



**Nombre de alumno: Luis Daniel
Ortega López**

**Nombre del profesor: Aldrin de Jesus
Maldonado**

Nombre del trabajo:

Materia: Infografía

Grado: 1º Semestre

Grupo: Técnico en Recursos Humanos

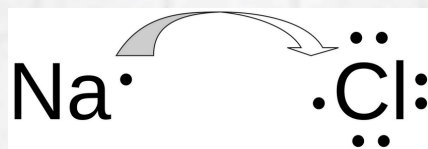
ENLACES

QUÍMICOS

01

¿QUÉ ES UN ENLACE QUÍMICO Y POR QUÉ ES IMPORTANTE?

Los enlaces químicos son las fuerzas de atracción que mantienen unidos a los átomos y moléculas, permitiéndoles formar compuestos estables con propiedades específicas. Son fundamentales para la vida porque construyen las estructuras moleculares que la componen, como las proteínas, el ADN y el agua.

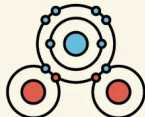


02

TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS:

Tipos de enlaces químicos

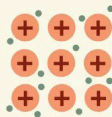
Covalente



Iónico



Metálico



IONICO: El enlace iónico o electrovalente consiste en la atracción electrostática entre partículas con cargas eléctricas de signos contrarios llamados iones.
COVALENTE: ocurre entre átomos no metálicos y de cargas electromagnéticas semejantes (por lo general altas), que se unen y comparten algunos pares de electrones de su capa de valencia.
METALICO: se da únicamente entre átomos metálicos de un mismo elemento, que por lo general constituyen estructuras sólidas, sumamente compactas. Es un enlace fuerte, que une los núcleos atómicos entre sí, rodeados de sus electrones, como en una nube.

CARACTERÍSTICAS PRINCIPALES DE CADA TIPO

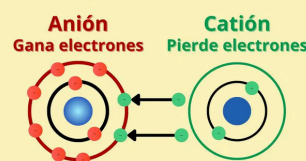
03

IONES

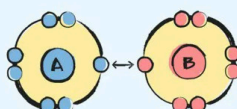
Tipos (Cationes y Aniones):

- Cationes: Iones con carga positiva, formados por la pérdida de electrones, generalmente por metales.
- Aniones: Iones con carga negativa, formados por la ganancia de electrones, generalmente por no metales.
- Formación: Se forman mediante un proceso llamado ionización, que implica la transferencia completa de electrones entre átomos para alcanzar una configuración electrónica más estable (completar su capa de valencia, como la regla del octeto).

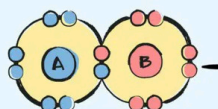
Tipos de iones



Enlace covalente



Los átomos precisan 1 átomo más para ser estables



Cada átomo comparte un electrón

04

COVALENTE

Compartición de electrones: Los átomos comparten pares de electrones para alcanzar una configuración electrónica estable, similar a la de los gases nobles.

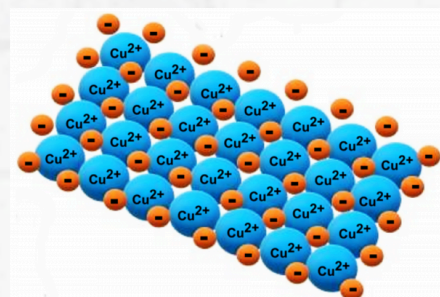
Electronegatividad: Se da entre átomos con una diferencia de electronegatividad baja (generalmente menor que 1,7).

Polaridad: Puede ser polar (electrones compartidos de forma desigual, creando un dipolo eléctrico) o apolar (electrones compartidos de forma equitativa, como en el caso de dos átomos del mismo elemento).

05

METÁLICO

A los enlaces metálicos se deben muchas de las propiedades típicas de los metales, como su solidez, su dureza, e incluso su maleabilidad y ductilidad



04

IMPORTANCIA DE LOS ENLACES EN LA VIDA COTIDIANA

Los enlaces químicos son fundamentales en la vida cotidiana porque mantienen unidas las moléculas, determinan las propiedades de las sustancias y permiten la existencia de todo lo que nos rodea, desde el agua hasta los metales y los seres vivos. Son esenciales para la creación de materiales tecnológicos, medicamentos, alimentos y para los procesos biológicos dentro de nuestro propio cuerpo.

BIBLIOGRAFÍA

Ondarse Álvarez, Dianelys (3 de septiembre de 2025). Enlaces químicos. Enciclopedia Concepto. Recuperado el 21 de noviembre de 2025 de <https://concepto.de/enlace-quimico/>.