ผลกระทบของสารประกอบซัลเฟอร์ต่อปฏิกิริยาไฮโดรดีในโตรเจเนชันของควิโนลีน



นาย พรศักดิ์ พงศ์พลไพรวัน

ัศูนย์วิทยทรัพยากร หาลงกรณ์มหาวิทยาลั

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต ภาควิชาวิศวกรรมเคมี บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย พ.ศ. 2539 ISBN 974-634-526-5

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

EFFECTS OF SULFUR COMPOUNDS ON HYDRODENITROGENATION OF QUINOLINE

Mr. Ponsak Pongponpriwon

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of Master of Engineering Department of Chemical Engineering

Graduate School Chulalongkorn University

1996

ISBN 974-634-526-5

Copyright of the Graduate School, Chulalongkorn University

Thesis Title Effects of Sulfur Compounds on

Hydrodenitrogenation of Quinoline

By

Mr. Ponsak Pongponpriwon

Department

Chemical Engineering

Thesis Advisor Jirdsak Tscheikuna, Ph.D.

Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University in Partial Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree/

> Sant Thorng surem Dean of Graduate School (Assoc. Prof. Santi Thoongsuwan, Ph.D.)

Thesis Committee

Rig- Pr-tol Chairman

(Prof. Piyasan Praserthdam, Dr. Ing.)

Indsal Technil Thesis Advisor

(Jirdsak Tscheikuna, Ph.D.)

Survattara. Riangperksuk... Member

(Assoc. Prof. Suwattana Puangperksuk)

Wahita Changinal ... Member

(Assist. Prof. Vichitra Chongvisal, Ph.D.)

พิมพ์ตันฉบับบทคัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว



พรศักดิ์ พงศ์พลไพรวัน : ผลกระทบของสารประกอบชัลเฟอร์ต่อปฏิกิริยาไฮโดรดีในโตรเจเนชันของ ควิโนลีน (EFFECTS OF SULFUR COMPOUNDS ON HYDRODENITROGENATION OF QUINOLINE) อ.ที่ปรึกษา : ดร. เจิดศักดิ์ ไชยคุนา, 112 หน้า. ISBN 974-634-526-5

การวิจัยครั้งนี้ เป็นการศึกษาถึงผลกระทบของสารประกอบชัลเฟอร์ต่อปฏิกิริยาไฮโดรดีในโตรเจเนชัน ของควิโนลีน การทดลองทำในเครื่องปฏิกรณ์แบบเบดนึ่งโดยใช้ตัวเร่งปฏิกิริยานิกเกิลโมลิบดีนัมบนตัวรองรับอลูมินา ที่อุณหภูมิ 370 องศาเซลเซียสและความดัน 400 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว สารประกอบชัลเฟอร์ถูกเติมลงในสารตั้งต้น เพื่อทำให้สารละลายมีซัลเฟอร์ในปริมาณ 0.4 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก สารประกอบซัลเฟอร์ที่ใช้ในการทดลอง คือ เอทธิลซัลไฟด์ ไทโอฟืน เมทธิลซัลไฟด์ เมทธิลไดชัลไฟด์ และคาร์บอนไดชัลไฟด์

จากการศึกษาพบว่า การเติมสารประกอบชัลเฟอร์ลงในสารตั้งต้นจะส่งผลกระทบต่อปฏิกิริยา ไฮโดรดีในโตรเจเนชันของควิโนลีน โดยจะทำให้ปริมาณของควิโนลีน 1,2,3,4-เตตระไฮโดรควิโนลีน และเดคะไฮโดรควิโนลีน ดอร์โท-โพรพิลอะนิลีน โพรพิล ใชโคลเฮกเซน และโพรพิลเบนซีนเพิ่มขึ้น การเปลี่ยนแปลงความว่องไวของตัวเร่งปฏิกิริยาเป็นแบบผันกลับได้ ผล กระทบของสารประกอบชัลเฟอร์ต่อปฏิกิริยาไฮโดรดีในโตรเจเนชันของควิโนลีนขึ้นอยู่กับลักษณะของสารประกอบ ซัลเฟอร์ ดังนี้ 1) เอทธิลซัลไฟด์ (โครงสร้างเป็นสายโช่ตรง) มีผลกระทบมากกว่าไทโอฟีน (โครงสร้างเป็นวง)

- 2) เมทธิลไดซัลไฟด์ (ซัลเฟอร์ 2 อะตอม) มีผลกระทบมากกว่าเมทธิลซัลไฟด์ (ซัลเฟอร์ 1 อะตอม)
- 3) เมทธิลไดซัลไฟต์ (คาร์บอน 2 อะตอม) มีผลกระทบมากกว่าคาร์บอนไดซัลไฟต์ (คาร์บอน 1 อะตอม)
- 4) เอทธิลซัลไฟด์ (คาร์บอน 4 อะตอม) มีผลกระทบน้อยกว่าเมทธิลซัลไฟด์ (คาร์บอน 2 อะตอม)

ิ์ ดูนย์วิทยทรัพยากร งหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา	วิศวกรรมเคมี
สาขาวิชา	วิศวกรรมเคมี
ปีการศึกษา	2538

ลายมือชื่อนิสิตหาศักดิ์	
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา	V
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่ว	y

C516917: MAJOR CHEMICAL ENGINEERING DEPARTMENT
KEY WORD: HYDRODENITROGENATION/ QUINOLINE/ SULFUR COMPOUNDS/
NICKEL-MOLYBDENUM CATALYSTS
PONSAK PONGPONPRIWON: EFFECTS OF SULFUR COMPOUNDS ON
HYDRODENITROGENATION OF QUINOLINE. THESIS ADVISOR:
JIRDSAK TSCHEIKUNA, Ph.D. 112 pp. ISBN 974-634-526-5

information and commerce

Effects of sulfur compounds on hydrodenitrogenation of quinoline was investigated in this study. The experiments were carried out in a fixed-bed reactor employing nickel-molybdenum/alumina catalyst at a temperature of 370°C and a pressure of 400 psig. Sulfur compounds were added directly to the liquid feed to make solutions containing 0.4 weight percent of sulfur as sulfur compounds. The sulfur compounds which used in experiments were ethyl sulfide, thiophene, methyl sulfide, methyl disulfide and carbon disulfide.

The results showed that addition of sulfur compounds to liquid feed affected hydrodenitrogenation of quinoline. The quantities of quinoline, 1,2,3,4-tetrahydroquinoline and decahydroquinoline were decreased while the quantities of 5,6,7,8-tetrahydroquinoline, o-propylaniline, propylcyclohexane and propylbenzene were increased. The change in catalyst activity was reversible. The effects of sulfur compounds on hydrodenitrogenation of quinoline depended on the feature of sulfur compounds as follows: i) ethyl sulfide (straight chain) had stronger effect than thiophene (cyclic), ii) methyl disulfide (2 sulfur atoms) had stronger effect than methyl sulfide (1 sulfur atom), iii) methyl disulfide (2 carbon atoms) had stronger effect than carbon disulfide (1 carbon atom), iv) ethyl sulfide (4 carbon atoms) had less effect than methyl sulfide (2 carbon atoms).

ศูนย์วิทยทรัพยากร หาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา วิศวกรรมเคมี	ลายมือชื่อนิสิต พรศักดิ์ พงศ์พลีโพรัน
สาขาวิชา วิศวกรรมเคมี	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา <i>ไม่ฝ</i> ล <i>ป โรป</i>
ปีการศึกษา 2538	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรือมาร่วง



ACKNOWLEDGMENTS

The author would like to express his gratitude and deep appreciation to his advisor, Dr. Jirdsak Tscheikuna, for his guidance, valuable help and supervision during this study. In addition, he is also grateful to Prof. Dr. Piyasan Praserthdam, Assoc. Prof. Suwattana Puangperksuk and Assist. Prof. Dr. Vichitra Chongvisal for serving as chairman and member of the thesis committee, respectively.

An indebtedness is also felt for the part of the financial support from National Science and Technology Development Agency (NSTDA).

Furthermore, many thanks go to his friends and all those who encouraged him over the years of his study.

Finally, he would like to thank his parents for their encouragement and financial support throughout this study.

์ ศูนย์วิทยทรัพยากร พาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



CONTENTS

		January II	PAGE
ABSTRACT (I	N THA	I)	IV
ABSTRACT (I	N ENG	LISH)	V
ACKNOWLEDGM	ENTS.		VI
LIST OF TAB	LES		IX
LIST OF FIG	URES.		KII
CHAPTER			
I.	INTR	ODUCTION	1
II.	LITE	RATURE REVIEWS	8
	2.1	Hydrodenitrogenation Mechanisms	. 8
	2.2	Hydrodenitrogenation of Quinoline	8
	2.3	Hydrodenitrogenation of Catalyst	13
	2.4	Effects of Sulfur Compounds on the	
		Hydrodenitrogenation Reaction	24
III.	EXPE	RIMENTS AND ANALYSIS TECHNIQUES	31
	3.1	Experimental Apparatus	31
	3.2	Experimental Procedures	33
	3.3	Analysis Techniques	43
IV.	EXPE	ERIMENTAL RESULTS AND DISCUSSIONS	47
	4.1	Preliminary Experiment	52
	4.2	Study the Repeatability of the	
		Experiments and Determine Product	
		Distributions at a Operating	
		Condition	56
	4.3	Study Effects of Sulfur Compounds	
		on Catalyst and	
		Hydrodenitrogenation of Quinoline	61
		4.3.1 Straight Chain and Cyclic	63
		4.3.2 Structures Which Consist of	
		Equal Carbon Atoms but	
		Different Sulfur Atoms	69

CONTENTS (continue)

										I	PAGE
		4.3.3	Struct	ures	Which	Cons	ist	C	f		
			Equal	Sulfu	ır Ato	ms bu	t				
			Differ	cent (Carbon	Atom	ıs			٠	75
٧.	CONC	LUSIONS	AND RI	COMME	ENDATI	ONS		٠.	٠.		86
	5.1	Conclu	sions.						٠.	(*)	86
	5.2	Recomm	endation	ons					٠.		87
REFERENCES.											88
APPENDIX											95
VITA	or sometimes	To the second	and the second								112



LIST OF TABLES

TABLE		P	AGE
	1.1	Representative Heterocyclic Nitrogen	
		Compounds	3
	2.1	Side Products from Quinoline	
		Hydrodenitrogenation Reaction Identified	
		by GC/MS (Numbers in Parentheses are	
		Molecular Weights)	15
	3.1	Properties of Toluene	35
	3.2	Properties of Quinoline	36
	3.3	Properties of Ethyl Sulfide	37
	3.4	Properties of Thiophene	38
	3.5	Properties of Methyl Sulfide	39
	3.6	Properties of Methyl Disulfide	40
	3.7	Properties of Carbon Disulfide	41
	3.8	Properties of Benzene	42
	3.9	Chromatographic Operating Conditions	44
	3.10	Molecular Weight and Retention Time of	
		Standard Compounds	45
	3.11	Acronyms for Chemical Compounds	46
	4.1	Experimental Operating Conditions	48
	4.2	Experimental Numbers and the Liquid Feed	
		Compositions of Each Experiment	49
	4.3	Summary of the Maximum, Minimum and	
		Average Deviation of Average Reference	
		Experiment	57
	4.4	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
		Various Compounds in Samples	68
	4.5	Effects of Methyl Sulfide and Methyl	
		Disulfide on Various Compounds in Samples.	74
	4.6	Effects of Methyl Disulfide and Carbon	
		Disulfide on Various Compounds in Samples.	80

LIST OF TABLES (continue)

TABLE	PAGE
4.7	Effects of Methyl Sulfide and Ethyl
	Sulfide on Various Compounds in Samples 85
1A	Preliminary Experiment
2A	Repeatability of Quinoline in Samples 97
3A	Repeatability of
	1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in Samples 98
4A	Repeatability of
	5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in Samples 99
5A	Repeatability of Decahydroquinoline in
	Samples100
6A	Repeatability of o-Propylaniline in
	Samples101
7A	Repeatability of Propylcyclohexane in
	Samples102
A8	Repeatability of Propylbenzene in
	Samples103
9A	Effects of Sulfur Compounds (Compared
	with Reference Experiments) on Weight of
	Quinoline in Samples with Time104
10A	Effects of Sulfur Compounds (Compared with
	Reference Experiments) on Weight of
	1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in Samples
	with Time105
11A	to sure compounds (compared with
	Reference Experiments) on Area of
	5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in Samples
200	with Time106
12A	(compared with
	Reference Experiments) on Weight of
	Decahydroquinoline in Samples with Time107
13A	Compared with
	Reference Experiments) on Weight of
	o-Propylaniline in Samples with Time 108

LIST OF TABLES (continue)

MADER		
TABLE		PAGE
	14A	Effects of Sulfur Compounds (Compared with
		Reference Experiments) on Weight of
	100	Propylcyclohexane in Samples with Time109
	15A	Effects of Sulfur Compounds (Compared with
		Reference Experiments) on Weight of
		Propylbenzene in Samples with Time110
	16A	Slope and y-Intercept for Standard Curves
		of Various Compounds111

LIST OF FIGURES

FIGURE	PAG	R
2.1		
	of Representative Heterocyclic Nitrogen	
	Compounds 9	
2.2		
	Network 12	
2.3	Revised Reaction Network for Quinoline	
	Hydrodenitrogenation 14	
2.4	The Effect of Hydrogen Pressure on	
	Reaction Network for Quinoline	
	Hydrodenitrogenation 16	
2.5	Quinoline Hydrodenitrogenation Reaction	
	Network in Presence of Hydrogen Sulfide 27	
2.6	Postulated Interaction of H2S with	
	Catalyst	
3.1	Simplified Schematic of Experimental	
	Apparatus	
4.1	Proposed Reaction Network for	
	Hydrodenitrogenation of Quinoline 51	
4.2	Percent Weight of Toluene in Samples with	
	Temperature 53	
4.3	Distribution of	
	1,2,3,4-Tetrahydroquinoline,	
	5,6,7,8-Tetrahydroquinoline and Quinoline	
	in Samples with Temperature 53	
4.4	Distribution of Decahydroquinoline,	
	o-Propylaniline, Propylcyclohexane and	
	Propylbenzene in Samples with Temperature. 54	
4.5	Quinoline Conversion with Temperature 55	
4.6	Weight of Quinoline in Samples with Time 57	
4.7	Weight of 1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in	
	Samples with Time 58	

FIGURE		PAGE
4.8	Area of 5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in	
	Samples with Time	58
4.9	Weight of Decahydroquinoline in Samples	
	with Time	59
4.10	Weight of o-Propylaniline in Samples with	
	Time	59
4.11	Weight of Propylcyclohexane in Samples	
	with Time	60
4.12	Weight of Propylbenzene in Samples with	
	Time	60
4.13	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Weight of Quinoline in Samples with Time	64
4.14	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Weight of 1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in	
	Samples with Time	65
4.15	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Area of 5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in	
	Samples with Time	65
4.16	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Weight of Decahydroquinoline in Samples	
	with Time	- 66
4.17	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Weight of o-Propylaniline in Samples with	
	Time	66
4.18	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Weight of Propylcyclohexane in Samples	
	with Time	67
4.19	Effects of Ethyl Sulfide and Thiophene on	
	Weight of Propylbenzene in Samples with	
	Time	67
4.20	Effects of Methyl Sulfide and Methyl	
	Disulfide on Weight of Quinoline in	
	Samples with Time	70

FIG	JRE		PAGE
	4.21	Effects of Methyl Sulfide and Methyl	
		Disulfide on Weight of	
		1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in Samples	
		with Time	70
	4.22		
		Disulfide on Area of	
		5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in Samples	
		with Time	71
	4.23		
		Disulfide on Weight of Decahydroquinoline	
		in Samples with Time	71
	4.24		
		Disulfide on Weight of o-Propylaniline in	
		Samples with Time	72
	4.25		
		Disulfide on Weight of Propylcyclohexane	
		in Samples with Time	72
	4.26		
		Disulfide on Weight of Propylbenzene in	
		Samples with Time	73
	4.27		
		Disulfide on Weight of Quinoline in	
		Samples with Time	76
	4.28	Effects of Methyl Disulfide and Carbon	
		Disulfide on Weight of	
		1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in Samples	
		with Time	76
	4.29	Effects of Methyl Disulfide and Carbon	
		Disulfide on Area of	
		5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in Samples	
		with Time	77

FIGURE		PAGE
4.30	Effects of Methyl Disulfide and Carbon	
	Disulfide on Weight of Decahydroquinoline	
	in Samples with Time	
4.31	Effects of Methyl Disulfide and Carbon	
E 6	Disulfide on Weight of o-Propylaniline in	
	Samples with Time	78
4.32		
	Disulfide on Weight of Propylcyclohexane	
	in Samples with Time	78
4.33		0 37070
	Disulfide on Weight of Propylbenzene in	
	Samples with Time	79
4.34		
	Sulfide on Weight of Quinoline in Samples	
	with Time	81
4.35		OTHER.
	Sulfide on Weight of	
	1,2,3,4-Tetrahydroquinoline in Samples	
	with Time	81
4.36		15
	Sulfide on Area of	
	5,6,7,8-Tetrahydroquinoline in Samples	
	with Time	82
4.37		
	Sulfide on Weight of Decahydroquinoline	
	in Samples with Time	82
4.38	Effects of Methyl Sulfide and Ethyl	
	Sulfide on Weight of o-Propylaniline in	
	Samples with Time	83
4.39		11.7
	Sulfide on Weight of Propylcyclohexane in	
	Samples with Time	83

FIGURE			PAGE
4.40	Effects of Methyl	Sulfide and Ethyl	
	Sulfide on Weight	of Propylbenzene in	
	Samples with Time.		84



์ ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย