



Realiza las siguientes actividades en hojas cuadrículadas de examen, a mano. Puedes consultar en fuentes de internet o en las bibliotecas públicas de la ciudad. Al final del trabajo debes incluir la bibliografía.

**Fecha máxima de entrega:**

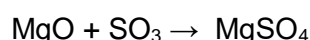
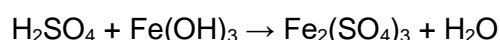
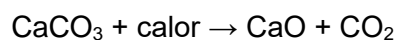
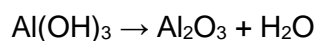
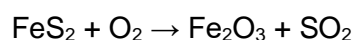
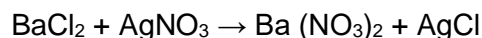
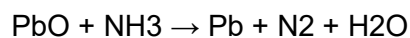
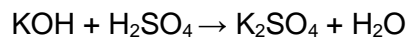
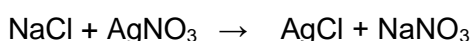
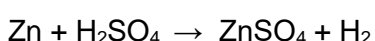
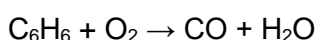
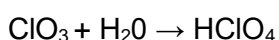
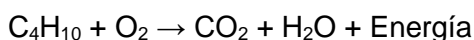
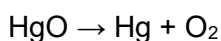
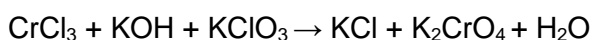
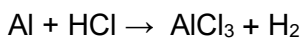
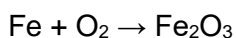
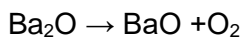
La presentación del trabajo completo es requisito para presentar la sustentación.

1. Resuelve las siguientes actividades:
  - a) ¿qué es reacción química? y ¿cuáles son sus partes?
  - b) ¿Qué es ecuación química? y como se leen.
  - c) ¿Qué es la Ley de la conservación de la materia? ¿Qué es la Ley de las proporciones definidas?
  - d) ¿Cuáles son las Clases de reacciones químicas inorgánicas? Explicar y dar ejemplos.
  - e) Definir con sus palabras los conceptos de materia, sustancia, materia viva, materia no viva, cuerpo inanimado y cuerpo muerto. Además, dar ejemplos de cada caso.
2. **Recuerda el procedimiento para hallar el peso molecular de las sustancias químicas**
  - a. Identificar los elementos químicos.
  - b. Buscar el peso atómico de cada uno en la tabla periódica.
  - c. Identificar el número de veces que se encuentra cada elemento en el compuesto.
  - d. Multiplicar el peso atómico del elemento por la cantidad de veces que se repite.
  - e. Sumar los totales de cada elemento y expresarlo con la unidad g/mol.

**EJEMPLO.** para hallar el peso atómico del NITRATO DE BARIO:

ELEMENTOS	VECES QUE SE REPITE	PESOA ATOMICO	OPERACIÓN	RESULTADO
Ba	1	137g	1 x 137g	137g
N	2	14 g	2 x 14g	28g
O	6	16g	6 x 16g	96g
<b>PESO MOLECULAR DEL Ba(NO3)2</b>				<b>261 g/mol</b>

3. A partir del ejemplo:  $2A_{(s)} + B_{(l)} \rightarrow 3C_{(ac)} + 2D_{(g)}$  Ubicar: Reactivos y productos, estados de agregación, coeficientes estequiométricos, significado de los símbolos + y  $\rightarrow$ , subíndices.
4. **Identificar en cada ecuación las diferentes funciones químicas inorgánicas y hacer un listado de cada una. Asignar los estados de oxidación a cada compuesto. Dar el nombre sistemático y stock a los hidruros, óxidos e hidróxidos.**



5. Escribe los aspectos que debes mejorar en adelante para tener mejores resultados académicos.