



# Concentração das Soluções

Química  
Francis

# Partes 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.**

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

# Densidade (d)



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.