

TUNOMETRIA OU TUNOSCOPIA

→ FÓRMULAS

$$\Delta p = p_2 - p_1$$

→ PRESSÃO DO SOLVENTE NA SOLUÇÃO
→ ABAIXAMENTO ABSOLUTO

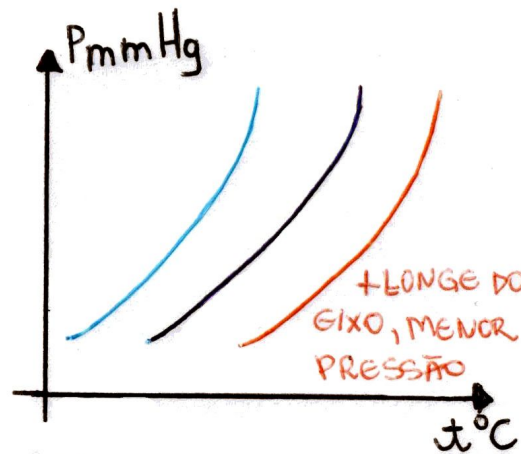
$$\Delta p = K_t \cdot w$$

→ p_2 MOLALIDADE
→ ABAIXAMENTO RELATIVO

↓ DA PRESSÃO MÁXIMA DE VAPOR DO SOLVENTE

EXEMPLO OCORRE COM ADIÇÃO DE SOLUTO NÃO VOLÁTIL A UM SOLVENTE

↓ GRÁFICO PADRÃO



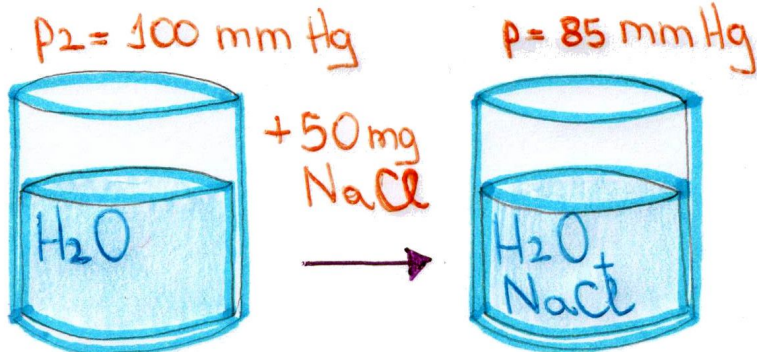
H₂O
H₂O + AÇÚCAR
H₂O + NaCl

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

m_1 = MASSA DO SOLUTO
 m_2 = MASSA DO SOLVENTE (kg)
 M_1 = MASSA MOLAR DO SOLUTO

$$\frac{\Delta p}{p_2} = X_1 \rightarrow \text{FRAÇÃO MOLAR DO SOLUTO}$$

→ p_2 PRESSÃO DO SOLVENTE



SEMPRE EM AMBIENTE FECHADO