

40 gram NaOH wordt opgelost in water en aangelengd tot 500 mL. Hoeveel mol NaOH is in deze oplossing aanwezig? Hoe groot is de concentratie van deze oplossing?

40 gram NaOH is $\frac{40 \text{ g}}{39,9961 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 1,0 \text{ mol NaOH}$. Er is dus **1,0 mol NaOH** aanwezig.

De concentratie van de oplossing is $\frac{1,0 \text{ mol}}{500 \cdot 10^{-3} \text{ L}} = \mathbf{2,0 \frac{\text{mol}}{\text{L}}}$