

REFERENCIAS BIBLIOGRAFICAS



ALUMNA: Diana Citlali Cruz Rios

MAESTRO: Venegas Castro Ma. De
Los Ángeles

ASIGNATURA: Química

2º semestre, bachillerato en
enfermería.

FORMULAS QUIMICAS

Algunas fórmulas químicas son:

Formula molecular: La fórmula molecular expresa el número real de átomos que forman una molécula, este tipo de fórmula está conformada por símbolos y subíndices numéricos, los símbolos corresponden al elemento y los subíndices son la cantidad de átomos de cada elemento, la fórmula molecular se utiliza para la representación de compuestos inorgánicos y ecuaciones químicas.

Formula estructural: La fórmula estructural de un compuesto químico es una representación gráfica de la estructura molecular que muestra como se ordenan o distribuyen espacialmente los átomos, esta se divide en dos:

Formula semidesarrollada: Muestra todos los átomos que forman una molécula covalente y los enlaces entre átomos de carbono en compuestos orgánicos, solo se muestran los enlaces fundamentales. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}$

Desarrolladas: se representan todos los enlaces. $\text{H H} \mid \mid \text{H-C-C-Br} \mid \mid \text{H H}$

Otros tipos de fórmulas químicas son:

Fórmula Condensada: Presenta la cantidad total de átomos que participan en el compuesto, sin dejar ver los enlaces existentes.

Formula general: En química la fórmula general es la fórmula química utilizada para una serie de compuestos químicos que forman una familia química, por compartir una estructura en común y propiedades similares.

Bueno las fórmulas nos ayudan a que sepamos qué tipo de moléculas se están formando así también nos permitirá hacer reacciones químicas, de esta forma podemos entender qué tipo de cambio experimentan en la materia.

Bueno una reacción química es un proceso que se lleva a cabo por una o más sustancias que se combinan y se transforman para formar nuevas y diferentes sustancias. Para que se realice dicha transformación, se requiere de una o más

sustancias iniciales llamadas reactivos y la formación de otra u otras llamadas productos. Por ejemplo, cuando un pedazo de carbón se quema, las sustancias iniciales, son el carbono y el oxígeno del aire, y entre las sustancias finales o productos, encontramos al dióxido de carbono. Para que se produzca la reacción química, se requiere que los reactivos se encuentren en condiciones que favorezcan dicha reacción; si el carbón está húmedo o hay poco oxígeno, la reacción no se efectuará.