

FÓRMULAS EMPIRICAS Y MOLECULARES

1. ¿Cuál es la fórmula empírica de un compuesto conteniendo 40,0% C, 6,71% H, y 53,28% O?
 2. Calcula la fórmula empírica de una sustancia cuya composición centesimal es: 0,8% de H; 36,5% de Na; 24,6% de P y 38,1% de O.
 3. La fermentación de bacteria del grano para producir etanol, forma un gas con una composición porcentual de 27,29% C y 72,71% O . ¿Cuál es la fórmula empírica de este gas?

4. ¿Cuál es la fórmula molecular de un compuesto con una composición porcentual de 49,47% C, 5,201% H, 28,84% N, y 16,48% O, y una masa molecular de 194,2 ?
5. El succinato de dibutilo es un repelente utilizado en casas para los insectos. Su composición es 62,58% de Carbono, 9,63% de Hidrógeno y 27,79% de Oxígeno. Si su peso molecular determinado experimentalmente es de 239g/mol, obtén su fórmula molecular.

Ing. César Loo