

Corrigé-Test d'évaluation N° 1

Propriétés physico-chimiques des solutions liquides

Durée : 1h

Exercice.1

Une solution d'un litre contient 5,58 g de NaCl (58,5 g/mol), 3,28 g de  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  (164 g/mol), 9 g de glucose (180 g/mol), 0,6 g d'urée (60 g/mol).

1. La concentration molaire globale (en mol/l) de la solution vaut **0,18** 3 pts
2. Son Osmolarité (en Osmol/l) vaut **0,34** 3 pts
3. La concentration Equivalente (en Eq/l) vaut **0,32** 3 pts
4. Le coefficient d'ionisation global vaut **1,8** 3 pts

Exercice.2

On dissout 12 g d'acide acétique -  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ( $K = 0,012$ ;  $M = 60$  g/mol) dans 800 ml d'eau.

1. La concentration molaire de la solution (en mol/l) vaut 0,25 5 pts
2. Le coefficient de dissociation vaut 0,20 1 pt
3. L'osmolarité de la solution (en Osmol/l) vaut 0,3 1 pt
4. Sa concentration équivalente (en Eq/l) vaut 0,1 1 pt