

## Chemie 2. – 6. 2020

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

V Google učebně máte nachystáno opakování názvosloví, na online hodině si napíšete krátký testík, který bude vypadat podobně.

Do středy do 16.00 vypracujte a odešlete na [novotnaj@skolazh.cz](mailto:novotnaj@skolazh.cz) následující úkoly:

- dokončit pracovní list z minulé hodiny
- úkol v Google učebně
- do sešitu si запиšte a připomeňte:

**Látkové množství –n**, určuje počet částic dané látky, jednotka **1 mol** =  $6,022 \cdot 10^{23}$  částic

- počet částic je dobré například znát, když potřebujeme, aby nám při chemické reakci nezbylo hodně jednoho z reaktantů
- počítání částic je nepraktické, proto máme

**Molární hmotnost – M**, hmotnost molu částic dané látky, jednotka **g/mol** (gram na mol)

- je číselně rovná relativní atomové hmotnosti (najdeme ji v tabulce)
- je „sčítací“; například jestliže  $M(O) = 16 \text{ g/mol}$ ,  $M(H) = 1 \text{ g/mol}$ , pak  $M(H_2O) = 16 + 2 \cdot 1 = 18 \text{ g/mol}$

Vypočítejte  $M(NH_3)$  a  $M(NaOH)$ , jestliže  $M(N) = 14 \text{ g/mol}$ ,  $M(Na) = 23 \text{ g/mol}$ . (H a O máte ↑)

Online hodina bude ve čtvrtek od 8.00, nejpozději v úterý byste měli dostat pozvánku.

Jitka Novotná