

SUPERNOTAS

Nombre del alumno: Leonardo Daniel Morales Jonapa

Nombre del profesor: Maria de los angeles Venegas
Castro

Materia: Biología

Fecha: 25 /09/20

Lic. En Médico Veterinario Zootecnista

Primer Cuatrimestre

ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMOLECULAS

¿COMO OCURRE?



Esto ocurre debido a una disminución neta de la energía potencial de los átomos.



1.3.- ENLACES EN BIOMOLÉCULAS

ENLACE COVALENTE

Water		104.5°		
Methane		109.5°		
	Chemical structure		Ball-and-stick model	Space-filling model

CLASIFICACION



Primarios y secundarios



PRIMARIOS



Enlaces covalentes, covalente polar y no polar, enlaces iónicos y enlace metálico.



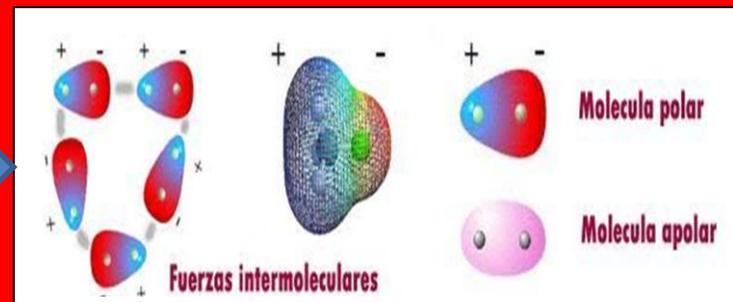
ENLACE PRIMARIO

Tipos de enlace

Iónico	Covalente	Metálico	
Sólidos iónicos Cuarzo Sal común	Sustancias moleculares Agua Gas nitrógeno	Sólidos de red covalente Cuarzo Diamante	Sólidos metálicos Cobre Iridio

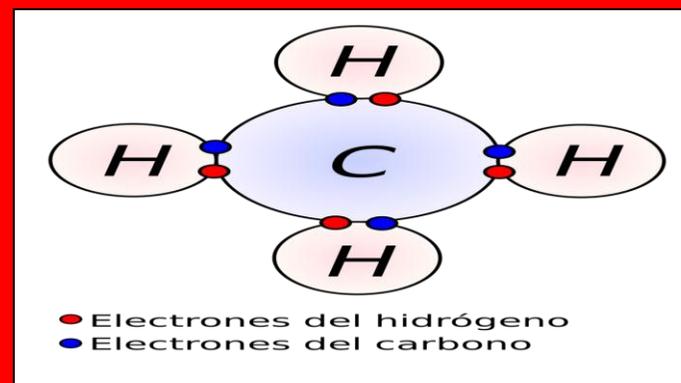
SECUNDARIOS

Enlaces de dipolo permanente y Enlaces dipolares variables o transitorios.



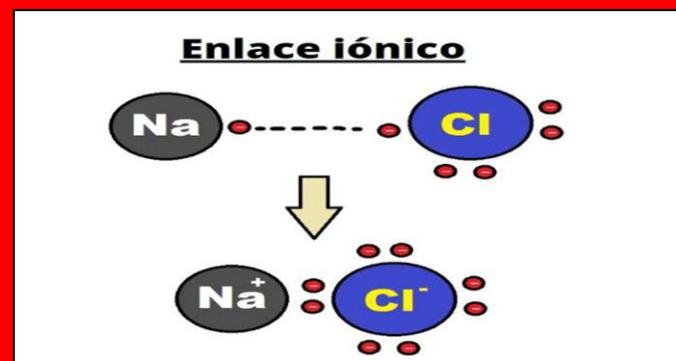
ENLACE COVALENTE

El enlace se produce porque los átomos comparten electrones de su capa de valencia.



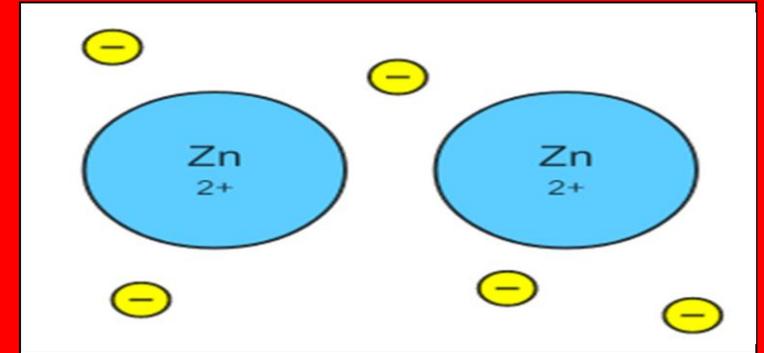
ENLACE IONICO

Este enlace no es direccional y es la consecuencia de la transferencia de electrones desde un átomo a otro.



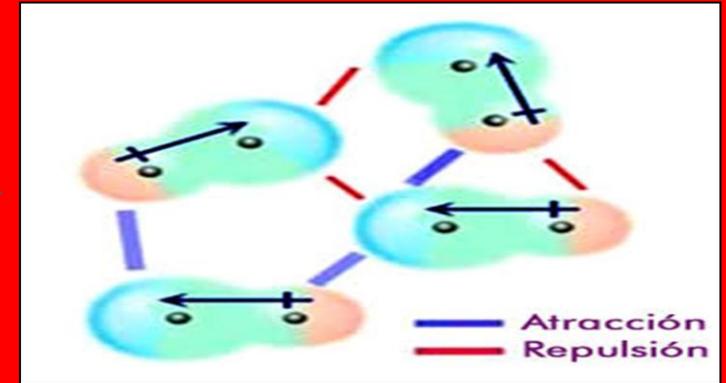
ENLACE METALICO

Es el encargado de distribuir los electrones, este no es direccional.



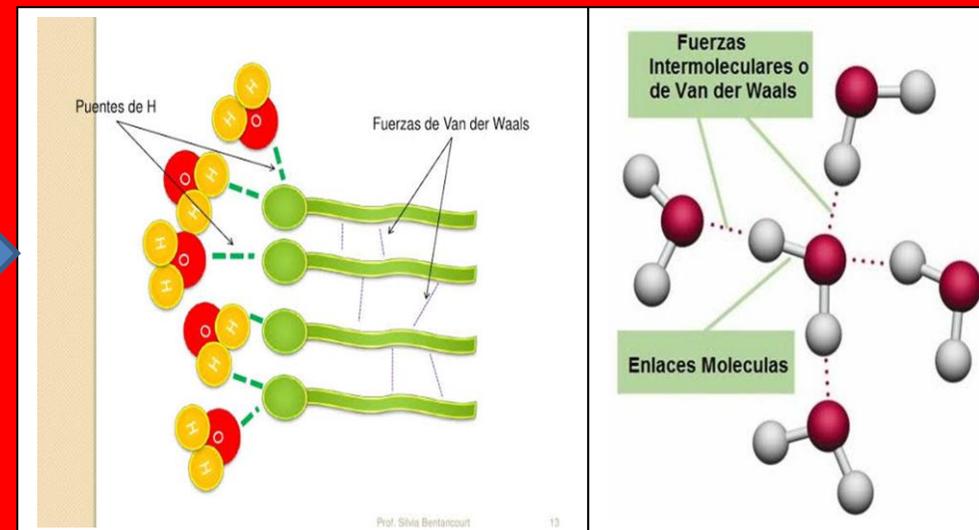
UNIONES INTERMOLECULARES

Son aquellas interacciones que mantienen unidas las moléculas.



TIPOS DE FUERZAS

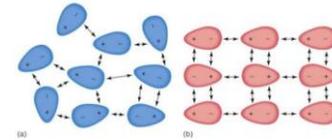
Hay varios tipos de fuerzas como la de Van der Waals y los puentes de hidrógeno.



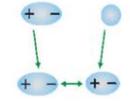
FUERZA DE VAN DE WAALS

Son fuerzas intermoleculares que determinan las propiedades físicas de las sustancias.

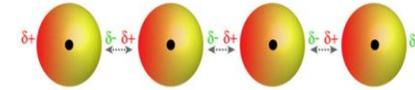
Fuerzas dipolo-dipolo



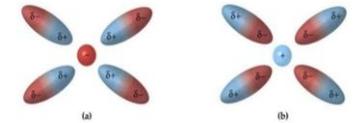
DIPOLO - DIPOLO INDUCIDO.



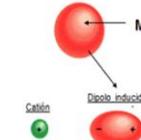
Fuerzas de Dispersión de London



Fuerzas ion-dipolo



MOLECULA APOLAR



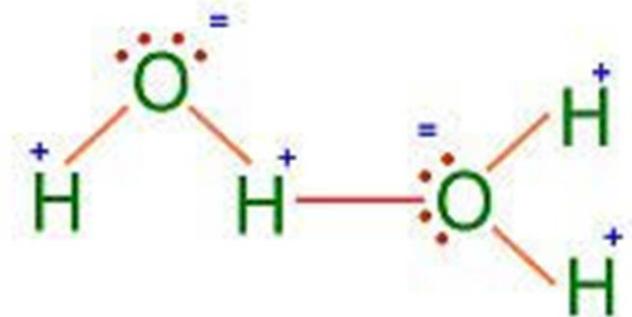
Interacción ion-dipolo inducido



Interacción dipolo-dipolo inducido

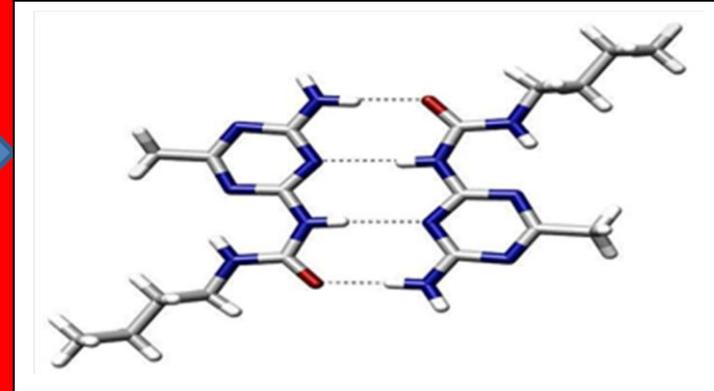
PUENTES DE HIDROGENO

Son un tipo de fuerza dipolo-dipolo en esta interacción interactúa una molécula que presenta hidrógeno en su estructura.



CARACTERISTICAS DE PUENTE DE HIDROGENO

Su energía es superior a la de las fuerzas de Van der Waals, Produce altos puntos de ebullición y de fusión y en él siempre interviene el hidrógeno unido a un átomo electronegativo.



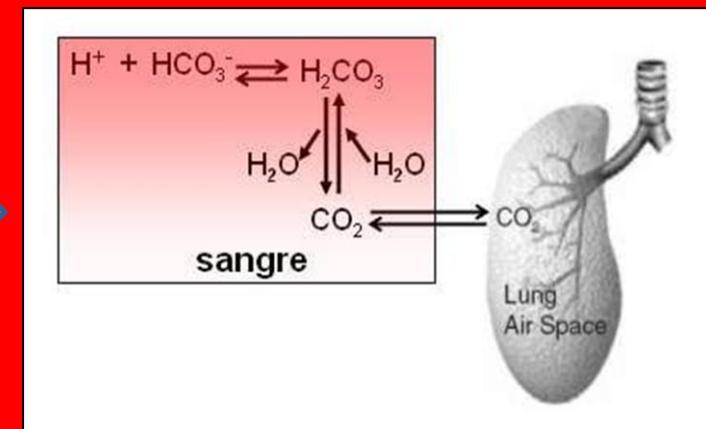
AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS

son disoluciones que pueden resistir los cambios de pH.



SISTEMA AMORTIGUADOR DEL BICARBONATO

Consiste en una solución acuosa con dos componentes, un ácido débil y un sal bicarbonato.



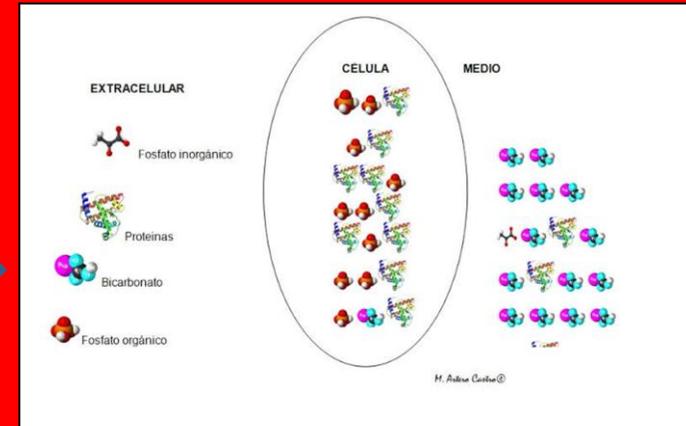
ACCESO A REDES

Especifica si el ordenador está conectado a una red, ya sea por WiFi o por banda ancha.



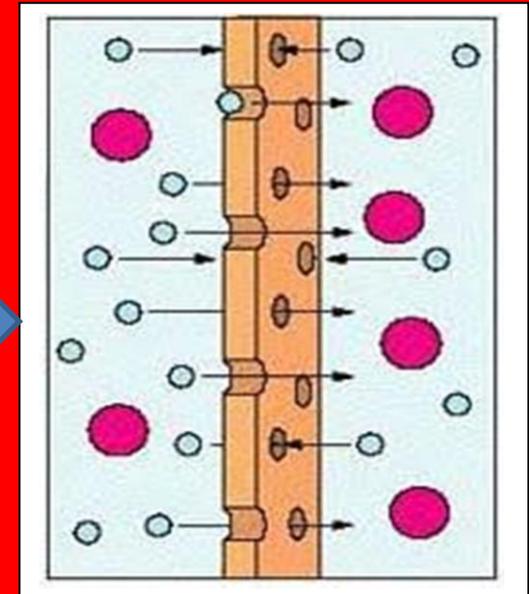
SISTEMA AMORTIGUADOR DEL FOSFATO

Interviene sobre todo en el amortiguamiento del líquido de los túbulos renales y líquido intracelular.



SISTEMA AMORTIGUADOR DE LAS PROTEINAS

Son uno de los amortiguadores más importantes del organismo y constituyen el amortiguador más abundante en el LIC y en el plasma.



CONCLUSION: pues mi conclusión es de que gracias a esta tarea pude aprender todo sobre las células y de cómo se hace una supernota, pues nose si estoy bien pero al menos hice el intento.

BIBLIOGRAFIA: de los temas que nos dio en la plataforma que están en la antología y de las imágenes es [www. Pinterest.com](http://www.Pinterest.com)