

Révisions

A un litre de glucosé 5% ($M = 180 \text{ g.mol}^{-1}$) on mélange 6 grammes d'urée ($M = 60 \text{ g.mol}^{-1}$).
Exprimer en osm.kg^{-1} la molalité de la solution finale.

On a 50g de glucose, soit 0.278 mole de glucose et 6g d'urée, soit 0.1 mole d'urée.

A : 0,156

B : 0,218

C : 0,378

D : 0,699

E : 0,398

Au total, on a 0.378 mole de solutés dissoutes dans 950g de solvant.

$$C^m = 0.378/0.95 \\ = 0.398 \text{ osm.kg}^{-1}$$