

COMPOSICION PORCENTUAL

1. El ácido fosfórico se usa en detergentes, fertilizantes y bebidas gaseosas. Calcular la composición porcentual en masa del H, P y O en este compuesto.
2. El estaño existe en la corteza terrestre como SnO_2 . Calcule la composición porcentual en masa de Sn y O en SnO_2 .
3. Por muchos años se utilizó el cloroformo CHCl_3 como anestésico de inhalación, a pesar del hecho de que es tóxico y puede causar graves daños al hígado, riñones y corazón. Calcule la composición porcentual en masa de los elementos de este compuesto.
4. DETERMINE LA COMPOSICIÓN PORCENTUAL DE LOS SIGUIENTES COMPUETSOS:
 - a. Bicarbonato de sodio
 - b. Ácido nítrico
 - c. Orto carbonato diácido Aluminico
 - d. Dicromatoácido mercúrico
 - e. Sulfito molibdenico
 - f. Perbromato cobaltoso

FÓRMULA EMPÍRICA y MOLECULAR

1. Un compuesto tiene un 40% de carbono, un 53% de oxígeno y un 7% de hidrógeno. Calcula la fórmula empírica del compuesto.
2. El óxido de hierro contiene 69,94% de Fe y 30,06% de O halle su fórmula
3. Determinar la fórmula empírica del compuesto que contiene 32,4% de sodio, 22,6% de azufre y 45,1% de oxígeno
4. El análisis de un óxido de nitrógeno fue el siguiente: 3,04 g de nitrógeno combinado con 6,95 g de oxígeno.. Determine su fórmula
5. Calcule la fórmula empírica del compuesto cuya composición es 26,6% de potasio, 35,4% de cromo y 38,1% de oxígeno.
6. Determinar la fórmula empírica del compuesto que contiene 32,4% de sodio, 22,6% de azufre y 45,1% de oxígeno.

7. Calcule la fórmula empírica del compuesto cuya composición es 26,6% de potasio, 35,4% de cromo y 38,1% de oxígeno
8. Calcule la fórmula empírica y molecular de un compuesto que contiene un peso molecular de 20 g con la siguiente composición: 85,63% de C y 14,3% de H
9. El análisis de un compuesto dio la siguiente composición: K: 26,57% Cr: 35,36% O: 38,07%. Calcule la fórmula empírica y molecular cuyo peso es de 320 g.
10. Un compuesto contiene 63,1 % de C y 11,92% de H y 24,97 de F .Calcule la fórmula empírica del compuesto.
11. Mediante el análisis se vio que un compuesto orgánico contenía 43,37% de C y 10,59% de H y el resto oxígeno. Calcule su fórmula empírica.
12. Un compuesto tiene la siguiente composición en tanto por cien: 19,3% de Na, y 26,9% de S y 53,8% de O. Su peso molecular es 238. Calcule la fórmula molecular.