### PROPERTIES STUDY OF Mo-SBA-1 CATALYST AND ITS ACTIVITY



Suparb Tamuang

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements
for the Degree of Master of Science

The Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University
in Academic Partnership with

The University of Michigan, The University of Oklahoma,
and Case Western Reserve University

2008

Thesis Title:

Properties Study of Mo-SBA-1 Catalyst and Its Activity

By:

Miss Suparb Tamuang

Program:

Polymer Science

**Thesis Advisors:** 

Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit

Prof. Toyoko Imae

Accepted by the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University, in partial fulfilment of the requirements for the Degree of Master of Science.

Mantaya Gammet College Director (Assoc. Prof. Nantaya Yanumet)

Thesis Committee:

(Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit)

Tuyoto Tinae

(Prof. Toyoko Imae)

(Assoc. Prof. Anuvat Sirivat)

B. Km

(Asst. Prof. Bussarin Ksapabutr)

# บทคัดย่อ

สุภาพ ตาเมือง : การศึกษาคุณสมบัติ และความสามารถในการเร่งปฏิกิริยาของ โมลิบดีนัม – เอสบีเอ -1 (Properties Study of Mo-SBA-1 and Its Activity) อ. ที่ปรึกษา : รศ.คร. สุจิตรา วงศ์เกษมจิตต์ และ ศ.โทโยโกะ อิมาเอะ 29 หน้า

การสังเคราะห์ โมลิบดีนัม-เอสบีเอ-1 ประสพผลสำเร็จเป็นอย่างดี โดยผ่านกระบวนการ โซล-เจล ที่อุณหภูมิห้อง ในสภาวะกรดเจือจาง โดยใช้ ไซลาเทรนและโมลิบดีนัมไกลโดเลตเป็น สารตั้งด้น เฮกซะเดกซิลไตรเมธิลแอมโมเนียมโบรไมด์เป็นแม่แบบในการสังเคราะห์ ผล การศึกษาโครงสร้างของ โมลิบดีนัม-เอสบีเอ-1 โดยเทคนิกเอีกซเรย์ดิฟแฟรกซัน (เอีกซ์อาร์ดี) แสดงถึงลักษณะของลูกบาศก์ 3 มิติ ที่มีกลุ่มสเปซ เป็น pm3n ซึ่งเป็นลักษณะเฉพาะของวัสดุ เอส บีเอ-1 จากการใช้เทคนิกดิฟฟิวซ์รีเฟรกแทนซ์อัลตราไวโอเลตวิซิเบิลพบว่า อะตอมของ โมลิบดีนัม สามารถเข้าไปในโครงสร้างของ เอสบีเอ-1 ได้มากที่สุด 5 เปอร์เซ็นต์ โดยไม่มี โมลิบดีนัมส่วนเกินที่ไม่สามารถเข้าสู่โครงสร้างของ เอสบีเอ-1 ได้ นอกจากนี้ ได้ทำการศึกษา ความสามารถในการเร่งปฏิกริยาของตัวเร่งนี้ โดยศึกษาปฏิกริยาออกซิเดชั่นของสไตรีนมอนอ เมอร์พบว่า โมลิบดีนัม-เอสบีเอ-1 สามารถเร่งปฏิกริยาออกซิเดชันนี้ได้ดี โดยผลิตภัณฑ์ที่ได้มี เพียง สไตรีนออกไซด์ และ เบนซาลดีไฮด์เท่านั้น

#### **ABSTRACT**

4972031063: Polymer Science Program

Suparb Tamuang: Properties study of Mo-SBA-1 Catalyst and Its

Activity.

Thesis Advisors: Assoc. Prof Sujitra Wongkasemjit and

Prof. Toyoko Imae 29 pp.

Keywords: Sol-Gel process/ Mesoporous silica/ SBA-1

Mo-SBA-1 was successfully synthesized via sol-gel process using silatrane and molybdenum glycolate precursors as silica and molybdenum sources, respectively, and hexadecyltrimethylammonium bromide (C<sub>16</sub>TMAB) as template. Room temperature and dilute acidic were the optimum conditions for the synthesis. The X-ray diffraction (XRD) result showed the characteristics of a three-dimensional cubic structure, *Pm3n* space group. The incorporation of the molybdenum species into the SBA-1 framework was indicated by the diffuse reflectance ultraviolet-visible (DRUV) result. We found that 5 mol% of molybdenum could be introduced into the SBA-1 without any extra-framework species. The activity of the synthesized Mo-SBA-1 catalyst was investigated via epoxidation reaction of styrene monomers, and it showed high activity. The products of this reaction were only styrene oxide and benzaldehyde.

#### **ACKNOWLEDGEMENTS**

This work would not have been successful without the assistance of the following fundings for the financial supports; the Postgraduates Education and Research Programs in Petroleum and Petrochemical Technology (ADB) Fund; the Ratchadapisake Sompote Fund, Chulalongkorn University; the Thailand Research Fund (TRF); the Development and Promotion of Science and Technology Talents Project (DPST).

Finally, I would like to take this opportunity to thank my advisors, Ph.D. students, all my friends and staffs for their friendly assistance, cheerfulness, suggestion, and encouragement. I had the most enjoyable time working with all of them. The acknowledgement would not be complete without saying how much I appreciate the warm support I have received from my family. My special thanks go to them for their love, care, and understanding.

## **TABLE OF CONTENTS**

							PAG	
	Title P	Page					i	
	Abstract (in English)							
	Abstract (in Thai) Acknowledgements Table of Contents							
	List of Tables							
	List of Figures						viii	
СНА	PTER							
	I	INTRO	DUCTION		10.51		1	
	II	LITE	ATURE REVIEV	W			3	
	Ш	EXPE	RIMENTAL				6	
		3.1 Ma	terials and Equipm	nent			6	
		3.2 Me	thodology				6	
		3.2	.1 Preparation of s	silatrane precurso	or		6	
		3.2	.2 Synthesis of me	esoporous SBA-1	1		7	
		3.2	.3 Synthesis of M	olybdenum Glyc	olate		7	
		3.2	.4 Synthesis of M	o-SBA-1			7	
		3.2	5 Epoxidation Re	eaction of Styren	e		8	
	IV RESULTS AND DISCUSSION						9	
		4.1 Ch	aracterization of pr	recursors				
		4.1	.1 Characterizatio	n of silatrane pre	cursor		9	
		4.1	.2 Characterization	n of molybdenun	n glycolate	precursor	10	
		4.2 Ch	aracterization of M	io-SBA-1 Cataly	sts		11	
		4.3 Ac	tivity study of Mo-	SBA-1 catalyst			17	

CHAPTER	R	PAGE
V	CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	23
	REFERENCES	24
	APPENDIX	27
	CURRICULUM VITAE	29

## LIST OF TABLES

TABL	PAGE	
4.1	Average pore diameter, pore volume and surface area of	
	various calcined sample	18

### **LIST OF FIGURES**

FIGU	PAGE	
4.1	The structure of silatrane	9
4.2	TGA result of silatrane precursor	9
4.3	FTIR result of silatrane precursor	10
4.4	The structure of molybdenum glycolate precursor	10
4.5	TGA result of molybdenum glycolate precursor	11
4.6	FTIR result for molybdenum glycolate	11
4.7	XRD pattern for the various calcined SBA-1samples	12
4.8	DRUV spectra for the various calcined SBA-1sample	13
4.9	FTIR spectra of the synthesized Mo-BBA-1 materials	14
4.10	SEM image for the synthesized SBA-1 material and the	15
	model of SBA-1 particle with the plane index	
4.11	SEM image for various calcined SBA-1 samples	16
4.12	Nitrogen adsorption/desorption isotherm for the various	
	calcined SBA-1 samples	17
4.13	Pore size distribution for the various calcined SBA-1	17
	samples	
4.14	Effect of molybdenum content on epoxidation of styrene	19
4.15	Effect of reaction temperature on epoxidation of styrene	20
4.16	Effect of reaction time on epoxidation of styrene	21
4.17	Effect of catalyst used on epoxidation of styrene	21