

Chimie : équilibres hétérogènes



En bref

- › Langue(s) d'enseignement: Français
- › Ouvert aux étudiants en échange: Oui

Présentation

Description

Transitions de phase et diagrammes d'équilibres d'une substance pure ; relation de Clapeyron ; polymorphisme ; mélange binaires : mélange de gaz ; pression de vapeur saturante ; solutions idéales : loi de Raoult ; mélanges azéotropes : distillation ; miscibilité partielle des liquides ; mélanges liquide-solide : miscibilité partielle ; eutectique et péritectique ; composés intermédiaires ; diagrammes d'analyse thermique.

Objectifs

Étude thermodynamique et appliquée des équilibres hétérogènes pour des substances pures et extension aux mélanges binaires liquides-vapeur et solide-liquide.

Heures d'enseignement

CM - Chimie : équilibres hétérogènes	Cours magistral	10h
TD - Chimie : équilibres hétérogènes	Travaux dirigés	9h

Infos pratiques

Lieu(x)

- › Angers