



**Nombre de alumno: Arely Anahi
Landa Bueno**

**Nombre del profesor: Maria De Los
Angeles Venegas**

Nombre del trabajo: Super Nota

Materia: BIOQUIMICA

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 1

Grupo: A

ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMOLECULAS

El enlace químico entre átomos ocurre debido a la disminución neta de la energía potencial de los átomos en el estado enlazado.

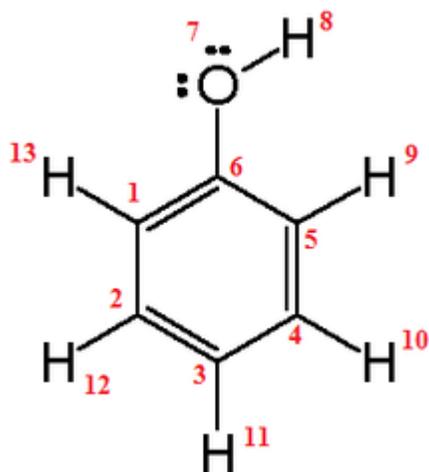
Enlaces químicos entre los átomos pueden

.PRIMARIOS: (enlaces fuertes): $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$

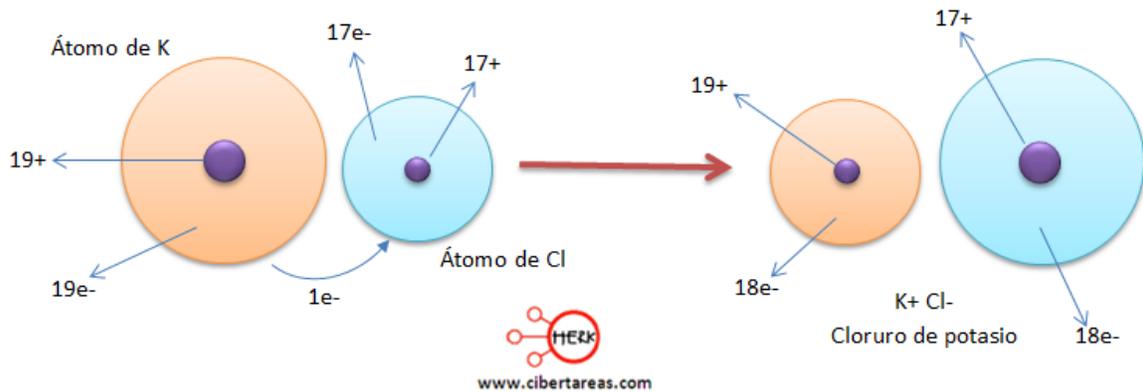
Enlaces covalentes, Covalentes polar y no polar, Enlaces Iónicos, Enlaces metálico.

SECUNDARIOS (enlaces débiles): enlaces de dipolo permanente, enlaces dipolares variable o transitorios.

ENLACE COVALENTE



ENLACE IONICO



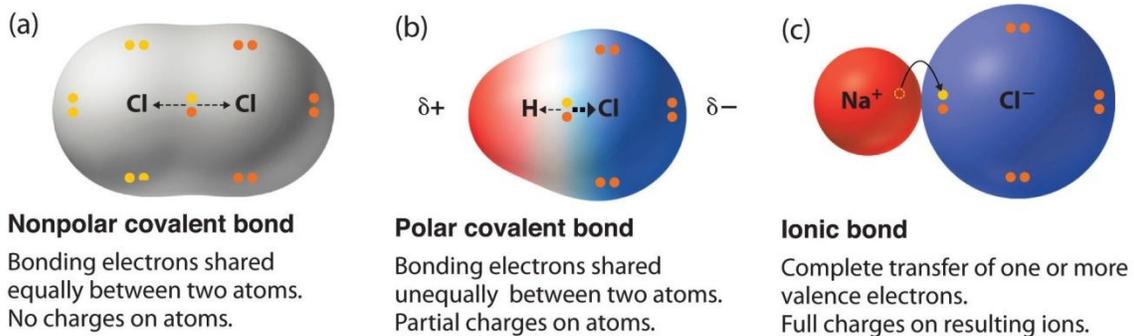
Al transferirse un electrón del átomo de potasio al de cloro, los dos se convierten en iones.

METALICO

- . Distribución comparativa de electrones
- . No es direccional

Puente de hidrogeno

Los puentes de hidrogeno, son un tipo de fuerza dipolo- dipolo.



$\delta+$ = Parte deficiente de electrones en el agua es el hidrógeno.

$\delta-$ = Parte rica en electrones en el agua es el oxígeno.

Las características de este enlace son las siguientes

- Es localizado, de ahí que se lo denomine enlace

AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS

Sistemas amortiguadores del organismo

Los líquidos corporales son disoluciones amortiguadores o tampón que pueden resistir los cambios de PH.

Su base conjugada en contracción semejantes: $HA \leftrightarrow H^+ + A^-$

Donde A^- es la base conjugada que se combina con los hidrogenos (H^+) para formar el acido, HA.

Sistema amortiguador del bicarbonato

Consiste en una solución acuosa con dos componentes: uno acido débil (el acido carbónico o H_2CO_3) y una sal bicarbonato, ejemplo ($NaHCO_3$). El H_2CO_3 , se forma en el organismo durante la reacción