

Oplossing A bevat 40 gram NaOH in 500 mL. Oplossing B bevat 30 g NaOH in 250 mL. Welke oplossing bevat het grootste aantal mol NaOH? Van welke oplossing is de concentratie het grootst?

Oplossing

	Oplossing A	Oplossing B
Opgeloste massa	40 g NaOH	30 g NaOH
Opgeloste stofhoeveelheid	$\frac{40 \text{ g}}{39,9961 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = \mathbf{1,000 \text{ mol}}$	$\frac{30 \text{ g}}{39,9961 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = \mathbf{0,750 \text{ mol}}$
Concentratie	$\frac{1,000 \text{ mol}}{500 \cdot 10^{-3} \text{ L}} = \mathbf{2,000 \frac{\text{mol}}{\text{L}}}$	$\frac{0,750 \text{ mol}}{250 \cdot 10^{-3} \text{ L}} = \mathbf{3,000 \frac{\text{mol}}{\text{L}}}$

Oplossing A bevat de grootste hoeveelheid NaOH.

Oplossing B daarentegen heeft de grootste concentratie.