

# UNIDAD 2

## BASES

Por ser una sustancia que libera iones  $\text{OH}^-$  en solución.

Se define por

Tener sabor amargo, pH mayor a 7, tacto jabonoso, etc.

Se caracterizan por

Hidróxido de sodio ( $\text{NaOH}$ )  
Hidróxido de potasio ( $\text{KOH}$ )  
Amoníaco ( $\text{NH}_3$ )

Algunos ejemplos son

7 a 14: Base

Su pH es

## ACIDOS

Por ser una sustancia que libera iones  $\text{H}^+$  en solución.

Se define por

Tener sabor agrio, pH menor a 7, reacción con metales, entre otros.

Se caracterizan por

Ácido clorhídrico ( $\text{HCl}$ )  
Ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )  
Ácido acético ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ )

Algunos ejemplos son

0 a 7: Ácido

Su pH es