



**Nombre de alumno:** Mirna Abigail  
López Santis

**Nombre del profesor:** María de los  
Ángeles Venegas Castro

**Nombre del trabajo:** Supernota:

**Materia:** Bioquímica 1

**Grado:** 1°

PASIÓN POR EDUCAR

**Grupo:** "A"

# ENLACE QUIMICO Y AMORTIGUADORES

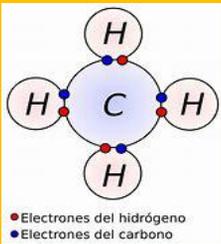
## ¿QUÉ ES?

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

Se llama amortiguadores a las sustancias que pueden convertir los ácidos y las bases fuertes, en débiles.

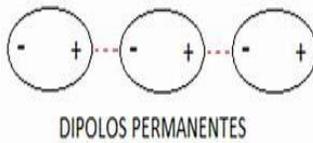
## PUEDEN SER:

° PRIMARIOS  
-COVALENTE POLAR Y NO  
POLAR



-IONICOS. ENLACE METALICO

° SECUNDARIOS  
-DIPOLO PERMANENTE



-DIPOLARES VARIABLES O  
TRANSITORIOS

-DE ACCIÓN INTRACELULAR

Los más importantes de esta acción son el sistema amortiguador de las proteínas, el del fosfato y el del bicarbonato.

-DE ACCIÓN EXTRACELULAR

Los más importantes son el sistema amortiguador del bicarbonato y el sistema amortiguador del fosfato.

Sistema amortiguador de bicarbonato: solución acuosa solo consiste en un ácido débil y una sal de bicarbonato.