



#6

100 mL van een oplossing met concentratie 0,48 mol/L wordt in een maatkolf van 750 mL gebracht. De maatkolf wordt aangelengd met water tot aan de ijkstreep. Bereken de concentratie (mol/L) van de verdunde oplossing?

Oplossing

100 mL van die oplossing bevat $0,100 \text{ L} \times 0,48 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 0,048 \text{ mol}$ opgeloste stof.

De concentratie van de verdunde oplossing is dus $\frac{0,048 \text{ mol}}{0,750 \text{ L}} = \mathbf{0,064 \frac{\text{mol}}{\text{L}}}$.