

EJERCICIOS DE AUTOEVALUACIÓN:

1- Iguala las siguientes reacciones y clasificalas:

- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3$
- $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
- $\text{Ag} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O} + \text{AgNO}_3$
- $\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$
- $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$

2-Para la reacción entre sulfato de potasio e hipoclorito de bario marque la afirmación correcta:

- Se producen dos moles de hipoclorito de potasio por cada dos moles de ácido sulfúrico que se forman y la reacción es de neutralización.
- La reacción no es factible
- Se produce un mol de hipoclorito de potasio por cada mol de sulfato de potasio que se consume y la reacción es doble desplazamiento.
- Se producen dos moles de hipoclorito de potasio por cada mol de sulfato de potasio que se consume y la reacción es de doble desplazamiento.
- Se producen dos moles de hipoclorito de potasio por cada dos moles de hipoclorito de bario que se consumen y la reacción es de neutralización.

3-El zinc reacciona con el ácido nítrico originando nitrato de zinc (II) y nitrato amónico en disolución.

Escriba y ajuste la reacción por el método del ión-electrón e indique los coeficientes estequiométricos de cada reactivo y producto en la reacción ajustada

4-El dicromato de potasio oxida al yoduro de sodio en medio ácido y se origina sulfato de sodio, sulfato de cromo (III) y yodo.

- Igualé por el método del ión electrón e indique los coeficientes estequiométricos para cada reactivo y producto.
- Indique agente oxidante y agente reductor.