

# Concentracoes

# Sumário

# Concentrações

## Concentração Comum (g/L)

- ▶ A quantidade de soluto dissolvido num dado volume de solução é denominada de concentração
- ▶ É o quociente entre a massa do soluto e o volume da solução
- ▶ Concentração comum é expressa em  $\text{g/L}$  ou  $\text{g L}^{-1}$   
[ams equation]  $C = \frac{m}{V}$

## Exemplo

Qual a massa de cloreto de sódio ( $\text{NaCl}$ ) necessária para preparar 250 mL de uma solução aquosa de concentração igual a 58,5 .

[print=true] [ams align\*]  $C = \frac{m_{\text{soluto}}}{V_{\text{solução}}}$

$$m_{\text{soluto}} = C \cdot V(\text{mL})_{\text{solução}}$$

$$m_{\text{soluto}} = 58 \cdot 0,25$$

$$m_{\text{soluto}} = 14,625$$

## Concentração molar $\mathcal{M}$ (mol/L)

l# +begin\_export latex [ams align]  $M = \frac{m_{\text{massa soluto}}}{MM_{\text{massa molar}} \cdot V_{\text{solução}}}$