

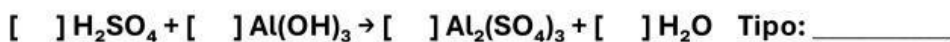
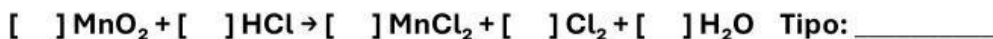
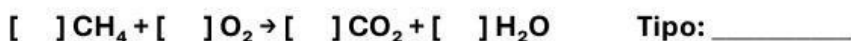
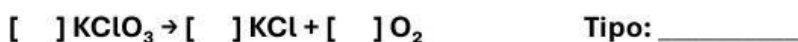
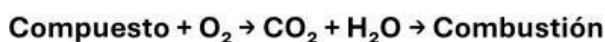
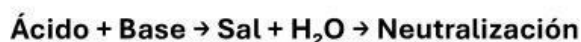
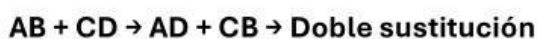
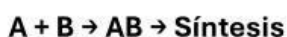
BLOQUE 6 – EXTRA.

Instrucciones: Selecciona la respuesta correcta. En el ejercicio 2, ajusta las ecuaciones.

1. ¿Qué es una reacción química y qué incluye una ecuación química?

- a) Un cambio físico sin modificar sustancias
- b) Transformación de sustancias con reactivos y productos representados por fórmulas
- c) Solo un cambio de estado

2. Ajuste los coeficientes y di que tipo de reacción es:



3. ¿Qué leyes rigen las reacciones químicas?

- a) Ley de la gravedad
- b) Ley de conservación de la masa y proporciones definidas
- c) Ley de Ohm

4. ¿Qué es la entalpía y qué significa ΔH ?

- a) Energía almacenada sin cambio
- b) Energía térmica total y variación de energía de la reacción
- c) Energía cinética de los electrones

5.1 Si $\Delta H = +22$ kJ, la reacción es:

- a) Exotérmica
- b) Endotérmica
- c) Neutra

5.2 ¿Qué indica un perfil de reacción exotérmica?

- a) Productos con mayor energía
- b) Productos con menor energía que reactivos
- c) Energía constante

6. ¿Qué es la energía de activación?

- a) Energía necesaria para iniciar la reacción
- b) Energía total de productos
- c) Energía liberada

7. ¿Qué efecto tiene un catalizador?

- a) Aumenta la energía de activación
- b) Disminuye la energía de activación
- c) Detiene la reacción

8. ¿Qué tipo de reacción es $A + B \rightarrow AB$?

- a) Descomposición
- b) Formación (síntesis)
- c) Sustitución

9. ¿Por qué un reactivo en polvo reacciona más rápido?

- a) Mayor superficie de contacto
- b) Menor masa
- c) Mayor densidad

10. ¿Por qué aumenta la velocidad al subir la temperatura?

- a) Disminuyen colisiones
- b) Aumenta energía y colisiones eficaces
- c) Se enfría el sistema

11. ¿Por qué son importantes los catalizadores?

- a) Detienen reacciones
- b) Aumentan costes
- c) Aceleran reacciones sin consumirse