

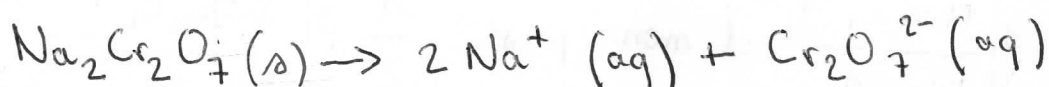
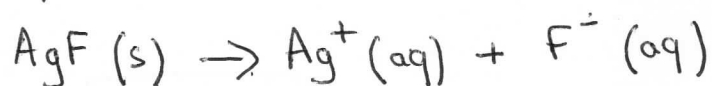
Qte' de matière de fluorure d'argent introduit :

$$n_1 = \frac{m}{M_{\text{AgF}}} = \frac{5,0}{126,9} = 3,94 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

Qte' de matière de dichromate de sodium introduit :

$$n_2 = \frac{m}{M_{\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}} = \frac{5,0}{262} = 1,90 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

Équations de dissolution :



Les concentrations finales des ions sont :

$$[\text{Ag}^+] = [\text{F}^-] = \frac{n_1}{V} = \frac{3,94 \cdot 10^{-2}}{100 \cdot 10^{-3}} = 3,94 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$[\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}] = \frac{n_2}{V} = \frac{1,90 \cdot 10^{-2}}{100 \cdot 10^{-3}} = 1,90 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$[\text{Na}^+] = \frac{2n_2}{V} = 3,8 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$