

LÁTKOVÉ MNOŽSTVO, MOLÁRNA HMOTNOSŤ

CHÉMIA 9.ROČNÍK

1. Doplň označenie fyzikálnej veličiny a jej fyzikálnu jednotku

Fyzikálna veličina	Označenie fyzikálnej veličiny	Jednotka fyzikálnej veličiny
Hmotnosť		
Látkové množstvo		
Molárna hmotnosť		

2. Vyhľadaj v tabuľke molárne hmotnosti prvkov

- a) $M(\text{H}) = 1,01 \text{ g/mol}$
- b) $M(\text{O}) =$
- c) $M(\text{C}) =$
- d) $M(\text{S}) =$
- e) $M(\text{Zn}) =$

3. Vypočítaj molárnu hmotnosť prvkov a chemických látok

f) $M(\text{H}_2\text{O}) = 2M(\text{O}) + M(\text{H}) = 2 \cdot 16 \text{ g/mol} + 1 \text{ g/mol} = 33 \text{ g/mol}$

g) $M(\text{O}_2) =$

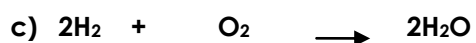
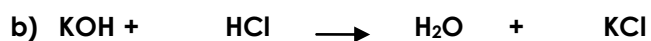
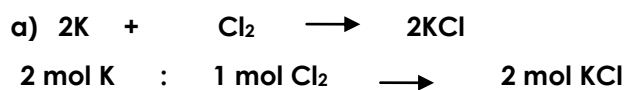
h) $M(\text{NaCl}) =$

i) $M(\text{HNO}_3) =$

j) $M(\text{Ca}(\text{OH})_2) =$

k)

4. Napíš v akých pomery látkových množstiev látok v chem. rovniciach



5. Napiš základný vzorec na výpočet molárnej hmotnosti

$M(A)=$

6. Odvod' vzorec na výpočet látkového množstva

$n(A)=$

7. Vypočítaj látkové množstvo:

a) 10 g H₂O

Zápis:

Výpočet:

b) 25 g NaCl

Zápis:

Výpočet:

c) 37g NaOH

Zápis:

Výpočet:

8. Odvod' vzorec na výpočet hmotnosti látky

$m(A)=$

9. Vypočítaj hmotnosť:

a) 0,3 mólu H_2SO_4

Zápis:

Výpočet:

b) 2,5 mólu $NaCl$

Zápis:

Výpočet:

c) 1,5 mólu $NaOH$

Zápis:

Výpočet:

Sebahodnotenie:

