



**Mi Universidad**

**super nota**

*Nombre del Alumno : Leo Geovani García García*

*Nombre del tema : Enlaces Químicos y Tabla Periódica*

*Parcial 3*

*Nombre de la Materia : Química I*

*Nombre del profesor : María De Los Ángeles Venegas Castro*

*Nombre de la Licenciatura : Técnico En enfermería general*

*Semestre I*

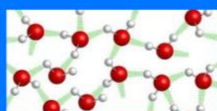
## INTRODUCCIÓN

Nos adentramos en la comprensión fundamental de cómo los elementos químicos interactúan entre sí y cómo se organizan en la Tabla Periódica. Los enlaces químicos son las fuerzas que mantienen unidos a los átomos para formar compuestos, y esta unión está intrínsecamente ligada a la disposición de los elementos en la Tabla Periódica. Explorar estos conceptos es esencial para entender la naturaleza y el comportamiento de la materia a nivel molecular, lo que a su vez proporciona una base sólida para comprender las propiedades de los compuestos químicos y su impacto en diversos fenómenos naturales y aplicaciones prácticas.

# ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

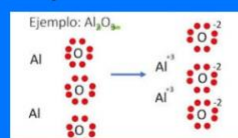
## Como se forman los compuestos químicos

Los compuestos químicos se forman por la combinación química de dos o más elementos diferentes unidos entre sí en proporción fija,



## 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.



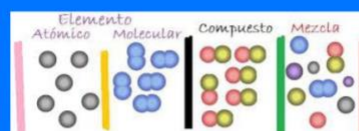
## Leguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

La tabla periódica, tal como la conocemos hoy, es el producto de una evolución en la que contribuyeron hombres y mujeres de ciencia, que por medio de sus investigaciones lograron integrar y organizar los elementos químicos.



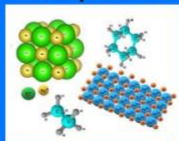
## Formación de los compuestos y mezclas.

Una mezcla es la asociación de dos o más sustancias, no puede ser representada por una fórmula química ya que cada una de ellas conserva sus propiedades químicas



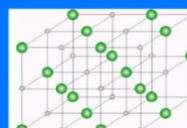
## Modelo del enlace químicos

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. Los enlaces covalentes se forman cuando los átomos que se combinan comparten uno o más pares de electrones,



Universidad del Sureste .2023 Antología de Química I.pdf  
<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/71267ead60a8bc3b33509cd66d134ea7.pdf>