

Lundi 10 mai 2004

18 h 00 Accueil des participants

19 h 00 Dîner

Mardi 11 mai 2004

Thème I : Chimie fine et catalyse (catalyseurs homogènes supportés, catalyse acido-basique)

- 8 h 40** Conférence d'introduction au thème présentée par **Claude Moreau**
(Laboratoire de Matériaux Catalytiques et Catalyse en Chimie Organique,
UMR-CNRS 5618, ENSCM, Montpellier) :
"Catalyse et chimie fine : Aspect physico-chimiques"
- 9h30 **C1:** Hydrogénation sélective du citral sur catalyseurs bimétalliques préparés
par réaction rédox de surface : effet de support.
T.Ekou, C.Especel et P.Marécot
LACCO, 40 avenue du recteur Pineau, 86022 POITIERS Cedex
- 9h50 **C2:** Encapsulation de Catalyseurs dans des Microsphères de Polymères
Naturels de Grande Surface Spécifique
Romain Valentin, Karine Molvinger, Françoise Quignard
*Laboratoire des Matériaux Catalytiques et Catalyse en Chimie Organique.
UMR5618-CNRS-ENSCM, 8 rue de l'Ecole Normale, 34794 Montpellier
Cedex 5- France-*
- 10h10 Pause café
- 10h40 **C3:** Nouveaux catalyseurs énantioselectifs. Applications à la réduction de
composés prochiraux
N. Debono, L. Djakovitch, C. Pinel et M. Besson
*Institut de Recherches sur la Catalyse – 2 avenue Albert Einstein 69626
Villeurbanne*
- 11h00 **C4:** Ethérification catalytique du saccharose avec le 1,2-époxydodécane
en présence de catalyseurs solides basiques
Isabelle ADAM, François JEROME, Gilles COURTOIS et Joël BARRAULT
*Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, UMR 6503 CNRS-Université
de Poitiers, ESIP, 40 avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex,
FRANCE.*

- 11h20 C5: Effet de l'ajustement des propriétés acide- base d'un phosphate, via la nitruration, sur les sélectivités dans une réaction de condensation aldolique mixte.
M. Hasni, S. Delsarte, J. Rouchaud et P. Grange
Unité de catalyse et de chimie des matériaux divisés, Université catholique de Louvain(UCL), Croix du Sud, 2/17, 1348 Louvain la Neuve, Belgique
- 11h40 C6: Les oxydes mixtes MgLa, catalyseurs basiques utilisables en chimie fine
Jean-Marc Clacens, Bhaskar Veldurthy, François Figueras
Institut de Recherches sur la Catalyse (CNRS – UPR 5401), 2 avenue A. Einstein, 69626 Villeurbanne cedex
- 12h00 Pause déjeuner

**Thème II : Dépollution catalytique hors déNO_x
(traitement de l'eau, hydrotraitement, élimination des COV, ...)**

- 13 h 30** Conférence d'introduction au thème présentée par Michèle Besson
(Institut de Recherches sur la Catalyse (CNRS – UPR 5401), 2 Avenue A. Einstein, 69626 Villeurbanne cedex) :
"L'Oxydation Voie Humide Catalytique, une technologie pour l'élimination des polluants organiques dans les eaux industrielles"
- 14h20 C7: LA RÉDUCTION CATALYTIQUE DES NITRATES EN MILIEU AQUEUX : UTILISATION DE L'ACIDE FORMIQUE COMME RÉDUCTEUR
A. Garon, F. Epron
Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique - UMR 6503 CNRS - Université de Poitiers, 40, Avenue du Recteur Pineau, 86022 POITIERS Cedex
- 14h40 C8: Dépollution d'effluents agricoles et textiles par photocatalyse solaire en présence de TiO₂ déposé sur support fibreux.
Chantal GUILLARD⁽¹⁾, Joseph DUSSAUD⁽³⁾, Sixto MALATO⁽²⁾, Christine MONNET⁽³⁾, Julian BLANCO⁽²⁾, Jean-Marie HERRMANN⁽¹⁾
(1) *Laboratoire d'Application de la Chimie à l'Environnement, LACE, UMR 5634, Université Claude Bernard Lyon1, bâtiment Raulin, F-69622 Villeurbanne Cedex-France. e-mail : chantal.guillard @univ-lyon1.fr*
(2) *Plataforma Solar de Almeria 04200 Tabernas*
(3) *AHLSTROM PAPER GROUP, 38 780 Pont-Eveque, france*

- 15h00 **C9:** Oxydation du phénol en milieux aqueux par le peroxyde d'hydrogène en présence de catalyseurs à base d'argile pontée par des piliers mixtes Al-Fe. Identification des espèces actives
E. Guélou¹, J. Barrault¹, J. Fournier² et J.M. Tatibouët¹
 (1) *Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique - UMR CNRS 6503 Ecole Supérieure d'Ingénieurs de Poitiers, Université de Poitiers 40, avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex (France)*
 (2) *Laboratoire de Réactivité de Surface - UMR CNRS 7609 Université Pierre et Marie Curie 4, place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05 (France)*
- 15h20 **C10:** Coût du traitement photo-Fenton sous irradiation solaire des polluants bio récalcitrants au moyen de catalyseurs supportés
 D. Gummy¹, C. Pulgarin¹, P. Fernandez², S. Malato² et O. Enéa
¹*Laboratoire de Biotechnologie Environnementale, EPFL, Lausanne, Suisse*
²*Plate-forme Solaire de Almeria, Tabernas, Espagne*
³*Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, Université de Poitiers, France*
- 15h40 Pause café
- 16h10 **C11:** MISE AU POINT DE NOUVEAUX CARBURANTS PROPRES : HYDRODESULFURATION ULTIME DES GAZOLES EN PRESENCE DE MOLECULES AZOTEES REFRACTAIRES
 V. RABARIHOELA¹), G. BERHAULT¹), S. BRUNET¹), G. PEROT¹), F. DIEHL²)
¹) *UMR CNRS 6503, Catalyse en Chimie Organique, Université de Poitiers, 40 avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex, France*
²) *Institut Français du Pétrole, Centre d'études et de développement industriels (CEDI) "René Navarre", BP 3, 69390 Vernaison, France*
- 16h30 **C12:** L'hétéropolycomposé [Co₃Co₂Mo₁₀O₃₈H₄], un nouveau précurseur pour la catalyse d'hydrodésulfuration : Comparaison des performances catalytiques sur alumine, oxydes de titane et de zirconium.
Jean MAZURELLE^{*+}, Carole LAMONIER^{*}, Edmond PAYEN^{*} et Denis GUILLAUME⁺
^{*}*Laboratoire de Catalyse de Lille, Bat C3, USTL, 59650 Villeneuve d'Ascq*
⁺*IFP, CEDI « René Navarre », BP n°3, 69390 Vernaison*
- 16h50 **C13:** Effet de la fonctionnalisation, par l'acide nitrique, d'un composite de noir de carbone (CBC) sur les réactions simultanées d'HDN de l'indole et d'HDS du DBT sur Mo₂C/CBC
A. Hynaux¹, C. Sayag¹, S. Suppan², J. Trawczynski², M. Lewandowski³, A. Szymanska-Kolasa³, J. M. Krafft¹, G. Djéga-Mariadassou¹
¹ *Université Pierre et Marie Curie, Laboratoire Réactivité de Surface, CNRS - UMR 7609, casier 178, 4 Place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05*
² *Université de Technologie, ul. Gdansk 7/9, 50-344 Wrocław, Pologne*
³ *Institut de Carbochimie, PAN, Sowinskiego 5, 44-102 Gliwice, Pologne*

- 17h10 **C14:** Mécanisme d'élimination du soufre dans les essences de FCC :
étude IR *operando*
F. Can¹, A. Travert¹, A. Vimont¹, F. Maugé¹, R. Hu² et R.F. Wormsbecher²
¹ - *Laboratoire Catalyse et Spectrochimie, UMR CNRS 6506, ENSICAEN, 6 Blvd. Mal. Juin, F-14050 Caen, France*
² - *W.R. Grace & Co.- Conn. 7500 Grace Drive Columbia, MD 21044 USA*
- 17h30 Installation des posters pour la séance du 12 mai
- 18h00 Remise du prix DIVCAT **suivie d'**une communication de 25 minutes du
lauréat
- 19h00 Dîner

Mercredi 12 mai 2004

Thème II : Dépollution catalytique hors déNO_x
(traitement de l'eau, hydrotraitement, élimination des COV, ...)

- 8 h 40** Conférence d'introduction au thème présentée par **Eric Vesine** (ADEME) :
"Les émissions de COV dans l'industrie : Réglementation et Réduction"
- 9h30 **C15:** Oxydation de composés organiques volatils (toluène) par un procédé associant plasma non-thermique et catalyse hétérogène
S. Delagrangé, L. Pinard, J. Barrault et J.M. Tatibouët
Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique – UMR CNRS 6503
Ecole Supérieure d'Ingénieurs de Poitiers, Université de Poitiers 40, avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex (France)
- 9h50 **C16:** Effet d'agents complexant sur les propriétés catalytiques du système Co/ZrO₂ destiné à l'oxydation des Composés Organiques Volatils
J.F. Lamonier*, F. Wyrwalski, S. Siffert et A. Aboukaïs
Laboratoire de Catalyse et Environnement E.A. 2598, M.R.E.I., 145 Avenue Maurice Schumann, 59140 Dunkerque
- 10h10 **C17:** Destruction de polluants Organiques Persistants (POP) chlorés. Oxydation catalytique du chlorobenzène sur catalyseurs PtHFAU
M. Taralunga, J. Mijoin et P. Magnoux
Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, Faculté des Sciences, UMR 6503, 40 Avenue du Recteur Pineau. 86022 Poitiers Cedex, France.
- 10h30 Pause café

Thème III : Nanostructures en catalyse (synthèse, caractérisation, application)

- 11 h 00** Conférence d'introduction au thème présentée par **Bruno Chaudret**
(Laboratoire de Chimie de Coordination CNRS, Toulouse)
"Synthèses, Propriétés et Applications de Nano-Objets de Taille, Forme et Organisation Contrôlées"
- 11h50 **C18:** Nouvelle voie de synthèse pour la préparation de catalyseurs à base de nanoparticules d'or supportées
S. Ivanova^a, C. Petit^a, E. Smolenseva^b, N. Bogdanchikova^a, V. Pitchon^a
^a *LMSPC, Laboratoire des Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse, UMR 7515 du CNRS - ECPM, 25, rue Becquerel, 67087 Strasbourg Cedex 2, FRANCE.*
^b *CCMC-UNAM, Apdo Postal 2681, Ensenada, B.C. Mexico*
- 12h10 **C19:** Influence de la morphologie de nanoparticules d'or supportées sur TiO₂ sur leur réactivité catalytique
Rodolfo Zanella¹, Laurent Delannoy¹, Raymonde Touroude², Suzanne Giorgio³, Claude Henry³, Jean-Marc Krafft¹ et Catherine Louis¹.
¹ *Laboratoire de Réactivité de Surface, UMR 7609 CNRS, Université P. et M. Curie, 4 place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05, France.*
² *Laboratoire des Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse, UMR 7515 CNRS, 25 rue Becquerel, 67087 Strasbourg Cedex 2, France.*
³ *CRMC2-CNRS, Campus de Luminy, case 913, 13288 Marseille Cedex 9, France*
- 12h30 **C20:** Réactivité de surfaces nanostructurées : une approche théorique
Philippe Sautet^a, Jean-Sébastien Filhol^b, Daniel Simon^c
a) Laboratoire de Chimie, UMR 5182, Ecole Normale Supérieure de Lyon
b) Laboratoire de Structure et Dynamique des Systèmes Moléculaires et Solides, Université Montpellier II
c) Laboratoire de spectrométrie ionique et moléculaire, Université Lyon I
- 12h50 Pause déjeuner
- 14h30 Après-midi libre : visite organisée de Nausicaa (Aquarium)
- 17h30 Session poster (50 contributions)
- 19h30 Banquet

Jeudi 13 mai 2004

Thème III : Nanostructures en catalyse (synthèse, caractérisation, application)

- 8 h 40** Conférence d'introduction au thème présentée par **Marc-Jacques Ledoux** (ECPM/ULP/CNRS, Ecole Européenne de Chimie, Polymères et Matériaux de Strasbourg) :
"Préparation de nanostructures de carbone et leurs utilisations en catalyse et pour la synthèse de nanostructures solides"
- 9h30 C21: Synthèses de zéolithes 1D assistées par les nanotubes de carbone
Gauthier Winé, Jean-Philippe Tessonnier*, Cuong Pham-Huu et Marc-Jacques Ledoux
Laboratoire des Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse, member of Elcass (European Laboratory of Catalysis and Surface Sciences), UMR 7515 du CNRS, ECPM, Université Louis Pasteur, 25, rue Becquerel, 67037 Strasbourg Cedex 02, France
- 9h50 C22: Mise en évidence d'un effet de confinement pour des catalyseurs Pt/MCM-41
F. Letellier, K. Fajerweg, J. Blanchard, C. Thomas, C. Sayag, C. Louis, M. Breysse, D. Guillaume*, D. Uzio*
*Laboratoire de Réactivité de Surface UMR CNRS 7609, Université Pierre et Marie Curie, 4 Place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05; *Institut Français du Pétrole, Direction Catalyse et Séparation, IFP-Lyon, BP 3, 69390 Vernaison*
- 10h10 Pause café
- 10h40 C23: Influence du précurseur de cobalt et de sa décomposition sur la synthèse de nanoparticules de cobalt sur silice dans le cadre de l'optimisation des catalyseurs Fischer-Tropsch
J.S. Girardon, A. Y. Khodakov, A. Constant-Griboval
Laboratoire de catalyse de Lille, UMR 8010, Université des sciences et technologies de Lille, Bât C3, Cité scientifique, 59655 Villeneuve D'Ascq, France
- 11h00 C24: Reformage du méthane par le dioxyde de carbone sur catalyseur de type pérovskite : LaNiO_3
G. Sierra Gallego^a, F. Mondragón^a, C. Batiot-Dupeyrat^b, J. Barrault^b and J. M. Tatibouët^b
^a *Instituto de Química, Universidad de Antioquia, AA 1226, Medellín, Colombie*
^b *LACCO, UMR CNRS 6503, E.S.I.P., 40, avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers*
- 11h20 Bilan du congrès
- 11h50 Pause déjeuner
- 13h45 Départ des congressistes