



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

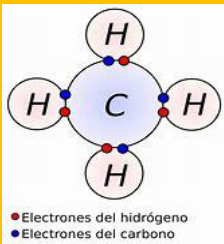
¿QUÉ ES?

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.

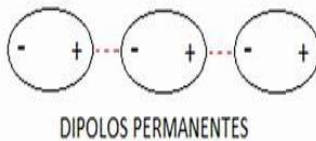
PUEDEN SER:

° 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.