

การใช้ลิกนินที่สกัดจากน้ำตาลของกระบวนการผลิตเยื่อกระดาษเป็นสารหน่วงไฟสำหรับโพลีเอทิลีน



นายเอกอาทิตย์ บุญประเสริฐโพธิ์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งทอ ภาควิชาวัสดุศาสตร์

คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2553

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



5 0 7 2 6 6 2 2 3

USE OF LIGNIN EXTRACTED FROM PULPING BLACK LIQUOR AS FLAME RETARDANT FOR
POLYETHYLENE FOAM

Mr. Aekartit Boonprasertpoh

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science Program in Applied Polymer Science and Textile Technology

Department of Materials Science

Faculty of Science

Chulalongkorn University

Academic Year 2010

Copyright of Chulalongkorn University

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การใช้ลิแกนด์ที่สกัดจากน้ำดำของกระบวนการผลิตเยื่อกระดาษเป็นสารหน่วงไฟสำหรับโพลีเอทิลีน

โดย

นายเอกอาทิตย์ บุญประเสริฐโพธิ์

สาขาวิชา

วิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งทอ

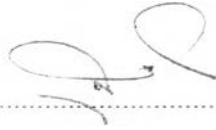
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ดวงหทัย เพ็ญตระกูล

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรินทร์ ชวศิริ

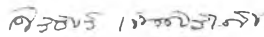
คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้หัวข้อวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโท



คณบดีคณะวิทยาศาสตร์

(ศาสตราจารย์ ดร. สุพจน์ นารหนองบัว)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์



ประธานกรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ศิริฉวี แจ่มศิริเลิศ)



อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ดวงหทัย เพ็ญตระกูล)



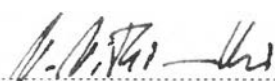
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรินทร์ ชวศิริ)



กรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สิริรัตน์ จารูจินดา)



กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย

(อาจารย์ ดร. ณัฐพงษ์ นิธิอุทัย)

เอกาทิตย์ บุญประเสริฐโพธิ์ : การใช้ลิกนินที่สกัดจากน้ำดำของกระบวนการผลิตเยื่อกระดาษเป็นสารหน่วงไฟสำหรับโฟมพอลิเอทิลีน. (USE OF LIGNIN EXTRACTED FROM PULPING BLACK LIQUOR AS FLAME RETARDANT FOR POLYETHYLENE FOAM). อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ดวงหทัย เพ็ญตระกูล, อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรินทร์ ชวศิริ, 97 หน้า

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดลิกนินจากน้ำดำของกระบวนการผลิตเยื่อกระดาษเพื่อนำมาใช้เป็นสารหน่วงไฟสำหรับโฟมพอลิเอทิลีนด้วยกรดซัลฟิวริก ที่ค่าความเป็นกรด-ด่างต่างๆ ได้แก่ 1, 3 และ 5 ตรวจสอบคุณลักษณะของลิกนินที่สกัดได้ด้วยเทคนิค FTIR, TGA และ NMR พร้อมทั้งตรวจสอบปริมาณผลิตผลด้วยเทคนิคการวัดค่าการดูดกลืนแสงยูวี ต่อมาศึกษาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการขึ้นรูปโฟมพอลิเอทิลีน เติร์ยมโฟมพอลิเอทิลีน โฟมพอลิเอทิลีนที่เติมลิกนินในสัดส่วน 5, 10, 15 และ 20 phr และโฟมพอลิเอทิลีนที่เติมสารหน่วงไฟเชิงการค้าในสัดส่วน 0.75 phr และ 10 phr นำโฟมที่เตรียมมาเปรียบเทียบสมบัติทางกายภาพ เชิงกล และการติดไฟ

จากผลการทดลองพบว่าภาวะที่เหมาะสมต่อการสกัดลิกนินคือ ที่ค่าความเป็นกรด-ด่าง 3 ให้ปริมาณผลิตผลที่ร้อยละ 46.29 ภาวะที่เหมาะสมต่อการขึ้นรูปโฟมพอลิเอทิลีน คือ อุณหภูมิ 175 องศาเซลเซียส ความดัน 50 บาร์ ระยะเวลาให้ความร้อน 15 นาทีและปล่อยให้โฟมเย็นตัวจนถึง 50 องศาเซลเซียส เมื่อวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ สมบัติเชิงกล และสมบัติการติดไฟของโฟม พบว่าโฟมที่เติมลิกนินแสดงสมบัติทางกายภาพและสมบัติเชิงกลที่ดีขึ้น โดยปริมาณลิกนินที่เหมาะสม คือ ที่ปริมาณ 10 phr ในขณะที่โฟมที่ผสมสารหน่วงไฟเชิงการค้ามีแนวโน้มทำให้สมบัติเชิงกลลดลง นอกจากนี้ พบว่าสมบัติการติดไฟจะดีขึ้นตามปริมาณของลิกนินและปริมาณของสารหน่วงไฟเชิงการค้าที่เติม

ภาควิชา.....วัสดุศาสตร์.....ลายมือชื่ออำนวยการ.....
 สาขาวิชา.....วิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์และ.....
 เทคโนโลยีสิ่งทอ.....ลายมือชื่ออ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก.....
 ปีการศึกษา 2553.....ลายมือชื่ออ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม.....

#507266223: MAJOR APPLIED POLYMER SCIENCE AND TEXTILE TECHNOLOGY

KEYWORDS : LIGNIN / POLYETHYLENE / FLAME RETARDANT

AEKARTIT BOONPRASERTPOH : USE OF LIGNIN EXTRACTED FROM PULPING BLACK LIQUOR AS FLAME RETARDANT FOR POLYETHYLENE FOAM. THESIS ADVISOR: ASST. PROF. DUANGHATHAI PENTRAKON, Ph.D., THESIS CO-ADVISOR: ASST. PROF. WARINTHORN CHAVASIRI, Ph.D., 97 pp.

This research is to study an optimum condition for extracting lignin from pulping black liquor to be used as a flame retardant for polyethylene foam using sulfuric acid at various pH values, i.e. 1, 3 and 5. The extracted lignin was characterized using FTIR, TGA and NMR techniques while the yielding was determined by UV-visible spectrophotometer. Then, an optimum process condition for preparing polyethylene foam was studied. Polyethylene foam, polyethylene foam incorporating with lignin 5, 10, 15 and 20 phr, and polyethylene foam incorporating with commercial flame retardant 0.75 and 10 phr were prepared for comparing physical, mechanical, and flammability properties.

From the experimental results, the optimum condition for extracting lignin was at pH 3 providing 46.29% yielding. The optimum process condition for preparing polyethylene foam was 175 °C, pressure 50 bar, heating time 15 minutes and cooling until 50°C. Considering physical, mechanical, and flammability properties, it appeared that polyethylene foam incorporating with lignin showed better physical and mechanical properties while an appropriate amount of lignin was 10 phr. Whereas the polyethylene foam incorporating with commercial flame retardant tended to have poorer mechanical properties. Besides, the flammability properties improved as increasing amount of lignin and amount of commercial flame retardant.

Department:..... Materials Science..... Student's Signature..... *Aekartit Boonprasertpoh*
Field of Study: ... Applied Polymer Science and
..... Textile Technology..... Advisor's Signature..... *Duangthai Pentrakon*
Academic Year: 2010..... Co-Advisor's Signature..... *W. Chavasiri*

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงตามวัตถุประสงค์ที่ตั้งไว้ได้อย่างสมบูรณ์นั้นเป็นเพราะได้รับคำแนะนำทางวิชาการ ความเชื่อเพื่อด้านเครื่องมือ วัสดุดิบและสถานที่ทำวิทยานิพนธ์ อีกทั้งยังได้รับความช่วยเหลือและแนะแนวในการทำวิทยานิพนธ์จากผู้ทรงคุณวุฒิในด้านต่างๆเป็นอย่างดี ข้าพเจ้าจึงใคร่ขอขอบพระคุณบุคคลและหน่วยงานที่เกี่ยวข้องซึ่งมีรายชื่อดังนี้

1. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ดวงหทัย เพ็ญตระกูลอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรินทร์ ชวศิริ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม ที่ให้คำปรึกษาในการแก้ปัญหาและแนะแนวทางในการทำวิทยานิพนธ์ รวมทั้งการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 2. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ศิริธน์วี เจียมศิริเลิศ ประธานกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่ให้คำแนะนำและตรวจสอบการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 3. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สิริรัตน์ จารุจินดากรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่ให้คำแนะนำและตรวจสอบการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 4. อาจารย์ ดร. ณัฐพงศ์ นิธิอุทัยกรรมการสอบวิทยานิพนธ์
 5. ภาควิชาวัสดุศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
 6. บริษัทเอสซีจีเคมีคอลส์ จำกัด และ บริษัทเอ.เอฟ.กู๊ดริช เคมีคอลส์ ที่ให้ความอนุเคราะห์วัสดุดิบ
 7. บริษัท ปตท.จำกัด(มหาชน) ที่ให้ความอนุเคราะห์ในการใช้เครื่องมือ และสถานที่
 8. บริษัท เอ็ม-พีอี อินซูเลชั่นจำกัด ที่ให้ความอนุเคราะห์สารเคมีและคำปรึกษา
 9. ทุนโครงการส่งเสริมการสร้างนวัตกรรมทางวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีภายใต้แผนพัฒนาจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย 100 ปี ที่ให้ทุนสนับสนุนด้านการศึกษาและงานวิจัย
 10. ทุนทุนอุดหนุนวิทยานิพนธ์สำหรับนิสิต
- ท้ายสุดนี้ขอกราบขอบพระคุณบิดา มารดา ที่ให้การสนับสนุนในด้านกำลังใจในการทำวิทยานิพนธ์จนสำเร็จลุล่วงด้วยดี อีกทั้งอาจารย์ทุกท่านที่ช่วยประสิทธิ์ประสาทวิชาความรู้ให้แก่ข้าพเจ้าจนสามารถสร้างสรรควิทยานิพนธ์ฉบับนี้ได้สำเร็จ

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญภาพ.....	ฎ
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	3
2.1 พอลิเอทิลีน.....	3
2.2 สารหน่วงไฟ.....	5
2.2.1 การเผาไหม้.....	5
2.2.2 ประเภทของสารหน่วงไฟ.....	6
2.3 โฟม.....	8
2.3.1 กระบวนการเกิดโฟม.....	9
2.3.2 สารฟู.....	10
2.3.3 สารเชื่อมขวาง.....	12
2.4 โฟมพอลิเอทิลีน.....	12
2.4.1 การใช้งาน.....	13
2.5 ลิกนิน.....	14
2.5.1 โครงสร้างของลิกนิน.....	14
2.5.2 คุณสมบัติโดยทั่วไปของลิกนิน.....	15
2.5.3 แหล่งของลิกนิน.....	15
2.5.4 การแยกประเภทของลิกนิน.....	16
2.5.5 ประโยชน์ของลิกนิน.....	16
2.6 กระบวนการผลิตเยื่อกระดาษ.....	17
2.7 น้ำดำ.....	19

บทที่

2.8 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	21
3. วิธีดำเนินงานวิจัย	25
3.1 วัตถุประสงค์และสารเคมีที่ใช้ในการวิจัย	25
3.1.1 วัตถุประสงค์และสารเคมีที่ใช้ในขั้นตอนการสกัดและตรวจสอบ คุณลักษณะของลิกนิน	25
3.1.2 วัตถุประสงค์และสารเคมีที่ใช้ในขั้นตอนการเตรียมชิ้นงานโฟม	25
3.2 เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย	25
3.2.1 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในขั้นตอนการสกัดลิกนิน	25
3.2.2 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในขั้นตอนการเตรียมชิ้นงานโฟม	26
3.2.3 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการวิเคราะห์ และทดสอบ	26
3.3 การสกัดและการตรวจสอบคุณลักษณะของลิกนิน	27
3.3.1 ศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดลิกนินจากน้ำดำ	27
3.3.2 ตรวจสอบปริมาณผลิตภัณฑ์ (yielding) ของลิกนินที่สกัดได้	27
3.3.3 ตรวจสอบคุณลักษณะของลิกนิน	28
3.4 การเตรียมและทดสอบชิ้นงานโฟม	30
3.4.1 การเตรียมชิ้นงานโฟม	30
3.4.2 การทดสอบของคอมพาวนด์	32
3.4.3 การทดสอบชิ้นงานโฟม	32
4. ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง	37
4.1 การสกัดและการตรวจสอบคุณลักษณะของลิกนิน	37
4.1.1 ศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการสกัดลิกนินจากน้ำดำ	37
4.1.2 ปริมาณผลิตภัณฑ์ (yielding) ของลิกนินที่สกัดได้	38
4.1.3 ผลการตรวจสอบคุณลักษณะของลิกนิน	40
4.2 การเตรียมและทดสอบชิ้นงานโฟม	44
4.2.1 ภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเตรียมชิ้นงานโฟม	44
4.2.2 ค่าความหนืดของคอมพาวนด์	49
4.2.3 ผลการทดสอบชิ้นงานโฟม	50
5 สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	64

บทที่

5.1 สรุปผลการทดลอง.....	64
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	64
รายการอ้างอิง.....	65
ภาคผนวก.....	69
ภาคผนวก ก.....	70
ภาคผนวก ข.....	76
ภาคผนวก ค.....	77
ภาคผนวก ง.....	78
ภาคผนวก จ.....	86
ภาคผนวก ฉ.....	90
ภาคผนวก ช.....	94
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์.....	97

สารบัญตาราง

	หน้า
ตารางที่ 2.1 ชนิดและคุณสมบัติของสารฟูที่ใช้สำหรับพอลิเอทิลีน	11
ตารางที่ 2.2 คุณสมบัติของน้ำดำ	20
ตารางที่ 2.3 ส่วนประกอบของธาตุในน้ำดำ (น้ำหนักแห้ง)	21
ตารางที่ 3.1 สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมชิ้นงานโฟมที่มีการเติมลิกนิน	31
ตารางที่ 3.2 สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมชิ้นงานโฟมที่มีการเติมสารหน่วงไฟเชิงการค้า	32
ตารางที่ 3.3 การแบ่งเกณฑ์ HF1 และ HF2	36
ตารางที่ 4.1 ปริมาณของลิกนินที่ตกตะกอนได้ที่ความเป็นกรด-ต่างต่างๆ กัน	38
ตารางที่ 4.2 ค่าการดูดกลืนแสงยูวีที่ความเข้มข้นของลิกนินต่างๆ กัน	39
ตารางที่ 4.3 หมู่ฟังก์ชันของลิกนินที่ตำแหน่ง Wave number ต่างๆ	41
ตารางที่ 4.4 หมู่ฟังก์ชันของลิกนินในช่วงสัญญาณต่างๆ	44
ตารางที่ 4.5 ลักษณะของโฟมที่เตรียมได้ในภาวะขึ้นรูปต่างๆ	47
ตารางที่ 4.6 อัตราการเผาไหม้ของโฟม	59
ตารางที่ 4.7 ผลการทดสอบด้วยเครื่อง TGA ของโฟมที่สภาวะไนโตรเจน	61
ตารางที่ 4.8 ผลการทดสอบด้วยเครื่อง TGA ของโฟมที่สภาวะออกซิเจน	63

สารบัญภาพ

	หน้า
รูปที่ 2.1 โครงสร้างโมเลกุลของพอลิเอทิลีนความหนาแน่นสูง	3
รูปที่ 2.2 โครงสร้างโมเลกุลของพอลิเอทิลีนความหนาแน่นต่ำ	4
รูปที่ 2.3 โครงสร้างโมเลกุลของพอลิเอทิลีนความหนาแน่นต่ำเชิงเส้น	5
รูปที่ 2.4 โครงสร้างของเซลลูล์โพลีเมอร์	9
รูปที่ 2.5 โครงสร้างของ (A) Coumaryl alcohol (p-hydroxyphenyl), (B) Coniferyl alcohol (Guaiacyl) และ (C) Sinapyl alcohol (syringyl)	15
รูปที่ 3.1 เครื่องวัดค่าการดูดกลืนแสงยูวี	28
รูปที่ 3.2 เครื่อง Fourier transform infrared spectrometer	28
รูปที่ 3.3 เครื่อง Thermogravimetric analyzer	29
รูปที่ 3.4 เครื่อง Laser light scattering	29
รูปที่ 3.5 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด	30
รูปที่ 3.6 เครื่องผสมสองลูกกลิ้ง	31
รูปที่ 3.7 เครื่องอัดแบบ	31
รูปที่ 3.8 เครื่อง Melt flow indexer	32
รูปที่ 3.9 เครื่องยูนิเวอร์ซอล เทสติง	34
รูปที่ 3.10 เครื่องมีดทดสอบความสามารถในการคืนตัว	34
รูปที่ 3.11 อุปกรณ์ทดสอบความสามารถในการลามไฟ (UL-94)	35
รูปที่ 4.1 ลักษณะของลิกนินที่ยังไม่ผ่านการบด	37
รูปที่ 4.2 ลักษณะของลิกนินที่ผ่านการบด	38
รูปที่ 4.3 กราฟมาตรฐานระหว่างความเข้มข้นของลิกนินและค่าการดูดกลืนแสงยูวี	39
รูปที่ 4.4 Infrared spectrum ของลิกนินที่สกัดได้	40
รูปที่ 4.5 แสดงกราฟ TG และ DTG ของลิกนินที่สกัดได้	42
รูปที่ 4.6 ขนาดอนุภาคของลิกนินที่ตรวจสอบด้วยเครื่อง Laser light scattering	43
รูปที่ 4.7 รูปที่ 4.7 ^1H NMR สเปกตรัมของลิกนินที่ได้จากผลการทดสอบ NMR	43
รูปที่ 4.8 ลักษณะของลิกนิน A) กำลังขยาย 1,000 เท่า และ B) กำลังขยาย 5,000 เท่า	44
รูปที่ 4.9 ลักษณะชิ้นงานที่ขึ้นรูปตามภาวะที่เลือก	46
รูปที่ 4.10 ลักษณะชิ้นงานโพลีเมอร์ที่มีการผสมลิกนินลงไป	48
รูปที่ 4.11 ลักษณะชิ้นงานโพลีเมอร์ที่มีการผสมสารหน่วงไฟเชิงการค้าลงไป	48

รูปที่ 4.12	ค่าความหนืดของโม่ที่มีส่วนผสมของลิกนิน.....	49
รูปที่ 4.13	ค่าความหนืดของโม่ที่มีการเติมสารหน่วงไฟเชิงการค้า.....	49
รูปที่ 4.14	ลักษณะโครงสร้างเซลล์ของโม่ที่กำลังขยาย 30 เท่า.....	51
รูปที่ 4.15	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่พอลิเอทิลีน.....	51
รูปที่ 4.16	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่ที่มีการเติมลิกนินลงไป 5 phr.....	52
รูปที่ 4.17	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่ที่มีการเติมลิกนินลงไป 10 phr.....	52
รูปที่ 4.18	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่ที่มีการเติมลิกนินลงไป 15 phr.....	52
รูปที่ 4.19	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่ที่มีการเติมลิกนินลงไป 20 phr.....	53
รูปที่ 4.20	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่ ที่มีการเติมสารหน่วงไฟเชิงการค้าลงไป 0.75 phr.....	53
รูปที่ 4.21	การกระจายตัวของขนาดเซลล์โม่ ที่มีการเติมสารหน่วงไฟเชิงการค้าลงไป 10 phr.....	53
รูปที่ 4.22	ลักษณะพื้นผิวของโม่ที่กำลังขยาย 1,000 เท่า.....	54
รูปที่ 4.23	ลักษณะพื้นผิวของโม่ที่กำลังขยาย 5,000 เท่า.....	55
รูปที่ 4.24	ค่าความหนาแน่นของชิ้นงานโม่ที่สูตรต่างๆ กัน.....	56
รูปที่ 4.25	ความทนแรงกดของโม่ที่สูตรต่างๆ.....	57
รูปที่ 4.26	ความสามารถในการคืนตัวของโม่ที่สูตรต่างๆ.....	58
รูปที่ 4.27	การสลายตัวของโม่ที่มีการเติมลิกนินลงไปที่สภาวะไนโตรเจน.....	61
รูปที่ 4.28	การสลายตัวของโม่ที่มีการเติมสารหน่วงไฟเชิงการค้าที่สภาวะไนโตรเจน.....	62
รูปที่ 4.29	การสลายตัวของโม่ที่มีการเติมลิกนินลงไปที่สภาวะออกซิเจน.....	63