

Corrigé de l'exercice II

Solution d'urée

Concentration molaire :

$$C_M = \frac{9}{60} \times \frac{1}{0,2} = 0,75 \text{ mol.L}^{-1} = 0,75 \text{ M}$$

Osmolarité

L'urée n'est pas dissocié d'où $C_{\text{osm}} = C_M$