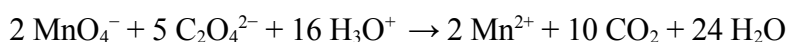
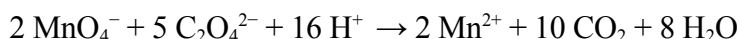
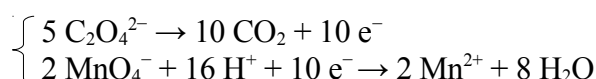
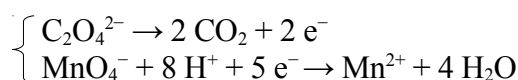
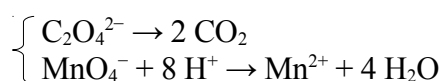
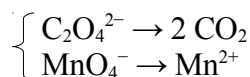
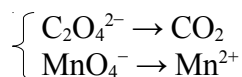
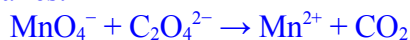


EJEMPLO 6: Calcula la concentración de una disolución de oxalato de potasio, $K_2C_2O_4$, si se necesitan $35,16\text{cm}^3$ de la misma para alcanzar el punto final con $46,72\text{cm}^3$ de una disolución ácida $0,0617\text{M}$ de $KMnO_4$. La reacción sin ajustar es:



$$\frac{[C_2O_4^{2-}] \cdot V(C_2O_4^{2-})}{5} = \frac{[MnO_4^-] \cdot V(MnO_4^-)}{2}$$

$$[C_2O_4^{2-}] = \frac{5 \cdot [MnO_4^-] \cdot V(MnO_4^-)}{2 \cdot V(C_2O_4^{2-})}$$

$$[C_2O_4^{2-}] = \frac{5 \cdot 0,0617 \text{ M} \cdot 0,04672 \text{ L}}{2 \cdot 0,03516 \text{ L}} = 0,205 \text{ M}$$

O también:

$$n(MnO_4^-) = [MnO_4^-] \cdot V(MnO_4^-) = 0,0617 \text{ M} \cdot 0,04672 \text{ L} = 2,883 \cdot 10^{-3} \text{ mol } MnO_4^-$$

$$2,883 \cdot 10^{-3} \text{ mol } MnO_4^- \cdot \frac{5 \text{ mol } C_2O_4^{2-}}{2 \text{ mol } MnO_4^-} = 7,208 \cdot 10^{-3} \text{ mol } C_2O_4^{2-}$$

$$[C_2O_4^{2-}] = \frac{n(C_2O_4^{2-})}{V(C_2O_4^{2-})} = \frac{7,208 \cdot 10^{-3} \text{ mol}}{0,03516 \text{ L}} = 0,205 \text{ M}$$