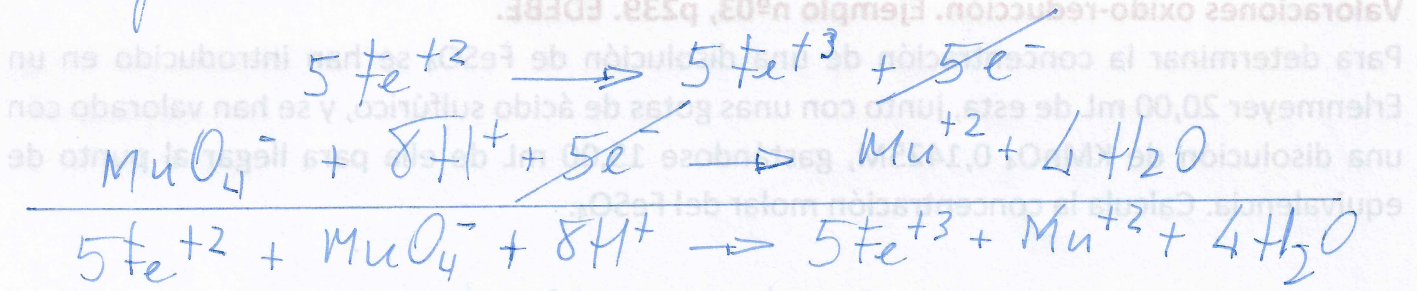


El ajuste electrónico:



Cálculo del nº mol de  $\text{KMnO}_4$ :

$$\text{mol } \text{KMnO}_4 = 15 \text{ ml} \times \frac{1 \text{ L}}{1000 \text{ ml}} \times 0,1425 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = \boxed{2,138 \times 10^{-3} \text{ mol}}$$

Cálculo del nº mol de  $\text{FeSO}_4$ :

$$\text{mol de } \text{FeSO}_4 = 5 \times 2,138 \times 10^{-3} \text{ mol} = \boxed{1,069 \times 10^{-2} \text{ mol}}$$

Cálculo de la concentración de  $\text{FeSO}_4$ :

$$M_{\text{FeSO}_4} = \frac{\text{mol } \text{FeSO}_4}{\text{vol. disol.}} = \frac{1,069 \times 10^{-2} \text{ mol}}{20,00 \times 10^{-3} \text{ L}} = \boxed{0,5345 \frac{\text{mol}}{\text{L}}}$$

