

ผลของสารประกอบโลหะอินทรีย์ต่อปฏิกิริยา
ไฮโดรดีซัลฟูไรเซชันของไฮโดฟีน

นายวีรพล ตันปิชาติ



ศูนย์วิทยทรัพยากร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สหสาขาวิชาปิโตรเคมี-โพลีเมอร์


บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2535

ISBN 974-581-261-7

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

EFFECTS OF ORGANOMETALLIC COMPOUNDS
ON HYDRODESULFURIZATION
OF THIOPHENE



Mr. Weeraphon Tanpichart

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering
Petrochemical Technology Program
Graduate School

Chulalongkorn University

1992

ISBN 974-581-261-7

Copyright of the Graduate School, Chulalongkorn University

Thesis Title Effects of Organometallic Compounds on
Hydrodesulfurization of Thiophene
By Mr. Weeraphon Tanpichart
Program Petrochemical Technology
Thesis Advisor Prof. Piyasan Prasertthdam, Dr.Ing.
Thesis Co-Advisor Dr. Jirdsak Tscheikuna, Ph.D.

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

Thavorn Vajrabhaya
..... Dean of Graduate School
(Prof. Thavorn Vajrabhaya, Ph.D.)

Thesis Committee

K. Sukanjanatee
..... Chairman
(Assoc. Prof. Kroekchai Sukanjanatee, Ph.D.)

Piyasan Prasertthdam
..... Thesis Advisor
(Prof. Piyasan Prasertthdam, Dr.Ing.)

Jirdsak Tscheikuna
..... Thesis Co-Advisor
(Jirdsak Tscheikuna, Ph.D.)

Pattarapan Prasassarakich
..... Member
(Assoc. Prof. Pattarapan Prasassarakich, Ph.D.)

Sasithorn Boon-Long
..... Member
(Assist. Prof. Sasithorn Boon-Long, Dr.3^e cycle)

ผลของสารประกอบโลหะอินทรีย์ต่อปฏิกิริยา
ไฮโดรดีซัลฟูไรเซชันของไฮโดฟีน

นายวีรพล ตันปิชาติ



ศูนย์วิทยทรัพยากร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สหสาขาวิชาปิโตรเคมี-โพลีเมอร์


บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2535

ISBN 974-581-261-7

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

EFFECTS OF ORGANOMETALLIC COMPOUNDS
ON HYDRODESULFURIZATION
OF THIOPHENE



Mr. Weeraphon Tanpichart

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering
Petrochemical Technology Program
Graduate School

Chulalongkorn University

1992

ISBN 974-581-261-7

Copyright of the Graduate School, Chulalongkorn University

Thesis Title Effects of Organometallic Compounds on
Hydrodesulfurization of Thiophene
By Mr. Weeraphon Tanpichart
Program Petrochemical Technology
Thesis Advisor Prof. Piyasan Prasertthdam, Dr.Ing.
Thesis Co-Advisor Dr. Jirdsak Tscheikuna, Ph.D.

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

Thavorn Vajrabhaya
..... Dean of Graduate School
(Prof. Thavorn Vajrabhaya, Ph.D.)

Thesis Committee

K. Sukarnjanate
..... Chairman
(Assoc. Prof. Kroekchai Sukanjanatee, Ph.D.)

Piyasan Prasertthdam
..... Thesis Advisor
(Prof. Piyasan Prasertthdam, Dr.Ing.)

Jirdsak Tscheikuna
..... Thesis Co-Advisor
(Jirdsak Tscheikuna, Ph.D.)

Pattarapan Prasassarakich
..... Member
(Assoc. Prof. Pattarapan Prasassarakich, Ph.D.)

Sasithorn Boon-Long
..... Member
(Assist. Prof. Sasithorn Boon-Long, Dr.3^e cycle)

C005129 : MAJOR PETROCHEMICAL TECHNOLOGY

KEY WORD : ORGANOMETALLIC COMPOUNDS/HYDRODESULFURIZATION/THIOPHENE/CATALYST
WEERAPHON TANPICHART : EFFECTS OF ORGANOMETALLIC COMPOUNDS ON HYDRO-
DESULFURIZATION OF THIOPHENE. THESIS ADVISOR : PROF.PIYASAN
PRASERTHDAM, Dr.Ing. THESIS CO-ADVISOR : JIRDSAK TSCHIKUNA, Ph.D.
173 pp. ISBN 974-581-261-7

Effects of organometallic compounds on hydrodesulfurization of thiophene and coke formation on the catalyst were investigated in this study. The catalyst used in this reaction was a commercial Ni-Mo/alumina catalyst. Ferrocene, titanocene dichloride and vanadyl acetylacetonate were used to represent organometallic compounds containing iron, titanium and vanadium, respectively.

The experiments were conducted in a trickle bed reactor at a temperature of 220 °C and a pressure of 3.45 MPa. Hydrogen gas and liquid feedstock flowrates were maintained at 400 ml/min and 30 ml/hr. The organometallic compounds were added directly to the feedstock to make solutions containing 100 ppm of metal.

The results showed that addition of organometallic compounds to the feedstock affected both the catalyst activity and coke formation. The effects depended on the type of organometallic compounds. Both coke formation and hydrodesulfurization activity were reduced by the addition of titanocene dichloride. Ferrocene and vanadyl acetylacetonate decreased coke formation while hydrodesulfurization activity did not change.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา.....PETROCHEM-POLYMER PROGRAM.....

สาขาวิชา.....PETROCHEMICAL TECHNOLOGY.....

ปีการศึกษา.....1991.....

ลายมือชื่อนิติบัตร *Weeraphon Tanchart*

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา *Piyasat*

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม *Jirad Saktschikuna*

วีรพล คันปชาติ : ผลของสารประกอบโลหะอินทรีย์ต่อปฏิกิริยาไฮโดรดีซัลฟูไรเซชันของ
ไทโอเฟน (EFFECTS OF ORGANOMETALLIC COMPOUNDS ON HYDRODESULFURIZATION
OF THIOPHENE) อ.ที่ปรึกษา : ศ.ดร.ปิยะสาร ประเสริฐธรรม อ.ที่ปรึกษาร่วม :
ดร.เจ็ดศักดิ์ ไชยคุนา, 173 หน้า. ISBN 974-581-261-7

การวิจัยครั้งนี้ เป็นการศึกษาผลกระทบของสารประกอบโลหะอินทรีย์ต่อปฏิกิริยาไฮโดรดีซัลฟูไร
เซชันของไทโอเฟน และต่อการเกิดโค้กบนตัวเร่งปฏิกิริยา โดยใช้ตัวเร่งปฏิกิริยาเป็นสารประกอบของ
นิกเกิล-โมลิบดีนัม เคลือบฝังอยู่บนตัวรองรับอลูมินา สารที่ใช้เป็นตัวแทนสารประกอบโลหะอินทรีย์ของเหล็ก
ไทเทเนียม และวาเนเดียม คือ สารเฟอร์โรซีน ไทเทโนซีนไดคลอไรด์ และวาเนคิลอะเซทิลอะเซโทเนต

การทดลองใช้เครื่องปฏิกรณ์ชนิดทริกเกิลเบต สภาพะที่ใช้ในการศึกษาปฏิกิริยา ที่อุณหภูมิ 220
องศาเซลเซียส ความดัน 3.45 เมกะปาสคาล อัตราการไหลของ แกสไฮโดรเจน และสารตั้งต้นที่เป็น
ของเหลว มีค่า 400 มิลลิลิตรต่อนาที และ 300 มิลลิลิตรต่อชั่วโมง สารประกอบโลหะอินทรีย์ถูกเติมลงใน
สารตั้งต้น และทำให้สารละลายมีโลหะ 100 ส่วนในล้านส่วนโดยน้ำหนัก

ผลการศึกษาพบว่า การเติมสารประกอบโลหะอินทรีย์ ลงในสารตั้งต้น และนำไปผ่านกระบวนการ
การไฮโดรดีซัลฟูไรเซชัน จะส่งผลต่อการเกิดปฏิกิริยา และปริมาณโค้กบนตัวเร่งปฏิกิริยา โดยที่ผลกระทบ
เหล่านี้จะขึ้นอยู่กับชนิดของสารประกอบโลหะอินทรีย์ ไทเทโนซีนไดคลอไรด์ช่วยลดการเกิดโค้ก และทำให้
การเกิดปฏิกิริยาไฮโดรดีซัลฟูไรเซชันของไทโอเฟนลดลง ในขณะที่เฟอร์โรซีน และวาเนคิลอะเซทิลอะเซโท-
เนตช่วยลดการเกิดโค้ก แต่การเกิดปฏิกิริยาไฮโดรดีซัลฟูไรเซชันของไทโอเฟนยังคงเท่าเดิม

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา สหสาขาวิชาปิโตรเคมี-โพลีเมอร์
สาขาวิชา เทคโนโลยีปิโตรเคมี
ปีการศึกษา 2534

ลายมือชื่อนิสิต วิมล อนุรัตน์
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ปิยะสาร
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม เจ็ดศักดิ์

ACKNOWLEDGEMENTS



The author would like to express his gratitude and deep appreciation to his advisor, Prof. Dr. Piyasan Prasertthdam, and his co-advisor, Dr. Jirdsak Tscheikuna, for their guidance, valuable help and supervision during this study. In addition, he is also grateful to Assoc. Prof. Dr. Kroekchai Sukunjanatee, Assoc. Prof. Pattarapan Prasaaarakich and Assist. Prof. Sasithorn Boon-Long for serving as chairman and member of the thesis committee, respectively.

Furthermore the author wishes to express his appreciation to Thai Oil Company Limited for donating the Ni-Mo catalyst; Miss Aranya Tantitanporn, the authority of Scientific and Technological Research Equipment Centre Chulalongkorn University, who assisted in analyzing the metal distribution; Mrs. Onanong Kingthong and her staffs in analytical laboratory of Chemical Engineering Department who assisted in analyzing the properties of liquid samples.

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

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

CONTENTS

	PAGE
ABSTRACT (IN ENGLISH)	i
ABSTRACT (IN THAI)	ii
ACKNOWLEDGEMENTS	iii
LIST OF TABLES	vii
LIST OF FIGURES	ix
CHAPTER	
I INTRODUCTION	1
II LITERATURE REVIEWS	4
2.1 Hydrodesulfurization Reaction	4
2.2 Typical Organic Sulfur Containing Compound in Feed	7
2.3 Hydrodesulfurization Catalyst	9
2.4 Effects of Other Elements on Catalyst Activity	31
2.5 Deactivation of Catalysts	34
2.5.1 Deactivation by Sintering	35
2.5.2 Deactivation by Poisoning	35
2.5.3 Deactivation by Fouling or Coking	43
2.6 Deactivation of Hydrodesulfurization Catalyst	49
2.7 Hydrodesulfurization of Thiophene	59
2.7.1 Thermodynamics of Hydrodesulfurization	60

CONTENTS (continue)

CHAPTER	PAGE
2.7.2	Reaction Conditions and Processes 65
2.7.3	Kinetic and Mechanism of Hydrodesulfurization 66
2.8	The Effect of Other Compounds in Hydrodesulfurization of Thiophene 94
2.9	Hydrogenation of Toluene 97
2.10	Organometallic Compounds 101
2.11	Literature Summary 104
III	EXPERIMENTAL APPARATUS AND ANALYSIS TECHNIQUES 107
3.1	Experimental Apparatus 107
3.2	Analysis Techniques 110
3.2.1	Catalyst Characterization 110
3.2.2	Product Characterization 111
IV	EXPERIMENTS AND EXPERIMENTAL RESULTS 116
4.1	Experiments 116
4.2	Experimental Results 124
V	DISCUSSION 135
5.1	Preliminary Experiment 135
5.2	Deactivation Experiments 136
5.2.1	Hydrodesulfurization of Thiophene 136
5.2.2	Effect of Ferrocene 138

CONTENTS (continue)

	PAGE
CHAPTER	
5.2.3 Effect of Titanocene Dichloride	144
5.2.4 Effect of Vanadyl Acetylacetonate	148
VI - CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	153
6.1 Conclusions	153
6.2 Recommendations	153
REFERENCES	155
VITA	173



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF TABLES

TABLE	PAGE
2.1 Examples of Sulfer-Containing Hydrocarbons in Petroleum Crude Oil	6
2.2 Thermodynamics of Reactions Involved during Hydrodesulfurization	63
2.3 Equilibrium Constants for the Hydrodesulfurization of Selected Organosulfur Compounds	63
2.4 Kinetic Equations for Thiophene Hydrodesulfurization	70
2.5 Catalyst Activities in Thiophene Hydrodesulfurization	78
2.6 Product Distribution in Thiophene Hydrodesulfurization	79
2.7 Product Distribution in Reactions Catalyzed by Chromia Conversions in a Pulse Microreactor	80
2.8 Reaction Conditions for Hydrodesulfurization of Thiophene	89
2.9 Rate Equations for Thiophene Hydrogenolysis and Butene Hydrogenation	90
2.10 Trace Elements Present in Crude Oils	103
3.1 Column Conditions	114
3.2 Retention Times	114
4.1 Properties of Thiophene	118
4.2 Properties of Toluene	119

LIST OF TABLES (continue)

	PAGE
TABLE	
4.3 Properties of Ferrocene	120
4.4 Properties of Titanocene Dichloride	121
4.5 Properties of Vanadyl Acetylacetonate	122
4.6 Experimental Conditions	123
4.7 Feed Compositions	125
4.8 Conversion of Thiophene in the Preliminary Experiment	126
4.9 Conversion of Thiophene in Experiment 1	126
4.10 Conversion of Thiophene in Experiment 2	127
4.11 Conversion of Thiophene in Experiment 3	127
4.12 Conversion of Thiophene in Experiment 4	128
4.13 Conversion of Thiophene in Experiment 5	128
4.14 Coke Content on Catalyst in Experiment 1	130
4.15 Coke Content on Catalyst in Experiment 2	130
4.16 Coke Content on Catalyst in Experiment 3	130
4.17 Coke Content on Catalyst in Experiment 4	131
4.18 Coke Content on Catalyst in Experiment 5	131
4.19 Iron Distribution on Catalyst in Experiment 2	132
4.20 Titanium Distribution on Catalyst in Experiment 4	133
4.21 Vanadium Distribution on Catalyst in Experiment 5	134

LIST OF FIGURES

FIGURES	PAGE
2.1	Equilibrium Constant (k) of Reaction Involved during Thiophene Hydrodesulfurization 61
2.2	Variation of Equilibrium Constants for the Hydrogenolysis 64
2.3	Thiophene Reaction Pathways Suggested by Early Low-Pressure 68
2.4	Thiophene Hydrodesulfurization Network 76
3.1	Schematic Diagram of the System 108
3.2	Cross-Section of Catalyst Pellet 112
5.1	Conversion of Thiophene for Experiments 1 and 3 137
5.2	Coke Content of Experiments 1 and 3 139
5.3	Conversion of Thiophene for Experiments 1, 3 and 2 141
5.4	Coke Content of Experiments 1 and 2 142
5.5	Distribution of Iron in Catalyst Pellet 143
5.6	Conversion of Thiophene for Experiments 1, 3 and 4 145
5.7	Coke Content of Experiments 1 and 4 146
5.8	Distribution of Titanium in Catalyst Pellet .. 147
5.9	Conversion of Thiophene for Experiments 1, 3 and 5 149
5.10	Coke Content of Experiments 1 and 5 150
5.11	Distribution of Vanadium in Catalyst Pellet .. 151