

การเสริมการรับแรงของพอลิโพรพิลีน ด้วยโคโพลิเมอร์ของพอลิโพรพิลีน กับ เอทธิลีน-โพรพิลีน
โคโพลิเมอร์ ที่เตรียมจากตัวเร่งปฏิกิริยาซีเกลอร์-เนตดา



นาย สาธิ รัญญาพุกษานนท์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี ภาควิชาวิศวกรรมเคมี

คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2548

ISBN 974-53-2884-7

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

REINFORCEMENT OF POLYPROPYLENE WITH POLYPROPYLENE-CO-POLY(ETHYLENE-PROPYLENE) COPOLYMER PREPARED BY ZIEGLER-NATTA CATALYST

Mr. Satit Thanyaprueksanon

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 974-53-2884-7

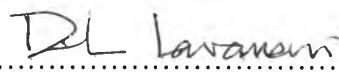
Thesis Title REINFORCEMENT OF POLYPROPYLENE WITH
POLYPROPYLENE-CO-POLY(ETHYLENE-PROPYLENE)
COPOLYMER PREPARED BY ZIEGLER-NATTA
CATALYST

By Mr. Satit Thanyaprueksanon

Field of study Chemical Engineering

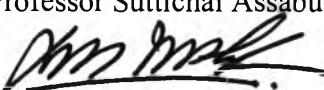
Thesis Advisor Associate Professor ML. Supakanok Thongyai, Ph.D.

Accepted by the Faculty of Engineering, Chulalongkorn University in Partial
Fulfillment of the Requirements for the Master 's Degree

 Dean of the Faculty of Engineering
(Professor Direk Lavansiri, Ph.D.)

THESIS COMMITTEE

 Chairman
(Associate Professor Suttichai Assabumrungrat, Ph.D.)

 Thesis Advisor
(Associate Professor ML. Supakanok Thongyai, Ph.D.)

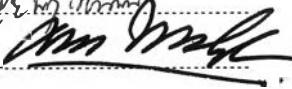
 Member
(Assistant Professor Bunjerd Jongsomjit, Ph.D.)

 Member
(Assistant Professor Seeroong Prichanont, Ph.D.)

สาริต ชัยณพุกษานนท์: การเสริมการรับแรงของอลิโพรพิลีนด้วยล็อกโคโพลิเมอร์ของ
พอลิโพรพิลีนกับเอทธิลีน-โพรพิลีนโคโพลิเมอร์ ที่เตรียมจากตัวเร่งปฏิกิริยาซีเกลอร์-
แน็ตตา (REINFORCEMENT OF POLYPROPYLENE WITH POLYPROPYLENE-
CO-POLY(ETHYLENE PROPYLENE) COPOLYMER PREPARED BY ZIEGLER-
NATTA CATALYST) อาจารย์ที่ปรึกษา: รศ. ดร. นล. ศุภกนก ทองใหญ่, 98 หน้า,
ISBN 974-53-2884-7

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาการเสริมการรับแรงของพอลิโพรพิลีนด้วยล็อกโคโพลิเมอร์ของ
พอลิโพรพิลีน กับ เอทธิลีน-โพรพิลีนโคโพลิเมอร์ ซึ่งใช้เป็นสารเพิ่มความเหนียว ที่เตรียมได้จาก
กระบวนการสังเคราะห์แบบใหม่ โคโพลิเมอร์ชนิดนี้สังเคราะห์ด้วยตัวเร่งปฏิกิริยาซีเกลอร์-แน็ตตา
โดยการเปลี่ยนสภาพและชนิดของก๊าซที่เข้าสู่ระบบเครื่องปฏิกรณ์แบบกะที่อุณหภูมิ 10 องศา
เซลเซียส ผลการทดสอบลักษณะโครงสร้าง ตำแหน่ง 21.61 พีพีเอ็ม เป็นการบ่งบอกถึงการ
รวมตัวกันของเอทธิลีนกับสายโซ่ของโพรพิลีน อันเป็นการสร้างลักษณะโครงสร้างที่เป็นล็อกโค
โพลิเมอร์ ซึ่งผลของการทดสอบคุณสมบัติทางความร้อน คุณสมบัติทางกล สัมฐานของพอลิเมอร์
และ คุณสมบัติพลศาสตร์ทางกล ผลดังกล่าวได้ให้การสนับสนุนในข้อสรุปนี้ จากรายละเอียด
เหล่านี้จะสามารถพนักพาณิชย์ที่อยู่ภายใต้การทดสอบโดยใช้เครื่องมือที่มีอยู่แล้ว แต่จะต้องมีการเปลี่ยนสถานะคล้าย
แก้วกระจะลดลงถ้าปริมาณของโคโพลิเมอร์เพิ่มขึ้น ผลจากการศึกษาสมบัติเชิงกลพบว่าโคโพลิ
เมอร์เป็นตัวเสริมการรับแรงของพอลิโพรพิลีนที่ดีในช่วงอุณหภูมิต่ำ นอกจากนั้นปริมาณของโคโพ
ลิเมอร์ ยังมีผลต่อความเป็นผลึกและลักษณะของพอลิเมอร์ผสม กล่าวคือความเป็นผลึกของพอลิ
เมอร์ผสมจะลดลง เมื่อปริมาณของโคโพลิเมอร์เพิ่มขึ้น แต่จะพบคุณสมบัติทางกลที่เหนียวกว่า
ภายในอุณหภูมิต่ำ

ภาควิชา วิศวกรรมเคมี
สาขาวิชา วิศวกรรมเคมี
ปีการศึกษา 2548

ลายมือชื่อนิสิต ณัฐา บุญฤทธิ์
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา 

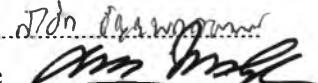
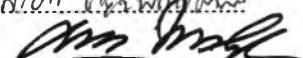
4770493021: MAJOR CHEMICAL ENGINEERING

KEY WORD: POLYPROPYLENE-CO-POLY (ETHYLENE-PROPYLENE) COPOLYMER
/ SYNTHESIS / RUBBER TOUGHENING / ZIEGLER-NATTA / POLYPROPYLENE

SATIT THANYPARUEKSANON: REINFORCEMENT OF POLYPROPYLENE
WITH POLYPROPYLENE-CO-POLY(ETHYLENE PROPYLENE) COPOLYMER
PREPARED BY ZIEGLER-NATTA CATALYST THESIS ADVISOR: ASSOC.
PROF. ML. SUPAKANOK THONGYAI, Ph.D., 98 pp. ISBN 974-53-2884-7

In this research, the reinforcement of polypropylene (PP) was studied by using the new appropriate method for synthesizing polypropylene-*block*-poly (ethylene-propylene) copolymer (PP-*co*-EP), which can be utilized as rubber toughening agent. This copolymer (PP-*co*-EP) could be synthesized by varying the feed condition and change of feed gas in the batch reactor system by using Ziegler-Natta catalysts system at copolymerization temperature of 10 °C. The ^{13}C -NMR tested by 21.61 ppm resonance peak indicated the incorporation of ethylene to propylene chains that could build the microstructure of the block copolymer chain. DSC, SEM, and DMA results also confirmed these conclusions. From this circumstance, the morphology of copolymer trapped in PP matrix could be observed and the copolymer T_g would decrease if higher amount of PP-*co*-EP were increased. It was found from DMA study that PP-*co*-EP is good for the polypropylene reinforcement at low temperature. Moreover, the PP-*co*-EP content affected to the crystallinity and morphology of polymer blend. It was found that the crystallinity of polymer decreased when the PP-*co*-EP content increased, but tougher mechanical properties under low temperature were observed.

Department Chemical Engineering
Field of study Chemical Engineering
Academic Year 2005

Student's signature 
Advisor's signature 

ACKNOWLEDGEMENTS

I would like to express my deeply gratitude to my advisor, Associate Professor Dr. ML. Supakanok Thongyai, Ph.D. to his continuous guidance, enormous number of invaluable discussions, helpful suggestions, warm encouragement and patience to correct my writing. I am grateful to Associate Professor Suttichai Assabumrungrat, Ph.D., Assistant Professor Bunjerd Jongsomjit and Assistant Professor Seeroong Prichanont, Ph.D. for serving as chairman and thesis committees, respectively, whose comments were constructively and especially helpful.

Sincere thanks are made to Mektec Manufacturing Corporation (Thailand) Ltd. for supporting the characterize equipments, National Petrochemical Public Company Limited (NPC) for supplying the ethylene and propylene gas, Bangkok Polyethylene Co. for supplying the TEA and GPC characterization, Thai Petrochemical Industry Public Co., Ltd. (TPI) for commercial grade polyethylene and polypropylene resin, and Polymer Engineering Research Laboratory (PEL), Chulalongkorn University for using digital hot-plate stirrer.

Sincere thanks to all my friends and all members of the Center of Excellent on Catalysis & Catalytic Reaction Engineering (Petrochemical Engineering Research Laboratory), Department of Chemical Engineering, Chulalongkorn University for their assistance and friendly encouragement.

Finally, I would like to dedicate this thesis to my parents and my families, who generous supported and encouraged me through the year spent on this study.

CONTENTS

	Page
ABSTRACT (IN THAI)	iv
ABSTRACT (IN ENGLISH)	v
ACKNOWLEDGMENTS	vi
CONTENTS.....	vii
LIST OF FIGURES	xi
LIST OF TABLES	xiv
CHAPTER I INTRODUCTION.....	1
1.1 The Objective of This Thesis.....	3
1.2 The Scope of This Thesis.....	3
CHAPTER II LITERATURE REVIEWS	4
2.1 Copolymer synthesis.....	4
2.2 Polymer blend	7
CHAPTER III THEORY	9
3.1 Ziegler-Natta catalysts	9
3.2 Copolymer.....	11
3.2.1 Common Types of Copolymers	11
3.2.2 Block copolymer.....	13
3.3 Polypropylene (PP)	14
3.4 Ethylene-Propylene Rubber	15
3.5 Thermoplastic Elastomer	16
3.6 Polymer blend	17
3.6.1 Melt mixing.....	17
3.6.2 Solvent casting.....	17
3.6.3 Freeze drying	18
3.6.4 Emulsion	18
3.6.5 Reactive blend.....	18

	Page
3.7 Reinforced polymer	18
3.7.1 Reinforcement.....	18
3.7.2 Toughened polymer	19
3.8 Mechanical properties.....	22
3.8.1 Stress-Strain curve	22
3.8.2 Type of Stress-Strain Curve.....	24
3.9 Dynamic mechanical properties.....	25
3.9.1 Introduction to dynamic mechanical analysis.....	25
3.9.2 Applying a dynamic stress to a sample.....	26
3.9.3 Time-Temperature Scans	27
CHAPTER IV EXPERIMENTAL	32
4.1 Materials and Chemicals.....	32
4.2 Equipments	33
4.2.1 Glove Box	33
4.2.2 Schlenk Line	34
4.2.3 Schlenk Tube	35
4.2.4 Cooling System.....	35
4.2.5 Inert Gas Supply	35
4.2.6 Vacuum Pump.....	36
4.2.7 Autoclave Reactor.....	36
4.2.8 Polymerization Line.....	37
4.2.9 Magnetic Stirrer and Hot Plate	37
4.2.10 Aluminium moulds	37
4.2.11 Syringe, Needle and Septum.....	37
4.2.12 Digital Hot Plate Stirrer	38
4.2.13 Automatic Hydraulic Hot Press	38
4.2.14 Surface Temperature Probe and Digital Thermometer	38

	Page
4.3 Procedures.....	38
4.3.1 Ziegler-Natta catalyst preparation procedure.....	38
4.3.2 Propylene polymerization procedure	39
4.3.3 Synthesis of polypropylene- <i>co</i> -poly(ethylene- <i>co</i> -propylene).....	39
4.3.4 Blend Preparation.....	40
4.3.5 Molding Preparation	40
4.4 Characterization	41
4.4.1 Thermal properties	41
4.4.2 Molecular Weight and Molecular Weight Distribution	42
4.4.3 Comonomer incorporation and Polymer structure.....	42
4.4.4 Morphology.....	42
4.4.5 Dynamic mechanical properties.....	43
4.4.6 Tensile strength.....	43
CHAPTER V RESULTS AND DISCUSSION	45
5.1 Synthesis of copolymer.....	45
5.1.1 Polymer synthesis condition	45
5.1.2 Microstructure of copolymer	46
5.1.3 Thermal properties of copolymer.....	49
5.1.4 Morphology of polymers	52
5.2 Polymer blend	53
5.2.1 Influence of PP- <i>b</i> -EP content on thermal properties	53
5.2.2 Influence of PP- <i>b</i> -EP content on mechanical properties	55
5.2.3 Influence of PP- <i>b</i> -EP content on morphology	60
CHAPTER VI CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS.....	65
6.1 Conclusions.....	65
6.1.1 Synthesis of copolymer.....	65
6.1.2 Polymer blend	65
6.2 Recommendations.....	66

	Page
REFERENCES.....	67
APPENDICES.....	70
APPENDIX A.....	71
APPENDIX B.....	78
APPENDIX C.....	83
APPENDIX D.....	85
APPENDIX E.....	87
APPENDIX F.....	94
VITA.....	98

LIST OF FIGURES

	Page	
Figure 1.1	World consumption of polypropylene in 1998-2005.....	1
Figure 3.1	Crystal of α -TiCl ₃	9
Figure 3.2	Ziegler-Natta catalyst/cocatalyst systems	10
Figure 3.3	General type of polymer	13
Figure 3.4	Type of block co polymer	13
Figure 3.5	Propylene monomer and Polypropylene polymer.....	14
Figure 3.6	Tacticities of polypropylene	15
Figure 3.7	Repeating unit of ethylene propylene copolymer	16
Figure 3.8	Development of crazing with progressive deformation of rubber particles	21
Figure 3.9	Craze mechanism in the polymer matrix	21
Figure 3.10	Generalized tensile stress-strain curve for polymeric materials	22
Figure 3.11	Modulus of elasticity and Toughness of materials	24
Figure 3.12	Type of stress-strain curve	24
Figure 3.13	Oscillating a sample.....	25
Figure 3.14	Time-temperature studies in vary temperature of DMA.....	28
Figure 3.15	Free volume in polymer	29
Figure 3.16	Idealized temperature scan of a polymer	30
Figure 3.17	Operating range by DMA of Polypropylene.....	30
Figure 4.1	Glove box.....	34
Figure 4.2	Schlenk line.....	34
Figure 4.3	Schlenk tube.....	35
Figure 4.4	Inert gas supply system	36
Figure 4.5	Vacuum pump	36
Figure 4.6	Polymerization line	37
Figure 4.7	Perkin-Elmer Diamond DSC	41
Figure 4.8	Dynamic Mechanical Analysis (DMA) Equipment.....	43

	Page	
Figure 4.9	Flow diagram of research methodology	44
Figure 5.1	¹³ C-NMR spectrum of the copolymers obtained	47
Figure 5.2	¹³ C-NMR spectrum of the polypropylene obtained	47
Figure 5.3	¹³ C-NMR spectrum of the polypropylene - <i>block</i> -poly(ethylene- <i>co</i> -propylene) from Yoshifumi Fukui and Masahide Murata reported	48
Figure 5.4	DSC Heat 2 result of each polymer	50
Figure 5.5	DSC curve of poly(P- <i>b</i> -EP)	50
Figure 5.6	SEM micrographs of cryogenic polymer fracture surface ($\times 750$)	52
Figure 5.7	DSC curves of EP00, EP05, EP10, EP15, and EP20.....	53
Figure 5.8	Temperature dependence of dynamic mechanical properties.....	56
Figure 5.9	Stress-strain curve of polymer at room temperature.....	59
Figure 5.10	SEM micrographs of tensile specimen fracture ($\times 750$)	61
Figure 5.11	SEM micrographs of tensile specimen fracture ($\times 5000$)	62
Figure 5.12	SEM micrographs of cryogenic polymer fracture ($\times 750$)	63
Figure 5.13	SEM micrographs of cryogenic polymer fracture ($\times 5000$)	64
Figure A-1	DSC curve of PP- <i>co</i> -EP (Polymer 1).....	71
Figure A-2	DSC curve of PP- <i>co</i> -EP (Polymer 2).....	71
Figure A-3	DSC curve of PP- <i>co</i> -EP (Polymer 3).....	72
Figure A-4	DSC curve of PP- <i>co</i> -EP (Polymer 4).....	72
Figure A-5	DSC curve of PP- <i>co</i> -EP (Polymer 5).....	72
Figure A-6	DSC curve of PP- <i>co</i> -EP (Polymer 6).....	73
Figure A-7	DSC curve of polypropylene (EP00)	73
Figure A-8	DSC curve of polypropylene (EP05)	73
Figure A-9	DSC curve of polypropylene (EP10)	74
Figure A-10	DSC curve of polypropylene (EP15)	74
Figure A-11	DSC curve of polypropylene (EP20)	74
Figure B-1	¹³ C-NMR spectrum of PP 70/30 psi 10 °C (Polymer 5)	76
Figure B-2	¹³ C-NMR spectrum of PP- <i>b</i> -EP; E/P 50/30 psi 10 °C (Polymer 3)....	77
Figure B-3	¹³ C-NMR spectrum of PP- <i>b</i> -EP; E/P 70/30 psi 10 °C (Polymer 5)....	77

	Page	
Figure C-1	DMA diagram of polypropylene (EP00)	78
Figure C-2	DMA diagram of polypropylene (EP05)	78
Figure C-3	DMA diagram of polypropylene (EP10)	79
Figure C-4	DMA diagram of polypropylene (EP15)	79
Figure C-5	DMA diagram of polypropylene (EP20)	79
Figure D-1	GPC curve of polymer PP- <i>b</i> -EP (Polymer 5)	80
Figure D-2	GPC curve of polymer PP synthesized (Polymer 6).....	80
Figure D-3	GPC curve of polymer PP (EP00)	80
Figure D-4	GPC curve of 10% PP- <i>b</i> -EP/PP polymer blend (EP10)	81
Figure D-5	GPC curve of 20% PP- <i>b</i> -EP/PP polymer blend (EP20)	81

LIST OF TABLES

	Page
Table 3.1 Some copolymer terminology.....	11
Table 3.2 Characteristic features of stress-strain curve on polymer properties ...	25
Table 5.1 Polymer name and condition	46
Table 5.2 Thermal properties and molecular weight of polymer.....	51
Table 5.3 Thermal properties and molecular weight of polymer blends	54
Table 5.4 Summaries of data from DMA and tensile testing.....	57
Table B-1 ¹³ C-NMR chemical shift and assignment for polypropylene- <i>block</i> -poly(ethylene-propylene) copolymer.....	75