

1) *Pression osmotique de la solution en atmosphères*

$$\pi = R.T.\beta. C_M$$

$$\beta = 1 + \alpha (v-1)$$

(β est le nombre de particules, α le taux de dissociation et v le nombre d'ions)



$$C_M = m/M \cdot V = 9,1/58,5 = 0,155 \text{ mol. L}^{-1}$$

$$\pi = 0,082 \times 300 \times 2 \times 0,155 = 7,65 \text{ atm}$$

$$\pi = 7,65 \text{ atm}$$