



**Nombre de alumno: Williams Jose  
Luis Cruz Cruz**

**Nombre del profesor: MARIA DE LOS  
ANGELES VENEGAS CASTRO**

**Nombre del trabajo: Súper nota**

**Materia: Bioquímica**

**Grado: 1**

**Grupo: A**

Comitán de Domínguez Chiapas a 21 de septiembre de 2020

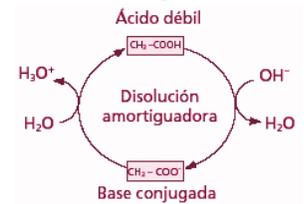
Los enlaces químicos se dividen en  
 Primarios (enlaces fuertes)  
 Secundarios (enlaces débiles)



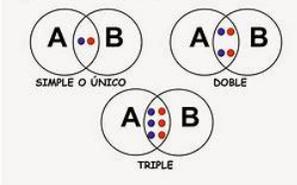
### Puente de hidrógeno

Los puentes de hidrógeno, son un tipo de fuerza dipolo-dipolo, sin embargo, en esta interacción interactúa una molécula que presenta hidrógeno en su estructura, con otra que presenta un átomo con una elevada electronegatividad, como oxígeno, flúor o nitrógeno (O, F, N).

### Amortiguadores en los sistemas biológicos

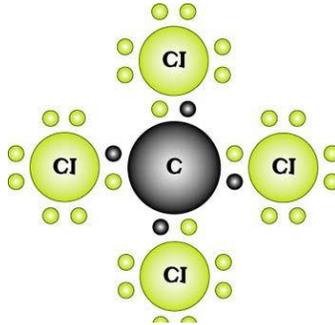


### Enlace Covalente

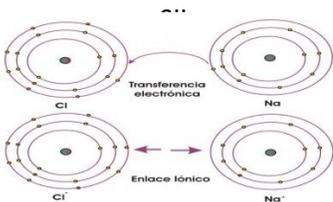


El enlace se produce porque los átomos comparten electrones de su capa de valencia

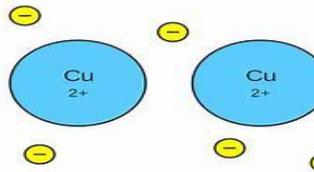
### Enlaces químicos en las biomoléculas



Los líquidos corporales son disoluciones amortiguadoras o tampón que pueden resistir los cambios de pH.



Enlace iónico Es la consecuencia de la transferencia de electrones desde un átomo a otro.



Un **enlace metálico** es un enlace químico que mantiene unidos los átomos

$\text{HA} \leftrightarrow \text{H}^+ + \text{A}^-$  Donde A- es la base conjugada que se combina con los hidrogeniones ( $\text{H}^+$ ) para formar el ácido, HA.

## Referencias

BIOQUIMICA Licenciatura en Medicina Veterinaria Primer Cuatrimestre