



Nombre de alumnos: Andrea Ochoa Alvarado

Nombre del profesor: Venegas Castro María De Los Ángeles

Nombre del trabajo: Formulas

Materia: Química

Grado: 2

Grupo: A

Fórmula química. Es una representación simbólica de la molécula o unidad estructural de una sustancia en la que se indica la cantidad o proporción de átomos que intervienen en el compuesto.

¿Qué tipo de fórmulas químicas existen? son: Fórmula semidesarrollada, Fórmula desarrollada, Fórmula estructural, Fórmula de Lewis, Fórmula general y entre otras.

¿Qué características distinguen a cada una de ellas?

Fórmula semidesarrollada: es un tipo de fórmula que expresa los átomos que integran el compuesto, expresando los enlaces químicos (líneas) y su tipo (simples, dobles, triples) entre cada molécula del compuesto. Esto es útil para identificar los grupos radicales que lo conforman.

Fórmula desarrollada: La fórmula desarrollada es el paso siguiente en complejidad de la semidesarrollada, indicando el enlace y la ubicación de cada átomo del compuesto dentro de sus respectivas moléculas, en un plano cartesiano, representando la totalidad de la estructura del compuesto.

Fórmula estructural: Para representar las moléculas ya no solo en su estructura y organización, sino además en su forma espacial, hace falta una fórmula todavía más compleja, que emplean perspectivas bi o tridimensionales.

Fórmula de Lewis: se trata de una representación similar a la fórmula desarrollada de un compuesto, pero indicando los respectivos electrones compartidos en cada enlace químico entre átomos, de acuerdo a la valencia de los elementos involucrados. Estos electrones se representan mediante puntos enlazados con una raya donde hay un enlace. Son fórmulas de uso técnico y muy específico.

Fórmula general: Se trata de una fórmula genérica, que expresa la estructura básica fundamental de algún tipo de compuesto químico, empleando variables para expresar la cantidad de átomos de cada tipo.

¿Para qué sirven las fórmulas químicas? Se usan para poder expresar la composición molecular, y compuestos no solo de elementos sino también de la proporción en la que se encuentran y combinando los átomos, mediante símbolos químicos.

¿Cómo se clasifica una reacción química? Las reacciones químicas se clasifican por la energía que requieren o liberan, o bien por el proceso a que se someten los reactivos. Si una reacción química libera energía, se llama reacción exotérmica. ... Dos tipos de reacciones consideradas muy importantes son las de síntesis y las de descomposición.

