



EVALUACIÓN SUMATIVA

1 Instrucción. Relaciona el método para obtener sales con su ejemplo correspondiente.

- A. Metal + No metal \rightarrow Sal () $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
B. Metal + Ácido \rightarrow Sal + Hidrógeno () $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
C. Sal1 + Sal2 \rightarrow Sal3 + Sal4 () $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$
D. Ácido + Base \rightarrow Sal + Agua () $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$

2. Instrucción. Se requiere obtener en el laboratorio el fertilizante cloruro de potasio KCl. Para ello se cuenta con las siguientes sustancias: hidróxido de potasio y ácido clorhídrico.

a) **Instrucción.** Describe brevemente el método de obtención de KCl por neutralización.

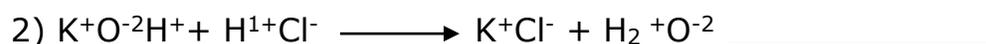
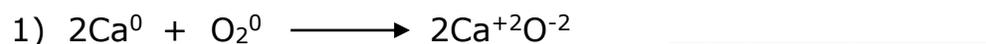
b) **Instrucción.** Escribe la ecuación química correspondiente:

3. () ¿En cuál de las siguientes reacciones se forma una sal?

- a) $\text{I}_2\text{O}_5 + 5\text{CO} \longrightarrow 2\text{I} + 5\text{CO}_2$
b) $2\text{HCl} + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
c) $2\text{C}_4\text{H}_{10} + 13\text{O}_2 \longrightarrow 8\text{CO}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$
d) $4\text{HNO}_3 \longrightarrow 4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$



4. Instrucción. De acuerdo a la variación de los números de oxidación, escribe en la línea correspondiente si la ecuación representa una reacción redox.



Instrucción. Explica cada una de tus respuestas:

Ecuación 1: _____

Ecuación 2: _____

Ecuación 3: _____

5. Instrucción. Determina el número de oxidación de cada uno de los elementos que participan como reactivos y productos. Clasifica las reacciones químicas representadas por ecuaciones escribiendo sobre las líneas si son redox o no redox.

