

Mi Universidad

Nombre del Alumno: Elisema Jacqueline Cruz Cruz

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas
Castro

Nombre de la Licenciatura: Técnico en enfermería
general

Introducción

Se trata de enlaces químicos, de enlaces fuertes y duraderos, que unen a un átomo con otro átomo o grupo de átomos y en donde existen tres tipos generales de enlace covalente, el iónico y el metálico...

Enlaces químicos y tabla periódica

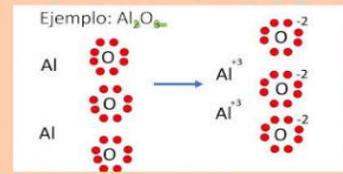
Como se forman los compuestos químicos

Los compuestos químicos se forman por la combinación química de dos o más elementos diferentes unidos entre sí en proporción fija, se puede separar mediante métodos químicos en sustancias (elementos o compuestos).



Como se unen los compuestos entre sí

Los elementos pueden unirse a través de los electrónicos 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.



Lenguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

La tabla periódica es el producto de una evolución en la que contribuyeron hombres y mujeres de ciencia. En 1790 Lavoisier recopiló una lista de 23 elementos y en 1929 Johann W. Döbereiner organizó los elementos químicos en grupos de tres.

	1	2	GRUPO O FAMILIA						13	14	15	16	17	18				
	IA	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X	XI	XII	III	IV	V	VI	VII	VIII
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		

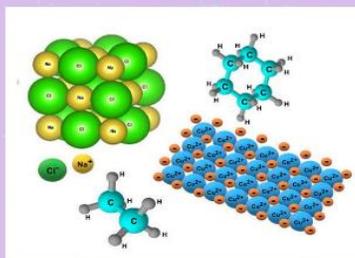
Formación de los compuestos y mezclas

"Un compuesto químico es una sustancia formada por moléculas todas iguales, que solo se pueden separar en otras más simples por reacciones químicas".



Modelo del enlace químico

Un enlace iónico se forma cuando se transfiere uno o más electrones de valencia de un átomo a otro (del menos electronegativo al más electronegativo), creando así iones positivos y negativos.



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 y los enlaces covalentes se forman cuando los átomos que se combinan comparten uno o más pares de electrones, de tal manera que ambos átomos completan su octeto adquiriendo la configuración de un gas noble.



Bibliografía

[file:///C:/Users/1bsha/Downloads/Antolog%C3%ADa%20de%20Quimica%20I%20\(1\).pdf](file:///C:/Users/1bsha/Downloads/Antolog%C3%ADa%20de%20Quimica%20I%20(1).pdf)

<https://www.estudiaraprender.com/2011/12/08/relacion-entre-las-propiedades-de-la-sustancia-con-el-modelo-de-enlace/>

<https://www.areaciencias.com/quimica/compuestos-quimicos/>