

## 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 16.00 vypracujte a odešlete na [novotnaj@skolazh.cz](mailto: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  $M(Ca) = 40 \text{ g/mol}$ ;  $M(O) = 16 \text{ g/mol}$ ;  $M(H) = 1 \text{ g/mol}$  a  $M(Cl) = 35,5 \text{ g/mol}$ .

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 čtvrtek od 8.00, nejpozději v úterý byste měli dostat pozvánku.

Jitka Novotná