



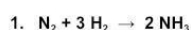
Clase online 12 de Agosto

Objetivo:

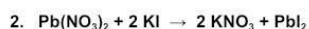
- Reconocer una reacción química .
- Identificar los tipos de reacciones químicas y sus características.
- Identificar la energía de las reacciones químicas. (endotérmica y exotérmica)

“Síntesis de la clase”

En la clase reforzaremos sus las características de una reacción química y los tipos de reacciones químicas e identificaremos reacciones endotérmicas y exotérmicas.



Reacción de _____



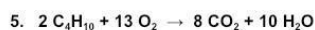
Reacción de _____



Reacción de _____



Reacción de _____



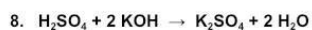
Reacción de _____



Reacción de _____



Reacción de _____



Reacción de _____



Tipos de reacciones según la Energía:

ENERGÍA DE LAS REACCIONES QUÍMICAS

REACCIÓN EXOTÉRMICA



La energía liberada por la formación de enlaces en los productos es mayor que la empleada en la ruptura de enlaces de los reactivos.

REACCIÓN ENDOTÉRMICA



La energía absorbida por la ruptura de enlaces en los reactivos es mayor que la liberada en la formación de enlaces de los productos.

Cierre de clases:

- 1.- ¿Qué diferencia existe entre reacción de síntesis y de descomposición?
- 2.-¿ A qué se refiere cuando se indica que una reacción es endotérmica?
- 3.- Señale 3 ejemplos de reacciones exotérmicas.