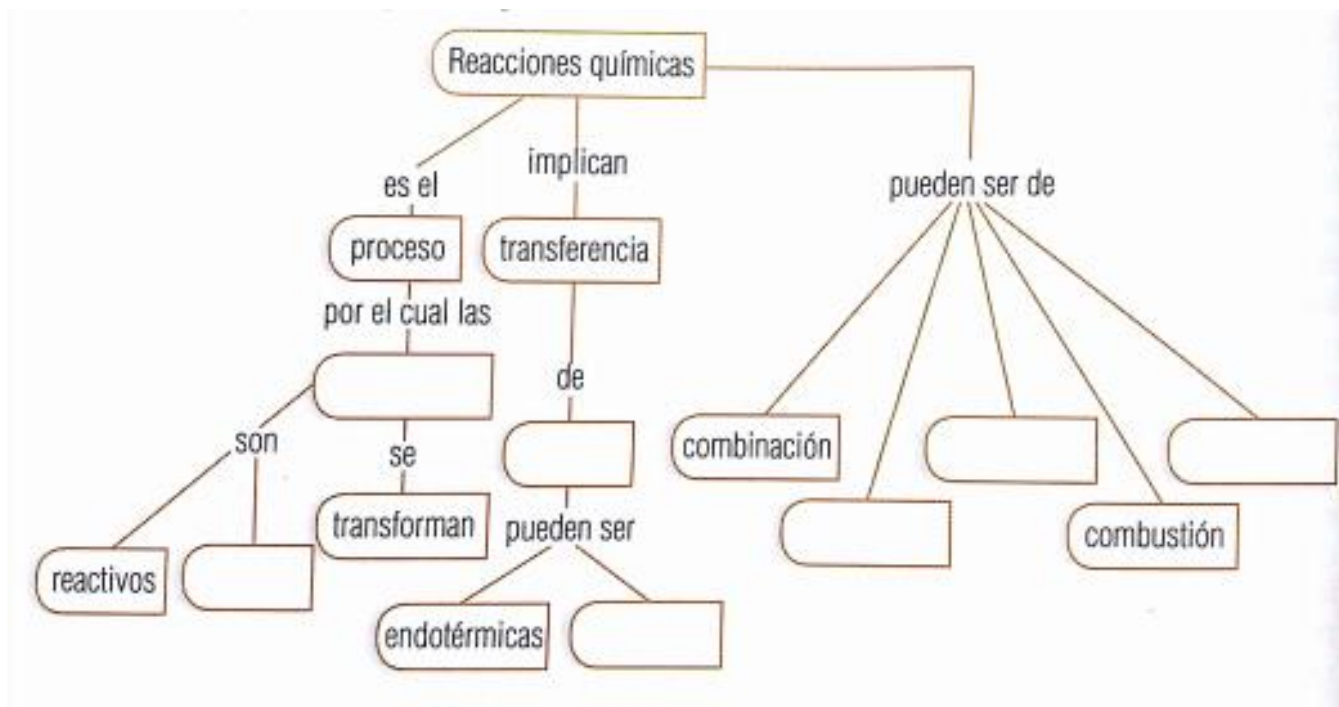


FUNDACIÓN EDUCATIVA DE MONTELIBANO
 DEPARTAMENTO DE CIENCIAS
 ACTIVIDAD DE AFIANZAMIENTO TRIMESTRE II
 SESIÓN 2

Indicador de logro	Explica las diferentes clases de reacciones químicas que se emplean para la obtención de diferentes compuestos con base en los mecanismos de reacción.		
Nombre		9°	Fecha: 27 de octubre

Completa el siguiente mapa conceptual



II. Relaciona la columna A con la columna B

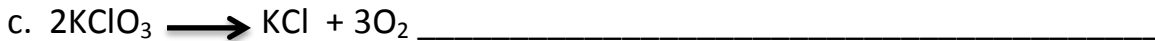
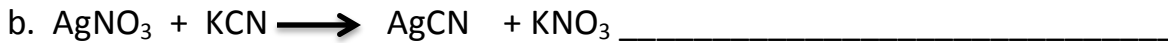
Columna A

- Un compuesto se fragmenta formando sustancias más sencillas.
- Una sustancia arde en presencia de oxígeno formando dióxido de carbono y agua.
- Los reactivos se combinan formando un solo producto.
- Un ser vivo transforma unas sustancias en otras en ausencia de oxígeno.
- Un átomo reemplaza o sustituye a otro átomo similar en un compuesto.

Columna B

- () Reacción de combustión
- () Reacción de composición
- () Reacción de desplazamiento
- () Reacción de fermentación
- () Reacción de descomposición

III. escribe sobre la línea el tipo de reacción que representa cada una de las siguientes ecuaciones químicas



IV. Escribe falso o verdadero según sea necesario

a. La ecuación general $\text{AB} \longrightarrow \text{A} + \text{B}$, corresponde a una reacción de descomposición. _____

b. En las reacciones exotérmicas se libera energía del medio como producto de la reacción. _____

c. Las reacciones de combustión solo generan dióxido de carbono y agua como productos. _____

d. En una reacción redox el agente oxidante se reduce y el agente reductor se oxida. _____

e. En una reacción redox el agente oxidante es quien cede o suministra electrones. _____

V. Lee en la página 243 sobre reacciones endotérmicas y exotérmicas y con base en ello responde las preguntas.

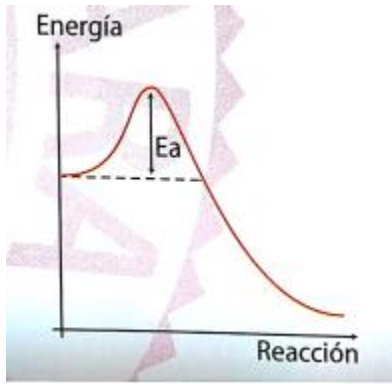
a. A que se le llaman reacciones endotérmicas?

b. ¿que es una reacción endotérmica?

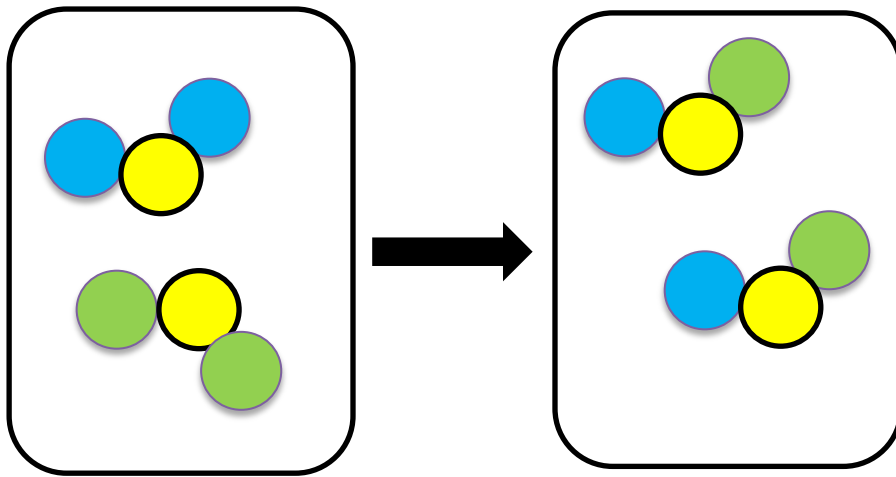
c. en que formas de energía se manifiesta una reacción exotérmica?

d. Que es un catalizador y que papel cumple en las reacciones químicas?

VI. Observe las siguientes imágenes y responda las preguntas



Que información brinda la gráfica? Describe



Cada uno de los círculos de colores representa un elemento así: azul sodio, amarilla oxígeno y verde hidrógeno.

- Escriba la ecuación de la reacción
- Qué tipo de reacción representa
- Numero de oxidación del Na: _____ ; O _____ ; H _____
- Peso atómico del Na: _____ ; O _____ ; H _____