Actividad 5.3

Manifestaciones y representaciones de reacciones químicas (ecuación química).

Aprendizaje Esperado: Identifica las propiedades de los reactivos y los productos en una reacción química.

Instrucciones: Determina para cada caso el reactivo y el producto y calcula la cantidad de átomos en cada ecuación química para los elementos que intervienen.

1. $2Ba_{(s)} + O_{2\,(g)}$ ---------→ $2BaO_{(S)}$

   - Ba -
   - O -

2. $Zn_{(s)} + CuSO_{4\,(ac)}$ ---------→ $ZnSO_{4\,(ac)} + Cu_{(s)}$

   - Zn -
   - Cu -
   - S -
   - O -

3. $2Hg_{(l)} + O_{2\,(g)}$ --------→ $2HgO_{(s)}$

   - Hg -
   - O -

4. $4Fe + 3O_2$ --------→ $2Fe_2O_3$

   - Fe -
   - O -

5. $KCl + 2O_2$ ---------→ $KClO_4$

   - K -
   - Cl -
   - O -

LIVEWORKSHEETS