Actividad 4

Subrayar los reactantes y productos, indicar qué tipo de reacciones son y equilibrar en caso de ser necesario. Indicar a qué tipo de reacción corresponde cada una de las siguientes reacciones (síntesis, descomposición, combustión, desplazamiento o intercambio).

 1. H2 + O2 → H2O

2. Ca (OH)2 + HCl → 2 H2O + CaCl2

 3. Cl2 + LiBr → LiCl + Br2

4. CH4 + 2 O2 → CO2 + 2 H2O

5. Cu (OH)2. CuCO3 → 2CuO + CO2+ H2O

21 -04 Subrayar los reactantes y productos, indicar qué tipo de reacciones son y equilibrar en caso de ser necesario. Indicar a qué tipo de reacción corresponde cada una de las siguientes reacciones (síntesis, descomposición, combustión, desplazamiento o intercambio).

6. HClO + LiOH → LiClO + H2O

7. Al + Mg (NO3)2 → Mg + Al (NO3)3

8. Fe + S → FeS

9. CaCO3 → CO2 + CaO

10. HClO + LiOH → LiClO + H2O