

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ก
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	ข
กิตติกรรมประกาศ	ค
สารบัญ	ง
สารบัญตาราง	ฉ
สารบัญภาพ	ช
<b>บทที่ 1 บทนำ</b>	<b>1</b>
ความเป็นมาและความสำคัญ	1
วัตถุประสงค์ของการวิจัย	3
ขอบเขตการวิจัย	3
คำจำกัดความที่ใช้ในงานวิจัย	4
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	5
<b>บทที่ 2 แนวคิด ทฤษฎี เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง</b>	<b>6</b>
ยางธรรมชาติ (Natural Rubber)	6
พอลิเมทิลเมทาคริเลต (Poly methyl Methacrylate)	22
ไคโตซาน Chitosan)	26
เงิน (Silver)	33
การทบทวนวรรณกรรม/สารสนเทศ (Information) ที่เกี่ยวข้อง	39
กรอบแนวคิดในการวิจัย	44
<b>บทที่ 3 วิธีดำเนินการวิจัย</b>	<b>45</b>
เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการวิจัย	45
อุปกรณ์ที่ใช้ในการวิจัย	46
สารเคมีที่ใช้ในการวิจัย	47
วิธีการทดลอง	48

<b>บทที่ 4 ผลการวิจัย</b>	64
ผลการวิเคราะห์การสกัดสารโคโตซานจากแกนหมึก	64
ผลการวิเคราะห์ขนาดอนุภาคนาโนซิลเวอร์	65
การสังเคราะห์ยางธรรมชาติกราฟต์ด้วยพอลิเมทิลเมทาคริเลต	66
ผลการทดสอบประสิทธิภาพในการยับยั้งเชื้อแบคทีเรีย	70
ผลของอนุภาคนาโนซิลเวอร์และอนุภาคโคโตซานมีต่อความขรุขระ ของผิวฟิล์มยาง	81
ผลการวิเคราะห์การกระจายตัวของอนุภาคนาโนซิลเวอร์ด้วยกล้องจุลทรรศน์ อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (SEM)	83
ผลการทดสอบคุณสมบัติตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมถุงมือยางสำหรับ การตรวจโรคชนิดใช้ครั้งเดียว มอก. 1056 – 2548	84
<b>บทที่ 5 สรุปผลการวิจัย อภิปรายผล และข้อเสนอแนะ</b>	88
สรุปผลการวิจัย	88
อภิปรายผล	89
ข้อเสนอแนะในการนำผลการวิจัยไปใช้	91
ข้อเสนอแนะในการทำวิจัยครั้งต่อไป	91
<b>บรรณานุกรม</b>	92
บรรณานุกรมภาษาไทย	92
บรรณานุกรมภาษาต่างประเทศ	94
<b>ประวัติผู้วิจัย</b>	97

## สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
2.1	ตัวอย่างสูตรเคมี สำหรับบดอุตสาหกรรมจุ่ม (ถุงมือแพทย์)	10
2.2	มิติและเกณฑ์ความคลาดเคลื่อนของถุงมือสำหรับตรวจโรค	12
2.3	คุณลักษณะเกี่ยวกับแรงดึงและเกณฑ์ที่กำหนดของถุงมือสำหรับตรวจโรค	12
3.1	อัตราส่วนที่ใช้ในการสังเคราะห์น้ำยางคอมพาวด์	50
3.2	จำนวนคลอโรฟอร์ม (Chloroform number) กับลักษณะการจับตัวของยาง	51
3.3	อัตราส่วนน้ำยางคอมพาวด์ต่อเมทิลเมทาคริเลต	51
3.4	รายละเอียดทดสอบถุงมือทางการแพทย์	63
4.1	แสดงผลการวิเคราะห์ขนาดและพื้นที่ได้ฟิคของอนุภาคนาโนซิลเวอร์	66
4.2	แสดงลักษณะของน้ำยางที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตในแต่ละอัตราส่วน	67
4.3	แสดงผลการวิเคราะห์พื้นผิวความขรุขระของแผ่นฟิล์ม	69
4.4	แสดงพื้นที่ของบริเวณการยับยั้งที่เกิดขึ้น (Zone of inhibition หรือ clear zone)	71
4.5	แสดงภาพถ่ายการยับยั้งเชื้อแบคทีเรียของน้ำยางคอมพาวด์ที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตกับอนุภาคนาโนซิลเวอร์ในแต่ละช่วงเวลา	75
4.6	แสดงค่าเฉลี่ยของพื้นที่การยับยั้งเชื้อแบคทีเรียของน้ำยางคอมพาวด์ที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตกับอนุภาคนาโนซิลเวอร์ในแต่ละช่วงเวลา	76
4.7	แสดงภาพถ่ายการยับยั้งเชื้อแบคทีเรียในแต่ละช่วงเวลาของแผ่นฟิล์ม	79
4.8	แสดงค่าเฉลี่ยของพื้นที่การยับยั้งเชื้อแบคทีเรียในแต่ละช่วงเวลาของแผ่นฟิล์ม	80
4.9	แสดงผลการวิเคราะห์พื้นผิวความขรุขระของแผ่นฟิล์มที่มีอนุภาคนาโนซิลเวอร์ และอนุภาคไคโตซาน	81
4.10	แสดงผลการทดสอบคุณสมบัติทางกายภาพและสมบัติด้านการดึงของถุงมือยางธรรมชาติที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตและอนุภาคนาโนซิลเวอร์	84
4.11	แสดงผลการตรวจมิติทางกายภาพของถุงมือยางธรรมชาติที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตและอนุภาคไคโตซาน	85
4.12	แสดงผลการทดสอบคุณสมบัติการรั่วซึมน้ำของถุงมือยางธรรมชาติที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตและอนุภาคนาโนซิลเวอร์	86

ตารางที่		หน้า
4.13	แสดงผลการทดสอบคุณสมบัติการรั่วซึมน้ำของถุงมือยางธรรมชาติที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลตและอนุภาคไคโตซาน	87

## สารบัญภาพ

ภาพที่		หน้า
2.1	cis-1,4-polyisoprene	6
2.2	กระบวนการผลิตถุงมือยาง	10
2.3	โครงสร้าง Poly (methyl methacrylate)	22
2.4	การสังเคราะห์ Poly (methyl methacrylate)	23
2.5	แสดงโครงสร้างทางเคมีของโคติน (A) และโคโตซาน (B)	26
2.6	โลหะเงิน	34
2.7	การนำธาตุเงินมาแปรสภาพให้มีขนาดเล็กมาในระดับนาโนเมตร	34
2.8	การเปลี่ยนสีของคอลลอยด์น้ำของนาโนซิลเวอร์	35
2.9	ภาพถ่ายของนาโนซิลเวอร์ด้วย TEM และ SEM	36
3.1	กระบวนการสังเคราะห์น้ำยางคอมพาวด์ที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลท	52
3.2	ตัวอย่างวิธีการทดสอบด้วยวิธีการแพร่ผ่านในหลุมวุ้น (Agar well diffusion) เส้นผ่านศูนย์กลางของหลุมเท่ากับ 6 มิลลิเมตร เชื้อแบคทีเรียเริ่มต้น 8 log CFU/mL	54
3.3	วิธีการทดสอบการยับยั้งเชื้อแบคทีเรียด้วยวิธีการแพร่ผ่านในหลุมวุ้น (Agar well diffusion)	54
3.4	กระบวนการขึ้นรูปถุงมือยาง	57
3.5	วิธีการทดสอบการยับยั้งเชื้อแบคทีเรียของแผ่นฟิล์มโดยวิธีการแพร่ผ่านในวุ้น	58
3.6	ตำแหน่งที่วัดความกว้างและความยาว	60
3.7	ตำแหน่งที่วัดความหนา	61
4.1	โคโตซานจากแกนหมึก	64
4.2	กราฟแสดงผลการตรวจคุณสมบัติของโคโตซานด้วยเครื่องวิเคราะห์สารด้วยอินฟราเรด (Fourier Transform Infrared Spectrometer; FTIR)	65
4.3	การกระจายตัวของอนุภาคนาโนซิลเวอร์	66
4.4	ลักษณะน้ำยางที่มีพอลิเมทิลเมทาคริเลทที่อัตราส่วนต่างๆ (ก) น้ำยางต่อพอลิเมทิลเมทาคริเลท 95 : 5 (ข) น้ำยางต่อพอลิเมทิลเมทาคริเลท 90 : 10 และ (ค) น้ำยางต่อพอลิเมทิลเมทาคริเลท 85 : 15	67

ภาพที่		หน้า
4.5	สเปกตรัมการดูดกลืนแสงของน้ำยาง พอลิเมทิลเมทาคริเลต และน้ำยางที่ผสมพอลิเมทิลเมทาคริเลต	68
4.6	แสดงพื้นที่ของบริเวณการยับยั้งที่เกิดขึ้น (Clear zone) โดย 1 คือ น้ำยางธรรมชาติ 2 คือ น้ำยางธรรมชาติที่มี PMMA 3 คือ น้ำยางธรรมชาติที่มี PMMA และ 1% ไคโตซาน 4 คือ น้ำยางธรรมชาติที่มี PMMA และ 2% ไคโตซาน และ 5 คือ น้ำยางธรรมชาติที่มี PMMA และ 3% ไคโตซาน	71
4.7	แสดงพื้นที่ของบริเวณการยับยั้งที่เกิดขึ้น (Zone of inhibition หรือ clear zone) ที่ 8 ชั่วโมง โดย 1 คือ फिल्मยางธรรมชาติ 2 คือ फिल्मยางที่มี PMMA และ 3 คือ फिल्मยางที่มี PMMA และไคโตซาน	72
4.8	แสดงพื้นที่ของบริเวณการยับยั้งที่เกิดขึ้น (Zone of inhibition หรือ (clear zone) ที่ 8 ชั่วโมง ของ फिल्मยางที่มี PMMA และไคโตซาน	73
4.9	แสดงพื้นที่ของบริเวณการยับยั้งที่เกิดขึ้น (Zone of inhibition หรือ clear zone) ที่ 24 ชั่วโมง โดย 1 คือ फिल्मยางธรรมชาติ 2 คือ फिल्मยางที่มี PMMA และ 3 คือ फिल्मยางที่มี PMMA และไคโตซาน	73
4.10	แสดงพื้นที่ของบริเวณการยับยั้งที่เกิดขึ้น (Zone of inhibition หรือ clear zone) ที่ 24 ชั่วโมง ของ फिल्मยางที่มี PMMA และไคโตซาน	74
4.11	ภาพถ่ายพื้นผิวและการกระจายตัวของแผ่นฟิล์มด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (SEM)	83