Componentes de una Ecuación Química: Parte 2

Nombre del estudiante:

I. Relaciona los símbolos de una ecuación química con su significado

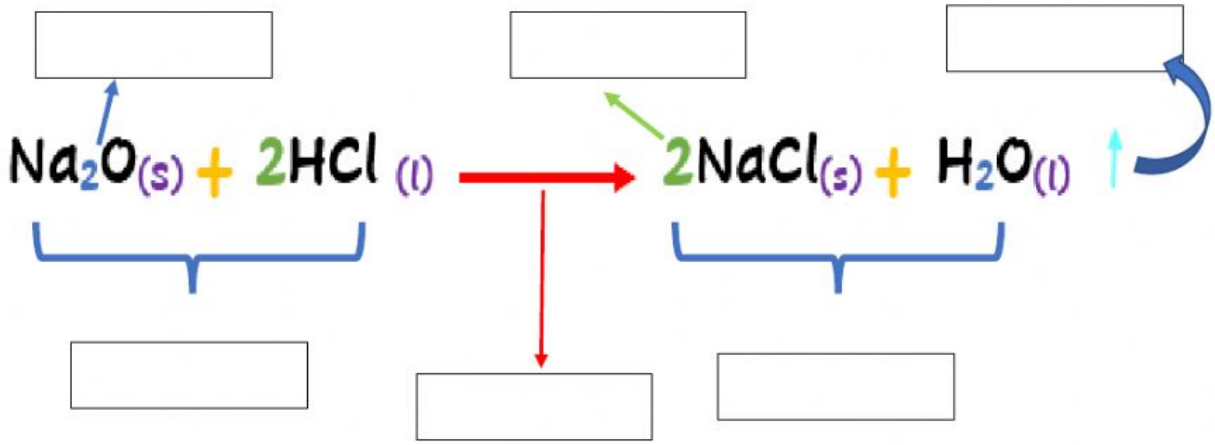
Significado	Símbolo	Significado	Símbolo
Reacción reversible; es decir, los productos se convierten en reactivos y los reactivos en productos.		Sólido que se precipita, se escribe después de la fórmula.	
Se forma, produce, apunta hacia los productos, indica que la reacción es irreversible.		Formación de un gas, se escribe después de la fórmula.	
Condición o catalizador. Se escribe sobre la flecha de reacción. Ejemplo: calor		Se combina con, reacciona con, más	
Disolución acuosa		Sólido	
Gaseoso		Líquido	

(ac) + ▲ → (g)

↑ ⇄ (s) ↓ (l)

LIVEWORKSHEETS

II. Identifica los componentes de una ecuación química.



IV. Utiliza la ecuación que está en la parte superior y selecciona la mejor alternativa. Puede haber más de una alternativa.

1. Los productos están representados por: 2HCl | 2NaCl | Na_2O | H_2O
2. Los reactivos están representados por: 2HCl | 2NaCl | Na_2O | H_2O
3. La reacción es reversible: Verdadero | Falso
4. ¿Cómo lo sabes?
5. Los compuestos que están en estado sólido son: 2HCl | 2NaCl | Na_2O
6. Los compuestos que están en estado líquido son: 2HCl | 2NaCl | H_2O
7. ¿Cuántas moléculas de NaCl se formaron?
8. ¿Cuántas moléculas de H_2O se formaron?

LIVEWORKSHEETS

V. Ordena las cajas de manera que se pueda leer correctamente la ecuación química que se presenta a continuación.

$$Na_2O_{(s)} + 2HCl_{(l)} \longrightarrow 2NaCl_{(s)} + H_2O_{(l)} \uparrow$$

Dos moléculas de cloruro de sodio en estado sólido más	Una molécula de óxido de sodio en estado sólido se combina con	Una molécula de agua que se evapora	Dos moléculas de ácido clorhídrico en estado líquido y produce

LIVEWORKSHEETS