



## CHIMIE ORGANIQUE

### HYDROGENATIONS – REDUCTIONS

#### OBJECTIFS

Permettre une mise à jour de connaissances essentielles dans le vaste domaine de l'hydrogénation de produits variés. Dans cet objectif, quatre angles complémentaires seront examinés :

- la chimie,
- les catalyseurs,
- les réacteurs de laboratoire et l'extrapolation,
- les réacteurs industriels,
- les applications industrielles.

#### CONTENU PÉDAGOGIQUE

##### CHOIX D'UN SYSTÈME RÉDUCTEUR

Hydrures, transfert d'hydrogène, catalyse homogène, catalyse hétérogène  
Influence des principaux paramètres (solvant T, P, poisons, promoteurs)

##### CATALYSE HÉTÉROGÈNE

Structure, texture, méthodes physicochimiques de caractérisation  
Ni Raney et alliage; précurseurs; caractérisations; propriétés; réactions « types »  
Solvants et hydrogénation: solubilité de l'hydrogène, acidité, basicité, polarité  
Tests de sélection des catalyseurs

##### CATALYSEURS INDUSTRIELS SOLIDES

Supports métaux précieux et métaux de base  
Tests d'activité chimique et caractéristiques générales  
Choix, cycle de vie, recyclage des métaux précieux

##### LES RÉACTEURS DE LABORATOIRE ET LES RÉACTEURS INDUSTRIELS

Extrapolation  
Thermicité  
Emballement

##### HYDROGÉNATIONS ET RÉDUCTIONS EN CHIMIE FINE

Choix du solvant, choix du catalyseur.  
Caractérisation et suivi du catalyseur

##### SÉCURITÉ



#### DURÉE

4 jours  
28 heures



#### SESSIONS

- 5 - 8 novembre 2018



#### LIEU

Lyon



#### FRAIS D'INSCRIPTION (DÉJEUNER INCLUS)

2 140 € HT



#### PUBLIC CONCERNÉ

Ingénieurs  
Pharmaciens  
Techniciens supérieurs  
travaillant en  
développement ou en  
production

# Coordonnées

CPE Lyon Formation Continue

Campus Saint-Paul – Bâtiment F • 10, Place des Archives – 69002 LYON

04.72.32.50.60