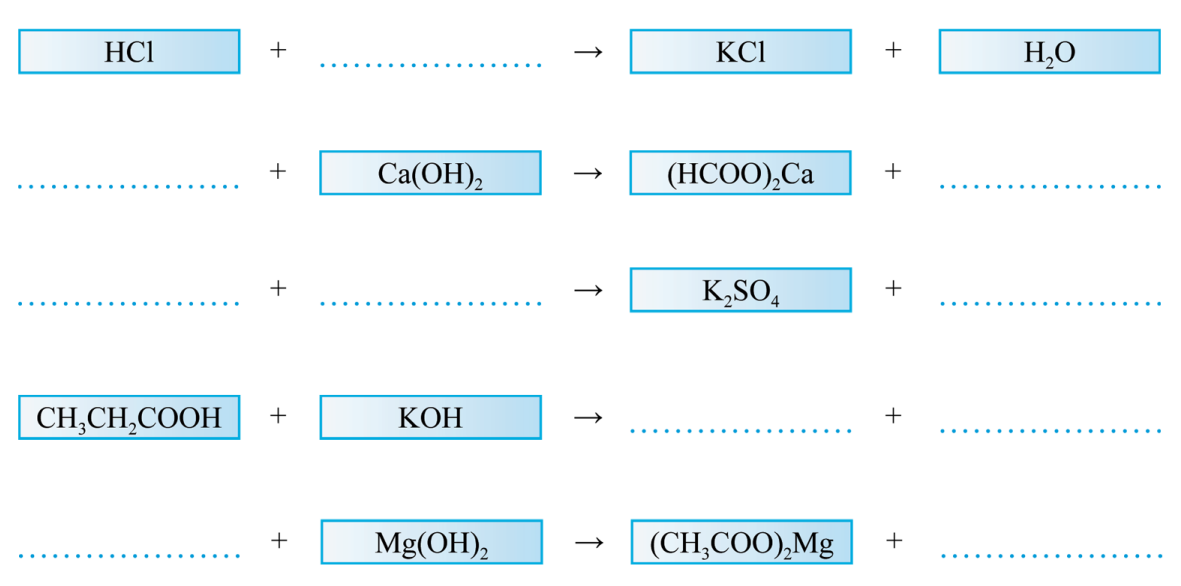
1. Zapište chemickými rovnicemi tyto reakce:
2. uhličitan vápenatý + kyselina chlorovodíková
3. rozklad vody
4. kyselina dusičná hydroxid sodný
5. oxid uhličitý + voda
6. sodík + chlór
7. sodík + voda
8. síra + kyslík
9. Pomocí chemické rovnice zapište neutralizaci kyseliny octové a hydroxidu sodného.
10. Pomocí chemické rovnice zapište reakci kyseliny propanové a methanolu.
11. Uprav chemickou rovnici podle zákonu zachování hmotnosti:

Mg + HNO3 → Mg(NO3)2 + H2

1. Doplňte následující chemické rovnice znázorňující neutralizaci.

(pozn. neutralizace = reakce kyseliny a hydroxidu, při které vzniká sůl a voda ….. doplňujete tedy příslušnou kyselinu nebo hydroxid a popř. produkty)

+ označte reakce organických kyselin!



**Mějte se a držím palce!!!**