

## Noções Elementares de Matemática

### Relação de Unidades

$$\begin{aligned} 1\text{kg} &= 1000\text{g} \\ 1\text{g} &= 1000\text{mg} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} 1\text{litro} &= 1000\text{ml} \\ 1\text{cc} &= 1\text{ml} \end{aligned}$$

Regra de três:

São grandezas proporcionais onde são conhecidos 3 termos e se quer determinar o 4º termo. Este pode ser resolvido pela regra de três simples.

Exemplo como resolução: Posso 1 passe escolar que equivale a duas viagens. Quantas viagens terei se possuir 2 passes?

$$\begin{array}{ll} 1 \text{ passe} & \text{-----} & 2 \text{ viagens} & & 1 \cdot X = 2 \cdot 2 \\ 2 \text{ passes} & \text{-----} & X & & X = 4 \text{ viagens} \end{array}$$

Resposta: Terei 4 viagens se possuir 2 passes.

## Noções Elementares de Química

### Definições

Solução: é uma mistura homogênea composta de duas partes (soluto e solvente)

Soluto: é o dissolvido (pó), substância dissolvida no solvente.

Solvente: é o líquido no qual a substância é dissolvida.

Isotônica: concentração igual a do sangue.

Hipertônica: maior que a concentração do sangue.

Hipotônica: menor que a concentração do sangue.

Exemplos: NaCl a 0,9% é igual a concentração do sangue, portanto é uma solução isotônica.

SG5% é igual a concentração do sangue, portanto é uma solução isotônica.