



NOMBRE DEL ALUMNO: JHENNIFER PEREZ GARCIA

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

NOMBRE DEL TRABAJO: SUPER NOTA

MATERIA: BIOQUIMICA

GRADO: PRIMER CUATRIMESTRE

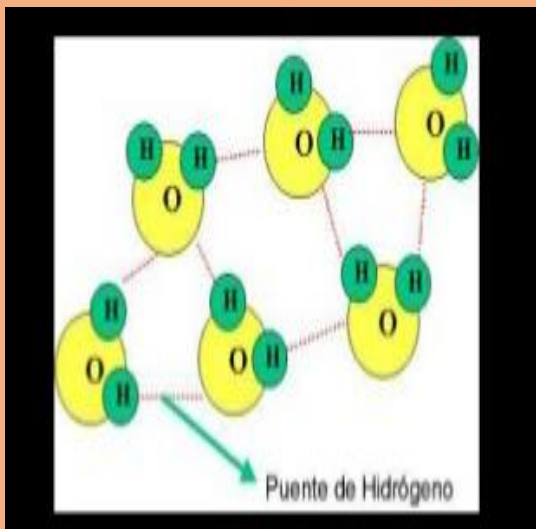
ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMOLECULAS

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

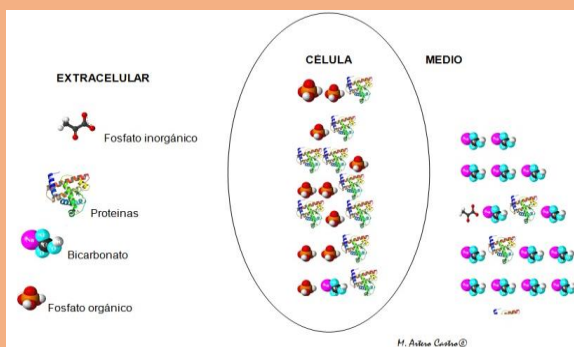
Sistemas amortiguadores del organismo

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.

