

Wanneer 123 mL van een  $1,10 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$  glucose-oplossing ( $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ) wordt verdund tot 500 mL, wat is dan de molariteit van de verdunde oplossing?

### **Oplossing**

Hoeveel mol glucose is er aanwezig in 123 mL van een  $1,10 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$  glucose-oplossing?

$$0,123 \text{ L} \cdot 1,10 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 0,135 \text{ mol}$$

Wat is de molariteit van de verdunde oplossing?

$$\frac{0,135 \text{ mol}}{0,500 \text{ L}} = 0,270 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$