



Mi Universidad

Francisco Emiliano Cristiani Reyes

Enlaces Químicos y Tabla Periódica

Tercer parcial

Química I

María de Los Ángeles Venegas Castro

Enfermería

Ier parcial

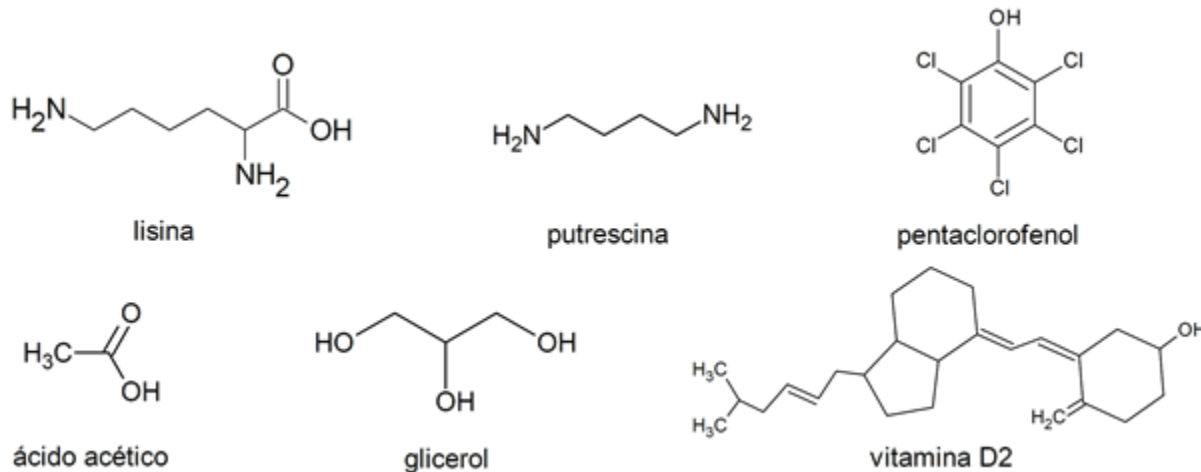
súper

nota

Comitán de Domínguez, 17/11/22

¿Cómo se forman los compuestos químicos?

Los compuestos químicos son sustancias que están formadas por mínimo dos sustancias que han reaccionado entre sí para dar otra sustancia diferente a la inicial, esto quiere decir que al juntar dos elementos hacen reacción y dan lugar a una nueva sustancia. Dependiendo de la cantidad de átomos o de moléculas que tengamos de diferentes elementos, es el compuesto químico que se formara



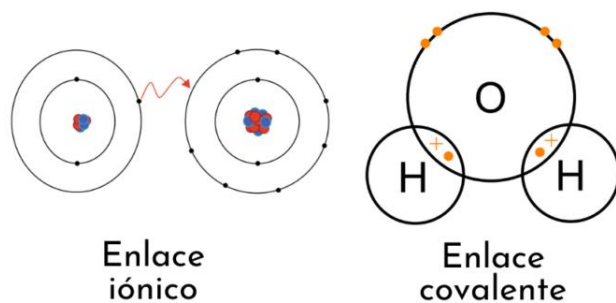
¿Cómo se unen los compuestos entre sí?

Los compuestos están unidos por diferentes tipos de enlaces y fuerzas, las diferencias de los tipos de enlaces de los compuestos dependen del tipo de elemento que está en el compuesto.

Existen dos tipos de enlaces, el enlace covalente y el enlace iónico.

Covalente: ocurre cuando los átomos no metálicos comparten electrones.

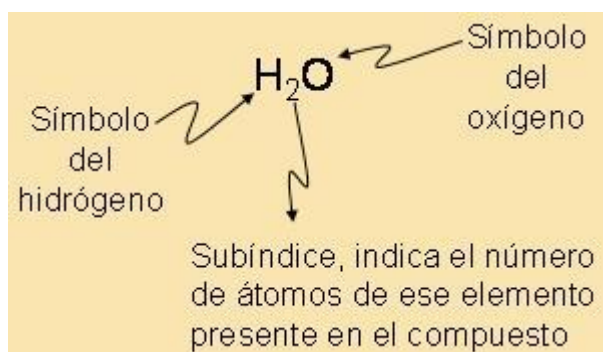
Iónicos: ocurre cuando existe una unión de átomos metálicos y no metálicos, transfiriendo una carga de electrones entre ellos



Lenguaje de compuestos químicos

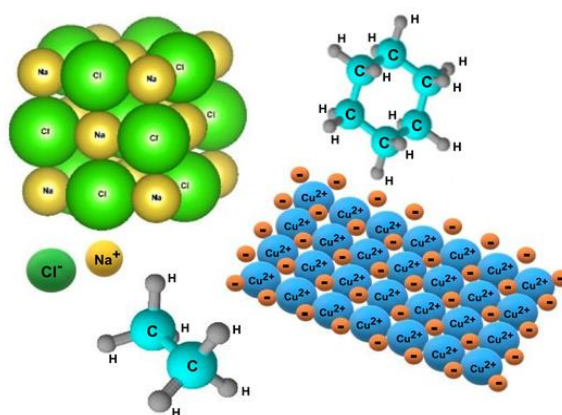
El lenguaje químico, se utiliza el lenguaje simbólico, esta formado por un amplio vocabulario específicos y por variados de tipos de formulas y convenciones para representar sustancias, reacciones y mecanismos.

Los compuestos estan representados por una formula quimica, por ejemplo, el agua (H₂O) esta constituidos por dos atomos de hidrogenos y uno de oxigeno



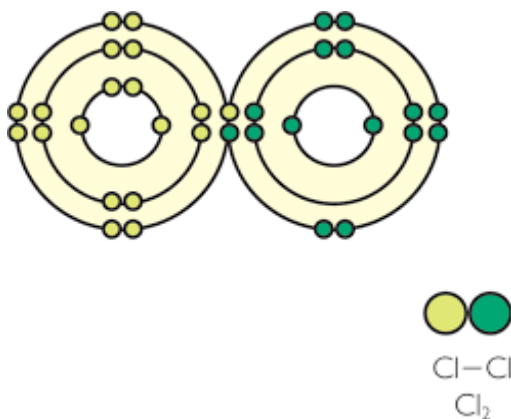
Modelo de enlaces químicos

Un modelo de enlace explica como se unen los atomos quimicamente para formar compuestos, indican que pueden hacerlo atraves de compartir o transferir electrones de un atomo a otro, estas ya sean de forma covalentes o ionicas



Relación de enlaces y propiedades de la materia

Las propiedades de la materia provienen de la forma de los átomos del elemento se unen para formar sustancias y de cómo estos agregados de átomos interactúan entre sí, esto quiere decir que, el tipo de enlace influye fuertemente en las propiedades de los compuestos químicos formados



Bibliografía;

<https://www.ferrovial.com/es/stem/enlaces-quimicos/>

https://www.scielo.org.mx/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S0187-893X2014000100003#:~:text=El%20lenguaje%20qu%C3%ADmico%2C%20como%20parte,representar%20sustancias%2C%20reacciones%20y%20mecanismos.

<https://el.portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica/unidad1/reaccionesQuimicas/lenguajequimico>

UNAM <https://el.portalacademico.cch.unam.mx>