



ผลการทดลอง

1. การเตรียมตัวอย่าง

1.1. อัลลิซิน

สารสกัดอัลลิซินจากกระเทียมจะสกัดมาจากการลีบกระเทียมสด ซึ่งวิธีสกัดที่เหมาะสมจะได้มาจากการดัดแปลงวิธีอ้างอิงของ Curtis *et al.* (2004) โดยหลังจากการสกัดนำกระเทียมแล้ว จะนำไปกรองด้วยผ้าขาวบาง 2 ชั้นและการกรองผ่านกระดาษกรอง Whatman NO.4 จากนั้นนำไปหมุนเหวี่ยงด้วยเครื่อง centrifuge ที่ความเร็วรอบ 12,000 rpm เป็นเวลา 10 นาที ขณะที่ทำการหมุนเหวี่ยงจะควบคุมอุณหภูมิไว้ที่ 4°C การหมุนเหวี่ยงทำเพื่อขัดส่วนตะกอนที่ไม่ต้องการออก และเก็บตัวอย่างเฉพาะส่วนสารละลายด้านบน ซึ่งสารสกัดอัลลิซินจากการเทียมที่ได้จะมีลักษณะเป็นของเหลว สีเหลืองใส และมีร้อยละผลผลิตที่ได้อยู่ในช่วง 50-52% จากนั้นนำสารสกัดที่ได้ไปตรวจปริมาณอัลลิซินที่มีอยู่ในตัวอย่าง ด้วยวิธี Spectrophotometric Assay ด้วยปฏิกิริยาของ 4-mercaptopyridine กับ Thiosulfinates (Miron *et al.*, 2002) ซึ่งจากการทดลองพบว่า มีปริมาณอัลลิซินอยู่ในช่วง 13.5-14.2 mg/ml โดยจะปรับความเข้มข้นให้มีปริมาณอัลลิซินเท่ากับ 13.5 mg/ml ก่อนนำมาทดสอบกับสารละลายไคโตซานในขั้นตอนการเกิดสารประกอบเชิงช้อนในการทดลองขั้นต่อไป

1.2. ไคโตซาน

ไคโตซานที่เตรียมในห้องปฏิบัติการ อ้างอิงตามวิธีของ Tolaimate และคณะ (2003) และ Kachanechai และคณะ (2008) โดยมีการดัดแปลงเล็กน้อย ทำให้ได้ไคโตซานที่มีคุณลักษณะตรงตามต้องการ กล่าวคือ ไคโตซันตัวอย่างที่ 1 มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ 1.10×10^6 Dalton และมี %DD อยู่ที่ 78% และไคโตซานตัวอย่างที่ 2 มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ 1.02×10^6 Dalton และมี %DD อยู่ที่ 88% ซึ่งสภาวะในการกำจัดหมู่อะเซทิดในขั้นตอน deacetylation เพื่อเปลี่ยนไคตินเป็นไคโตซานจะแตกต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 1

ตารางที่ 3 ระยะเวลาในขั้นตอนการกำจัดหมู่อะเซทิดออกจากสายโมเลกุลของไคติน (deacetylation step) ที่อุณหภูมิต่าง ๆ

Treatment	Soaking time in 50%		
	Soaking time in 50% by weight NaOH (hr)	by weight NaOH at 90 °C (hr)	DD (%)
Sample 1	72	-	78
Sample 2	72	24	88

ตารางที่ 4 ผลของน้ำหนักโมเลกุลและ %DD ของไคโตซานที่เตรียมได้ในห้องปฏิบัติการ

Chitosan Sample	Molecular weight (Dalton)	%DD
Sample 1	1.10×10^6	78
Sample 2	1.02×10^6	88

ตารางที่ 5 ค่าสี (L^* a^* b^*) ของตัวอย่างไคโตซานที่เตรียมได้ในห้องปฏิบัติการ

Chitosan Sample	Color		
	L^*	a^*	b^*
Sample 1	$87.43^a \pm 0.47$	$-0.02^a \pm 0.01$	$10.98^b \pm 0.18$
Sample 2	$88.98^b \pm 0.12$	$-0.75^b \pm 0.05$	$10.72^b \pm 0.05$

จากการทดลองพบว่า ไคโตซานที่เตรียมได้นั้น มีค่าความสว่าง (L^*) และค่าสีแดง (a^*) แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) ซึ่งแสดงให้เห็นว่า ไคโตซานที่มีการแซะในสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เป็นเวลานานขึ้น จะมีผลทำให้ไคโตซานที่ได้มีสีที่ขาวขึ้น เนื่น ได้จากค่าความสว่างที่เพิ่มขึ้น และมีค่าความเป็นสีแดงลดลง ($p \leq 0.05$) จากรายงานของ Lertsuriwong และคณะ (2002) พบว่า ไคโตซานที่เตรียมด้วยกระบวนการสกัดโปรตีน (deproteinization) ก่อนสกัดเกลือเกลือแร่ (demineralization) จะได้ไคโตซานที่มีความบริสุทธิ์ สูงกว่า และมีสีที่ขาวกว่า นอกจากนี้ยังได้มีรายงานของ Tolaimate และคณะ (2003) ได้ รายงานว่ากระบวนการผลิตไคโตซานที่มีความเหมาะสม มีความสำคัญมากต่อคุณสมบัติของไค โตซาน และกระบวนการที่สามารถผลิตได้ไคโตซานที่มีสายยาวคล้ายคลึงกับไคตินในสภาวะเดิม จะถือว่าเป็นกระบวนการที่มีประสิทธิภาพในการผลิตดีและให้ได้ไคโตซานที่มีคุณสมบัติต่าง ๆ เช่น ความสามารถในการละลายในกรดอินทรีย์ ที่ดีอีกด้วย

2. การเตรียมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาาน

2.1 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการเตรียมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาาน

2.1.1 ศึกษาอัตราส่วนของอัลลิซินต่อไคโดชาาน และวิธีการทำแห้งสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาาน ที่เหมาะสม

จากการศึกษาเบื้องต้นเพื่อเลือกวิธีการทำแห้งที่เหมาะสม จากวิธีทำแห้งทั้งหมด 4 วิธี ได้แก่ freeze drying, spray drying, vacuum drying และ tray drying โดยใช้ไคโดชาานด้วยร่างที่ 2 ที่อัตราส่วนไคโดชาานต่ออัลลิซิน เท่ากับ 1:1 พบว่า การทำแห้งทั้ง 4 วิธี ให้ผลของร้อยละผลผลิตของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานที่แตกต่างกัน อย่างเห็นได้ชัด ซึ่งมีค่าเท่ากับ 66.37, 37.84, 8.02, และ 5.11 ดังนั้นจึงได้ทำการเลือกการทำแห้งด้วยวิธี freeze drying เพื่อใช้ในการทำแห้งด้วยร่างสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานในการทดลองต่อไป ซึ่งนอกจากวิธีนี้จะให้ร้อยละผลผลิตที่สูงที่สุดแล้ว วิธีนี้ยังไม่มีการใช้ความร้อนในการทำให้ด้วยร่างแห้ง ซึ่งจะส่งผลดีไม่ทำให้เกิดการสลายของสารประกอบอินทรีย์ต่าง ๆ

สำหรับวิธีการเตรียมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานในงานวิจัยนี้ ให้ผลการเกิดสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานในปริมาณที่ค่อนข้างสูง ดังแสดงได้จากร้อยละผลผลิตที่ได้ และปริมาณสารอัลลิซินคงเหลือในสารละลายภายหลังการเกิดสารประกอบเชิงช้อนโดยสมบูรณ์และการหมุนเหวี่ยงแยกสารประกอบเชิงช้อน (ตารางที่ 6 และ 7) ซึ่งจากผลการทดลองพบว่าไคโดชาานด้วยร่างที่ 2 (น้ำหนักไม่เกิน 1.10×10^6 Dalton และ 88% DD) ให้ร้อยละผลผลิตของการเกิดสารประกอบเชิงช้อนสูงที่สุด และสามารถเกิดสารประกอบเชิงช้อนกับสารอัลลิซินได้มากที่สุด (ตารางที่ 6) โดยอัตราส่วนโดยน้ำหนักที่เหมาะสมคือ อัตราส่วนโดยน้ำหนักของไคโดชาานต่ออัลลิซินที่ 1:1 ดังแสดงในตารางที่ 7

ตารางที่ 6 ปริมาณสารอัลลิซินคงเหลือในสารละลายภายหลังจากการเกิดสารประกอบเชิงช้อน (complexation) อย่างสมบูรณ์และผ่านการบีบเหวี่ยงเพื่อแยกสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานออกเรียบร้อยแล้ว

Sample	Allicin:Chitosan (Weight ratio)	Remained Allicin Content	
		(mg/ml)	
allicin solution	-		13.50
Complex 1 (C1)	1:1		2.15
Complex 2 (C2)	1:2		2.78
Complex 3 (C3)	1:3		3.12
Complex 4 (C4)	1:1		1.54
Complex 5 (C5)	1:2		2.01
Complex 6 (C6)	1:3		2.93

ตารางที่ 7 Total soluble solid (%), pH และ ร้อยละผลผลิต (%yield) ภายหลังการทำแห้งด้วยวิธี Freeze drying ของตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซานทั้ง 6 ตัวอย่าง

Treatment	chitosan:allicin (Weight ratio)	Total Soluble Solid (%)	pH	Yield (%)
Complex 1 (C1)	Sample 1:allicin = 1:1	17.2	4.5	51.98
Complex 2 (C2)	Sample 1:allicin = 1:2	23.5	4.75	46.08
Complex 3 (C3)	Sample 1:allicin = 1:3	26.2	5.5	42.38
Complex 4 (C4)	Sample 2:allicin = 1:1	18.0	4.5	64.98
Complex 5 (C5)	Sample 2:allicin = 1:2	23.6	4.75	48.39
Complex 6 (C6)	Sample 2:allicin = 1:3	26.0	5.5	43.27

จากการที่ 7 พบว่า %total soluble solid ของตัวอย่างสารละลายของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน จะมีค่าเพิ่มมากขึ้น เมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยนำหนักของสารสกัดอัลลิซิน ทั้งยังมีผลทำให้ค่า pH มีค่าเพิ่มขึ้นด้วย ซึ่งการเพิ่มขึ้นดังกล่าวอาจเกิดเนื่องมาจาก pH ของสารละลายอัลลิซิน ที่มี pH สูงกว่า pH ของสารละลายไคโตซาน เมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยนำหนักขึ้น จึงส่งผลต่อ pH ของสารละลายอัลลิซิน-ไคโตซานให้เพิ่มสูงขึ้น ในขณะที่ร้อยละผลผลิตของสารประกอบเชิงช้อนที่ได้ จะมีค่าลดลงเมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยนำหนักของสารสกัดอัลลิซิน และอัตราส่วนที่ดีที่สุด ที่ให้ร้อยละผลผลิตของสารประกอบเชิงช้อนสูงที่สุดและมีปริมาณอัลลิซินคงเหลือต่ำที่สุด คือ ตัวอย่าง C4 ที่เตรียมจากไคโตซานตัวอย่างที่ 2 ($MW=1.02\times10^6$ Dalton, 88%DD) ด้วยอัตราส่วนไคโตซานต่ออัลลิซิน เท่ากับ 1:1

2.2 ศึกษาคุณลักษณะและสมบัติทางกายภาพและสมบัติทางเคมีของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน

ในขั้นตอนนี้จะทำการตรวจคุณลักษณะ รูปร่าง คุณสมบัติทางกายภาพ และคุณสมบัติทางเคมีของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซานที่เตรียมได้ ซึ่งได้แก่ สีของคอมเพล็กซ์ ด้วยเครื่อง chroma meter (Macdougall, 1994) รูปร่างของคอมเพล็กซ์โดยใช้วิธี Scanning electron microscopy (SEM) (Gómez-Guillén et al., 2005) ลักษณะโครงสร้างของ

คอมเพล็กซ์ ด้วยวิธี Fourier-Transform Infrared Spectroscopy (FT-IR) (Umemura and Kawai, 2007) ค่าความเป็นผลึก (crysallinity) ของคอมเพล็กซ์ ด้วยวิธี X-ray Diffraction (XRD) (Wang, Du and Liu, 2004) และค่าความสามารถในการละลายน้ำ (Takeuchi et al., 2000) โดยผลการทดลองจะแสดงได้ดังต่อไปนี้

2.2.1 สีของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน ด้วยเครื่อง chroma meter อ้างอิงวิธีของ Macdougall (1994)

สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานที่ผลิตได้ มีสีเหลืองนวล และมีค่าสี ดังแสดงในตารางที่ 8 ซึ่งจะเห็นได้ว่า สารประกอบเชิงช้อนที่ผลิตได้มีสีที่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยสารประกอบเชิงช้อนดัวอย่าง C4 เป็นดัวอย่างที่มีสีแตกต่าง จากสารประกอบเชิงช้อนดัวอย่างอื่นมากที่สุด โดยมีค่าความสว่างสูงที่สุด ในขณะที่มีค่าความเป็นสีแดง และค่าความเป็นสีเหลืองต่ำที่สุด เมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชินขึ้น พบว่า ค่าความสว่างลดลง ค่าความเป็นสีแดงและค่าความเป็นสีเหลืองเพิ่มขึ้น ($p \leq 0.05$) ซึ่งเป็นผลมา จากสีของสารละลายอัลลิชินที่สกัดได้ ที่มีสีค่อนข้างเหลือง เมื่อมีอัตราส่วนโดยน้ำหนักเพิ่มขึ้น จึงมีผลต่อค่าสีโดยตรง ในขณะที่สารละลายไคโตซานเป็นสารละลายใส ไม่มีสี

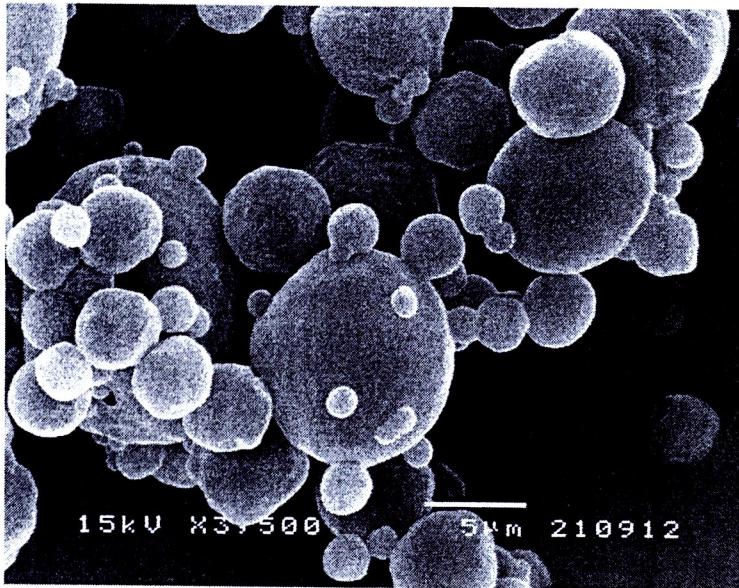
ตารางที่ 8 สีของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน (ดัวอย่างที่ 1-6, C1-C6) ที่ผลิตได้

Complex sample	L*	a*	b*
C1	84.22 ^b	0.84 ^c	19.24 ^b
C2	84.48 ^c	0.59 ^b	19.94 ^d
C3	81.00 ^a	2.18 ^f	21.18 ^e
C4	87.30 ^e	-0.47 ^a	16.82 ^a
C5	84.21 ^b	0.98 ^d	19.35 ^c
C6	84.73 ^d	1.12 ^e	19.24 ^b

2.2.2 รูปร่างของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน โดยใช้วิธี Scanning electron microscopy (SEM) (Gómez-Guillén et al., 2005)

รูปร่างของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน จากภาพ scanning electron micrograph (ภาพที่ 1) จะเห็นได้ว่า สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน มีลักษณะเป็นทรงกลม หลายขนาด โดยมีขนาดอยู่ในช่วง 5-15 μm ซึ่งผลการทดลองที่ได้นี้ สอดคล้องกับผลงานวิจัยของ Mi และคณะ (2002) และงานวิจัยของ Sankalia และคณะ (2007) ซึ่งพบว่าลักษณะรูปร่างของสารประกอบเชิงช้อนของไคโตซาน-อัลจิเนต (chitosan-alginate complexes) มีรูปร่างเป็นทรงกลมเช่นกัน แต่มีขนาดใหญ่กว่าสารประกอบเชิงช้อนที่พบในงานวิจัยนี้ นอกจากนี้ยังมีงานวิจัยของ Shu และ Zhu (2000) ได้พบว่า ลักษณะรูปร่างของ

สารประกอบเชิงช้อนระหว่าง ไคโอดีโซนและ sodium tripolyphosphate มีรูปร่างเป็นทรงกลมขนาดใหญ่ ที่มีเส้นผ่านศูนย์กลางประมาณ 1.2-1.5 มิลลิเมตร



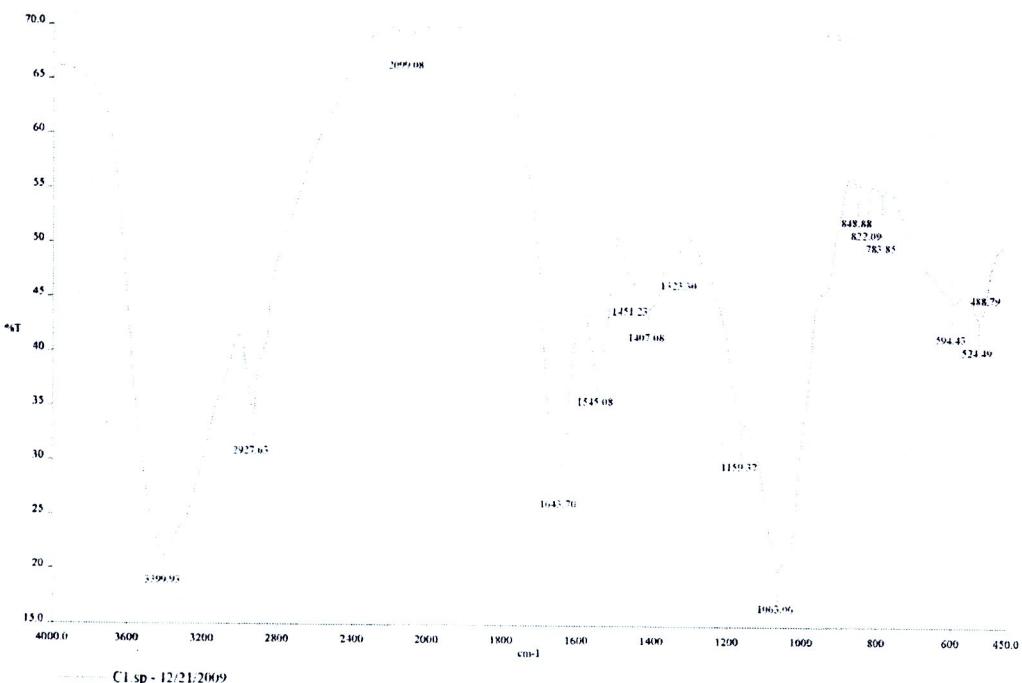
ภาพที่ 1 รูปร่างของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโอดีโซนคอมเพล็กซ์ที่เตรียมจากไคโอดีโซนตัวอย่างที่ 2 ($MW=1.02 \times 10^6$ Dalton, 88%DD) ด้วยอัตราส่วนโดยน้ำหนักของไคโอดีโซนต่ออัลลิชิน เท่ากัน 1:1 ตรวจด้วยเครื่อง Scanning Electron Microscope (SEM) ที่กำลังขยาย 3,500 เท่า

2.2.3 ลักษณะโครงสร้างและหมู่ function ของคอมเพล็กซ์ ด้วยวิธี Fourier-Transform Infrared Spectroscopy (FT-IR) (Umemura and Kawai, 2007)

จากการทดลองเพื่อศึกษาลักษณะโครงสร้างและหมู่ function ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโอดีโซนแสดงได้ดังภาพที่ 2-7 พ布ว่า FTIR Spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโอดีโซนตัวอย่างที่ 1-6 (C1-C6) มีลักษณะโดยรวมของ spectra มีความคล้ายคลึงกันมาก มีเพียงบางตำแหน่งของ spectra เท่านั้นที่มีความแตกต่างกันและลักษณะโครงสร้างของ spectra ก็แตกต่างกันเพียงเล็กน้อย นอกจากนี้ยังพบการ shift ของ spectra ที่ตำแหน่งบนแกน Y ที่แตกต่างกัน ซึ่งทำให้เห็นว่า ลักษณะโครงสร้างและหมู่ function ของสารประกอบเชิงช้อนทั้ง 6 ตัวอย่าง ไม่แตกต่างกันอย่างชัดเจน มีเพียงหมู่ function บางหมู่ เท่านั้น ที่แตกต่างกัน (ตารางที่ 6) นอกจากนี้ยังพบว่า spectra ของสารประกอบเชิงช้อนที่เตรียมจากไคโอดีโซนตัวอย่างที่ 1 (%DD = 78) และ 2 (%DD = 88) ไม่มีความแตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัด แต่เมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชิน จะมีผลทำให้มีหมู่ function และโครงสร้างแตกต่างออกไปเล็กน้อย โดยมีหมู่ function เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับตัวอย่างที่ใช้อัตราส่วนโดยน้ำหนักของไคโอดีโซนกับอัลลิชินที่เท่ากัน (ดังแสดงในตารางที่ 9)

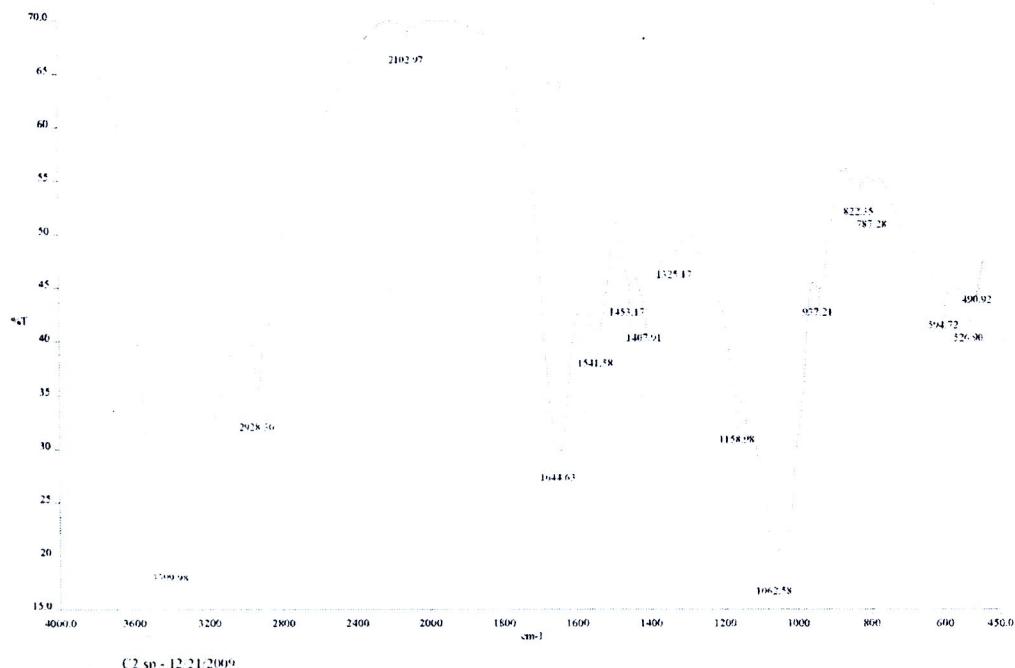
ตารางที่ 9 ลักษณะโครงสร้างและหมู่ function ของสารประกอบเชิงชั้นอนอัลลิชิน-ไคโตกาน ตัวอย่าง C1-C6 ที่ตรวจวัดด้วยวิธี FTIR

Sample NO.	Possible Structural Units and Functional group
Complex 1	1. alkyl group- hydroxy or possibly amino substituent 2. hydroxyl or amino compound general
Complex 2	1. alkyl group- hydroxy or possibly amino substituent 2. hydroxyl or amino compound general 3. Aliphatic alcohol with carbonyl substitution
Complex 3	1. alkyl group- hydroxy or possibly amino substituent 2. hydroxyl or amino compound general 3. Aliphatic alcohol with carbonyl substitution
Complex 4	1. alkyl group- hydroxy or possibly amino substituent 2. hydroxyl or amino compound general
Complex 5	1. alkyl group general 2. alkyl group- hydroxy or possibly amino substituent 3. hydroxyl or amino compound general 4. Aliphatic alcohol with carbonyl substitution
Complex 6	1. alkyl group- hydroxy or possibly amino substituent 2. hydroxyl or amino compound general

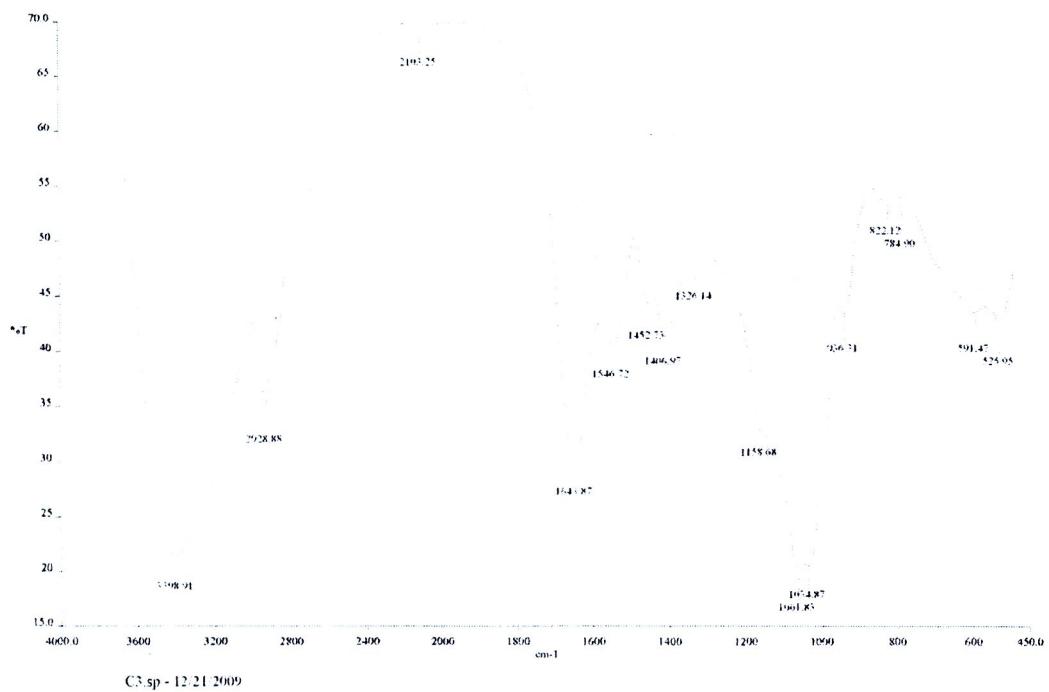


ภาพที่ 2 FTIR-spectra ของสารประกอบเชิงซ้อนอัลลิชิน-ไคลโตซานที่เตรียมจากไคลโตซานด้วยอย่างที่ 1 ($MW=1.1 \times 10^6$ Dalton, 78%DD) ด้วยอัตราส่วนไคลโตซานต่ออัลลิชิน เท่ากับ 1:1 (C1)

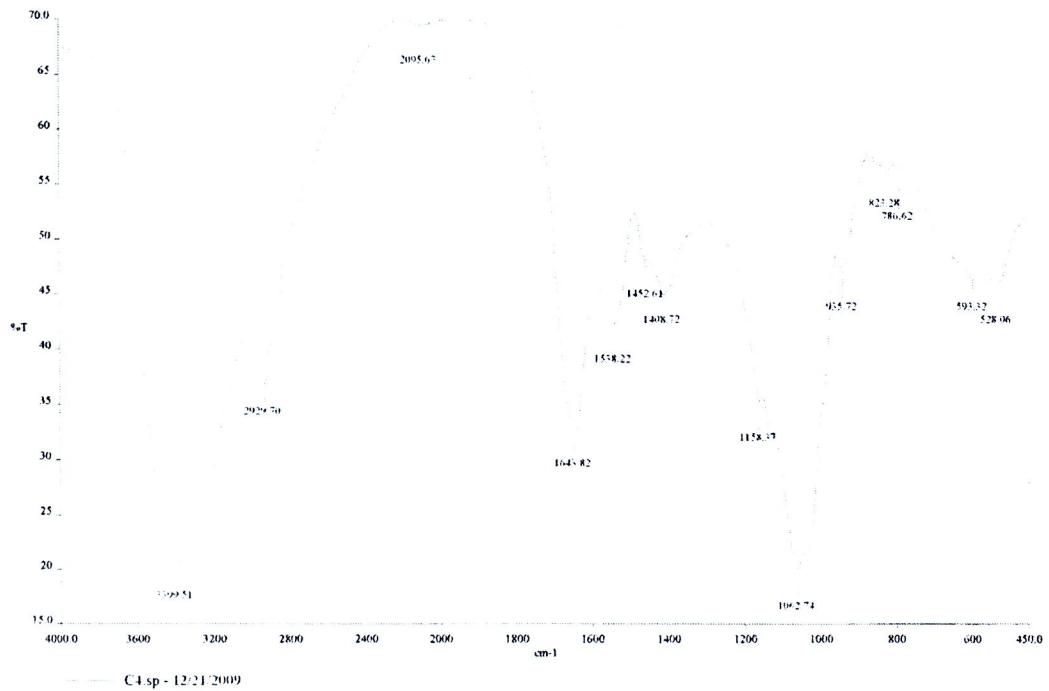




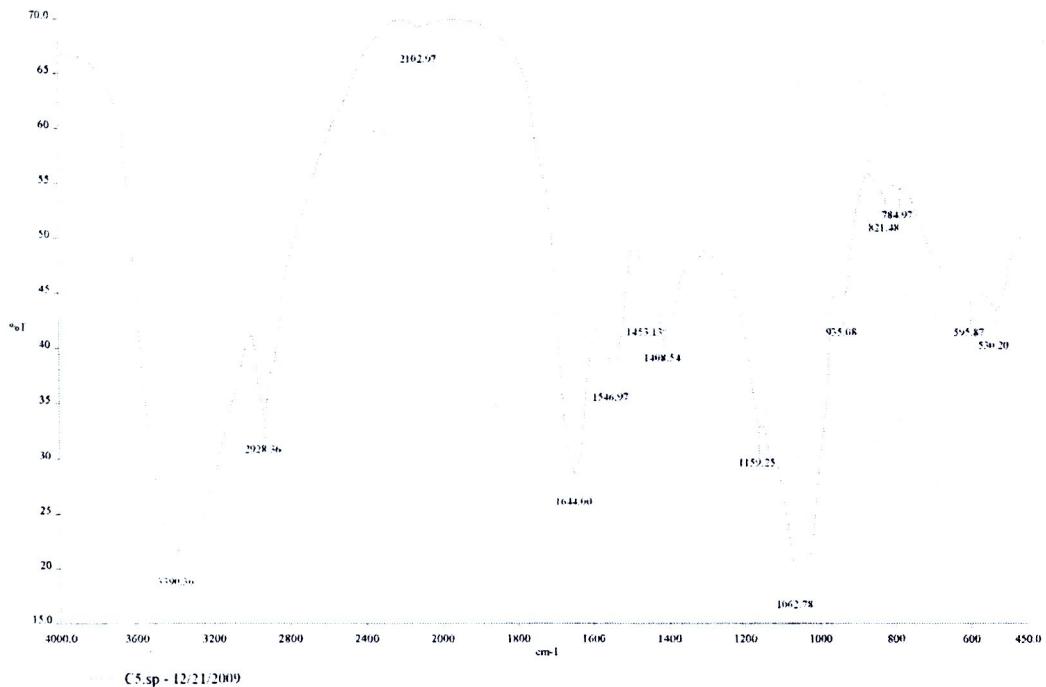
ภาพที่ 3 FTIR-spectra ของสารประgon เชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตโฉานที่เตรียมจากไคโตโฉาน ตัวอย่างที่ 1 (MW=1.1x10⁶ Dalton, 78%DD) ด้วยอัตราส่วนไคโตโฉานต่ออัลลิชิน เท่ากับ 1:2 (C2)



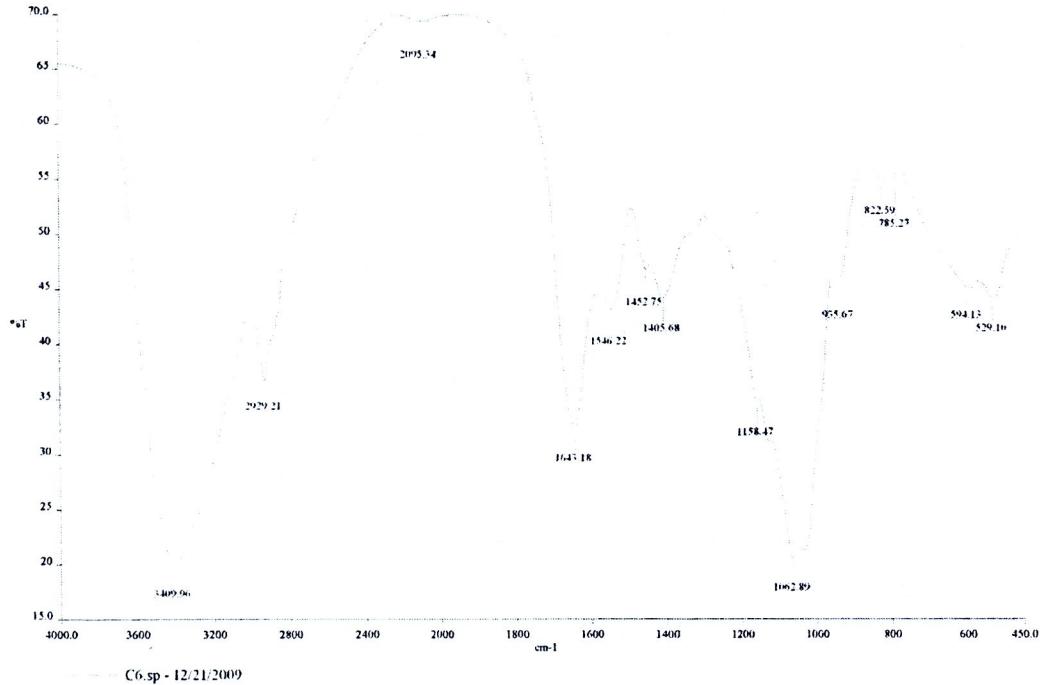
ภาพที่ 4 FTIR-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโอดีชานที่เตรียมจากไคโอดีชานตัวอย่างที่ 1 ($MW=1.1 \times 10^6$ Dalton, 78%DD) ด้วยอัตราส่วนไคโอดีชานต่ออัลลิชิน เท่ากัน 1:3 (C3)



ภาพที่ 5 FTIR-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานที่เตรียมจากไคโตซานด้วยอัตราส่วนไคโตซานต่ออัลลิชิน เท่ากับ 1:1 (C4)



ภาพที่ 6 FTIR-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานที่เตรียมจากไคโตซาน ตัวอย่างที่ 2 ($MW=1.02 \times 10^6$ Dalton, 88%DD) ด้วยอัตราส่วนไคโตซานต่ออัลลิชิน เท่ากับ 1:2 (C5)



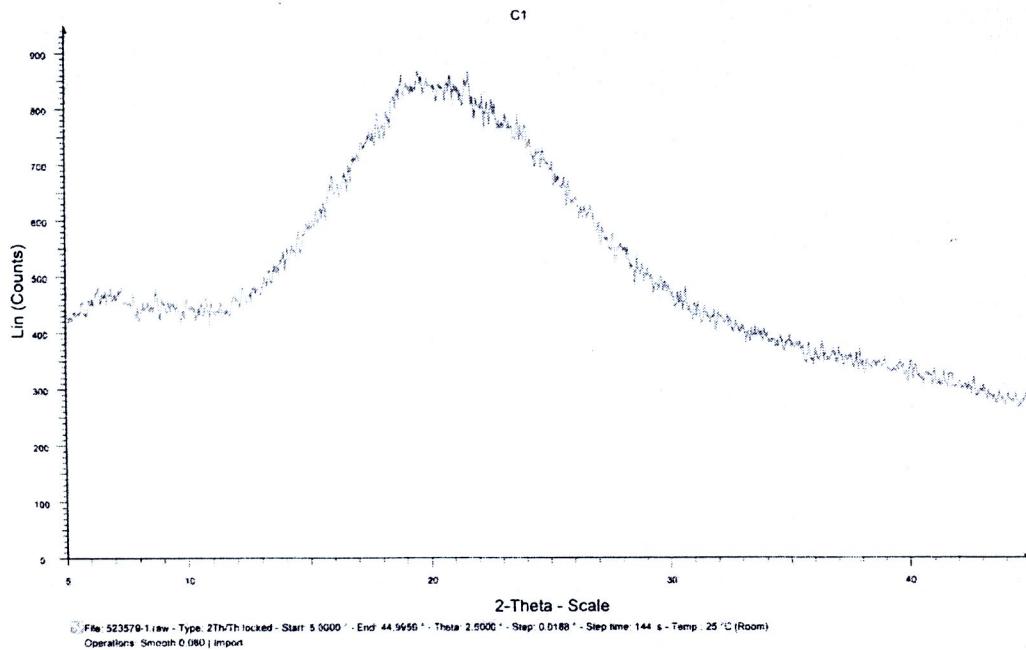
ภาพที่ 7 FTIR-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโต์ชานที่เตรียมจากไคโต์ชานด้วยอัตราส่วนไคโต์ชานต่ออัลลิชิน เท่ากับ 1:3 (C6)

FTIR-spectra ที่ได้จากการทดลอง พบว่า มีความสอดคล้องกับงานวิจัยที่ได้มีการศึกษาเกี่ยวกับสารประกอบเชิงช้อนที่เกิดโดยประจุ (polyelectrolyte complex) ของไคโต์ชานกับไฮโดรคออลลอยด์ อีกหลายงานวิจัย อาทิเช่น chitosan-carrageenan polyelectrolytes complex (Hughert *et al.*, 1997), chitosan-carboxymethyl cellulose complex (Rosca *et al.*, 2006), chitosan-alginate polyelectrolyte complex (Sankalia *et al.*, 2007), chitosan-pectin polyelectrolyte complex (Bigucci *et al.*, 2008), chitosan-xanthan polyelectrolyte complex (Argin-Soysal *et al.*, 2009) และงานวิจัยที่ศึกษาสารประกอบเชิงช้อนของไคโต์ชานกับสารอื่น เช่น สารเบตาเด็น (Liu *et al.*, 2004) และโโคบอลต์ (Ou *et al.*, 2010) ซึ่งทุกงานวิจัยพบว่า ลักษณะ pattern ของ FTIR-spectra ของไคโต์ชานจะมีลักษณะเฉพาะที่เหมือนกัน ถึงแม้จะใช้เครื่องมือ FTIR ที่แตกต่างกันก็ตาม และเมื่อมีการเกิดสารประกอบเชิงช้อนขึ้น จะเป็นผลให้ FTIR-spectra ที่ได้รับ เปลี่ยนแปลงไปจาก spectra เดิมของไคโต์ชาน ซึ่งเมื่อนำ spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโต์ชานด้วยอัตราส่วนที่ 1-6 (ดังแสดงด้านบน) มาเปรียบเทียบกับผลการทดลองที่พับในงานวิจัยอื่น ก็จะเห็นได้ชัดว่า ลักษณะของ pattern ของสารประกอบ

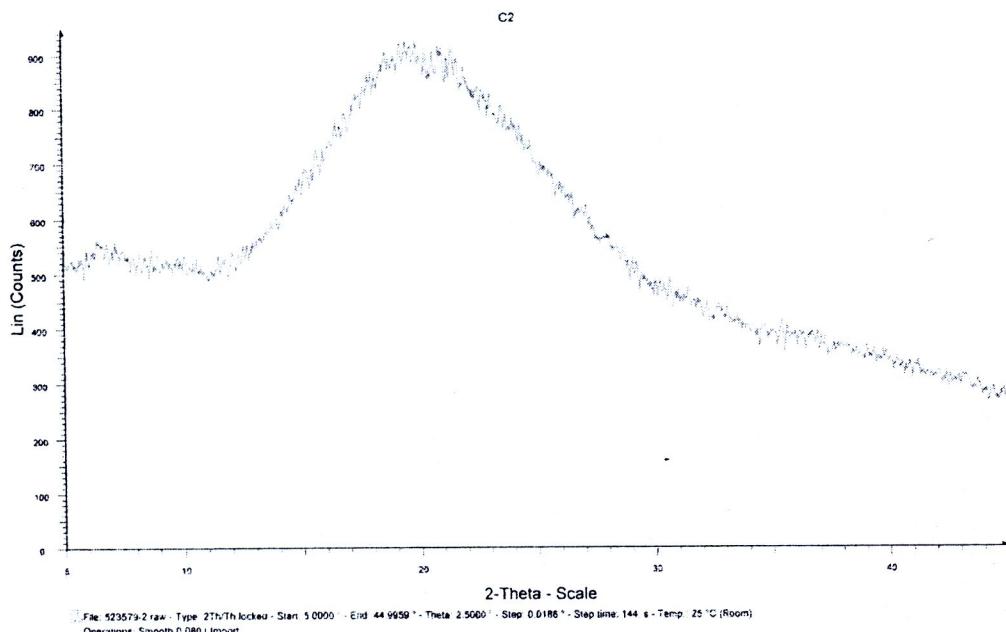
เชิงช้อน ที่พบเปลี่ยนแปลงไปจาก FTIR-spectra ของไคโตซานอย่างเห็นได้ชัด แสดงให้เห็นถึง การเปลี่ยนแปลงของโครงสร้างและหมุนการทำหน้าที่ (functional group) ที่เกิดขึ้นภายหลังการ เกิดสารประกอบเชิงช้อน และบ่งชี้ได้ว่า ไคโตซานสามารถจับสารอัลลิชินไว้ได้และให้ผลในการ เปลี่ยนแปลงโครงสร้างและหมุนการทำหน้าที่ไปจากเดิม และด้วยเหตุผลนี้เอง จึงทำให้การเกิด สารประกอบเชิงช้อนเป็นวิธีที่ได้รับความนิยมในการเพิ่มความสามารถและคุณสมบัติเฉพาะของ ไฮโดรคลอรอลอยด์

2.2.4 ค่าความเป็นผลึก (crysallinity) ของคอมเพล็กซ์ ด้วยวิธี X-ray Diffraction (XRD) (Wang, Du and Liu, 2004)

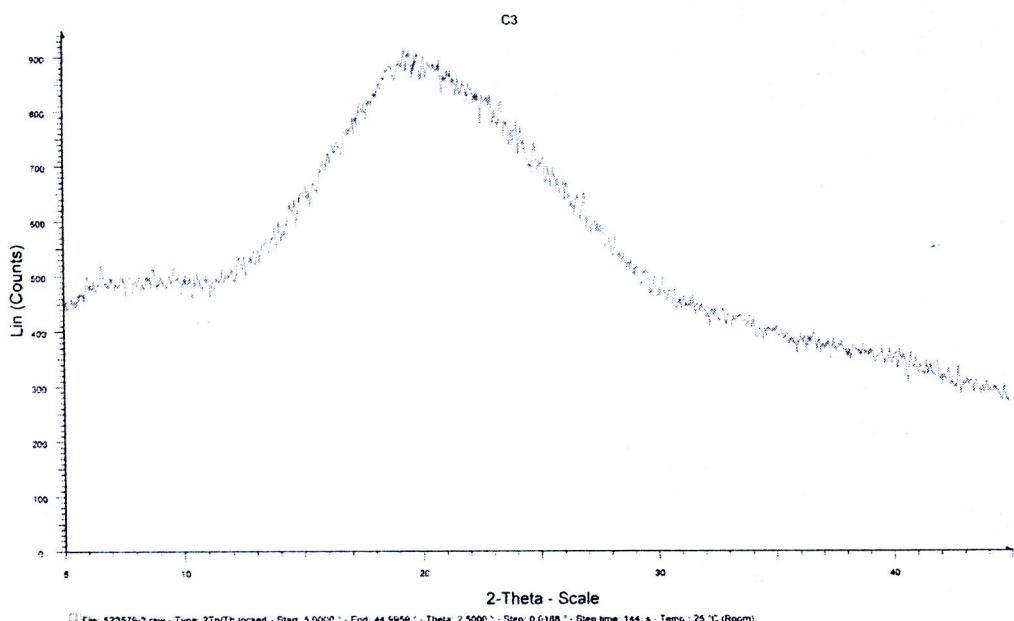
จากผลของ XRD แสดงในภาพที่ 8-13 ทำให้เห็นว่า ลักษณะรูปแบบ ของ XRD patterns ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซันตัวอย่างที่ 1-6 มีรูปแบบ คล้ายคลึงกัน pattern ที่ได้ บ่งบอกถึงลักษณะของผลึกแบบอสัณฐาน (Amorphous crystal) ซึ่ง ดูได้จากลักษณะของ patterns ที่ค่อนข้างแนบและกว้าง ซึ่งลักษณะรูปร่างของยอด (peak) ของ XRD pattern ที่เกิดขึ้น ก็แตกต่างจาก pattern ของไคโตซานเพียงอย่างเดียว (Ou et al., 2010) ซึ่งจากการวิจัยของ Ou และ คณะ (2010) กล่าวว่า ลักษณะของไคโตซันจะให้ผลของยอดที่ 2θ แบบแคบ (narrow peak) เป็น 2 ตำแหน่งคือ ที่ 9.85° และ 19.70° แตกต่างอย่างเห็นได้ชัด กับผลการทดลองที่ได้ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซัน ที่ให้ผลของยอดที่มีความ กว้างมาก (broad peak) ที่ 2θ เพียงตำแหน่งเดียว และเกิดขึ้นที่ตำแหน่งระหว่าง $20-21^\circ$ ขึ้นอยู่ กับอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชิน จะเห็นได้ว่า ยอดของ XRD pattern ของตัวอย่าง สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซันตัวอย่างที่ 1-3 (ภาพที่ 8-10) และตัวอย่างที่ 4-6 (ภาพที่ 11-13) มีการเลื่อนเข้าหากันที่ 20° มากขึ้น แสดงให้เห็นว่า การเพิ่มอัตราส่วนโดยน้ำหนัก ของอัลลิชินต่อไคโตซาน จาก 1:1 เป็น 2:1 และ 3:1 ตามลำดับ ไม่ได้ส่งผลให้การเกิด สารประกอบเชิงช้อนเกิดได้ตีขึ้น สารประกอบเชิงช้อนที่ได้จะแสดงลักษณะของยอดที่เข้าใกล้ ตำแหน่งของไคโตซานมากขึ้น และแสดงสมบัติการเป็นไคโตซานมากขึ้น บ่งชี้ได้ว่าการเพิ่ม อัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชิน ไม่ช่วยให้การทำให้เกิดสารประกอบเชิงช้อนได้มากขึ้นนั่นเอง Tolstogusov (1997) ได้กล่าวไว้ว่า การเกิดสารประกอบเชิงช้อนที่ดี จะมีอัตราส่วนของสาร 2 ชนิดที่เหมาะสม เพียงอัตราส่วนเดียว ซึ่งสอดคล้องกับงานวิจัยนี้เช่นกัน ซึ่งจากการทดลองที่ ผ่านมา ก็สอดคล้องกับผลที่ได้จาก XRD เช่นกัน ซึ่งจะพบว่า สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไค โตซาน จะเกิดได้ดีที่สุดที่สภาวะของ อัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชินต่อไคโตซาน เท่ากัน 1:1 และมีสภาวะการเตรียมที่เหมาะสมดังที่ได้กล่าวไว้แล้วด้านบน



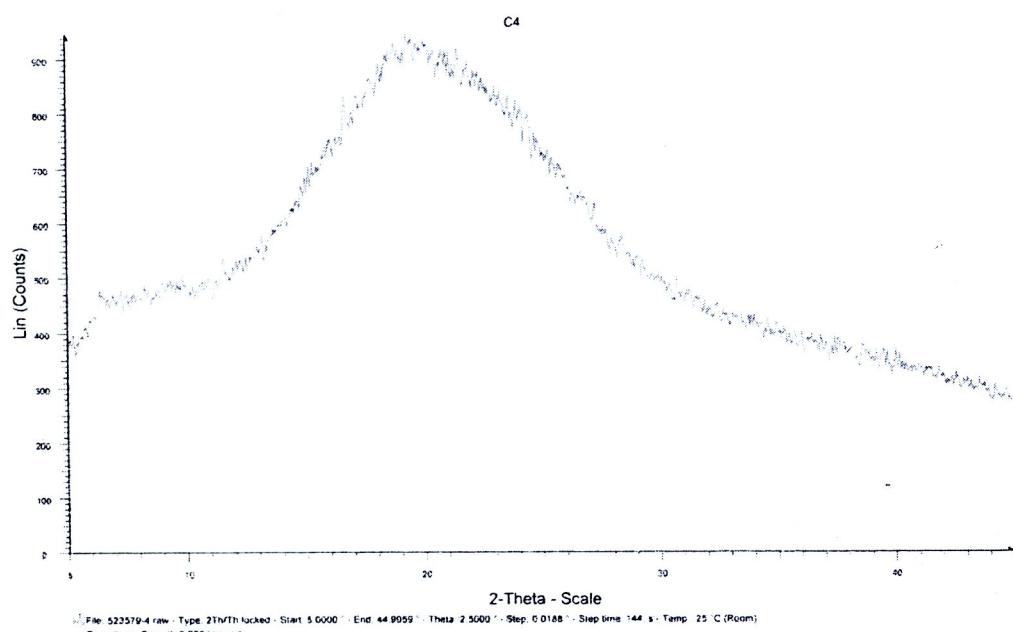
ภาพที่ 8 XRD-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตกานที่เตรียมจากไคโตกานด้วยอัตราส่วนไคโตกานต่ออัลลิชิน 1:1 (C1)



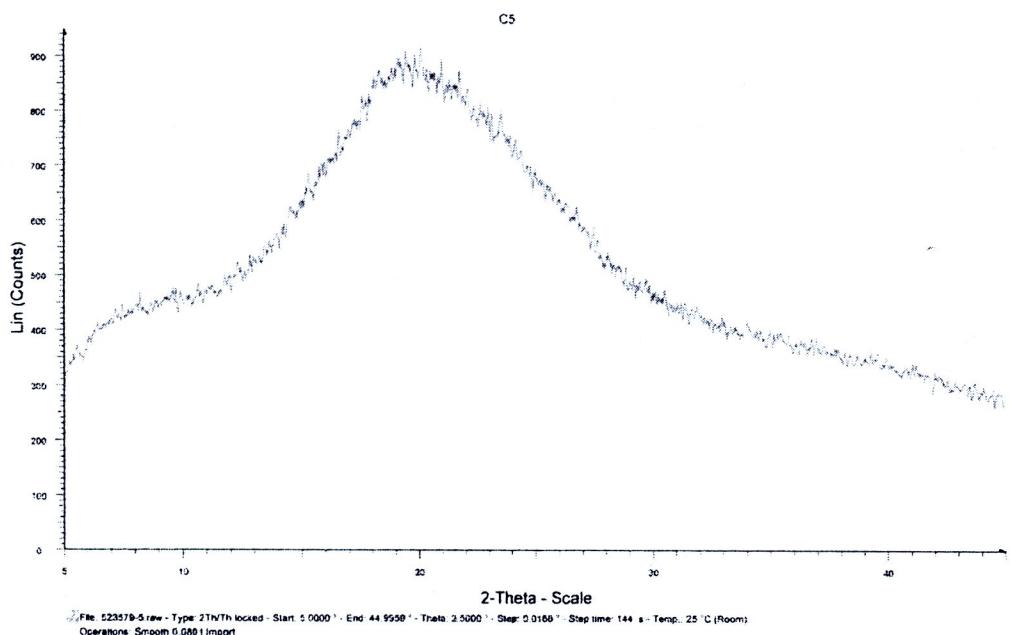
ภาพที่ 9 XRD-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตกานที่เตรียมจากไคโตกานด้วยอัตราส่วนไคโตกานต่ออัลลิชิน 1:2 (C2)



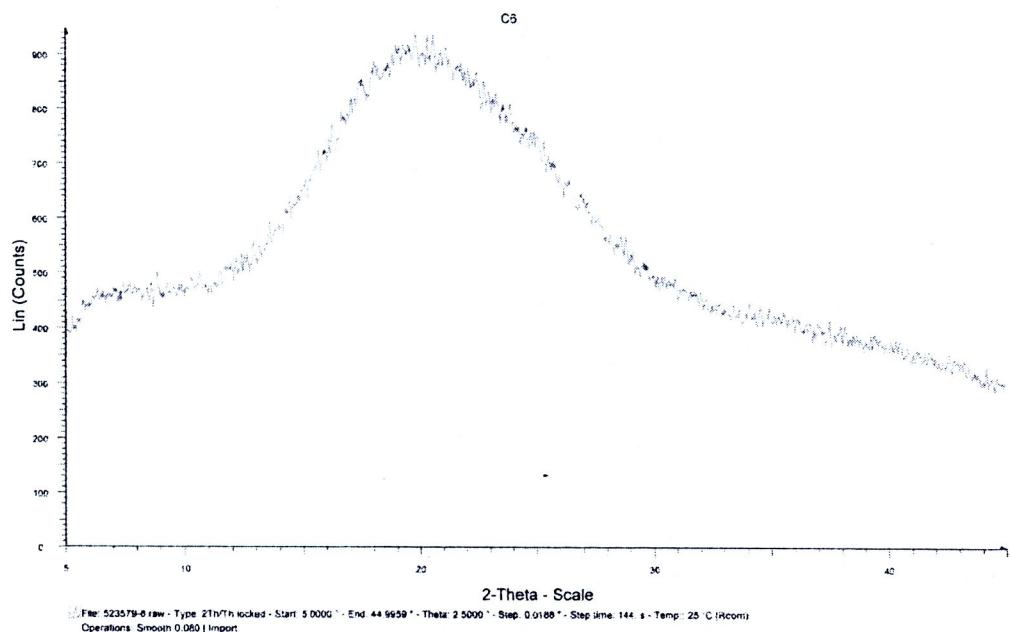
ภาพที่ 10 XRD-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาบที่เตรียมจากไคโดชาน ตัวอย่างที่ 1 ($MW=1.1 \times 10^6$ Dalton, 78%DD) ด้วยอัตราส่วนไคโดชานต่ออัลลิชิน 1:3 (C3)



ภาพที่ 11 XRD-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาบที่เตรียมจากไคโดชาน ตัวอย่างที่ 2 ($MW=1.02 \times 10^6$ Dalton, 88%DD) ด้วยอัตราส่วนไคโดชานต่ออัลลิชิน 1:1 (C4)



ภาพที่ 12 XRD-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานที่เตรียมจากไคโตซานด้วยอัตราส่วนไคโตซานต่ออัลลิชิน 1:2 (C5)



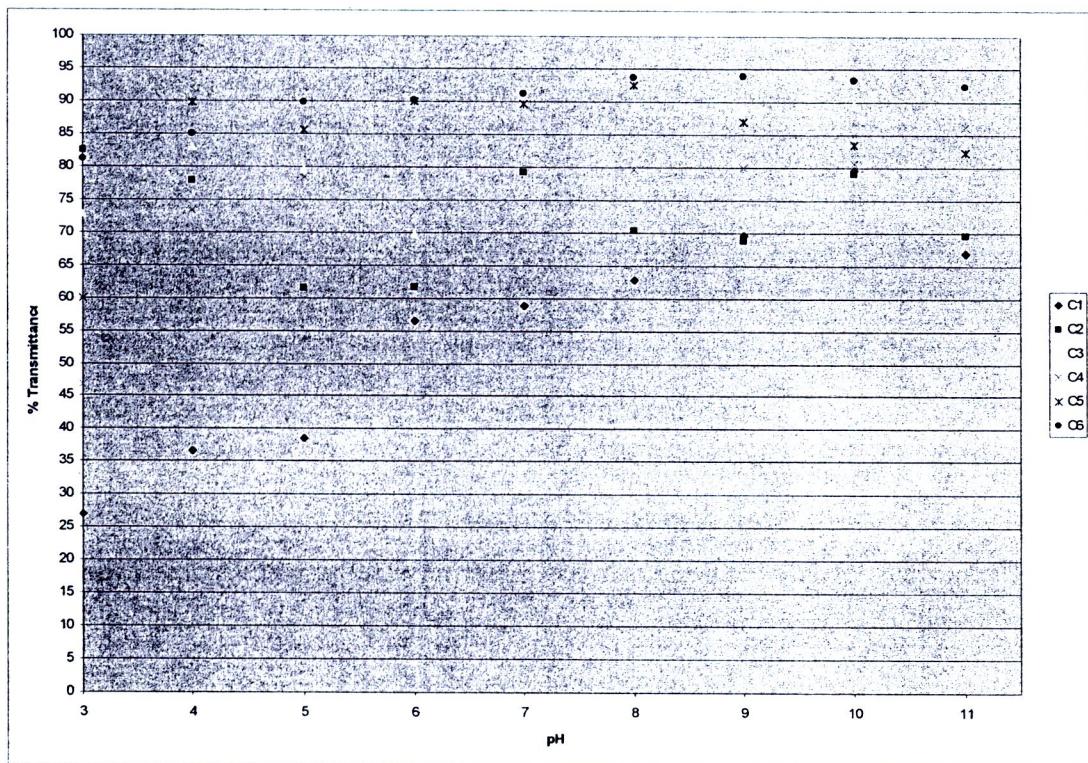
ภาพที่ 13 XRD-spectra ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานที่เตรียมจากไคโตซันด้วยอัตราส่วนไคโตซานต่ออัลลิชิน 1:3 (C6)

2.2.5 ค่าความสามารถในการละลายน้ำของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน (Takeuchi et al., 2000)

ค่าความสามารถในการละลายน้ำของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน ที่ตรวจวัดโดยวิธี spectrophotometric assay ที่ pH 3-11 อ้างอิงตามวิธีของ Takeuchi และคณะ (2000) แสดงดังตารางที่ 10 จากผลการทดลองพบว่า ค่าความสามารถในการละลายน้ำของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานหั้ง 6 ตัวอย่าง มีความแตกต่างกัน โดยตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนที่ได้รีym จากไคโตซานหั้ง 6 ตัวอย่างที่ 1 (C1-C3) จะพบว่ามีค่าความสามารถในการละลายน้ำต่ำกว่าตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนที่ได้รีym จากไคโตซานหั้ง 6 ตัวอย่างที่ 2 (C4-C6) อย่างชัดเจน ซึ่งจากภาพที่ 14 จะเห็นได้ว่า กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของความสามารถในการละลายน้ำที่ pH 3-11 ของตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน หั้ง 6 ตัวอย่างที่ 1 (C1) จะต่ำกว่าหั้ง 6 ตัวอย่างที่ 2 (C2) 3 (C3) 4 (C4) 5 (C5) และ 6 (C6) ตามลำดับ และแนวโน้มของค่าความสามารถในการละลายน้ำของทุก ๆ หั้ง 6 ตัวอย่างจะมีแนวโน้มลดลงเมื่อ pH ลดลง ซึ่งหั้ง 6 ตัวอย่างที่มีความสามารถในการละลายน้ำสูงที่สุดคือ หั้ง 6 ตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานหั้ง 6 ซึ่งผลการทดลองนี้สอดคล้องกับผลการทดลองที่ได้จากการวิจัยของ Biguaci และคณะ (2008) ที่ทำการศึกษาการเกิดสารประกอบเชิงช้อนของไคโตซานกับเพคติน และพบว่า เมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยนำหนักของเพคตินขึ้น จะมีผลทำให้ค่า In vitro swelling degree ที่ pH 2-7 เพิ่มสูงขึ้นเช่นกัน

ตารางที่ 10 ค่าความสามารถในการละลายน้ำของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน หั้ง 6 ตัวอย่าง C1-C6 แสดงออกในรูปของค่า %Turbidity ที่ pH ต่าง ๆ (pH 3-11)

pH	% Turbidity (%T)					
	C1	C2	C3	C4	C5	C6
3	27.07	82.40	72.87	46.87	59.93	81.2
4	36.67	77.83	83.13	73.47	89.80	85.03
5	38.63	61.37	79.63	78.33	85.63	89.80
6	56.37	61.57	69.83	73.23	89.93	90.17
7	58.83	79.17	73.73	73.73	89.60	91.23
8	62.73	70.3	89.27	79.50	92.47	93.60
9	69.6	68.73	89.23	79.90	86.87	93.83
10	79.6	79.00	89.60	80.63	83.50	93.27
11	66.93	69.63	88.70	86.10	82.33	92.37



ภาพที่ 14 การเปลี่ยนแปลงของความสามารถในการละลายนำของตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาาน (C1-C6) ที่ pH 3-11

2.2.6 ค่า pH ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาาน

จากการทดลองพบว่า pH ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาาน มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) (ตารางที่ 11) โดยเมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยนำหนักของสารละลายอัลลิชินจะเป็นผลให้ค่า pH ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาานมีค่าสูงขึ้น ซึ่งอาจเนื่องมาจาก pH ที่สูงกว่าของสารละลายอัลลิชินก่อนการเกิดสารประกอบเชิงช้อน เมื่อเพิ่มอัตราส่วนโดยนำหนักขึ้น จึงเป็นผลให้ค่า pH ที่พบมีค่าสูงตามไปด้วย

ตารางที่ 11 ค่า pH ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโดชาาน ตัวอย่างที่ 1-6

Sample	pH
C1	5.45a
C2	6.15b
C3	6.55c
C4	5.78a
C5	6.30b
C6	6.42bc



2.3 ศึกษาการออกฤทธิ์ยับยั้งเชื้อจุลทรีย์ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน

ในขันตอนนี้จะทำการศึกษาการออกฤทธิ์ยับยั้งเชื้อจุลทรีย์ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานที่ผลิตได้ทั้งหมด ต่อเชื้อแบคทีเรีย 4 ชนิด ได้แก่ *Esherichia coli*, *Staphylococcus aureus*, *Streptococcus faecalis* และ *Salmonella typhimurium* โดยการทดสอบความไวของจุลทรีย์ต่อสารด้านเชื้อจุลทรีย์ด้วยวิธี Disk diffusion test (Kirby-Bauer) ซึ่งวัดผลโดยการวัดขนาดของ clear zone หรือ zone of inhibition ซึ่งได้ผลการทดลองเป็นดังแสดงในตารางที่ 12 และทำการศึกษาปริมาณสารที่น้อยที่สุดที่ออกฤทธิ์ด้านเชื้อจุลทรีย์ (Minimum Inhibitory Concentration, MIC) ดังแสดงในตารางที่ 13 ซึ่งจากผลของ MIC พบร้าสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานให้ผลในการยับยั้งการเจริญของแบคทีเรีย 2 ชนิด คือ *Esherichia coli* และ *Staphylococcus aureus* โดยให้ผลในการยับยั้งการเจริญได้แต่ไม่สามารถผ่าทำลายเชื้อแบคทีเรียดังกล่าวได้จึงไม่สามารถหาปริมาณสารที่น้อยที่สุด ที่ออกฤทธิ์ด้านเชื้อแบคทีเรีย (Minimum Bactericidal Concentration, MBC) ได้ ซึ่งผลที่ได้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Pranoto และคณะ (2005) ที่พบร้า การเติมน้ำมันกระเทียม (garlic oil) ลงในแผ่นฟิล์มของไคโตซาน มีผลให้สามารถยับยั้งเชื้อ *Staphylococcus aureus* ได้ รวมทั้งเชื้อ *Listeria monocytogenes* และ *Bacillus cereus* ได้อีกด้วย นอกจากนี้ยังมีงานวิจัยของ Rao และคณะ (2005) ได้ทำการศึกษาผลของไคโตซานฟิล์มต่อการยับยั้งเชื้อจุลทรีย์ในผลิตภัณฑ์เนื้อสัตว์แบบ intermediate-moisture โดยใช้ Hurdle process ร่วมด้วยนั้น พบร้า ไคโตซานมีความสามารถในการยับยั้งเชื้อ *Esherichia coli* และ *Staphylococcus aureus* ได้เป็นอย่างดีอีกด้วย

สำหรับความกว้างของ clear zone ที่ได้จากการวิจัยนี้ (ตารางที่ 12) สามารถบ่งชี้ได้ว่า ความสามารถในการเป็นสารด้านเชื้อจุลทรีย์ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานแต่ละตัวอย่าง มีความแตกต่างกัน ซึ่งสารประกอบเชิงช้อนที่เดรียมจากไคโตซานตัวอย่างที่ 2 (C4-C6) ที่มีค่า %DD ที่สูงกว่า (88%) จะให้ผลในการยับยั้งเชื้อจุลทรีย์ได้ดีกว่าสารประกอบเชิงช้อนที่เดรียมจากไคโตซานตัวอย่างที่ 1 (C1-C3) ที่มีค่า %DD อยู่ที่ 78% ทั้งนี้อาจเนื่องมาจาก คุณสมบัติของไคโตซานเองที่มีความสามารถในการละลายในกรดอินทรีย์ที่สูงขึ้น เมื่อมี %DD เพิ่มขึ้น เป็นผลให้มีการเบิดออกของสายโมเลกุล และมีหมู่ที่มีประจุเพิ่มมากขึ้น ทำให้สามารถเกิดพันธะกับสารอื่น ซึ่งในที่นี้คือ อัลลิชิน ได้มากขึ้น ทั้งนี้อัลลิชินเป็นสารที่มีความสามารถในการด้านเชื้อจุลทรีย์โดยเฉพาะแบคทีเรียได้สูง จึงเป็นผลให้มีความสามารถในการออกฤทธิ์เป็นสารด้านเชื้อจุลทรีย์มากขึ้นนั่นเอง (Curtis et al., 2004)

จากการทดลองทดสอบความไวของจุลทรีย์ต่อสารด้านเชื้อจุลทรีย์ด้วยวิธี Disk Diffusion test นั้น พบร้า สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานตัวอย่างที่ 4 (เดรียมจากไคโตซานตัวอย่างที่ 2 ที่อัตราส่วนโดยน้ำหนักอัลลิชินต่อไคโตซาน เท่ากัน 1:1) ให้ผลในการยับยั้งเชื้อแบคทีเรียทั้ง 2 ชนิด ได้ดีกว่าสารประกอบเชิงช้อนตัวอย่างอื่น จึงได้คัดเลือกมาวิเคราะห์หาปริมาณสารที่น้อยที่สุดที่ออกฤทธิ์ด้านเชื้อจุลทรีย์ (Minimum Inhibitory Concentration, MIC)

เพื่อเปรียบเทียบกับอัลลิชิน และไคโตซาน ซึ่งผลการทดลองที่ได้เป็นดังในตารางที่ 13 ซึ่งจะเห็นได้ว่า ค่า MIC ของสารประกอบเชิงช้อนด้าวย่างที่ 4 ที่ออกฤทธ์ด้านเชื้อ *E. coli* มีค่าน้อยที่สุด (เท่ากับ 6.25 mg/ml) ซึ่งบ่งบอกถึงว่า มีความสามารถในการยับยั้งเชื้อได้มากที่สุด เมื่อเปรียบเทียบกับสารอัลลิชิน (25 mg/ml) และ ไคโตซาน (12.5 mg/ml) สำหรับเชื้อ *S. aureus* จะพบว่า ค่า MIC ของทุก ๆ ด้าวย่างมีค่าเท่ากัน แสดงให้เห็นว่า สารทั้งหมดสามารถยับยั้งเชื้อ *E. coli* ได้ดีกว่า *S. aureus* ซึ่งจากผลงานวิจัยของ Jean และคณะ (2001) ก็พบว่า ด้าวย่างไคโตซานสายสั้น (chitooligosaccharides) สามารถยับยั้งเชื้อ *E. coli* ได้เป็นอย่างดี นอกจากนี้ยังได้แนะนำด้วยว่า ไคโตซานที่มีสายยาว มีน้ำหนักโมเลกุลต้องมากกว่า 10,000 Dalton จึงจะให้ผลในการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์ได้ และยิ่งมีน้ำหนักโมเลกุลมาก ยิ่งให้ผลดีขึ้น ซึ่งในงานวิจัยนี้ใช้ไคโตซานที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงมาก (10^6 Dalton โดยประมาณ) ดังนั้น จึงเป็นไคโตซานที่ให้ความสามารถในการยับยั้งเชื้อได้ดี และจะยับยั้งเชื้อที่ก่อโรคได้ดีกว่าเชื้อที่ไม่ก่อโรคอีกด้วย (Jean et al., 2001; Qin et al., 2006)

ตารางที่ 12 ความกว้างของ clear zone (mm) ที่ได้จากการทดสอบความไวของจุลินทรีย์ต่อสารต้านเชื้อจุลินทรีย์ด้วยวิธี Disk diffusion test (Kirby-Bauer) ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน

Complex sample	clear zone (mm) against <i>Escherichia coli</i>	clear zone (mm) against <i>Staphylococcus aureus</i>	clear zone (mm) against <i>Streptococcus faecalis</i>	clear zone (mm) against <i>Salmonell typhimurium</i>
C1	11.5	8	-	-
C2	15	7	-	-
C3	15	7	-	-
C4	17	9	-	-
C5	16	9	-	-
C6	15	9	-	-

หมายเหตุ - หมายถึงไม่ยับยั้ง

ตารางที่ 13 ปริมาณสารที่น้อยที่สุดที่ออกฤทธ์ด้านเชื้อจุลทรรศน์ (Minimum Inhibitory Concentration, MIC) ของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซานตัวอย่างที่ C4 เมื่อเทียบกับสารอัลลิซินและไคโตซาน

Sample	MIC against <i>Escherichia coli</i> (mg/ml)	MIC against <i>Staphylococcus aureus</i> (mg/ml)
allicin	25	12.5
chitosan	12.5	12.5
C4	6.25	12.5

3. ศึกษาผลของอัลลิซิน ไคโตซาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน ในการเป็นสารด้านเชื้อจุลทรรศน์ในผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า และศึกษาผลของการตั้งกล่าวที่มีต่อคุณลักษณะทางเคมี คุณลักษณะทางกายภาพ คุณลักษณะทางประสาทสัมผัส และอายุการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่า (4 องศาเซลเซียส) ของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า

3.1 การเตรียมไส้กรอกหมูไขมันต่าผสมอัลลิซิน ไคโตซาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน

การเตรียมไส้กรอกหมูไขมันต่าผสมอัลลิซิน ไคโตซาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซานอ้างในงานวิจัยนี้ ได้ดัดแปลงสูตรและวิธีการของ Georgantelis และคณะ (2007b) โดยมีวิธีการตามที่เหมาะสมที่สุด เป็นแผนผังที่ 4 ด้านล่าง ซึ่งวิธีการเตรียมดังกล่าว ให้ผลิตภัณฑ์ที่มีคุณลักษณะทางด้านเนื้อสัมผัสและความสามารถในการอุ้มน้ำที่ดี

นำสันในหมูมาหั่นเป็นสี่เหลี่ยมลูกเต๋าขนาด $\frac{1}{2}$ นิ้ว (อาจแต่งเนื้อแดงเท่านั้น) คลุกกับเกลือ (ประมาณ $\frac{1}{2}$ ของสูตร) และนำเข้าถุงเย็นซองแข็งเป็นเวลา 1 คืน



นำมันหมูแข็งมาป่นให้ละเอียด และนำเข้าถุงเย็นซองแข็งเป็นเวลา 1 คืน



ทำการประกอบเครื่องบด และใส่น้ำแข็งลงไปป่น ประมาณ 30 วินาที เสร็จแล้วให้เทน้ำแข็งออก สะบัดໂගป่นให้มีน้ำ汽ดอยู่น้อยที่สุด



ใส่หมูในข้อที่ 1. ลงไป ทำการป่นที่ ความเร็วรวม ≈ 10 นาที 1 นาที



เติมน้ำแข็ง $\frac{1}{2}$ ของสูตร ลงไป ป่นนาน 30 วินาที



↓
เติมเกลือ $\frac{1}{2}$ ของสูตร ลงไป ปั่นนาน 30 วินาที

↓
เติมน้ำแข็ง $\frac{1}{2}$ ของสูตร ลงไป ปั่นนาน 30 วินาที

↓
เติมมันหมูแข็ง ลงไป ปั่นนาน 30 วินาที

ทำการกลับด้านเนื้อหมูในโถปั่น แล้วปั่นต่ออีก 2 นาที พร้อมกับเติมอัลลิชิน หรือไคโตซาน หรือสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานตัวอย่างที่ 1-6 (0.5% w/w)

↓
นำเข้าตู้เย็น 15 นาที แล้วนำมาอัดใส่ไส เมื่อเสร็จแล้วให้นำเข้าตู้เย็นอีก 15 นาที

↓
ต้มที่อุณหภูมิ 95°C นาน 20 นาที

↓
นำมาแช่ในน้ำเย็นทันที เสร็จแล้วเก็บเข้าตู้เย็นที่ 8 °C

แผนผังที่ 4 วิธีการเตรียมไส้กรอกหมูไขมันต่าที่เหมาะสม ที่ใช้ในงานวิจัยนี้

3.2 การศึกษาผลของอัลลิชิน ไคโตซาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซานในการเป็นสารต้านเชื้อจุลทรรศน์ในผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า และผลของสารประกอบดังกล่าวที่มีต่อคุณลักษณะทางเคมีและคุณลักษณะทางกายภาพของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า

ในการทดลองนี้ทำการศึกษาผลของอัลลิชิน ไคโตซาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน ในการเป็นสารต้านเชื้อจุลทรรศน์ในผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า และศึกษาผลของสารดังกล่าวที่มีต่อคุณลักษณะทางเคมี คุณลักษณะทางกายภาพ คุณลักษณะทางประสาทสัมผัส และอายุการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ (4 องศาเซลเซียส) ของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า โดยแบ่งการทดลองออกเป็น 2 ส่วน โดยในส่วนแรกจะเป็นการทดลองเพื่อคัดเลือกความเข้มข้นของสารประกอบเชิงช้อนที่เดิมลงในไส้กรอกหมูไขมันต่าที่เหมาะสม ซึ่งการทดลองส่วนแรกนี้ ทำเพื่อให้การทดลองในส่วนที่ 2 มีจำนวนหน่วยทดลองในจำนวนที่ไม่มากจนเกินไป และลดการสิ้นเปลืองของสารประกอบเชิงช้อนที่เตรียมไว้ ส่วนการทดลองส่วนที่ 2 จะทำการศึกษาเบรียบเทียบผลของอัลลิชิน ไคโตซาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน ในการเป็นสารต้านเชื้อจุลทรรศน์ในผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า และศึกษาผลของสารดังกล่าวที่มีต่อคุณลักษณะทางเคมี คุณลักษณะทางกายภาพ คุณลักษณะทางประสาทสัมผัส และอายุการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ (4 องศาเซลเซียส) ของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันต่า และทำการศึกษาเบรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุมอีกด้วย

3.2.1 การทดลองส่วนที่ 1

ในการทดลองส่วนแรก จะทำการทดลองเพื่อศึกษาหาความเข้มข้นที่เหมาะสมของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน ในการเป็นสารด้านเชื้อจุลินทรีย์ในผลิตภัณฑ์ใส่กรองหมูไขมันต่า โดยทำการศึกษากับตัวอย่างสารประกอบเชิงช้อนทั้ง 6 ตัวอย่างที่ความเข้มข้น 2 ระดับคือ 0.5 และ 1.0%(w/w) ทำให้ได้หน่วยทดลอง (treatment) ดังแสดงในตารางที่ 14 และทำการตรวจวัดปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ทั้งหมด (TPC) และปริมาณยีสต์-รา หลังการเตรียมเสร็จเพื่อเลือกความเข้มข้นที่เหมาะสมที่สุดและนำมาใช้ต่อในการทดลองส่วนที่ 2 ซึ่งจากการทดลอง พบว่า การเพิ่มความเข้มข้นของสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน ไม่มีผลในการช่วยเพิ่มความสามารถในการด้านเชื้อจุลินทรีย์อย่างชัดเจน (ตารางที่ 15) ปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ทั้งหมด (TPC) และปริมาณยีสต์และรา ของตัวอย่างไส้กรองหมูไขมันต่าที่ผ่านสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน มีค่าน้อยกว่าตัวอย่างควบคุมอย่างชัดเจน แสดงให้เห็นว่าสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซาน สามารถออกฤทธิ์ต้านทานเชื้อจุลินทรีย์ในผลิตภัณฑ์ได้เป็นอย่างดี เมื่อเพิ่มความเข้มข้นของสารประกอบเชิงช้อนจาก 0.5% โดยน้ำหนักเป็น 1.0% โดยน้ำหนัก พบว่า ปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ที่ตรวจวัดได้ ไม่แตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัด อีกทั้งปริมาณยีสต์และรา ก็ไม่มีการลดลง ดังนั้นจึงสามารถตัดสินใจเลือกความเข้มข้นที่เหมาะสมในการนำมาใช้ได้เป็น 0.5% โดยน้ำหนัก และนำมาใช้ในการศึกษาต่อในการทดลองที่ 2 ต่อไป

ตารางที่ 14 แสดงสูตรของแต่ละหน่วยทดลองที่ศึกษาผลสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโตซานต่อสมบัติด้านต่าง ๆ ของไส้กรองหมูไขมันต่า

Treatment	Sample explanation	Concentration of Allicin-chitosan complex (%w/w)
1	control	-
2	C1	0.5
3	C1	1.0
4	C2	0.5
5	C2	1.0
6	C3	0.5
7	C3	1.0
8	C4	0.5
9	C4	1.0
10	C5	0.5
11	C5	1.0
12	C6	0.5
13	C6	1.0

ตารางที่ 15 ปริมาณเชื้อจุลทรีย์ทั้งหมดและปริมาณเชื้อร้าและยีสต์หลังเตรียมเสร็จทันทีของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันด้ำผงสมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานด้วยร่างที่ 1-6 (C1-C6) ที่ความเข้มข้น 0.5 และ 1%(w/w)

Treatment	Sample Explanation	Total Plate Count (cfu/g)	Yeast and Mold (est. cfu/g)
1	control	1.4×10^2	<60
2	0.5%C1	4.0×10	<10
3	1.0%C1	3.5×10	<10
4	0.5%C2	7.0×10	<10
5	1.0%C2	6.2×10	<10
6	0.5%C3	1.0×10	<10
7	1.0%C3	1.0×10	<10
8	0.5%C4	<10 est.cfu/g	<10
9	1.0%C4	<10 est.cfu/g	<10
10	0.5%C5	7.0×10	<10
11	1.0%C5	6.0×10	<10
12	0.5%C6	1.0×10	<10
13	1.0%C6	1.1×10	<10

3.2.2 การทดลองส่วนที่ 2

ในการทดลองส่วนที่ 2 จะศึกษาผลของอัลลิซิน ไคโดชาาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาาน ในการเป็นสารต้านเชื้อจุลทรีในผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันด้ำ และศึกษาผลของสารดังกล่าวที่มีต่อคุณลักษณะทางเคมี คุณลักษณะทางกายภาพ คุณลักษณะทาง persistence และอายุการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ (4 องศาเซลเซียส) ของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันด้ำ โดยมีหน่วยทดลองที่ศึกษาของการทดลองส่วนที่ 2 เป็นดังตารางที่ 16

ตารางที่ 16 ความเข้มข้น (%w/w) ของอัลลิซิน ไคโดชาาน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิซิน-ไคโดชาานที่เดิมลงในไส้กรอกหมูไขมันด้ำ ในการทดลองส่วนที่ 2

Treatment	Allicin (%)	Chitosan (%)	Allicin-chitosan complex (C1-C6) (%)
1 (control)	-	-	-
2	0.5	-	-
3	-	0.5	-
4-9	-	-	0.5

3.2.2.1 การศึกษาผลของอัลลิชิน ไคโโดชาาน และสารประกอบเชิงซ้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาาน ในการเป็นสารต้านเชื้อจุลทรรศน์ในผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไข้มันต่า และอายุการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ (4 องศาเซลเซียส) ของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไข้มันต่า

สำหรับผลการตรวจวัดปริมาณเชื้อจุลทรรศน์ในผลิตภัณฑ์ ระหว่างการเก็บรักษาตัวอย่างไส้กรอกหมูไข้มันต่าผ่านสารประกอบเชิงซ้อนอัลลิชินไคโโดชาานทั้ง 9 ตัวอย่าง ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส ด้วยวิธี Total Plate Count (TPC) และ ตรวจวัดปริมาณเชื้อร้าและยีสต์ในผลิตภัณฑ์หลังเตรียมเสร็จ (Kok and Park, 2007) ทุก ๆ 5 วัน จะแสดงในตารางที่ 17 ซึ่งจากผลการทดลองพบว่า ปริมาณเชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมดด้วยวิธี TPC ของตัวอย่างควบคุม มีปริมาณมากกว่าตัวอย่างที่มีการเดิมสารประกอบเชิงซ้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาาน ซึ่งปัจจุบันให้เห็นความสามารถในการยับยั้งเชื้อจุลทรรศน์ที่ดีของสารประกอบดังกล่าว เมื่อทำการเก็บรักษาไว้ที่ 4 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณเชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมดด้วยวิธี TPC ของทุก ๆ ตัวอย่างมีค่าเพิ่มขึ้น โดยตัวอย่างควบคุมจะมีอัตราการเพิ่มขึ้นของเชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมดและยีสต์/รา สูงที่สุด โดยเพิ่มจาก 1.4×10^2 cfu/g เป็น 3.2×10^5 4.2×10^7 และ 6.7×10^7 ตามลำดับ ซึ่งจะเห็นได้ว่า ตัวอย่างควบคุมจะเกิดการเสื่อมเสียในอัตราเร็วที่สูงมาก อาจเนื่องมาจากการเก็บรักษาในสภาวะบรรจุสูญญากาศร่วมด้วย จึงทำให้มีการเสื่อมเสียในอัตราเร็วที่สูงและไม่สามารถรับประทานได้มีการเก็บรักษาไว้นานกว่า 10 วัน เนื่องจากปริมาณเชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมดสูงกว่า 10^6 cfu/g ซึ่งอายุการเก็บรักษาของตัวอย่างควบคุมจะอยู่ที่ประมาณ 5-7 วัน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส นอกจากนี้ยังอาจมีผลของการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิกายในห้องเย็นที่ใช้เก็บรักษาอีกด้วย เนื่องจากเป็นห้องเย็นรวมขนาดใหญ่จึงอาจมีการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิบ้าง ไม่คงที่ที่ 4 องศาเซลเซียสลดเวลาจึงเป็นผลให้อายุการเก็บรักษาของตัวอย่างควบคุมสั้น ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบผลการทดลองกับตัวอย่างไส้กรอกหมูไข้มันต่าที่ผ่านอัลลิชิน พบว่า ไม่แตกต่างกันกับตัวอย่างควบคุม ซึ่งผลที่เกิดขึ้นอาจเนื่องมาจากการถ่ายตัวของอัลลิชินอย่างรวดเร็วเมื่อสัมผัสกับแสงและอุณหภูมิสูง ซึ่งธรรมชาติของสารอัลลิชินจะเป็นสารที่ไม่เสถียร เมื่อถูก catalyze ด้วยเอนไซม์ allianse เกิดการเปลี่ยนสารอัลลิอิน (allinin) ให้เป็น อัลลิчин (allicin) ภายหลังจากกลืนไปจะเกิดการเปลี่ยนสารอัลลิอินเป็นสารอัลลิชินก็จะค่อย ๆ ถูกย่อยสลายตัวลงไปเรื่อย ๆ และลดความสามารถในการเป็นสารต้านเชื้อจุลทรรศน์ลง (Ankrum and Mirelman, 1999; Yin and Cheng, 2003) ดังนั้น ผลที่ได้จึงสอดคล้องกันกับผลการทดลองที่ได้ในงานวิจัยนี้

เมื่อเปรียบผลการทดลองที่ได้ระหว่างตัวอย่างควบคุมและตัวอย่างไส้กรอกที่ผ่านอัลลิชิน ไคโโดชาานเพียงอย่างเดียว พบว่า ไคโโดชาานสามารถออกฤทธิ์ยับยั้งเชื้อจุลทรรศน์ได้ดีในระดับหนึ่ง แต่ยังด้อยกว่าสารประกอบเชิงซ้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาาน ซึ่งการยับยั้งเชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมดของไคโโดชาานจะดีกว่าการใช้สารอัลลิชิน และสามารถยับยั้งเชื้อยีสต์และรา ได้ดีกว่าเชื้อแบคทีเรีย สำหรับไส้กรอกหมูไข้มันต่าที่ผ่านอัลลิชิน ไคโโดชาาน จะพบว่ามีอัตราการเพิ่มขึ้นของเชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมดและปริมาณยีสต์และรา ในอัตราที่ต่ำที่สุด และมีอายุการเก็บรักษาที่ยาวนานที่สุด (15 วัน) ซึ่งแสดงให้เห็นถึงความสามารถในการยับยั้งเชื้อจุลทรรศน์

ของสารประกอบดังกล่าว และสามารถออกฤทธิ์ยับยั้งเชื้ออยีสต์และราได้ดีกว่าแบคทีเรีย ซึ่งคล้ายคลึงกับผลการทดลองที่ได้จากตัวอย่างไส้กรอกผสมไคโตซานเพียงอย่างเดียว ผลการทดลองนี้ ชี้ให้เห็นว่า การใช้ไคโตซานเพียงอย่างเดียว สามารถในการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์ในผลิตภัณฑ์ได้ระดับหนึ่ง ซึ่งเมื่อใช้สารประกอบเชิงช้อนจะให้ผลที่ดีกว่าอย่างชัดเจนและแสดงให้เห็นถึงความสามารถของไคโตซาน ที่สามารถจับสารอัลลิชินไว้ได้ ทำให้สารประกอบเชิงช้อนที่ประกอบได้ด้วยไคโตซานและอัลลิชินให้ผลในการออกฤทธิ์ต้านเชื้อจุลินทรีย์ได้ดีที่สุด ซึ่งตัวอย่างไส้กรอกหมูไขมันต่าที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซันตัวอย่างที่ 1-3 (C1-C3) จะมีอัตราการเพิ่มของเชื้อจุลินทรีย์สูงกว่า อย่างไส้กรอกหมูไขมันต่าที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซันตัวอย่างที่ 4-6 (C4-C6) บ่งชี้ให้เห็นว่า ไคโตซานตัวอย่างที่ 1 ที่มี %DD = 78% จะมีความสามารถในการจับสารอัลลิชินได้ดีกว่า ไคโตซานตัวอย่างที่ 2 ที่มี %DD = 88% ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากตัวอย่างไคโตซานที่มี %DD สูงกว่า จะมีความสามารถในการละลายที่ดีกว่า และเป็นผลให้มีหมูต่าง ๆ ในปริมาณที่มากกว่าในสายโนโมเลกุล และมีจำนวนประจุมากกว่า ทำให้สามารถมีความสามารถในการจับสารอัลลิชินได้มากกว่าและให้ผลในการยับยั้งเชื้อได้ดีกว่าสารประกอบเชิงช้อนตัวอย่างที่ 1-3 ซึ่งจากการทดลองพบว่า ผลในการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์ที่ดีที่สุด จะพบได้ในตัวอย่างไส้กรอกหมูไขมันต่าที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโตซาน ตัวอย่างที่ 4 ซึ่งผลที่ได้ในส่วนนี้ ก็เป็นได้ตามความคาดหมายและสอดคล้องกับผลการทดลองในส่วนที่ผ่านมา ที่ทำการศึกษาความสามารถในการออกฤทธิ์ยับยั้งเชื้อด้วยวิธี disk diffusion ที่สารประกอบตัวอย่างนี้ก็ให้ผลในการเกิด clear zone ที่กว้างที่สุด แสดงถึงความสามารถในการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์ที่สูงที่สุด และให้ค่า MIC ที่ต่ำที่สุดด้วย เมื่อนำมาใช้ในตัวอย่างไส้กรอก จึงให้ผลในการยับยั้งเชื้อและยืดอายุการเก็บรักษาได้ดีที่สุดนั่นเอง และผลในการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์จะพบว่ายับยั้งเชื้อยีสต์และรา ได้ดีกว่าเชื้อแบคทีเรียสอดคล้องกับงานวิจัยของ Giatrakou และคณะ (2010) ที่พบการยับยั้งของไคโตซันร่วมกับน้ำมันจากไทม (thyme) ที่ยับยั้งเชื้อยีสต์และราได้ดีกว่าแบคทีเรียเข่นกัน สำหรับผลงานวิจัยที่พบนี้ สอดคล้องกับงานวิจัยของ Georgantelis และคณะ (2007b) ที่ทำการศึกษาผลของการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์และอายุการเก็บรักษาของไส้กรอกหมู fresh sausage ผสมสารสกัดโรมแวร์ ไคโตซานหรือ แอลฟ้า-โถโคฟีโรล ที่ 4 องศาเซลเซียส ซึ่งจากการศึกษาดังกล่าวก็พบว่า ไคโตซานสามารถออกฤทธิ์ยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์ได้ และสามารถยืดอายุการเก็บรักษาไส้กรอกได้ยาวนานกว่าตัวอย่างควบคุม แต่ผลที่ดีที่สุดจะพบเมื่อใช้ไคโตซันร่วมกับสารสกัดโรมแวร์ นอกจากนี้ผลการทดลองที่ได้จากการวิจัยนี้ยังสอดคล้องกับงานวิจัยของนักวิจัยกลุ่มดังกล่าว ที่ทำการทดลองกับตัวอย่างไส้แรมเบอร์เกอร์เนื้อวัว ซึ่งจะพบว่าการใช้ไคโตซันร่วมกับสารสกัดโรมแวร์ จะให้ผลในการยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์และยืดอายุการเก็บรักษาได้นานที่สุดเช่นกัน (Georgantelis et al., 2007a)

3.2.2.2 การศึกษาผลของอัลลิชิน ไคโโดชาแน และสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาแนที่มีต่อคุณลักษณะทางเคมี และคุณลักษณะทางกายภาพของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไขมันด่าที่เตรียมได้

ไส้กรอกหมูไขมันด่าทั้ง 9 ตัวอย่างหลังจากเตรียมเสร็จจะนำตัวอย่างที่เตรียมได้ทั้งหมดไปตรวจนับคุณลักษณะทางเคมีและคุณลักษณะทางกายภาพ ได้แก่ ความชื้น (Moisture content) โดยใช้วิธีมาตรฐานของ AOAC (1995) สีของตัวอย่างไส้กรอกหมูไขมันด่าด้วยเครื่อง chroma meter (Macdougall, 1994) เนื้อสัมผัส ด้วยเครื่อง texture analyzer (Barbut, 2006) และค่าความอุ้มน้ำ (water holding capacity, WHC) (Honikel and Hamm, 1994) ซึ่งผลการทดลองที่ได้แสดงดังตารางที่ 18 และ 19 ซึ่งจากผลการทดลองจะเห็นได้ว่า การเติมสารไม่ว่าจะเป็น อัลลิชิน ไคโโดชาแน หรือ สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาแนลงในไส้กรอกหมูไขมันด่า ส่งผลให้สีของตัวอย่างไส้กรอกหันสีที่ผิวของไส้กรอกและสีด้านในเนื้อไส้กรอก มีการเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) ค่าความสว่าง (L^*) ค่าความเป็นสีแดง (a^*) และ ค่าความเป็นสีเหลือง (b^*) ของทุกหน่วยทดลองที่ศึกษา มีความแตกต่างจากกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) การเติมสารประกอบเชิงช้อนด้วยตัวอย่างที่มีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชินที่เพิ่มสูงขึ้น จะเป็นผลให้ค่าความสว่างเพิ่มขึ้น ในขณะที่ค่าความเป็นสีแดงและค่าความเป็นสีเหลืองมีการเปลี่ยนแปลงเล็กน้อย ซึ่งผลนี้เกิดเนื่องมาจากการสีของสารอัลลิชิน ไคโโดชาแน หรือสารประกอบเชิงช้อนที่เติมลงในไส้กรอก มีสีที่อ่อนกว่าเนื้อหมู เป็นผลให้สีของไส้กรอกที่ได้มีสีที่อ่อนลง

สำหรับค่าความสามารถในการอุ้มน้ำและค่าความชื้น พบร่วมกับการเปลี่ยนแปลงเมื่อเติมสารอัลลิชิน หรือไคโโดชาแน หรือประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาแน โดยค่าความสามารถในการอุ้มน้ำจะด่าที่สุดในตัวอย่างที่เติมไคโโดชาแน ($p \leq 0.05$) อาจเนื่องมาจาก pH ที่ด่ากว่าของสารละลายไคโโดชาแนก่อนทำแห้ง เป็นผลให้เมื่อทำแห้งแล้วเติมลงในตัวอย่างไส้กรอก จะได้ตัวอย่างที่มี pH ด่ากว่าตัวอย่างอื่น จึงมีความสามารถในการจับกับน้ำด่าที่สุด สำหรับตัวอย่างไส้กรอกผสมอัลลิชิน จะมีค่าความสามารถในการอุ้มน้ำไม่แตกต่างกับตัวอย่างควบคุม ($p > 0.05$) ซึ่งอาจเนื่องมาจากการลักษณะของอัลลิชินที่มีความสามารถในการดูดน้ำได้ดี จึงสามารถจับกับน้ำได้ดีกว่า และส่งผลให้มีน้ำอยู่ในตัวอย่างในปริมาณมากและเป็นผลให้ตัวอย่างที่ได้มีลักษณะเนื้อสัมผัสที่ค่อนข้างนุ่มกว่าตัวอย่างไส้กรอกอื่น ๆ ด้วย (ตารางที่ 19) ซึ่งเมื่อพิจารณาตัวอย่างไส้กรอกที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนพบว่า มีความสามารถในการอุ้มน้ำด่าลงจากตัวอย่างควบคุม ยกเว้นตัวอย่างที่มีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชินในปริมาณที่สูง สอดคล้องกับผลการทดลองของตัวอย่างที่ผสมอัลลิชินเพียงอย่างเดียว ซึ่งเมื่อยิ่งเพิ่มอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชินต่อไคโโดชาแนในการผลิตสารประกอบเชิงช้อนจาก 1:1 เป็น 1:2 และ 1:3 ตามลำดับ จะพบว่า ยิ่งมีความสามารถในการอุ้มน้ำเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) ซึ่งให้เห็นถึงผลของการอุ้มน้ำที่เพิ่มขึ้นจากสารอัลลิชิน ซึ่งค่าที่ได้ก็สอดคล้องกับค่าความชื้นของตัวอย่างที่เพิ่มขึ้น เมื่อมีการเติมสารประกอบเชิงช้อนที่มีอัตราส่วนอัลลิชินโดยน้ำหนักเพิ่มขึ้น ($p \leq 0.05$) (ตารางที่ 19) ซึ่งเมื่อพิจารณาถึงความเชื่อมโยงกับการเสื่อมเสีย ก็พบว่า ตัวอย่างที่ยิ่งมีปริมาณน้ำมาก ก็ยิ่งมีอัตราการเสื่อมเสียที่เร็วขึ้น ดังนั้นตัวอย่างไส้กรอกหมูไขมันด่าที่ผสม

สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโโดชานด้วยที่ 4 (C4) ที่พบว่ามีค่าอัตราการเสื่อมเสียที่ช้าที่สุดนั้น จึงเป็นด้วยที่มีค่าความสามารถในการอุ้มน้ำและค่าความชื้นต่ำที่สุดไปด้วย ซึ่งเมื่อพิจารณาดูการยอมรับจากคะแนนความชอบของด้วยที่ 4 จากการทดลองความชอบ 9 point hedonic scaling test ก็พบว่า ด้วยที่ 4 ได้รับการยอมรับจากผู้ทดสอบมากกว่า ด้วยที่ 4 ควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) (ตารางที่ 20)

จากการทดลองในตารางที่ 19 พบว่า การเดิมอัลลิชิน หรือไคโโดชาน หรือสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาน ไม่มีผลต่อค่า cohesiveness springiness และ adhesiveness ($p > 0.05$) แต่จะส่งผลต่อค่า hardness gumminess และ chewiness อย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) โดยด้วยที่ 4 ไส้กรอกหมูควบคุมจะมีเนื้อสัมผัสที่นุ่มที่สุด และไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับด้วยที่ 4 ที่มีการเดิมสารอัลลิชิน ($p > 0.05$) ซึ่งเมื่อพิจารณาดูด้วยที่ 4 ก็พบว่า ด้วยที่ 4 ไส้กรอกที่ผสมไคโโดชาน จะมีเนื้อสัมผัสที่แข็งกระด้างที่สุด ดังจะเห็นได้จากค่าความแข็ง (hardness) ที่สูงที่สุด ($p \leq 0.05$) ซึ่งด้วยที่ 4 ที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนจะมีค่าความแข็งต่ำลงมาตามลำดับ โดยด้วยที่ 4 ไส้กรอกหมูที่ผสมกับสารประกอบเชิงช้อนที่มีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของอัลลิชินเพิ่มขึ้น จะส่งผลให้เนื้อสัมผัสเปลี่ยนแปลงมากขึ้น (ตารางที่ 19) ซึ่งเมื่อพิจารณาเปรียบเทียบด้วยที่ 4 ที่ 4 มีค่าต่าง ๆ ที่ได้จากการทดสอบ texture profile analysis (hardness, cohesiveness, springiness, gumminess, chewiness and adhesiveness) ที่ไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับด้วยที่ 4 ควบคุม ($p > 0.05$) ซึ่งเป็นสิ่งที่ต้องการดังนั้นจึงสามารถสรุปได้ว่า ด้วยที่ 4 ไส้กรอกหมูที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไคโโดชาน ด้วยที่ 4 ให้ผลที่ดีที่สุด ทั้งในด้านความสามารถในการอกรถที่เป็นสารยับยั้งเชื้อจุลินทรีย์และผลที่มีต่อคุณลักษณะทางด้านกายภาพและเคมีต่าง ๆ อีกทั้งเมื่อพิจารณาร่วมกับผลการทดลองทางประสาทสัมผัส (ตารางที่ 20-22) จะยิ่งพบว่า ด้วยที่ 4 ไส้กรอกหมูที่มันต่ำที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนด้วยที่ 4 ได้รับการยอมรับมากที่สุด ดังนั้นจึงสามารถสรุปได้ว่า ด้วยที่ 4 ไส้กรอกหมูที่ผสมสารประกอบเชิงช้อนด้วยที่ 4 เป็นด้วยที่ 4 ที่ดีที่สุด ที่พบในงานวิจัยนี้

ตารางที่ 17 การเปลี่ยนแปลงของปริมาณเชื้อจุลทรรศน์ทาง宏และปริมาณเชื้อรากของ宏ในตัวอย่างสัตว์ในตัวอย่างและยีสต์ในตัวอย่างเพื่อการทดสอบเชื้อจุลทรรศน์宏หรือโคตซาน หรือโภคตซาน สำหรับการประเมินเชิงชุดอนุลักษณ์-โคตซานตัวอย่างที่ 1-6 (C1-C6) ที่ความเข้มข้น 0.5% โดยนำหัวนก โดยรวมจัดรวมกันที่แหล่งธรรมชาติเนื่องจาก ๑ วันเป็นเวลา ๑๕ วัน

Treatment	Sample explanation	Day 0			Day 5			Day 10			Day 15	
		Total Plate Count (cfu/g)	Yeast and Mold (est. cfu/g)	Total Plate Count (cfu/g)	Yeast and Mold (est. cfu/g)	Total Plate Count (cfu/g)	Yeast and Mold (cfu/g)	Total Plate Count (cfu/g)	Yeast and Mold (cfu/g)	Total Plate Count (cfu/g)	Yeast and Mold (est. cfu/g)	
1	control	1.4 x 10 ²	<60	3.2 x 10 ⁵	10 cfu/g	4.2 x 10 ⁷	6.1 x 10 ²	6.7 x 10 ⁷	6.7 x 10 ⁷	8.0 x 10 ²	<10	
2	0.5%allicin	1.25 x 10 ²	<10	5.6 x 10 ⁴	<10	4.0 x 10 ⁷	<10	6.6 x 10 ⁷	<10	8.0 x 10 ²	<10	
3	0.5%chitosan	1.2 x 10 ²	<10	2.4 x 10 ⁴	<10	3.6 x 10 ⁶	<10	8.5 x 10 ⁶	<10	8.0 x 10 ²	<10	
4	0.5%C1	5.0 x 10	<10	2.4 x 10 ⁴	<10	2.5 x 10 ⁶	<10	1.2 x 10 ⁷	<10	8.0 x 10 ²	<10	
5	0.5%C2	7.0 x 10	<10	2.9 x 10 ⁴	<10	9.2 x 10 ⁶	<10	2.4 x 10 ⁷	<10	8.0 x 10 ²	<10	
6	0.5%C3	2.0 x 10	<10	5.9 x 10 ⁴	<10	8.7 x 10 ⁶	<10	3.3 x 10 ⁷	<10	8.0 x 10 ²	<10	
7	0.5%C4	1.0 x 10	<10	2.3 x 10 ³	<10	1.8 x 10 ⁵	<10	1.8 x 10 ⁶	<10	8.0 x 10 ²	<10	
8	0.5%C5	6.0 x 10	<10	1.5 x 10 ⁴	<10	3.8 x 10 ⁵	<10	6.1 x 10 ⁶	<10	8.0 x 10 ²	<10	
9	0.5%C6	1.0 x 10	<10	7.8 x 10 ⁴	<10	3.4 x 10 ⁵	<10	3.2 x 10 ⁶	<10	8.0 x 10 ²	<10	

ตารางที่ 18 ค่าสีของตัวอย่างไส้กรอกหมูไขมันต่อตัวอย่างโดยเครื่อง chroma meter ดำเนินการอุ่มน้ำ (%) และค่าความชื้น (%) ตามวิธีมาตรฐานของ AOAC ของไส้กรอกหมูไขมันต่อหัวส่วนอัลลิcin หรือโคล์ตาน หรือสารประภะเชิงซ้อนอัลลิcin-โคล์ตานต่ออย่างที่ 1-6 (C1-C6) ที่ความชื้นรักษา 0.5% โดยหนัง

Treatment	Sample Explanation	Color (Core)			Color (Peel)			Water Holding Capacity (%)	Moisture Content (%)
		L*	a*	b*	L*	a*	b*		
1	control	71.07a	2.21de	14.91b	69.69a	0.17a	15.56a	90.12cd	70.57ab
2	0.5%allicin	71.22a	1.45a	15.59b	69.12a	0.85c	15.77a	91.95d	72.23b
3	0.5%chitosan	73.94e	1.84b	14.33a	75.04c	0.29ab	14.92a	87.99a	69.01a
4	0.5%C1	71.81abc	2.31e	14.95b	71.33ab	0.70c	15.54a	89.76bc	70.07ab
5	0.5%C2	71.33ab	2.35e	15.02b	69.24a	0.48bc	15.00a	90.90d	71.77b
6	0.5%C3	72.04bcd	1.95bc	14.48a	73.19b	0.53bc	15.11a	91.04d	69.12a
7	0.5%C4	72.85d	1.87b	14.61a	73.06b	0.37b	15.20a	88.52a	69.18a
8	0.5%C5	72.33cd	2.10cd	14.83b	71.19ab	0.65bc	15.23a	89.65bc	70.42ab
9	0.5%C6	72.69d	2.08cd	14.94b	70.92ab	0.58bc	15.63a	90.58cd	69.69ab

ตารางที่ 19 ลักษณะเนื้อสัมผัสของ “สักรอกพูน” บ่มสำหรับตัวอย่าง texture analyzer ด้วยเครื่อง texture analyzer ของไส้กรอกพูนต่ำที่สุดอ่อนตัวที่สุด หรือ โคลีตซาน หรือสารประภากอบเรืองซึ่งช่วยลดลิซิน-โคโลตซานตัวอย่างที่ 1-6 (C1-C6) ที่ความเข้มข้น 0.5% โดยนำหัวก

Treatment	Sample Explanation	Hardness (N)	Cohesiveness	Springiness	Gumminess	Chewiness	Adhesiveness
1	control	48.85a	0.35a	7.40a	17.04a	0.11a	0.0008a
2	0.5%allicin	48.35a	0.33a	7.21a	17.39a	0.10a	0.0004a
3	0.5%chitosan	65.84b	0.35a	8.23a	23.95bc	0.22c	0.0004a
4	0.5%C1	48.70a	0.37a	7.94a	17.71a	0.14ab	0.0004a
5	0.5%C2	55.54ab	0.41ab	8.04a	22.63bc	0.18bc	0.0008a
6	0.5%C3	64.47b	0.40ab	7.54a	25.58c	0.20c	0.0008a
7	0.5%C4	50.50a	0.41ab	8.12a	20.64ab	0.17ab	0.0001a
8	0.5%C5	57.15ab	0.39ab	8.01a	22.17bc	0.18bc	0.0004a
9	0.5%C6	55.37ab	0.45b	8.16a	24.68bc	0.20c	0.0004a

3.2.2.3 การศึกษาผลของสารดังกล่าวที่มีต่อคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไข้มันดำที่เตรียมได้

จากการทดลองในข้อ 3.2.2.1 และ 3.2.2.2 พบว่า สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไครโอดาน ที่ให้ผลในการด้านทางเชื้อจุลทรรศน์ในไส้กรอกหมูไข้มันดำได้ดีที่สุด และให้ผลทางด้านคุณลักษณะทางเคมีและกายภาพไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุม คือสารประกอบเชิงช้อนตัวอย่างที่ 4 (C4) ดังนั้นจึงได้คัดเลือกด้วยตัวอย่างนี้มาทำการศึกษาคุณลักษณะทางประสาทสัมผัส และการยอมรับของผู้บริโภคที่มีต่อผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูไข้มันดำ เปรียบเทียบกันระหว่างตัวอย่างไส้กรอกควบคุม และตัวอย่างไส้กรอกที่ผสม อัลลิชิน หรือไครโอดาน หรือสารประกอบเชิงช้อนที่ความเข้มข้น 0.5% โดยน้ำหนัก เพื่อเป็นการลดจำนวนตัวอย่างลง ซึ่งจากการทำการทดสอบโดยใช้แบบสอบถามความชอบแบบ 9-point hedonic scale ทดสอบคุณลักษณะต่าง ๆ ของผลิตภัณฑ์ ได้แก่ สี กลิ่น เนื้อสัมผัส ลักษณะปรากวูและความชอบโดยรวมของตัวอย่างทั้งหมด 4 ตัวอย่าง กับกลุ่มผู้บริโภคที่มีความชอบในการรับประทานไส้กรอกจำนวน 30 คน พบว่า ตัวอย่างไส้กรอกหมูไข้มันดำผสมสารประกอบเชิงช้อน 0.5% โดยน้ำหนัก จะได้รับคะแนนสูงที่สุดในทุก ๆ คุณลักษณะทางประสาทสัมผัส และได้รับคะแนนความชอบโดยรวมอยู่ในระดับชอบเล็กน้อย และเมื่อเวลาในการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส ผ่านไปเป็นเวลา 7 วัน พบว่าคะแนนความชอบในทุกคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสของทุกตัวอย่าง มีค่าต่ำลง แสดงถึงการยอมรับที่ลดน้อยลง ซึ่งตัวอย่างที่ยังคงมีผลคะแนนความชอบโดยรวมอยู่ในระดับชอบเล็กน้อย คือ ตัวอย่างไส้กรอกผสมสารประกอบเชิงช้อน ซึ่งจากการทดลองส่วนนี้ แสดงให้เห็นว่า สารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไครโอดาน มีความสามารถในการด้านทางเชื้อจุลทรรศน์ได้ และส่งผลให้การเปลี่ยนแปลงต่าง ๆ ของเนื้องมากจากกิจกรรมของจุลทรรศน์ เช่น การเกิดกลิ่มเหม็นเน่า การเกิดเมือก เป็นต้น เกิดได้ช้าลง ทำให้ไส้กรอกมีอายุการเก็บรักษาที่ยาวนานขึ้นได้ ซึ่งเมื่อระยะเวลาในการเก็บรักษาที่ 4 องศาเซลเซียส ผ่านไปเป็นเวลา 15 วัน ก็จะพบว่า ตัวอย่างไส้กรอกควบคุม ได้รับผลคะแนนต่ำมากที่สุด และได้รับคะแนนความชอบโดยรวมอยู่ในระดับไม่ชอบ แสดงถึงการเสื่อมเสียและการไม่ยอมรับของผู้บริโภคต่อตัวอย่างดังกล่าว ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบผลการทดลองที่ได้ ระหว่างไส้กรอกหมูไข้มันดำที่เติม อัลลิชิน หรือไครโอดาน หรือสารประกอบเชิงช้อนอัลลิชิน-ไครโอดาน ก็พบว่า คะแนนที่ได้รับของตัวอย่างที่ผสมอัลลิชิน ต่ำกว่า ตัวอย่างที่ผสมไครโอดานและต่ำกว่าตัวอย่างที่ผสมสารประกอบเชิงช้อน ตามลำดับ ซึ่งคะแนนความชอบโดยรวมของตัวอย่างไส้กรอกที่มากที่สุดคือ ตัวอย่างไส้กรอกที่ผสมสารประกอบเชิงช้อน โดยมีผลคะแนนอยู่ในระดับเฉย ๆ จากผลการทดลองในตารางที่ 20 21 และ 22 ทำให้เห็นการเปลี่ยนแปลงของการยอมรับของผู้ทดสอบ และเมื่อทำการเก็บรักษาตัวอย่างไส้กรอกหมูไข้มันดำทั้งหมดเป็นเวลา 15 วัน ก็จะเห็นได้ว่า ผู้บริโภคไม่ยอมรับผลิตภัณฑ์ รวมทั้งเมื่อพิจารณาผลการทดลองร่วมกับปริมาณเชื้อจุลทรรศน์ทั้ง เชื้อจุลทรรศน์ทั้งหมด และยีสต์และรา ก็จะเห็นได้ว่า มีปริมาณเกินกว่ามาตรฐานอาหารที่บริโภคได้ (ต้องมีค่าน้อยกว่า 10^6 cfu/g) ดังนั้นจึงสามารถสรุปได้ว่า ตัวอย่าง

“สักรอกหมูไขมันด่าสามารถมีอายุการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส โดยไม่ได้ทำการบรรจุแบบสูญญากาศ” ได้เป็นระยะเวลาประมาณ 15 วัน

ตารางที่ 20 ผลการทดสอบคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสและการยอมรับของผู้บริโภคที่มีต่อผลิตภัณฑ์สักรอกหมูไขมันด่าหลังเตรียมเสร็จสิ้น โดยใช้แบบสอบถามความชอบแบบ 9-point hedonic scale

Treatment	Sensory Characteristics				
	Color	Odor	Texture	Appearance	Overall Liking
Control	6.77ab	5.87a	6.20b	6.90a	6.50b
0.5% allicin	6.50a	6.55b	5.30a	6.75a	5.97a
0.5% chitosan	5.73a	5.67a	5.53a	6.77a	5.83a
0.5%allicin-chitosan complex	7.03b	6.53b	6.75b	7.10ab	6.73b

ตารางที่ 21 ผลการทดสอบคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสและการยอมรับของผู้บริโภคที่มีต่อผลิตภัณฑ์สักรอกหมูไขมันด่าหลังเตรียมเสร็จ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน โดยใช้แบบสอบถามความชอบแบบ 9-point hedonic scale

Treatment	Sensory Characteristics				
	Color	Odor	Texture	Appearance	Overall Liking
Control	5.57	4.34	5.12	4.40	5.45
0.5% allicin	6.35	4.57	5.10	5.27	5.15
0.5% chitosan	5.10	4.33	4.93	6.07	5.37
0.5%allicin-chitosan complex	6.87	5.97	6.65	6.97	6.51

ตารางที่ 22 ผลการทดสอบคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสและการยอมรับของผู้บริโภคที่เมื่อผลิตภัณฑ์ใส่กรอกหมูไข้มันทำหลังเตรียมเสร็จ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 วัน โดยใช้แบบสอบถามความชอบแบบ 9-point hedonic scale

Treatment	Sensory Characteristics				
	Color	Odor	Texture	Appearance	Overall Liking
Control	3.73	3.20	4.37	3.83	3.87
0.5% allicin	5.32	3.97	4.50	4.71	4.97
0.5% chitosan	5.23	4.12	4.67	4.40	5.02
0.5%allicin-chitosan complex	6.03	4.93	5.27	5.42	5.27