

Escoger la respuesta correcta:

- a.- Es la representación gráfica de un compuesto se la denomina:
- b.- Es la mínima porción real de átomos existentes en un compuesto se denomina.
- C.- Indica el número total de átomos de cada elemento que forma una molécula se denomina:
- d.- Muestra el número real de átomos de cada elemento que constituye un determinado compuesto:
- e.- Indica el enlace y la ubicación de cada átomo del compuesto
- F.- Determina el ancho, largo y la profundidad de un compuesto en el espacio se denomina:

2.- Realizar el siguiente ejercicio y señalar la respuesta correcta.

Un hidrocarburo tiene la siguiente composición centesimal: 17,24 % de Hidrogeno y 82,76 % de Carbono. Sabiendo que la masa molecular del compuesto es de 58 gr/mol.

- 1.- Indica la formula empírica correcta:

$$\text{C}_3\text{H}_6$$
 C_2H_5
$$\text{C}_2\text{H}_4$$
$$\text{C}_4\text{H}_6$$

- 2.- Indica la formula molecular correcta:

$$\text{C}_6\text{H}_{12}$$
$$\text{C}_3\text{H}_6$$
$$\text{C}_4\text{H}_{10}$$
$$\text{C}_5\text{H}_{10}$$

Obtener la formula empírica y molecular si hay 40% de carbono, 6,7% de Hidrogeno y Oxigeno 53,3% y una masa de 180 gramos.

- 1.- Indica la formula empírica correcta:

$$\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_8$$
$$\text{C}_1\text{H}_2\text{O}_1$$
$$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_8$$
$$\text{C}_3\text{H}_2\text{O}_6$$

- 2.- Indica la formula molecular correcta:

$$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_{10}$$
$$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$$
$$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$$
$$\text{C}_8\text{H}_2\text{O}_6$$