



#2

Door ammoniakgas (NH_3) door water te laten borrelen verkrijgen we een ammoniakoplossing. Die heeft een dichtheid van $0,93 \text{ g/mL}$ en bevat $18,6$ massa-massa-% ammoniak. Hoeveel ammoniak is er aanwezig in $1,00 \text{ mL}$ van die oplossing?

Oplossing

$1,00 \text{ mL}$ van die oplossing heeft een massa van $1,00 \text{ mL} \times 0,93 \frac{\text{g}}{\text{mL}} = 0,93 \text{ g}$

$1,00 \text{ mL}$ van die oplossing bevat $0,93 \text{ g} \times \frac{18,6}{100} = \mathbf{0,173 \text{ g NH}_3}$