

9ο

Πανελλήνιο Συμπόσιο Κατάλυσης

Λευκάδα, 6 -7 Οκτωβρίου 2006

ΠΕΡΙΛΗΨΕΙΣ ΕΡΓΑΣΙΩΝ

EKE | ΕΛΛΗΝΙΚΗ
ΚΑΤΑΛΥΤΙΚΗ
ΕΤΑΙΡΕΙΑ

ITE/ΕΙΧΗΜΥΘ

Πανεπιστήμιο Πατρών

ΟΜΟΙΟΓΕΝΗΣ ΚΑΤΑΛΥΣΗ ΜΕ ΣΥΜΠΛΟΚΑ ΜΕΤΑΛΛΩΝ ΜΕΤΑΠΤΩΣΕΩΣ ΝΕΩΝ ΣΥΝΑΡΜΟΤΩΝ

Ιωάννης Δ. Κώστας,¹ Καλλιόπη Α. Βαλλιανάτου,¹ Barry R. Steele,¹ Κωνσταντίνος Χατζηαποστόλου,² Δημήτριος Συμεωνίδης,² Αλέξης Γρηγορόπουλος,² Παναγιώτης Κυρίτσης,² Δήμητρα Κόβαλα-Δεμερτζή,³ Svetlana V. Amosova,⁴ Armin Börner,⁵ Jens Holz,⁵ Jiří Vohlidal,⁶ Garry S. Hanan⁷

¹Εθνικό Ιδρυμα Ερευνών, Ινστιτούτο Οργανικής και Φαρμακευτικής Χημείας, Βασ. Κωνσταντίνου 48, 116 35 Αθήνα, E-mail: ikostas@ieie.gr

²Εργαστήριο Ανόργανης Χημείας, Τμήμα Χημείας, Πανεπιστήμιο Αθηνών, Πανεπιστημιούπολη, 15771 Αθήνα

³Πανεπιστήμιο Ιωαννίνων, Τμήμα Χημείας

⁴Favorsky Irkutsk Institute of Chemistry, Siberian Branch of Russian Academy of Sciences (Russia)

⁵Leibniz-Institut für Katalyse an der Universität Rostock e.V. (Germany)

⁶Charles University, Department of Physical and Macromolecular Chemistry, Prague (Czech)

⁷Université de Montréal, Département de Chimie (Canada)

ΕΙΣΑΓΩΓΗ

Η Ομοιογενής κατάλυση, που ουσιαστικά θεμελιώθηκε με την ανακάλυψη της υδροφορμυλίωσης το 1938 (Otto Roelen/Ruhrchemie) αποτελεί σήμερα ένα λίαν ανταγωνιστικό πεδίο έρευνας αιχμής. Η δική μας έρευνα σήμερα περιλαμβάνει την ανάπτυξη συμπλόκων μετάλλων μεταπτώσεως με καινοτόμους συναρμοτές και την εξέταση της καταλυτικής τους δραστικότητάς σε αντιδράσεις λίαν υψηλού ακαδημαϊκού και βιομηχανικού ενδιαφέροντος, μεταξύ των οποίων: υδροφορμυλίωση, υδροαρμονιμεθολίωση, υδρογόνωση, αντιδράσεις σύζευξης (Heck, Suzuki).

Ειδικότερα οι ερευνητικές μας δραστηριότητες περιλαμβάνουν: α) κατάλυση με πολυδοντικούς και ημι-εινέλικτους συναρμοτές του φωσφόρου, β) κατάλυση στον αέρα με συναρμοτές ελευθέρων φωσφόρου, γ) κατάλυση με μη τροποιημένα με φωσφόρο σύμπλοκα, δ) ασύμμετρη κατάλυση, ε) κατάλυση με τη χρήση μικροκυμάτων, στ) κατάλυση με πολυμεταλλικά δενδρομερή, ζ) υδατική διφασική κατάλυση.

Η παρούσα εργασία αποτελεί ένα μικρό άρθρο ανασκόπησης επί των προσφάτων ερευνητικών μας αποτελεσμάτων.

ΑΠΟΤΕΛΕΣΜΑΤΑ ΚΑΙ ΣΥΖΗΤΗΣΗ

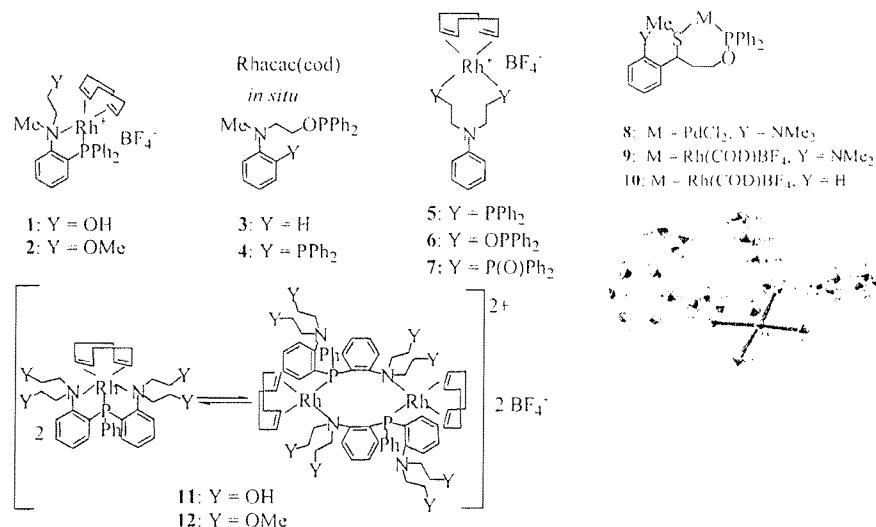
A. Καταλύτες

Αρχικά το ενδιαφέρον μας προσέλκυσαν οι ημι-εινέλικτοι συναρμοτές του φωσφόρου (περιέχουν τουλάχιστον δύο διαφορετικούς τύπους δοτών), τα σύμπλοκα των οποίων φαίνονται στην εικόνα 1.¹⁻³ Ενδιαφέρον παρουσίασε επίσης η μελέτη της καταλυτικής δραστικότητας επί της υδροφορμυλίωσης των συμπλόκων του ροδίου με O.P-, S,S- και Se,Se-δισχιδείς υποκαταστάτες (Εικόνα 2).

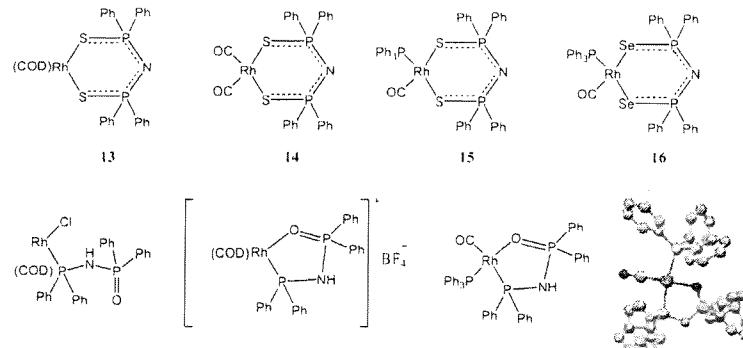
Έχουμε επίσης αναπτύξει συστήματα ελευθέρων φωσφόρου⁹⁻¹² (Εικόνα 3) για αντιδράσεις σύζευξης υπό αερόβιες συνθήκες (θειοσεμικαρβαζόνες καθώς και άλλων βάσεων Schiff). Πρόσφατα, δημιουργήσαμε τη χρήση θειοσεμικαρβαζόνων για πρώτη φορά στις αντιδράσεις Heck και Suzuki, υπό αερόβιες συνθήκες.^{9,10} Σε αντίθεση με τις άλλες θειοσεμικαρβαζόνες, το σύμπλοκο 22 ήταν αδρανές ως προς την αντίδραση Suzuki με φυσιολογική θέρμανση, ενώ μετατράπηκε σε έναν δραστικό καταλύτη με την εφαρμογή μικροκυμάτων.¹¹

Οι δραστηριότητές μας έχουν επεκταθεί και στην κατάλυση με μη τροποιημένα με φωσφόρο σύμπλοκα του ροδίου¹³ (Εικόνα 4).

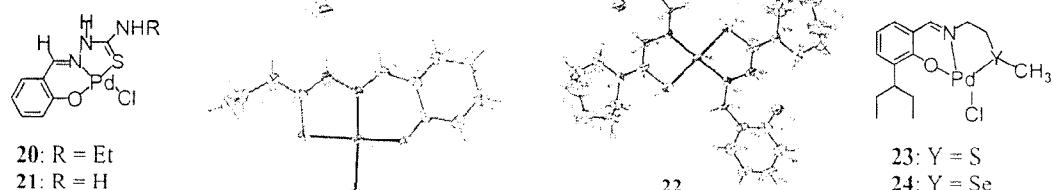
Η έρευνα μας περιλαμβάνει επίσης τη σύνθεση μεταλλοδενδρομερών με ‘πυρήνα’ τριαζίνης και ομάδες του φωσφόρου στις άκρες των κάδων (Εικόνα 5), και την εφαρμογή τους στην κατάλυση, καθώς και στην υδατική διφασική κατάλυση, με την ανάπτυξη νέων συμπλόκων του ροδίου με φωσφίνες που φέρουν τεταρτοταγείς αμινομάδες.



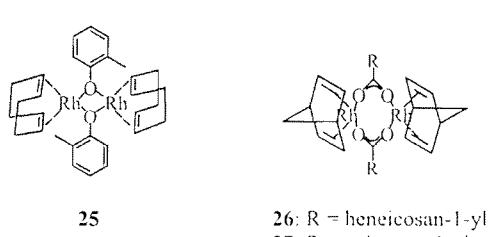
Εικόνα 1. Σύμπλοκα Rh και Pd με ημι-ευέλικτους συναρμιοτές του φωσφόρου



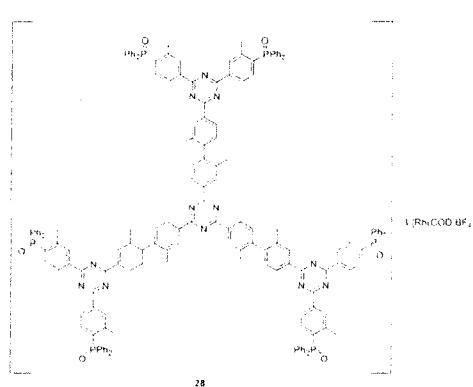
Εικόνα 2. Σύμπλοκα Rh με δισχιδείς υποκαταστάτες (O,P), (S,S) και (Se,Se)



Εικόνα 3. Σύμπλοκα Pd με συναρμιοτές ελευθέρων φωσφόρου

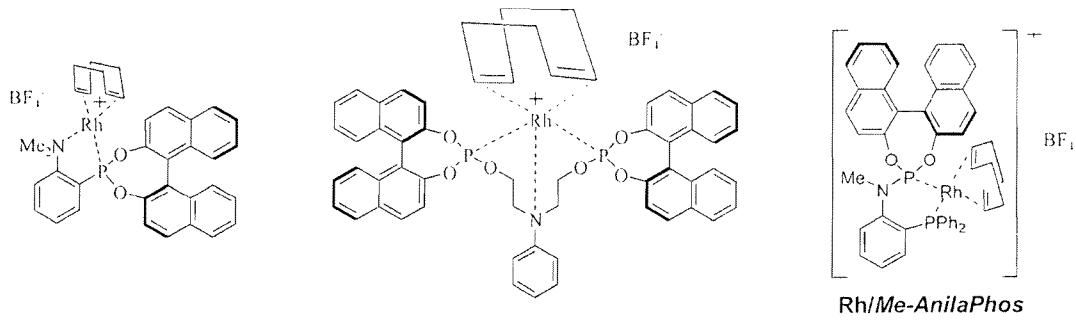


Εικόνα 4. Μη τροποιημένα σύμπλοκα του Rh



Εικόνα 5. Πολυμεταλλικά δενδρομερή

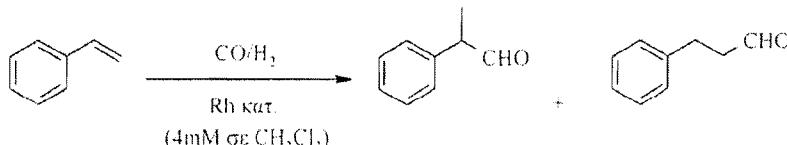
Ένα από τα σημαντικά πεδία της έρευνάς μας αποτελεί επίσης η ανάπτυξη συμπλόκων μετάλλων μεταπτώσεως με χειρόμορφους αζωτούχους συναρμοτές του φωσφόρου, ως καταλύτες για την ασύμμετρη σύνθεση¹⁴⁻¹⁵ (Εικόνα 6). Πρόσφατα αναπτύχθηκε τον χειρόμορφο συναρμοτή *Me-AnilaPhos* που αποδείχθηκε να είναι μεταξύ των πλέον δραστικών συναρμοτών για την μετάροδίου καταλυόμενη ασύμμετρη υδρογόνωση ολεφινών.¹⁵



Εικόνα 6. Σύμπλοκα του ροδίου με χειρόμορφους συναρμοτές

B. Κατάλυση

B1. Υδροφορμαλίωση



P (CO/H₂) = 20 - 100 bar

Θ = 30 - 60°C

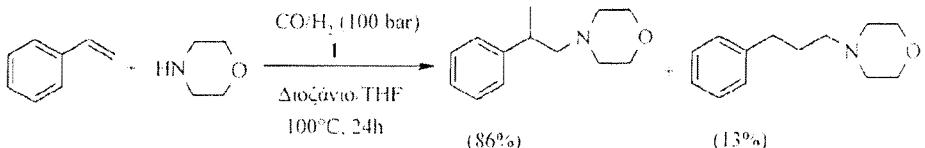
t = 1 - 72 h

TONs: έως 1500

εκλεκτικότητα ως προς την διακλαδισμένη αλδενδή: έως 96%

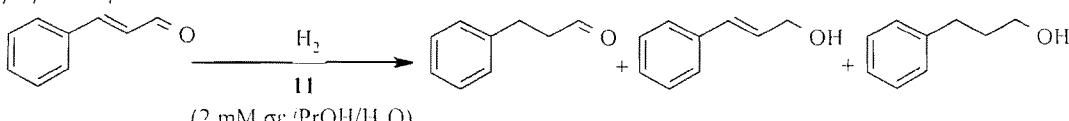
Σχήμα 1. Υδροφορμαλίωση του στυρολίου

B2. Υδροαμινομεθυλίωση



Σχήμα 2. Υδροαμινομεθυλίωση του στυρολίου με μορφολίνη

B3. Υδρογόνωση



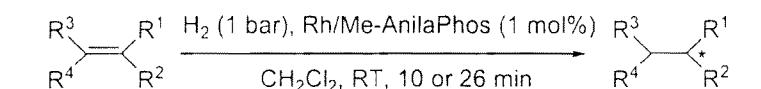
P (H₂) = 30 - 100 bar

εκλεκτικότητα ως προς υδροκινναμωμακή αλδενδή: 71 - 100%

Θ = 30 - 80°C

t = 3 - 24 h

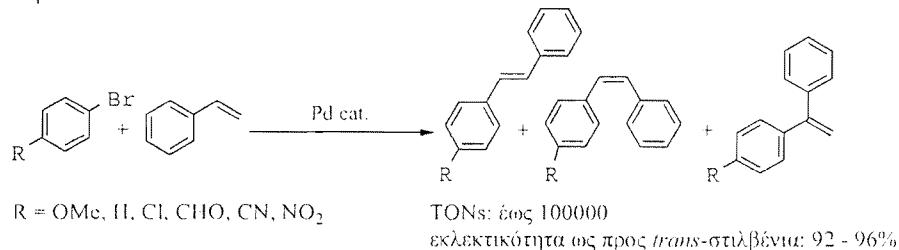
Σχήμα 3. Υδρογόνωση της κιναμμωμακής αλδενδής



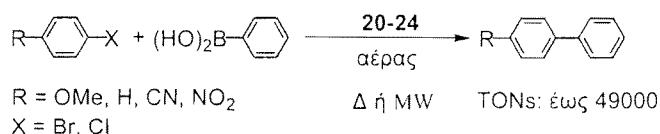
Z-AMe: R¹ = COOMe, R² = NHAc, R³ = H, R⁴ = Ph
ItMe₂: R¹ = CH₂COOMe, R² = COOMe, R³ = H, R⁴ = H

100% conv.
up to 98% ee

Σχήμα 4. Ασύμμετρη υδρογόνωση ολεφινών

B4. Αντίδραση Mizoroki-Heck

Σχήμα 5. Αντίδραση Heck αρυλοβρωμιδίων με στυρόλιο

B5. Αντίδραση Suzuki-Miyaura

Σχήμα 5. Αντίδραση Suzuki αρυλοαλογονιδίων με φαινυλοβορονικό οξύ

Η έρευνα χρηματοδοτήθηκε από την Γ.Γ.Ε.Τ. (Ι.Δ. Κώστας) και τμήμα της (Π. Κυρίτσης) από τον ΕΛΚΕ του Πλανεπιστημίου Αθηνών μέσω του ΜΠΣ «Κατάλυση και Εφαρμογές της», καθώς και του προγράμματος 70/4/7575.

ΒΙΒΛΙΟΓΡΑΦΙΑ

1. I.D. Kostas, C.G. Scrttas, *J. Organomet. Chem.* **1999**, *585*, 1.
2. I.D. Kostas, *J. Chem. Res. (S)* **1999**, 630.
3. I.D. Kostas, *J. Organomet. Chem.* **2001**, *626*, 221.
4. I.D. Kostas, *J. Organomet. Chem.* **2001**, *634*, 90.
5. I.D. Kostas, *Inorg. Chim. Acta* **2003**, *355*, 424.
6. I.D. Kostas, B.R. Steele, A. Terzis, S.V. Amosova, *Tetrahedron* **2003**, *59*, 3467.
7. I.D. Kostas, B.R. Steele, F.J. Andreadaki, V.A. Potapov, *Inorg. Chim. Acta* **2004**, *357*, 2850.
8. E.I. Tolis, K.A. Vallianatou, F.J. Andreadaki, I.D. Kostas *Appl. Organomet. Chem.* **2006**, *20*, 335.
9. D. Kovala-Demertzzi, P.N. Yadav, M.A. Demertzis, J.P. Jasinski, F.J. Andreadaki, I.D. Kostas, *Tetrahedron Lett.* **2004**, *45*, 2923.
10. I.D. Kostas, F.J. Andreadaki, D. Kovala-Demertzzi, C. Prentjas, M.A. Demertzis *Tetrahedron Lett.* **2005**, *46*, 1967.
11. I.D. Kostas, G.A. Heropoulos, D. Kovala-Demertzzi, P.N. Yadav, J.P. Jasinski, M.A. Demertzis, F.J. Andreadaki, G. Vo-Thanh, A. Petit, A. Loupy *Tetrahedron Lett.* **2006**, *47*, 4403.
12. I.D. Kostas, B.R. Steele, A. Terzis, S.V. Amosova, A.V. Martynov, N.A. Makhaeva *Eur. J. Inorg. Chem.* **2006**, 2642.
13. I.D. Kostas, K.A. Vallianatou, P. Kyritsis, J. Zedník, J. Vohlídal, *Inorg. Chim. Acta* **2004**, *357*, 3084.
14. I.D. Kostas, K.A. Vallianatou, J. Holz, A. Börner *Appl. Organomet. Chem.* **2005**, *19*, 1090.
15. K.A. Vallianatou, I.D. Kostas, J. Holz, A. Börner *Tetrahedron Lett.* **2006**, doi:10.1016/j.tetlet.2006.08.136.