MAPA CONCEPTUAL

ÁCIDOS Y BASES

SE CARACTERIZAN POR

DEFINICIONES

- Acidos: Son sustancias que liberan iones de hidrórógeno (H+) en solución acuosa, Esto significa
que los acidos tienen la capacidad de donar protones (H+).
- Bases: Son sustancias que aceptan iones de hidrógeno (H+) en solución acuosa, Esto significa
que las bases tienen la capacidad de aceptar protones (H+).

TIENEN LA CAPACIDAD DE

PROPIEDADES

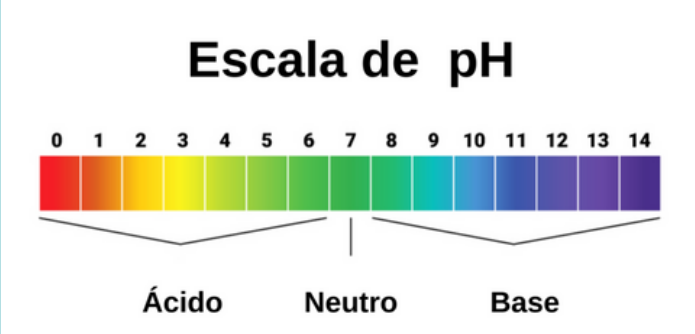
- Ácidos
 - Sabor: Los ácidos tienen un sabor agrio.
 - PH: Los ácidos tienen un PH menor a 7.
 - Reactividad: Los acidos reaccionan con metales para formar sales y gases.
 - Conductividad: Los ácidos son conductores eléctricos.
- Bases
 - Sabor: Las bases tienen un Sabor amargoo
 - PH: Las bases tienen un pH mayor a 7.
 - Tacto: Las bases tienen un tacto jabonoso,
 - Reactividad: Las bases reaccionan con ácidos para formar Sales y agua

SON EJEMPLOS DE

EJEMPLOS

- Acidos: Vinagre, jugo de limón, ácido clorhidrico.
acido Sulfarico
- Bases: Jabón, bicarbonato de sodio, amoníaco,
hidroxido de Sodio

TIENEN

ESCALA DE PH

- Escala: La escala de pH va de 0 a 14.
- Neutro: Un pH de 7 es neutro.
- Acido: Un pH menor a 7 es ácido.
- Básico: Un pH mayor a 7 es básico.