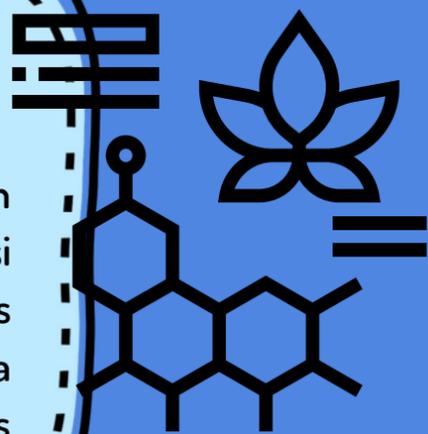


ENLACES QUIMICOS

Y TABLA PERIODICA

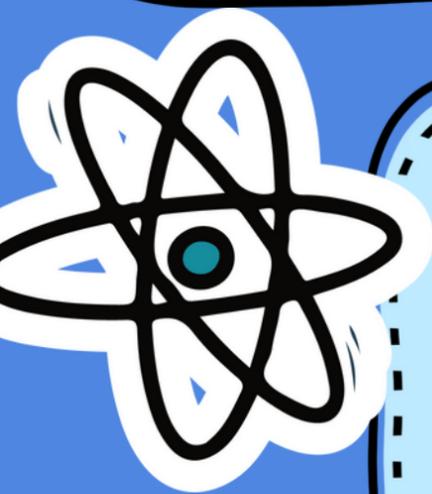
como se forman los compuestos quimicos

Los compuestos químicos se forman por la combinación química de dos o más elementos diferentes unidos entre si en proporción fija, se pueden separar mediante métodos químicos en sustancias (elementos o compuestos). con una estructura química más sencilla. Tienen propiedades diferentes a la de los elementos que los componen



como se unen los compuestos entre si

Para formar compuestos debemos entender que los elementos pueden unirse a través de los electrones de valencia, hecho que se representa un enlace. Los enlaces químicos se forman mediante interacciones entre los electrones de valencia de los átomos que participan y dependiendo del tipo que los une serán las propiedades que los formen



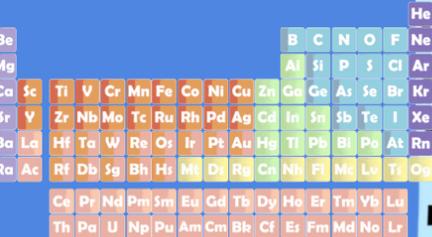
Lenguaje de compuestos quimicos

Lenguaje químico Los químicos utilizan un lenguaje estándar para representar los cambios que ocurren en una reacción de modo que haya un mejor entendimiento de lo que sucede en las transformaciones de algunas sustancias. Por ejemplo, la ecuación de disolución del hidróxido de sodio (NaOH)



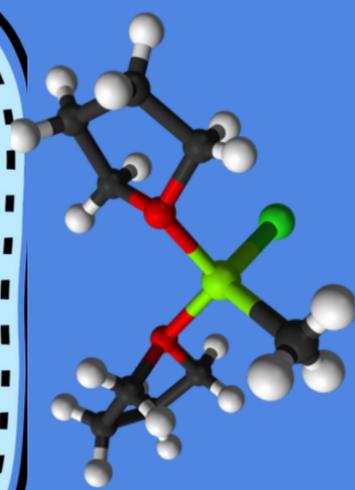
tabla periodica

La tabla periódica de los elementos es un registro de todos los elementos químicos conocidos por la humanidad. Los elementos están acomodados en la tabla según su número atómico (número de protones), su configuración electrónica y sus propiedades químicas. Actualmente la tabla contiene 118 elementos



Modelo del enlace químicos

Un modelo de enlace explica cómo se unen los átomos químicamente para formar compuestos, indica que pueden hacerlo a través de compartir o transferir electrones de un átomo a otro



Relación de enlaces y propiedades de la materia

Las propiedades de la materia provienen de la forma como los átomos de los elementos se unen para formar las sustancias y de cómo estos agregados de átomos interactúan entre sí