

1. ¿Qué es una ecuación química?

- a) Una representación gráfica de la estructura de una molécula.
- b) Es la descripción simbólica de una reacción química.
- c) Una descripción detallada del proceso de destilación.
- d) Es una representación matemática de una reacción química.

2. ¿Cuáles son las partes de una ecuación química?

- a) Reactivos y productos
- b) Solventes y solutos
- c) Catalizadores
- d) Coeficientes y reactivos

3. Enlace cada tipo de reacción química con su respectiva definición

Reacción endotérmica

Es una reacción que desprende energía en forma de luz o calor.

Reacción de combinación

Una o más sustancias reaccionan para formar una nueva



Reacción de descomposición

Es una reacción que absorbe energía en forma de luz o calor, la energía de los reactivos es menor que la de los productos.

Reacción de desplazamiento simple

Son aquellas en las que un reactivo combustible reacciona con oxígeno para formar agua y dióxido de carbono.

Reacción de doble desplazamiento

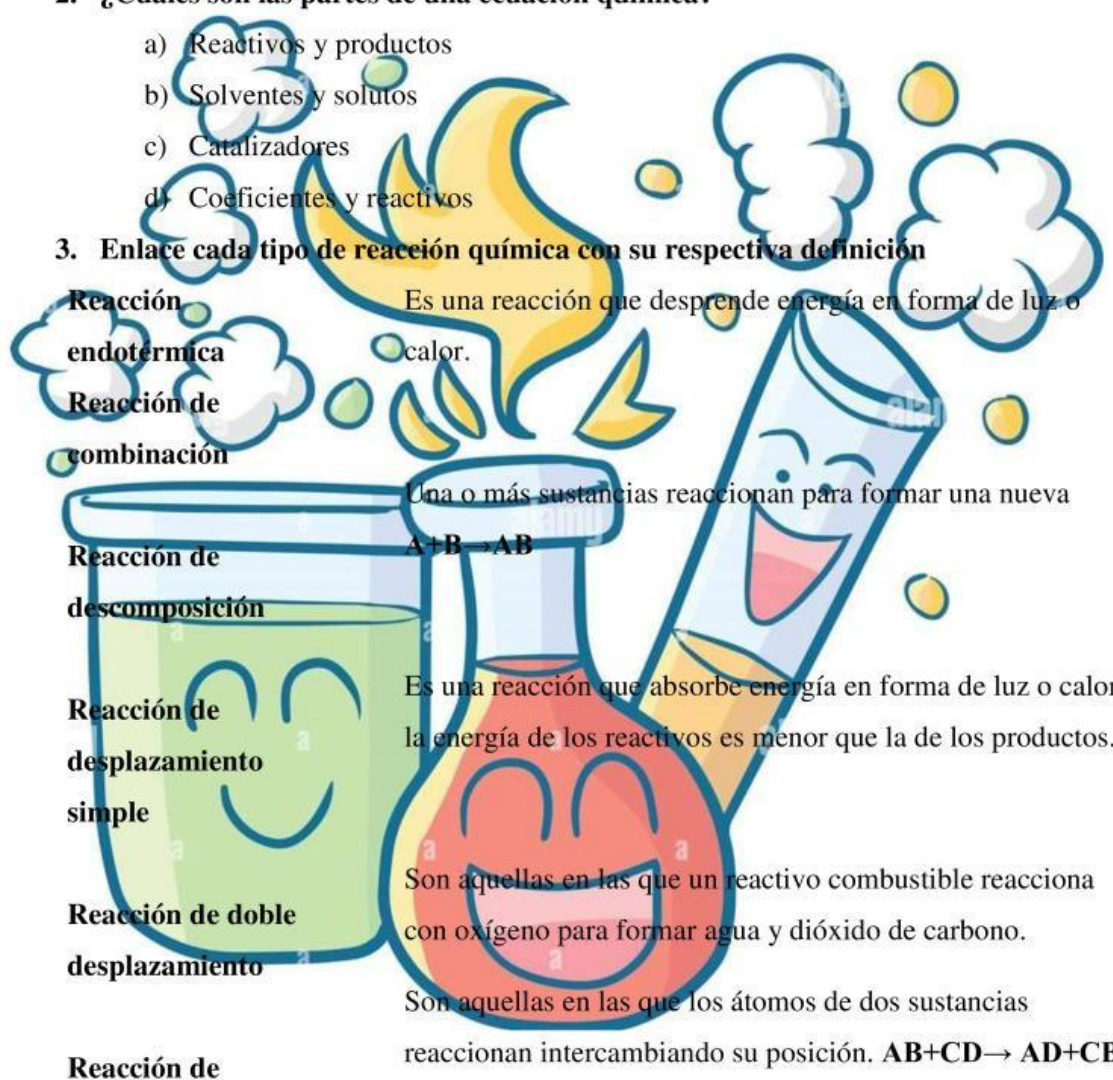
Son aquellas en las que los átomos de dos sustancias reaccionan intercambiando su posición. $AB+CD \rightarrow AD+CB$

Reacción de combustión

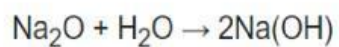
Una sustancia se descompone o se separa en otras más sencillas $AB \rightarrow A+B$

Reacción exotérmica

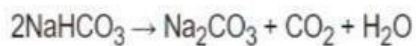
Son aquellas en las que un elemento sustituye a otro en un compuesto químico. $A+BC \rightarrow AC+B$



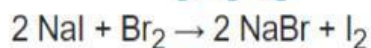
4.- Identifique el tipo de reacción según la ecuación presentada



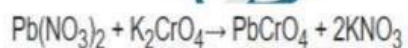
Reacción de Síntesis



Reacción de Doble desplazamiento



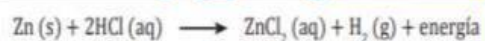
Reacción de Descomposición



Reacción Exotérmica



Reacción de Simple desplazamiento



Reacción Endotérmica

5.- Identifica a que significa cada uno de estos símbolos

Símbolo	Significado
Δ	
\rightarrow	
\downarrow	
\uparrow	
\rightleftharpoons	
(s)	
(l)	
(g)	
(ac)	
$\xrightarrow{\text{Catalizador}}$	