

- Hoeveel gram KOH is nodig om 2,000 L 1,60 M KOH te maken?
- Hoeveel ml van deze oplossing is nodig om, na aanlengen met water, 250 mL 0,800 M KOH-oplossing te maken?

Oplossing

- 2,000 L 1,60 M KOH bevat $2,000 \text{ L} \cdot 1,60 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 3,20 \text{ mol KOH}$.

We hebben dus $3,20 \text{ mol KOH} = 3,20 \text{ mol} \cdot 56,1 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = \mathbf{179,5 \text{ g KOH}}$ nodig.

- 250 mL 0,800 M KOH bevat $0,250 \text{ L} \cdot 0,800 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 0,200 \text{ mol KOH}$.

We hebben dus $\frac{0,200 \text{ mol}}{1,60 \frac{\text{mol}}{\text{L}}} = \mathbf{0,125 \text{ L} = 125 \text{ mL}}$ 1,60 M KOH-oplossing nodig.