

Ácidos y Bases

Definiciones

son

Sustancia química que emite iones de hidrógeno en el agua y forma sales cuando se combina con ciertos metales.

una sustancia que puede aceptar iones de hidrógeno en agua y puede neutralizar un ácido

Propiedades

se caracteriza por

- Tienen sabor agrio
- Son corrosivos a la piel
- Enrojecen ciertos colorantes
- Disuelven sustancias
- Atacan a los metales (Mg, Zn, Fe) desprendiendo H_2

- Tienen sabor amargo
- Suaves al tacto pero son corrosivos con la piel
- Dan color azul a ciertos colorantes vegetales
- Precipitan sustancias disueltas por ácidos
- Disuelven grasas (resbalosas y jabonosas)

Ejemplos

como



- Pierden sus propiedades al reaccionar con las bases (OH^-)

• hidróxido de sodio (NaOH).

Escala de pH

