

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 (-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)

Be(OH)

Pt(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.

BaH₂

PERÓXIDOS

H₂Se

HIDRÓXIDOS

Co(OH)₂

HIDRUROS

Na₂O₂

Ac. HIDRÁCIDOS