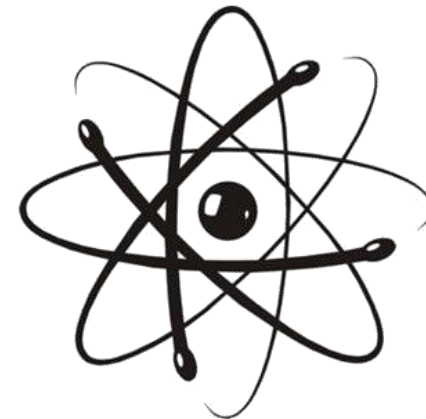


Concentrações das Soluções

Prof. Francis Isotton
Química



Concentração Comum



A concentração comum é uma modalidade de concentração de soluções que relaciona a massa do soluto com o volume da solução.

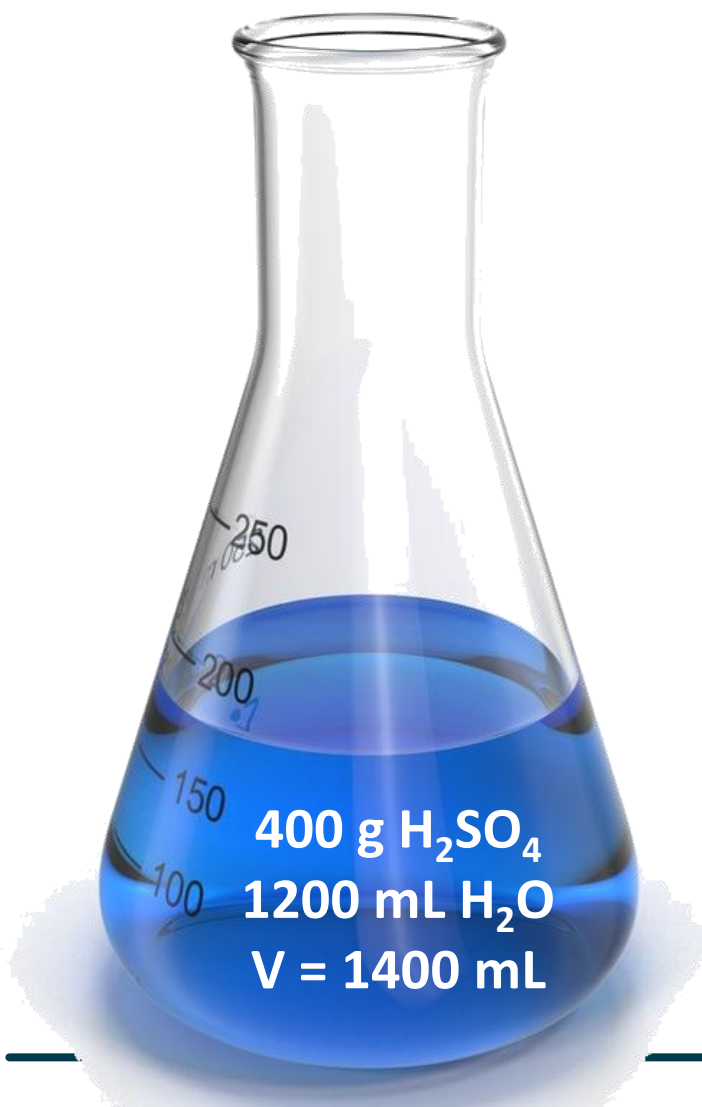
$$C_{m/V} = \frac{m_{\text{soluto}}}{V_{\text{solução}}}$$

Densidade

A densidade de uma solução é razão entre a sua massa (massa do soluto + massa do solvente) e o volume total (volume soluto + volume solvente).

$$d = \frac{m_{\text{solução}}}{V_{\text{solução}}}$$

Essa informação indica a massa da solução em 1,0 mL ou em 1,0 L da solução.



Concentração Molar



É a razão da quantidade de matéria do soluto (*mol*) pelo volume de solução (em litros), expressa na unidade mol/L (molar).

$$M = \frac{m_1}{M_1 \times V}$$

Parte por Milhão (ppm)



Partes por milhão (ppm) indica a quantidade, em gramas, de soluto presente em 1000000 gramas da solução. É uma grandeza que serve para relacionar a massa do soluto com a de soluções que estão muito diluídas.

$$x \text{ ppm} = \frac{x \text{ g de soluto}}{10^6 \text{ g de solvente}}$$