

Licence Mathématiques, physique, chimie, informatique

Spécialisation chimie S3 : thermochimie et équilibres avancés

Informations

Composante : Faculté des Sciences
Nombre de crédits :

Responsables

Marielle EYRAUD
Yves FERRO

Langue(s) d'enseignement

Français

Contenu

Partie thermochimie 3 :

A) Équilibres (suite)

1. Affinité chimique
2. Relations de Gibbs Helmholtz
3. Déplacement d'équilibres

B) Grandeurs molaires partielles – cas idéal

1. Mélange de gaz parfaits, variable de Gibbs, de Donder
2. Identité d'Euler
3. Grandeurs molaires partielles
4. Le potentiel chimique

C) Grandeurs molaires partielles – cas réel

1. Cas du Volume
2. Grandeurs énergétiques
3. Le potentiel chimique
4. Équilibres entre phases d'un corps pur / Équilibres binaires

Partie équilibres en solution 2 :

A) Réactions acide/base

1. Définitions de ces réactions et pH
2. Force d'un acide et d'une base
3. Constantes d'équilibre et sens d'évolution des réactions
4. pH des solutions aqueuses – Méthode de la réaction prépondérante

B) Diagrammes de Pourbaix

TP : Diagrammes de Pourbaix (3h)– dosage acide base (2h) et dosage d'un produit de la vie quotidienne en TP inversé (1h)

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 30 heures
- Cours magistraux: 10 heures
- Travaux dirigés: 10 heures
- Travaux pratiques: 10 heures

Codes Apogée

- SMP3U37J [ELP]

Pour plus d'informations

[Aller sur le site de l'offre de formation...](#)



Dernière modification le 07/10/2024