

### Corrigé de l'exercice III

La pression osmotique est définie comme étant la pression qu'il faut exercer sur la solution pour empêcher le passage de solvant à travers la membrane.

$$\pi = 5 \text{ atm}$$

$$R = 0,082 \text{ L.atm.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$$

$$T = 37^{\circ}\text{C} = 310^{\circ}\text{K}$$

$$\pi = \Delta C.R.T$$

$$\text{d'où } \Delta C = \frac{\pi}{RT}$$

$$\Delta C = \frac{5}{0,082 \times 310} = 0,1967 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\Delta C = 0,197 \text{ M}$$