

Ecole doctorale : SMRE
Laboratoire : UCCS - CCCF
Discipline : Molécules et matière
condensé

NOM/PRENOM DU CANDIDAT : Florian MEDINA

N° d'ordre : 40919

JURY :

Directeur de Thèse : Mme F. Agbossou-Niedercorn, Directeur de Recherche CNRS-UCCS, Lille 1.

Rapporteurs : Mme A. Marinetti, Directeur de Recherche CNRS-ICSN, Gif-sur-Yvette.
Mme E. Schulz, Directeur de Recherche CNRS-ICMMO, Université Paris Sud 11.

Membres : M. R. Poli, Professeur, Institut National Polytechnique de Toulouse.
M. E. Deniau, Professeur, USTL, Lille 1.
M. C. Michon, Chargé de Recherche CNRS-UCCS, Lille 1.

TITRE DE LA THESE :

Réactions d'Hydroamination Inter- et Intramoléculaire des Alcènes
Catalysées par des Complexes de Cuivre, d'Argent et d'Or.

RESUME :

Des complexes cationiques à base de cuivre (I) et (II) ont été appliqués comme catalyseurs pour des réactions d'hydroamination inter- et intramoléculaire des alcènes non-activés. Les investigations mécanistiques ont montré la génération, au cours de la réaction, d'un acide de Brønstedt qui semble être le principal catalyseur responsable de l'activité catalytique observée. L'hydroamination et la di-hydroamination intermoléculaire des alcènes activés ont pu être réalisées grâce à l'emploi de complexes d'or (I). Cependant, selon la nucléophilie et l'encombrement stérique de l'amine utilisée, il a pu être démontré que ces réactions d'hydroamination des alcènes activés pouvaient s'effectuer sans catalyseur. L'hydroamination intramoléculaire asymétrique des allènes et des alcènes non-activés a également pu être accomplie grâce à des complexes d'or (I) cationiques. Si les alcènes demeurent des substrats difficiles, de bonnes énantiosélectivités ont été obtenues pour l'hydroamination intramoléculaire des allènes.

Soutenance le 29/10/2012 à 10 Heures 30
Lieu : Batiment des thèses