Área Química *Cuarto Sec.*

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) $2H_2+O_2 \rightarrow 2H_2O$

b) $2H_2O \rightarrow 2H_2+O_2$

c) $Fe+CuSO_4 \rightarrow FeSO_4+Cu$

d) $NaOH+HCl \rightarrow NaCl+H_2O$

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:
   $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
4. Iguala las reacciones y clasifica el tipo de reacción

- $Ba(OH)_{2\,(ac)} + H_2SO_{4\,(ac)} \longrightarrow BaSO_{4\,(s)} + H_2O_{(l)}$
- $Na(OH)_{(ac)} + CuCl_{2\,(ac)} \longrightarrow NaCl_{(ac)} + Cu(OH)_{2\,(s)}$
- $F_{2\,(g)} + HCl_{(ac)} \longrightarrow Cl_{2\,(g)} + HF_{(ac)}$

LIVEWORKSHEETS