

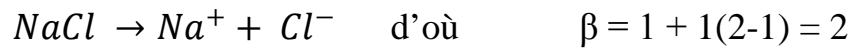
Corrigé de l'exercice VIa :

1) Pression osmotique de la solution en atmosphères

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

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

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



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

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

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