

- Sciences et sciences appliquées - chimie de base q1

El Ouahabi Meriam

Objectifs

Au terme de ce module, l'étudiant est capable de :

- 1) Identifier les processus physiques en jeu lors de l'utilisation de liquides et solvants: capillarité, mouillage, tension superficielle, principe d'Archimède et évaporation.
- 2) Réaliser correctement une dilution/dissolution dans le cadre d'un mélange
- 3) Identifier la nature des réactions chimiques possibles selon la nature des éléments chimiques à disposition: réactions d'oxydo-réduction, acides/bases, précipités, complexation.
- 4) Utiliser les concepts théoriques de physico-chimie et pouvoir les appliquer à des exercices quantitatifs.

Contenu

Les solvants : chimie minérale et équilibres chimiques

Préambule : dilution, dissolution, concentration.

Réactions acides/bases, pH, solutions tampons.

Equilibres de solubilité.

Equilibres de complexation.

Réactions d'oxydo-réduction et conductométrie.

Les solvants : concepts physico-chimiques

Mécanique des fluides : principe d'Archimède, tension superficielle, capillarité, mouillage,...

Adsorption/Absorption

Diffusion/Osmose/Dialyse

Evaporation/Rétention

Diagramme de phases

Solutions/Colloïdes/Emulsions

Interactions: ioniques, dipolaires, liaisons hydrogène,...

Triangle de solubilité d'un mélange de solvants

Méthode d'enseignement et d'apprentissage

Cours théorique accompagné d'exemples et d'exercices.

Travaux pratiques.

Supports de cours sur **Teams**.

Bibliographie

Mode d'évaluation pratiqué

Mode d'évaluation pour le Q1 (session janvier) :

QCM en présentiel

Mode d'évaluation pour le Q3 (session août/septembre) :

QCM à distance

Support de cours

Support de cours : vous pouvez vérifier si un support de cours est requis pour ce cours sur MyIntranet > mes études > mes cours