

# ASIGNATURA

Bioquímica I

Tema: El pH

Campus San Cristobal

UDS

Universidad del Sur  
Medicina Humana

Docente: Dr. Samuel Fonseca Fierro.

Alumno: José Sánchez Zalazar

Fecha 14/09/2020

## Que es el pH?

ES el grado de medida de acidez o alcalinidad de una sustancia o una solución. El pH se mide en una escala de 0 a 14. En esta escala, un valor de pH de menos de 7 significa que es más ácida, y un valor de pH de menos significa que es más alcalina.

En el campo de la medicina, tener un pH propio en la sangre y otros líquidos del cuerpo es importante para el buen funcionamiento del cuerpo.

## Función pH en el organismo:

Para poder asegurar buen funcionamiento del organismo, es muy importante que los tejidos y las mucosas tengan un pH adecuado. Por consiguiente para obtener el diagnóstico de numerosas enfermedades y patologías se suelen medir los niveles de pH.

El pH del cuerpo humano mantiene en un alcance aparentado entre 7.35-7.45, y cualquier cambio de menor importancia de este nivel de alcance puede obtener implicaciones severas.



## **pH en diversos Fluidos Corporales:**

Aunque el pH en la Sangre Coloque a partir del 7.35-7.45, el pH de otros Fluidos Corporales es diferente.

El pH indica el nivel de iones de  $H^+$ , donde el pH inferior indica que demasiados iones de  $H^+$  y de gran alcalinidad indica demasiados iones  $OH^-$ . Si los niveles del pH caen abajo de 6.9, puede llevar a la coma. Sin embargo diversos fluidos corporales tienen diversos valores de pH. El pH de la Saliva es colocada a partir del 6.5 a 7.5. Después de tragar, la comida alcanza donde las partes superiores mas inferiores del estomago tienen diversos valores de pH.

La parte Superior tiene un pH de 4-6.5, mientras que la parte mas inferior es altamente ácida con un pH de 1.5-4.0. Entonces entra en el intestino que es ligeramente alcalino, con un pH de 7-8.5. Mantener los valores del pH de diversas regiones es crítico para su función.

## **Impacto de alterar el equilibrio del pH**

Diversa función de los organos en su nivel óptimo de pH. Por ejemplo, la pepsina de la enzima requiere el pH inferior actuar y analizar la comida, mientras que las enzimas en intestino requieren ambiente de gran alcalinidad o alcalino para funcionar. Semejantemente, ningunos aumentan o la disminución de la Sangre pH puede llevar a varios desordenes.