



NOMBRE DEL ALUMNO:
GILBER JOVANY GONZALEZ MIGUEL

NOMBRE DE LA ESCUELA:
UNIVERSIDAD DEL SURESTE

LICENCIATURA:
ENFERMERIA

GRADO Y GRUPO:
1º. "A"

MATERIA:
BIOQUIMICA

TRABAJO:
SUPER NOTA

Enlace covalente

El enlace covalente, los dos átomos no metálicos comparten uno o más electrones, es decir, se unen a través de sus electrones en el último orbital, el cual depende del número atómico en cuestión. En la estructura de Lewis, estos enlaces pueden representarse por una pequeña línea entre los átomos.

Enlace iónico

El enlace en el que uno o más pares de electrones son compartidos por dos átomos. Enlace iónico: el enlace en el que uno o más electrones de un átomo es retirado y se une a otro átomo, resultando en iones positivos y negativos que se atraen entre sí.

ENLACES QUÍMICOS EN LAS BIOMOLÉCULAS

Enlace metálico

Es la atracción simultánea de uno o más electrones por más de un núcleo. Enlace metálico: enlace químico que ocurre entre los átomos de metales entre sí, (unión entre núcleos atómicos y los electrones de valencia, que se agrupan alrededor de éstos como una nube).

Puente de hidrogeno

Enlace por puente de hidrógeno: Es una atracción que existe entre un átomo de hidrógeno (carga positiva) con un átomo pequeño muy electronegativo, como flúor (F), oxígeno (O) o nitrógeno(N) (F-H, O-H, N-H), que posee un par de electrones libres (carga negativa), de ahí el nombre de "enlace de hidrógeno", que no debe confundirse con un enlace covalente a átomos de hidrógeno).

Sistema de amortiguador de fosfato

Sistema amortiguador del ácido carbónico-bicarbonato. Se basa en el ion bicarbonato (HCO_3^-), que actúa como base débil y el ácido carbonato que actúa como ácido débil.

Sistema amortiguador del bicarbonato

Consiste en una solución acuosa con dos componentes. Esta reacción es lenta, y se forman cantidades de H_2CO_3 muy pequeñas a menos que tenga lugar en presencia de la enzima anhidras carbónica.

AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS

Sistema amortiguador de las proteínas

Las proteínas intracelulares con sus grupos ionizables con diferentes valores de pK contribuyen de forma importante en el mantenimiento del pH, mediante el intercambio de H^+ con iones unidos a proteínas que se desplazan a medio extracelular para mantener la neutralidad eléctrica.