ผลของอัตราส่วนซิลิกอนต่อไทเทเนียม และภาวะในการเตรียมสภาพก่อนการดำเนินงานของตัวเร่งปฏิกิริยา ไทเทเนียมซิลิกาไลต์-1 ต่อปฏิกิริยาไฮดรอกซิเลชันของเบนซีนด้วยไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ในเครื่องปฏิกรณ์ แพคเบด ชนิดไหลคู่ขนานลงล่าง แบบ 3 เฟล ที่ดำเนินงานแบบสับเปลี่ยนการป้อน



นางสาวปารียนันท์ กมลสวัสดิ์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี ภาควิชาวิศวกรรมเคมี คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ปีการศึกษา 2548 ISBN 974-53-2450-7 ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

EFFECT OF SI TO TI RATIO AND PRETREATMENT CONDITION OF TITANIUM SILICALITES-1 CATALYST ON HYDROXYLATION OF BENZENE BY HYDROGEN PEROXIDE IN A PERIODICALLY OPERATED THREE PHASE, CO-CURRENT DOWNFLOW PACKED BED REACTOR

Miss Pareeyanun Kamonsawat

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Engineering Program in Chemical Engineering

Department of Chemical Engineering

Faculty of Engineering

Chulalongkorn University

Academic Year 2005

ISBN 974-53-2450-7

Thesis Title	EFFECT OF Si TO Ti RATIO AND PRETREATMENT
	CONDITION OF TITANIUM SILICALITES-1 CATALYST
	ON HYDROXYLATION OF BENZENE BY HYDROGEN
	PEROXIDE IN A PERIODICALLY OPERATED THREE
	PHASE, CO-CURRENT DOWNFLOW PACKED BED
	REACTOR
Ву	Miss Pareeyanun Kamonsawat
Field of Study	Chemical Engineering
Thesis Advisor	Associate Professor Tharathon Mongkhonsi, Ph.D.
Accepted b	by the Faculty of Engineering, Chulalongkorn University in Partial
Fulfillment of the	Requirements for the Master's Degree
	DI I
	Dean of the Faculty of
Engineering	
	(Professor Direk Lavansiri, Ph.D.)
THESIS COMMI	TTEE // /
	Suff. At
	Chairman
	(Associate Professor Suttichai Assabumrungrat, Ph.D.)
	m in the later
	Thesis Advisor
	(Associate Professor Tharathon Mongkhonsi, Ph.D.)
	Jo- Pm - Member
	(Assistant Professor Joongjai Panpranot, Ph.D.)

OWOMA Stelman Member

(Assistant Professor Artiwan Chotipruk, Ph.D.)

ปารียนันท์ กมลสวัสดิ์: ผลของอัตราส่วนซิลิกอนต่อไทเทเนียม และภาวะในการเตรียม สภาพก่อนการดำเนินงานของตัวเร่งปฏิกิริยาไทเทเนียมซิลิกาไลต์-1 ต่อปฏิกิริยาไฮครอก ซิเลชันของเบนซีนด้วยไฮโครเจนเปอร์ออกไซด์ในเครื่องปฏิกรณ์แพคเบค ชนิคไหล คู่ขนานลงล่าง แบบ 3 เฟส ที่ดำเนินงานแบบสับเปลี่ยนการป้อน (EFFECT OF Si TO Ti RATIO AND PRETREATMENT CONDITION OF TITANIUM SILICALITES-1 CATALYST ON HYDROXYLATION OF BENZENE BY HYDROGEN PEROXIDE IN A PERIODICALLY OPERATED THREE PHASE, CO-CURRENT DOWNFLOW PACKED BED REACTOR) อ. ที่ปรึกษา: รศ.คร.ธราธร มงคลศรี, 90 หน้า. ISBN 974-53-2450-7

ตัวเร่งปฏิกิริยาไทเทเนียมซิลิกาไลต์-1 ถูกเตรียมขึ้นเพื่อทำปฏิกิริยาไฮครอกซิเลชันของ
เบนซินค้วยไฮโครเจนเปอร์ออกไซค์โคยคำเนินการสับเปลี่ยนการป้อนสารตั้งค้นให้ไหลคู่ขนานลง
ล่างในเครื่องปฏิกรณ์แพคเบค งานวิจัยได้ศึกษาอิทธิพลของอัตราส่วนที่แตกต่างกันของซิลิกอนต่อ
ไทเทเนียม และอิทธิพลของการเตรียมสภาพของตัวเร่งปฏิกิริยาให้พร้อมก่อนการคำเนินงานแบบ
สับเปลี่ยนการป้อนสารตั้งค้น ผลการศึกษาแสคงให้เห็นว่าเมื่อปริมาณของไทเทเนียมในตัวเร่ง
ปฏิกิริยาเพิ่มขึ้นค่าการเปลี่ยนของเบนซินจะเพิ่มขึ้น จนกระทั่งปริมาณของไทเทเนียมสูงเกินไป ทำ
ให้เกิดการก่อตัวของไทเทเนียมนอกโครงสร้างที่ไม่ว่องไวต่อปฏิกิริยาไฮครอกซิเลชันและยัง
ขัดขวางการเกิดปฏิกิริยาไฮครอกซิเลชัน ทำให้ค่าการเปลี่ยนของเบนซินลคลง และหลังจากที่ตัวเร่ง
ปฏิกิริยาถูกปรับสภาพด้วยสารละลายกรคไนตริก พบว่าโครงสร้างตาข่ายของตัวเร่งปฏิกิริยาไม่ถูก
ทำลาย และไทเทเนียมในโครงสร้างไม่ได้ถูกล้างออก แต่ไทเทเนียมนอกโครงสร้างสามารถถูกล้าง
ออกได้บางส่วน เป็นผลให้ความว่องไวของตัวเร่งปฏิกิริยาสำหรับปฏิกิริยาไฮครอกซิเลชันของ

เบนซินดีขึ้น

ภาควิชา.....วิศวกรรมเคมี..... ลายมือชื่อนิสิต ระหา กละหรับ สาขาวิชา.....วิศวกรรมเคมี.....ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา. ระหา กละหรับ รีกษา. ระหา กละหรับ รีกษา. ระหา กละหรับ รีกษา. ระหา กละหรับ รีกษา. ระหา กละหรับ รีกษา.

V

##4670288621: MAJOR CHEMICAL ENGINEERING

KEY WORD: TITANIUM SILICALITE-1/ BENZENE/ PHENOL/ PERIODIC OPERATION/ PRETREATMENT/ Si/Ti RATIO

PAREEYANUN KAMONSAWAT: EFFECT OF SI TO TI RATIO AND PRETREATMENT CONDITION OF TITANIUM SILICALITES-1 CATALYST ON HYDROXYLATION OF BENZENE BY HYDROGEN PEROXIDE IN A PERIODICALLY OPERATED THREE PHASE, CO-CURRENT DOWNFLOW PACKED BED REACTOR. THESIS ADVISOR: ASSOC.PROF. THARATHON MONGKHONSI, Ph.D. 90 pp. ISBN: 974-53-2450-7

The titanium silicalite-1 (TS-1) catalysts were prepared for the hydroxylation of benzene by hydrogen peroxide in a periodic operation mode in a co-current down flow pack bed reactor. The research studied the effects of different Si/Ti ratio and the effects of pretreatment on the catalytic activity of TS-1. The results of the reaction show that initially when the amount of titanium is increased, the activity of the catalysts increase. Too much the amount of titanium, however, cause the formation of some extra-framework titanium, inactive titanium species. After the catalysts were pretreated by nitric acid aqueous solution, the framework structure of TS-1 is not destroyed and titanium in the framework is not removed. But, the extra-framework can be removed partly, which leads to the decrease of acid concentration of the TS-1 catalysts. As a result, the activity of the pretreated catalysts is improved.

ACKNOWLEDGEMENTS

The author would like to express her deepest gratitude and appreciation to her. advisor, Associate Professor Tharathon Mongkhonsi for his invaluable guidance, providing value suggestions and his kind supervision throughout this study. Special thanks to Professor Peter Lewis Silveston who initialed the idea and his invaluable guidance of this research. In addition, she is also grateful to Associate Professor Suttichai Assabumrungrat, as the chairman, Assistant Professor Joongjai Panpranot, Assistant Professor Artiwan Chotipruk, who have been member of thesis committee.

Many thanks for kind suggestions and useful help to Miss Pimporn Chaijarad, Miss Patchanee Chammingkwan, Miss Onokanok Bunyatirakanon, Miss Tipnapa Vongsaree, Mr. Nopporn Reungsupapichad, Miss Wasana Jamsak, Mr.Pichit Tidtaweerat, Mr. Watcharapong Khaodee, Mr. Eakawut Poompichate, Miss Rattanawalee Sunphloi, Mr. Piyawat Supphasrirongjaroen, Mrs. Pramrutai Kruachot and dedicate the achievement of this work to her parents, who have always been the source of her support and encouragement.

Finally, I would like to express my deepest gratitude to my parents for their love and understanding. I dedicate to my mother(Mrs. Kantiya Cheungosum) and my father (Mr. Bancha Kamonsawat) who have encouraged during the course of my research and taught me since my childhood.

CONTENTS

			Page
ABSTRA	.CT	(IN THAI)	iv
ABSTRA	CT	(IN ENGLISH)	v
ACKNOV	WL	EDGMENTS	vi
CONTEN	ITS		vii
LIST OF	TA	BLES	ix
LIST OF	FI	GURES	x
NOMEN	CL	ATURE	xii
CHAPTE	CR		
	I	INTRODUCTION	1
	II	LITERATER REVIEWS	6
		2.1 Literature reviews	6
		2.1.1 The TS-1 catalyst and the hydroxylation of benzene	
		2.1.2 The periodic operation in various reactions	10
		2.2 Comment on previous works	14
	II	THEORY	16
		3.1 Hydroxylation of benzene	16
		3.2 Titanium silicalite	16
		3.3 Three-phase catalytic reactions	19
		3.4 Periodic operation of catalytic reactors	21
	IV	EXPERIMENTS	23
		4.1 Catalyst preparation	23
		4.1.1 Chemicals	23
		4.1.2 Preparation procedures	23
		4.1.3 Pretreatment catalysts	26
		4.2 Catalyst characterization	27
		4.2.1 Determination of composition content of catalysts	27
		4.2.2 X-ray diffraction (XRD)	27
		4.2.3 BET surface area measurement	27
		4.2.4 Fouried transform Infared (FT-IR)	27
		4.2.5 Ammonia Temperature Program Detector (NH3-TPD)	28
		4.2.6 Ultraviolet-Visible Spectroscopy (UV-VIS)	29

CHAPTER	Page
4.3 Reaction study in hydroxylation of benzene	29
4.3.1 Chemicals	29
4.3.2 Apparatus	29
4.3.3 Reaction procedure	31
V RESULTS AND DISCUSSION	34
5.1 Catalysts Characterization	34
5.1.1 XRF	34
5.1.2 BET	35
5.1.3 XRD	35
5.1.4 FT-IR	37
5.1.5 UV-vis	39
5.1.6 NH ₃ -TPD	50
5.2 Catalytic reaction	61
5.2.1 Effect of difference Si/Ti ratio	61
5.2.1 Effect of pretreatment	62
VI CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	68
6.1 Conclusions	68
6.2 Recommendations	69
REFERENCES.	70
APPENDICES	74
APPENDIX A: CALCULATION FOR CATALYSTS PREPARATION	75
APPENDIX B: DATA AND CALCULATION OF ACID SITE	76
APPENDIX C: CALIBRATION CURVES	79
APPENDIX D: CALCULATION OF BENZENE CONVERSION	81
APPENDIX E: DATA OF EXPERIMENTS	82
APPENDIX F: MATERIAL SAFETY DATA SHEETS OF BENZENE	87
AND HYDROGEN PEROXIDE	
VITA	90

LIST OF TABLES

Tab	Table 1	
2.1	A list of reactions studied under periodic operation from 1968-1992	11
4.1	The chemicals used in the catalyst preparation	23
4.2	Reagent used for the preparation of TS-1: Si/Ti = 60 (Appendix A)	25
4.3	The chemicals used for the reaction study	29
4.4	Operating conditions for gas chromatograph	31
5.1	Chemical compositions ratio by mole of synthesized TS-1 samples	34
5.2	BET surface area of synthesized TS-1 samples	35
5.3	The relation between area and wavelength (nm)	40
5.4	Data of acid quantities and acid strength	60
B1	Reported total peak area from Micromeritrics Chemisorb 2750	76
E1	Data of Figure 5.21	82
E2	Data of Figure 5.22.	83
E3	Data of Figure 5.23	84
E4	Data of Figure 5.24	85
F5	Data of Figure 5.25	86

LIST OF FIGURES

Figure	Page
3.1 The hydroxylation of benzene in H ₂ O ₂ on TS-1 catalyst	16
3.2 Mass transfer of hydrogen in gas/liquid/solid catalyst system; transport of	
H_2 limiting; $p = H_2$ pressure; $C = H_2$ concentration, C_i at interface, C_1 in bulk	
liquid, C _s at catalyst surface	21
3.3 Comparison of steady state (left side) and periodic (right side) operation	
showing definition of the cycling variables: cycle period (frequency), τ, cycle	
split (duty fraction), s ; amplitudes, A_1, A_2	22
4.1 The preparation procedure of TS-1 by rapid crystallization method	24
4.2 Schematic diagram of the reaction apparatus for the hydroxylation of	
benzene with hydrogen peroxide.	33
5.1 XRD patterns of TS-1 ratio60 (1), ratio40 (2), ratio32 (3), ratio22 (4) and	
the pretreatment with 5 M HNO ₃ ratio60 (5), ratio40 (6), ratio32 (7), ratio22 (8)	
and the pretreatment with 3 M HNO ₃ ratio40 (9)	36
5.2 FT-IR spectra of TS-1 ratio60 (1), ratio40 (2), ratio32 (3), ratio22 (4) and	
the pretreatment with 5 M HNO ₃ ratio60 (5), ratio40 (6), ratio32 (7), ratio22 (8)	
and the pretreatment with 3 M HNO ₃ ratio40 (9)	38
5.3 The data of peak fitting of Si/Ti = 60 as sample No.1 in table 5.3	41
5.4 The data of peak fitting of Si/Ti = 40 as sample No.2 in table 5.3	42
5.5 The data of peak fitting of Si/Ti = 32 as sample No.3 in table 5.3	43
5.6 The data of peak fitting of Si/Ti = 22 as sample No.4 in table 5.3	44
5.7 The data of peak fitting of Si/Ti = 60 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 5 in table 5.3	45
5.8 The data of peak fitting of Si/Ti = 40 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 6 in table 5.3.	46
5.9 The data of peak fitting of Si/Ti = 32 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 7 in table 5.3	47
5.10 The data of peak fitting of Si/Ti = 22 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 8 in table 5.3	48

Figure	Page
5.11 The data of peak fitting of $Si/Ti = 40$ that pretreated with 3M HNO ₃ as	
Sample No. 9 in table 5.3.	49
5.12 The data of peak fitting of Si/Ti = 60 as sample No.1 in table 5.4	51
5.13 The data of peak fitting of Si/Ti = 40 as sample No.2 in table 5.4	52
5.14 The data of peak fitting of Si/Ti = 32 as sample No.3 in table 5.4	53
5.15 The data of peak fitting of Si/Ti = 22 as sample No.4 in table 5.4	54
5.16 The data of peak fitting of $Si/Ti = 60$ that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 5 in table 5.4.	55
5.17 The data of peak fitting of Si/Ti = 40 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 6 in table 5.4	56
5.18 The data of peak fitting of Si/Ti = 32 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 7 in table 5.4	57
5.19 The data of peak fitting of Si/Ti = 22 that pretreated with 5M HNO ₃ as	
Sample No. 8 in table 5.4	58
5.20 The data of peak fitting of Si/Ti = 40 that pretreated with 3M HNO ₃ as	
Sample No. 9 in table 5.4	59
5.21 The result of difference ratio of TS-1 catalysts in %conversion of benzene	
under periodic operation: Si/Ti = 60 (\square), Si/Ti = 40 (Δ), Si/Ti = 32 (\blacktriangle),	
Si/Ti = 22 (■)	62
5.22 The effect of concentration of HNO ₃ which pretreat Si/Ti ratio 40:	
pretreat with 3M of HNO ₃ (\triangle), pretreat with 5M of HNO ₃ (Δ) and unpretreat	
(■)	65
5.23 The effect of concentration of HNO ₃ which pretreat Si/Ti ratio 60:	
unpretreat (▲), pretreat with 5M of HNO ₃ (□)	66
5.24 The effect of 5M HNO ₃ which pretreatment of Si/Ti ratio 32 (□) with	
unpretreatment (▲)	66
5.25 The effect of concentration of HNO ₃ which pretreat Si/Ti ratio 22:	
unpretreat (▲), pretreat with 5M of HNO ₃ (□)	67
C.1 The calibration curve of benzene	79
C.2 The calibration curve of phenol	80

NOMENCLATURE

s Cycle split, duty fraction [-]

 A_i Amplitude of i [various units]

Greeks letters

τ Cycle or forcing period [min]