

ACTIVIDAD DE SUSTENTACION

- ✓ Balancear las siguientes ecuaciones por el método de Redox, aplicando todos los pasos.



1. Identificar los estados de oxidación.

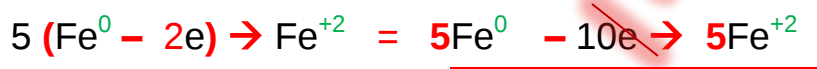


2. Determinar el elemento que se oxida y se reduce.

$\text{Mn}^{+7} \rightarrow \text{Mn}^{+2} \rightarrow$ Gano **5** electrones $\rightarrow$ Se reduce $\rightarrow$ Agente Oxidante

$\text{Fe}^0 \rightarrow \text{Fe}^{+2} \rightarrow$ Perdió **2** electrones $\rightarrow$ Se oxida $\rightarrow$ Agente Reductor

3. Igualar los electrones perdidos y ganados.



4. Asignar coeficientes a la ecuación inicial.



5. Balancear por tanteo.



$$\text{K} = 2$$

$$\text{K} = 1 \rightarrow 2$$

$$\text{Mn} = 2$$

$$\text{Mn} = 2$$

$$\text{O} = 8$$

$$\text{O} = 1 \rightarrow 8$$

$$\text{Fe} = 5$$

$$\text{Fe} = 5$$

$$\text{H} = 1 \rightarrow 16$$

$$\text{H} = 2 \rightarrow 16$$

$$\text{Cl} = 1 \rightarrow 16$$

$$\text{Cl} = 15 \rightarrow 16$$

ECUACIÓN BALANCEADA





1. Identificar los estados de oxidación.



2. Determinar el elemento que se oxida y se reduce.



3. Igualar los electrones perdidos y ganados.



4. Asignar coeficientes a la ecuación inicial.



5. Balancear por tanteo.



$$\text{Fe} = 4$$

$$\text{Fe} = 4$$

$$\text{S} = 8$$

$$\text{S} = 8$$

$$\text{O} = 3 \rightarrow 38$$

$$\text{O} = 10 \rightarrow 38$$

$$\text{H} = 2 \rightarrow 16$$

$$\text{H} = 2 \rightarrow 16$$

ECUACIÓN BALANCEADA

