

DETERMINACIÓN DE FÓRMULAS EMPÍRICAS Y MOLECULARES

1-Halla la fórmula empírica molecular de un compuesto que contiene un 30,22% de Ca, un 37,63% de As y un 32,15% de O y que tiene una masa molecular de $M = 398$ uma

2-Halla la fórmula empírica molecular de un compuesto que contiene un 92,3% de C y un 7,7% de H y que tiene una masa molecular de $M = 78$ uma

3-Halla la fórmula empírica molecular de un compuesto orgánico oxigenado que contiene un 52,17% de C y un 13,04% de H y que tiene una masa molecular de $M = 46$ uma

4-Al quemar 6,26 g de un hidrocarburo se producen 18,36 g de dióxido de carbono y 11,27 g de agua. Además se sabe que esos 6,26 g ocupan un volumen de 4,67 litros en condiciones normales. Calcula la fórmula empírica y molecular del hidrocarburo.

5-El análisis de la nicotina dió como resultado un 74% de C, un 8,7% de H y un 17,3% de N. Calcula su fórmula empírica y molecular si su masa molecular es $M = 162$ uma

6- Un óxido de nitrógeno contiene un 30,43% de N y un 69,57% de O. Sabiendo que 5 g de este óxido ocupan 1,35 l a la presión de 1 at y 30°C calcula su fórmula empírica y molecular.