

2.L – chemie

Týden: 23. – 27. 3.

Téma: **Opakování vyčíslení chemických rovnic, výpočty látkového množství a koncentrace**

Upravte chemické rovnice – vyčíslete:

1. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
2. $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{AlCl}_3$
3. $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$
4. $\text{PbO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{O}_2$
5. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
6. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
7. $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3$
8. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
9. $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$
10. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca(NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$

Vypočítejte následující příklady:

1. Určete prvek, jehož látkové množství je 3 moly a hmotnost 42 g.
2. Vypočítejte koncentraci kyseliny sírové v roztoku o objemu 3 dm^3 , který obsahuje 6 molů kyseliny sírové.
3. Vypočítejte objem roztoku kyseliny chlorovodíkové HCl o koncentraci $0,2 \text{ mol/dm}^3$ a hmotnosti 18 g.

Zpracujte vše během příštího týdne.

Vypracované úkoly pošlete na email napravnik@gop.pilsedu.cz do pátku **27. 3. 2020.**