



Présentation Flash laboratoire « Chimie des Polymères »



depuis 01/2014: 1 des 4 pôles de l'**IPCM** l'Institut Parisien de Chimie Moléculaire **UMR 8232** dirigée par Corinne Aubert



Site Raphaël, Ivry sur Seine



Les forces





Permanents (10/2014)

EC UPMC: 3 PU, 9 MC; CNRS: 1 DR, 4 CR UPMC: 2 IE, 1 ADJ CNRS: 1 AI, 1 T, 1 TCE



• Non permanents (10/2014)

12 Docs (4 MRT, 2 CIFRE, 3 ANR, 1 ERASMUS, 1 C'Nano, 1 CSC) 3 Post-Doc (1 ANR, 2 LabEx)

- Evolution: Bilan 2007 à 2014
 - 1 PU (& 1 PU en 2015)
 - + 3 MC ; + 1 CR
 - 2 IR CNRS
 - 2 IE CNRS; + IE UPMC
 - 1 AGT CNRS



Les thématiques principales



1)

DEVELOPPEMENT de NOUVEAUX OUTILS

POLYMERISATIONS

- a) Polymérisation « covalente » en milieu homogène et hétérogène
- b) Polymérisation « supramoléculaire » et maitrise de la hiérarchie dans les assemblages supramoléculaires

ASSEMBLAGES

Supra(macro)moléculaires

- c) Polymérisation radicalaire contrôlée pour assemblages supramacromoléculaires
- d) Balance supramoléculaire
- d) Auto-assemblages 2D/3D sur surface

2) POLYMERES et PROPRIETES (OPTO)ELECTRONIQUES

a) Copolymères π -conjugés et leurs assemblages 3D cristal liquide nanostructurés pour l'électronique organique b) Auto-assemblages à propriétés magnétiques / optiques

3) POLYMERES et CHIMIE VERTE

a) Catalyse : développement de nouveaux supports catalytiques recyclables, nanogels multi-catalytiques, catalyse supramoléculaire

- b) Monomères/polymères biosourcés
- c) Polycondensations dans des liquides ioniques acides

4) POLYMERES pour le BIOMEDICAL

- a) Polymères pour le transfert d'acide nucléïque
- b) Nanopores actifs



1) Catalyse supramoléculaire

Modification douce de la sphère de coordination du métal



Ex: hydrogénation asymétrique



Raynal, Bouteiller et al. J. Am. Chem. Soc. 2013, 135, 17687



- \Rightarrow Film formé à partir de latex coeur-écorce *covalent aqueux,* sans *tensioactifs*
- ⇒ Nanostructuration, fraction très minoritaire responsable pour des propriétés étonnants: résistance et déformabilité mécanique, résistance aux solvants organiques et à l'eau

Rieger, Bouteiller et al.. Macromol. Rapid Commun. 2013, 34, 1524

Collab. : C. Creton (ESPCI)



F. Mathevet, A.-J. Attias et al. Chem. Mat. 2011, 23, 4653; Macromolecules 2014, 47, 1715





- Remplacer le squelette IPEI par un polymère possédant des fonctions amines secondaires
 - polymérisation RAFT
 - polymérisation par ouverture de cycles
- Modifier l'architecture : polymère en étoile, copolymères
- Synthèse de squelette clivable en milieu réducteur

Projet Erasmus Mundus Collab. A. Debuigne (Liège) Contrats : AFM,VLM