

การเตรียมอีสานโടเมอร์พอลิยูเรเทนโดยใช้ บิส-(3-แอลลิลออกซิ-2-โพราโนล)
ไดฟีนีโลลโพรเพนเป็นสารเชื่อมขาว

นางสาวกานติมา แก้วเนรมิต



สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิชาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาปีเตอร์เคมีและวิชาศาสตร์พอลิเมอร์
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ปีการศึกษา 2540

ISBN 974-637-828-7

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**PREPARATION OF POLYURETHANE ELASTOMER BY USING BIS-(3-
ALLYLOXY-2-PROPANOL) DIPHENYLOLPROPANE AS
A CROSSLINKING AGENT**

Miss Kantima Kawnaramit

**A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science
Program of Petrochemistry and Polymer Science**

Graduate School

Chulalongkorn University

Academic Year 1997

ISBN 974-637-828-7

Thesis Title PREPARATION OF POLYURETHANE ELASTOMER
BY USING BIS-(3-ALLYLOXY-2-PROPANOL)
DIPHENYLOLPROPANE AS A CROSSLINKING
AGENT

By MISS KANTIMA KAWNARAMIT

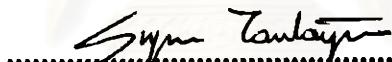
Department Petrochemistry and Polymer Science

Thesis Advisor Assistant Professor Nuanphun Chantarasiri, Ph.D.

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


.....Dean of Graduate School
(Professor Supawat Chutivongse, M.D.)

Thesis Committee


.....Chairman
(Associate Professor Supawan Tantayanon, Ph.D.)


.....Thesis Advisor
(Assistant Professor Nuanphun Chantarasiri, Ph.D.)


.....Member
(Professor Pattarapan Prasassarakich, Ph.D.)


.....Member
(Associate Professor Kroekchai Sukanjanajtee, Ph.D.)


.....Member
(Assistant Professor Wimonrat Trakarnpruk, Ph.D.)

กานติมา แก้วเนรนิต : การเตรียมอีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทนโดยใช้ บิส-(3-แอลลิคลอกซิ-2-โพรพานอล)-ไดฟีนีลอลโพร์เพนเป็นสารเชื่อมขาว (PREPARATION OF POLYURETHANE ELASTOMER BY USING BIS-(3-ALLYLOXY-2-PROPANOL) DIPHENYLOLPROPANE AS A CROSSLINKING AGENT)

อ. ที่ปรึกษา : พศ.ดร. นวลพรรณ จันทรคิริ, 74 หน้า ISBN 974-637-828-7

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์ เพื่อเตรียมอีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทนและพอลิเมอร์ผสมของอีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทนและพอลิสไตรินโดยใช้ บิส-(3-แอลลิคลอกซิ-2-โพรพานอล)-ไดฟีนีลอลโพร์เพน(BAPD) เป็นสารเชื่อมขาว ซึ่ง BAPD มีพันธะคู่อยู่ที่ปลายทั้งสองข้าง และมีหมุนไชดรอกซิ 2 หมุนในโมเลกุล อีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทนและพอลิเมอร์ผสมของอีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทนและพอลิสไตรินที่ได้มีโครงสร้างแบบร่างแท ความเข้ากันได้ของวัสดุภายในอีลاستอเมอร์สามารถสังเกตได้จากความใสของอันดับ และสามารถดูได้จากเครื่องสแกนนิ้งอิเล็กตรอนในครอสโคป (Scanning Electron Microscope)

ได้ทำการวัดสมบัติเชิงกลของอีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทน และพอลิเมอร์ผสมของอีลاستอเมอร์พอลิยูรีเทนและพอลิสไตริน ได้แก่ ความทานแรงดึงและเบอร์เซนต์การยืดตัว ณ จุดขาด โดยมีค่าทานต่อแรงดึงอยู่ในช่วง 9.59 ถึง 77.01 กิโลกรัมต่อตารางเซนติเมตรและเบอร์เซนต์การยืดตัว ณ จุดขาดมีค่าอยู่ในช่วง 57.55 ถึง 294.57 เปอร์เซนต์ ซึ่งขึ้นอยู่กับสัดส่วนโดยมวล ตัวเริ่มต้นและปริมาณของสไตรินที่ใช้

สมบัติทางกายภาพที่ทำการศึกษา คืออุณหภูมิคล้ายแก้วสามารถดูได้จากเทคนิค การวิเคราะห์ไนโมิกส์ แมคคาโนคล (Dynamic Mechanical Analysis) และความเสถียรต่ออุณหภูมิ ซึ่งสามารถศึกษาได้โดยใช้การวิเคราะห์เทอร์โมวิเมทริกส์ (thermogravimetric analysis)

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา

ด้านนือชื่อนักศึกษา *2118*

สาขาวิชา ปีตรีเมธี เทคโนโลยีสารเคมีและเคมี工程

ด้านนือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ๖๔๑๗๙๙ ๘๒๒๙๙๙

ปีการศึกษา ๒๕๕๐

ด้านนือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ๖๔๑๗๙๙ ๘๒๒๙๙๙

C827633 : MAJOR POLYMER SCIENCE

KEY WORD: CROSSLINKING AGENT/ POLYURETHANE ELASTOMER/

INTERPENETRATING POLYMER NETWORK

KANTIMA KAWNARAMIT : PREPARATION OF

POLYURETHANE ELASTOMER BY USING BIS-(3- ALLYLOXY-2-
PROPANOL)DIPHENYLOLPROPANE AS A CROSSLINKING AGENT.

THESIS ADVISOR : ASSISTANT PROFESSOR NUANPHUN

CHANTARASIRI, Ph.D. 74 pp.

ISBN 974-637-828-7

The objective of this research is to prepare polyurethane and polyurethane/polystyrene elastomers by using Bis-(3-allyloxy-2-propanol)diphenylolpropane (BAPD) as a crosslinking agent. BAPD contains unsaturated double bonds at both terminals and two hydroxy groups in the molecule. The structures of the obtained polyurethane and polyurethane/polystyrene elastomers are crosslinked network. The compatibility of different phases in the elastomers could be observed from the transparency of the materials and by SEM technique.

The mechanical properties including tensile strength and elongation at break of PU and PU/PS elastomers were measured. The values of tensile strength and elongation at break of polymers were in the ranges of 9.59-77.01 kg/cm² and 57.55-294.57 %, respectively depending upon the equivalent weight ratio, initiator and amount of styrene monomer used.

The glass transition temperature and thermal stability were determined by differential scanning calorimetry and thermogravimetric analysis.

ภาควิชา.....

สาขาวิชา ป้องกันและบรรเทาภัยพืชและแมลงวัน

ปีการศึกษา 2540

ลายมือชื่อนิสิต..... 218

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา นางพนฯ ลีลาวดี

ลายมือชื่อคุณครูที่ปรึกษา



ACKNOWLEDGEMENTS

I would like to express my deepest gratitude to my advisor, Assistant Professor Nuanphan Chantarasiri, Ph.D., for her invaluable guidance, advice and encouragement throughout this research. I am also grateful to Associate Professor Supawan Tantayanon, Ph.D., Professor Pattarapan Prasassarakich, Ph.D., Associate Professor Kroekchai Sukanjanajtee, Ph.D., and Assistant Professor Wimonrat Trakarnpruk, Ph.D., for serving as chairman and members of thesis committee, respectively whose comments have been especially valuable.

I also thank Chulalongkorn University for financial support of this research and the Scientific and Technological Research Equipment Center (STREC), the Department of Chemistry, Mahidol University and the National Metal and Materials Technology Center (MTEC) for the polymer testing. The raw materials for this research were supplied by Thai Polyurethane Co., Ltd. and Siam Polystyrene Co., Ltd. This support is gratefully acknowledged.

Furthermore, many thanks are going to my friends and all those who helped and encouraged me over the years of this study.

Finally, I owe deep gratitude for love, support, and encouragement of my family.

CONTENTS

	Page
ABSTRACT (in Thai).....	iv
ABSTRACT (in English).....	v
ACKNOWLEDGEMENT.....	vi
CONTENTS.....	vii
LIST OF TABLES.....	x
LIST OF FIGURES.....	xii
LIST OF SCHEME.....	xiv
ABBREVIATIONS.....	xv

CHAPTER I INTRODUCTION

1.1 Raw Materials for Polyurethane.....	2
1.1.1 Isocyanate.....	2
1.1.2 Polyols.....	4
1.1.3 Crosslinking Agents.....	4
1.1.4 Catalysts.....	5
1.1.5 Additives.....	6
1.2 Castable Polyurethane Elastomers.....	6
1.3.1 Prepolymer Process.....	6
1.3.2 One-shot Process.....	6
1.3 Basic Structure of a Polyurethane Elastomer.....	8
1.4 Interpenetrating Polymer Networks (IPNs).....	10
1.5 Literature Review.....	13
Objectives and Scope of Research.....	15

CHAPTER II EXPERIMENTAL

2.1 Material.....	18
-------------------	----

	Page
2.2 Equipments.....	19
2.3 Preparation of Bis-(3-allyloxy-2-propanol)	
diphenylolpropane (BAPD).....	19
2.4 Preparation Polyurethane Elastomers.....	20
2.4.1 MDI:Polyol:1,4-BD Formulation.....	20
2.4.2 MDI:Polyol:BAPD:MEKP-Co	
Formulation.....	21
2.4.3 MDI:Polyol:BAPD:BP Formulation.....	24
2.5 Preparation Polyurethane/Polystyrene	
Elastomers.....	25
2.5.1 MDI:Polyol:BAPD:styrene:	
MEKP-Co Formulation.....	25
2.6 Mechanical Testing.....	26
 CHAPTER III RESULTS AND DISCUSSION	
3.1 Synthesis of BAPD.....	27
3.2 Preparation of PU Elastomers.....	31
3.3 Preparation of PU/PS Elastomer.....	36
3.4 Mechanical Properties of PU and	
PU/PS Elastomers.....	38
3.5 Morphology of PU/PS Elastomer.....	48
3.6 Thermal Analysis of PU/PS Elastomer.....	48
 CHAPTER IV CONCLUSION AND SUGGESTION FOR	
FUTURE WORK	
4.1 Conclusion.....	49
4.2 Suggestion for Future Work.....	49

	Page
REFERENCES.....	50
APPENDIX.....	54
VITA.....	74



สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF TABLES

Table	Page
1.1 Polyether used in polyurethane elastomer synthesis.....	4
1.2 Polyester used in polyurethane elastomer synthesis.....	5
1.3 Properties of a urethane polymer as polyol content (flexible segments) is decreased, and diisocyanate (rigid segments) increased.....	9
1.4 Classification of IPNs.....	13
2.1 Composition of starting materials in MDI:Polyol:1,4-BD formation.....	20
2.2 Composition of starting materials in MDI:Polyol:BAPD: MEKP-Co formation.....	23
2.3 Composition of starting materials in MDI:Polyol:BAPD:BP formation.....	24
2.4 Composition of starting materials in MDI:Polyol:BAPD: Styrene:MEKP-Co formation.....	25
3.1 Mechanical properties of the PU elastomers at different equivalent weight ratios of MDI:Polyol:BAPD and MDI:Polyol:1,4-BD	39
3.2 Mechanical properties of the PU elastomers obtained from MDI:Polyol:BAPD at different wt% of MEKP-Co.....	40
3.3 Mechanical properties of the PU elastomers obtained from MDI:Polyol:BAPD at different wt% of BP.....	41
3.4 Mechanical properties of the PU/PS elastomers obtained from MDI:Polyol:BAPD:MEKP-Co ^a at different wt% of styrene monomer.....	43

Table	Page
3.5 Mechanical properties of the PU/PS elastomers obtained from MDI:Polyol:BAPD:BP^a at different wt% of styrene monomer.....	44
A1 Specification of polymeric MDI (Raypol C900).....	55
A2 Specification of polyester polyol (F113).....	56
A3 Specification of 1,4-BD.....	56
A4 Specification of styrene monomer.....	57

LIST OF FIGURES

Figure	Page
1.1 Structure-property relationships in polyurethanes.....	2
1.2 Structure of TDI , MDI isomers and Polymeric MDI.....	3
1.3 The basic unit in a urethane block copolymer.....	8
1.4 Flexible and rigid segments in a polyurethane elastomer.....	9
1.5 Mixed polymer structure.....	10
1.6 Ideal interpenetrating polymer network.....	11
1.7 Synthesis of IPNs	12
4.1 SEM micrograph of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 0 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	45
4.2 SEM micrograph of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 10 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	46
4.3 SEM micrograph of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 15 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	47
A1 ^1H -NMR spectrum (CDCl_3) of Bis-(3-allyloxy-2-propanol) diphenylolpropane.....	67
A2 DMA thermogram of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 10 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	68
A3 DMA thermogram of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 10 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	69

Figure	Page
A4 DMA thermogram of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 15 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	70
A5 DMA thermogram of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 15 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	71
A6 TGA thermogram of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 10 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	72
A7 TGA thermogram of PU/PS elastomer at the equivalent weight ratio of MDI:Polyol:BAPD=2:1.8:0.2, 15 wt% of styrene monomer, and 2 wt% of MEKP-Co.....	73

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF SCHEME

Scheme	Page
1.1 Preparation of polyurethane elastomers by prepolymer process and one-shot process.....	7
1.2 Preparation of BAPD.....	16
1.3 Reaction sequence for the preparation of polyurethane elastomer.....	17
2.1 Procedure for the preparation of polyurethane elastomer from MDI:Polyol:1,4-BD formulation.....	21
2.2 Procedure for the preparation of polyurethane elastomer from MDI:Polyol:BAPD:MEKP-Co formulation	22
2.3 Procedure for the preparation of polyurethane/ polystyrene elastomers.....	26
3.1 Synthesis of Bis-(3-allyloxy-2-propanol) diphenylolpropane (BAPD).....	27
3.2 Reaction between BAPD and phenyl isocyanate.....	29
3.3 Reaction between BAPD and MDI.....	30
3.4 Reaction between polymeric MDI and polyol.....	31
3.5 Reaction between BAPD and polymeric MDI.....	32
3.6 Free radical reaction at the double bonds.....	33
3.7 Free radical reaction at the allylic carbon.....	34
3.8 Reactions occurred during the formation of PU elastomers.....	35
3.9 Possible route to the formation of PU/PS elastomers.....	37

LIST OF ABBREVIATIONS

BAPD	:	Bis-(3-allyloxy-2-propanol) diphenylpropane
1,4-BD	:	1,4-Butanediol
BP	:	Benzoyl peroxide
Co	:	Cobalt naphthenate
DBDL	:	Dibutyltin dilaurate
DMA	:	Dynamic mechanical analysis
IPN	:	Interpenetrating polymer network
MDI	:	Diphenylmethane diisocyanate
MEKP	:	Methyl ethyl ketone peroxide
MPa	:	MegaPascal
NMR	:	Nuclear magnetic resonance spectroscopy
PS	:	Polystyrene
PU	:	Polyurethane
SEM	:	Scanning electron microscopy
TDI	:	Toluene diisocyanate
T _g	:	Glass transition temperature
TGA	:	Thermogravimetric analysis
wt%	:	Percentage by weight