

Hoeveel mol opgeloste stof is aanwezig in:

- 1,40 L 0,0050 M Ca(OH)_2 ?
- 25,0 mL 0,600 M HNO_3 ?

Oplossing

- $1,40 \text{ L} \cdot 0,0050 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 0,0070 \text{ mol } \text{Ca(OH)}_2$
- $25,0 \cdot 10^{-3} \text{ L} \cdot 0,600 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 0,0150 \text{ mol } \text{HNO}_3$