

Subrayar la respuesta correcta:

a.- Es la representación gráfica de un compuesto se la denomina:

Formula Empírica. Formula Molecular Formula química Formula Desarrollada.

b.- Es la mínima porción real de átomos de un compuesto se denomina.

Formula Empírica. Formula Molecular Formula condensada. Formula Desarrollada

c.- Indica el número real de átomos de cada elemento que forma una molécula se denomina:

Formula Empírica. Formula Molecular Formula condensada Formula Desarrollada

d.- Muestra el número real de átomos presentes en un compuesto se denomina:

Formula Empírica. Formula Molecular Formula condensada Formula Desarrollada

2.- Realizar el siguiente ejercicio.

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:

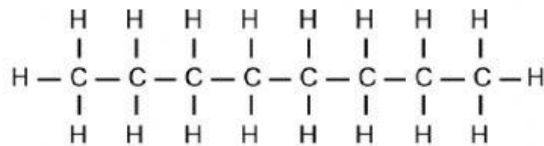
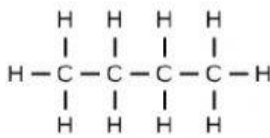
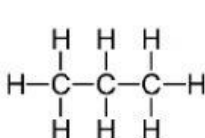
C₃H₆ C₂H₅ C₂H₄ C₄H₆

2.- Indica la formula molecular correcta:

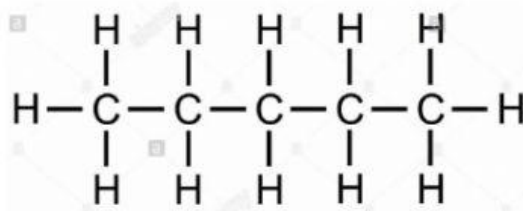
C₆H₁₂ C₃H₆ C₄H₁₀ C₅H₁₀

3.- escribirla formula desarrollada de los siguientes compuestos:

CH₃ – CH₂ – CH₃



4.- Escribir la formula Condensada de los siguientes compuestos.



C₂H₄

C₄H₁₀

C₅H₁₂

C₆H₁₈