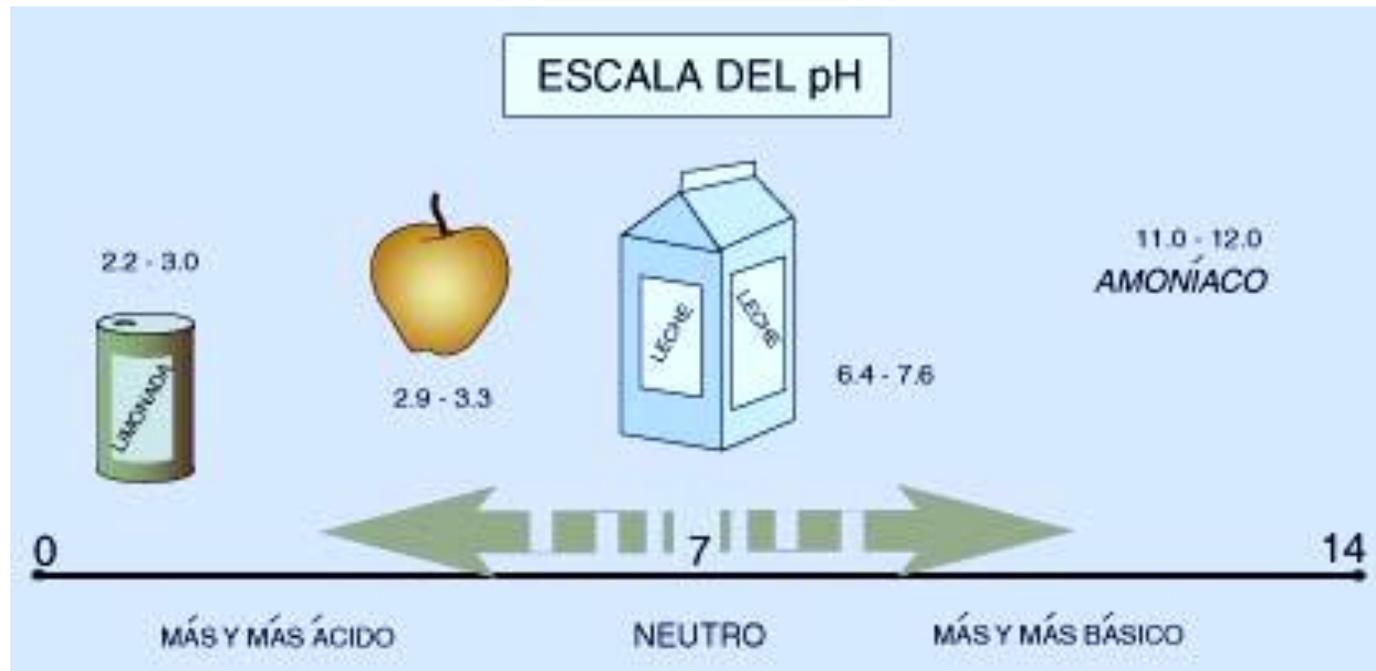


pH

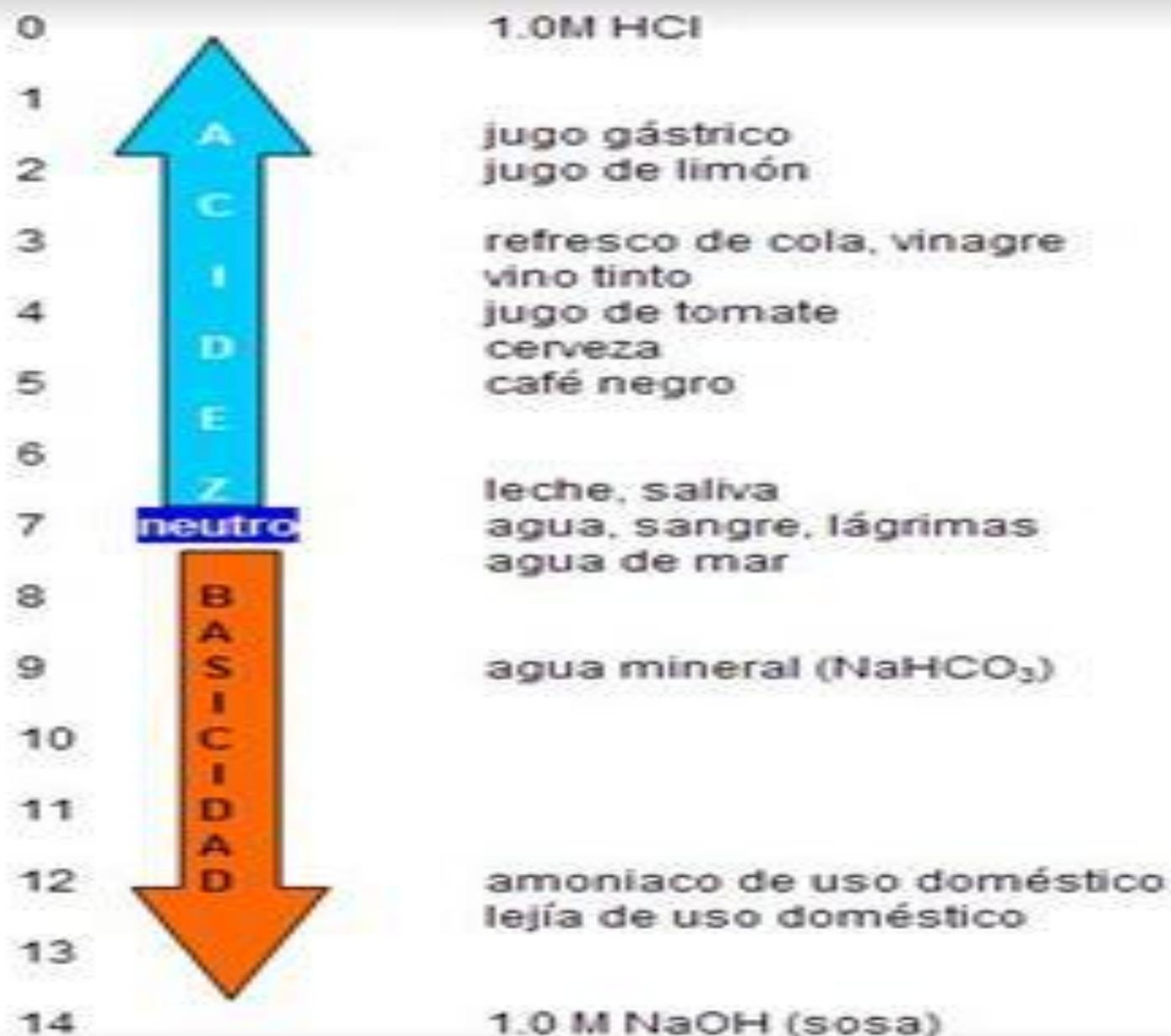
- El pH es un valor que se encuentra entre 0 y 14 el cual indica la acidez o alcalinidad de una solución



La mayor parte de los compuestos se clasifican en ácido o bases



. Productos Cotidianos en la Escala de pH	
Producto	pH
Jugos gástricos	2,0
Limón	2,3
Vinagre	2,9
Bebidas	3,0
Naranjas	3,5
Tomates	4,2
Orina humana	6,0
Leche de vaca	6,4
Saliva humana en reposo	6,6
Agua pura	7,0
Saliva humana durante las comidas	7,2
Plasma sanguíneo	7,4
Huevos frescos	7,8
Agua de mar	8,0
Sal de frutas, (Bicarbonato sódico)	8,4
Crema de dientes	9,9
Leche de magnesia, (un antiácido)	10,5
Blanqueadores amoniacales comerciales	11,5
Limpiadores de cañerías	13-14



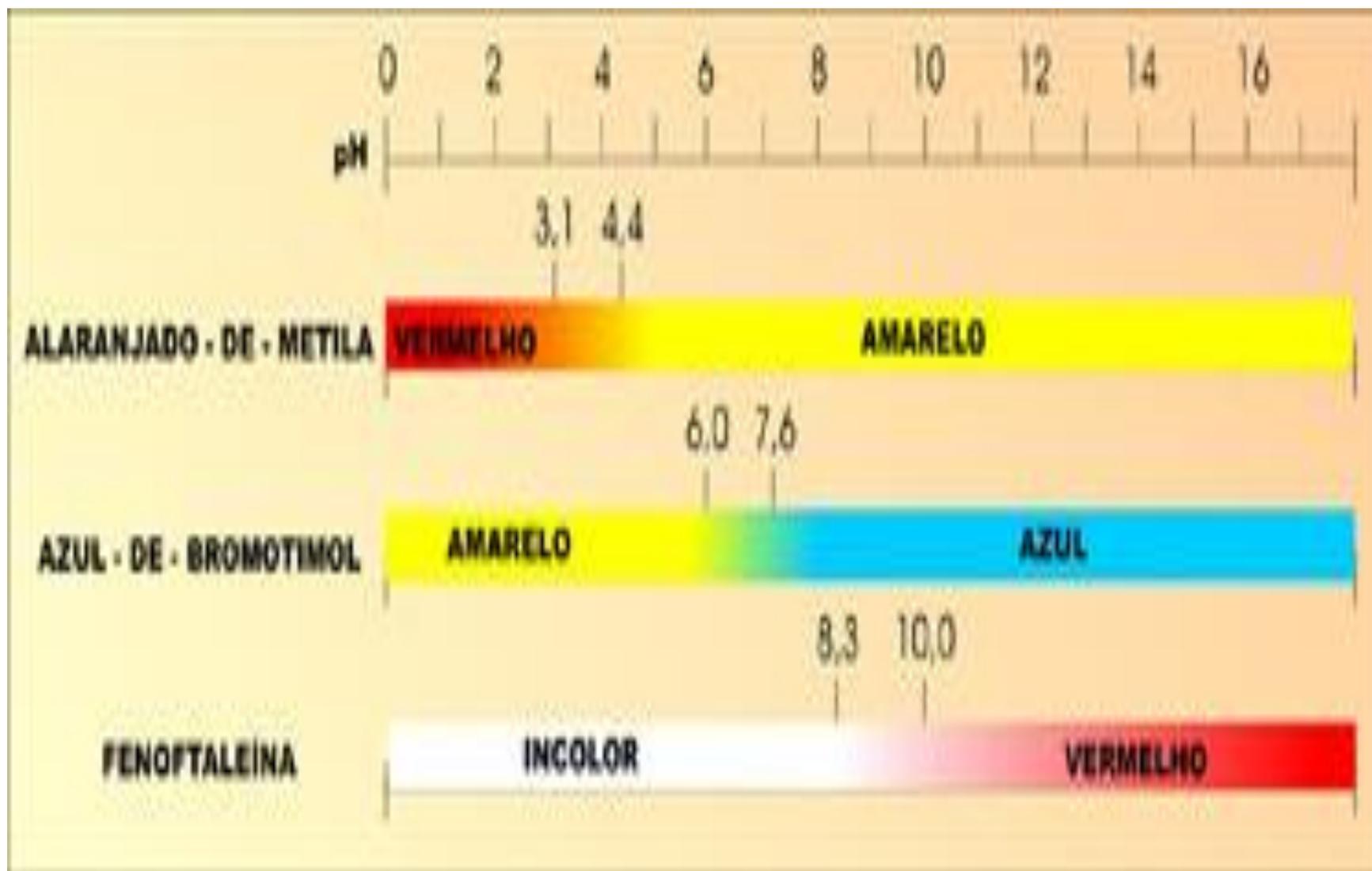
. Productos Cotidianos en la Escala de pH	
Producto	pH
Jugos gástricos	2,0
Limón	2,3
Vinagre	2,9
Bebidas	3,0
Naranjas	3,5
Tomates	4,2
Orina humana	6,0
Leche de vaca	6,4
Saliva humana en reposo	6,6
Agua pura	7,0
Saliva humana durante las comidas	7,2
Plasma sanguíneo	7,4
Huevos frescos	7,8
Agua de mar	8,0
Sal de frutas, (Bicarbonato sódico)	8,4
Crema de dientes	9,9
Leche de magnesia, (un antiácido)	10,5
Blanqueadores amoniacaes comerciales	11,5
Limpiadores de cañerías	13-14

PROPIEDADES DE ACIDOS Y BASES

- a) Neutralización: ácido y base reaccionan entre ellos y anulan sus propiedades**

- b) Reacción de indicadores: indicadores cambian su color según el medio**

- c) Catálisis: una reacción se puede catalizar en presencia de ácido o base**



- ACIDO : sustancia que contiene H^+ y puede donarlos a otra solución, son corrosivos, reaccionan con metales y bases
- BASE: sustancia capaz de aceptar H^+ , sabor amargo , jabonoso y reaccionan con ácidos

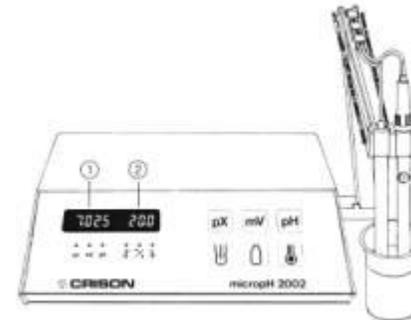


MEDICION DEL pH

Papel indicador de pH



Ph-metro



- Simplificando podemos decir que la sustancia capaz de liberar iones H^+ son ACIDAS y las capaces de ceder grupos OH^- son básicos o alcalinos