



Nombre de alumno: Ciclali Vera Osorio

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES VANEGA

Nombre del trabajo: súper nota

Materia: Bioquímica

Grado: 1

Grupo: "A"

¿Qué son las Biomoléculas?

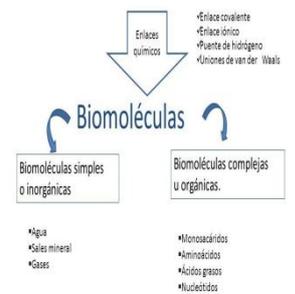


Los **enlaces** intermoleculares se encargan de unir átomos de una misma molécula.

ES una molécula es un conjunto de átomos que se mantienen unidos a través de fuerzas **químicas**, las cuales conocemos como **enlaces**. Pueden ser átomos del mismo elemento o diferentes.

Enlaces químicos en las biomoléculas

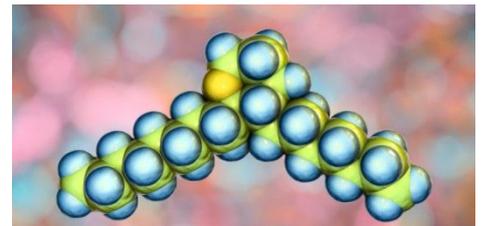
UNIÓN DE DOS O MAS BIOELEMENTOS

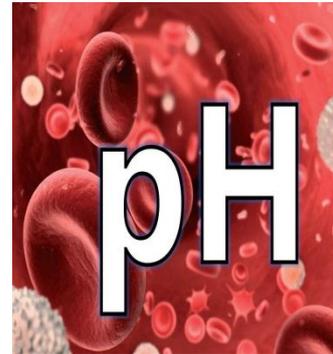
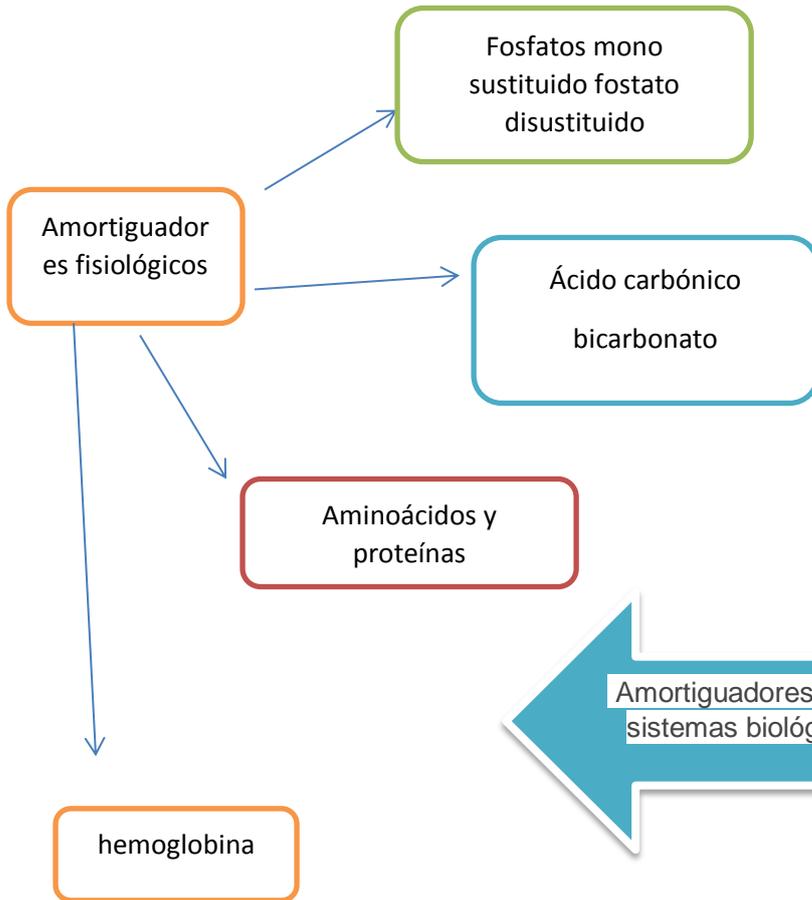


TIPOS:

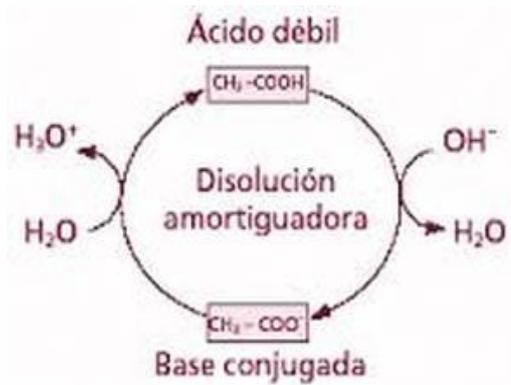
INTRAMOLECULARES: UNEN LOS ÁTOMOS PARA FORMAR LA BIOMOLÉCULA. PUEDEN SER COVALENTES O IÓNICOS.

INTERMOLECULARES: LAS MOLÉCULAS INTERACCIONAN FORMANDO ASOCIACIONES SUPRAMOLECULARES QUE PUEDEN LLEGAR A SER BASTANTE





Las soluciones amortiguadoras son aquellas soluciones cuya concentración de hidrogeniones varía muy poco al añadirles ácidos o bases fuertes.



Sistema de amortiguación del pH

El tercer frente en la amortiguación de los cambios del pH en el medio interno viene representado por la función renal, estos son:

```

graph LR
    A[Amortiguadores Fisiológicos] --> B[Orgánicos]
    A --> C[Inorgánicos]
    B --> D[Aminoácidos]
    B --> E[Hemoglobina]
    C --> F[Fosfato]
    C --> G[Carbónico-Bicarbonato]
  
```