

Nombre de alumno: Karla Paulina López Santis

Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro

Nombre del trabajo: super nota

Materia: Bioquímica 1

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: Licenciatura en Enfermería

Grupo: B

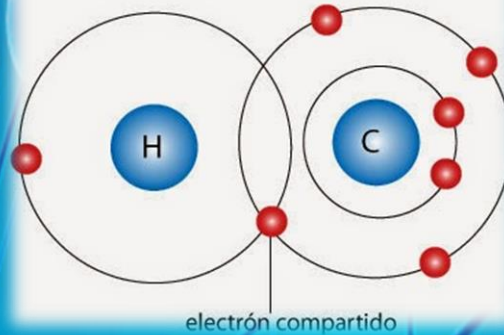
Bioquímica

Enlaces químicos en las biomoléculas

Los enlaces químicos entre los átomos pueden ser:

- Primarios (enlaces fuertes)
- Enlaces Covalentes
 - Covalente polar y no polar
- Enlaces Iónicos
- Enlace Metálico

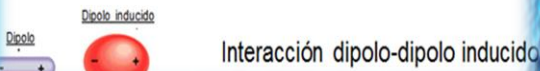
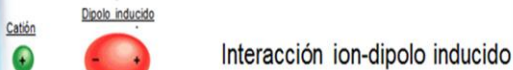
Enlace covalente de carbono e hidrógeno



Secundarios (enlaces débiles)

- Enlaces de dipolo permanente
- Enlaces dipolares variables o transitorios

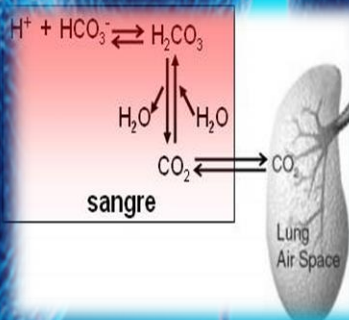
MOLECULA APOLAR



Amortiguadores en los sistemas biológicos

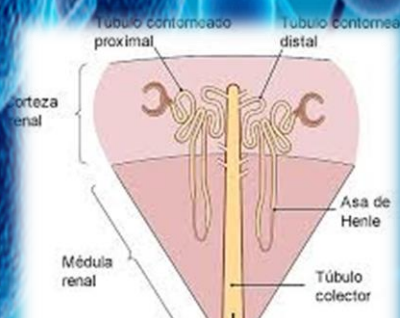
Sistema amortiguador del bicarbonato

Bicarbonato de sodio (NaHCO_3). El H_2CO_3 se forma en el organismo mediante la reacción: $\text{CO}_2 + \text{H}_2 \leftrightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$



Sistema amortiguador de fosfato

Los elementos principales de este sistema son H_2PO_4 y HPO_4^- . Cuando se añade a una mezcla de estas sustancias un ácido fuerte, se produce lo siguiente: $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{HPO}_4 \leftrightarrow \text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{NaCl}$



Sistema amortiguador de las proteínas

Las proteínas son uno de los amortiguadores más importantes del organismo. Constituyen el amortiguador más abundante en el LIC y en el plasma.

