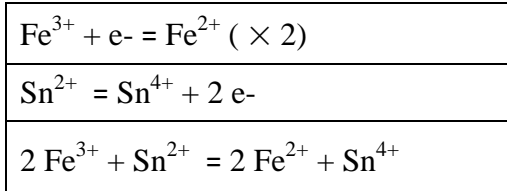


1. Les réactifs sont :  $\text{Fe}^{3+}$  (oxydant) et  $\text{Sn}^{2+}$  (réducteur).

½ équation électronique et équation :



2. D'après l'équation on obtient la relation :  $\frac{n(\text{Fe}^{3+})}{2} = \frac{n(\text{Sn}^{2+})}{1}$

3.  $n(\text{Fe}^{3+}) = [\text{Fe}^{3+}] \times V(\text{Fe}^{3+}) = 1,0 \cdot 10^{-2} \times 10 \cdot 10^{-3} = 10^{-4} \text{ mol}$

$n(\text{Sn}^{2+}) = [\text{Sn}^{2+}] \times V(\text{Sn}^{2+}) = 1,0 \cdot 10^{-2} \times V_{\text{éq}}$  et  $V(\text{Sn}^{2+}) = V_{\text{éq}}$

$$\frac{10^{-4}}{2} = \frac{10^{-2} \times V_{\text{éq}}}{1} \Rightarrow V_{\text{éq}} = 10^{-4} / (2 \cdot 10^{-2}) = 5 \cdot 10^{-3} \text{ L} = 5 \text{ ml}$$