

HIDRÓXIDOS



1. Conteste lo siguiente.

- ¿Qué son los hidróxidos?

Un compuesto formado por un no metal y oxígeno.
Un compuesto que contiene el ion OH^- unido a un metal.
Un compuesto que reacciona con ácidos para formar agua y sal.

- ¿Cómo se forma un hidróxido?

Por la reacción de un óxido básico con agua.
Por la reacción de un óxido ácido con agua.
Por la unión de un ácido y una base.

- ¿Qué ocurre al reaccionar un hidróxido con un ácido?

Se forma un óxido ácido.
Se libera oxígeno molecular.
Se produce una reacción de neutralización generando sal y agua.

2. Aplaste en la opción correcta.

- Los hidróxidos están formados por un metal unido al grupo hidróxido ($-\text{OH}$).

Falso

Verdadero

- El hidróxido de sodio (NaOH) es un hidróxido débil.

Falso

Verdadero

- El hidróxido de sodio (NaOH) es un compuesto sólido que se disuelve fácilmente en agua.

Falso

Verdadero

3. Arrastre y suelte los números que corresponden al subíndice que permite escribir correctamente el hidróxido.

Mg(OH)

Al(OH)



3

2

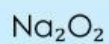
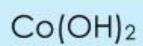
4

2

4. En el siguiente cuadro escriba la nomenclatura de cada fórmula proporcionada.

| Fórmula | Nomenclatura Sistemática | Nomenclatura Stock |
|---------------------|--------------------------|--------------------|
| NaOH | | |
| Ba(OH) ₂ | | |
| Fe(OH) ₃ | | |
| KOH | | |
| Zn(OH) ₂ | | |

5. Una con una línea según corresponda.



PERÓXIDOS

HIDRÓXIDOS

HIDRUROS

Ac. HIDRÁCIDOS