MAPA MENTAL

QUÍMICA DO MONSTRO

SOLUÇÕES 2

CONCENTRAÇÃO DAS SOLUÇÕES → **FORMA GERAL** → $\text{CONCENTRAÇÃO} = \dfrac{\text{QUANTIDADE DE SOLUTO DISSOLVIDO}}{\text{QUANTIDADE DE SOLUÇÃO}}$

↓

COMO O SOLUTO ESTÁ DISTRIBUÍDO NA SOLUÇÃO → **MOLARIDADE**

- → CONCENTRAÇÃO MOLAR OU QUANTIDADE DE MATÉRIA — MOL/L
- → $M = \dfrac{\text{NÚMERO DE MOLS DO SOLUTO}}{\text{VOLUME DA SOLUÇÃO}} = \dfrac{n_{SOLUTO}}{V_{SOLUÇÃO}} = \dfrac{m_{SOLUTO}}{MM_{SOLUTO} \cdot V_{SOLUÇÃO}}$
- → MOLARIDADE DE ÍONS — ATENÇÃO COM A PROPORÇÃO
  - Ex.: SOLUÇÃO DE $CaCl_2$ A 0,3 mol/L

    DISSOCIAÇÃO: $1\ CaCl_2 \rightarrow 1\ Ca^{2+} + 2\ Cl^-$

    0,3M DISSOCIOU — 0,3M — 0,6M

    ASSIM, APÓS A DISSOLUÇÃO: $[CaCl_2]$ = ZERO; $[Ca^{2+}] = 0{,}3M$; $[Cl^-] = 0{,}6M$

↓

CONCENTRAÇÃO COMUM → NÃO CONFUNDA COM DENSIDADE

$$C = \frac{m_{SOLUTO}}{V_{SOLUÇÃO}}$$

↓

UNIDADES: g/l ($g.l^{-1}$), mg/l ($mg.l^{-1}$), kg/m^3

$$d_{SOLUÇÃO} = \frac{m_{SOLUÇÃO}^{*}}{V_{SOLUÇÃO}}$$

$*m_{SOLUÇÃO} = m_{SOLUTO} + m_{SOLVENTE}$

© Química do Monstro