## การสังเคราะห์ 4-คลอโร-5-(3',4'-ได้ในโตรฟินิล)-2-(4-ไวนิลฟินิล)ออกซาโซล เพื่อเป็นมอนอเมอร์ตัวใหม่ สำหรับการเกิดพอลิเมอร์ร่วม

นาย สุธีรวัฒน์ สมิงพราย



c,

### วิทยานิพนธ์นี้เป็นช่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาชตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาปิโตรเคมีและวิทยาศาสตร์พอลิเมอร์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2540

ISBN 974-638-601-8

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

# SYNTHESIS OF 4-CHLORO-5-(3',4'-DINITROPHENYL)-2-(4-VINYLPHENYL)OXAZOLE AS A NEW MONOMER FOR COPOLYMERIZATION

Mr. SUTHEERAWAT SAMINGPRAI

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science in Petrochemistry and Polymer Science

Graduate School

Chulalongkorn University Academic Year 1997 ISBN 974-638-601-8

Thesis Title	Synthesis of 4-Chloro -5-(3',4'	-Dinitrophenyl)-2-(4-		
	Vinylphenyl)oxazole as a New	Monomer for Copolymerization		
Ву	Mr. Sutheerawat Samingprai			
Department	Petrochemistry and Polymer S	cience		
Thesis Advisor	Associate Professor Supawan	Tantayanon, Ph.D.		
Thesis Co-Advisor	Assistant Professor Prapaipit	Chamsuksai Ternai, Ph.D		
Accepted by	the Graduate School, Chulalongl	korn University in Partial		
	equirements for a Master's Degree	Dean of Graduate School		
(Professor Su	pawat Chutivongse, M.D.)			
Thesis Committee	Mantansini	Chairman		
•	ofessor Nuanphun Chantarasiri,	<del></del>		
6	my Tombay	Thesis Advisor		
(Associate Pr	rofessor Supawan Tantayanon, F	Ph.D.)		
	P. Ternai	Thesis Co-advisor		
(Assistant Pro	ofessor Prapaipit Chamsuksai T	Ternai, Ph.D.)		
จพาล	Carron			
9	7//	Member		
(Anucha Eua	apermkiati, Ph.D.)			
	B. Temi.	Member		
(Professor Be	ela Ternai, Ph.D.)			

สุชีรวัฒน์ สมิงพราย: การสังเกราะห์ 4-คลอโร-5-(3',4'-ได้ในโตรฟีนิล)-2-(4-ไวนิลฟีนิล) ออกซาโซล เพื่อเป็นมอนอเมอร์ตัวใหม่ สำหรับการเกิดพอลิเมอร์ร่วม (Synthesis of 4-chloro-5-(3',4'-dinitrophenyl)-2-(4-vinylphenyl)oxazole as a new monomer for copolymerization) อ. ที่ปรึกษาวิทยานิพุนซ์: รศ. คร. สุภวรรณ ตันตยานนท์ อ. ที่ปรึกษาวิทยานิพนซ์ร่วม: ผศ. คร. ประไพพิส แจ่มสุกใส เทอร์ใน, 96 หน้า. ISBN 974-638-601-8

การพัฒนาสารพลาสติกซินทิลเลเตอร์ ในการใช้งานด้านการตรวจนับกัมตภาพรังสี ได้รับความ สนใจเป็นอย่างสูง ในช่วงค้นของการพัฒนาสารเหล่านี้ได้ถูกใช้เป็นสารเติมแต่งในพลาสติกซินทิลเลเตอร์ แต่ พบว่าอายุการใช้งานสั้น ต่อมาจึงได้มีการปรับปรุงให้มีคุณภาพดีขึ้นโดยการนำมาทำให้เกิดเป็นพอลิเมอร์ร่วม กับมอนอเมอร์ตัวอื่นที่ไม่มีการเรื่องแสง

การสังเคราะห์ 4-คลอโร-5-(3',4'-ไดในโตรฟินิล)-2-(4-ไวนิลฟินิล)ออกซาโซล ซึ่งเป็นสารใหม่มี ทั้งหมด 8 ขั้นตอน ขั้นตอนแรกเป็นการทำปฏิกิริยาออกซิเดชั่นของ 3-ไนโตร-4-โทลูอิดีน ได้เป็น 3-ไนโตร-4-ในโตรโซโทลูอิน และ3,4-ไดในโตรโทลูอินได้ปริมาณผลิตภัณฑ์ 92% และ 96% ตามลำดับ หลังจากนั้นหมู่ เมชิลได้ถูกเปลี่ยนให้เป็น กรดการ์บอกซิลิค แอซิดคลอไรค์ และแอโรอิลไซยาในค์ โดยให้ปริมาณผลิตภัณฑ์ เป็น 89% 99% และ 20.2 กรัม ตามลำดับ ขั้นตอนที่หกเป็นปฏิกิริยาการรวมตัวของ3,4-ไดในโตรเบนโซอิล ไซยาในค์กับพาราเอธิลเบนซัลดีไฮด์ จะได้อนุพันธ์ของออกซาโซลเป็น 4-คลอโร-5-(3',4'-ไดในโตรฟินิล)-2-(4-เอธิลฟินิล)ออกซาโซล (8.2 กรัม) จากนั้นหมู่เอธิลจึงถูกเติมหมู่โบรมีนด้วย เอ็น-โบรโมซักซินิไมค์ แล้วจึง ตามด้วยการเปลี่ยนหมู่โบรโมเอธิลให้เป็นหมู่ ไวนิลในขั้นตอนสุดท้ายซึ่งให้ปริมาณของผลิตภัณฑ์เป็น 6.4 กรัม และ 0.7 กรัม, ตามลำดับ ตลอดการทดลองนี้มีการยืนยันโครงสร้างของสารที่สังเคราะห์ได้ทั้งหมด ด้วย เครื่องมือทางสเปลโทรสโลปี (เครื่องฟูริเออร์ทรานฟอร์มอินฟราเรดสเปกโทรมิเตอร์ (เอฟทีไออาร์) และ เครื่องนิวเกลียร์แมกเนดิกเรโซแนนซ์สเปกโทรมิเตอร์ (เอ็นเอ็มอาร์))

ภากวิชา		ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ผน ผู้ผล ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม			
		The second secon			
   เมษายวคม	und som var var s	rice galari.	ung di sara telik kalikat		
0 0	vares unol se valuable de		Marin Salar Salar	The state of the s	$-i S_{k} \cdot s_{k} = 0$
Ton crass. The	า โละอ≢อยุละธ. 1. 6 ⊁.กล	. <b></b>	v su sign in inch	r og deske ski	•

### พิมพ์ดับฉบับบทถัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบถึเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

\*\* C742523 : MAJOR PETROCHEMISTRY AND POLYMER SCIENCE

KEY WORD: OXAZOLE/ PLASTIC SCINTILLATOR/ FLUORESCENT/POLYMER

Mr. Sutheerawat Samingprai: Synthesis of 4-Chloro-5
(3',4'-Dinitrophenyl)-2-(4-Vinylphenyl)oxazole as a New Monomer

for Copolymerization. Thesis Advisor: Associate Prof. Supawan

Tantayanon, Ph.D., Thesis Co-Advisor: Assistant Prof. Prapaipit

Chamsuksai Ternai, Ph. D., 96 pp. ISBN 974-638-601-8

Much attention has been paid recently to the development of plastic scintillators for radioactive counting. Initially, scintillator compounds have been employed as a plastic additive but the lift-time of the plastic scintillator was short. Further development followed by co-polymerizing fluorescent molecule with an other non-fluorescent monomer.

The synthesis of 4-chloro-5-(3',4'-dinitrophenyl)-2-(4-vinylphenyl) oxazole (which is a novel compound) has been carried out. Its synthesis consists of 8 steps. The oxidation of 3-nitro-4-toluidine afforded 3-nitro-4-nitrosotoluene in 92% yield. Further oxidation gave 3,4-dinitrotoluene in 96% yield. The methyl group was then converted sequentially into the carboxylic acid, acid chloride and aroylcyanide with the yields of 89%, 99% and 84%, respectively. The fifth step was the coupling reaction of the synthesized 3,4-dinitrobenzoyl cyanide with 4-ethyl benzaldehyde to yield 4-chloro-5-(3',4'-dinitrophenyl)-2-(4-ethylphenyl) oxazole (8.2 g). Then the ethyl group was brominated with N-bromosuccinimide (NBS). Finally, the bromoethyl group was converted to the vinyl group. The percent yield of product was (6.4 g) and 0.7 g., respectively. The products were characterized by means of spectroscopic methods. (Fourier Transform Infrared Spectrometry (FTIR) and Nuclear Magnetic Resonance Spectrometer (NMR)).

์ ภาควิชา	<b></b>	อายมือชื่อนิ	an 57m4	Sman	<b>,</b>	
สาขาวิชา	ปีโจง เกลี่ เคะ	อิทยาศา ศาราชาชาย ลายมือชื่ออ	าลารย์ที่ปรีกษา	Ama	Livery	
ปีการสีกมา	2540		าจารย์ที่ปรึกษาร่วม	7	<u> </u>	
וו שוווזגווום ז		u ibauyu	10 130 10 11 11 11 11 11 11	J	**************************************	·

n en mele vivillagade van Afrikaas. On de die delengen aan aast

รทางหรือ ได้เกิด พ.ศ. 1 การทักษายายายา

eddolor - George III (1 december 1902) Blog - George George (1 december 1907)

Mb law of the magnetic and the law of

# SENTENDENT TIMBLE

#### **ACKNOWLEDGMENTS**

The author is so grateful to many individuals who participated during thesis preparation, and who has supported him during the course of study, inparticular his advisor Associate Professor Dr. Supawan Tantayanon for encouragement and advice. Sincere thanks and gratification are going to Assistant Professor Dr. Prapaipit Chamsuksai Ternai co-advisor, and Professor Dr. Bela Ternai for valuable and helpful guidance throughout the course of the research.

Furthermore, he would also like to thank Drs. Saw Myint and Roman Strauss who assisted him to translate German language to English, Mr. Sirisak Suksutcharitporn who was the fantastic typewriter as well as his seniors, subsidiaries and other colleagues. Especially, Mr. Pattanapong Aumpan, Mr. Suphot Rungcharoen, and Dr. Anucha Euapermkiati for their loving care and watchful eyes.

He would also like to acknowledge the Research and Development Department, Thai Petrochemical Industry Public Co., Ltd. allowing him to use the equipments and instruments during the course of study. Without the company support this thesis could not have been prepared.

Finally, he is indebt and thanks parents, brothers and sisters for their concern and cheer. To anyone else whose names are not mentioned here, he would like to thank them all.

### **CONTENTS**

	•	PAGE
AB	STRACT (IN THAI)	IV
AB	STRACT (IN ENGLISH)	v
AC	KNOWLEDGEMENTS	VI
CO	NTENTS	VII
	ST OF TABLES	
LIS	T OF FIGURES	XI
	APTER	
I	INTRODUCTION AND THEORY	
	1.1) Excited state of molecules	1
	1.2) Organic Scintillators	7
	1.3) Plastic Scintillators	9
	1.4) Production of Plastic Scintillators	14
	1.5) Vinyl-substituted 2,5-diaryloxazole as orga	anic
	scintillator	16
	1.6) The synthesis of 2,5-diphenyloxazole	18
II	EXPERIMENTAL	
	2.1) Material	22
	2.2) Intrument	
	2.3) Experimental	
	2.3.1) Synthesis of 3-Nitro-4-nitroso	
	Toluene	23
	2.3.2) Synthesis of 3.4-dinitrotoluene	

	IAC
	2.3.3) Synthesis of 3,4-Dinitrobenzoic acid_ 25
	2.3.4) Synthesis of 3,4-Dinitrobenzoyl
	Chlotride 26
	2.3.5) Synthesis of 3,4-Dinitrobenzoyl
	Cyanide 27
	2.3.6) Synthesis of 4-Chloro-5-(3',4'-dinitro
	phenyl)-2-(4-ethylphenyl)oxazole 29
	2.3.7) Synthesis of 4-Chloro-5-(3',4'-dinitro
	phenyl)-2-(4-bromoethylphenyl)
	Oxazole 31
	2.3.8) Synthesis of 4-Chloro-5-(3',4'-dinitro
ı	phenyl)-2-(4-vinylphenyl)oxazole 32
ш	RESULTS AND DISCUSSION
	3.1) Preparation of 3,4-dinitrobenzoyl cyanide
	from 3-nitro-4-toluidine 36
	3.2) Sysnthesis of 4-Chloro-5-(3',4'-dinitrophenyl)
	-2-(4-ethylphenyl)oxazole using
	Ternai synthesis 44
	3.3) The bromination of 4-Chloro-5-(3',4'-dinitro
	phenyl)-2-(4-bromoethylphenyl)oxazole with
	N-bromosuccinimide 48
	3.4) Sysnthesis of 4-Chloro-5-(3',4'-dinitrophenyl)
	-2-(4-vinylphenyl)oxazole 51

		PAGE
IV	CONCLUSION	
	4.1) Conclusion	52
	4.2) Difficulties Encountered in This Work	54
	4.3) Suggestion for Further Work	54
	REFERNCES	57
	APPENDIX A: DSC Thermogram	60
	APPENDIX B : IR Spectra	69
	APPENDIX C: <sup>1</sup> H-NMR Spectra	80
	APPENDIX D: 13 C-NMR Spectra	89
	VITA	96

สถาบนวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

### LIST OF TABLES

TAB	LE .	<b>PAGE</b>
1.1	Basic Characteristics of photophysical processes_	4
3.1	The comparison of <sup>1</sup> H-NMR of 3,4-dinitrobenzoic	;
	acid between theoretical and experimental data	39
3.2	The comparison of <sup>13</sup> C-NMR of 3,4-dinitrobenzoi	С
	acid between theoretical and experimental data	40
3.3	Interpretation of IR spectrum of 4-chloro-5-(3',4'-	
	nitrophenyl)-2-(4-ethylphenyl)oxazole	45
4.1	The starting material, physical properties and	
	yield of each step	53

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

### **LIST OF FIGURES**

FIGU	JRE . PAGE
1.1	Electronic and vibrational levels in a polyatomic
	molecule, and paths of radiative (straight arrows)
	and nonradioactive (wavy arrows) transitions3
1.2	Relative arrangement of the singlet and triplet $n\pi^{\bullet}$
•	and $\pi\pi^*$ levels in molecules of different types and
	the absorption (abs) and emission (fluorescence-fl,
	phosphorescence-phos) spectra corresponding to
	each type (1 to 5)6
1.3	Scintillation counter system 8
3.1	Comparison of IR spetra of 2,5-diphenyloxazole,
	4-chloro-2,5-diphenyloxazole and 4-chloro-5-
	(3',4'-dinitrophenyl)-2-(4-ethylphenyl)oxazole45
3.2	<sup>1</sup> H-NMR chemical shift assignment of 4-chloro
	-5-(3',4'-dinitrophenyl)-2-(4-ethylphenyl)oxazole_46
3.3	<sup>13</sup> C-NMR chemical shift assignment of 4-chloro
	-5-(3',4'-dinitrophenyl)-2-(4-ethylphenyl)oxazole_47