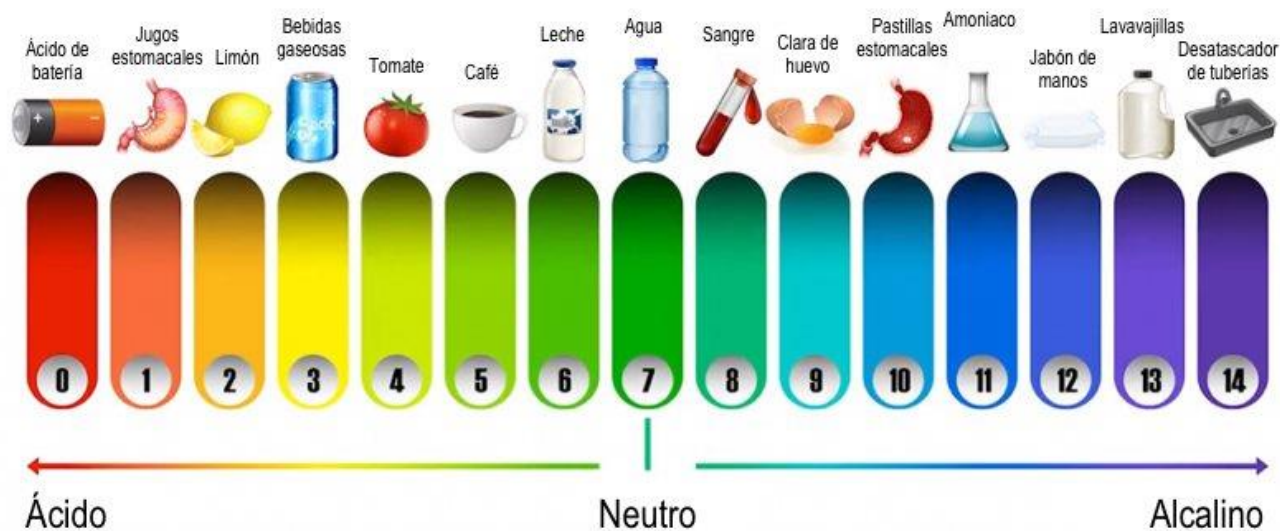


pH

Para poder determinar la acidez o basicidad de una solución los químicos utilizan una medida que se conoce con la denominación de **pH (potencial hidrógeno)**

El **pH** es un número que está vinculado con la cantidad de iones H^+ que hay presentes en una solución. La escala de **pH** es una escala numérica que va desde el valor 0 hasta el valor 14.



Para poder determinar el **pH** de una solución o de una sustancia se utilizan en los laboratorios unos dispositivos electrónicos denominados peachímetros o bien métodos químicos como son el uso de **sustancias indicadoras de pH**. Estas sustancias indicadoras son sustancias que tienen la propiedad de cambiar de color según se encuentren en un medio ácido o en un medio básico.

Actividad

1. Copiar el texto anterior
2. De acuerdo al pH que se te informa de cada una de las siguientes soluciones o sustancias, **señala** con una **"A"** las ácidas, con una **"B"** las básicas y con una

"N" las neutras:

- a- () agua pura pH=7
- b- () leche pH=6
- c- () ácido muriático pH=1,3
- d- () jugo gástrico pH=2
- e- () soda cáustica pH=13
- f- () jugo de naranjas pH=3,5
- g- () sangre humana pH=7,4
- h- () agua de mar pH=8,5
- i- () jugo de tomate pH=4,2