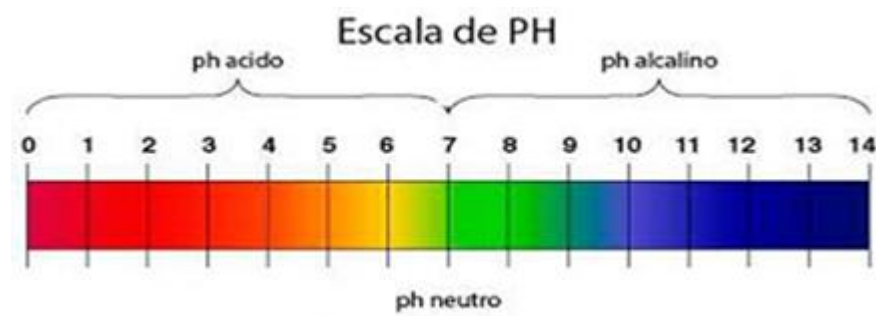


EL pH

El pH es la escala que se utiliza para conocer la acidez o alcalinidad de una sustancia; pH significa “potencial de Hidrógeno”. Por ejemplo, no es lo mismo decir que el jugo de limón es ácido, a saber que su pH es 2,3 lo cual nos indica el grado exacto de acidez. Necesitamos ser específicos.

ESCALA DE pH

Los químicos usan el pH para indicar de forma precisa la acidez o alcalinidad de una sustancia. Normalmente oscila entre los valores de 0 (más ácido) y 14 (más básico o alcalino). El número 7 representa el nivel medio de la escala, y corresponde al punto neutro. Los valores menores que 7 indican que la muestra es ácida. Los valores mayores a 7 indican que la muestra es básica



TIPOS DE SUSTANCIAS.

Ácida: Las soluciones ácidas tienen sabor ácido (agrio).

Atacan a ciertos metales llamados activos y contienen hidrógeno. (**pH = 0 a 6.9**)

Básica o Alcalina: Las soluciones básicas tienen sabor amargo.

Producen sensación jabonosa al tacto. Todas contienen (salvo el amoníaco, hidrógeno, oxígeno) al menos un metal. (**pH = 7.1 a 14**)

¿Qué es un INDICADOR CESERO?

Medición de pH, para la indicar el valor del pH de una disolución se utilizan diversas técnicas e instrumentos, algunos más precisos que otros, pero que permiten caracterizar una sustancia ácida, básica o neutra. Dentro de los procedimientos e instrumentos usados se encuentra el papel indicador universal, los pH-metros, fenolftaleína, cinta de pH, etc. y aquellos que son elaborados de forma casera como los indicadores de pH caseros.

La primera referencia del uso de indicadores ácido-base se remonta muchos años atrás. El científico Robert Boyle, en 1664 recogió ciertos extractos de plantas que cambian de color reversiblemente cuando se va añadiendo alternativamente ácido y base, esta propiedad la utilizó para caracterizar a los ácidos de los que dice que vuelven rojizos los extractos de las plantas.

Solo a principios del siglo XX, relacionaron las **antocianinas con los pigmentos responsables de la coloración de diversas flores** ya que sus extractos presentaban colores que **variaban en función de la acidez o alcalinidad del medio.**