



Nombre del alumno: Manuela de los Angeles Deara Guzman

Nombre del profesor: Abel Estrada Dichi

Licenciatura: Medicina Veterinaria y Zootecnia

Materia: Bioquímica 1

Nombre del trabajo: Actividad pH

Ocosingo, Chiapas a 24 de septiembre de 2021

El pH es un tema muy importante grande y su definición es compleja por la que consiste de muchas sustancias, su sigla de pH aunque no está muy definida muchos lo conocen como **potencial de hidrogeno o potencial de hidrogeniones**. Es una fase acuosa en la vida cotidiana, el PH es coeficiente que nos indica grados o cantidades de acidez o alcalinidad que contiene la capacidad de agua para que se neutralice los ácidos, a la diferencia que del pH indica su manifestación de la escala varia a 0 a 14 de forma que se considere la importancia como en el organismo que fluctúa en la alcalosis tanto en acidosis a lo largo del día , nos tratara de entender que la sustancia nos permite considerar en el equilibrio se manifiesta en la relación del proceso , el pH también nos da de conocer en la sangre e igual que en la orina así como ya conocemos las definiciones hablaremos de cómo es la **medida** de su acidez tanto en la alcalinidad , como en su acides lo encontramos de 0 a 14 unidades que se le considere , así como en la alcalinidad nos indica a 7 estas cantidades que nos de conocer es la nos está llevando a diario por cada sustancia, muy bien así también vamos a conocer

rango nos habla de cómo medirlo por cada valor que contiene cada sustancia como el valor que nos indica de 0 a 14 que se ocupa en el pH, ahora nos da de conocer el **sustancia**: encontramos lo que es el ácidos fuertes que están en altas concentraciones de iones de hidrogeno y tanto el hidrogeniones , como en el ejemplo de la sustancia tenemos: el detergente(PH 10,5),el piel humana(5,5), el hidróxido de sodio (pH 14) y en nuestra sangre (pH7.35-7.45), pero la contaminación atmosférica , los malos hábitos alimenticios también en el estrés acidifican el cuerpo y se nos alteran el pH, la sangre reacciona y roba los nutrientes que se necesita del nuestro órganos vitales para compensar el desequilibrio que se contiene, ahora hablamos de cómo saber si puede que tengamos pH en el cuerpo puede que sea acido o alcalino, en eso para hacer la prueba o el análisis, puede tomarse en tres métodos como análisis de orina o en análisis de sangre e igual en a través de la saliva.

El pH es un término basada en las sustancias del acidez o alcalinidad en la que encuentra en diferentes sustancias como lo manejamos e ocupamos en cualquier momento más que nada en donde siempre se considere es en la sangre tanto en la orina y saliva de los seres humanos e igual en los animales, bueno en todos los seres vivos se le denomina el pH, es un tema más importante de conocer e aprender en sus valores, sustancias, en rangos de cada sustancia que se nos representa , la acidez se le encuentra en algún producto que está más elevada en el ácido, el pH se le considera también un logaritmo en donde se menciona de como se le calcula las base de iones de hidrogeno, por lo que se le considere en las disoluciones no acuosa o fuera de las condiciones normales de presión y tanto en la temperatura , minino se le calcula o mide aproximadamente en 7 , en la cual la disolución es neutra y está relacionado con la constante en el disociación del disolvente en el que se le trabaje.

Conclusión

Este tema me pareció muy interesante de lo que se trató de los tipos de sustancias que se le encuentre en las siguientes, tipos de manejo de sustancias químicas que contiene acidez o en la alcalinidad la cual se le representa en diferentes valores de pH y que al igual se nos da de conocer algunas sustancias que se le denomina en la vida cotidiana ,como vemos igual ocupamos la potencial de hidrogeno este material nos sirve para calcular el parámetro de medir o calcular el acidez o alcalinidad de las diferentes sustancias

REFERENCIA BIBLOGRAFIA

- **Dana UribeArrea**
- **Ernesto Andres Dalmau Barios**
- **Dr. David Canadas Bustos**
- **Wikipedia**