



**NOMBRE DEL ALUMNO: JHENNIFER PEREZ GARCIA**

**NOMBRE DEL PROFESOR: MARIA DE LOS ANGELES  
VENEGAS**

**NOMBRE DEL TRABAJO: SUPER NOTA**

**MATERIA: BIOQUIMICA**

**GRADO: PRIMER CUATRIMESTRE**

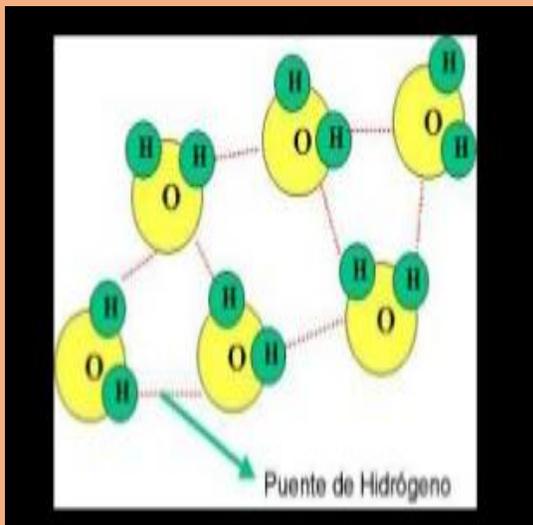
## ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMOLECULAS

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

LOS ENLACES QUIMICOS ENTRE LOS ATOMOS PUEDEN SER.

PRIMARIOS (Enlaces fuertes).

- Enlaces covalentes.
- Covalente polar y no polar.
- Enlaces iónicos.
- Enlace metálico.



SECUNDARIOS (Enlaces débiles).

- Enlace de dipolo permanente.
- Enlaces dipolares variables o transitorios.

## AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS

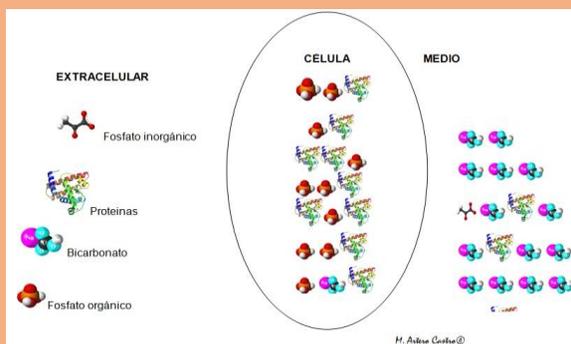
### Sistemas amortiguadores del organismo

Los líquidos corporales son disoluciones amortiguadoras o tampón que pueden resistir los cambios de pH. Ello se debe a la presencia de sistemas amortiguadores que están constituidos por un ácido débil y su base conjugada en concentraciones semejantes.

**PUEDEN SER DE ACCIÓN EXTRACELULAR O DE INTRACELULAR.**

Los sistemas amortiguadores extracelulares más importantes son:

- Sistema amortiguador del bicarbonato.
- Sistema amortiguador del fosfato.



Los sistemas amortiguadores intracelulares más importantes son:

- El sistema amortiguador de las proteínas.
- Sistema amortiguador del fosfato.
- Sistema amortiguador del bicarbonato.

