



**Nombre de alumno: Elmer Antonio
Calvo Vázquez**

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

Nombre del trabajo: Infografia

Materia: Química

Grado: 1º Semestre

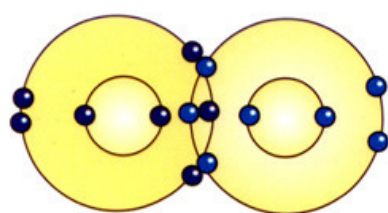
Grupo: Técnico en Recursos Humanos

ENLACES QUÍMICOS

1.

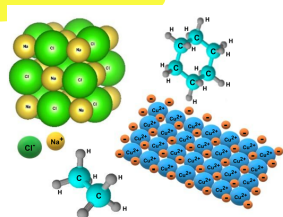
¿Qué es un enlace químico y por qué es importante?

Se entiende por enlace químico a la combinación de átomos para formar compuestos químicos y darle estabilidad al producto resultante.



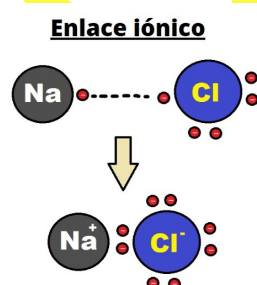
Tipos de enlaces químicos:

2.



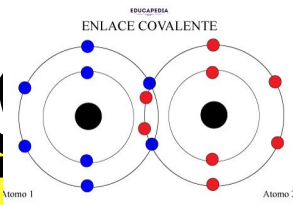
IONICO

ocurre cuando existe una unión de átomos metálicos y no metálicos, transfiriéndose una carga de electrones entre ellos.



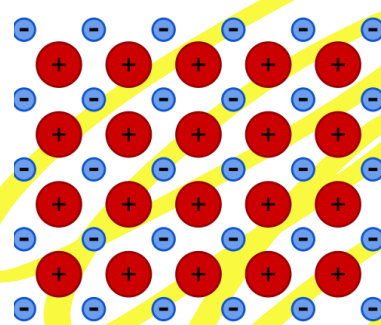
COVALENTE

ocurre cuando los átomos no metálicos comparten electrones. En este tipo de enlace, los electrones se mueven entre los átomos dando origen a los enlaces covalentes polares (cuando comparten electrones de forma no equitativa) y apolares (cuando se distribuye equitativamente la cantidad de electrones).



METALICO

son aquellos que se forman entre átomos de metales, cuyos núcleos atómicos se reúnen y están rodeados por sus electrones como una nube. Es un tipo de enlace fuerte que se distribuye a manera de red. Todos los elementos metálicos puros están conformados por enlaces metálicos.



Características principales

3.

Los enlaces covalentes pueden existir en estado gaseoso, sólido y líquido. Algunos enlaces covalentes son solubles en agua, otros en solventes orgánicos. Son conductores de electricidad los enlaces covalentes ácidos en presencia de una solución acuosa (el resto de los enlaces covalentes no son buenos conductores de electricidad), y los enlaces iónicos cuando se disuelven en agua o cuando se funden. Los enlaces iónicos tienen altos puntos de fusión y ebullición. Los enlaces metálicos son buenos conductores de calor y electricidad, se presentan en estado sólido y son altamente maleables.

Importancia de los enlaces en la vida cotidiana

4.

Los enlaces químicos son fundamentales en la vida cotidiana porque crean todas las sustancias y materiales que nos rodean, desde el agua que bebemos hasta los alimentos, medicamentos, ropa y materiales de construcción.

