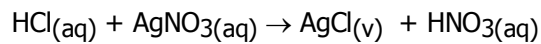


Hoe groot is de stofhoeveelheidsconcentratie van een HCl-oplossing als 25,00 mL daarvan 43,01 mL 0,150  $\frac{\text{mol}}{\text{L}}$  AgNO<sub>3</sub>-oplossing vereist voor volledige reactie volgens:



### Oplossing

43,01 mL 0,150  $\frac{\text{mol}}{\text{L}}$  AgNO<sub>3</sub>-oplossing bevat  $43,01 \cdot 10^{-3} \text{ L} \cdot 0,150 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 6,45 \cdot 10^{-3} \text{ mol AgNO}_3$

Hiermee reageert  $6,45 \cdot 10^{-3} \text{ mol HCl}$

Deze hoeveelheid is dus aanwezig in die 25,00 mL oplossing.

De concentratie ervan is dus  $\frac{6,45 \cdot 10^{-3} \text{ mol}}{25,00 \cdot 10^{-3} \text{ L}} = \mathbf{0,258 \frac{\text{mol}}{\text{L}}}$ .