

สารบัญ

	หน้า
สารบัญ	(6)
รายการตาราง	(8)
รายการภาพประกอบ	(11)
สัญลักษณ์คำย่อและตัวย่อ	(14)
บทที่	
1. บทนำ	
1.1 บทนำต้นเรื่อง	1
1.2 วัตถุประสงค์	2
1.3 ประโยชน์ที่ได้รับจากการวิจัย	2
2. ตรวจเอกสาร	
2.1 ขางธรรมชาติ	3
2.2 อะคริโลไนไตรล์	7
2.3 โคพอลิเมอไรเซชัน	10
2.4 ปฏิกิริยาโพลิเมอไรเซชันแบบอิมัลชัน	11
2.5 Response Surface Methodology (RSM)	14
2.6 เครื่องปฏิกรณ์เคมี	18
2.7 สมบัติเชิงกลของพอลิเมอร์และการทดสอบ	24
2.8 อินฟราเรดスペกโกรสโคปี	26
2.9 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	27
3. วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการ	
3.1 สารเคมี	36
3.2 เครื่องมือ และอุปกรณ์	37
3.3 วิธีการดำเนินการทดลอง	39

สารบัญ (ต่อ)

หน้า

4. ผลและวิจารณ์

4.1 การพิสูจน์โครงสร้างของกราฟต์โคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไตรส์ 51

4.2 การศึกษาขนาดของอนุภาคและการกระจายตัวของอนุภาคของกราฟต์โคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไตรส์ 54

4.3 อิทธิพลของความเร็วอบในการกวนผสม (V_{mix} , rpm) 55

4.4 การศึกษาอิทธิพลของความเข้มข้นของอนอมอยด์ ($[M]$, %mol) 61

4.5 การศึกษาอิทธิพลของความเข้มข้นของตัวเริ่มปฏิกิริยา ($[I]$, mmol/L) 66

4.6 แบบจำลองอธิบายผลของสภาวะดำเนินการในการเตรียมกราฟต์โคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไตรส์ในปัจจัยแบบกึ่งแบบทั่วไป 71

4.7 การประเมินด้านทุนในการเตรียมกราฟต์โคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไตรส์โดยใช้ปัจจัยแบบกึ่งแบบทั่วไป 50 ลิตร 84

5. สรุปผลการทดลอง

บรรณานุกรม 86

ภาคผนวก

ก. ต้นฉบับส่งตีพิมพ์ใน วารสารวิจัย นข. 93

ข. เครื่องวัดขนาด และการกระจายตัวของอนุภาค 133

ค. เครื่องอินฟราเรดสเปกโตรสโคปี 135

ง. ข้อมูลเบื้องต้นของโถสูญญากาศ 138

จ. การวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรม Regression 141

ฉ. การหาค่าสภาวะดำเนินการที่เหมาะสม 145

ช. ความปลอดภัยในการใช้งานของอะคริโลไตรส์ 148

รายการตาราง

ตารางที่	หน้า
1. องค์ประกอบของน้ำยาหางสค	5
2. ความสามารถในการละลายน้ำของอนโนเมอร์สามัญ	13
3. รังสีต่าง ๆ และความยาวคลื่น	26
4. ความถี่และความยาวคลื่นของรังสี IR ย่างต่าง ๆ และปรากฏการณ์ที่เกี่ยวข้อง	26
5. ชุดการทดลองจากการออกแบบด้วย RSM เพื่อศึกษาผลของ mixing speed, monomer concentration และ initiator concentration ที่มีต่อคุณภาพรวมต่าง ๆ	40
6. สถานะของการทดลองเพื่อศึกษาผลของความเร็วอบในการกวนผสม	41
7. สถานะของการทดลองเพื่อศึกษาผลของความเข้มข้นของอนโนเมอร์	42
8. สถานะของการทดลองเพื่อศึกษาผลของความเข้มข้นของตัวเริ่มปฏิกิริยา	42
9. ส่วนประกอบของสารเคมีในถังปฏิกรณ์หลัก และถังนอนอนเมอร์	44
10. ขนาดของชิ้นตัวอย่าง สำหรับทดสอบการดึงยืด	49
11. แบบการคุณลักษณะของยางธรรมชาติที่ได้จากการทดลอง	52
12. การเปรียบเทียบแบบการคุณลักษณะของยางธรรมชาติและกราฟต์โพลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไนไตรส์ที่ได้จากการทดลอง	53
13. ประสิทธิภาพในการกราฟต์ของยางธรรมชาติด้วยพอลิอะคริโลไนไตรส์ที่ได้จากการทดลองเปรียบเทียบกับแบบจำลอง	73
14. ร้อยละการเปลี่ยนเมื่อสิ้นสุดปฏิกิริยาของกราฟต์โพลิเมอร์ในโถลูอินที่ได้จากการทดลองเปรียบเทียบกับแบบจำลอง	75
15. ร้อยละการบวนพองของกราฟต์โพลิเมอร์ในโถลูอินที่ได้จากการทดลองเปรียบเทียบกับแบบจำลอง	78
16. ค่า 300 % โนดลัส ที่ได้จากการทดลองเปรียบเทียบกับแบบจำลอง	81
17. การเปรียบเทียบสถานะค่าเนินการของกราฟต์ในปฏิกิริษัตันแบบกับการศึกษาในปฏิกิริษัตันขาดห้องปฏิบัติการ	82
18. การเปรียบเทียบผลของความเร็วอบในการกวนผสมคู่ตัวแปรตาม	83

รายการตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
19. การเปรียบเทียบผลของความเข้มข้นของอะคริโลไนไตรล์ต่อตัวแปรตาม	83
20. การเปรียบเทียบผลของความเข้มข้นของตัวเริ่มปฏิกิริยาต่อตัวแปรตาม	83
21. ต้นทุนในการผลิตน้ำยาหงษ์กราฟต์โโคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไนไตรล์ในปัจจุบัน	85
โดยใช้ปฏิกิริย়แบบกึ่งแบบทช. ปริมาตร 50 ลิตร	
22. สภาวะที่เหมาะสมในการเตรียมกราฟต์โโคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไนไตรล์ในปฏิกิริย়แบบกึ่งแบบทช. ปริมาตร 50 ลิตร	88
23. ข้อมูลทางสถิติของแบบจำลองของประสิทธิภาพในการกราฟต์	141
24. ANOVA ที่ได้จากการวิเคราะห์ผลของสภาวะดำเนินการที่มีต่อประสิทธิภาพในการกราฟต์โดยใช้โปรแกรม Regression	142
25. ข้อมูลทางสถิติของแบบจำลองของร้อยละการเปลี่ยน	142
26. ANOVA ที่ได้จากการวิเคราะห์ผลของสภาวะดำเนินการที่มีต่อร้อยละการเปลี่ยนโดยใช้โปรแกรม Regression	142
27. ข้อมูลทางสถิติของแบบจำลองของร้อยละการบวมพองของกราฟต์โโคพอลิเมอร์ในโถลูอิน	143
28. ANOVA ที่ได้จากการวิเคราะห์ผลของสภาวะดำเนินการที่มีต่อร้อยละการบวมพองของกราฟต์โโคพอลิเมอร์ในโถลูอิน	143
29. ข้อมูลทางสถิติของแบบจำลองของค่า 300 % โมดูลัส	144
30. ANOVA ที่ได้จากการวิเคราะห์ผลของสภาวะดำเนินการที่มีต่อค่า 300 % โมดูลัสโดยใช้โปรแกรม Regression	144
31. พิมพ์ชั้นเป้าหมาย และขอบเขตในการหาสภาวะดำเนินการที่เหมาะสมเพื่อหาประสิทธิภาพในการกราฟต์	145
32. พิมพ์ชั้นเป้าหมาย และขอบเขตในการหาสภาวะดำเนินการที่เหมาะสมเพื่อหาร้อยละการเปลี่ยน	146

รายการตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
33. พิจารณาเป้าหมาย และขอบเขตในการหาสภาวะดำเนินการที่เหมาะสมเพื่อหารือยละเอียดของกราฟต์โคพอลิเมอร์ในโถสูญญานุภาพ	146
34. พิจารณาเป้าหมาย และขอบเขตในการหาสภาวะดำเนินการที่เหมาะสมเพื่อหารือค่า 300 % ไมครอสแตติส	147

二

รายการภาพประกอบ

ภาพประกอบที่	หน้า
1. กระบวนการผลิตเมอไรเซชันแบบอิมลัชัน	13
2. กระบวนการปฏิกริยาผลิตเมอไรเซชันแบบอิมลัชันในปฏิกรณ์แบบกึ่งเบทซ์	15
3. ถังกวนผสมแบบมาตรฐาน	18
4. สัดส่วนในการคำนวณสำหรับการออกแบบดังปฏิกรณ์	19
5. รูปแบบของใบ葵สำหรับของเหลวความหนืดปานกลาง (a) three-blade marine propeller (b) simple straight-blade turbine (c) disk turbine (d) concave-blade CD-6 impeller (e) pitched-blade turbine	20
6. รูปแบบของใบ葵ประสิทธิภาพสูง (a) HE-3 impeller (b) A310 fluid-foil impeller	20
7. รูปแบบของใบ葵สำหรับของเหลวที่มีความหนืดสูง (a) double-flight helical-ribbon impeller (b) anchor impeller	21
8. โครงสร้างและระบบการถ่ายเทความร้อนของเครื่องปฏิกรณ์เป็นลังกวน	23
9. ปฏิกรณ์แบบห่อไอล (ก) ปฏิกรณ์แบบห่อไอลเดี่ยว (ข) ปฏิกรณ์แบบห่อไอลขนาดหลายห่อ	23
10. ชุดอุปกรณ์สำหรับกระบวนการผลิตเมอไรเซชันแบบอิมลัชัน	37
11. แผนผังอุปกรณ์สำหรับกระบวนการผลิตเมอไรเซชันแบบอิมลัชัน	38
12. ชุดสกัดคัชชูทัวทำละลายแบบ Soxhlet	45
13. ตัวอย่างกราฟต์โโคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไนไตรล์	46
14. เมมพินพ์สำหรับทำเรซิ่นตัวอย่างเพื่อทดสอบการดึงยืด	48
15. ตัวอย่างของชิ้นทดสอบแบบดัมเบล	48
16. เครื่องวิเคราะห์ขนาดอนุภาค Mastersizer 2000	50
17. แบบการคุณลักษณะของยางธรรมชาติที่ได้จากเครื่อง FT-IR	51
18. แบบการคุณลักษณะของกราฟต์โโคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไนไตรล์ ที่ได้จากเครื่อง FT-IR	52
19. ถูตร โครงสร้างที่เป็นไปได้ของกราฟต์โโคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับ พอลิอะคริโลไนไตรล์ (NR-g-PAN)	54
20. การเปรียบเทียบขนาดและการกระจายตัวของอนุภาคของยางธรรมชาติ กับกราฟต์โโคพอลิเมอร์ของยางธรรมชาติกับพอลิอะคริโลไนไตรล์	55

รายการภาพประกอบ (ต่อ)

ภาพประกอบที่	หน้า
21. อิทธิพลของความเร็วอบในการกวนผสมต่อประสิทธิภาพในการกราฟ์ยางธรรมชาติคั่วพอลิอะคริโลไนไตรล์ ($[M] = 13 \% \text{ mol}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	56
22. อิทธิพลของความเร็วอบในการกวนผสมต่อร้อยละการกราฟ์ของพอลิอะคริโลไนไตรล์ลงบนโนมเลกุลยางธรรมชาติ ($[M] = 13 \% \text{ mol}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	57
23. อิทธิพลของความเร็วอบในการกวนผสมต่อร้อยละการเปลี่ยน ($[M] = 13 \% \text{ mol}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	58
24. อิทธิพลของความเร็วอบในการกวนผสมต่อร้อยละการบวนพองของกราฟ์โโคพอลิเมอร์ในน้ำมันดีเซลและโกลูอีน ($[M] = 13 \% \text{ mol}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	59
25. อิทธิพลของความเร็วอบในการกวนผสมต่อค่า 300 % โนดูลัส ($[M] = 13 \% \text{ mol}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	60
26. อิทธิพลของความเข้มข้นของมอนомнอมอร์ต่อประสิทธิภาพในการกราฟ์ยางธรรมชาติคั่วพอลิอะคริโลไนไตรล์ ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	61
27. อิทธิพลของความเข้มข้นของมอนомнอมอร์ต่อร้อยละการกราฟ์ของพอลิอะคริโลไนไตรล์ลงบนโนมเลกุลยางธรรมชาติ ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	63
28. อิทธิพลของความเข้มข้นของมอนомнอมอร์ต่อร้อยละการเปลี่ยน ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	63
29. อิทธิพลของความเข้มข้นของมอนомнอมอร์ต่อร้อยละการบวนพองของกราฟ์โโคพอลิเมอร์ในน้ำมันดีเซลและโกลูอีน ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	65
30. อิทธิพลของความเข้มข้นของมอนомнอมอร์ต่อค่า 300 % โนดูลัส ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[I] = 23 \text{ mmol/L}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	66
31. อิทธิพลของความเข้มข้นของตัวเริ่มปฏิกิริยาต่อประสิทธิภาพในการกราฟ์ยางธรรมชาติคั่วพอลิอะคริโลไนไตรล์ ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[M] = 13 \% \text{ mol}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	67
32. อิทธิพลของความเข้มข้นของตัวเริ่มปฏิกิริยาต่อร้อยละการกราฟ์ของพอลิอะคริโลไนไตรล์ลงบนโนมเลกุลยางธรรมชาติ ($V_{\text{mix}} = 340 \text{ rpm}$, $[M] = 13 \% \text{ mol}$, $T = 50^\circ\text{C}$)	68

ສัญลักษณ์คำย่อและตัวย่อ

g/mol	= กรัมต่อมол (gram per mole)
g/mL	= กรัมต่อมิลลิลิตร (gram per milliliter)
g/m ³	= กรัมต่อลูกบาศก์เมตร (gram per cubic meter)
g/cm ³	= กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร (gram per cubic centimeter)
nm	= นาโนเมตร (nanometer)
μm	= ไมโครเมตร (micrometer)
%vol	= ร้อยละโดยปริมาตร (percentage by volume)
%mol	= ร้อยละโดยโมล (percentage by mole)
%w/v	= ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร (percentage by weight per volume)
N/mm ²	= นิวตันต่อตารางมิลลิเมตร (newton per square millimeter)
mmol/L	= มิลลิโมลต่อลิตร (millimole per liter)
rpm	= รอบต่อนาที (round per minute) —
mmHg	= มิลลิเมตรของปืนอุ (millimeters of mercury)

สัญลักษณ์ค่าย่อและตัวย่อ

g/mol	= กรัมต่อมอลิโคด (gram per mole)
g/mL	= กรัมต่อมิลลิลิตร (gram per milliliter)
g/m ³	= กรัมต่อกูกบาก้ากเมตร (gram per cubic meter)
g/cm ³	= กรัมต่อกูกบาก้ากเมตร (gram per cubic centimeter)
nm	= นาโนเมตร (nanometer)
μm	= ไมโครเมตร (micrometer)
%vol	= ร้อยละโดยปริมาตร (percentage by volume)
%mol	= ร้อยละโดยโมล (percentage by mole)
%w/v	= ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร (percentage by weight per volume)
N/mm ²	= นิวตันต่อตารางมิลลิเมตร (newton per square millimeter)
mmol/L	= มิลลิโมลต่อลิตร (millimole per liter)
rpm	= รอบต่อนาที (round per minute) =
mmHg	= มิลลิเมตรของปารอท (millimeters of mercury)