

Pozdravljena devetošolka in pozdravljen devetošolec, pošiljam kratek pregled snovi, ki ti bo morda v pomoč pri učenju oziroma lažjemu reševanju ponovnega preverjanja. Na vsaki prosojnici imaš zapisane številke nalog iz prejšnjega preverjanja, tako da ti bo še lažje.

Če se ti zatakne, pa napiši na moj e- mail naslov.

Srečno😊

# PREVERJANJE

NALOGE: 1., 2., 3.a, 8.;  
9., 12.

PRIMER

$$n = \frac{36 \text{ g}}{18 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 2 \frac{\text{g}}{1} : \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 2 \text{ mol}$$

MNOŽINA SNOVI

ŠTEVILO MOLOV

$$n = \frac{m}{M}$$

$$m = n \cdot M$$

$$m = 2 \text{ mol} \cdot 18 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 36 \text{ g}$$

MASA SNOVI

ENOTA → 1 g

ENOTA → 1  $\frac{\text{g}}{\text{mol}}$

MOLSKA MASA

1 mol

PSE

PSE

$$A_r(\text{K}) = 39,1 \rightarrow$$

$$M(\text{K}) = 39,1 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

PRIMER

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18 \rightarrow$$

$$M(\text{H}_2\text{O}) = 18 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

PRIMER

PREVERJANJE  
6.7.

## MASNI DELEŽ - W <sup>(BREZ ENOTE)</sup> ELEMENTA V SPOJINI

$$W(\text{ELEMENTA}) = \frac{m_v(\text{ELEMENTA})}{m_v(\text{SPOJINE})}$$

SPOJINA -  $\text{CaCO}_3$

$$W(\text{Ca}) = \frac{m_v(\text{Ca})}{m_v(\text{CaCO}_3)} = \frac{40,1\text{g}}{100,1\text{g}} = 0,40 \longrightarrow 40\%$$

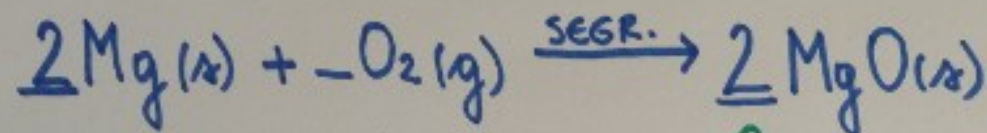
$$W(\text{C}) = \frac{m_v(\text{C})}{m_v(\text{CaCO}_3)} = \frac{12\text{g}}{100,1\text{g}} = 0,12 \longrightarrow 12\%$$

$$W(\text{O}) = \frac{3 \cdot m(\text{O})}{m(\text{CaCO}_3)} = \frac{48\text{g}}{100,1\text{g}} = 0,48 \longrightarrow 48\%$$

$$0,40 + 0,12 + 0,48 = 1$$



# KOLIKO SNOVI ZREAGIRA? PREVERJANJE



2

1

2

2 mol

1 mol

2 mol

48,6g

32g

80,6g

1. UREDIM ENAČBO

2. IZPIŠEM KOEFICIENTE

3. KOEFICIENT = ŠT. MOLOV

4. IZRAČUNAM MASO  
REAKTANTOV, PRODUKTOV  
V ENAČBI

- KOLIKO MOLOV MAGNEZIJA ZREAGIRA S KISIKOM, ČE NASTANE 0,75 mol MgO? ENAČBA: 2 mol Mg ... 2 mol MgO.  
PODATEK: x ... 0,75 mol MgO.

- KOLIKO GRAMOV PRODUKTA NASTANE, ČE ZREAGIRA 12,15g MAGNEZIJA? ENAČBA: 48,6g Mg ... 80,6g MgO  
12,15g Mg ... x  
x = 20,15g MgO

JE  $6 \cdot 10^{23}$  DELCEV (ATOMOV, MOLEKUL,  
IONOV)

1 mol

AVOGADROVA KONSTANTA

||  
 $6 \cdot 10^{23}$  DELCEV

JE ENOTA ZA MNOŽINO SNOVI  
||  
ŠTEVILO MOLOV