



Mi Universidad

Super Nota

sophia Litamaru González Nañez

Enlaces químicos en la tabla periódica

Parcial 3

Química

María De Los Ángeles Venegas Castro

Administración en recursos humanos

1er cuatrimestre

INTRODUCCIÓN

Un enlace químico es la unión de dos o más átomos iguales o diferentes.

Al perder, ganar o compartir electrones se forman iones o moléculas con enlaces que son pares de electrones compartidos, es así como se unen los átomos; Es por eso que los electrones de valencia son muy importantes, pues gracias a estos, los átomos se logran enlazar.

Existen diferentes tipos de enlaces, ya que estos dependen de la manera en la que estén clasificados los elementos.

Metal + No metal = Enlace iónico.

No metal + No metal = Enlace covalente.

Metal + Metal = Enlace metálico.



ENLACES QUIMICOS Y TABLA PERIODICA

01



¿Cómo se forman 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.

¿Cómo se unen los compuestos entre sí?
Se unen a través de los electrones de valencia, formando un enlace. Dependiendo de su tipo, se forman las propiedades de este.



03



Lenguaje de compuestos químicos (tabla periódica)
El lenguaje de la tabla periodica se basa en los símbolos de los elementos, estos de una a dos letras; La tabla brinda información acerca del elemento (grupo, período, masa atómica, entre otros.)

Formación de compuestos y mezclas
Un compuesto químico es una sustancia formada por moléculas todas iguales. Una mezcla es la asociación de dos o más sustancias que no puede ser representada por una fórmula química.



05



Modelo del enlace químico
Enlace iónico (carga positiva y negativa), es decir, transferencia de electrones.
Enlace covalente, mismas cargas (se comparten).
Enlace metálico, se da en elementos metálicos y los electrones se atraen.

Relación de enlaces y propiedades de la materia
Los compuestos iónicos tienen como propiedad más representativa su capacidad para conducir la corriente eléctrica.
Los compuestos covalentes dan origen a moléculas. Los átomos de estas moléculas son enlaces fuertes, pero la fuerza entre las moléculas es débil



BIBLIOGRAFÍA

Universidad del sureste. 2023. Antología de Química I. PDF.

[306ad4d17320a026332e0f244ccbdd18-LC-BRH102 QUIMICA.pdf](https://plataformaeducativauds.com.mx/306ad4d17320a026332e0f244ccbdd18-LC-BRH102_QUIMICA.pdf)
(plataformaeducativauds.com.mx)

Enlace de Canva.

https://www.canva.com/design/DAFzJAD20z8/bm3mltTbC0EROynyKB4-5g/edit?utm_content=DAFzJAD20z8&utm_campaign=designshare&utm_medium=link2&utm_source=sharebutton