République Algérienne Démocratique et Populaire

Ministère de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique





Université de TLEMCEN Faculté des Sciences Département de Chimie

MEMOIRE

En vue de l'obtention du

DIPLOME DE MASTER EN CHIMIE

Option: Catalyse et Chimie Verte

Présenté par :

Melle. BETTIOUI Fatima Zohra

THÈME

"Epoxydation du cyclohéxène par l'hydroperoxyde de tertiobutyle en présence de cobalt supporté sur des oxydes métalliques"

Soutenu le 01 juillet 2013

Devant le jury composé de :

Président :Mr. Bachir MOSTEFA-KARAProfesseur à l'Université TlemcenEncadreur :Mme. Ilhem REKKABM.C.B. à l'Université TlemcenExaminatrice :Mme. Leila CHERIFProfesseur à l'Université TlemcenExaminatrice :Mme. Sumeya BEDRANEM.C.A. à l'Université Tlemcen

Année Universitaire: 2012-2013

Ce travail a été consacré à la préparation de différents pourcentages de cobalt supporté sur des oxydes métalliques (Al₂O₃,TiO₂ et ZrO₂). Ces matériaux sont essentiellement caractérisés par absorption atomique, Diffraction des Rayons X et FTIR, puis ils sont testés dans l'époxydation du cyclohexene.

L'analyse par absorption atomique des catalyseurs montre une perte en masse lors de l'imprégnation. L'analyse par DRX a montré que le cobalt se trouve sous forme d'oxyde Co₃O₄. Les phases des supports sont également identifiées.

L'analyse IRTF montre les bandes de OH de l'eau, les bandes de Co-O et celles liées aux supports.

Nous avons étudié les performances de catalyseurs monométalliques supportés sur différents oxydes en oxydation du cyclohexéne par l'hydropéroxyde de tertiobutyle.

Au cours de ces études préliminaires, nous avons montré que la réaction d'oxydation du cyclohexéne ne peut donner de produits en présence des supports ou sans catalyseurs. En testant les catalyseurs nous avons noté l'orientation de la réaction vers la formation du cyclohexenol comme produit majoritaire (attaque allylique).

Dans la continuation de ce travail nous proposons :

- De mesurer la surface spécifique par la technique BET. Ces analyses nous permettront de comparer la surface spécifique des matériaux catalytiques et de leurs supports.
- D'optimiser les conditions opératoires de la réaction d'epoxydation.
- De réaliser des études plus approfondie sur le comportement de l'oxydant durant la réaction.