

Taller #2

Química Inorgánica: Reacciones de Simple y Doble desplazamiento

Nombre:

Identifica cuál de las siguientes ecuaciones es una reacción de doble desplazamiento:

- a) $2 \text{NaI} + \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{NaBr} + \text{I}_2$
- b) $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- c) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KI} \rightarrow \text{PbI}_2 + 2\text{KNO}_3$
- d) $2 \text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$

Identifica cuál de las siguientes ecuaciones es una reacción de simple desplazamiento:

- a) $2 \text{Al} + 3 \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{AlBr}_3$
- b) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
- c) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$
- d) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$

Identifique las ecuaciones e indique que tipo de reacción es

