

## EVALUACIÓN (Primer Trimestre)

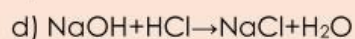
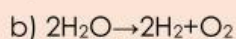
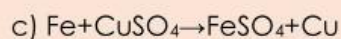
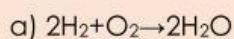
Nombre: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_

**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?

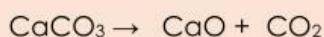


2. En una reacción de sustitución simple:

- 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

