

Chemie 9. – 12. 11. 2020

Budeme pokračovat v učivu o chemických reakcích, nastal čas na výpočty z chemických rovnic.

Tentokrát nebude nic v učebně, všechno v tomto dokumentu. Připomínám, že v Google učebně máte přehled názvosloví, který můžete používat, pokud máte zápisy v sešitě neúplné☺.

Do středy do 10.00 vypracujte a odešlete na novotnaj@skolazh.cz následující úkoly:

1. Opakování názvosloví – pište i oxidační čísla a náboje!

a) Odvod' vzorce:

kyselina dusnatá

hydroxid olovnatý

sulfid hlinitý

síran kademnatý

fluorid wolframový

b) Odvod' názvy:

Mn_2O_7

Li_2SO_3

$Sn(OH)_4$

$Au(NO_3)_3$

2. a) Uprav rovnici: $Ca(OH)_2 + HCl \longrightarrow CaCl_2 + H_2O$

b) Jaký je to druh reakce?

c) Vypočítej molární hmotnosti hydroxidu vápenatého a kyseliny chlorovodíkové, jestliže $M(Ca) = 40$ g/mol; $M(O) = 16$ g/mol; $M(H) = 1$ g/mol a $M(Cl) = 35,5$ g/mol.

d) Jaká je hmotnost 1 mol hydroxidu vápenatého? (Uvědom si, co je to molární hmotnost☺.)

e) Jaká je hmotnost 2 mol hydroxidu vápenatého?

f) Jaká je hmotnost 10 mol kyseliny chlorovodíkové?

Online hodina bude ve středu od 10.55, nejpozději v úterý byste měli dostat pozvánku.

Jitka Novotná