

## Pracovní list

**Předmět: chemie**

**Ročník: 8.B**

**Opakování vzdělávacího celku: chemické výpočty, chemické reakce**

**Úkol 1: Vypočti molární hmotnost chemických látek:**

$$M/\text{Ag}/ = 108 \text{ g/mol}$$

$$M/\text{O}_2/ = 32 \text{ g/mol}$$

$$M/\text{Al}_2\text{O}_3/ = 102 \text{ g/mol}$$

$$M/\text{H}_2\text{SO}_4/ = 98 \text{ g/mol}$$

$$M/\text{Ca}(\text{OH})_2/ = 74 \text{ g/mol}$$

$$M/\text{Na}_2\text{CO}_3/ = 106 \text{ g/mol}$$

$$M/\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2/ = 263 \text{ g/mol}$$

**Úkol 2: Vypočítej hmotnost látky, která má látkové množství 114 mol a molární hmotnost je 190g/mol.**

$$m = n \cdot M \rightarrow m = 114 \cdot 190 = 21660 \text{ g}$$

**Úkol 3: teplota, povrch látky, katalyzátor, druh látky, koncentrace látky**

Můžeš si dokonce doma vyzkoušet tyto pokusy:

1. Do jedné sklenice dáš studenou vodu, do druhé sklenice teplou(horkou) vodu. Do obou sklenic dáš lžičku soli. Můžeš zamíchat. Která sůl se dříve rozpustí?"
2. Do dvou sklenic dáš vodu (může být studená – ale musí mít stejnou teplotu v obou sklenicích). Do jedné sklenice dáš lžičku cukru a do druhé sklenice dáš kostku cukru. Který cukr se ti dříve rozpustil?
3. Do dvou sklenic dáš vodu. Do jedné sklenice dáš lžičku soli, do druhé dvě. Ve které sklenici se sůl rozpustila rychleji?
4. Do dvou sklenic dáš vodu. Do jedné sklenice dáš sůl a do druhé dáš mouku. Ve které sklenici se látka rychleji rozpustila? Rozpustila se v obou případech?

**Vypracovala: Zuzana Složilová**