

Thermochimie 2



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

Equilibre 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

Equilibre chimique

Variance d'un équilibre

Déplacement des équilibres : loi de Le Chatelier

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
Contrôle Continu Intégral	Devoir surveillé			1		



Infos pratiques

Contacts

Melanie Majimel

✉ Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr