



**Nombre de alumno: Shareni
Guadalupe Becerra Gutiérrez**

Nombre del profesor:

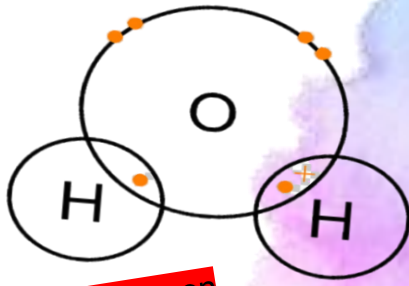
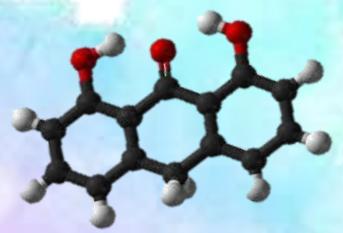
**Nombre del trabajo: Enlaces
químicos y amortiguadores**

Materia: Bioquímica

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 1°

Grupo: LEN10EMC0120-A



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

Los puentes de hidrógeno, son un tipo de fuerza dipolo-dipolo

El enlace iónico es la consecuencia de la transferencia de electrones desde un átomo a otro.

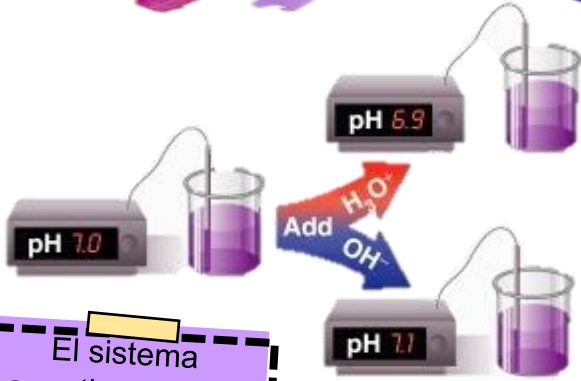
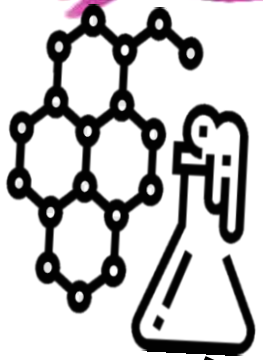
El enlace covalente se establece cuando se combinan elementos con electronegatividades altas y parecidas.



Los átomos en estado enlazado están en condiciones energéticas más estables que cuando están libres.

ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMOLECULAS.

AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS.



Como las proteínas se componen de aminoácidos, contienen al menos un grupo carboxilo y al menos un grupo amino

Los sistemas amortiguadores pueden ser de acción extracelular o de acción intracelular

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

Sistema amortiguador del bicarbonato

Solución acuosa

Acido débil

Sal bicarbonato

Las proteínas pueden amortiguar tanto los ácidos como las bases.

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

