



ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIODICA

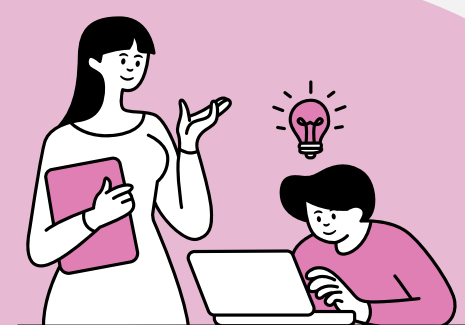
3.1. COMO SE FORMAN LOS COMPUESTOS QUÍMICOS

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



3.2 COMO SE UNEN LOS COMPUESTOS ENTRE SÍ.

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



3.3 LEGUAJE DE COMPUESTOS QUÍMICOS.

Actualmente la tabla cuenta con 118 elementos, de los cuáles son 92 en estado natural y el resto hecho sintéticamente por el hombre. Los símbolos de los elementos químicos se escriben con una o dos letras como máximo. La primera se escribe con mayúscula y la siguiente en minúscula



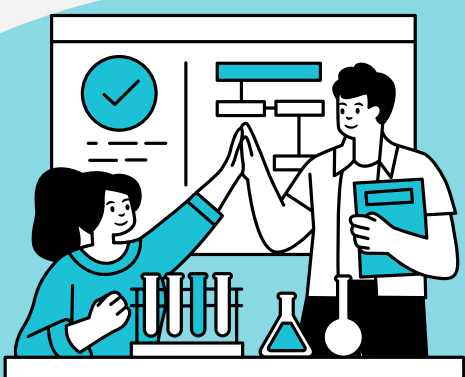
3.4 FORMACIÓN DE LOS COMPUESTOS Y MEZCLAS.

"Un compuesto químico es una sustancia formada por moléculas todas iguales, que solo se pueden separar en otras más simples por reacciones químicas".
UNIVERSIDAD DEL SURESTE 63 Las propiedades físicas de un compuesto dependen principalmente del tipo de enlaces que mantienen unidos a los átomos de una molécula. Estos enlaces pueden ser: enlace covalente, enlace iónico o metálico.



3.5 MODELO DEL ENLACE QUÍMICOS

Un enlace iónico se forma cuando los electrones se transfieren completamente de un átomo a otro. Durante este proceso, un átomo pierde electrones y otro los gana, formándose iones. Este fenómeno se presenta entre átomos con diferencias de electronegatividad muy alta (superior o igual a 1.7), el átomo más electronegativo atrae con mayor intensidad los electrones logrando "arrancar" el electrón del elemento menos electronegativo.



3.6 RELACIÓN DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

Los compuestos iónicos tienen como propiedad más representativa su capacidad para conducir la corriente eléctrica cuando se encuentran en solución. En estado sólido no son conductores de la electricidad, ya que los iones solamente vibran en sus posiciones de equilibrio. Las sustancias iónicas son solubles en agua y en otros disolventes polares.



Elaborado por: Mariana Altuzar

Fuentes de información:

- <https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/BRH/306ad4d17320a026332e0f244ccbdd18-LC-BRH1o2%20QUIMICA.pdf>