

 cidos y Bases

Definiciones

Los ácidos y las bases son sustancias químicas que se caracterizan por su comportamiento en solución acuosa.

Un  cido es una sustancia que produce iones hidrógeno (H^+) cuando se disuelve en agua.

Una base es una sustancia que produce iones hidroxilo (OH^-) al disolverse en agua.

Estas definiciones permiten identificar las sustancias según su efecto en diferentes reacciones químicas.

Propiedades

Los ácidos y las bases se diferencian por sus características físicas y químicas ↓

 cidos:

Tienen sabor agrio.
Su pH es menor a 7.

Bases:

Tienen sabor amargo.
Poseen un tacto jabonoso.
Su pH es mayor a 7.

Estas propiedades permiten identificar y clasificar distintas sustancias en ácidas o básicas.

Ejemplos y PH

Los ácidos son sustancias que se encuentran en alimentos y productos comunes, como el ácido clorhídrico (presente en el estómago), el vinagre ( cido acético) y el jugo de limón ( cido cítrico).

Las bases se usan en limpieza y construcción, como el hidróxido de sodio (sosa cáustica), el hidróxido de calcio (cal) y el amoníaco, que es un producto de limpieza 🧼🧴

Esta escala ayuda a saber cómo se comporta una sustancia al contacto con otras.
De 0 a 6 indica que es un ácido
7 es neutro (como el agua)
De 8 a 14 es una base