



Présentation

Code interne : JP3THCHI

Description

Second principe

Second principe appliqué à la thermodynamique chimique

Notion d'entropie, entropie standard, influence de T et p

Enthalpie libre

Potentiel chimique

Potentiel Chimique : définition, propriétés, influence de T et p, potentiel chimique standard

Condition de l'équilibre physico-chimique

Équilibre entre phases : diagrammes de Clapeyron dans les systèmes unaires

Expression du potentiel chimique : systèmes idéaux et réels

Activité et coefficient d'activité Constante d'équilibre

Équilibre chimique

Variance d'un équilibre

Déplacement des équilibres : loi de Le Chatelier

Heures d'enseignement

CM	Cours Magistraux	5,33h
TD	Travaux Dirigés	9,33h
TDM	Travaux Dirigés sur Machine	1,33h

Modalités de contrôle des connaissances

LA PREPA DES INP

Évaluation initiale / Session principale

Type d'évaluation	Nature de l'évaluation	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'évaluation	Note éliminatoire de l'évaluation	Remarques
Contrôle Continu Intégral	Devoir surveillé			1		

Infos pratiques

Contacts

Mélanie Majimel

✉ Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr