

Concentração mássica de soluções

Solução = Mistura homogénea

Soluto(s)

É a substância que está a ser dissolvida.

constituída por

Solvente

É a substância que dissolve o soluto.

Concentração mássica

Massa de soluto



$$c_m = \frac{m_{\text{soluto}}}{v_{\text{solução}}}$$

Volume de solução

Unidades:

kg/m³ (SI)

Unidades mais usadas:

g/dm³ g/cm³

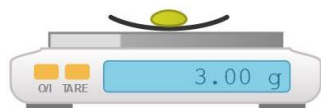
Não esquecer:

1 mL = 1 cm³

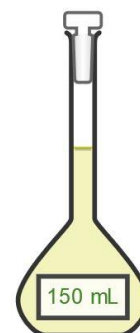
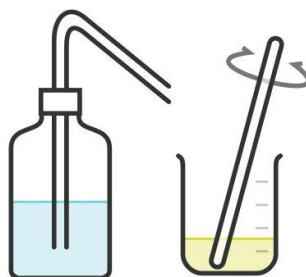
1 L = 1 dm³

1 Kg = 1000 g

exemplo



Massa de soluto = 3 g



Volume de solução = 150 mL

$$c_m = \frac{m_{\text{soluto}}}{v_{\text{solução}}} \Leftrightarrow c_m = \frac{3}{150} \Leftrightarrow c_m = 0,02 \text{ g/mL}$$

chemix.org