

REFERENCIA

BIBLIOGRAFICAS →

- Materia: Química I I
- Carrera: Enfermería
- Semestre/cuatri: 2d0
- Nombre del alumno: Limberg David
Velasco Domínguez
- Nombre del profesor: Venegas Castro
María De Los Ángeles
- Grupo: A;23

- 1- ¿Qué tipos de fórmulas químicas existen? Son las formulas molecular, formula semi desarrollada, formula desarrollada, formula estructural, formula Lewis, formula general.

Formula molecular: el tipo básico de fórmula, expresar el tipo de átomos presentes en un compuesto covalente y la cantidad de cada uno, en una secuencia lineal del símbolos y números (como subíndices).

Formula semidesarrollada: es similar a la molecular, es un tipo de fórmula que expresa los átomos que integran el compuesto, expresando los enlaces químicos (línea) y su tipo (simples, dobles, triples) entre cada molécula de compuesto.

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

Formula estructural: para representar las moléculas ya no solo en su estructura y organización, sino además en su forma espacial, hace falta una formula todavía más compleja, que emplean perspectiva vi o tridimensionales.

Formula Lewis: también llamada diagrama de Lewis o estructuras de Lewis, se trata de una representación similar a la formula desarrollada en un compuesto, pero indicando los respectivos electrones compartidos en cada enlace químico entre átomos, de acuerdo a la valencia de los elementos involucrados.

Formula general: se trata de una formula genérica, que expresa la estructura básica fundamental de algún tipo de compuesto químico, empleando variables para expresar la cantidad de átomos de cada tipo. Por ejemplo, la formula general de los alcoholes se puede expresar del siguiente modo: $C_nH_{(2n-1)}OH$.

- Una reacción química es un proceso por medio del cual una o más sustancias 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 o reactivos y la formación de otra u otras llamadas productos. por ejemplo, cuando un pedazo de carbón se quema, las sustancias iniciales o reactivos, 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 carbono está húmedo o hay poco oxígeno, la reacción no se efectuará.