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)** ☐

LIVEWORKSHEETS

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.**

BaH_2	PERÓXIDOS
H_2Se	HIDRÓXIDOS
$Co(OH)_2$	HIDRUROS
Na_2O_2	Ac. HIDRÁCIDOS

LIVEWORKSHEETS