



## ESTEQUIOMETRIA

NOMBRE: .....

CURSO: .....

### INSTRUCCIONES:

- Lea con atención y responda
- Escribir correctamente sin faltas ortográficas

### SELECCIÓN MÚLTIPLE

Realice los siguientes ejercicios y seleccione la respuesta correcta:

#### 1. COMPOSICIÓN PORCENTUAL

- a. Calcule la composición porcentual del dióxido de azufre (SO2) si las masas atómicas del S y O son 32 y 16 respectivamente.
  - a) 100%
  - b) 99,99%
  - c) 98%
  - d) 120%
- b. Calcule la composición porcentual del hidróxido cúprico (Cu(OH)2) si las masas atómicas del Cu, O y H son 64, 16 y 1 respectivamente.
  - a) 100%
  - b) 99,99%
  - c) 98%
  - d) 120%
- c. Calcule la composición porcentual del agua oxigenada (H2O2) si las masas atómicas del H y O son 1 y 16 respectivamente.
  - a) 100%
  - b) 99,99%
  - c) 98%
  - d) 120%

Realizado por: Allison Fernández

 **LIVEWORKSHEETS**



d. Calcule la composición porcentual del hidróxido plumboso ( $\text{Pb(OH)}_4$ ) si las masas atómicas del Pb, O y H son 207, 16 y 1 respectivamente.

- a) 100%
- b) 99,99%
- c) 98%
- d) 120%

## 2. FÓRMULA EMPÍRICA Y MOLECULAR

a. Calcule la fórmula empírica de un compuesto que contiene 32,4% de sodio, 22,6% de azufre y 45,1% de oxígeno. Las masas atómicas son Na= 23, S= 32 y O= 16.

- a)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- b)  $\text{NaS}_2\text{O}_4$
- c)  $\text{Na}_4\text{SO}_2$

b. Con el resultado obtenido en el literal a, determine la fórmula molecular del compuesto, si su peso real es 142 g.

- a)  $\text{Na}_6\text{SO}_{12}$
- b)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- c)  $\text{Na}_8\text{SO}_4$

c. Calcule la fórmula empírica de un compuesto cuya composición es 26,6% de potasio, 35,4% de cromo y 38,1% de oxígeno. Las masas atómicas son K= 39, Cr= 52 y O= 16.

- a)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- b)  $\text{K}_2\text{Cr}_7\text{O}_7$
- c)  $\text{K}_2\text{Cr}_7\text{O}_2$

d. Con el resultado obtenido en el literal c, determine la fórmula molecular del compuesto, si su peso real es 588 g.

- a)  $\text{KCr}_4\text{O}_{12}$
- b)  $\text{K}_4\text{CrO}_{14}$
- c)  $\text{K}_4\text{Cr}_4\text{O}_{14}$

Realizado por: Allison Fernández

 **LIVEWORKSHEETS**