



**Nombre de alumno: Joselito
magdeiel meza galindo**

Nombre del profesor:

Nombre del trabajo: súper nota

Materia: bioquímica

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: primero

Grupo: B

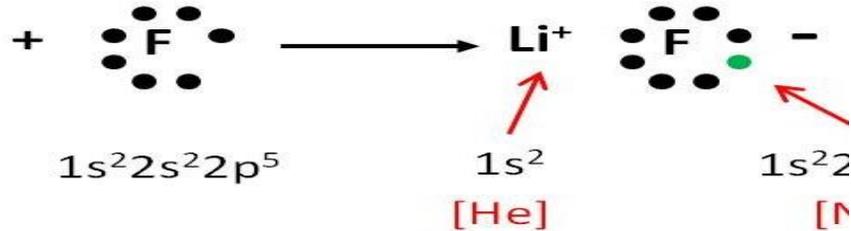
Comitán de Domínguez Chiapas a 29 de Enero de 2020.

Enlaces químicos en las biomoléculas

Los enlaces químicos ocurren tras la disminución de la energía de los átomos enlazados y así puedan estar en condiciones energéticas más favorables a comparación de cuando estaban solos o libres.

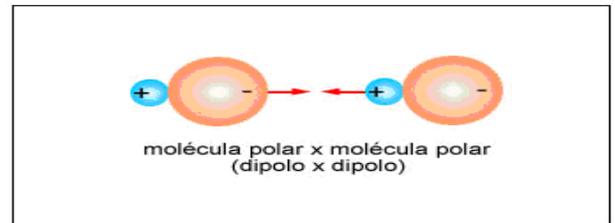
También existen tipos de enlaces de átomos y enlaces moleculares los cuales los siguientes:

- Enlaces fuertes
- Enlaces covalentes
- Covalentes polares y no polares
- Enlaces iónicos
- Enlaces metálicos



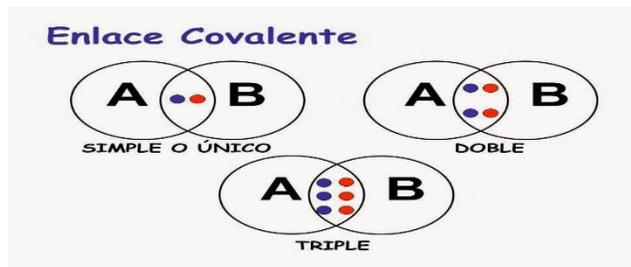
También se encuentran enlaces débiles como lo son:

- Enlaces de dipolos permanentes
- Enlaces dipolares variables o transitorios



Enlace covalente

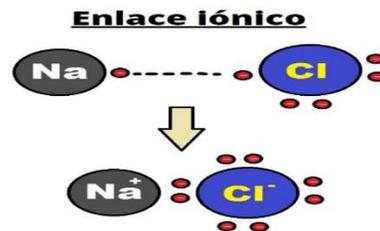
Este enlace es cuando se establece cuando se combinan elementos con electronegatividades alta y parecida. Estos enlaces se producen porque sus átomos comparten electrones de su capa de valencia y su número de enlaces que puede tener para un átomo particular está determinado por el número de valencia



Enlaces iónico

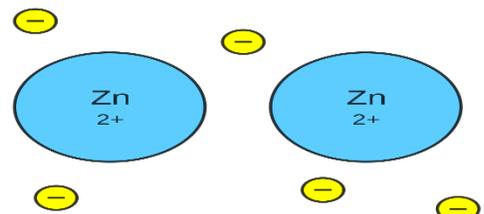
Este es el producto o ración de transferir

Electrones desde un Átomo a otro



Enlace metálico

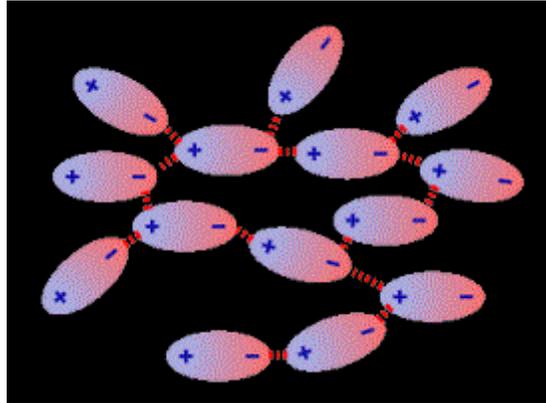
Distribución compartida de electrones no es direccional. La fuerza intermoleculares se aquella que mantiene unida o junta a la moléculas y esta se trata de fuerzas electrónicas. La presencia de esta fuerza explica las propiedades de los sólidos y los líquidos



Fuerza de van der Waals

Son fuerzas intermoleculares que determinan las propiedades físicas de las sustancias las cuales son:

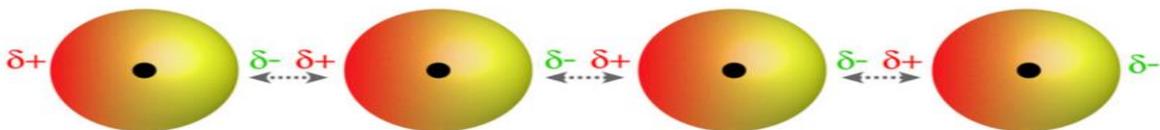
- Fuerza dipolo-dipolo esta es una fuerza de atracción entre moléculas polares estas se atraen cuando un extremo positivo esta cerca de un extremo negativa de otra



Fuerza de dispersión de London

Esta se da por la unión de dos moléculas apolares y esta le ocurre a una distorsión de sus nubes electrónicas y que estas generen una reacción llamada dipolo transitorio debido al movimiento de los electrones lo que da origen a la intensidad de la fuerza

Fuerzas de Dispersión de London



Fuerza dipolo-dipolo inducido

Esta es la fuerza de reacción que tiene una molécula cuando un ion o dipolo se acerca a ella y haciendo que la molécula se distorsione de su nube electrónica y esta da origen a un dipolo temporal inducido

