

PORTAIL BCPG (BIOLOGIE, CHIMIE, PHYSIQUE, GÉOLOGIE)

L1 PORTAIL BCPG

Majeure Biologie

Chimie des solutions 1

Présentation

Responsable : Bénédicte Douziech

Objectifs

Acquérir les connaissances de base sur les réactions simples de type donneur-accepteur de particules en milieux aqueux.

6 crédits ECTS

Volume horaire

Travaux Dirigés : 22h

Travaux Pratiques : 12h

Cours Magistral : 21h

Pré-requis nécessaires

Chimie Générale (L1-S1)

Compétences visées

Connaître les principales caractéristiques du solvant eau.

Appréhender les réactions de type donneur-accepteur.

Respecter un protocole expérimental. Valider un résultat expérimental avec la précision requise.

Descriptif

- Aspects fondamentaux d'une réaction chimique

- Equilibres de type donneur-accepteur en milieux homogènes (acide-base, redox)

- Le solvant eau (principales propriétés du solvant eau, rôle de l'eau dans la dissolution des composés ioniques et/ou moléculaires, influence de la concentration des solutés sur les propriétés du solvant)

Modalités de contrôle des connaissances

Session 1 ou session unique - Contrôle de connaissances

Nature de l'enseignement	Modalité	Nature	Durée (min.)	Coefficient	Remarques
UE	CC	Travaux Pratiques		25%	
UE	CT	Ecrit - devoir surveillé	120	75%	

Session 2 : Contrôle de connaissances

Nature de l'enseignement	Modalité	Nature	Durée (min.)	Coefficient	Remarques
UE	CT	Ecrit - devoir surveillé	90		