



QUIMICA I

*BACHILLERATO TÉCNICO EN ADMINISTRACIÓN DE
RECURSOS HUMANOS*

PRIMER CUATRIMESTRE

PROYECTO DE

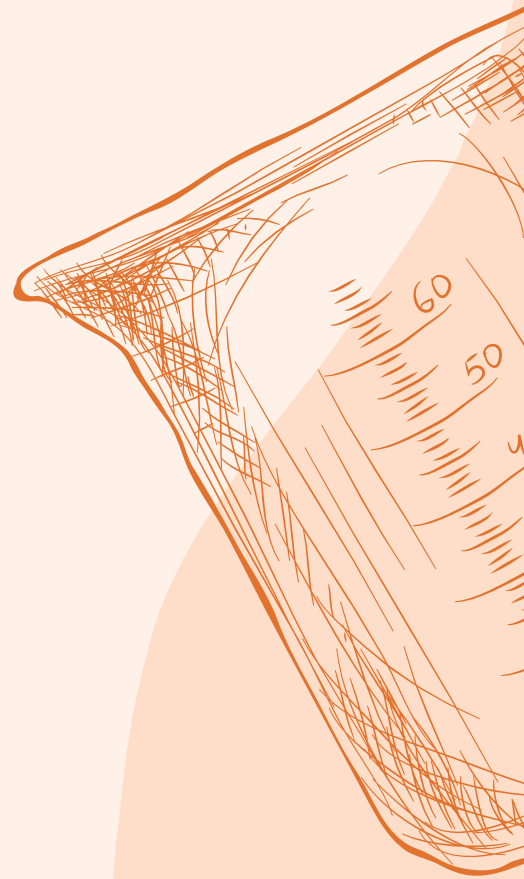
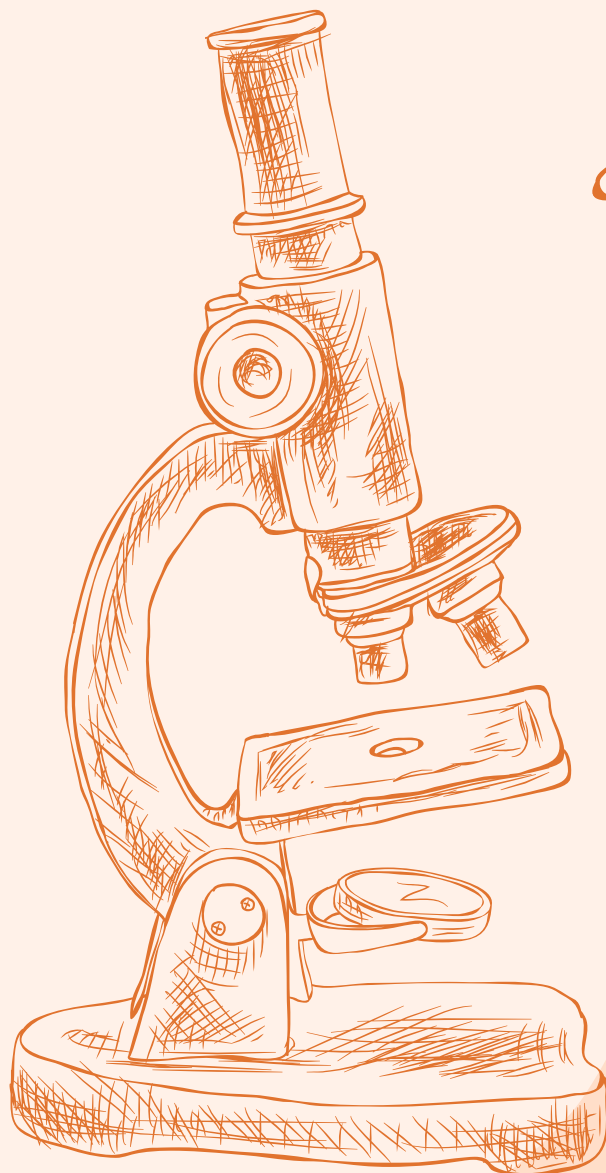
QUIMICA

PRIMER SEMESTRE DE BACHILLERATO

RECURSOS HUMANOS

Lerin Yael Chirino Pérez

Profe : Aldrin de Jesús
Maldonado Velasco



Enlaces químicos

Que son los enlaces químicos?

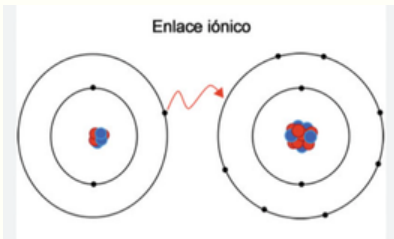
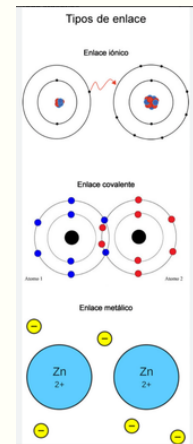
Se entiende por enlace químico a la combinación de átomos para formar compuestos químicos y darle estabilidad al producto resultante

Por qué son importantes ?

Los enlaces químicos mantienen unidas a las moléculas y crean conexiones temporales que son esenciales para la vida.

Que tipos de enlaces hay

Tipos de enlaces químicos: características y propiedades. Los principales tipos de enlaces químicos entre átomos son tres: enlaces iónicos, covalentes y metálicos. Se trata de enlaces fuertes y duraderos, que unen a un átomo con otro átomo o grupo de átomos.



Enlace iónico

El enlace iónico es un tipo fundamental de enlace químico que se produce principalmente entre metales y no metales. En este proceso, los átomos transfieren electrones

características

Tienen altos puntos de fusión y ebullición. En estado sólido no son conductores, pero fundidos o en disolución acuosa sí lo son. Son duros (incompresibles), pero frágiles (se rompen con facilidad) y poco flexibles

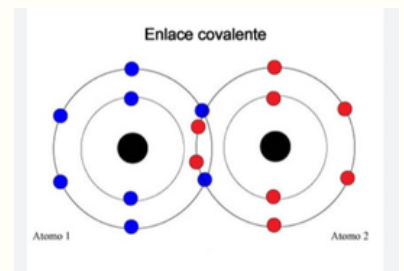
1

Enlace covalente

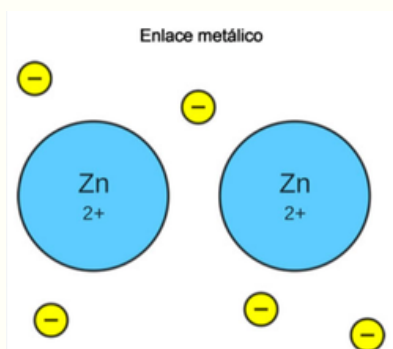
Covalente: ocurre cuando los átomos no metálicos comparten electrones. En este tipo de enlace, los electrones se mueven entre los átomos dando origen a los enlaces covalentes polares

características

covalentes polares (cuando comparten electrones de forma no equitativa) y apolares (cuando se distribuye equitativamente la cantidad de electrones).



2



Enlace metálico

Los enlaces metálicos son el resultado de la atracción electrostática entre cationes metálicos y electrones deslocalizados. La naturaleza del enlace metálico explica muchas de las propiedades físicas de los metales, como son la conductividad y la maleabilidad.

características

En una muestra de metal, los electrones de valencia se desprenden de los átomos y pueden moverse libremente por el metal

3

Enlaces químicos

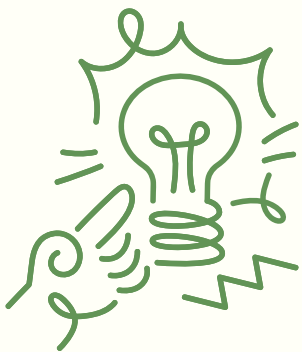
1

Importancia

los enlaces iónicos son clave para la estructura de las moléculas orgánicas basadas en el carbono, como nuestro ADN y proteínas.

ejemplos

Algunos ejemplos comunes de enlaces iónicos en la vida diaria incluyen la sal de mesa y el bicarbonato de sodio.



Importancia

La formación de enlaces covalentes conduce a la creación de moléculas estables, que son esenciales para la estructura y función de compuestos químicos en la naturaleza.

ejemplos

Un ejemplo de enlace covalente simple es el enlace entre átomos de una molécula de agua.

2

Importancia

Los enlaces metálicos son importantes para las propiedades de los metales.

ejemplos

Algunos ejemplos de enlaces metálicos incluyen magnesio, sodio y aluminio.

3

