



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

- Calcule la composición porcentual del dióxido de azufre (SO_2) si las masas atómicas del S y O son 32 y 16 respectivamente.
 - 100%
 - 99,99%
 - 98%
 - 120%
- Calcule la composición porcentual del hidróxido cúprico ($\text{Cu}(\text{OH})_2$) si las masas atómicas del Cu, O y H son 64, 16 y 1 respectivamente.
 - 100%
 - 99,99%
 - 98%
 - 120%
- Calcule la composición porcentual del agua oxigenada (H_2O_2) si las masas atómicas del H y O son 1 y 16 respectivamente.
 - 100%
 - 99,99%
 - 98%
 - 120%

Realizado por: Allison Fernández



- d. Calcule la composición porcentual del hidróxido plumboso ($\text{Pb}(\text{OH})_4$) 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) Na_2SO_4
b) NaS_2O_4
c) Na_4SO_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) Na_2SO_4
c) Na_8SO_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) K_2CrO_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