



Nombre de alumno: Espinoza Morales Fernanda Judith.

Nombre del profesor: Venegas María de los Ángeles.

Nombre del trabajo: Súper nota.

Materia: Bioquímica I.

Grado: 1

Grupo: B.

Comitán de Domínguez Chiapas a 29 de Enero de 2020.

Los enlaces químicos en las biomoléculas y amortiguadores en los sistemas biológicos.

¿Qué es un enlace químico?

Es la fusión de átomos y moléculas para formar compuestos químicos más grandes y complejos dotados de estabilidad.

Tipos de enlaces atómicos y enlaces moleculares.

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

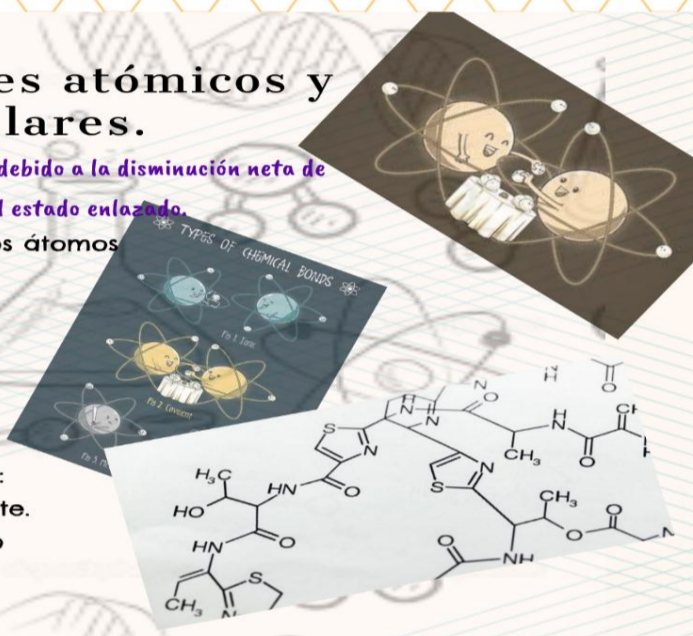
Los enlaces químicos entre los átomos pueden ser.

Primarios (enlaces fuertes):

- Enlaces Covalentes.
• Covalente polar y no polar.
- Enlaces iónicos.
- Enlace Metálico.

Secundarios (enlaces débiles):

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



Amortiguadores en los sistemas biológicos.

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

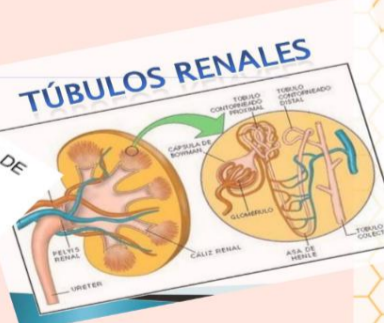
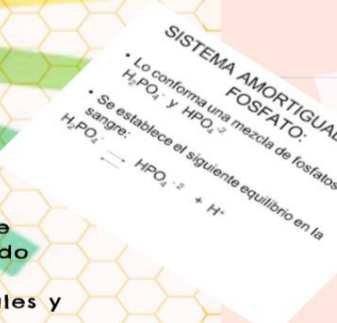
➤ Sistema amortiguador de bicarbonato.

Consiste en una solución acuosa con dos componentes: un ácido débil (el ácido carbónico o H_2CO_3) y una sal bicarbonato.



➤ Sistema amortiguador de fosfato.

El sistema amortiguador de fosfato interviene sobre todo en el amortiguamiento del líquido de los túbulos renales y de los LIC.



PHASE 4

➤ Sistema amortiguador de las proteínas.

Gracias a sus elevadas concentraciones, sobre todo en el interior de las células, las proteínas son uno de los amortiguadores más importantes del organismo.

