

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)

↑

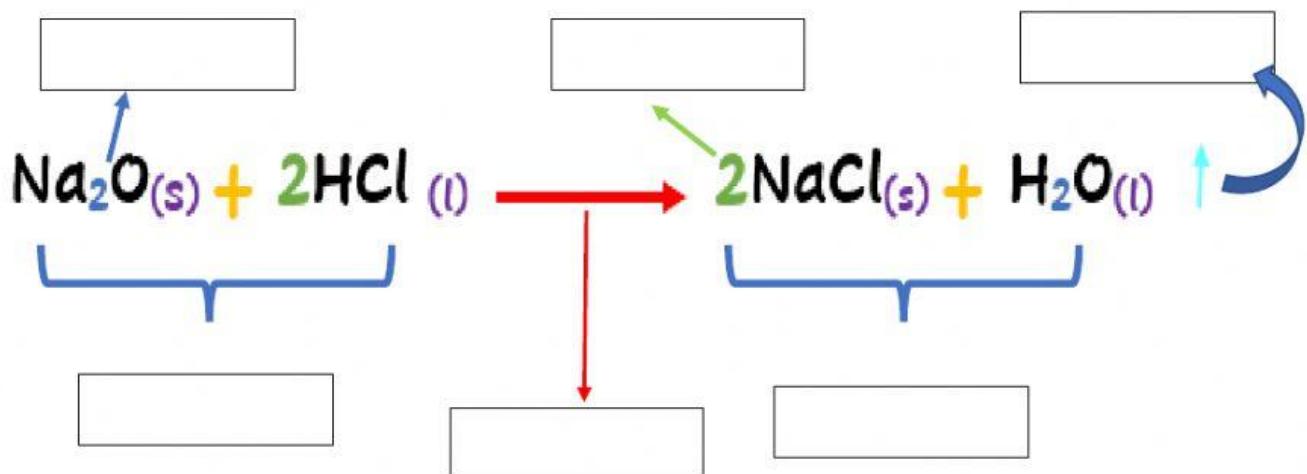
↔

(s)

↓

(l)

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 Na₂O H₂O
2. Los reactivos están representados por: 2HCl 2NaCl Na₂O H₂O
3. La reacción es reversible: Verdadero Falso
4. ¿Cómo lo sabes?

5. Los compuestos que están en estado sólido son: 2HCl 2NaCl Na₂O
6. Los compuestos que están en estado líquido son: 2HCl 2NaCl H₂O

7. ¿Cuántas moléculas de NaCl se formaron?

8. ¿Cuántas moléculas de H₂O se formaron?

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



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