

EVALUACIÓN (Primer Trimestre)

Nombre: _____ Fecha: ____ / ____ / ____

Tema: Clasificación de las reacciones químicas por su mecanismo atómico**I. Completa las siguientes definiciones**

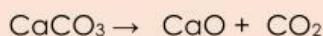
1. En una reacción de _____, dos o más sustancias se combinan para formar un solo producto.
2. Una reacción de _____ implica la ruptura de una sustancia en dos o más productos.
3. En una reacción de _____ doble, dos compuestos intercambian elementos o grupos para formar nuevos compuestos.

II. Selecciona la opción correcta para cada pregunta:

1. ¿Cuál de las siguientes es una reacción de síntesis?
a) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ c) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
b) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$ d) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
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

