



DOCENTE: ELVER ANTONIO RIVAS CÓRDOBA
QUÍMICA GRADO 10

TALLER FÓRMULA EMPÍRICA Y MOLECULAR

1. El ácido ascórbico (vitamina C) ayuda a evitar el resfriado común. Está compuesto por 40,92% en masa de carbono (C), 4,58% de hidrógeno (H) y 54,50% de oxígeno (O). Determine su fórmula empírica.
2. La Alicina es el compuesto responsable del olor característico del ajo. Un análisis de dicho compuesto muestra la siguiente composición porcentual en masa: C: 44,4%, H: 6,21%, S: 39,5% y O: 9,86%. ¿Cuál es su fórmula empírica si su masa molar es de 162 gramos
3. El succinato de dibutilo es un repelente de insectos utilizado contra hormigas y cucarachas en las casas. Su composición es 62,58% de C; 9,63% de H y 27,79% de O. Su masa molecular determinada experimentalmente es 230 u. ¿Cuáles son las fórmulas empírica y molecular del succinato de dibutilo?
4. El cloroformo (CHCl_3) se utilizó por muchos años como anestésico de inhalación, a pesar del hecho de que es tóxico y puede causar daños graves en hígado, riñones y corazón. Calcule la composición porcentual en masa de este compuesto.