

# FÓRMULAS FÍSICO-QUÍMICA

$$n_1 = \frac{m_1}{M_1}$$

→ MASSA DO SOLUTO (g)  
→ MASSA MOLAR DO SOLUTO (g/mol)  
→ QUANTIDADE DE MATÉRIA DO SOLUTO (mol)

$$n_2 = \frac{m_2}{M_2}$$

→ MASSA DO SOLVENTE (g)  
→ MASSA MOLAR DO SOLVENTE (g/mol)  
→ QUANTIDADE DE MATÉRIA DO SOLVENTE (mol)

$$n = n_1 + n_2$$

→ QUANTIDADE DE MATÉRIA DO SOLVENTE (mol)  
→ QUANTIDADE DE MATÉRIA DO SOLUTO (mol)  
→ QUANTIDADE DE MATÉRIA DA SOLUÇÃO (mol)

$$m = m_1 + m_2$$

→ MASSA DO SOLVENTE (g)  
→ MASSA DO SOLUTO (g)  
→ MASSA DA SOLUÇÃO (g)

$$M = M_1 + M_2$$

→ MASSA MOLAR DA DO SOLVENTE (g/mol)  
→ MASSA MOLAR DA DO SOLUTO (g/mol)  
→ MASSA MOLAR DA SOLUÇÃO (g/mol)

$$x_1 = \frac{n_1}{n}$$

→ QTDE. DE MATÉRIA DO SOLUTO (mol)  
→ QTDE. DE MATÉRIA DA SOLUÇÃO (mol)  
→ FRAÇÃO EM MOLS DO SOLUTO (s/u)

$$\tau = \frac{m_1}{m}$$

→ MASSA DO SOLUTO (g)  
→ MASSA DA SOLUÇÃO (g)  
→ TÍTULO (s/u)

$$x_2 = \frac{n_2}{n}$$

→ QTDE. DE MATÉRIA DO SOLVENTE (mol)  
→ QTDE. DE MATÉRIA DA SOLUÇÃO (mol)  
→ FRAÇÃO EM MOLS DO SOLUTO (s/u)

$$w = \frac{n_1}{m_2}$$

→ QTDE. DE MATÉRIA DO SOLUTO (mol)  
→ MASSA DO SOLVENTE (kg)  
→ CONCENTRAÇÃO EM MOL DO SOLVENTE (mol/kg)

$$C = \frac{m_1}{V}$$

→ MASSA DO SOLUTO (g)  
→ VOLUME DA SOLUÇÃO (L)  
→ CONCENTRAÇÃO COMUM (g/L)

$$N = \frac{ne}{V}$$

→ NÚMERO DE EQUIVALENTES (g)  
→ VOLUME DA SOLUÇÃO (L)  
→ NORMALIDADE (g/L)

$$E = \frac{M}{K}$$

→ MASSA MOLAR (g/mol)  
→ CONSTANTE (mol)  
→ EQUIVALENTE (g)

$$M = \frac{n_1}{V}$$

→ QTDE. DE MATÉRIA DO SOLUTO (mol)  
→ VOLUME DA SOLUÇÃO (L)  
→ CONCENTRAÇÃO DE MOLS (mol/L)