

RESPUESTAS EJERCICIOS DE AUTOEVALUACIÓN:

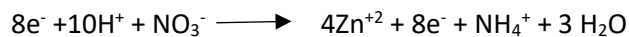
1-

- a. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 2 \text{Fe}$ Redox
- b. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow 2 \text{NaHCO}_3$ Síntesis
- c. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2 \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2 \text{Cr}$ Sustitución simple - Redox
- d. $3 \text{Ag} + 4 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO} + 2 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{AgNO}_3$ Redox
- e. $\text{CuFeS}_2 + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$ Redox
- f. $4 \text{FeS}_2 + 11 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 8 \text{SO}_2$ Redox
- g. $\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ Sustitución simple - Redox
- h. $2 \text{Al} + 6 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{AlCl}_3 + 3 \text{H}_2$ Sustitución simple - Redox

2-d



Hemiecuaación de reducción del ión nitrato:



Agente oxidante: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

Agente reductor: NaI