

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.

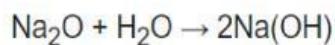
2. ¿Cuáles son las partes de una ecuación química?

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

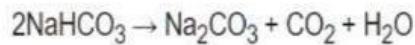
3. Enlace cada tipo de reacción química con su respectiva definición

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	$A + B \rightarrow AB$
Reacción de desplazamiento simple	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 doble desplazamiento	Son aquellas en las que un reactivo combustible reacciona con oxígeno para formar agua y dióxido de carbono.
Reacción de combustión	Son aquellas en las que los átomos de dos sustancias reaccionan intercambiando su posición. $AB+CD \rightarrow AD+CB$
Reacción exotérmica	Una sustancia se descompone o se separa en otras más sencillas $AB \rightarrow A+B$
	Son aquellas en las que un elemento sustituye a otro en un compuesto químico. $A+BC \rightarrow AC+B$

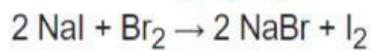
4.- Identifique el tipo de reacción según la ecuación presentada



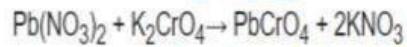
Reacción de Síntesis



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	Calefacción
\rightarrow	Reacción
\downarrow	Separación
\uparrow	Reunión
\leftrightarrow	Equilibrio
(s)	Sólido
(l)	Líquido
(g)	Gas
(ac)	Aerosol
Catalizador	Catalizador