

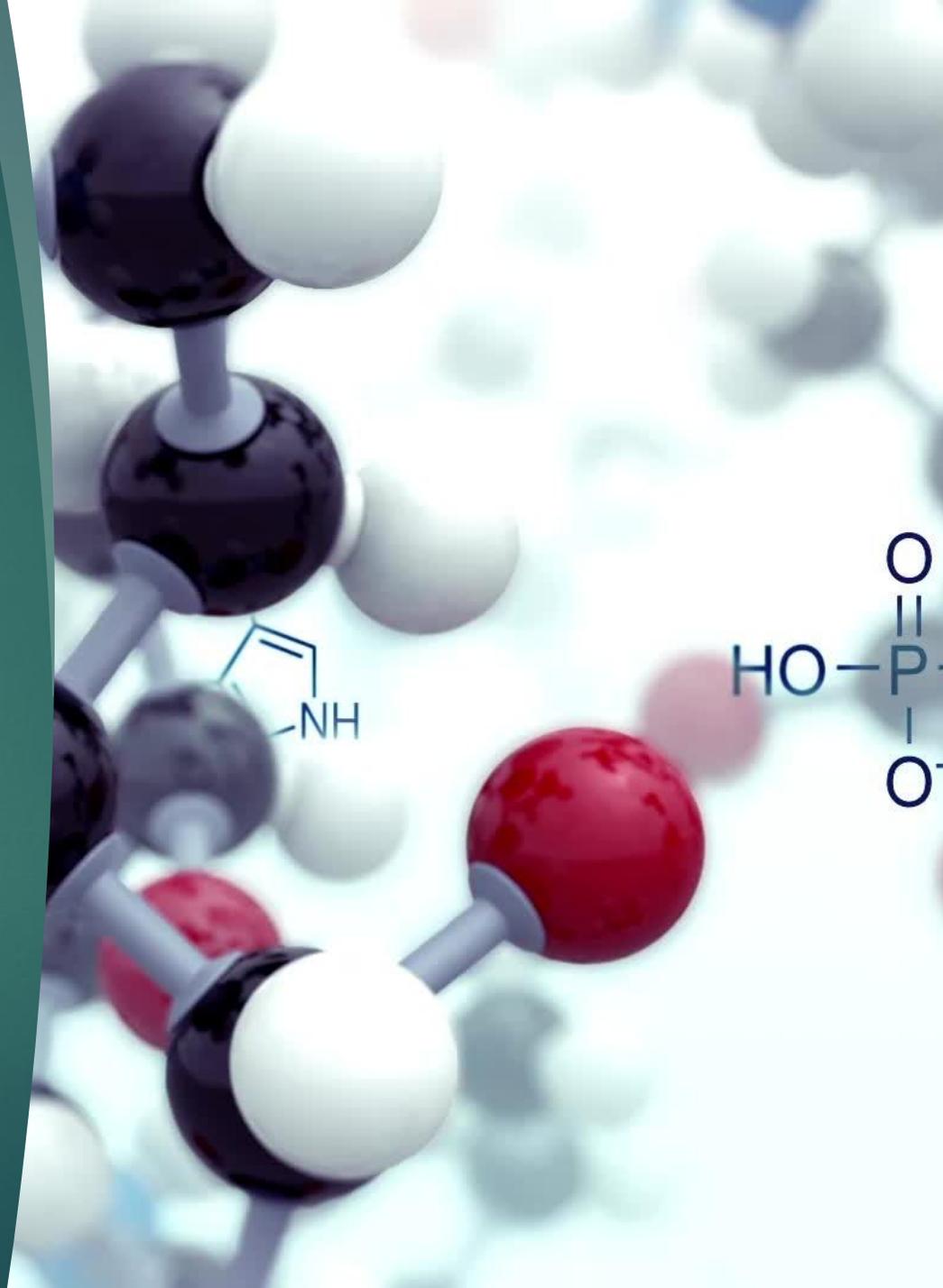


# Sales Haloidneas

CLASIFICACIÓN: NEUTRAS, DOBLES, ÁCIDAS, MIXTAS Y BÁSICAS

## 4.5.1. Sales Neutras

- ▶ Formadas por la reacción completa entre un ácido y una base.
- ▶ No presentan iones  $H^+$  ni  $OH^-$  libres.
- ▶ Ejemplo: cloruro de sodio ( $NaCl$ ), sulfato de potasio ( $K_2SO_4$ ).



## 4.5.2. Sales Dobles

1

Contienen más de un tipo de catión o anión.

2

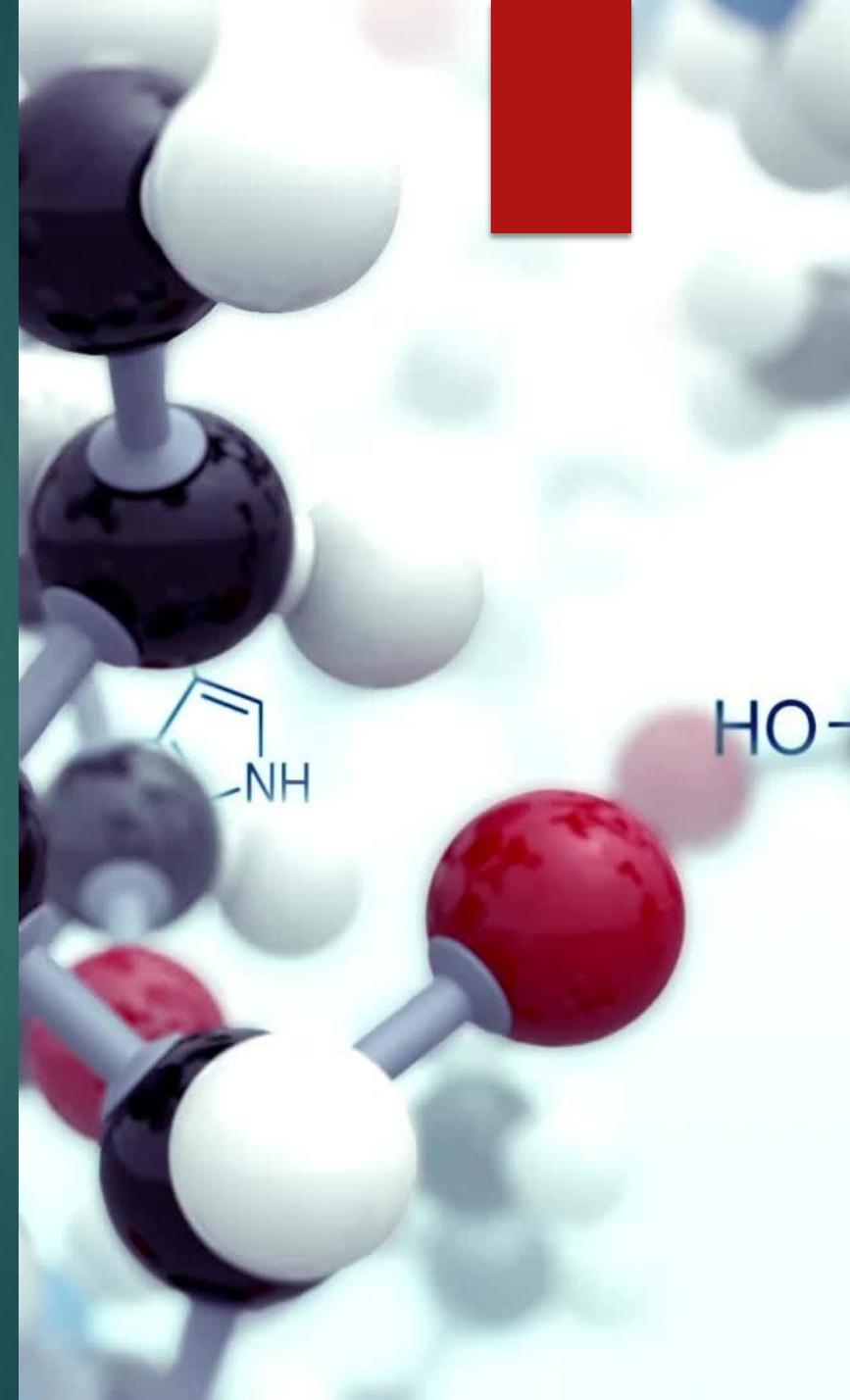
Se forman por combinación de dos sales simples.

3

Ejemplo: alumbre de potasio y aluminio ( $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ).

## 4.5.3. Sales Ácidas

- ▶ Resultado de la neutralización parcial de un ácido.
- ▶ Conservan uno o más hidrógenos ionizables.
- ▶ Ejemplo: bicarbonato de sodio ( $\text{NaHCO}_3$ ), hidrogenosulfato de potasio ( $\text{KHSO}_4$ ).



## 4.5.4. Sales Mixtas



Contienen más de un tipo de anión derivado de distintos ácidos.



Formadas por la combinación de dos ácidos con una base.



Ejemplo: fosfato hidrogenado de calcio ( $\text{CaHPO}_4$ ).

## 4.5.5. Sales Básicas

- ▶ Producto de una neutralización incompleta de una base.
- ▶ Conservan grupos  $\text{OH}^-$ .
- ▶ Ejemplo: subnitrato de bismuto ( $\text{Bi}(\text{OH})_2\text{NO}_3$ ).

