

EVALUACIÓN (Primer Trimestre)

Nombre: _____ Fecha: ____/____/____

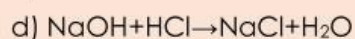
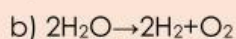
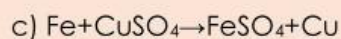
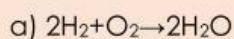
Tema: Clasificación de las reacciones químicas por su mecanismo atómico

I. Completa las siguientes definiciones

1. En una reacción de _____, dos o más sustancias se combinan para formar un solo producto.
2. Una reacción de _____ implica la ruptura de una sustancia en dos o más productos.
3. En una reacción de _____ doble, dos compuestos intercambian elementos o grupos para formar nuevos compuestos.

II. Selecciona la opción correcta para cada pregunta:

1. ¿Cuál de las siguientes es una reacción de síntesis?

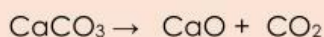


2. En una reacción de sustitución simple:

- a) Se combinan dos sustancias para formar un solo producto.
- b) Un compuesto se descompone en sustancias más simples.
- c) Un elemento reemplaza a otro en un compuesto.
- d) Dos compuestos intercambian elementos.

III. Ejercicios propuestos

1. Balancea la siguiente ecuación de descomposición:



4. Iguala las reacciones y clasifica el tipo de reacción

