Impact des mélanges de solvants sur les constantes d'équilibre

Jean-Charles de Hemptinne, Saheb Maghsoodloo, Tri Dat Ngo

IFP Energies nouvelles, 1 et 4, avenue de Bois-Préau, 92852 Rueil-Malmaison Cedex, France

Le calcul des équilibres de spéciation est souvent réalisé en faisant l'hypothèse d'un mélange idéal. Dans l'exercice proposé ici, nous allons montrer, à l'aide d'un exemple simple, comment la présence d'un co-solvant modifie les constantes d'équilibre, et comment utiliser un modèle thermodynamique pour décrire ce changement. Nous regarderons en particulier l'exemple eau + méthanol + acide acétique pour lequel des données sont disponibles [1] (Figure)

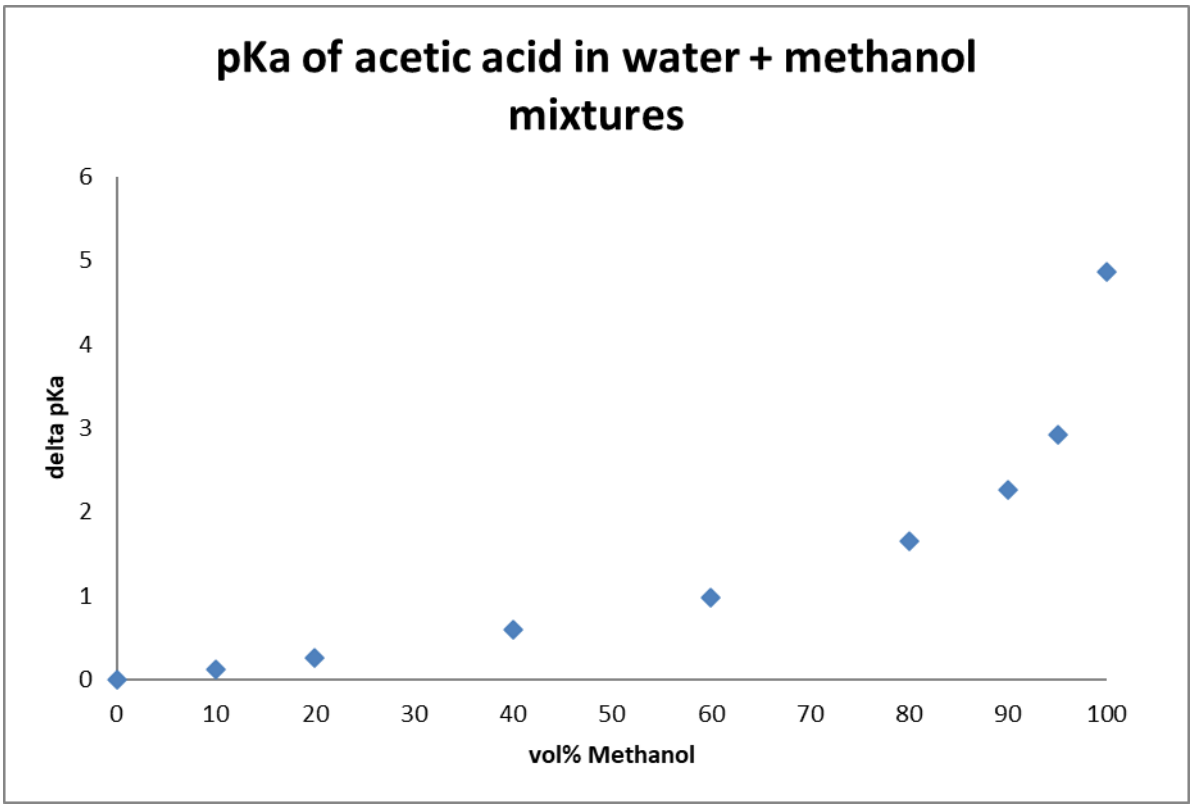

Figure: Impact du solvant sur le changement du pKa de l'acide acétique, d'après [1]

References

[1] T. Shedlovsky, R.L. Kay, J. Phys. Chem. 60 (1956) 151–155.