

Licence Mathématiques, physique, chimie, informatique

Spécialisation chimie S3 : thermochimie et équilibres avancés

Responsables	Descriptions	Informations
Marielle EYRAUD marielle.eyraud@univ-amu.fr	Code : SMP3U37	Composante : Faculté des Sciences
Yves FERRO yves.ferro@univ-amu.fr	Nature : Domaines : Sciences et Technologies	Nombre de crédits :

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]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS

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



Dernière modification le 14/06/2024