



**Nombre de alumno: DULCE ALEJANDRA
MARTINEZ AGUILAR**

**Nombre del profesor: MARIA DE LOS
ANGELES VENEGAS CASTRO**

Nombre del trabajo: ACTIVIDAD 3

Materia: BIOQUIMICA

Grado: 1°-

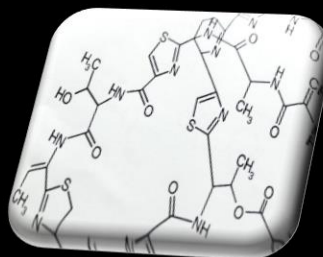
PASIÓN POR EDUCAR

Grupo: - - -

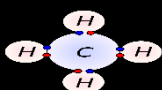
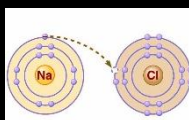
ENLACES QUÍMICOS

¿QUE ES?

La fusión de átomos y moléculas para formar compuestos químicos más grandes y complejos dotados de estabilidad.



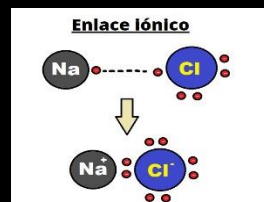
TIPOS DE ENLACES:



- Enlace iónico
- Enlace covalente
- Enlace metálico

ENLACE IÓNICO

Se debe a interacciones electrostáticas entre los iones, que pueden formarse por la transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos a otro.



ENLACE

COVALENTE



Ocurre cuando dos átomos comparten uno o más pares de electrones de su última órbita y así consiguen una forma eléctrica más estable. Pueden ser de tres tipos: simple, doble y triple

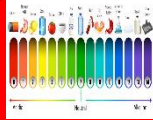
ENLACE METÁLICO

Se da únicamente entre átomos metálicos de un mismo elemento, que por lo general constituyen estructuras sólidas, sumamente compactas.



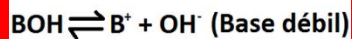
AMORTIGUADORES

¿QUÉ ES?



Son sistemas acuosos que atienden a resistir los cambios en el Ph cuando se le agregan pequeñas cantidades de ácido.

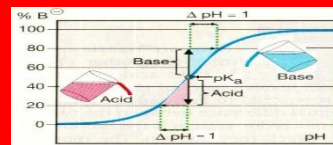
¿EN QUE CONSISTE?



Cosiste en un ácido débil (dador de protones) y su base conjugada (aceptar protones).

Sistema bicarbonato
Sistema fosfato
Hemoglobina
Proteínas de plasma

FACTORES DE AMORTIGUACIÓN



SANGRE

Es uno de los ejemplos más evidentes de la importancia de las disoluciones amortiguadores en los seres vivos, con Ph normal de 7.35 a 7.45.

