

Travaux Dirigés de la série 2

Exercice 1 :

Calculer le coefficient d'activité de l'ion chlorure dans MgCl_2 10^{-3} mole/L et dans LaCl_3 de même concentration. Que pouvez-vous en conclure ?

Exercice 2 :

Etablir la relation liant le coefficient moyen d'activité à la force ionique.

Exercice 3 :

Déterminer la force ionique d'une solution d'un litre contenant 1,0 mole de HCl et 0,1 mole de CaCl_2 .

Exercice 4 :

Calculer la molalité moyenne ionique, m_{\pm} , dans les solutions 0,05 molale de $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, NaOH AlCl_3 , H_2SO_4 et MgSO_4 . Calculer la force ionique (I) de chacune de ces solutions.

Exercice 5.

En utilisant la loi de Debye-Hückel, calculer la valeur de g_{\pm} pour des solutions 10^{-4} et 10^{-3} mol/kg de HCl, CaCl_2 et ZnSO_4 .