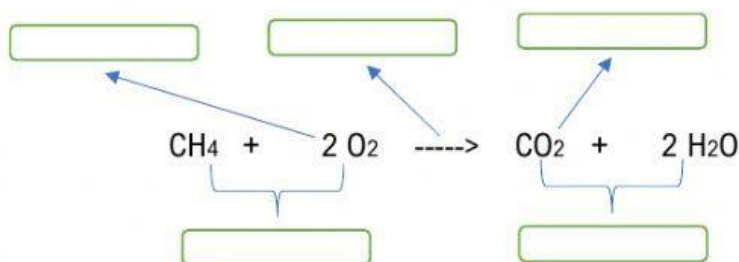


Química

Clasifica las siguientes reacciones químicas en: Desplazamiento – Descomposición Síntesis – Neutralización – Combustión

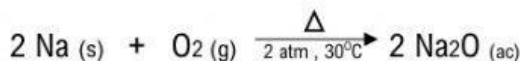
- $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{KClO}_3 + \text{KCl} \rightarrow \text{KClO}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Identifica & arrastra las partes de una reacción química.



Selecciona la respuesta correcta en cada caso.

- 1- ¿Cuál será el producto de $\text{FeO} + \text{H}_2 \rightarrow$?
a) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$ b) $\text{Fe} + \text{H}_2$ c) $\text{Fe} + \text{O}$ d) $\text{Fe} + \text{O}_2$
- 2- Indica cual de las siguiente es una reacción química:
a) Fundición del hierro b) Oxidación de un clavo c) Destilación de alcohol
- 3- Indica V o F según sea el enunciado de las siguientes afirmaciones.
a) La reacción se representa por una ecuación química ____
b) Al hacer una limonada ocurre una reacción química ____
c) Las parte de una ecuación son primario y secundario ____
- 4- Indica V o F según sea el enunciado de las siguientes afirmaciones.



- a) El óxido de sodio producido está en solución acuosa ____
- b) Los reactantes están en estado líquidos ____
- c) La reacción ocurre a 2 atm ____
- d) La reacción se lee 2 moles de sodio líquido reaccionan con 1 mol de oxígeno gaseoso para producir 2 moles óxido de sodio acuoso ____