



Bioquímica

MATERIA:

1°

CUATRIMESTRE:

Chong Velázquez Sergio

CATEDRATICO:

Ensayo equilibrio de ácido- base

TEMA:

Ancheyta Maldonado Alondra Guadalupe

INTEGRANTE:

Lic. Medicina veterinaria y zootecnista

LICENCIATURA:

Tapachula, Chiapas a 25 de septiembre 2022

UNIDAD I: INTRODUCCION A LA BIOMOLECULAS Y EL METABOLISMO.

EQUILIBRIO DE ACIDO-BASE

Es uno de los grupos constituyente de compuesto química de gran interés, sus conceptos de ácidos y bases han evolucionado a lo largo del desarrollo de la química, que es la sustancia que recibe el protón cedido por el ácido.

Primera definición de estos compuestos fue dada por Arrhenius:

- Ácidos-base: toda sustancia que al disolverse en agua cede iones H^+ , OH^+ .

Los sistemas en los que el agua fuese el disolvente; además no explica la característica del ácido o base de muchas sustancias que no son compuestos hidrogenados o hidroxilos como lo mencionan Bronsted Lowry y Lewis en 1924-1923.

- Acido: es una sustancia que es capaz de acceder protones (iones de hidrogeno H^+).
- Base: sustancia capaz de aceptar protones.

Según Lewis el ácido es una especie de orbita vacante, capaz de aceptar un par de electrones y la base es una especie que puede donar un par de electrones para formar un enlace covalente coordinado.

Se determina la concentración de un ácido o una base en una disolución; sin embargo la eliminación de un protón de un ácido produce su base conjugada.

Las bases se pueden encontrar en sustancias líquidas, sólidas o gaseosas (tienen un sabor amargo, sensación jabonosa al tacto); los ácidos se encuentran en los alimentos, productos químicos (tiene un sabor agrio).

El equilibrio entre la acidez y la alcalinidad de los tejidos ya que solo se puede medir con el pH; es una de las propiedades de una disolución acuosa en su concentración en ion hidrogeno que se representa por H^+ o H_3O^+ .



Mediante los indicadores del ácido-base se podría decir que un ácido débil o un base débil que presenta colores diferentes en su forma disociada y sin disociar; en general el ojo es capaz de distinguir los colores cuando la concentración de una de las formas es 10 veces más grande la concentración que la otra.

Indicador de sustancia del PH conocido se utiliza para medir cuanto de ácido o base tiene una solución; la escala del pH:

Un pH menos de 7 es ácido, mayor de 7 es base y un pH de 7 se le llama neutro.

Un aparato llamado pH-metro que está diseñado de forma que lectura en escala representa directamente el pH-metro de la disolución; también proporciona una medida del pH más precisa que la obtenida con un indicador.

Los ácidos y bases fuertes son aquellos en que la disolución acuosa experimenta una ionización completa en disoluciones diluida; los ácidos y bases débiles son aquellos que dan disolución acuosa experimenta una ionización incompleta excepto a la disolución infinita.

Se determina la concentración de un ácido o base en disolución la hacen reaccionar cuya concentración sea perfectamente conocida. El punto equivalente de una valoración se define teóricamente como el punto de la cual cantidad de valor este químicamente de la sustancia objetiva de la determinación.



BIBLIOGRAFIA:

file:///C:/Users/Documents/ equilibrio%20acido%20base.pdf equilibrio de ácido y base.pdf.