



Nombre del alumno: Edgar yael de la cruz Gómez

Nombre del profesor: Abel Estrada Dichi

Licenciatura: M.V.Z

Materia: Bioquímica

Nombre del trabajo: El HP

Ocosingo, Chiapas a 24 de septiembre 2021

EL PH:

El PH es una medida de acidez de una disolución acuosa el PH es un indicador de los iones de hidrogeno presentes en determinadas disoluciones.

El PH sirve para la medida del grado de acidez de una sustancia o una solución. El PH se mide en una escala de 0 a 14 un valor de PH de 7 es neutro, lo que quiere decir que la sustancia no es acida ni alcalina.

Incluso el PH se encuentra en el cuerpo de un ser viviente en el cuerpo se puede medir en sangre.

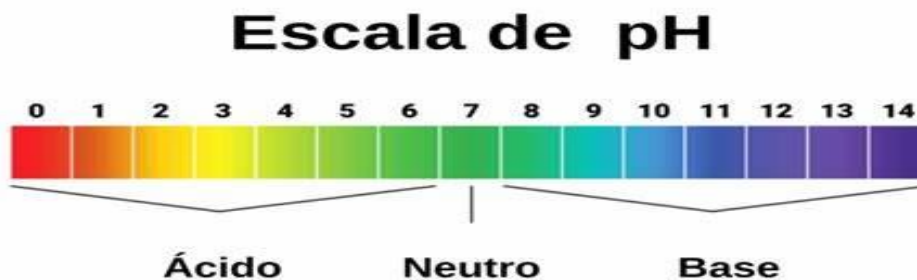
La función del PH es el coeficiente que indica el nivel de acidez de una sustancia.



El PH es una sigla que significa potencial de hidrógeno, y funciona como una medida de la acidez o de la alcalinidad de una disolución, ya que indica la concentración de iones de hidrógeno o hidronio ($[H_3O^+]$ o $[H^+]$) presentes en una disolución.

Está demostrado que hay una correlación completa entre la concentración de los iones de hidrógeno y el nivel de acidez de una sustancia: los ácidos fuertes tienen altas concentraciones de iones de hidrógeno, mientras que los débiles tienen concentraciones bajas.

En química se llaman ácidos y bases a dos tipos diferentes de sustancias opuestas entre sí. Cada una de estas sustancias reúne propiedades específicas que modifican el comportamiento de las soluciones químicas. Tanto ácidos como bases pueden encontrarse en estado líquido, gaseoso y sólido (el polvo). Al juntarse ácidos y bases.



El PH lo podemos encontrar en:

- Jugo de limón (pH2)
- Jugo gástrico (pH1)
- Agua jabonosa (pH9)
- Agua de mar (pH8)
- Agua con cal (pH11)
- Leche de magnesio (pH10)
- Piel humana (pH 5,5)
- Leche (pH 6)
- Vinagre (pH 3)
- Jugo de naranja (pH 4)
- Cerveza (pH 5)
- Amoníaco (pH 12)
- Refresco de cola (pH 3)

Para medición del pH, es frecuente que se utilice un producto químico llamado indicador de pH. Uno de los indicadores más conocidos es el Papel de Tornasol, un papel con sustancias adheridas que son sensibles a los cambios de pH y hacen que el papel cambie su color dependiendo de la acidez de la solución en la que se sumerja.

Conclusión:

El pH lo encontramos en varias formas ya sea en productos que consumimos e incluso lo tenemos en nuestro organismo.

El pH es el coeficiente que indica el nivel de acidez de una sustancia; por ello, para poder asegurar el 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.

Base a esto es importante saber la función del PH es muy importante ya que esto lo encontramos en nuestro diario vivir tanto consumir ácidos los que usamos para nosotros.