

**Lundi 29 mai 2006**

- 19 h 00      Accueil des participants et installation des posters pour la session du mardi
- 20 h 30      Dîner

**Mardi 30 mai 2006**

**Thème I : Elimination des oxydes d'azote et des suies en milieu oxydant**

- 8h20            Ouverture du congrès
- 8h40**            Conférence d'introduction au thème présentée par **J.-M. Trichard**  
(Renault, Guyancourt) :  
*"Revue des systèmes de post-traitement diesel : point de vue d'un industriel."*
- 9h30      **C1:** Influence du support sur les propriétés de stockage des NO<sub>x</sub> du baryum, résistance au soufre et régénération de catalyseurs modèles Pt/Ba/support.  
*E.C. Corbos, S. Elbouazzaoui, X. Courtois, P. Marecot, D. Duprez  
LACCO, Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, CNRS-Université de Poitiers UMR6503, 40 Av. Recteur Pineau, Poitiers, 86022, France*
- 9h50      **C2:** Piégeage et réduction des NO<sub>x</sub> sur catalyseurs HPW-métal supportés  
*M. A. Gómez García<sup>1</sup>; S. Thomas; V. Pitchon; A. Kiennemann  
LMSPC, Laboratoire de Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse  
UMR 7515 du CNRS-ECPM-ULP, 25 Rue Becquerel,  
67087 Strasbourg Cedex 2 – FRANCE  
<sup>1</sup> Universidad Nacional de Colombia, Sede Manizales.*
- 10h10        Pause café
- 10h40      **C3:** Analyse d'un système catalytique NO<sub>x</sub>-trap via l'utilisation d'une cellule IR *operando* de nouvelle génération  
*A. Lahougue<sup>a</sup>, P. Bazin<sup>a</sup>, O. Marie<sup>a</sup>, M. Daturi<sup>a</sup>, G. Blanchard<sup>b</sup>, V. Harlé<sup>b</sup>, V. Rossiter<sup>c</sup>*  
<sup>a</sup> Laboratoire Catalyse et Spectrochimie, UMR 6506 – CNRS, ENSICAen et Université de Caen Basse-Normandie, 6, Boulevard Maréchal Juin - 14050 CAEN Cedex.  
<sup>b</sup> Rhodia Recherches et Technologies, 52 Rue de la Haie Coq, 93308 Aubervilliers Cedex, France.  
<sup>c</sup> Aabspec International Ltd., Old Parish, Dungarvan, Waterford, Ireland.

**GECat-DIVCAT 2006 : 29 mai au 1<sup>er</sup> Juin 2006, Mittelwhir**

- 11h00 C4: Etude des mécanismes des réactions de transformations de la réduction de NO par H<sub>2</sub> sur des catalyseurs à base de Pd supporté – Effet du support.  
F. Dhainaut, S. Pietrzyk, P. Granger  
*Université des sciences et technologies de Lille, Laboratoire de Catalyse, UMR CNRS 8010, bâtiment C3, 59655 – Villeneuve d'Ascq.*
- 11h20 C5: Réduction catalytique des oxydes d'azote par le propène sur des oxydes de rhodium supportés sur TiO<sub>2</sub> sulfaté.  
A. Desmartin-Chomel, J. L. Flores, A. Bourane, J.-M. Clacens, F. Figueras, G. Delahay, A. Giroir Fendler, C. Lehaut-Burnouf  
*Institut de Recherches sur la Catalyse, Villeurbanne*  
*LACE-Université C. Bernard, Villeurbanne*  
*Laboratoire de Matériaux Catalytiques et Catalyse en Chimie Organique, ENSCM*  
*Millennium Chemicals, Rueil-Malmaison*
- 11h40 C6: Steady- and non steady-state kinetic analysis for the selective reduction of NO by CH<sub>4</sub> and O<sub>2</sub> over Co-ZSM-5 catalysts.  
J. Despres, C. Chupin, Y. Schuurman, A.C. van Veen and C. Mirodatos  
*Institut de Recherches sur la Catalyse, CNRS, 2 avenue A. Einstein, 69626 Villeurbanne Cédex, France*
- 12h00 C7: Catalyseurs palladium et cobalt supportés sur alumina pour la réduction sélective des NO<sub>x</sub> assistée par le méthane : Application à des sources fixes d'émission  
Rui Marques,<sup>1</sup> Patrick Da Costa,<sup>1</sup> Stéphanie Da Costa,<sup>2</sup> Franck Delacroix,<sup>3</sup> Gérald Djéga-Mariadassou<sup>1</sup>  
<sup>1</sup> *Laboratoire Réactivité de Surface, CNRS UMR 7609, Case 178, Université P. et M. Curie, 4 Place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05, France.*  
<sup>2</sup> *Gaz de France, Direction de la recherche, 361 av. du Président Wilson, B.P. 33, 93211 Saint-Denis La Plaine Cedex, France.*  
<sup>3</sup> *ADEME, 2 Square La Fayette, 49004 Angers, France*
- 12h40 Pause déjeuner
- 13 h 40** Conférence d'introduction au thème présentée par **J-F. Brillhac** (Laboratoire de Gestion des Risques et Environnement, Mulhouse) :  
*"Oxydation catalytique des suies diesel"*
- 14h30 C8: Etude du mécanisme d'oxydation des suies par NO<sub>2</sub> et O<sub>2</sub> en présence d'un catalyseur 1%Pt/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
V. Tschamber, F. Ammari, M. Jeguirim et P. Ehrburger  
*Laboratoire Gestion des Risques Environnement*  
*25, rue de Chemnitz 68200 Mulhouse*

## GECat-DIVCAT 2006 : 29 mai au 1<sup>er</sup> Juin 2006, Mittelwhir

- 14h50    **C9:** Préparation et Caractérisation de catalyseurs Fe-(Ce)-ZSM-5 préparés à partir de Fe(acac)<sub>3</sub> et Ce(acac)<sub>3</sub> pour la réduction catalytique sélective de NO par NH<sub>3</sub>  
Chloé Capdeillayre, Gérard Delahay, Bernard Coq  
*Laboratoire de Matériaux Catalytiques et Catalyse en Chimie Organique, UMR 5618-CNRS-ENSCM, Institut Charles Gerhardt FR 1878, 8, rue de l'Ecole Normale, Montpellier CEDEX 5, France.*
- 15h10    Pause café
- 15h40    Remise des prix DIVCAT suivi de communications de 20 minutes des lauréats
- 16h30    Session poster (35 contributions)
- 19h00    Dîner
- 20h00    Visite du château du Haut Koeningsbourg

### Mercredi 1 juin 2005

#### Thème II : Cinétique : modélisation, mécanismes réactionnels, réacteurs

- 8h40**    Conférence d'introduction au thème présentée par **G. Djéga-Mariadassou** (Laboratoire de Réactivité de Surface, Paris) :  
*"De la cinétique globale au cycle catalytique: méthodologie, simulation et compréhension de la réaction catalytique. "*
- 9h30    **C10:** Mécanismes réactionnels des alcanes sur les métaux  
Umit Demirci, Stéphane Siffert, François Garin  
*Laboratoire des Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse (LMSPC) UMR 7515 du CNRS – ECPM – ULP and member of the European Laboratory for Catalysis and Surface Sciences ELCASS - 25 rue Becquerel – 67087 Strasbourg cedex 2*
- 9h50    **C11:** Impact de la dispersion du platine sur les étapes élémentaires de l'oxydation du CO par O<sub>2</sub> sur des catalyseurs Pt/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> : expériences et modélisation cinétique.  
Salim Derrouiche, Abdenmour Bourane et Daniel Bianchi  
*Laboratoire d'Application de la Chimie à l'Environnement (LACE), UMR 5634, Université Claude Bernard Lyon 1, 69622, Lyon, France*
- 10h10    Pause café

**GECat-DIVCAT 2006 : 29 mai au 1<sup>er</sup> Juin 2006, Mittelwhir**

- 10h40 C12: Influence de la nature réductible du support sur la cinétique d'oxydation de CO par O<sub>2</sub> pour des catalyseurs supportés à base de Rh<sup>δ+</sup> : SnO<sub>2</sub> versus Ce<sub>0.68</sub>Zr<sub>0.32</sub>O<sub>2</sub>  
Céline Fontaine-Gautrelet, Gérald Djéga-Mariadassou et Cyril Thomas  
*Laboratoire de Réactivité de Surface, UMR CNRS 7609, Université Pierre et Marie Curie, 4 Place Jussieu, Case 178, 75252 Paris cedex 05, France*
- 11h00 C13: Microkinetic modelling of CO conversion over copper catalysts.  
Y. Schuurman, A.S. Quiney, C. Mirodatos  
*Institut de Recherches sur la Catalyse, CNRS, Villeurbanne, France*
- 11h20 C14: Mécanismes d'activation, désactivation et promotion par l'hydrogène d'un catalyseur de référence Au/TiO<sub>2</sub> en oxydation de CO  
Laurent Piccolo, Valérie Caps, Franck Morfin, Jean-Luc Rousset, Agnès Piednoir, Jean-Claude Bertolini, Mirella Azar  
*Institut de Recherches sur la Catalyse, CNRS, 2 Avenue Albert Einstein, 69626 Villeurbanne Cedex, France*
- 11h40 C15: Etude cinétique de l'hydrogénation catalytique de l'acide arabinonique et des arabinonolactones en arabitol  
Alain Perrard et Lionel Fabre  
*Institut de Recherches sur la Catalyse, UPR 5401 CNRS, 2 avenue Albert Einstein, F-69626 Villeurbanne Cedex.*
- 12h00 C16: Etude DFT d'une réaction sélective: hydrogénation de l'acroléine sur Pt(111)  
F. Delbecq, D. Loffreda, F. Vigné et P. Sautet  
*Laboratoire de Chimie, UMR 5182, Ecole normale supérieure de Lyon, 46 allée d'Italie, 69364 Lyon Cedex 07, France*
- 12h20 C17: Activation du dihydrogène par un métal de transition sur une surface carbonée (nanotube et graphite) : une étude DFT.  
Valencia Hubert, Frapper Gilles  
*Groupe de Chimie Quantique Appliquée, LACCO UMR CNRS 6503, UFR SFA, Université de Poitiers, France.*
- 12h40 Pause déjeuner
- Après-midi libre
- 19h00 Banquet

Jeudi 2 juin 2004

**Thème II : Cinétique : modélisation, mécanismes réactionnels, réacteurs**

- 8h40 C<sub>18</sub>: Effet dual d'H<sub>2</sub>S sur les courbes en volcan en catalyse par les sulfures : modélisation microcinétique ab initio  
N. Guernalec<sup>1</sup>, P. Raybaud<sup>2</sup>, C. Geantet<sup>1</sup>, T. Cseri<sup>2</sup>, M. Vrinat<sup>1</sup>  
<sup>1</sup> CNRS – Institut de Recherches sur la Catalyse  
<sup>2</sup> Institut Français du Pétrole
- 9h00 C<sub>19</sub>: Transformation du 2,3-dimethylbut-2-ène sur des sulfures de métaux de transition - Corrélation entre activité et E(M-S).  
A. Daudin<sup>1</sup>, S. Brunet<sup>1</sup>, G. Pérot<sup>1</sup>, C. Bouchy<sup>2</sup>  
<sup>1</sup>) UMR CNRS 6503, Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, Université de Poitiers, 40 avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex, France.  
<sup>2</sup>) IFP-Lyon Division Catalyse et Séparation, BP 3 69390 Vernaison Cedex France.
- 9h20 C<sub>20</sub>: Désulfuration des essences de FCC. Etude de la transformation d'alkylthiophènes sur catalyseurs acides.  
T. Boita, F. Richard, G. Pérot  
*Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, UMR 6503, Faculté des Sciences, 40, Avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex.*
- 9h40 Pause café
- 10h00** Conférence du thème II présentée par **C. De Bellefon**  
(Laboratoire de Génie des Procédés Catalytiques, Lyon) :  
*"Réacteurs catalytiques micro-structurés : fondements et applications. "*
- 10h50 C<sub>21</sub>: Réacteur micro-structuré: Caractérisation et mise en oeuvre d'une réaction en continu  
B. Fumey, V. Meille, C de Bellefon  
*Laboratoire de Génie des Procédés Catalytiques, CNRS/ESCPE Lyon, Villeurbanne*
- 11h10 C<sub>22</sub>: Réacteur catalytique continu, parfaitement agité, pour des systèmes réactionnels polyphasiques  
Vasile Hulea, Michaël Lallemand, Annie Finiels, François Fajula  
*Laboratoire de Matériaux Catalytiques et Catalyse en Chimie Organique, UMR 5618 ENSCM-CNRS-UMI- Institut Charles Gerhardt - FR 1878, 8, rue de l'Ecole Normale – 34296 Montpellier CEDEX 5*

**GEcat-DIVCAT 2006 : 29 mai au 1<sup>er</sup> Juin 2006, Mittelwhir**

- 11h30 C23: Synthèse de Fischer-Tropsch en réacteurs structurés à catalyse supportée en paroi  
L. Guillou, V. Le Courtois  
*Laboratoire de Catalyse de Lille, UMR- CNRS 8010,  
Ecole Centrale de Lille, BP48, 59651 Villeneuve d'Ascq Cedex*
- 11h50 Bilan du congrès
- 12h10 Déjeuner
- 13h45 Départ des congressistes

## Programme des posters

### Thème I : Elimination des oxydes d'azote et des suies en milieu oxydant

- P<sub>1</sub>** Décomposition simultanée des oxydes d'azote (NO<sub>x</sub> et N<sub>2</sub>O) provenant d'effluents gazeux d'ateliers de production d'acide nitrique  
J.P. Dacquain, G. Leclercq, C. Dujardin, P. Granger  
*Université des sciences et technologies de Lille, Laboratoire de Catalyse, UMR CNRS 8010, bâtiment C3, 59655 – Villeneuve d'Ascq.*
- P<sub>2</sub>** Apport de l'ajout de palladium sur l'évolution de la structure perovskite au cours de la réaction NO+H<sub>2</sub>+O<sub>2</sub> sur Pd/LaCoO<sub>3</sub>  
I. Twagirashema, M. Engelmann-Pirez, M. Frere, L. Gengembre, C. Dujardin, P. Granger  
*Laboratoire de Catalyse de Lille, UMR8010, USTL - Bât C3, 59655 VILLENEUVE D'ASCQ Cedex- FRANCE*
- P<sub>3</sub>** Activation du méthane par NO<sub>2</sub> sur des catalyseurs de type Co/SBA-15 : synthèse, caractérisation, propriétés redox et réactivité  
N. El Hassan, A. Davidson, P. Da Costa et G. Djéga-Mariadassou  
*Laboratoire de Réactivité de Surface, UMR 7609 CNRS, 4, Place Jussieu 75252 PARIS Cedex.*
- P<sub>4</sub>** Catalyseurs supportés sur cérine-zircone pour le deNO<sub>x</sub> à l'aide d'hydrocarbures, dans les effluents gazeux, issus de la combustion des charbons.  
M. Adamowska<sup>1,2,4</sup>, A. Krztoń<sup>1</sup>, M. Najbar<sup>3</sup>, P. Da Costa<sup>4</sup>, G. Djéga-Mariadassou<sup>4</sup>  
<sup>1</sup> *Institute of Coal Chemistry PAS, Sowińskiego 5, 44-121 Gliwice, Poland*  
<sup>2</sup> *Silesian University of Technology, Faculty of Chemistry, Strzody 9, 44-100 Gliwice, Poland*  
<sup>3</sup> *Jagiellonian University, Faculty of Chemistry, Ingardena 3, 30 060 Kraków, Poland*  
<sup>4</sup> *Laboratoire de Réactivité de Surface, Université P. et M. Curie, 4 place Jussieu, 75 252 Paris Cedex 05, France*
- P<sub>5</sub>** Réduction catalytique du monoxyde d'azote par le propène en présence d'un excès d'oxygène sur catalyseur à base d'or sur cérine.  
L. T. Nga Nguyen, C. Potvin, G. Djéga-Mariadassou, L. Delannoy, C. Louis  
*Laboratoire de Réactivité de Surface, UMR 7609, Université P. et M. Curie, 4 place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05, France*

- P6** Mécanisme de la décomposition de NO assistée par C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> en excès d'oxygène sur catalyseurs Pd/Ce<sub>0.68</sub>Zr<sub>0.32</sub>O<sub>2</sub>  
O. Gorce<sup>1</sup>, C. Thomas, C. Fontaine, J-M. Krafft, F. Villain<sup>2</sup> et G. Djéga-Mariadassou  
*Laboratoire de Réactivité de Surface, UMR CNRS 7609, Université Pierre et Marie Curie, 4 Place Jussieu, Case 178, 75252 Paris cedex 05, France, <sup>1</sup>adresse actuelle : Renault sas, Centre Technique de Lardy, 1 allée Cornuel, 91510 Lardy, France; <sup>2</sup>Laboratoire de Chimie Inorganique et Matériaux Moléculaires, UMR CNRS 7071, Université Pierre et Marie Curie, 4 Place Jussieu, 75252 Paris cedex 05, France*
- P7** Nouveaux matériaux pour le piégeage des NO<sub>x</sub> : du laboratoire au banc moteur  
A. Lambert, T. Bécue  
*IFP-Lyon, BP 3, 69390 Vernaison, France*
- P8** Catalyse 4 voies : incorporation de formulations catalytiques au sein de la porosité de filtres à particules  
A. Lambert<sup>1</sup>, T. Bécue<sup>1</sup>, E. Comte<sup>1</sup>, J.P. Joulin<sup>2</sup>  
<sup>1</sup> *IFP-Lyon, BP 3, 69390 Vernaison, France*  
<sup>2</sup> *CTI, Route de Saint-Privat, 30340 Salindres, France*
- P9** Etude de l'oxydation d'un noir de carbone en présence d'un catalyseur : effet du type de contact entre les solides  
May Issa\*, Corinne Petit\*\*, Najat Moral\*\*\*, Jean-François Brillhac\*  
*\*Laboratoire de Gestion des Risques et Environnement, 25, rue de Chemnitz, 68200 Mulhouse*  
*\*\* Laboratoire des Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse, 25 rue Becquerel, 67087 Strasbourg Cedex,*  
*\*\*\* Renault S.A., Direction de l'Ingénierie des Matériaux, 1, allée Cornuel, 91510 Lardy*
- P10** Synthèse de matériaux catalytiques à base d'oxydes mixtes La-Cr-O pour la combustion des suies issues des véhicules diesel  
S. Ifrah, G. Lapisardi, A. Kaddouri, P. Gelin and E. Garbowski  
*Laboratoire d'Application de la Chimie à l'Environnement, UMR 5634 Université Claude Bernard Lyon1*
- P11** Combustion catalytique de la suie en présence du mélange O<sub>2</sub>/NO sur des catalyseurs montmorillonite Al<sub>13</sub>-CuO-CeO<sub>2</sub>.  
Nabila Zouaoui<sup>a</sup>, Mokhtar Boutahala<sup>a</sup>, Djellouli Brahim<sup>a</sup> et François Garin<sup>b</sup>  
<sup>a</sup> *Laboratoire de Génie des Procédés chimiques, Université Ferhat Abbas, Sétif, 19000-Algérie.*  
<sup>b</sup> *Laboratoire des Matériaux, Surfaces et Procédés pour la Catalyse (LMSPC), UMR 7515 du CNRS6ECPM6ULP 25, Rue Becquerel, 67087 Strasbourg Cedex 2, France.*
- P12** Combustion catalytique de suie Diesel modèle en présence de d'oxyde de manganèse supporté sur Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> et CeO<sub>2</sub>.  
Saab Elias, Aouad Samer, Abi-Aad Edmond, Zhilinskaya Elena, Aboukaïs Antoine  
*Laboratoire de Catalyse et Environnement, E.A. 2598, Université du Littoral- Côte d'Opale, MREI 1, 145 Av. Maurice Schumann 59140 DUNKERQUE.*

- P13** Oxydation totale simultanée des suies et des COV sur des catalyseurs à base de ruthénium  
S. Aouad, E. Saab, E. Abi-Aad and A. Aboukaïs  
*Laboratoire de Catalyse et Environnement, E.A. 2598, Université du Littoral - Cote d'Opale, MREI, 145, avenue M. Schumann, 59140 Dunkerque.*

## Thème II : Cinétique : modélisation, mécanismes réactionnels, réacteurs

- P14** Cinétique et séquence d'étapes élémentaires de la réaction d'oxydation de NO en NO<sub>2</sub> sur des catalyseurs Pt/SiO<sub>2</sub> et Pt/CeZrO<sub>2</sub>  
Rui Marques,<sup>2</sup> Pierre Darcy,<sup>1</sup> Patrick Da Costa,<sup>2</sup> Henry Méllottée,<sup>2</sup> Jean-Michel Trichard<sup>1</sup> et Gérald Djéga-Mariadassou<sup>2</sup>  
<sup>1</sup> *RENAULT S.A., Technocentre Renault, 1 avenue du golf, 78280 Guyancourt, France.*  
<sup>2</sup> *Laboratoire Réactivité de Surface, CNRS UMR 7609, Case 178, Université P. et M. Curie, 4 Place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05, France.*
- P15** Effet du Dioxyde de Carbone Supercritique sur la Cinétique de Formation du Carbonate de Diméthyle  
Danielle Ballivet-Tkatchenko et Stéphane Chambrey  
*LSEO, UMR 5188 CNRS-U. Bourgogne, UFR Sciences et Techniques, BP 47870, F-21078 Dijon cedex*
- P16** Détermination de la Chaleur d'Adsorption d'Ortho-xylène sur la silice (SiO<sub>2</sub>) sous l'Equilibre d'Adsorption Par la méthode TPAE  
Abdouelilah Hachimi et Daniel Bianchi  
*Laboratoire d'Application de la Chimie à l'Environnement (LACE), UMR5634, Université Claude Bernard, Lyon-I, 43 Bd du 11 novembre 1918, 69622, Villeurbanne, France.*
- P17** Etude du mécanisme réactionnel de la réaction de réformage du méthane par le CO<sub>2</sub> sur un catalyseur Ni<sup>o</sup>/La<sub>2</sub>O<sub>3</sub> issu de la pérovskite LaNiO<sub>3</sub>  
G. Sierra Gallego\*, F. Mondragón\*, C. Batiot-Dupeyrat‡, J. Barrault‡ et J. M. Tatibouët‡  
\* *Instituto de Química, Universidad de Antioquia, AA 1226, Medellin (Colombie)*  
‡ *Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique (LACCO), UMR CNRS 6503, Université de Poitiers Ecole Supérieure d'Ingénieurs de Poitiers, 40, avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers cedex*
- P18** Vaporéformage du méthanol en réacteurs micro-structurés : Performances catalytiques et analyse cinétique  
N. Dupont, Y. Schuurman, A.C. van Veen  
*IRC-CNRS, 2 Av. Albert Einstein, 69626 Villeurbanne Cedex, France.*

- P19** Étude cinétique globale et détaillée de l'hydrodésulfuration du dibenzothiophène (DBT) sur un carbure de molybdène supporté sur matériau carboné. Effet de l'indole.  
A. Hynaux<sup>1</sup>, C. Sayag<sup>1</sup>, S. Suppan<sup>2</sup>, J. Trawczynski<sup>2</sup>, M. Lewandowski<sup>3</sup>, A. Szymanska-Kolasa<sup>3</sup> and G. Djéga-Mariadassou<sup>1</sup>  
<sup>1</sup> *Université Pierre et Marie Curie, Laboratoire Réactivité de Surface, CNRS - UMR 7609, casier 178, 4 place Jussieu, 75252 Paris Cedex 05, France*  
<sup>2</sup> *Institute of Chemistry and Technology of Petroleum and Coal, Wroclaw University, Gdanska, 7/9, 50-34, 50-344 Wroclaw, Poland*  
<sup>3</sup> *Institute of Coal chemistry PAS, Sowinskiego 5, 44-102 Gliwice, Poland*
- P20** Mécanisme d'élimination du soufre en FCC par des additifs Zn/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.  
F. Mahjoubi<sup>1</sup>, F. Can<sup>1</sup>, A. Travert<sup>1</sup>, F. Maugé<sup>1</sup>, R. Hu<sup>2</sup> et R.F. Wormsbecher<sup>2</sup>  
<sup>1</sup> - *Laboratoire Catalyse et Spectrochimie, UMR CNRS - ENSICAEN, Caen, France.*  
<sup>2</sup> - *W.R. Grace & Co.- Conn. 7500 Grace Drive Columbia, MD 21044 USA*
- P21** Lits catalytiques structurés formés par cristallisation in-situ de zéolithes sur support β-SiC : un catalyseur performant pour la réaction MTO  
Svetlana Ivanova, Benoît Louis, Behrang Madani, Jean-Philippe Tessonnier, Cuong Pham-Huu et Marc-Jacques Ledoux  
*Laboratoire des Matériaux Surfaces et Procédés pour la Catalyse, UMR 7515 du CNRS, 25 rue Becquerel 67087 Strasbourg Cedex 2*
- P22** Réacteur à parois catalytiques : greffage de VO<sub>x</sub> /TiO<sub>2</sub> sur inox et propriétés catalytiques en oxydation déshydrogénante du propane  
T.Giornelli, A. Löfberg, E. Bordes-Richard,  
*Unité de Catalyse et de Chimie du Solide, UMR CNRS 8181, USTL-ENSC-ECL, 59655 Villeneuve d'Ascq Cedex, France*
- P23** Stabilisation des performances de membranes BIMEVOX en oxydation des alcanes C<sub>3</sub>-C<sub>1</sub> en réacteur catalytique à membrane dense  
A. Löfberg, C. Pirovano, M.C. Steil, R.N. Vannier, E. Bordes-Richard  
*Unité de Catalyse et de Chimie du Solide, UMR CNRS 8181, USTL-ENSC-ECL, 59655 Villeneuve d'Ascq Cedex, France*
- P24** Mécanismes radicalaires dans l'auto-(ép)oxydation d'une oléfine substituée sur catalyseurs à base d'or  
Valérie Caps, Pascal Lignier, Thomas Clair, Marc Chambon, Franck Morfin, Laurent Piccolo, Hervé Jobic, Jean-Luc Rousset  
*Institut de Recherches sur la Catalyse, CNRS, 2 Avenue Albert Einstein, 69626 Villeurbanne Cedex, France*
- P25** Effets de confinements en catalyse hétérogène : Influence sur la sélectivité pour une réaction d'isomérisation.  
S. Pariente, N. Tanchoux, Ph. Trens, F. Fajula et F. Di Renzo  
*Laboratoire des matériaux catalytiques et catalyse en chimie organique, UMR 5618 CNRS/Ecole de Chimie Montpellier/UMI Ecole Nationale Supérieure de Chimie de Montpellier, 8, rue de l'Ecole Normale, 34296 Montpellier cedex 5, FRANCE*

- P26** Isomérisation squelettale des n-butènes sur zéolithe HFER : influence des dépôts carbonés.  
B. de Ménorval, N.S. Gnep et M. Guisnet  
*Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, Faculté des Sciences, UMR 6503  
40 avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex, France.*
- P27** Étude Comparative de la Cinétique d'une Lipoxigénase de Soja en solution ou encapsulée dans un gel (Suivi direct en présence d'une phase solide)  
Ali Karout ; Alain Pierre  
*Institut de recherche sur la catalyse, 2, Avenue Albert Einstein 69626 Villeurbanne Cedex*
- P28** Synthèse directe d'esters de polyglycérols à partir de glycérol et d'esters gras. Influence de la nature du catalyseur sur la distribution des produits.  
A. Ramirez, Y. Pouilloux, J. Barrault  
*Laboratoire de Catalyse en Chimie Organique, UMR 6503, ESIP, 40, Avenue du Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex.*
- P29** Etude cinétique et mécanistique de la réaction d'alkylation du benzène par le chlorure de benzyle sur des matériaux silicates mésoporeux dopés par le cuivre  
K. Bachari<sup>1,2</sup> et O. Cherifi<sup>2</sup>  
<sup>1</sup> *Centre de recherche scientifique et technique en analyses physico-chimiques (C.R.AP.C) BP 248, Alger RP 16004, Alger, Algérie*  
<sup>2</sup> *Laboratoire C G N, Institut de Chimie, BP 32, 16111, El Alia, U.S.T.H.B., Bab Ezzouar, Algérie*
- P30** Reformage sec du methane sur catalyseurs NiAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> stoechiométriques ou non  
N. Salhi<sup>1,2</sup>, C. Petit<sup>3</sup>, M.M.Bettahar<sup>4</sup> et A.Kiennemann<sup>3</sup>  
<sup>1</sup> *Laboratoire de Chimie du Gaz Naturel, Faculté de Chimie, USTHB 109 El-Alia, Bab-ezzouar, Alger*  
<sup>2</sup> *Laboratoire LCPMM, département de chimie, Faculté des sciences, Université Saad Dahlab Blida, route de Soumaa, Blida 25000 Algérie.*  
<sup>3</sup> *Ecole Européenne de Chimie, Polymères et Matériaux de Strasbourg – Laboratoire d'Etude de la Réactivité Catalytique des Surfaces et Interfaces - UMR 7515 – 25 rue Becquerel 67087 Strasbourg Cedex 2 FRANCE*  
<sup>4</sup> *Laboratoire de catalyse hétérogène université de Nancy 54506 Vandoeuvre les Nancy cedex France*
- P31** Mécanismes réactionnels dans la réaction CH<sub>4</sub>/H<sub>2</sub>O sur catalyseurs Ni/  $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
N.SALHI<sup>1,2</sup>, A.BOULAHOUACHE<sup>1</sup>, O.CHERIFI<sup>1</sup> et M.M.BETTAHAR<sup>3</sup>  
<sup>1</sup> *Laboratoire de Chimie d Gaz Naturel Faculté de Chimie ,USTHB,BP32 El Alia, 16111 Bab Ezzouar, Alger,Algerie*  
<sup>2</sup> *Laboratoire LCPMM, département de chimie, Faculté des sciences, Université Saad Dahlab Blida, route de Soumaa, Blida 25000 Algérie*  
*Laboratoire de catalyse hétérogène université de Nancy 54506 Vandoeuvre les Nancy cedex France*

- P32** Hydrogénation de l'aldéhyde benzylique sur des catalyseurs à base de cuivre et de nickel supportés.  
A. Saadi<sup>1</sup>, Z. Rassoul<sup>1</sup>, M. M. Bettahar<sup>2</sup>.  
<sup>1</sup> *Laboratoire de Chimie du Gaz Naturel, Institut de Chimie, USTHB, BP32 El-Alia, 16111 Bab-Ezzouar, Algérie.*  
<sup>2</sup> *Laboratoire de Catalyse Hétérogène, UMR-CNRS 7565, Université Henri Poincaré, Nancy-I, Faculté des Sciences, BP 239, 54506, Vandoeuvre-lès-Nancy-Cedex, France.*
- P33** Effet promoteur du zinc sur l'hydrogénation du crotonaldehyde sur les catalyseurs à base de rhodium  
M.Aoun\*\*\*, A. Benamar\*, M. Chater\*  
\* *Laboratoire d'Etude Physico-Chimique des Matériaux et Application à l'Environnement, Faculté de Chimie, Université des Sciences et de la Technologie, Houari Boumediene, B.P.32, Dar-El-Beida, Bab-Ezzouar, Alger, Algérie.*  
\*\* *Centre de Recherche d'analyse physico-chimique C.R.A.P.C*
- P34** Effect of the composition on the catalytic performances of the solid La-Co-Ni-O in the partial oxidation of the methane  
R. Chebout<sup>(1,2)</sup>, A. Djaidja<sup>(2)</sup> and A. Barama<sup>(2)</sup>  
<sup>(1)</sup> *Centre de Recherche Scientifique et Technique en Analyse Physico-chimique, BP248, Alger RP, Alger16004.*  
<sup>(2)</sup> *Laboratoire de chimie du gaz naturel, Faculté de Chimie, USTHB BP.32.El Alia Alger 16111 Bab-Ezzouar, Alger, Algérie.*
- P35** Transformation du *m*-xylène sur mordénites et zéolithes Y désaluminées  
A.Benamar<sup>1</sup>, N.S.Gnep<sup>2</sup>, M.Guisnet<sup>2</sup> et A.Miloudi<sup>1</sup>  
*1-Laboratoire d'Etude Physicochimique de Matériaux et application à l'Environnement, faculté de Chimie, Université des Sciences et de la Technologie H.Boumediene, USTHB, Bp32 elalia Alger,16111Algérie.*  
*2-Université de Poitiers, Laboratoire de Catalyse organique, 40 Avenue de Recteur Pineau, 86022 Poitiers Cedex France.*