

Soluciones Prop. Coligativas

Boletín III (2)

$$\text{Ej. 1} \rightarrow m_{\text{H}_2\text{O}} (\text{líquida}) = 24'83\text{g}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} (\text{vapor}) = 0'17\text{g}$$

$$\text{Ej. 2} \rightarrow m_{\text{etanol líquido}} = 2'15\text{g}$$

$$\text{Ej. 3} \rightarrow m_{\text{H}_2\text{O vapor}} = 3'42\text{Kg}$$

$$\text{Ej. 4} \rightarrow p = 0'040\text{ atm}$$

$$\text{Ej. 5} \rightarrow \Delta p = 2'46 \cdot 10^{-4}\text{ atm}$$

Ej. 6 \rightarrow Hecho en clase

$$\text{Ej. 7} \rightarrow T_{\text{eb}} = 100'56^\circ\text{C}$$

$$T_{\text{c}} = -0'205^\circ\text{C}$$

$$\text{Ej. 8} \rightarrow \frac{T_{\text{eb}}}{T_{\text{c}}} = \frac{81'19^\circ\text{C}}{3'3^\circ\text{C}}$$

$$\text{Ej. 9} \rightarrow 25\%$$

$$\text{Ej. 10} \rightarrow T_{\text{c}} = -15^\circ\text{C}$$

Si se congelará el agua del radiador.

Ej. 11 \rightarrow no hacer

$$\text{Ej. 12} \rightarrow \Pi = 3'67\text{ atm}$$

$$\text{Ej. 13} \rightarrow \Pi = 29'21\text{ atm}$$

$$\text{Ej. 14} \rightarrow \boxed{M_1 = M_2 = 0'42\text{ mol. L}^{-1}}$$