

TUNOMETRIA OU TUNOSCOPIA

→ FÓRMULAS

$$\Delta p = p_2 - p \rightarrow$$

PRESSÃO DO SOLVENTE NA SOLUÇÃO

→ ABAIXAMENTO ABSOLUTO

$$\Delta p = K_t \cdot w \rightarrow$$

p_2 MOLALIDADE
→ ABAIXAMENTO RELATIVO



$$\frac{\Delta p}{p_2} = \frac{M_2}{1000} \cdot \frac{m_1}{M_1 \cdot m_2}$$

m_1 = MASSA DO SOLUTO

m_2 = MASSA DO SOLVENTE (kg)

M_1 = MASSA MOLAR DO SOLUTO

$$\frac{\Delta p}{p_2} = X_1 \rightarrow$$

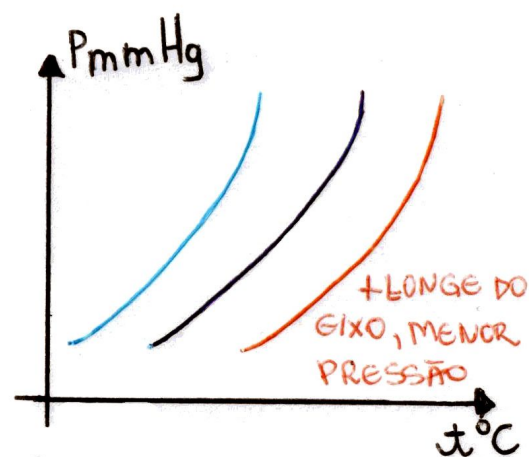
FRACÇÃO

↓ p_2 PRESSÃO DO SOLVENTE
MOLAR DO SOLUTO

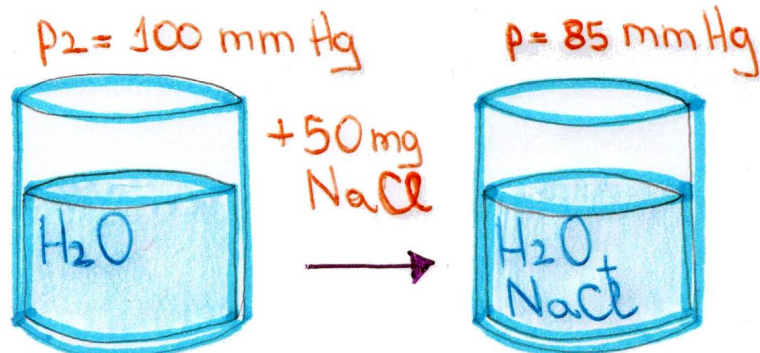
↓ DA PRESSÃO MÁXIMA DE VAPOR DO SOLVENTE

EXEMPLO
OCORRE COM
ADICÃO DE SOLUTO
NÃO VOLÁTIL
A UM SOLVENTE

↓ GRÁFICO PADRÃO



H₂O
H₂O + AÇÚCAR
H₂O + NaCl



SEMPRE EM AMBIENTE FECHADO