Physicochimie des solutions



Présentation

Code interne: PC6PCSOL

Description

Prévoir la solubilité des ions et des électrolytes Décrire les phénomènes de transport dans les solutions d'électrolytes Décrire la conductivité des ions et des électrolytes Calculer le coefficient d'activité des ions. Applications

Pré-requis obligatoires

Physico-chimie des solutions. Cours et problèmes corrigés. René Gaboriaud Chimie analytique : Chimie des solutions. Martine Beljean-Leymarie De l'oxydoréduction à l'électrochimie. Yann Verchier, Frédéric Lemaître

Syllabus

I. Solvatation des ions

Nature des électrolytes

Propriétés des solvants

Dissolution des électrolytes et solvatation des ions

3.1. Rôle du solvant lors de la dissolution d'un électrolyte

3.2. Aspect énergétique de la dissolution - Modèle de Born

Il Conductivité ionique

Conducteurs électroniques et conducteurs ioniques

Mobilité des ions

Conductivité d'une solution

Mesure de la conductivité d'une solution

Conductivité équivalente d'un ion

Conductivité équivalente d'un électrolyte

Conductivité des électrolytes forts Conductivité des électrolytes faibles Nombre de transport d'un ion III. Théorie de Debye-Hückel Bases de la théorie de Debye-Hückel Travail électrostatique Calcul du potentiel électrique L'atmosphère ionique Coefficient d'activité ionique

Effets des électrolytes sur les constantes d'équilibre thermodynamique. Applications.

Informations complémentaires

Chimie Physique et Analytique

Bibliographie

Electrochimie. Bard et Faulkner Thermodynamique et cinétique électrochimique. Besson Modern electrochemistry. Bockris Principles and applications of electrochemistry. Crow

Modalités de contrôle des connaissances

Évaluation initiale / Session principale - Épreuves

Type d'évaluation	Nature de l'épreuve	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'épreuve	Note éliminatoire de l'épreuve	Remarques
Epreuve Terminale	Ecrit	60		1		

Seconde chance / Session de rattrapage - Épreuves

Type d'évaluation	Nature de l'épreuve	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'épreuve	Note éliminatoire de l'épreuve	Remarques
Epreuve terminale	Ecrit	60		1		

Infos pratiques

Contacts

Neso Sojic

■ Neso.Sojic@bordeaux-inp.fr