

Escoger la respuesta correcta:

- a.- Es la mínima porción real de átomos existentes en un compuesto se denomina.
- b.- Indica el número total de átomos de cada elemento que forma una molécula se denomina:
- c.- Muestra el número real de átomos de cada elemento que constituye un determinado compuesto:
- d.- Indica el enlace y la ubicación de cada átomo del compuesto
- e.- 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.

Obtén la formula empírica si hay sodio 32,4%, azufre 22,6% y Oxígeno 45,1%

1.- Indica la formula empírica correcta:



Obtener la formula empírica y molecular con 37,8 % de Carbono, 6,3% de Hidrogeno y 55,8% de Cloro con masa de 127 gramos.

1.- Indica la formula empírica correcta:



2.- Indica la formula molecular correcta:



Un hidrocarburo de masa molar igual a 30 Gr/mol contiene 80% de carbono y 20% de hidrogeno.

Indicar la formula empírica



Indicar la formula molecular.

