

การผลิตผงน้ำซุปหมูโดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย
A SPRAY DRIED PROCESSING OF PORK SOUP PRODUCTION



ปริญญานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต
สาขาวิศวกรรมอาหาร
คณะวิศวกรรมศาสตร์
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง
ปีการศึกษา 2559

การผลิตผงน้ำซุปหมูโดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย
A SPRAY DRIED PROCESSING OF PORK SOUP PRODUCTION

นางสาวกัณฑ์วาราร สุขฤทัยธนานนท์

ปริญญานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต

สาขาวิศวกรรมอาหาร

คณะวิศวกรรมศาสตร์

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

ปีการศึกษา 2559

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

A SPRAY DRIED PROCESSING OF PORK SOUP PRODUCTION



Miss Kanwaratrn Sukruthaithananon

THIS THESIS IS SUMITTED IN PARTIAL FULFILMENT
OF THE REQUIREMENTS FOR DEGREE OF
BACHELOR OF ENGINEERING IN FOOD ENGINEERING
FACULTY OF ENGINEERING KING MONGKUT'S INSTITUTE OF
TECNOLOGY LADKRABANG
ACADEMIC YEAR 2016

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ปริญญานิพนธ์

ปีการศึกษา 2559

ภาควิชาวิศวกรรมอาหาร

คณะวิศวกรรมศาสตร์

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

เรื่อง

การศึกษาการผลิตผงน้ำซุ้หมูโดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย

A SPRAY DRIED PROCESSING OF PORK SOUP PRODUCTION

ผู้จัดทำ

นางสาวกัณฑ์วราธร สุขฤทัยธนานนท์ รหัสนักศึกษา 55011475



[Handwritten signature]

.....อาจารย์ที่ปรึกษา

(ผศ.ดร.กัณฑ์นิษฐ์ ขวัญพฤกษ์)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

หัวข้อโครงการ การผลิตผงน้ำซุพหมูโดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย

นักศึกษา นางสาวกัณฑ์วาราร สุขฤทัยธนานนท์

อาจารย์ที่ปรึกษา ผศ.ดร.กัณฑ์นิษฐ์ ขวัญพฤกษ์

ปริญญา วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต

สาขาวิชา สาขาวิศวกรรมอาหาร

ปีการศึกษา 2559

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้มีจุดประสงค์เพื่อศึกษาปัจจัยและสภาวะที่เหมาะสมของผงน้ำซุพหมูโดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย เพื่อรักษาคุณภาพของผลิตภัณฑ์ ซึ่งทำการศึกษาและทดลอง 2 ปัจจัย ได้แก่อัตราส่วนระหว่างน้ำซุพหมูกับปริมาณมอลโตเด็กซ์ทรินที่ระดับร้อยละ 20 25 30 โดยน้ำหนัก และศึกษาอุณหภูมิร้อนขาเข้าที่ระดับ 180 190 200 องศาเซลเซียส ควบคุมลมร้อนขาออกที่ระดับ 70 องศาเซลเซียส ตามลำดับ จากนั้นนำผลิตภัณฑ์ผงน้ำซุพหมูที่ได้มาวิเคราะห์คุณสมบัติเพื่อหาปัจจัยและสภาวะที่เหมาะสมที่สุดตั้งขั้นตอนการวิเคราะห์ต่อไปนี้ ปริมาณความชื้น ปริมาณน้ำอิสระ ปริมาณของผงผลิตภัณฑ์ผงน้ำซุพหมูที่ได้ ค่าเปอร์ออกไซด์ (เป็นค่าที่ใช้การวัดอัตราการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน (lipid oxidation) ซึ่งเป็นสาเหตุของการเกิดกลิ่นหืน (rancidity)) ปริมาณกรดไขมัน และโครงสร้างจุลภาค

คำสำคัญ : ผงน้ำซุพหมู, เครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย, คุณภาพของผลิตภัณฑ์

Project Title A SPRAY DRIED PROCESSING OF PORK SOUP PRODUCTION

Student Miss Kanwaratron Sukruthaithananon

Advisor Asst.Prof.Dr.Kankanit Khwanpruk

Degree Bachelor's of Engineering

Program Food Engineering

Year 2016

ABSTRACT

The objective of this research is to study the production of pork soup powder using spray dryer to maintain product quality. The research was divided 2 factors; Maltodextrin (DE 10) was used as material. The three-level full factorial design which was applied to this research. Varied the weight ratio of pork soup to maltodextrin of 20 , 25 ,30 w/w . inlet air temperature of 180°C , 190°C , 200 °C and controlled the outlet air temperature of 70°C respectively were examined. All spray drying conditions were performed in triplicate. The influence of spray drying process variable over product yield, moisture content, water activity, fat content, peroxide value and microstructure was studied

Keywords : Product quality, Spray dryer, Pork soup powder, Maltodextrin

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

กิตติกรรมประกาศ

ปริญญาโทเล่มนี้จะสำเร็จขึ้นไม่ได้ ถ้าขาดความกรุณาจาก ผศ.ดร.กัณฑ์วิชชุ์ ขวัญพฤษ์ อาจารย์ที่ปรึกษา ที่ให้คำแนะนำ ชี้แนะ และให้ความช่วยเหลือในการแก้ไขปัญหาต่างๆ อีกทั้งยังให้ความรู้และประสบการณ์ที่ดี อันเป็นประโยชน์ต่องานวิจัยนี้ ทางคณะผู้จัดทำขอขอบพระคุณเป็นอย่างสูง

ขอขอบพระคุณ คณาจารย์ประจำภาควิชาวิศวกรรมอาหาร คณะวิศวกรรมศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง ที่ช่วยประสิทธิ์ประสาทวิชาความรู้

ขอขอบพระคุณ คุณวราภรณ์ มาไพศาลทรัพย์และคุณอำนาจ คุตะคุ เจ้าหน้าที่ภาควิชาวิศวกรรมอาหาร ที่ให้ความช่วยเหลือ ให้คำปรึกษา แนะนำตลอดจนข้อชี้แนะในการทดลองและอำนวยความสะดวกในการเบิกใช้อุปกรณ์ต่างๆ อีกทั้งให้กำลังใจแก่คณะผู้จัดทำเสมอมา

ขอขอบพระคุณ บิดา มารดา และผู้ปกครอง ซึ่งเป็นบุคคลเลื่องคุณ อบรม สั่งสอน จนเติบโต และให้การสนับสนุนในการศึกษาตลอดมา สดท้ายนี้ขอขอบคุณเพื่อนๆ นักศึกษาวิศวกรรมอาหาร รุ่น 17 และ 18 ทุกคนที่ให้กำลังใจและให้คำปรึกษา แนะนำ ในระหว่างการทำงานวิจัยนี้ ขอขอบพระคุณมา ณ ที่นี้ด้วย

ขอขอบคุณ

นางสาวกัณฑ์วราธร สุขฤทัยธนานนท์

ผู้จัดทำ

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	i
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	ii
กิตติกรรมประกาศ	iii
สารบัญ	iv
สารบัญตาราง	viii
สารบัญรูป	ix
บทที่ 1 บทนำ	
1.1 ที่มาและความสำคัญของโครงการ	1
1.2 จุดประสงค์ของโครงการ	2
1.3 ขอบเขตการศึกษา	2
1.4 ผลที่คาดว่าจะได้รับ	2
บทที่ 2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	
2.1 ผงน้ำซูป	3
2.1.1 คุณค่าทางโภชนาการของเนื้อหมู	3
2.2 กระบวนการห่อหุ้ม	5
2.2.1 วัตถุประสงค์ของกระบวนการห่อหุ้ม	6
2.2.2 ชนิดของสารห่อหุ้มที่ใช้ในกระบวนการเอนแคปซูเลชัน	6
2.2.3 เทคนิคที่ใช้ในการเอนแคปซูเลชัน	8

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
2.2.4 การเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว	13
2.3 โพลิเมอร์ในเซชัน	14
2.3.1 ทฤษฎีของโพลิเมอร์ในเซชัน	15
2.3.2 ประเภทและหลักการทำงานของโพลิเมอร์ในเซชัน	16
2.3.3 การนำโพลิเมอร์ในเซชันไปใช้ประโยชน์ในระดับโรงงานอุตสาหกรรม	17
2.3.4 การแตกเซลล์	18
2.4 อิมัลชัน	18
2.4.1 แรงตึงผิว	19
2.4.2 สารอิมัลซิไฟเออร์	20
2.4.3 หลักการทั่วไปในการทำให้เกิดอิมัลชัน	20
2.5 การทำแห้งแบบพ่นฝอย	21
2.5.1 หลักการทำงาน	21
2.5.2 ห้องทำแห้ง	22
2.5.3 หัวอัดฉีด	24
2.5.4 ไซโคลน	26
2.5.5 อาหารที่ใช้ในการทำแห้งแบบพ่นฝอย	26
2.5.6 ปัจจัยในกระบวนการอบแห้งแบบพ่นฝอยที่มีผลต่อลักษณะผลิตภัณฑ์ ที่ผลิตได้	26
เอกสารอ้างอิงของผลวิจัยที่เกี่ยวข้อง	28
บทที่ 3 วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการทดลอง	
3.1 วัสดุดิบ	31
3.2 วัสดุอุปกรณ์	31

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
3.3 สารเคมี	32
3.4 วิธีกรทดลอง	32
3.4.1 ขั้นตอนการทำแห้งแบบพ่นฝอย	32
3.5 การวิเคราะห์คุณสมบัติของผงน้ำชูปหมู	34
3.5.1 ปริมาณความชื้น	34
3.5.2 ปริมาณน้ำอิสระ	34
3.5.3 ปริมาณของผงผลิตภัณฑ์ผงที่ได้	35
3.5.4 ค่าเพอร์ออกไซด์	35
3.6 การวางแผนการทดลอง	37
บทที่ 4 การวิเคราะห์ผลการทดลอง	
4.1 การทำแห้งแบบพ่นฝอย	38
4.2 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ผงน้ำชูปหมู	38
4.2.1 ผลการวิเคราะห์ปริมาณความชื้น	40
4.2.2 ผลการวิเคราะห์ปริมาณน้ำอิสระ	40
4.2.3 ผลการวิเคราะห์ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้	41
4.2.4 ผลการวิเคราะห์ค่าเพอร์ออกไซด์	42
บทที่ 5 สรุปและการวิจารณ์ผลการทดลอง	
5.1 สรุปผลการทดลอง	43

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
5.2 ปัญหาที่พบ	43
5.3 ข้อเสนอแนะ	43



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 คุณลักษณะเฉพาะของสารหล่อหุ้มแต่ละชนิดที่ใช้ในกระบวนการหล่อหุ้ม	8
2.2 อุณหภูมิเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้วภายในเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย	14
3.1 การออกแบบการทดลองแบบแฟคโทเรียล	37
4.1 สภาวะเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอยตามเงื่อนไขการทดลอง	38
4.2 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปหมูด้วยการทำแห้งแบบพ่นฝอยที่สภาวะต่างๆ	39
4.3 ผลการวิเคราะห์ปริมาณความชื้น	40
4.4 ผลการวิเคราะห์ปริมาณน้ำอิสระ	40
4.5 ผลการวิเคราะห์ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้	41
4.6 ผลการวิเคราะห์ค่าเพอร์ออกไซด์	42

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญรูป

รูปที่	หน้า
2.1 โครงสร้างของไมโครแคปซูล	5
2.2 การเกิดโครงสร้างอณูฐานและความสัมพันธ์ระหว่างปฏิกิริยาสมดุลและไม่สมดุล	13
2.3 ชนิดของอิมัลชัน	19
2.4 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยชนิดไหลสวนทางกัน	23
2.5 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยชนิดกระแสตามกัน	23
2.6 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยที่มีการไหลผสมกัน	24
2.7 หัวฉีดแรงดันสูง	25
2.8 หัวฉีดแบบจานเหวี่ยง	25
3.1 น้ำซูพพมู	31
3.2 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย	33

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ที่มาและความสำคัญของโครงการ

อุตสาหกรรมอาหารของประเทศไทยเป็นอุตสาหกรรมที่มีศักยภาพสูงในการผลิตเพื่อบริโภคในประเทศและเพื่อการส่งออก เนื่องจากประเทศไทยมีพื้นฐานด้านการผลิตทางการเกษตรที่มั่นคง ทำให้มีผลผลิตที่สามารถนำมาใช้เป็นวัตถุดิบในการแปรรูปได้อย่างหลากหลายและต่อเนื่อง มีการพัฒนา รูปแบบผลิตภัณฑ์ (สุขวัฒน์ ด้านเสริมสุข, 2558) รวมถึงการพัฒนาเพื่อต่อยอด การนำวัตถุดิบที่เหลือจากกรรมวิธีต่างๆแต่ยังคงมีคุณภาพมาผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ที่เหมาะสม เช่น ขั้นตอนการลวกหรือต้มเนื้อสัตว์เพื่อนำไปประกอบอาหารชนิดต่างๆ ย่อมเหลือน้ำที่ใช้ลวกหรือต้มเนื้อสัตว์ แต่ในน้ำที่ใช้นั้นมีทั้งสารอาหารและรสชาติจากเนื้อสัตว์ สามารถนำมาแปรรูปเป็นน้ำซุปล้ำสำเร็จรูป หรือผลิตเป็นผงบ่มน้ำซूप เป็นต้น

ในปัจจุบันประชากรในประเทศไทยและต่างประเทศ ใช้เวลาในสภาวะที่รีบเร่งส่งผลให้ใส่ใจรายละเอียดในชีวิตลดน้อยลง รวมถึงการบริโภคอาหารก็เช่นกัน ตามสถิติมีการบริโภคอาหารสำเร็จรูปมากขึ้นเรื่อยๆในช่วง 5 ปี ตั้งแต่ พ.ศ. 2554-2558 (ศูนย์วิจัยระยะอุตสาหกรรมอาหาร, 2558) ซึ่งผลิตภัณฑ์ประเภทผงบ่มปรุงรสที่สามารถทำอาหารได้อย่างรวดเร็วและไม่มีขั้นตอนที่ซับซ้อนก็ได้รับความนิยมมากขึ้นเช่นกัน เพราะมีการปรุงแต่งรสชาติที่หลากหลายมากขึ้น แต่ผงบ่มเหล่านั้นมักมีส่วนผสมที่มีรสชาติเข้มข้น เมื่อรับประทานผงบ่มปรุงรสจากอาหารหลากหลายชนิดเป็นเวลานานย่อมส่งผลต่อสุขภาพอย่างแน่นอน ด้วยเหตุนี้เองจึงมีการทดลองงานวิจัยนี้ขึ้น โดยเลือกน้ำซूपหรือน้ำลวกเนื้อหมูสับที่เหลือจากกรรมวิธีต่างๆมาแปรรูปให้อยู่ในรูปแบบผงบ่ม เนื่องจากมีคุณค่าทางโภชนาการสูง และมีรสหวานจากเนื้อหมูมาทำการทดลอง

การอบแห้งแบบพ่นฝอยเป็นเทคนิคที่ใช้กันอย่างแพร่หลายในอุตสาหกรรมอาหาร การอบแห้งแบบพ่นฝอยเป็นเป็นวิธีที่ดีและเหมาะสมสำหรับการทำแห้งผลิตภัณฑ์ เนื่องจากใช้เวลาสั้นในการสัมผัสความร้อน อัตราการระเหยสูง ผลผลิตที่ได้มีคุณภาพที่ดี คงที่ ใช้ประโยชน์ได้ในหลายๆด้าน และผลิตภัณฑ์ที่ได้มีความชื้นต่ำ (Fernandes และคณะ, 2013)

ดังนั้นในโครงการนี้คณะผู้วิจัยสนใจที่จะศึกษาการหาสภาวะที่เหมาะสมของกระบวนการผลิตผงบ่มน้ำซूपหมูโดยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยให้ได้ผลิตภัณฑ์ผงบ่มที่ง่ายต่อการใช้ตัวผลิตภัณฑ์ สะดวกต่อการเก็บรักษาคุณภาพ

1.2 จุดประสงค์ของโครงการ

เพื่อศึกษาปัจจัยและสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตผงน้ำชูปหมูโดยวิธีการทำแห้งแบบพ่นฝอย

1.3 ขอบเขตการศึกษา

1. ปัจจัยที่ศึกษา 2 ปัจจัย

- อุณหภูมิลมร้อนขาเข้า 3 ระดับ คือ 180 190 200 องศาเซลเซียส และควบคุมอุณหภูมิลมร้อนขาออก 70 องศาเซลเซียส
- อัตราส่วนระหว่างน้ำชูปหมูกับปริมาณมอลโตเด็กซ์ทรินที่ระดับร้อยละ 20 , 25 , 30 โดยน้ำหนัก

2. ค่าที่วัดของผงน้ำชูปหมู ได้แก่

- ความชื้น
- ปริมาณผลผลิตที่ได้
- ปริมาณน้ำอิสระ (aw)
- ค่าเพอร์ออกไซด์ (ค่าที่ใช้ในการวัดการเกิดลิพิดออกซิเดชัน ซึ่งเป็นสาเหตุที่ทำให้เกิดการเหม็นหืน)

1.4 ผลที่คาดว่าจะได้รับ

1. ทราบถึงสภาวะที่เหมาะสมที่สุดในกระบวนการผลิตผงน้ำชูปหมูโดยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอย
2. ได้ผงน้ำชูปหมูที่ไม่ผ่านการปรุงแต่งรสชาติแล้วสามารถนำมาทำอาหาร เพิ่มกลิ่น สีสรสชาติ ให้อาหารดีขึ้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 2

ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

2.1 ผงน้ำซุป (soup powder) (จุฑามาศ และคณะ, 2553)

น้ำซุป คือ การนำเนื้อสัตว์มาต้มกับน้ำไว้ใช้เองภายในบ้านมีวิธีการง่ายๆคือ ใช้กระดูกเศษเนื้อ และผักใส่หม้อต้มเคี่ยวในน้ำด้วยไฟอ่อนๆ จนกระทั่งสารอาหารจากเนื้อถูกสกัดออกมาในน้ำ แล้วกรองทำให้เย็น และช้อนเอาไขมันออก น้ำซุปที่ได้นี้จะเป็นพื้นฐานในการทำซุปและซอสมากมายหลายชนิด จากนั้นนำมาผ่านกระบวนการผลิตที่อยู่ในรูปแบบผง ซึ่งมีข้อดีในการเก็บรักษาที่ง่าย สะดวกต่อการใช้งาน สามารถนำมาปรุงรส กลิ่น สี ของอาหารได้หรืออีกหนึ่งความหมาย คือการนำเนื้อสัตว์มาต้มกับน้ำไว้ใช้เองภายในบ้านมีวิธีการง่ายๆคือ ใช้กระดูกเศษเนื้อและผักใส่หม้อต้มเคี่ยวในน้ำด้วยไฟอ่อนๆ จนกระทั่งสารอาหารจากเนื้อถูกสกัดออกมาในน้ำ แล้วกรองทำให้เย็น และช้อนเอาไขมันออก น้ำซุปที่ได้นี้จะเป็นพื้นฐานในการทำซุปและซอสมากมายหลายชนิด จากนั้นนำมาผ่านกระบวนการผลิตที่อยู่ในรูปแบบผง ซึ่งมีข้อดีในการเก็บรักษาที่ง่าย สะดวกต่อการใช้งาน สามารถนำมาปรุงรส กลิ่น สี ของอาหารได้

2.1.1 คุณค่าทางโภชนาการของเนื้อหมู (นภาพร และคณะ , 2539)

เนื้อหมูเป็นเนื้อสัตว์ที่อุดมด้วยโปรตีนและสารอาหารต่างๆ รวมทั้งกรดไขมันและโคเลสเตอรอล พบว่า เนื้อสัตว์แต่ละส่วนมีคุณค่าทางโภชนาการแตกต่างกัน และวิธีประกอบอาหารมีผลต่อปริมาณสารอาหาร แต่ข้อมูลปริมาณสารอาหารในเนื้อหมูและเครื่องในของตารางแสดงคุณค่าอาหารไทยมีเฉพาะเนื้อหมูดิบและข้อมูลปริมาณสารอาหารบางชนิดมีไม่ครบถ้วน เช่น ปริมาณกรดไขมันและปริมาณโคเลสเตอรอล ปริมาณของสารอาหารในเนื้อหมูส่วนต่างๆ และเครื่องในที่ดิบและสุก รวมทั้งศึกษาถึงผลของวิธีประกอบอาหารต่อปริมาณไขมันและวิตามิน ตัวอย่างที่นำมาวิเคราะห์หาปริมาณสารอาหาร ได้แก่ เนื้อหมูสันใน สันนอก สันคอ สันสะโพก สามชั้น หมูสับ ซีโครงหมู ตับ และหัวใจ ซึ่งจากตลาดสด 8 แห่ง และซูปเปอร์มาเก็ต 2 แห่ง ในกรุงเทพมหานครและ ปริมณฑล แต่ละตัวอย่างจะนำมาแบ่งออกเป็น 3 กลุ่ม ได้แก่ ดิบ ต้ม และทอด ยกเว้น สันคอ แบ่งออกเป็น ดิบ ปิ้ง และทอด สารอาหารที่วิเคราะห์ได้แก่ ความชื้น โปรตีน ไขมัน เถ้า วิตามินเอ วิตามินซี วิตามินบีหนึ่ง วิตามินบีสอง ไนอาซิน โซเดียม โพรแตสเซียม แคลเซียม ฟอสฟอรัส แมกนีเซียม เหล็ก สังกะสี

ทองแดง กรดไขมัน และโคเลสเตอรอล ส่วนพลังงานได้จากการคำนวณ สำหรับตัวอย่างที่นำมาศึกษาเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษเท่านั้น เมื่อผู้ผู้เห็นาใบเซประะเอียดนการค่าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ถึงผลของวิธีประกอบอาหารต่อปริมาณไขมัน และวิตามิน ได้แก่ เนื้อหมูสันนอกและหมูสับ โดยการซื้อมาจากตลาดสด 1 แห่ง นำมาแบ่งออกเป็น 3 กลุ่ม ได้แก่ ดิบ ต้ม ทอด ผลการศึกษาการวิเคราะห์หาปริมาณสารอาหารต่างๆ พบว่าเนื้อหมูส่วนต่างๆ ที่ดิบและทำให้สุกด้วยวิธีต่างกัน มีปริมาณสารอาหารแตกต่างกัน ปริมาณสารอาหารที่วิเคราะห์ต่อ 100 กรัมมีดังนี้ ปริมาณโปรตีนของเนื้อหมูดิบในส่วนต่างๆ มีค่าอยู่ระหว่าง 13.9 กรัม (สามชั้น) ถึง 21.8 กรัม (สันใน) ปริมาณโปรตีนในเนื้อหมูสันตัมมีค่าอยู่ระหว่าง 21.1 กรัม (สามชั้น) ถึง 33.4 กรัม (สันใน) ปริมาณโปรตีนในเนื้อหมูทอดมีค่าอยู่ระหว่าง 28.2 กรัม (สามชั้น) ถึง 37.2 กรัม (สันใน) ปริมาณโปรตีนในเนื้อหมูตัมและทอดพบว่า มีปริมาณมากกว่าเนื้อหมูดิบ ปริมาณโปรตีนของเนื้อหมูทอดมีมากกว่าเนื้อหมูตัม ปริมาณไขมันในเนื้อหมูส่วนต่างๆ พบว่า มีความแตกต่างกัน ปริมาณไขมันของเนื้อหมูทอดมีปริมาณมากกว่าเนื้อหมูดิบ ปริมาณไขมันของเนื้อหมูดิบในส่วนต่างๆ มีค่าอยู่ระหว่าง 3.2 กรัม (สันใน) ถึง 33.5 กรัม (สามชั้น) ปริมาณไขมันในเนื้อหมูตัมมีค่าอยู่ระหว่าง 2.2 กรัม (สันใน) ถึง 38.2 กรัม (สามชั้น) ปริมาณไขมันในเนื้อหมูทอดมีค่าอยู่ระหว่าง 10.5 กรัม (สันใน) ถึง 37.0 กรัม (สามชั้น) ปริมาณโคเลสเตอรอลในเนื้อหมูตัมและทอดมีปริมาณมากกว่าเนื้อหมูดิบและมีปริมาณแตกต่างเล็กน้อยระหว่างส่วนตัมมีปริมาณโคเลสเตอรอลมากกว่าในเนื้อหมูและหัวใจ ปริมาณกรดไขมันในเนื้อหมูดิบและสุกของแต่ละส่วนแตกต่างกันเล็กน้อย สัดส่วนกรดไขมันไม่อิ่มตัวหลายพันธะ/กรดไขมันไม่อิ่มตัวพันธะเดี่ยว/กรดไขมันอิ่มตัวในเนื้อหมูดิบและสุก มีค่าอยู่ระหว่าง 0.2-0.6/0.5-1.31 ปริมาณวิตามินบีหนึ่ง ในเนื้อหมูตัมพบว่ามีน้อยกว่าในเนื้อหมูดิบและทอด ปริมาณวิตามินบีหนึ่งพบว่ามีอยู่มากในเนื้อหมูส่วนที่ไม่มีไขมันน้อย เช่น หมูสันในและสันสะโพก (1.85-1.91 มก./100 กรัม ในหมูทอด) ตับดิบและสุกจะมีวิตามินเอและไนอาซินอยู่มากกว่าหัวใจและเนื้อหมูดิบและสุก ในเนื้อหมูพบว่ามีปริมาณฟอสฟอรัสปานกลาง ส่วนปริมาณแร่ธาตุอื่นๆ ในเนื้อหมูมีปริมาณอยู่น้อย ตับมีปริมาณธาตุเหล็กและทองแดงค่อนข้างสูง ส่วนแร่ธาตุอื่นๆ ในตับมีระดับใกล้เคียงกับเนื้อหมู สำหรับการศึกษาผลของวิธีการประกอบอาหารต่อปริมาณสารอาหารพบว่า การต้มและการทอดทำให้ปริมาณความชื้นในเนื้อหมูสันนอกและหมูสับลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ การทอดจะทำให้ปริมาณไขมันในเนื้อหมูสันนอกและหมูสับมีปริมาณมากกว่าในเนื้อหมูดิบและเนื้อหมูตัม อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ส่วนปริมาณโคเลสเตอรอลในเนื้อหมูสับทอดมีปริมาณมากกว่าในเนื้อหมูดิบและตัม ทำให้ปริมาณวิตามินบีหนึ่งในเนื้อหมูสันนอกและหมูสับลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ปริมาณวิตามินบีสองในเนื้อหมูสับตัมมีปริมาณน้อยกว่าในเนื้อหมูสับดิบและทอด ข้อมูลจากการศึกษารังนี้จะเป็นประโยชน์สำหรับนักวิชาการ ด้านอาหารและโภชนาการเพื่อนำไปประเมินปริมาณสารอาหารที่กลุ่มประชากรได้รับประจำวันได้อย่างถูกต้องยิ่งขึ้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

และเป็นประโยชน์ต่อผู้บริโภคทั่วไปในการเลือกบริโภคอาหารให้เหมาะสมกับภาวะของร่างกาย ตลอดจนไปปรับปรุงให้ตารางแสดงคุณค่าโภชนาการของอาหารไทยให้สมบูรณ์ยิ่งขึ้น

2.2 กระบวนการห่อหุ้ม (Encapsulation)

กลิ่นและรสชาติเป็นสิ่งที่บอกลักษณะคุณภาพของอาหารรวมถึงความถูกใจของแต่ละบุคคล โดยกระบวนการกักเก็บกลิ่นรสเป็นเทคโนโลยีในการกักเก็บให้อยู่ภายใต้สารที่จัดตัวกันเป็นร่างแห ซึ่งส่วนใหญ่จะแปรรูปไปอยู่ในอนุภาค เทคโนโลยีในการกักเก็บกลิ่นรสนี้จะช่วยปกป้องผลิตภัณฑ์จากการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันจากออกซิเจน แสง ความร้อนรวมทั้งไม่เกิดการเสื่อมเสียของกลิ่นรสระหว่างการกักเก็บด้วย ทำให้กลิ่นรสถูกเก็บรักษานานขึ้น (เบญญา, 2551)

เอนแคปซูลชันเป็นกระบวนการที่สาร หรือ ส่วนผสมของสาร ถูกห่อหุ้มด้วยสารชนิดอื่น ซึ่งสารที่ถูกห่อหุ้ม (coated) หรือ ถูกยึดจับไว้ (trapped) ส่วนใหญ่จะเป็นของเหลว แต่บางครั้งอาจเป็นอนุภาคแข็งหรือก๊าซ ซึ่งจะเรียกชื่อแตกต่างกันไป เช่น core material หรือ internal phase สารที่นำมาห่อหุ้มเรียกว่า wall material, carrier, membrane, shell หรือ coating ซึ่งสารห่อหุ้มที่ดีควรห่อหุ้มสารแกนกลางได้ง่าย ทำให้สารแกนกลางกระจายตัวได้ดีและได้อิมัลชันที่มีความคงตัว ไม่ทำปฏิกิริยากับสารแกนกลาง สามารถห่อหุ้มและกักเก็บสารสำคัญเอาไว้ได้ในระหว่างกระบวนการผลิตและการเก็บรักษา สามารถละลายได้ในตัวทำละลายที่เป็นที่ยอมรับในอุตสาหกรรมอาหาร ราคาไม่แพง และสามารถปลดปล่อยสารแกนกลางได้อย่างสมบูรณ์



รูปที่ 2.1 โครงสร้างของไมโครแคปซูล

ปัจจัยที่มีผลต่อความเสถียรของสารที่ผ่านการเอนแคปซูลชัน (ณัฐวุฒิและคณะ, 2551)

- 1.) คุณสมบัติทางเคมีของสารแกนกลางได้แก่ โครงสร้างทางเคมี (chemical structure), ความมีขั้ว (polarity) และ ความสามารถในการระเหย (volatility)
- 2.) คุณสมบัติของสารห่อหุ้มหรือสารห่อหุ้ม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

3.) สภาวะที่ใช้ในขั้นตอนการเอนแคปซูเลชัน สารห่อหุ้มที่ใช้ในการเอนแคปซูเลทสารแกนกลาง จะต้องไม่ทำปฏิกิริยากับสารแกนกลาง มีความหนืดต่ำที่ระดับความเข้มข้นสูง ปกป้องสารแกนกลาง จากสภาวะแวดล้อม มีคุณสมบัติในการทำให้เกิดอิมัลชันที่มีความเสถียร และสามารถควบคุมการปลดปล่อย สารให้กลิ่นรสและสารสำคัญภายใต้สภาวะและช่วงเวลาที่ต้องการ

2.2.1 วัตถุประสงค์ของกระบวนการห่อหุ้ม

- 1.) เพื่อป้องกันสารแกนกลาง โดยการลดการทำปฏิกิริยากับสิ่งแวดล้อมภายนอก เช่น แสงแดด ความร้อน ความชื้นและอากาศ
- 2.) ช่วยรักษากลิ่นของสารแกนกลาง
- 3.) เพื่อป้องกันการเกิดออกซิเดชัน
- 4.) ช่วยเพิ่มอายุการเก็บรักษา
- 5.) ควบคุมการปลดปล่อยสารแกนกลาง
- 6.) ลดการระเหยของของเหลว
- 7.) เปลี่ยนแปลงคุณสมบัติพื้นผิวของสารแกนกลาง(ลักษณะทางกายภาพ)

2.2.2 ชนิดของสารห่อหุ้มที่ใช้ในกระบวนการเอนแคปซูเลชัน (จตุพรและคณะ, 2557)

ชนิดของสารห่อหุ้มที่นิยมใช้นำมาใช้ในอุตสาหกรรม ได้แก่ คาร์โบไฮเดรต เช่น สตาร์ช มอลโตเด็กซ์ตริน และโปรตีน เช่น เวย์โปรตีน เจลาติน เป็นต้น

คาร์โบไฮเดรต (Carbohydrate)

คาร์โบไฮเดรตที่สามารถนำมาใช้เป็นสารห่อหุ้ม ได้แก่ กัมอาราบิก, สตาร์ช และมอลโตเด็กซ์ตริน เป็นสารที่นิยมใช้กันอย่างกว้างขวางในเทคนิคกระบวนการห่อหุ้มแบบพ่นฝอยเพื่อใช้ในการห่อหุ้ม และสามารถจับกับสารให้กลิ่นรสได้อย่างสมบูรณ์ ราคาถูก มีการกระจายตัวที่ดี สามารถใช้กับอาหารได้ นอกจากนี้ยังมีสมบัติเป็นสารที่มีความหนืดต่ำ และสามารถละลายได้ดี

กัมอาราบิก (Gumarabic)

เป็นกัมต้นอะคาเซีย (acacia) จัดเป็นพอลิแซ็กคาไรด์เชิงซ้อนชนิดหนึ่ง มีสมบัติในการทำให้ทำให้อิมัลชันคงตัว สามารถกักเก็บสารให้กลิ่นรสได้ดีละลายน้ำได้ดี และเป็นสารที่มีความหนืดต่ำ กัมอะราบิกถูกใช้มากในอุตสาหกรรมอาหารเช่น อิมัลชันน้ำผิว สัมใช้เป็นสารช่วยคงตัวของฟองเปียร์ ใช้เป็นตัวยับยั้งการเกิดผลึกน้ำแข็งในผลิตภัณฑ์ไอศกรีมและเชอร์เบต ไมโครแคปซูลที่ได้จากการเอนแคปซูเลทสารให้กลิ่นรสโดยใช้เทคนิคการอบแห้งแบบพ่นฝอย โดยใช้ส่วนผสมของมอลโตเด็กซ์ตริน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นิยมนำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

กัมอะราบิก เป็นสารห่อหุ้ม และสามารถกักเก็บสารให้กลั่นรสได้มากกว่า 80 เปอร์เซ็นต์ ขึ้นอยู่กับตัวแปรที่ใช้ระหว่างกระบวนการอบแห้งแบบพ่นฝอย

สตาร์ช (Starch)

คือ พอลิแซ็กคาไรด์ชนิดหนึ่งที่พบในพืช พืชสร้างสตาร์ช และเก็บสำรองไว้ที่ส่วนต่าง ๆ เช่น ราก หัว และเมล็ด เป็นต้น เป็นสารห่อหุ้มในการเอนแคปซูเลตสารให้กลั่นรสอย่าง เพื่อกักเก็บและปกป้องสารให้กลั่นรส สตาร์ชที่ผลิตขายในอุตสาหกรรมทั่วไปได้จาก ข้าวโพด ข้าวสาลี ถั่วเขียว เม็ดสตาร์ชมีสมบัติเป็นผลึก ไม่ละลายน้ำเย็น สามารถดูดน้ำได้บ้าง

มอลโตเด็กซ์ตริน (Maltodextrin)

เป็นสารที่เกิดจากการไฮโดรไลซิสแป้งข้าวโพดบางส่วนด้วยกรดหรือเอนไซม์ โดยดูจากค่า DE (Dextrose equivalents) ค่า DE ที่ต่างกันจะมีคุณสมบัติทางเคมีและกายภาพที่ต่างกันด้วย เช่น ความสามารถในการละลาย ความหนืด เป็นต้น อย่างไรก็ตามค่า DE ที่เหมือนกันคุณสมบัติอาจไม่เหมือนกันอีกด้วยเพราะขึ้นอยู่กับวิธีการไฮโดรไลซิสแหล่งของสตาร์ช และอัตราส่วนของอะไมเลสต่ออะไมโลเพกติน มักจะผลิตออกมาในรูปแบบผง มีคุณสมบัติที่ไม่ดูดความชื้น โดยเฉพาะค่า DE ต่ำ ๆ ความสามารถในการละลายน้ำของมอลโตเด็กซ์ตรินขึ้นอยู่กับค่า DE และชนิดของอาหารที่นำมาใช้ มอลโตเด็กซ์ตรินถูกใช้อย่างกว้างขวางในการเอนแคปซูเลชัน โดยการอบแห้งแบบพ่นฝอยเพื่อกักเก็บกลิ่นและป้องกันการเกิดออกซิเดชัน เพราะเป็นสารที่ยอมรับที่ดีทั้งด้านราคาและประสิทธิภาพ เนื่องจากเป็นสารที่ไม่มีรสชาติ มีความหนืดต่ำ สามารถละลายในน้ำเย็นได้ดี มักใช้เป็นสารเพิ่มความคงตัวและเป็นสารอิมัลซิไฟเออร์ มอลโตเด็กซ์ตรินที่มีค่า DE สูงและมีมวลต่ำ ๆ ถูกใช้ในการเพิ่มความหนาแน่น เพื่อการยืดอายุการรักษา แต่ถ้าค่ามวลโมเลกุลต่ำๆ อุณหภูมิทรานซิชัน (glass transition) ก็จะต่ำลงทำให้ผงที่ได้มีความสามารถในการดูดความชื้นมากขึ้น โดยมีรายงานว่า มอลโตเด็กซ์ตรินที่มีค่า DE10 จะมีความสามารถในการเก็บรักษาที่ดีที่สุด

โปรตีน (Protein)

โปรตีนเหมาะที่จะนำมาใช้เป็นสารห่อหุ้มในกระบวนการทำแห้งแบบพ่นฝอย เนื่องจากมีคุณสมบัติทำให้เกิดฟิล์ม ซึ่งสามารถนำมาใช้ในกระบวนการห่อหุ้มได้ดี นอกจากนั้นยังมีคุณสมบัติที่ดี เช่น สามารถละลายได้ในน้ำ ความหนืด และความเป็นอิมัลชัน แต่ยังไม่เป็นที่นิยมเพราะความ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แตกต่างของกลุ่มเคมี และชื่อของโมเลกุลและการเกิดปฏิกิริยากับสารอื่น ๆ โดยโปรตีนที่นิยมนำมาใช้เป็นสารห่อหุ้ม คือ เวย์โปรตีนและเจลาติน

เวย์โปรตีน (Whey Protein) เป็นโปรตีนในน้ำนม หน้าที่เป็นอิมัลซิไฟเออร์และทำให้เกิดฟิล์มร่วมกับคาร์โบไฮเดรตที่ทำให้เกิดเมทริกซ์ โปรตีนชนิดอื่น ๆ เช่น โปรตีนถั่วเหลือง หรืออนุพันธ์ของเจลาตินที่มีคุณสมบัติในการทำให้เกิดอิมัลชันที่เสถียรกับสารให้กลิ่นรสเป็นวัสดุที่สามารถละลายน้ำได้ ราคาไม่แพงและสามารถหาได้ง่าย สามารถก่อฟิล์มได้ดี

ตารางที่ 2.1 คุณลักษณะเฉพาะของสารห่อหุ้มแต่ละชนิดที่ใช้ในกระบวนการห่อหุ้ม

ชนิดของสารห่อหุ้ม	คุณลักษณะเฉพาะ
Maltodextrin (DE20)	Film forming
Corn syrup solid (DE>20)	Film forming
Modified starch	Very good emulsifier
Gum Arabic	Emulsifier, film forming
Modified cellulose	Film forming
Gelatin	Emulsifier, film forming
Cyclodextrin	Encapsulant, emulsifier
Lecithin	Emulsifier
Whey protein	Good emulsifier
Hydrogenated fat	Barrier to oxygen and water

2.2.3 เทคนิคที่ใช้ในการเอนแคปซูลชัน (Encapsulation techniques) (จตุพรและคณะ, 2557)

เทคนิคกระบวนการห่อหุ้มที่นิยมใช้ในอุตสาหกรรมได้แก่ เทคนิคการทำแห้งแบบพ่นฝอย (Spray Drying) และการเอ็กซ์ทรูชัน (Extrusion) และยังมีวิธีอื่นๆอีกเช่น สเปรย์ซิลลิงและคูลลิ่ง เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

(Spray Chilling and Cooling) การเคลือบโดยใช้เทคนิคฟลูอิดไดส์เบด (Fluidized bed coating) การใช้ไลโปโซมห่อหุ้ม (Liposome Entrapment) และเทคนิคการอบแห้งแบบแช่เยือกแข็ง (Freeze Drying) เป็นต้น

กระบวนการห่อหุ้มแบ่งเป็น 2 ประเภท

1. กระบวนการห่อหุ้มโดยใช้วิธีการทางเคมี

1) Coacervation กระบวนการห่อหุ้มโดยใช้ปรากฏการณ์การเกิดคอลลอยด์ประกอบด้วยเฟส 3 เฟสที่ไม่ละลายซึ่งกันและกัน ได้แก่เฟสของเหลว (continuous phase) เฟสของสารที่นำมาห่อหุ้ม (core material) และเฟสของสารห่อหุ้ม (coating material phase) การทำให้เกิดการเคลือบผิวกรณีนี้จะเกี่ยวกับการปรับสภาพของ hydrophilic colloids 2 ชนิด ซึ่งมีประจุต่างกันในสถานะที่ประจุเป็นกลางและเคลือบบนผิวของสารแกนกลาง

กระบวนการห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคนี้จะต้องควบคุมการผสมเพื่อให้สารห่อหุ้มเคลือบบนผิวของสารแกนกลางอย่างสม่ำเสมอ ปัจจุบันมีการประยุกต์ใช้เทคนิคนี้ในการห่อหุ้มกลี้น วิตามิน สารหอมระเหย ส่วนผสมของอาหารที่ไวต่อสิ่งรบกวนและจุลินทรีย์ ปัญหาของเทคนิคนี้คือ กระบวนการค่อนข้างซับซ้อนและค่าใช้จ่ายสูง

2) Co-crystallization กระบวนการห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคนี้เกิดระหว่การตกผลึกของกลูโคสไซรัปในสถานะอิมตัวยิ่งยวด (95-97 องศาบริกซ์) ที่อุณหภูมิสูง ($>120^{\circ}\text{C}$) โดยการเติมสารให้กลี้นรกลงไปในระหว่างการเกิดผลึก ทำให้เกิดโครงสร้างผลึกที่มีขนาดเล็กล้อมรอบสารให้กลี้นรอยู่ภายในโดยผลิตภัณฑ์ที่ได้จากกระบวนการห่อหุ้มโดยเทคนิคนี้จะมี กลี้นที่ดี และค่าการดูดความชื้นต่ำ

3) Molecular inclusion เป็นเทคนิคการห่อหุ้มในระดับโมเลกุล วิธีการนี้จะนำไซโคลเด็กซ์ทริน (cyclodextrin) ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการนำเอนไซม์ไกลโคซิลทรานสเฟอเรส (glycosyl-transferase) มาทำปฏิกิริยากับสตาร์ช เพลบียนเป็นโพลิเมอร์วงแหวน บริเวณตรงกลางของโมเลกุลไซโคลเด็กซ์ทรินจะมีลักษณะเป็น hydrophobic ส่วนที่ผิวนอกจะมีลักษณะเป็น hydrophilic เมื่ออยู่ในสารละลายโมเลกุลที่มีขั้วน้อยกว่าจะแทนที่โมเลกุลของน้ำที่อยู่ตรงกลาง สารประกอบที่เกิดขึ้นจะละลายได้น้อยและตกตะกอนแยกตัวออกมา เทคนิคนี้ใช้ห่อหุ้มสารให้กลี้นรสที่ไม่เสถียร ปัจจัยที่มีผลต่อเทคนิคนี้ได้แก่ น้ำหนักรูปร่างของโมเลกุล คุณสมบัติทางเคมี ความมีขั้ว และความสามารถในการระเหยของสารแกนกลาง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4) การใช้ไลโปโซมในการห่อหุ้ม (Liposome Entrapment) วิธีนี้ใช้กันมากในอุตสาหกรรมการผลิตยา โดยจะใช้เป็นตัวส่งวัคซีน ฮอร์โมน เอนไซม์ หรือวิตามิน เข้าไปในร่างกาย ปัจจุบันได้มีการนำมาประยุกต์ใช้ในอุตสาหกรรมอาหาร ไลโปโซมประกอบด้วยเฟสที่เป็นน้ำ ล้อมรอบโดยเมมเบรนที่ประกอบด้วยฟอสโฟลิปิด (phospholipids-base membrane) เมื่อฟอสโฟลิปิดกระจายตัวอยู่ในเฟสที่เป็นน้ำ จะเกิดการรวมตัวเป็นไลโปโซมโดยอัตโนมัติ ไลโปโซมสามารถใช้ในการห่อหุ้มสารที่ละลายได้ในน้ำหรือไขมันไว้ภายใน สารให้กลิ่นรสจะถูกห่อหุ้มในภายหลัง

ข้อดีของเทคนิคนี้คือ ความคงตัวของไลโปโซมที่ใช้งานในสภาวะที่มีวอเตอร์แอกติวิตีสูง ปัญหาของวิธีนี้คือ ไมโครเอนแคปซูลชั้นที่ได้อาจต้องเก็บรักษาในสารละลายที่เหมาะสม ซึ่งจะเป็นอุปสรรคในการผลิตขนาดใหญ่ และการจัดเก็บขนส่ง

II. กระบวนการห่อหุ้มโดยใช้เครื่องมือ (Mechanical processes)

1) เทคนิคการทำแห้งแบบพ่นฝอย (Spray drying technique)

การอบแห้งแบบพ่นฝอยเป็นเทคนิคการห่อหุ้มที่ใช้กันอย่างแพร่หลายในอุตสาหกรรมการผลิตสารให้กลิ่นรส เนื่องจากเป็นเครื่องมือที่ทำได้ง่าย และต้นทุนการผลิตในวิธีนี้จะต่ำกว่าวิธีอื่น โดยผลิตภัณฑ์ที่ได้จะเป็นลักษณะแบบไมโครแคปซูล ขั้นตอนการห่อหุ้มโดยใช้การอบแห้งแบบพ่นฝอยประกอบด้วยการนำตัวกลางที่ใช้ในการเคลือบ (Carrier หรือ wall material) เช่น สตาร์ชดัดแปลง (modified starch), มอลโตเด็กซ์ตริน (maltodextrin), กัมหรือส่วนผสมของสารข้างต้นมาละลายน้ำและผสมเข้ากับสารที่ต้องการห่อหุ้ม อัตราส่วนระหว่างสารห่อหุ้มและสารแกนกลางโดยทั่วไปจะอยู่ในช่วง 4:1 จากนั้นนำส่วนผสมที่ได้ไปผ่านกระบวนการโฮโมจีไนซ์ (homogenize) จากนั้นทำการป้อนสารผสมเข้าไปยังเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอยโดยตัวอย่างจะถูกพ่นเป็นละอองฝอยผ่านหัวฉีด (nozzle หรือ spinning wheel) โดยภายในห้องอบแห้งจะมีกระแสอากาศร้อนเคลื่อนที่ขนานหรือสวนทางกับผลิตภัณฑ์ เมื่อกระแสของอากาศร้อนสัมผัสกับละอองของของเหลวจะทำให้น้ำระเหยออกไป จากนั้นอนุภาคของผลิตภัณฑ์และกระแสของอากาศร้อนจะเคลื่อนที่ไปยังไซโคลอนซึ่งเป็นเครื่องมือที่ใช้แยกผลิตภัณฑ์ออกจากกระแสลมร้อน

ข้อดีของการห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคการอบแห้งแบบพ่นฝอย

- ต้นทุนการผลิตต่ำ
- เครื่องมือหาได้ง่าย
- สามารถปกป้องสารแกนกลางได้เป็นอย่างดี และสามารถเลือกใช้ตัวกลางในการเคลือบได้

หลายชนิด

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2) การเคลือบโดยใช้เทคนิคฟลูอิดไดส์เบด (Fluidized bed coating หรือ Air suspension coating)

เทคนิคนี้เป็นการเคลือบผิวอนุภาคของแข็งโดยอนุภาคที่ต้องการเคลือบผิวจะเคลื่อนที่ไปพร้อมกับกระแสอากาศที่เคลื่อนที่หมุนเวียนอยู่ในห้องอบแห้งด้วยความเร็วสูงในขณะเดียวกัน ตัวกลางที่ใช้ในการเคลือบจะถูกป้อนผ่านหัวฉีดและพ่นเป็นละอองฝอยเข้าสู่กระแสของอนุภาค (particle stream) และเกาะอยู่ที่ผิวของอนุภาค โดยความหนาของสารห่อหุ้มผิวสามารถควบคุมได้ด้วยการควบคุมระยะเวลาที่อนุภาคเคลื่อนที่อยู่ในห้องอบแห้ง

การเคลือบโดยใช้เทคนิคฟลูอิดไดส์เบดประกอบไปด้วยขั้นตอนในการดำเนินงาน 3 ขั้นตอน คือ อนุภาคที่ต้องการเคลือบจะถูกทำให้ลอยตัว (Fluidize) อยู่ในกระแสอากาศร้อนภายในห้องอบแห้ง สารห่อหุ้มจะถูกพ่นฝอยผ่านหัวฉีดไปยังอนุภาคที่ต้องการเคลือบซึ่งจะทำให้เกิดฟิล์มรอบ ๆ อนุภาค หยดเล็ก ๆ ของสารห่อหุ้มจะกระจายและสะสมอยู่บนผิวของอนุภาคจากนั้นตัวทำละลายหรือ ส่วนผสมของตัวทำละลายจะระเหยออกจากผิวของอนุภาคโดยอากาศร้อนโดยมีสารห่อหุ้มเคลือบอยู่บนผิวของอนุภาค

3) เทคนิคการอบแห้งแบบแช่เยือกแข็ง (Freeze drying)

การห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคการอบแห้งแบบแช่เยือกแข็งนั้น การห่อหุ้มจะเกิดขึ้นระหว่างขั้นตอนการแช่เยือกแข็งโดยขณะที่สารละลายเปลี่ยนสถานะเป็นผลึกน้ำแข็งนั้น สารละลายในส่วนที่เป็นน้ำยังไม่แข็งตัว (non-frozen solution) จะมีความหนืดเพิ่มขึ้นซึ่งจะช่วยชะลอการแพร่ของสารให้กลั่นรส เมื่อปริมาณผลึกเพิ่มมากขึ้นสารละลายที่มีสารให้กลั่นรสละลายอยู่จะอยู่ในสภาวะอิ่มตัวยิ่งยวดและเริ่มตกผลึกโดยจับสารให้กลั่นรสไว้ในผลึกน้ำแข็งที่ได้จะอยู่ในรูป amorphous solid

การห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคอบแห้งแบบแช่เยือกแข็ง มีต้นทุนการผลิตค่อนข้างสูง เนื่องจากค่าใช้จ่ายในกระบวนการผลิตและเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ที่ได้ค่อนข้างสูง รวมถึงระยะเวลาการผลิตจะนานกว่าการห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคอื่น

4) สเปรย์ชิลลิ่ง (Spray chilling) และ สเปรย์คูลลิ่ง (Spray cooling)

การห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคสเปรย์ชิลลิ่ง และสเปรย์คูลลิ่ง นั้นมีลักษณะคล้ายกันโดยที่สารแกนกลางจะกระจายตัวอยู่ในสารละลายที่ใช้ในการเคลือบ จากนั้นทำการป้อนสารผสมที่ได้ผ่านหัวฉีด (atomizer) เพื่อทำให้เป็นละอองฝอย เทคนิคนี้ต่างจากการอบแห้งแบบพ่นฝอยที่ไม่มีการระเหยน้ำ โดยสารผสมระหว่างสารแกนกลางและสารห่อหุ้มจะถูกฉีดพ่นไปยังอากาศเย็น (cooling or chilling air) ซึ่งวิธีการนี้จะทำให้สารห่อหุ้มเกิดการแข็งตัวรอบ ๆ ผิวของสารแกนกลาง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนลิขสิทธิ์หรือการเชิงพาณิชย์เพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่อผู้ญาติเห็นนำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคสเปรย์ซิลลิง สารที่ใช้ในการเคลือบจะเป็นสารพวก Fractioned หรือ hydrogenate vegetable oil ซึ่งมีจุดหลอมเหลวอยู่ในช่วง 32-34 องศาเซลเซียส ในขณะที่เทคนิคสเปรย์คูลลิง สารที่ใช้เคลือบจะเป็นพวกน้ำมันพืช (vegetable oil) หรือสารชนิดอื่นที่มีจุดหลอมเหลวอยู่ในช่วง 45-122 องศาเซลเซียส

ดังนั้นเทคนิคการสเปรย์ซิลลิง และสเปรย์คูลลิง จึงต่างกันที่ จุดหลอมเหลวของสารที่ใช้ในการเคลือบ โดยทั้งสองเทคนิคจะนิยมใช้ในการห่อหุ้มสารที่มีกลิ่นรส วิตามิน เกลือแร่ (mineral) เนื่องจากสามารถกำหนดจุดหลอมเหลวของสารห่อหุ้มทำให้สามารถควบคุมการปลดปล่อย (control release) สารแกนกลางได้ ผลิตภัณฑ์ที่ได้มาจากการห่อหุ้มโดยวิธีนี้สามารถนำไปประยุกต์ใช้กับผลิตภัณฑ์ขนมอบ (bakery product), ซุปผง (dry soup mixes) และผลิตภัณฑ์มีส่วนผสมของไขมันสูง

5) เอกซ์ทรูชัน (Extrusion)

การห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคการเอกซ์ทรูชันสามารถใช้ในการห่อหุ้มสารให้กลิ่นรสที่ระเหยได้ง่าย เช่นน้ำมันนาว (citrus oils) วิตามินซีและสีผสมอาหารเป็นต้น โดยสารที่เคลือบจะอยู่ในรูปของมวลคาร์โบไฮเดรตที่หลอมเหลว ข้อดีของการห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคการเอกซ์ทรูชันคือ สามารถปกป้องสารให้กลิ่นรสให้มีความเสถียรต่อปฏิกิริยาออกซิเดชันได้ เนื่องจากคาร์โบไฮเดรตเมทริกซ์ (Carbohydrate matrices) ใน glassy state จะมีคุณสมบัติในการเป็น barrier ที่ดี

การห่อหุ้มโดยใช้เทคนิคการเอกซ์ทรูชันจะเกี่ยวข้องกับการกระจายตัวของสารให้กลิ่นรสในมวลคาร์โบไฮเดรตที่หลอมเหลว โดยส่วนผสมจะถูกบังคับให้เคลื่อนผ่านหัวดัด (Die) ไปยังของเหลวซึ่งใช้ในการดึงน้ำออก (dehydrating liquid) ซึ่งจะทำให้สารห่อหุ้มเกิดการแข็งตัวและจับสารแกนกลางไว้ภายในของเหลวที่ใช้ในการดึงน้ำออกจากผลิตภัณฑ์ ได้แก่ isopropyl alcohol ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีลักษณะเป็นเส้นซึ่งมีความแข็ง (harden material) ซึ่งต้องนำไปผ่านขั้นตอนการทำให้แตกเป็นชิ้นเล็กๆและทำให้แห้ง

การใช้เทคนิคการเอกซ์ทรูชันจะเป็นกระบวนการห่อหุ้มอย่างแท้จริง (true encapsulation) เนื่องจากสารแกนกลางจะถูกล้อมรอบด้วยตัวกลางที่ใช้เคลือบอย่างสมบูรณ์และเมื่อสัมผัสกับของเหลวที่ทำหน้าที่ดึงน้ำออกจากผลิตภัณฑ์ตัวกลางที่ใช้ในการเคลือบผิวจะแข็งตัวทำให้สารให้กลิ่นรสที่ติดอยู่ที่ผิวของผลิตภัณฑ์นั้นถูกกำจัดออกไปจนหมด การห่อหุ้มจึงเกิดขึ้นอย่างสมบูรณ์ทำให้สามารถเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ไว้ได้เป็นระยะเวลาอันยาวนาน (excellent shelf life) ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากเทคนิคนี้จะมียุคขนาดใหญ่ ซึ่งสามารถเห็นได้ในลักษณะเป็นชิ้น (flavor pieces) ปัญหาของการเอกสรานเป็นเอกสรานที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่อนุญาดเห็นาไปเซประเยชนดานการคำไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ใช้เอ็กซ์ทราซัน คือ ไมโครแคปซูลที่ได้จะมีขนาดค่อนข้างใหญ่ขนาดประมาณ 500-100 มิลลิเมตร ซึ่งไม่สามารถใช้ได้ ในอุตสาหกรรมอาหารที่ต้องการเนื้อสัมผัสที่ละเอียด

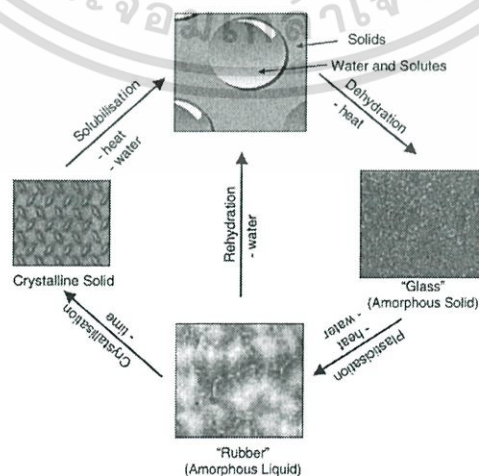
2.2.4 การเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว (Glass transition)

การเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว (Glass Transition) เป็นกระบวนการเปลี่ยนแปลงสถานะลำดับที่สอง (Second-order Transition) ของวัสดุ ซึ่งพบได้ในวัสดุที่มีโครงสร้างเป็นอสัณฐานหรือกึ่งผลึก (Amorphous or Semi-crystalline Material) เช่น สารโพลีเมอร์ นมผง น้ำตาล แป้ง เป็นต้น โดยเมื่อวัสดุมีอุณหภูมิสูงกว่าอุณหภูมิที่เรียกว่า อุณหภูมิในการเกิดกลาสทรานซิชัน (Glass Transition Temperature) ส่วนที่มีโครงสร้างเป็นอสัณฐานในวัสดุจะเปลี่ยนสถานะจากสถานะคล้ายแก้ว (Solid-like Glassy State) ซึ่งมีลักษณะแข็งเปราะ มีโครงสร้างจัดเรียงตัวเป็นระเบียบ แต่เป็นระเบียบน้อยกว่าของแข็ง กลายเป็นสถานะคล้ายยาง (Liquid-like Rubbery State) ซึ่งมีลักษณะเหนียวหนืด โครงสร้างจัดเรียงตัวไม่เป็นระเบียบ โดยโครงสร้างจะไม่เป็นระเบียบน้อยกว่าของเหลว

Glass transition temperature

อุณหภูมิการเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้วเป็นลักษณะคุณสมบัติของวัสดุอสัณฐาน โดยที่อุณหภูมิในการเกิดสถานะคล้ายแก้วนี้ขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายประการ เช่น ชนิดของวัสดุ น้ำหนักโมเลกุลของวัสดุ ความชื้นของวัสดุ เป็นต้น

การเกิดบริเวณที่เป็นผลึก หรืออสัณฐานที่เกี่ยวข้องกับเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย ซึ่งเป็นการทำของเหลวให้เป็นละอองฝอย โดยภายหลังการระเหยน้ำออกจะเป็นของแข็งเกิดขึ้นภายในห้องอบแห้ง สอดคล้องตามหลักการดังรูป



รูปที่ 2.2 การเกิดโครงสร้างอสัณฐานและความสัมพันธ์ระหว่างปฏิกิริยาสมดุลและไม่สมดุล เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่อนำไปเผยแพร่บนเว็บไซต์ใดๆ ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2.2 อุณหภูมิเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้วภายในเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย

Material (moisture free)	Glass transition temperature (°C)	Constant (kg)
Fructose	5	3.18
Glucose	31	4.07
Galactose	32	
Skim milk with hydrolyzed lactose	49	8.00
Sucrose	62	
Maltose	87	
Low-fat milk (10.7% fat)	88	
Skim milk (0% fat)	92	
Whole milk (32.4% fat)	92	
Amorphous lactose	97	6.70
Medium-fat milk (18.6% fat)	98	
Maltodextrins (Dextrose Equivalent 36)	100	
Maltodextrins (Dextrose Equivalent 25)	121	
Maltodextrins (Dextrose Equivalent 20)	141	
Maltodextrins (Dextrose Equivalent 10)	160	
Maltodextrins (Dextrose Equivalent 5)	188	

2.3 โฮโมจีไนเซชัน (Homogenization) (ฉวีรัฐมิและคณะ; 2551)

การทำให้สารเป็นเนื้อเดียวกัน คือ การผสมสารอย่างน้อย 2 ชนิด ให้มีขนาดของโมเลกุลเท่ากันหรือมีขนาดใกล้เคียงกันมากที่สุด หรือกล่าวได้ว่า การทำให้เป็นเนื้อเดียวกันก็คือ การลดขนาดของวัตถุให้มีขนาดเล็กที่สุดก็ได้ เทคนิคการทำให้เป็นเนื้อเดียวกันมีหลายอย่าง เริ่มตั้งแต่วิธีการชั้นพื้นฐาน อย่างเช่นการตัด การหั่น การบด การปั่น การโม่และการกวน จนกระทั่งเทคนิคการใช้คลื่นอัลตราโซนิค ซึ่งเป็นคลื่นเสียงความถี่สูง เพิ่งแรงทำให้โมเลกุลขนาดใหญ่แตกจนมีขนาดเล็กลง สำหรับในห้องปฏิบัติการวิทยาศาสตร์แล้ว เครื่องมือที่ใช้ผสมตัวอย่างให้เป็นเนื้อเดียวกัน คือ เครื่อง Homogenizer และนอกจากเครื่องมือนี้จะใช้ผสมสารให้เป็นเนื้อเดียวแล้วยังสามารถใช้เพื่อแตกเซลล์ได้อีกด้วย

Homogenizer หรือ เครื่องผสมให้เป็นเนื้อเดียวกัน เป็นเครื่องมือที่ใช้สำหรับก่อกำเนิดความเร็วสูงและแรงเฉือนสูง เพื่อลดขนาดวัตถุให้มีขนาดอนุภาคเท่ากันหรือใกล้เคียงกันมากที่สุด โดยการปั่น การตัด และผสมที่ความเร็วสูง เครื่อง Homogenizer สามารถใช้ได้กับตัวอย่างวัตถุหลายชนิด โดยจะใช้งานได้ดีกับผลิตภัณฑ์ที่มีความข้นหรือปริมาณไขมันสูง และสามารถนำไปใช้ประโยชน์ในงานหลายด้านทั้งงานด้านอาหาร งานในด้านอาหารมักใช้กับนม อาหารสำหรับเด็กอ่อน น้ำผลไม้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

และผลิตภัณฑ์ประเภทซอสปรุงรสต่างๆ ด้านยา ใช้ในการเตรียมตัวอย่างยา งานวิจัยทางชีวภาพและการทดสอบในห้องปฏิบัติการ รวมทั้งใช้ในกระบวนการอุตสาหกรรม เช่น การบดและการโม่กระดาษ การผสมตัวอย่างและใช้ผสมผลิตภัณฑ์เคื่องสำอาง เป็นต้น นอกจากนี้ ยังนิยมใช้เครื่อง Homogenizer ในการแตกเซลล์ เพื่อนำตัวอย่างสารหรือองค์ประกอบภายในเซลล์ไปวิเคราะห์ด้วย

2.3.1 ทฤษฎีของโฮโมจีไนเซชัน (รุ่งนภา, 2547)

หลักการ คือ การให้ของไหลไหลผ่านช่องแคบที่บางมากด้วยความดันสูงและความเร็วสูงทำให้คุณสมบัติทางกายภาพของผลิตภัณฑ์เกิดการเปลี่ยนแปลง โดยส่วนใหญ่เป็นผลมาจากแรงเฉือนระหว่างผิวหน้าต่างๆ ของวาล์ว ขณะที่ผลิตภัณฑ์ไหลผ่านช่องเล็กๆ ด้วยความเร็วสูง สำหรับขนาดอนุภาคของผลิตภัณฑ์จะเป็นผลมาจากความแตกต่างของความเร็วของอนุภาคในแต่ละจุด ซึ่งมีความเร็วไม่เท่ากัน โดยความแตกต่างของความเร็วนี้ทำให้ของแข็งมีการบดซึ่งกันและกันด้วยแรงเฉือนจึงทำให้อนุภาคมีขนาดเล็กลง

กลไกการแตกหรือปรากฏการณ์การทำให้อนุภาคแตกตัว (Disruption Phenomena) ขณะที่อนุภาคที่แขวนลอยหรือหยดของเหลวที่เป็นเฟสที่ไม่ต่อเนื่อง ผ่านบริเวณที่ทำให้แตก กลไกการแตกต่างๆ อาจเกิดขึ้น ดังนี้

1. กลไกการเฉือนในการไหลแบบลามินาร์และเทอร์บูเลนซ์

การไหลทุกชนิด เช่น การไหลที่เกี่ยวข้องกับความเสียดทาน ก่อให้เกิดแรงเฉือน (shearing stress) ต่ออนุภาคที่กระจายตัวอยู่ในกระแส ในการไหลแบบลามินาร์ ความเครียดเหล่านี้เป็นสิ่งปกติและมีลักษณะหนืด แต่ในการไหลแบบเทอร์บูเลนซ์ ความเครียดดังกล่าว เป็นสิ่งที่ไม่ปกติ ได้มีการพิสูจน์ด้วยการใช้สมการทางคณิตศาสตร์พบว่า เทอร์บูเลนซ์เป็นกลไกที่สำคัญที่สุดที่ทำให้เกิดการแตกตัวขึ้น

2. คาวิตีเซชัน

เมื่อความดันในระบบถูกลดลงต่ำกว่าความดันไอของของเหลว จะเกิดฟองของไอ (vapor bubbles) ซึ่งฟองของไอนี้จะแตก (collapse) ในบริเวณที่มีความดัน ณ ตำแหน่งใกล้เคียงที่สูงกว่า ปรากฏการณ์ดังกล่าวเรียกว่า คาวิตีเซชัน โดยการใช้ความดันประมาณ 5×10^6 ถึง 5×10^7 Pa ในวาล์วของการโฮโมจีไนเซชันความดันสูง คาวิตีเซชันจะเกิดขึ้นเสมอ ซึ่งพิสูจน์ได้จากการเสื่อมเสียของผิว

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ของวาล์วของการโฮโมจีไนเซชัน ซึ่งเกิดขึ้นเนื่องจากควิเตชัน การมีควิเตชันมีผลทำให้การแตกมากขึ้น เมื่อพลังงานที่ป้อนเข้าสู่ระบบเท่ากัน และทำให้กระบวนการโฮโมจีไนเซชันมีประสิทธิภาพมากขึ้น

2.3.2 ประเภทและหลักการทำงานของ Homogenizer (ณัฐวุฒิและคณะ, 2551)

Homogenizer สามารถแบ่งประเภทตามลักษณะการทำงานได้ 3 แบบ คือ

1. Rotor-Stator Homogenizer : โรเตอร์หรือสเตเตอร์ เป็นอุปกรณ์ที่ให้กำเนิดแรงเฉือนสูง

ทำให้สามารถลดขนาดของวัตถุได้ดี โดยแรงเฉือนนี้เกิดจากใบมีดที่วางเรียงตัวเป็นแถวโดยรอบบริเวณปลายด้ามผสม ใบมีดเหล่านี้จะเหวี่ยงวัสดุทุกชนิดที่เข้ามาใน Stator Tip เมื่อโรเตอร์หมุนวัตถุตัวอย่างจะถูกดูดและหมุนเหวี่ยงผ่านออกมาทางช่องสเตเตอร์ โดยทั่วไปแล้วจะใช้เวลาสำหรับผสมตัวอย่างประมาณ 20-60 วินาที จึงจะได้ผลิตภัณฑ์ที่ผสมจนเป็นเนื้อเดียวกัน

หลักการทำงานของ โรเตอร์ – สเตเตอร์

โดยทั่วไปแล้ว Rotor-Stator Homogenizer ที่ใช้ในห้องปฏิบัติการนั้นจะมีส่วนขับเคลื่อนอยู่ด้านบน ซึ่งมีมอเตอร์ที่หมุนด้วยความเร็วสูงประมาณ 8,000 – 60,000 rpm อยู่ด้านใน ขนาดของหัวโรเตอร์ – สเตเตอร์ สามารถเปลี่ยนแปลงได้ตามขนาดปริมาตรของตัวอย่าง ซึ่งโดยส่วนมากจะใช้กับตัวอย่างที่มีปริมาตรตั้งแต่ 0.5 – 50 มิลลิลิตร หรืออาจได้มากสูงสุดถึง 10 ลิตร ขึ้นอยู่กับขนาดของเครื่อง โดยขนาดของทั้งโรเตอร์และสเตเตอร์นั้นต้องสัมพันธ์กันอยู่ในระดับที่เหมาะสม สเตเตอร์ไม่ควรมีเส้นผ่านศูนย์กลางมากกว่าโรเตอร์จนเกินไป เพราะอาจจะทำให้ช่องว่างระหว่างโรเตอร์ – สเตเตอร์นั้นมากเกินไป ซึ่งไม่สามารถผสมตัวอย่างได้อย่างมีประสิทธิภาพเพียงพอได้ และไม่ควรอยู่ชิดกันมากเกินไปเพราะอาจทำให้เกิดความร้อนสูงบริเวณหัวปั่น โดยอัตราส่วนระหว่างโรเตอร์ : สเตเตอร์ โดยทั่วไปอยู่ที่ 1 : 1.5

ก่อนจะเข้าสู่กระบวนการผสมให้เป็นเนื้อเดียวกันนั้น ตัวอย่างวัตถุจะต้องมีขนาดเล็กพอที่จะเข้าไปอยู่ภายในช่องบริเวณหัวของสเตเตอร์ได้ ถ้าตัวอย่างที่มีขนาดใหญ่เกินไปอาจจะต้องตัด หั่น หรือบด ให้เป็นชิ้นเล็กๆก่อนจึงจะนำเข้าสู่กระบวนการได้

2. Ultrasonic Homogenizer : Homogenizer ชนิดนี้ทำงานโดยการสร้างคลื่นความดันใน

ตัวอย่างของเหลว เมื่ออยู่ภายใต้สภาวะที่เหมาะสม คลื่นความดันนี้จะเป็นผลให้เกิดการสร้างฟองอากาศขนาดเล็กจำนวนมากและระเบิดออกมาอย่างรุนแรง เกิดเป็นภาวะโพรงอากาศ

(Cavitation) การระเบิดจะทำให้เกิดคลื่นกระแทก (Shock Wave) หรือเกิดเป็นคลื่นอัลตราโซนิก ซึ่งเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นิยมนำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

มีพลังงานมากพอที่จะทำให้ตัวอย่างในของเหลวเกิดการแตกกระจายเป็นชิ้นเล็กๆได้ คลื่นอัลตราโซนิคที่เกิดขึ้นนี้จะอยู่ในช่วงความถี่ 18 – 30 กิโลเฮิร์ต ซึ่งในช่วงความถี่ที่มนุษย์ไม่สามารถได้ยิน และทำให้เกิดแรงดันได้มากกว่า 500 บรรยากาศและอุณหภูมิมากกว่า 5,000 องศาเซลเซียส โดยทั่วไปแล้ว เครื่องมือที่ใช้กำเนิดคลื่นอัลตราโซนิคทุกชนิด จะมีโครงสร้างการทำงานพื้นฐานคล้ายๆกัน แต่อาจมีข้อแตกต่างกันเล็กน้อยตามความเหมาะสมของการนำไปใช้งาน ปริมาตรของตัวอย่าง และข้อจำกัดของพื้นที่การทำงาน

สำหรับเครื่อง Homogenizer แบบอัลตราโซนิค จะมี Piezoelectric Transducer เป็นตัวเปลี่ยนกระแสไฟฟ้าให้เป็นพลังงานกลและเกิดการสั่น ส่งผ่านลงสู่ของเหลวโดย Probe ที่จุ่มอยู่ในของเหลว แล้วจึงเกิดเป็นคลื่นอัลตราโซนิค เพื่อใช้สำหรับลดขนาดให้วัตถุกลายเป็นเนื้อเดียวในที่สุด

3. Piston Pump Homogenizer : เครื่อง Homogenizer ชนิดนี้เป็นเครื่องมือที่ใช้แรงอัดตัวอย่างผ่านช่องหรือท่อขนาดเล็ก หรือช่องวงกลม (Annular Gap) โดยการทำงานของปั๊มลูกสูบ เมื่อตัวอย่างของเหลวถูกอัดผ่านท่อด้วยความเร็วสูง จะทำให้เกิดแรงอัดปริมาณมากดันตัวอย่างของเหลวผ่านช่องขนาดเล็กทำให้ตัวอย่างไหลทะลักออกมาทางช่องนั้น จนทำให้ตัวอย่างมีอนุภาคขนาดเล็กลงและเป็นเนื้อเดียวกันมากขึ้น Homogenizer ชนิดนี้มักใช้กับตัวอย่างที่เป็นของเหลวหรือตัวอย่างที่มีของแข็งปริมาณน้อย และมักใช้ในระบบโรงงานอุตสาหกรรม โดยเฉพาะอุตสาหกรรมนม ใช้สำหรับผสมน้ำนมให้เป็นเนื้อเดียวกัน

2.3.3 การนำ Homogenizer ไปใช้ประโยชน์ในระดับโรงงานอุตสาหกรรม

Homogenizer ถูกนำไปใช้ในการทำให้เป็นเนื้อเดียวกันกับผลิตภัณฑ์ในอุตสาหกรรมหลายประเภท ได้แก่

1. อุตสาหกรรมเครื่องสำอาง ใช้กับผลิตภัณฑ์ประเภท ครีม ยาสีฟัน ยาย้อมผม และอุปกรณ์อาบน้ำต่างๆ
2. อุตสาหกรรมยา ใช้กับผลิตภัณฑ์ประเภท ยาน้ำ ยาขี้ผึ้ง ยาเคลือบ และโลชั่น
3. อุตสาหกรรมอาหาร ใช้กับผลิตภัณฑ์ประเภท มายองเนส มัสตาร์ด และสารแต่งกลิ่นต่างๆ
4. อุตสาหกรรมเครื่องเคลือบ ใช้กับผลิตภัณฑ์ประเภท สี หมึก ขี้ผึ้ง (wax) แอสฟัลต์ (น้ำมันดิบ สำหรับเคลือบถนน) แล็กเกอร์ และเรซิน
5. อุตสาหกรรมสิ่งยึดติด ใช้กับผลิตภัณฑ์ประเภทเรซินเชื่อมวัสดุ (Epoxy) โพลียูรีเทน และซิลิกอน และอุตสาหกรรมเคมี ใช้กับผลิตภัณฑ์ประเภทพลาสติก และยาง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.3.4 การแตกเซลล์

เซลล์เป็นหน่วยย่อยที่สุดของสิ่งมีชีวิต ซึ่งมีองค์ประกอบหลักคือ ผนังเซลล์, เยื่อหุ้มเซลล์, ไซโตพลาสซึม, นิวเคลียส และออร์แกเนลล์อื่นๆ ภายในไซโตพลาสซึม มีองค์ประกอบหลายอย่าง ได้แก่ กรดนิวคลีอิก, โปรตีน, คาร์โบไฮเดรต, ไขมัน, เอนไซม์, เม็ดสี และน้ำ ในการที่จะแยกองค์ประกอบต่างๆ ของเซลล์ออกมาศึกษานั้น จำเป็นต้องทำลายผนังเซลล์และเยื่อหุ้มเซลล์ออกก่อน ในบางครั้ง เซลล์อาจจะหลั่งสารที่ต้องการศึกษาออกมาได้ แต่ส่วนใหญ่แล้ว เซลล์ต้องถูกทำให้แตกก่อนเพื่อให้ ส่วนประกอบภายในเซลล์หลุดออกมา การแตกเซลล์เป็นขั้นตอนที่สำคัญและต้องระวังเป็นพิเศษ กระบวนการทำต้องรวดเร็วและนุ่มนวล เพื่อไม่ให้องค์ประกอบภายในเซลล์ที่หลุดออกมาเสียหาย และยังมีคุณสมบัติทางกายภาพและเคมีครบถ้วน เครื่อง Homogenizer ประเภทที่นิยมใช้กับการแตกเซลล์ คือ เครื่อง Homogenizer ชนิด Ultrasonic เพราะสามารถให้กำเนิดแรงเฉือน จากคลื่นความถี่สูงได้ โดยที่ไม่ทำลายองค์ประกอบอื่นของเซลล์ โดยเซลล์แต่ละชนิดจะใช้คลื่นความถี่สูงต่างกัน ในการแตกเซลล์ หรือใช้เครื่อง Homogenizer ที่มีหัวปั่นเป็นแก้วโบโรซิลิเกตก็ได้

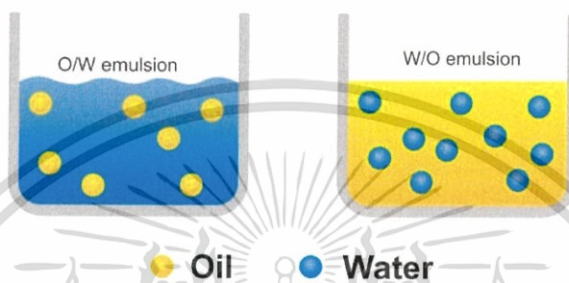
2.4 อิมัลชัน (Emulsion) (รุ่งนภา, 2547)

อิมัลชันของของเหลว - ของเหลว มี 2 ชนิด คือ น้ำมันในน้ำ (o/w) เช่น นม และ น้ำในน้ำมัน (w/o) เช่น มาร์การีน อิมัลชันเหล่านี้ค่อนข้างจะเป็นอิมัลชันแบบง่าย ๆ ส่วนอิมัลชันที่ซับซ้อนขึ้นมักพบในผลิตภัณฑ์อาหาร เช่น ไอศกรีม ใส้กรอก และเค้ก ในอิมัลชันของของเหลวส่วนใหญ่ แม้ว่าของเหลว 2 ชนิด ที่มาผสมกันคือ น้ำและน้ำมัน แต่ระบบที่น้ำบริสุทธิ์และน้ำมันบริสุทธิ์ที่มาผสมกันมีน้อย เช่น เฟสของน้ำอาจประกอบด้วยสารละลายเกลือ น้ำตาล และสารอินทรีย์หรือสารคอลลอยด์ต่างๆ (สารประกอบไฮโดรฟิลิก) ส่วนเฟสของน้ำมันอาจประกอบด้วยน้ำมัน ไฮโดรคาร์บอน ไขมัน และสารอื่นๆ ที่คล้ายน้ำมัน (สารประกอบไฮโดรโฟบิก) นอกจากนี้ อาจมีสารตัวที่ 3 เรียกว่าสาร อิมัลซิฟิเอิง (emulsifying agent) รวมอยู่ด้วยเพื่อให้ อิมัลชันมีความคงตัวมากขึ้น สารอิมัลซิฟิเอิงอาจมีอยู่ในอาหารเองหรือเติมเข้าไปในระหว่าง กระบวนการแปรรูป

เมื่อน้ำและน้ำมันผสมกัน จะเกิดอิมัลชันได้ 2 ชนิด ขึ้นอยู่กับลักษณะการกระจายตัวและ ปริมาณของสารทั้ง 2 ชนิด เช่น ถ้าน้ำมันเป็นเฟสที่กระจายหรือเป็นเฟสไม่ต่อเนื่อง จะเกิดอิมัลชัน ชนิดน้ำมันในน้ำ (o/w) หรือถ้าน้ำเป็นเฟสไม่ต่อเนื่อง จะเกิดอิมัลชันชนิดน้ำในน้ำมัน (w/o) ซึ่ง อิมัลชันที่เกิดขึ้นมักจะแสดงคุณสมบัติส่วนใหญ่ของของเหลวที่เป็นเฟสต่อเนื่อง เช่น อิมัลชันชนิด

น้ำมันในน้ำ อาจทำให้เจือจางด้วยน้ำ ทำให้เกิดสีได้ด้วยสีที่ละลายน้ำและแสดงคุณสมบัติการนำไฟฟ้า
เอกสารนี้เป็นเอกสารต้นฉบับที่จัดทำขึ้นเพื่อใช้ภายในเท่านั้น เมื่อผู้ใดเห็นประโยชน์หรือข้อผิดพลาดในการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ที่สอดคล้องกับเฟสของน้ำ (aqueous phase) ในทางตรงกันข้าม อิมัลชันของน้ำในน้ำมันก็สามารถทำให้เจือจางด้วยน้ำมัน ทำให้เกิดสัด้วยสีที่ละลายได้ในน้ำมันและมีค่าการนำไฟฟ้าต่ำ อิมัลชัน 2 ชนิดที่มีองค์ประกอบคล้ายกันจะมีลักษณะเฉพาะที่แตกต่างกันอย่างมากขึ้นกับว่าน้ำหรือน้ำมันเป็นเฟสต่อเนื่อง ปัจจัยที่มีผลต่อชนิดของอิมัลชันที่เกิดขึ้นเมื่อน้ำและน้ำมันผสมกัน ได้แก่ ชนิดของสารอิมัลซิไฟอิง สัดส่วนของเฟสทั้งสอง และวิธีการเตรียมอิมัลชัน



รูปที่ 2.3 ชนิดของอิมัลชัน

ปัจจัยที่มีผลต่อความคงตัวของอิมัลชัน ได้แก่

1. ชนิดและปริมาณของสารอิมัลซิไฟเออร์
2. ขนาดของอนุภาคในเฟสกระจาย
3. แรงตึงผิวที่มีต่อผิวของอนุภาคในเฟสกระจาย
4. ความหนืดของเฟสต่อเนื่อง
5. ความแตกต่างระหว่างความหนาแน่นของเฟสต่อเนื่องและเฟสกระจาย

2.4.1 แรงตึงผิว (interfacial tension) (วิไล, 2546)

ความตึงผิวระหว่างเฟสต่อเนื่องและเฟสกระจายยิ่งสูงเท่าไรก็จะยิ่งทำให้เกิดอิมัลชันที่มีความคง

ตัวได้ยากมากขึ้นเท่านั้น สารอิมัลซิไฟเออร์ที่เติมหรือที่มีอยู่ในอาหารจะสร้างมิเซลล์ (micelle) อยู่รอบๆอนุภาคของเฟส กระจายทำให้ช่วยลดแรงตึงผิวระหว่างเฟสละยังช่วยป้องกันอนุภาคเล็กๆ เหล่านี้ไม่ให้รวมตัวกันด้วย การบีบอัดและเฉือนอย่างรุนแรงด้วยพลังงานที่ได้จากเครื่องโฮโมจีไนเซอร์ ทำให้อนุภาคเหล่านี้มีขนาดเล็กลง สารอิมัลซิไฟเออร์จึงเป็นสารที่ช่วยลดพลังงานที่ต้องใช้ในการทำ

อิมัลชัน โดยทั่วไปอนุภาคที่กระจายอยู่ในอาหารอิมัลชัน ส่วนใหญ่จะมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอยู่ระหว่าง 0.1 – 10 ไมโครเมตร

2.4.2 สารอิมัลซิไฟอิง (emulsifying agents) (รุ่งนภา, 2547 และ วิไล, 2546)

สารอิมัลซิไฟเออร์ทำหน้าที่ 2 ชนิด ในการทำให้เกิดอิมัลชัน (อิมัลซิฟิเคชัน) คือ ช่วยลดแรงตึงระหว่างผิวหน้าของของเหลวต่างๆ ที่จะเกิดเป็นอิมัลชัน และป้องกันการรวมตัวของอนุภาคต่างๆ ของเฟสที่ไม่ต่อเนื่อง ในอิมัลชันที่เกิดขึ้นแล้ว สารที่ใช้เป็นอิมัลซิไฟเออร์มีอยู่เป็นจำนวนมากและมีคุณสมบัติแตกต่างกัน อิมัลชันที่เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติ ได้แก่ เอสเทอร์ของกลีเซอรอล โพรพิลีนไกลคอล เซลลูโลสอีเทอร์ คาร์บอกซิเมทิลเซลลูโลส และอื่นๆ ส่วนของแข็ง ได้แก่ เบนโทไนท์ เป็นต้น

อิมัลซิไฟเออร์ แบ่งเป็น 2 แบบ คือ แบบมีขั้วและแบบไม่มีขั้ว สำหรับสารที่มีขั้วเป็นองค์ประกอบหลักจะยึดเกี่ยวกับน้ำและทำให้เกิดอิมัลชันแบบน้ำมันในน้ำและอิมัลซิไฟเออร์แบบไม่มีขั้วจะดูดซับกับน้ำมันทำให้เกิดอิมัลชันแบบน้ำในน้ำมัน อิมัลซิไฟเออร์มีความแตกต่างกันตามค่าสมดุลระหว่างหมู่ชอบน้ำ (hydrophile) และหมู่ชอบน้ำมันหรือหมู่ไม่ชอบน้ำ (lipophile) ที่เรียกว่า HLB (Hydrophile – lipophile Balance) ซึ่งเป็นสัดส่วนระหว่างปริมาณหมู่ที่ชอบน้ำต่อหมู่ที่ไม่ชอบน้ำบนโมเลกุลของอิมัลซิไฟเออร์ ค่า HLB บอความเหมาะสมในการใช้อิมัลซิไฟเออร์ชนิดนั้น ให้ข้อมูลที่เป็นประโยชน์เกี่ยวกับการใช้อิมัลซิไฟเออร์ในระบบ o/w แบบง่ายๆ หรือปียข้อมูลเบื้องต้นสำหรับระบบอิมัลชันที่มีความซับซ้อนมากขึ้น เช่น ระบบอาหารที่มีคาร์โบไฮเดรตและโปรตีน

สารอิมัลซิไฟเออร์ควรระบุในรูปชนิดของอิมัลชันที่เกิด ถ้าใช้ในอาหาร สารอิมัลซิไฟเออร์ควรจะไม่มึกลิ่น ไม่มีรส ไม่มีสี และต้องไม่เป็นพิษ ในหลายประเทศก็มีการควบคุมการใช้สารอิมัลซิไฟเออร์ในอาหาร สารอิมัลซิไฟเออร์ควรมีความคงตัวทั้งทางเคมีและทางกายภาพภายใต้สภาวะต่างๆ ของการแปรรูป การจัดการและการเก็บ และควรมีราคาถูก

สารให้ความคงตัว (stabilizer) เป็นไฮโดรคอลลอยด์ประเภทโพลีแซคคาไรด์ซึ่งจะละลายในน้ำ เพื่อให้สารละลายเหนียวหนืดหรือเป็นเจล การเพิ่มความหนืดและปฏิกิริยาที่สลับซับซ้อนระหว่างอนุภาคของอิมัลชันแบบน้ำมันในน้ำ ทำให้เกิดร่างแห 3 มิติ ซึ่งจะทำให้อิมัลชันมีความคงตัวและป้องกันการรวมตัวกันของอนุภาคเล็กๆ เหล่านี้ สำหรับอิมัลชันแบบน้ำในน้ำมันนั้น จะมีเพียงเซลลูโลสซึ่งเป็นผืนเล็กๆ และผงเซลลูโลสเท่านั้นที่สามารถทำให้อิมัลชันแบบนี้มีความคงตัวได้

2.4.3 หลักการทั่วไปในการทำให้เกิดอิมัลชัน (วิไล, 2546)

การเกิดอิมัลชัน จะต้องมีงานมากกระทำต่อระบบเพื่อให้ชนะความต้านทานที่ก่อให้เกิดผิวร่วม เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นิยามให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ระหว่างเฟสขึ้นมาใหม่ ในทางทฤษฎี งานของการทำให้เกิดอิมัลชันเทียบเท่ากับผลคูณของผิวที่เกิดขึ้นใหม่กับแรงตึงระหว่างผิวหน้า นอกจากนี้ พลังงานที่ต้องใช้ยังรวมถึงพลังงานที่ให้ของเหลวเคลื่อนที่ (in motion) และชนะความต้านทานอันเนื่องมาจากแรงเสียดทานที่พื้นผิวของเครื่องมือ โดยทั่วไป งานที่ก๊อบของเหลวกระทำได้โดยการกวนอย่างแรง ชนิดของการกวนที่เหมาะสมที่สุดสำหรับอิมัลซิฟิเคชันคือ ชนิดที่ทำให้อนุภาคขนาดใหญ่ของเฟสไม่ต่อเนื่องได้รับแรงเฉือน ในลักษณะเช่นนี้อนุภาคจะเสีรูปร่างและแตกออกเป็นขนาดที่เล็กลง ทำให้มีการกระจายตัวที่ละเอียดกว่า ถ้าสภาวะที่เหมาะสมฟิล์มของอิมัลซิไฟเออร์ที่ทำหน้าที่ป้องกันดังกล่าว จะถูกดูดซับที่ระหว่างผิวหน้าร่วมของทั้ง 2 เฟส และอิมัลชันที่คงตัวจะเกิดขึ้น

เวลาที่ใช้ในการทำให้เกิดอิมัลซิฟิเคชันจะแตกต่างกันขึ้นอยู่กับสูตรของอิมัลชันและเทคนิคที่ใช้ และมักจะได้จากการทดลอง ในแต่ละกรณีของอิมัลซิฟิเคชันจะมีช่วงเวลาที่เหมาะสม ถ้าต่ำกว่าเวลาดังกล่าว อิมัลชันที่เกิดขึ้นค่อนข้างจะไม่คงตัว แต่ถ้าการกวนดำเนินต่อไปเกินระยะเวลาที่เหมาะสม อิมัลชันอาจได้รับความเสียหาย เนื่องจากฟิล์มที่ทำหน้าที่ป้องกันนั้นเกิดการเสื่อมเสียด้วยการกวนที่มากเกินไป

ในการเตรียมอิมัลชันควรพิจารณาถึงสารอิมัลซิไฟเออร์ที่ใช้จะต้องเหมาะสมกับชนิดของอิมัลชันที่ต้องการ เช่น o/w หรือ w/o เปอร์เซนต์ของปริมาตรของเฟสไม่ต่อเนื่องและอุณหภูมิของการเตรียม เนื่องจากแรงตึงระหว่างผิวและความหนืดจะลดลงเมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น อุณหภูมิสูงสุดที่ใช้จะต้องอยู่กับความไวต่อความร้อนขององค์ประกอบในอาหาร ในกรณีของการผลิตภัณฑนม อุณหภูมิที่ใช้ไม่ควรเกิน 70°C หรือในผลิตภัณฑ์หลายชนิด เช่น มายองเนส จะมีองค์ประกอบของไข่แดงอยู่ด้วย จึงต้องทำเป็นอิมัลชันที่อุณหภูมิต่ำมาก

โดยทั่วไป มักเตรียมทั้งสองเฟสแยกกัน แล้วจึงเติมสารอิมัลซิไฟเออร์เข้าไปยังเฟสต่อเนื่องแต่ก็มีข้อยกเว้น พวกกัมและคอลลอยด์ที่เป็นไฮโดรฟิลิกบางชนิดกระจายตัวได้ดีที่สุดในเฟสของน้ำมัน เพื่อลดการขยายตัวและการเกาะเป็นก้อนให้น้อยที่สุด เมื่อมีการผสมเฟสต่างๆ เฟสไม่ต่อเนื่องจะค่อยๆ เติบโตเข้าไปยังเฟสต่อเนื่อง ขณะที่เฟสต่อเนื่องถูกกวน

2.5 การทำแห้งแบบพ่นฝอย (Spray Drying)

2.5.1 หลักการทำงาน (ธงไชย และคณะ, 2556)

เป็นเทคนิคการทำแห้งที่ใช้อย่างกว้างขวางในอุตสาหกรรมอาหาร เนื่องจากเครื่องมือหาง่าย ต้นทุนในการผลิตต่ำกว่าวิธีการอื่น ๆ หลักการของระบบการอบแห้งแบบพ่นฝอยเริ่มเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

จากอากาศจะถูกดูดผ่านตัวกรองอากาศและผ่านเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนเพื่อเพิ่มอุณหภูมิของอากาศให้สูงขึ้นเป็นลมร้อนส่งเข้าห้องทำแห้ง ส่วนอาหารเหลวจะถูกดูดผ่านปั๊มไปยังหัวอัดฉีดภายในห้องอบแห้งเพื่อทำให้เป็นละอองฝอย ทำให้ละอองฝอยของอาหารสัมผัสกับลมร้อนเกิดการระเหยของน้ำในละอองฝอยอย่างรวดเร็วที่อุณหภูมิสูงกว่ากระเปาะเปียกเล็กน้อย อนุภาคที่แห้งของอาหารจะลอยกระจายในลมร้อนแล้วเข้าสู่เครื่องแยกไซโคลนออกจากเครื่องเป็นผลิตภัณฑ์ผง สำหรับตัวอย่างอาหารเหลวที่นำมาทำแห้งนั้นสามารถใช้ได้ทั้งที่เป็นสารละลายเนื้อเดียวกัน (Homogeneous Solution) หรือสารละลายที่ไม่เป็นเนื้อเดียวกัน (Non-Homogeneous Solution) อาหารเหลวที่ป้อนเข้าไปจะถูกควบคุมให้เหมาะสมกับคุณภาพผลิตภัณฑ์ที่ต้องการ ซึ่งปัจจัยที่ถูกควบคุมให้เหมาะสมกับคุณภาพผลิตภัณฑ์ที่ต้องการ เช่น ความหนืด ความเข้มข้น องค์ประกอบทางเคมีของอาหาร ลักษณะการไหล ชนิดหัวอัดฉีด การส่งผ่านความร้อนและมวล การแยกอาหารแห้งออกจากกระแสลม เป็นต้น (ณัฐวุฒิ และคณะ, 2551)

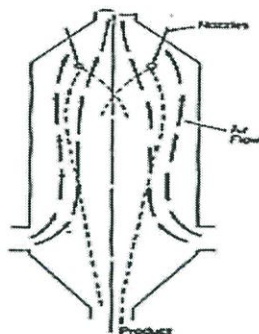
2.5.2 ห้องทำแห้ง (ณัฐวุฒิ และคณะ, 2551)

อากาศที่ถูกดูดผ่านระบบการกรองทำให้ร้อนจะปะทะเข้ากับอาหารเหลวที่ถูกพ่นออกมาในบริเวณนี้เพื่อให้เกิดการทำแห้งโดยการสัมผัสกันระหว่างอากาศร้อนและอาหารเหลว ซึ่งอาจเกิดขึ้นได้หลายทิศทาง

ลักษณะการไหลเวียนภายในเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย 4 ประเภท

1. เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยชนิดไหลสวนทางกัน

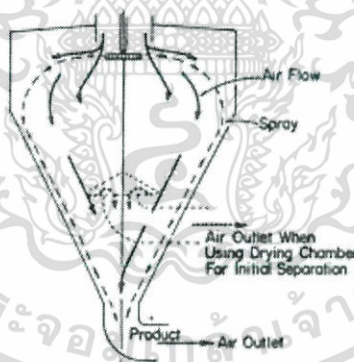
เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยชนิดไหลสวนทางกัน อากาศถูกนำเข้าสู่เครื่องทางด้านล่างของห้องทำแห้ง ในขณะที่อาหารเหลวจะถูกพ่นออกมาทางด้านบนของห้องทำแห้ง โดยที่อากาศร้อนจะเคลื่อนที่ออกทางด้านบนซึ่งมีอุณหภูมิสูง โดยสัมผัสโดยตรงกับอาหารเหลว ข้อเสียของเครื่องทำแห้งประเภทนี้คือ คุณภาพของผลิตภัณฑ์จะลดลงเนื่องจากอุณหภูมิของอากาศมีผลต่อผลิตภัณฑ์และอัตราการไหลที่ทำได้น้อยเนื่องจากป้องกันการไหลติดกันไปของอาหารเหลวและอากาศที่ถูกดูดออกทางด้านบนของเครื่อง



รูปที่ 2.4 เครื่องทำแห้งแบบฟลูอิดไนต์ไหลสวนทางกัน (ไทร์ท และคณะ, 2551)

2. เครื่องทำแห้งแบบฟลูอิดไนต์กระแสตามกัน

เครื่องทำแห้งแบบฟลูอิดไนต์กระแสตามกัน จะมีการผสมของอากาศและของเหลวโดยหัวฉีด ฉีด ผลิตภัณฑ์อาหารและอากาศจะไหลไปในทิศทางเดียวกันโดยกระบวนการการทำแห้งจะดำเนินต่อไปโดยผลิตภัณฑ์อาหารและอากาศจะไหลออกทางด้านล่างผ่านทางแยก การจัดการเช่นนี้เหมาะแก่การใช้กับผลิตภัณฑ์ที่ไวต่อความร้อนเนื่องจากผลิตภัณฑ์เหลวจะสัมผัสกับอากาศน้อยที่เข้ามาแต่ผลิตภัณฑ์แห้งจะสัมผัสกับอากาศที่ลดอุณหภูมิต่ำลงมาก

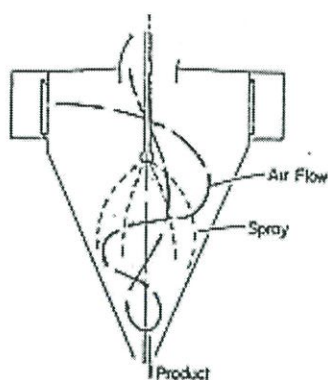


รูปที่ 2.5 เครื่องทำแห้งแบบฟลูอิดไนต์กระแสตามกัน (ไทร์ท และคณะ, 2551)

3. เครื่องทำแห้งแบบฟลูอิดไนต์ที่มีการไหลผสมกัน

เครื่องทำแห้งแบบฟลูอิดไนต์ที่มีการไหลผสมกัน ผลิตภัณฑ์จะเข้าเครื่องด้วยหัวฉีดฉีดบริเวณศูนย์ การของห้องทำแห้ง อากาศจะไหลเข้าทางด้านบนมาสัมผัสกับอาหารก่อนที่จะเคลื่อนที่ขึ้นด้านบนไปยังช่องอากาศภายนอก ผลิตภัณฑ์แห้งจะได้ออกทางด้านล่างของห้องอบแห้ง อุณหภูมิอากาศเข้าที่ สูงจะมีผลต่อผลิตภัณฑ์ผงที่ได้ แต่ลักษณะแบบนี้จะทำให้อัตราการระเหยต่อหน่วยปริมาตรสูงขึ้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 2.6 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยที่มีการไหลผสมกัน (ไทร์ท และคณะ, 2551)

4. เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยที่มีการไหลขนานกัน

เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยที่มีการไหลขนานกันการไหลของผลิตภัณฑ์และอากาศจะไหลอย่างสม่ำเสมอจากทางด้านบนสู่ด้านล่างในห้องทำแห้งที่แคบ ผลิตภัณฑ์แห้งและอากาศจะออกจากห้องทำแห้งด้วยกัน และเคลื่อนที่ไปยังระบบแยก ลักษณะการไหลแบบนี้แตกต่างจากการไหลตามกันคือความเร็วลมที่ใช้สูงอยู่ที่ 2-3 เมตรต่อวินาที ทำให้อุณหภูมิอากาศสูง

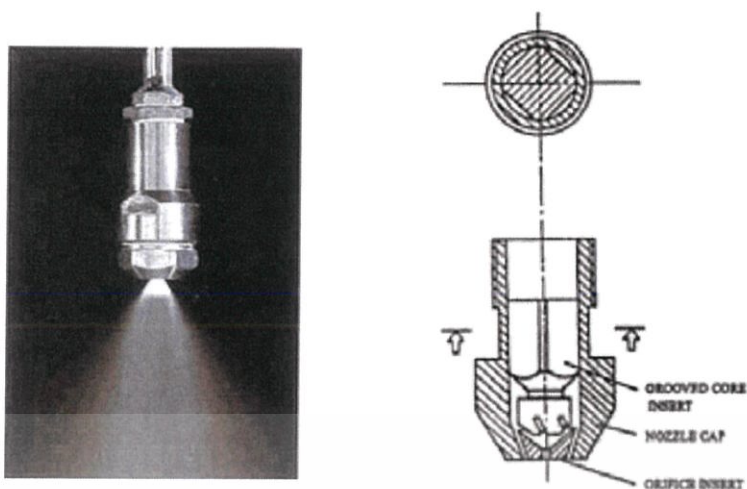
2.5.3 หัวอัดฉีด

หัวอัดฉีด มีหน้าที่ทำให้อาหารเหลวแตกตัวเป็นละอองฝอย เพื่อเพิ่มพื้นที่สัมผัสกับความร้อนให้มากขึ้นและยังเป็นตัวควบคุมอัตราการไหลของอาหารเหลวไปยังห้องอบแห้ง ซึ่งเป็นทั้งตัวกำหนดคุณภาพของผลิตภัณฑ์ผงที่ได้และขนาดอีกด้วย ในเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยหัวอัดฉีด หรือหัวอัดฉีดมีหลายระบบด้วยกัน ซึ่งในแต่ละระบบนั้นมีผลของคุณภาพผลิตภัณฑ์ที่แตกต่างกันการเลือกชนิดของตัวทำละอองนั้นขึ้นอยู่กับคุณสมบัติของของเหลวเริ่มต้น เช่น ความหนืด และคุณสมบัติของอาหารผงที่ต้องการ เช่น ขนาดของอนุภาค การละลาย ความหนาแน่น การเปียกน้ำ เป็นต้น (นิชาภา และคณะ, 2555)

หัวอัดฉีดที่นิยมใช้ได้แก่

1. หัวฉีดแรงดันสูง (Centrifugal Pressure Nozzle)

หัวฉีดนี้เป็นสารทำให้อาหารเหลวไหลผ่านรูเล็กๆโดยใช้ความดันสูงในการอัดฉีดอาหารเหลว ให้เกิดแผ่นของเหลวขึ้นเพื่อแตกออกเป็นหยดเล็ก ๆ ตามต้องการ อนุภาคที่ได้จะมีขนาดอยู่ที่ 120-250 มิลลิเมตร โดยขนาดของอนุภาคที่ได้จะขึ้นอยู่กับอัตราการไหลของอาหารเหลว ความหนืด และความดัน



รูปที่ 2.7 หัวฉีดแรงดันสูง (Centrifugal Pressure Nozzle) (ไทร์ท และคณะ, 2551)

2. หัวฉีดแบบจานเหวี่ยง (Rotary Atomizers)

หัวฉีดชนิดนี้จะฉีดอาหารเหลวลงบนจานหมุนใกล้กับจุดศูนย์กลางจานหมุนจะหมุนด้วยความเร็วรอบ 5,000–10,000 รอบต่อนาที สารละลายจะถูกเหวี่ยงและกระจายออกเป็นแผ่น หัวฉีดประเภทนี้สามารถใช้กับอัตราการป้อนและคุณสมบัติของเหลวได้ในช่วงกว้าง ซึ่งจะขึ้นอยู่กับความเร็วของจานหมุนและอัตราการป้อน



รูปที่ 2.8 หัวฉีดแบบจานเหวี่ยง (Rotary Atomizers) (ไทร์ท และคณะ, 2551)

3. หัวฉีดแบบของไหลสองชนิด (Two – Fluid Atomizers)

เป็นการใช้กระแสก๊าซความแรงสูงเพื่อให้กระแทกอาหารเหลวที่ความเร็วต่ำ และจึงแตกออกเป็นละอองฝอย โดยทั่วไปหัวฉีดเหล่านี้มักใช้กำลังมากและอาจไม่ประหยัดที่ความจุสูง หยอดของเหลวละเอียดเล็ก ๆ สามารถเกิดขึ้นที่อัตราการไหลต่ำและใช้กับผลิตภัณฑ์ที่มีความหนืดสูง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.5.4 ไซโคลน (Cyclone)

เมื่อมีการระเหยเกิดขึ้นเสร็จสิ้นแล้ว ผลิตภัณฑ์ผงที่ได้จะถูกดูดขึ้นมาตามท่อลมจากด้านล่างของห้องทำแห้ง ซึ่งเรามีการแยกอากาศที่ออกการห้องทำแห้งกับอาหารผงโดยไซโคลนอาศัยหลักการจากแรงเหวี่ยง

2.5.5 อาหารที่ใช้ในการทำแห้งแบบพ่นฝอย (นิสากร และคณะ, 2553)

สามารถแบ่งได้เป็น 2 ประเภท คือ

1. แบบไม่เหนียวหนืด (Non-sticky) อาหารประเภทนี้ มีการดูดซับน้ำน้อยและมีอัตราการไหลไปยังห้องทำแห้งที่อัตราคงที่ ทำให้ผลิตภัณฑ์ประเภทนี้มีลักษณะของผลิตภัณฑ์ที่คุณภาพแน่นอน เช่น ผลิตภัณฑ์ประเภท หางนม โพรตีน แป้ง
2. แบบเหนียวหนืด (sticky) การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิเพียงไม่กี่องศาในกระบวนการผลิต จะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่คงเหลืออยู่ในรูปของไซรัป หรือติดอยู่ตามผนังของห้องทำแห้งส่งผลให้คาร์บอนของผลิตภัณฑ์ต่ำลง และเกิดปัญหาในกระบวนการ เช่น ผลิตภัณฑ์ประเภท น้ำผัก ผลไม้ พวบน้ำตาลแล็กโตส

2.5.6 ปัจจัยในกระบวนการอบแห้งแบบพ่นฝอยที่มีผลต่อลักษณะผลิตภัณฑ์ที่ผลิตได้

2.5.6.1 อุณหภูมิที่ใช้ในการอบแห้ง

ในสภาวะที่อัตราการไหลของอากาศคงที่ อุณหภูมิของอากาศขาเข้าและขาออกจะส่งผลโดยตรงต่อประสิทธิภาพเชิงความร้อนในการอบแห้งเนื่องมาจากการที่อุณหภูมิขาเข้าสูงขึ้นจะเป็นการเพิ่มแรงขับ (Driving Force) ของน้ำที่จะระเหยออกไป ส่งผลให้ความสามารถในการระเหยน้ำของเครื่องอบแห้งสูงขึ้น ทั้งนี้หากต้องการผลิตภัณฑ์ที่มีความชื้นสุดท้ายเพียงค่าหนึ่งเท่านั้นเพื่อที่จะได้ สมบัติทางกายภาพและเคมีตามที่ต้องการ จึงจำเป็นที่จะต้องจำกัดอุณหภูมิอากาศออกให้อยู่ในช่วงที่กำหนดไว้แน่นอน หรือในกรณีที่สภาวะการทำงานโดยมีอุณหภูมิอากาศออกต่ำจะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่มีความชื้นสูง เพื่อป้องกันมิให้ผลิตภัณฑ์ดูดความชื้นในระหว่างการเก็บ

2.5.6.2 ความเข้มข้น

ที่สภาวะการทำงานของหัวฉีดคงที่ หากทำการเพิ่มปริมาณของแข็งในสารละลายที่ป้อนเข้าสู่ระบบ จะส่งผลโดยตรงต่อความชื้นของผลิตภัณฑ์ที่ได้ อันเนื่องมาจากปริมาณของแข็งในอนุภาคฝอย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

หนึ่ง ๆ มากขึ้นจะส่งผลให้อัตราส่วนของแข็งต่อความชื้นเพิ่มขึ้น โดยที่อัตราการระเหยของน้ำไม่มีการเปลี่ยนแปลงส่งผลให้ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้มีความชื้นลดลง

2.5.6.3 อัตราการป้อน

ในกรณีที่สภาวะการทำงานของหัวฉีดคงที่การเพิ่มอัตราการป้อนจะทำให้ขนาดของอนุภาคในการพ่นฝอยมีขนาดใหญ่และความหนาแน่นต่ำ และในกรณีที่อัตราการไหลและปริมาณของอากาศร้อนขาเข้ามีค่าคงที่ การเพิ่มอัตราการป้อนจะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีความชื้นเพิ่มขึ้น

2.5.6.4 การไหลเวียนของลมร้อน

การปรับเปลี่ยนการไหลเวียนของลมร้อนจะทำให้ความดันภายในห้องอบลมร้อนเปลี่ยนไป ซึ่งจะมีผลโดยตรงต่อปริมาณการระเหยของไอน้ำ จึงทำให้ระดับการหมุนเวียนของลมร้อนในห้องอบส่งผลต่อประสิทธิภาพของอุปกรณ์ทำแห้ง โดยหากให้อัตราการไหลเวียนของลมร้อนสูงขึ้นทำให้ไซโคลนมีประสิทธิภาพในการแยกสูงขึ้น

2.5.6.4 ป้อน

การเพิ่มความเร็วมอเตอร์จะส่งผลให้อัตรามวลเข้าระบบสูงขึ้น จึงทำให้ต้องใช้พลังงานในการระเหยน้ำออกมากขึ้นทำให้อุณหภูมิทางออกลดลงทำให้อนุภาคไม่แห้งพอเป็นผลให้ผลิตภัณฑ์ได้มีลักษณะเหนียวเหนียว

2.5.6.4 อัตราการพ่น

ปริมาณลมที่ใช้ในการอัดให้ของเหลวเกิดการกระจาย มีผลโดยตรงต่อขนาดผลิตภัณฑ์ที่ได้ทำให้อนุภาคมีขนาดเล็กลงและมีความเข้มข้นสูงขึ้นทำให้ผลิตภัณฑ์สุดท้ายมีความแห้งและพรุนมาก

เอกสารอ้างอิง

ปี 2548 Fuch และคณะ ได้ศึกษาความเป็นไปได้ในการเอนแคปซูลชันน้ำมันพืชดอกทานตะวัน 5% ของความเข้มข้นอิมัลชัน และใช้มอลโตเด็คซ์ตรินและอคาเซียกัมในอัตราส่วน 3:2 เป็นอิมัลซิไฟเออร์ ในกระบวนการทำเอนแคปซูลชันนั้นประกอบด้วย 3 ขั้นตอนคือ การทำอิมัลชัน การอบแห้งแบบพ่นฝอยและการทำให้เกิดการรวมตัวกันด้วยฟลูอิดไดซ์เบด เพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมในการอบแห้งแบบพ่นฝอยและการทำให้เกิดการรวมตัวกันด้วยฟลูอิดไดซ์เบดจะมีการวิเคราะห์คุณสมบัติของผงที่ได้ทั้งก่อนและหลังการทำให้เกิดการรวมตัวกัน พบว่าสภาวะที่เหมาะสมในเอนแคปซูลชันคือ ที่เปอร์เซ็นต์ความเข้มข้นอิมัลชัน 40% และอุณหภูมิขาเข้าและขาออกคือ 220 และ 100 ตามลำดับ และการทำให้เกิดการรวมตัวด้วยฟลูอิดไดซ์เบด

ปี 2556 Fernandes และคณะ ศึกษาและประเมินผลของตัวแปรที่มีผลกระทบต่อเอนแคปซูลชันน้ำมันหอมระเหยโรสแมรี่ด้วยการอบแห้งแบบพ่นฝอย โดยสารห่อหุ้มที่ใช้คือกัมอาราบิก ซึ่งปัจจัยที่ศึกษาในการเอนแคปซูลชัน คือ ความเข้มข้นของสารห่อหุ้มที่ 10-30% อุณหภูมิลมร้อนขาเข้าที่ 135-195 องศาเซลเซียส อัตราการป้อน 0.5-1.0 ลิตรต่อชั่วโมง ออกแบบการทดลองแบบ factorial 2^3 และใช้วิธีการวิเคราะห์แสดงผลตอบสนองแบบโครงสร้างพื้นผิว โดยจะวิเคราะห์ผงน้ำมันหอมระเหยโรสแมรี่ ดังนี้ ความชื้นความสามารถในการดูดซับความชื้นจากบรรยากาศ ความสามารถในการกระจายตัว ความสามารถในการละลาย ความหนาแน่นรวมและความหนาแน่นจำเพาะ ความหนาแน่นอนุภาค ความสามารถในการไหล ความเกาะติดกัน จากผลการทดลองเบื้องต้นพบว่าสภาวะที่ดีที่สุดของการเอนแคปซูลชันน้ำมันหอมระเหยโรสแมรี่ด้วยการอบแห้งแบบพ่นฝอย คือ ความเข้มข้นของสารห่อหุ้ม 24% อุณหภูมิขาเข้าลมร้อน 135 องศาเซลเซียสและอัตราการป้อน 0.7 ลิตรต่อชั่วโมง

ปี 2556 Paola Rocchia และคณะ ได้ศึกษาการใช้เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอยที่มีอิทธิพลต่อคุณภาพของผงน้ำมันทานตะวัน โดยการใช้โครงสร้างของน้ำมันทานตะวันและวิธีการแสดงผลตอบสนองแบบโครงสร้างพื้นผิว ในการวิเคราะห์คุณภาพของผงน้ำมันทานตะวัน มอลโตเด็คซ์ตริน และไฮดรอกซีโพรพิลเมทิลเซลลูโลส ถูกนำมาใช้เป็นสารห่อหุ้ม ในส่วนของการเตรียมอิมัลชันได้นำถั่วเหลืองเลซิดิน (0.15%) มาเป็นอิมัลซิไฟเออร์ และนำน้ำมันดอกทานตะวัน มอลโตเด็คซ์ตริน หรือ ไฮดรอกซีโพรพิลเมทิลเซลลูโลส มาผสมใน อัตราส่วน 2: 1 (มอลโตเด็คซ์ตริน / ไฮดรอกซีโพรพิลเมทิลเซลลูโลส : น้ำมันดอกทานตะวัน) ก่อนไปทำการทดลองด้วยเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย โดยปัจจัยในการทำแห้งแบบพ่นฝอยที่มีอิทธิพลต่อน้ำมันทานตะวันและทำให้คุณภาพของน้ำมันทานตะวันที่ดีที่สุดได้แก่ สภาวะที่มี อุณหภูมิของอากาศขาเข้า เท่ากับ 163 องศาเซลเซียส อัตราปริมาตรการไหลของอากาศ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เท่ากับ 279 ลิตรต่อชั่วโมง อัตราการป้อนของอิมัลชัน เท่ากับ 10 และ อัตราการไหลของอากาศแห้ง เท่ากับ 100%

ปี 2557 Jimenes M.T. และคณะ ศึกษาหาสารหล่อหุ้มที่เหมาะสมในการเอนแคปซูลเลชันของ น้ำมันมะกอกโดยการอบแห้งแบบพ่นฝอย อิมัลชันเป็นแบบน้ำมันในน้ำ แบ่งอิมัลชันเป็น 8 อิมัลชัน อิมัลชันเข้มข้น 40% เป็นน้ำมัน 4% และเป็นสารหล่อหุ้ม 36% โดยใช้สารหล่อหุ้มที่แตกต่างกัน คือ มอลโตเด็คซ์ตริน, อะคาเซีย กัมและอินนูลิน ผสมที่อัตราส่วนที่แตกต่างกัน จากนั้นทำให้เป็นเนื้อเดียวกันโดยโรเตอร์-สตاتور โฮโมจีไนเซชัน การอบแห้งแบบพ่นฝอยในการทดลองใช้อุณหภูมิลมร้อนขาเข้าและขาออก คือ 180 องศาเซลเซียสและ 90 องศาเซลเซียส ตามลำดับ อัตราการป้อนของอิมัลชัน 57 กรัมต่อนาที ปัจจัยที่ศึกษาในการเอนแคปซูลเลชัน คือ อุณหภูมิขาเข้า อุณหภูมิขาออก อัตราส่วนของอิมัลชัน อัตราการป้อนของอิมัลชัน โดยจะวิเคราะห์ ความหนาแน่น ขนาด ขนาดการกระจายตัว ความสามารถในการไหล ปริมาณผลิตภัณฑ์ผงที่ได้ ค่าความหนืด การดูด-คายความชื้น จากผลการทดลองคุณสมบัติของอิมัลชันแห่งที่ได้ในการใช้สารอะคาเซียกัมผสมกับมอลโตเด็คซ์ตรินหรืออินนูลิน จะทำให้ได้อิมัลชันเริ่มต้นมีความเสถียรภาพ ปริมาณผลิตภัณฑ์ผงที่ได้จะเพิ่มขึ้น

ปี 2554 Laohasongkram และคณะ ได้ศึกษากระบวนการเอนแคปซูลเลชันน้ำมันแมคคาเดเมียโดยเทคนิคการอบแห้งแบบพ่นฝอย ออกแบบการทดลองด้วย response surface methodology (RSM) โดยใช้โซเดียมแคซิเนตกับมอลโตเด็คซ์ตริน เป็นสารหล่อหุ้ม และ น้ำมันแมคคาเดเมียเป็นสารแกนกลาง ซึ่งปัจจัยที่ศึกษาคือ อัตราส่วนระหว่างโซเดียมแคซิเนตกับมอลโตเด็คซ์ตริน (1:2 , 1:3 และ 1:4), อัตราส่วนระหว่างสารหล่อหุ้มกับสารแกนกลาง (50:50 , 60:40 และ 70:30), ความดันที่ใช้ในการโฮโมจีไนซ์ (100, 200 และ 300 bar), อัตราการป้อนของสารป้อน (1, 1.5 และ 2 kg/hr) และ อุณหภูมิลมร้อนขาเข้าในการทำแห้ง (160, 180 และ 200 องศาเซลเซียส) ผลผลิตผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการทำแห้งนำมาวิเคราะห์ ความชื้น, ความหนาแน่นรวม, ค่าเพอร์ออกไซด์ และ ปริมาณกรดไขมันอิสระ ซึ่งผลการวิเคราะห์พบว่าสภาวะที่เหมาะสมในการเอนแคปซูลเลชันน้ำมันแมคคาเดเมียคือที่ อัตราส่วนระหว่างโซเดียมแคซิเนตกับมอลโตเด็คซ์ตริน 1:4 , อัตราส่วนระหว่างสารหล่อหุ้มและสารแกนกลาง 60:40 , ความดันของเครื่องโฮโมจีไนซ์ 200 bar และ อุณหภูมิลมร้อนขาเข้าในการทำแห้ง 167 องศาเซลเซียส

ปี 2557 Tuyen K. และคณะ ศึกษาการเพิ่มประสิทธิภาพการเอนแคปซูลเลชันน้ำมันฟักข้าว ด้วยเทคนิคการทำแห้งแบบพ่นฝอย โดยออกแบบการทดลองด้วย response surface methodology (RSM) ผลการวิจัยพบว่ารูปแบบการตอบสนองพื้นผิวเพียงพอที่จะสามารถอธิบาย และบอกถึงประสิทธิภาพการห่อหุ้ม(%EE)ได้ โดยใช้เวย์โปรตีนและกัมอารบิกเป็นสารหล่อหุ้ม ใช้

เทคนิคการอบแห้งแบบพ่นฝอยภายใต้สภาวะอุณหภูมิร้อนขาเข้า 154 องศาเซลเซียส และ อุณหภูมิร้อนขาออก 80 องศาเซลเซียส ค่าการตอบสนองของตัวแปร(R^2) ที่มีผลต่อประสิทธิภาพ การเอนแคปซูลเลชั่น ได้แก่ เบต้าแคโรทีน, ไลโคปีน, ผลิภัณฑ์ผงที่ได้, ความชื้น, ความสามารถในการ ละลายน้ำ และ ค่าเพอร์ออกไซด์ มีค่า 87.22%, 82.76%, 84.29%, 52.78%, 4.90%, 90.29% และ 4.06 mEq / Kg. ตามลำดับ นอกจากนี้ยังหาผงที่เหมาะสมโดยวิเคราะห์ สี สมบัติการคั้นตัว และ การทดสอบทางเคมีและกายภาพ ซึ่งจากผลการวิเคราะห์ผงของน้ำมันพื้กข้าวพบว่า มีค่า เบต้าแคโรทีน, ปริมาณไขมันอิสระ และ ไลโคปีนสูงและสีที่ได้มีสีแดงเหลืองนํารับประทาน สามารถนำไปใช้เป็น อาหารเสริมได้

ปี 2551 Seid Mahdi Jafari และคณะ ศึกษาอนุภาคนาโนในการเอนแคปซูลเลชั่นน้ำมันปลา โดยใช้เทคนิคการอบแห้งแบบพ่นฝอย เตรียมอิมัลชันโดยการโฮโมจีไนซ์เซชันด้วย เทคนิค Microfluidization และ Ultrasonication ที่พลังงานสูง เพื่อตรวจหาประสิทธิภาพของการเอนแคปซูลเลชั่นของสารห่อหุ้ม ซึ่งทั้งปริมาณน้ำมันที่ผิวและปริมาณน้ำมันที่ถูกห่อหุ้มเป็นตัวแปรที่มีนัยสำคัญ ในกระบวนการเอนแคปซูลเลชั่นด้วยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอย โดยใช้ มอลโตเด็คซ์ตริน ร่วมกับ โปโอ พอลิเมอร์(เวย์โปรตีน) เป็นสารห่อหุ้ม ในอัตราส่วน 3:1 ผลการวิจัยแสดงให้เห็นว่า การเตรียมสาร อิมัลชันด้วยเทคนิค Microfluidization น้ำมันปลามีประสิทธิภาพในการเอนแคปซูลเลชั่นต่ำสุด ใช้ช่วง อนุภาคนาโน

บทที่ 3

วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

3.1 วัตถุประสงค์

น้ำซุปรวม ความเข้มข้น 15 °Brix ปริมาณ 500 กรัมต่อการทดลอง1



รูปที่ 3.1 น้ำซุปรวม

3.2 วัสดุและอุปกรณ์

- 1) เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย รุ่น JCM Minilab SDE-10
- 2) หม้อและทัพพีสแตนเลส
- 3) เครื่องแก้วต่างๆ ได้แก่ ปีกเกอร์ หลอดทดลอง แท่งแก้วคนสาร
- 4) ไฮโกรมิเตอร์ ยี่ห้อ DIGICON รุ่น HT-770 และ ยี่ห้อ FLUKE รุ่น 971
- 5) เครื่องชั่งน้ำหนัก 4 ตำแหน่ง ยี่ห้อ OHAUS รุ่น PA114
- 6) เครื่องชั่งน้ำหนัก 2 ตำแหน่ง ยี่ห้อ SHIMADZU รุ่น UX3200G
- 7) ถ้วยอลูมิเนียมสำหรับหาความชื้น
- 8) เครื่องวัดปริมาณน้ำอิสระ ยี่ห้อ AQUA LAB รุ่น MODEL SERIES 3TE
- 9) ถุงสุญญากาศ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- 10) ตู้แช่เย็น
- 11) เทอร์โมมิเตอร์
- 12) เครื่องวัดความเร็วรอบ
- 13) ตู้อบลมร้อน รุ่น UN160 ยี่ห้อ Memmert, Germany

3.3 สารเคมี

- 1) มอลโตเดกซ์ตริน (DE-10)
- 2) สารละลายกรดอะซิติกและคลอโรฟอร์ม (glacial acetic acid : Chloroform) 3:2
- 3) สารละลายโพแทสเซียมไอโอไดด์ (Saturated KI solute)
- 4) น้ำแป้งสุก
- 5) น้ำกลั่น
- 6) โซเดียมไฮโอซัลเฟต

3.4 วิธีการทดลอง

ขั้นตอนสำคัญของกระบวนการ

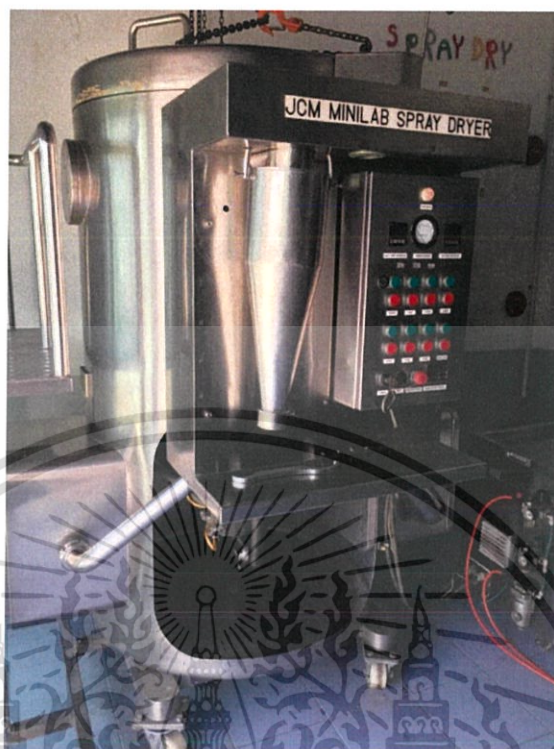
1. เตรียมน้ำซูปหมูที่มีความเข้มข้นร้อยละ 15 °Brix ปริมาณ 500 กรัม ต่อการทดลอง 1 สภาวะ ส่วนที่ยังไม่ได้นำมาทดลองจะนำไปแช่แข็งในตู้เย็น เพื่อป้องกันการเสียหายของตัวน้ำซูป
2. ปรับอัตราส่วนระหว่างน้ำซูปหมูกับปริมาณมอลโตเดกซ์ตรินที่ระดับร้อยละ 20 , 25 , 30 โดย น้ำหนัก (เติมมอลโตเดกซ์ตริน)
3. ควบคุมอุณหภูมิเข้าเครื่องอบแห้งแบบฟันทอย 3 ระดับ 180 190 200 องศาเซลเซียส และควบคุมอุณหภูมิขาออก 70 องศาเซลเซียส
4. ศึกษาอิทธิพลปัจจัยและเงื่อนไขผลคุณภาพ วัดของผงน้ำซูปหมู ได้แก่ ความชื้น , ปริมาณผลผลิตที่ได้ , ปริมาณน้ำอิสระ (aw) , ปริมาณไขมัน, ค่าเปอร์ออกไซด์ (ค่าที่ใช้ในการวัดการเกิดลิปิดออกซิเดชัน ซึ่งเป็นสาเหตุที่ทำให้เกิดการเหม็นหืน), โครงสร้างจุลภาค
5. บันทึกผล และเปรียบเทียบผลการทดลอง

3.4.1 ขั้นตอนการทำแห้งแบบฟันทอย

การทดลองแบ่งเป็น 9 สภาวะคือ อัตราส่วนของน้ำซูปหมูกับสารมอลโตเดกซ์ตริน 3 อัตราส่วนคือร้อยละ 20,25,30 โดยน้ำหนัก และสภาวะอุณหภูมิลมร้อนขาเข้า 3 ระดับ คือ 180,190

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

และ 200 องศาเซลเซียส ติดตั้งส่วนประกอบต่าง ๆ ของเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย ดังรูปที่ 3.3 ก่อนเปิดสวิทช์เมน



รูปที่ 3.2 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย

2. ตั้งค่าสถานะของเครื่องดังนี้

- ความดันหัวฉีดแบบของไหลสองกระแส (Two-fluid nozzle) 0.2 เมกกะปาสคาล
- อัตราการป้อนของป้อน 10 รอบต่อนาที
- อุณหภูมิลมร้อนขาเข้า: 180, 190 และ 200 องศาเซลเซียส
- เครื่องดูดลม (Blower) 2300 Hz
- อัตราการไหลของอากาศ 37.8 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง
- อุณหภูมิสารละลายที่ป้อน 30 องศาเซลเซียส

3. เริ่มต้นการทดลองด้วยการป้อนน้ำเปล่าเข้าเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย จนกระทั่งอุณหภูมิภายในห้องอบแห้งคงที่

4. เมื่ออุณหภูมิภายในห้องอบแห้งคงที่ จึงเริ่มป้อนวัตถุดิบสารละลายอิมัลชันน้ำมันรำข้าวที่เตรียมไว้เข้าเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย และเปิดแฮมเมอร์ตลอดเวลาเพื่อป้องกันการติดค้างของผลิตภัณฑ์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

5. เก็บผลิตภัณฑ์ผงที่ได้บรรจุใส่ถุงพลาสติกแบบสุญญากาศ และซีลด้วยเครื่องปิดผนึกแบบสุญญากาศ เก็บไว้ที่อุณหภูมิ -18 องศาเซลเซียส เพื่อป้องกันไม่ให้ผลิตภัณฑ์น้ำมันรำข้าวผงสัมผัสอากาศและนำไปวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพต่อไป

3.5 การวิเคราะห์คุณสมบัติของผงน้ำซูปหมู

การวิเคราะห์ผลแบ่งเป็นการวิเคราะห์แบ่งเป็นการวิเคราะห์ลักษณะทางเคมี และทางกายภาพ ด้วยขั้นตอนดังต่อไปนี้

3.5.1 ปริมาณความชื้น (AOAC, 2005)

เครื่องมือ

- 1) ตู้อบลมร้อน รุ่น UN160 ยี่ห้อ Memmert, Germany
- 2) เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 4 ตำแหน่ง
- 3) ถ้วยอลูมิเนียม
- 4) เดซิเคเตอร์ (Desiccator) หรือโถดูดความชื้น

การวิเคราะห์

- 1) อบถ้วยอลูมิเนียม ในตู้อบอุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง
- 2) นำไปใส่เดซิเคเตอร์ทิ้งไว้ให้เย็น
- 3) ชั่งน้ำหนักถ้วยอลูมิเนียมคงที่ คือมีน้ำหนักต่างกันน้อยกว่า 2%
- 4) ชั่งน้ำหนักตัวอย่างประมาณ 3 กรัม เกลี่ยตัวอย่างให้มีความสม่ำเสมอ
- 5) นำไปอบในตู้อบ ที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส อบเป็นเวลา 3 ชั่วโมง หรือจนกระทั่งน้ำหนักคงที่
- 6) ปิดฝา นำมาทำให้เย็นในเดซิเคเตอร์ แล้วชั่งน้ำหนัก
- 7) หาน้ำหนักที่หายไป วิเคราะห์หาค่าเปอร์เซ็นต์ความชื้นจากสมการ

$$\text{ร้อยละความชื้น} = \frac{(\text{น้ำหนักก่อนอบ} - \text{น้ำหนักหลังอบ})}{\text{น้ำหนักก่อนอบ}} \times 100 \quad (3.1)$$

3.5.2 ปริมาณน้ำอิสระ (a_w)

เครื่องมือเครื่องวัดปริมาณน้ำอิสระ ยี่ห้อ AQUA LAB รุ่น MODEL SERIES 3TE

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การวิเคราะห์

1. ทำการสอบเทียบ (calibrate) เครื่องวัดปริมาณน้ำอิสระโดยการปรับด้วยน้ำเปล่า ให้มีค่า a_w เท่ากับ 1
2. ใส่ตัวอย่างผงน้ำมันรำข้าวที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส แล้วอ่านค่า a_w ของผลิตภัณฑ์ 3 ครั้ง แล้วนำมาหาค่าเฉลี่ย

3.5.3 ปริมาณของผงผลิตภัณฑ์ผงที่ได้ (% Solid Yield) (Roccia และคณะ, 2014)

เครื่องมือ

เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 2 ตำแหน่ง

การวิเคราะห์

ร้อยละผลิตภัณฑ์ผงที่ได้ คือ อัตราส่วนปริมาณของแข็งทั้งหมดในผลิตภัณฑ์แห้งต่อปริมาณของแข็งทั้งหมดในวัตถุดิบที่ป้อน หาได้โดยการชั่งน้ำหนักของผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้ และปริมาณของแข็งในวัตถุดิบเริ่มต้น และนำมาคำนวณเปอร์เซ็นต์ของผลิตภัณฑ์ผงที่ได้จากสมการ

$$\text{ร้อยละผลิตภัณฑ์ผงที่ได้} = \frac{\text{ปริมาณของแข็งในผลิตภัณฑ์แห้งที่ได้}}{\text{ปริมาณของแข็งทั้งหมดในวัตถุดิบเริ่มต้น}} \times 100 \quad (3.2)$$

3.5.4 ค่าเพอร์ออกไซด์ (AOAC, 2005)

เครื่องมือ

- 1) เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 2 ตำแหน่ง
- 2) ขวดรูปชมพู่
- 3) กระจกตวง
- 4) หลอดฉีดยา
- 5) บิวเรต

การวิเคราะห์

- 1) ชั่งน้ำมันประมาณ 5 กรัม
- 2) เติมนสารละลายคลอโรฟอร์มผสมกับกรดอะซิติก 30 มิลลิลิตร
- 3) เติมนสารละลายโพแทสเซียมไอโอไดด์ 0.5 มิลลิลิตร

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- 4) เติมน้ำกลั่น 30 มิลลิลิตร
- 5) เติมน้ำแบ่ง 0.5 มิลลิลิตร
- 6) เขย่าให้สารละลายเข้ากัน แล้วไทเทรตด้วยสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟต 0.1 N

$$\text{ค่าเปอร์ออกไซด์} = \frac{(s - b) \times N \times 1000}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง}}$$

(3.3)

N = ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟต (normal)

S = ปริมาณของสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟตที่ใช้ไทเทรตตัวอย่าง (มิลลิลิตร)

B = ปริมาตรของสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟตที่ใช้ไทเทรต blank (มิลลิลิตร)



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

3.6 การวางแผนการทดลอง

ออกแบบการทดลองแบบแฟคโทเรียล (ดังตารางที่ 3.2) โดยประกอบด้วย 2 ปัจจัย คือ อัตราส่วนของน้ำมันรำข้าวและมอลโตเด็กซ์ตริน และอุณหภูมิร่อนชาเข้า โดยที่ อัตราส่วนของมอลโตเด็กซ์ตริน มี 3 ระดับ คือ 20 ,25 และ 30 ของน้ำหนักน้ำซูพหุม และ อุณหภูมิร่อนชาเข้า 3 ระดับ คือ 180 , 190 และ 200 องศาเซลเซียส ทำการทดลอง 3 ซ้ำ ทั้งหมด 27 การทดลอง

ตารางที่ 3.1 การออกแบบการทดลองแบบแฟคโทเรียล

การทดลองที่	อัตราส่วนของน้ำมันรำข้าวและมอลโตเด็กซ์ตริน(%)	อุณหภูมิร่อนชาเข้า (องศาเซลเซียส)
1	20	180
2		190
3		200
4	25	180
5		190
6		200
7	30	180
8		190
9		200

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 4

การวิเคราะห์ผลการทดลอง

4.1 การทำแห้งแบบพ่นฝอย

การทดลองทำแห้งแบบพ่นฝอยเริ่มต้นโดยการเตรียมสารละลายน้ำซุพหุม ตามตารางการทดลอง และควบคุมสถานะของเครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย ดังแสดงในตารางที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 สถานะเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอยตามเงื่อนไขการทดลอง

No.	อุปกรณ์	ตัวแปร ปรับแต่ง	ตัวแปรควบคุม
1	อุณหภูมิลมร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)	180,190,200	-
2	อัตราส่วนน้ำซุพหุมต่อมอลโตเด็กซ์ทริน โดยน้ำหนัก (%)	20, 25,30	-
3	หัวฉีดสารละลาย	-	Two fluid nozzle
4	ความดันหัวฉีด (เมกะปาสกาล)	-	0.2
5	อัตราการไหลของอากาศ (ลูกบาศก์เมตรต่อ ชั่วโมง)	-	37.8
6	อัตราการป้อนของปัม (รอบต่อนาที)	-	10

4.2 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ผงน้ำซุพหุม

จากการดำเนินการทดลองการทำแห้งครบทุกสถานะแล้ว นำผลิตภัณฑ์น้ำผงน้ำซุพหุมมาวิเคราะห์คุณสมบัติทางกายภาพและคุณสมบัติทางเคมีต่างๆ ประกอบด้วย ปริมาณความชื้น ปริมาณน้ำอิสระ ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้ และค่าเพอร์ออกไซด์

ตารางที่ 4.2 ผลการวิเคราะห์ผลผลิตภัณฑ์ผงน้ำชูพหุด้วยการทำแห้งแบบพ่นฝอยที่สภาวะต่างๆ

การทดลองครั้งที่	อุณหภูมิลมร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)	อัตราส่วนน้ำชูพหุต่อมอลโตเต็กซ์ตริน	ปริมาณความชื้น (ร้อยละ)	ปริมาณน้ำอิสระ	ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้ (ร้อยละ)	ค่าเพอร์ออกไซด์ (มิลลิกรัมสมมูลออกซิเจนต่อกิโลกรัมน้ำมัน)
1	180	20	3.43±0.09	0.198±0.07	38.08±1.53	2.06±1.34
2	190	20	3.26±0.16	0.152±0.02	46.67±2.00	2.00±0.19
3	200	20	3.17±0.23	0.120±0.01	51.59±2.08	2.02±0.12
4	180	25	3.25±0.22	0.205±0.03	42.08±1.53	2.16±0.25
5	190	25	3.18 ±0.14	0.128±0.04	48.76±1.73	2.36±0.18
6	200	25	3.14.±0.23	0.132±0.04	56.56±2.08	2.18±0.24
7	180	30	3.17 ±0.08	0.204±0.04	47.67±2.00	2.26±0.25
8	190	30	3.07 ±0.22	0.157±0.03	55.03±2.08	2.42±0.34
9	200	30	3.01±0.19	0.097±0.01	63.56±2.08	2.45±0.12

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.2.1 ผลการวิเคราะห์ปริมาณความชื้น

ตารางที่ 4.3 ผลการวิเคราะห์ปริมาณความชื้น

อัตราส่วนน้ำซุพหมูต่อ มอลโตเด็กซ์ตริน(%)	อุณหภูมิร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)		
	180	190	200
20	3.43±0.09	3.26±0.16	3.17±0.23
25	3.25±0.22	3.18 ±0.14	3.14±0.23
30	3.17 ±0.08	3.07 ±0.22	3.01±0.19

ปริมาณความชื้นของผลิตภัณฑ์ผงน้ำซุพหมูที่ได้จากการทดลอง พบว่ามีค่าอยู่ในช่วงร้อยละ 3.01- 3.43 ดังที่แสดงในตารางที่ 4.3 จากการวิเคราะห์พบว่า ปริมาณความชื้นของผลิตภัณฑ์จะลดลงเมื่ออุณหภูมิร้อนขาเข้าในการทำแห้งแบบพ่นฝอยเพิ่มขึ้น เนื่องจากลมร้อนที่ใช้ในการทำแห้งที่อุณหภูมิสูงจะมีความสามารถในการระเหยน้ำและจับกับความชื้นได้ในปริมาณมากกว่าที่อุณหภูมิต่ำ

4.2.2 ผลการวิเคราะห์ปริมาณน้ำอิสระ

ตารางที่ 4.4 ผลการวิเคราะห์ปริมาณน้ำอิสระ

อัตราส่วนน้ำมันซุพหมู ต่อมอลโตเด็กซ์ตรินโดย น้ำหนัก(%)	อุณหภูมิร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)		
	180	190	200
20	0.198±0.07	0.152±0.02	0.120±0.01
25	0.205±0.03	0.128±0.04	0.132±0.04

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

30

0.204±0.04

0.157±0.03

0.097±0.01

ปริมาณน้ำอิสระผลิตภัณฑ์ผงน้ำซุพหุมที่ได้จากการทดลองพบว่ามีค่าอยู่ในช่วง 0.097 - 0.205 จากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า ปริมาณน้ำอิสระของผลิตภัณฑ์จะลดลงเมื่ออุณหภูมิร้อนขาเข้าในการทำแห้งแบบพ่นฝอยเพิ่มขึ้น เนื่องจากลมร้อนที่ใช้ในการทำแห้งที่อุณหภูมิสูงจะมีความสามารถในการระเหยน้ำและจับกับความชื้นได้ในปริมาณมากกว่าที่อุณหภูมิต่ำ

4.2.3 ผลการวิเคราะห์ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้

ตารางที่ 4.5 ผลการวิเคราะห์ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้

อัตราส่วนน้ำมันซุพหุม ต่อมอลโตเด็กซ์ทรินโดย น้ำหนัก(%)	อุณหภูมิร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)		
	180	190	200
20	38.08±1.53	46.67±2.00	51.59±2.08
25	42.08±1.53	48.76±1.73	56.56±2.08
30	47.67±2.00	55.03±2.08	63.56±2.08

ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้ในแต่ละสภาวะการทดลองพบว่าปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้อยู่ในช่วงร้อยละ 38.08 – 63.56 โดยขึ้นอยู่กับอัตราส่วนของซุพหุมต่อมอลโตเด็กซ์ทริน และ อุณหภูมิร้อนขาเข้า แสดงให้เห็นว่าอัตราส่วนของน้ำซุพหุมต่อมอลโตเด็กซ์ทรินที่ลดลงปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้ลดลง โดยปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้สูงสุดร้อยละ 63.56±2.08 นอกจากนั้นอุณหภูมิร้อนขาเข้า ในการทำแห้งแบบพ่นฝอยแสดงให้เห็นว่าที่อุณหภูมิสูงขึ้น ส่งผลให้ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้เพิ่มสูงขึ้นอีกด้วย

4.2.4 ผลการวิเคราะห์ค่าเพอร์ออกไซด์

ตารางที่ 4.6 ผลการวิเคราะห์ค่าเพอร์ออกไซด์

อัตราส่วนน้ำมันซูปหมู ต่อมอลโตเด็กซ์ตรินโดย น้ำหนัก(%)	อุณหภูมิร้อนชาเข้า (องศาเซลเซียส)		
	180	190	200
20	2.06±1.34	2.00±0.19	2.02±0.12
25	2.16±0.25	2.24±0.18	2.18±0.24
30	2.26±0.25	2.42±0.34	2.45±0.12

ค่าเพอร์ออกไซด์ของผงน้ำซูปหมูที่ได้จากการทดลองพบว่ามีค่าอยู่ในช่วง 2.06 – 2.45 มิลลิกรัม สมมูลออกซิเจนต่อกิโลกรัมไขมัน จากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า ค่าเพอร์ออกไซด์ของผลิตภัณฑ์จะเพิ่มขึ้นเมื่ออัตราส่วนน้ำซูปหมูต่อมอลโตเด็กซ์ตรินเพิ่มขึ้น

บทที่ 5

สรุปและการวิจารณ์ผลการทดลอง

5.1 สรุปผลการทดลอง

จากผลการศึกษาสภาวะและปัจจัยที่เหมาะสมของผงน้ำซูปพู่หม โดยการอบแห้งแบบพ่นฝอย สามารถสรุปความสัมพันธ์ของปัจจัยการผลิตต่อคุณลักษณะของผลิตภัณฑ์ได้ดังต่อไปนี้

1. ปริมาณความชื้นของผลิตภัณฑ์น้ำซูปพู่หมมีความสัมพันธ์กับตัวแปรที่ศึกษาคือ ปริมาณความชื้นของผงน้ำซูปพู่หมจะมีแนวโน้มลดลงเมื่ออุณหภูมิลมร้อนขาเข้าและอัตราส่วนน้ำซูปพู่หมต่อมอลโตเด็กซ์ตรินเพิ่มขึ้น

2. ปริมาณน้ำอิสระของผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปพู่หมมีความสัมพันธ์กับตัวแปรที่ศึกษาคือ ปริมาณน้ำอิสระของผงน้ำซูปพู่หมจะมีแนวโน้มลดลง เมื่ออุณหภูมิลมร้อนขาเข้าและอัตราส่วนน้ำซูปพู่หมต่อมอลโตเด็กซ์ตรินเพิ่มขึ้น

3. ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้ของผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปพู่หมมีความสัมพันธ์กับตัวแปรที่ศึกษาคือ ปริมาณร้อยละผลผลิตที่ได้ของผงน้ำซูปพู่หมจะมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เมื่ออุณหภูมิลมร้อนขาเข้าเพิ่มขึ้น และอัตราส่วนน้ำซูปพู่หมต่อมอลโตเด็กซ์ตรินเพิ่มขึ้น

4. ค่าเพอร์ออกไซด์ของผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปพู่หมมีความสัมพันธ์กับตัวแปรที่ศึกษาคือ ค่าเพอร์ออกไซด์ของผงน้ำซูปพู่หมจะมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เมื่ออัตราส่วนน้ำซูปพู่หมต่อมอลโตเด็กซ์ตรินเพิ่มขึ้นและอุณหภูมิลมร้อนขาเข้าไม่มีผลต่อค่าเพอร์ออกไซด์ของผงน้ำซูปพู่หม

จากการหาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปพู่หม โดยใช้วิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย คือ อัตราส่วนน้ำซูปพู่หมต่อมอลโตเด็กซ์ตรินร้อยละ 20 โดยน้ำหนัก และอุณหภูมิลมร้อนขาเข้าการทำแห้ง 200 องศาเซลเซียส โดยเลือกพิจารณาจากปริมาณผลิตภัณฑ์ที่ได้ และ ค่าปริมาณความชื้น ซึ่งจากการวิเคราะห์คุณสมบัติทางกายภาพของผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปพู่หม พบว่าเป็นค่าที่เหมาะสมที่สุด

5.2 ปัญหาที่พบ

1. สภาพอากาศในแต่ละวันมีความชื้นสัมพัทธ์สูง-ต่ำแตกต่างกัน ซึ่งส่งผลต่อคุณสมบัติทางกายภาพของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการอบแห้งแบบพ่นฝอย

2. อุปกรณ์ชำรุดระหว่างทดลอง ทำให้เกิดความล่าช้าในการทดลอง

5.3 ข้อเสนอแนะ

1. เนื่องจากสภาพอากาศในแต่ละการทดลอง มีความชื้นสัมพัทธ์ไม่เท่ากันทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีคุณสมบัติไม่คงที่ อาจแก้ปัญหาโดยการติดตั้งเครื่องลดความชื้นให้กับอากาศก่อนเข้าเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย

เอกสารอ้างอิง

จตุพร จันทสุรวงศ์, จรัสแสง เหลี่ยมบาง, ธนัญญา เทียนไชยและวารุณี จำเริญพูน. 2557. “การศึกษาผลของกระบวนการที่มีต่อคุณสมบัติของเก๋ากี้ผง.” ปริญญาานิพนธ์วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิศวกรรมอาหาร, สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

ฉลวย ทับศรีม่วงพราน. 2555. “การศึกษาผลการบริโภคผลิตภัณฑ์เสริมอาหารน้ำมันรำข้าวและจมูกข้าว”.วารสารวิจัยบริษัทปฐมสิทธิ์ จำกัด . ปทุมธานี

ณัฐวุฒิ ชื่อเจริญกิจ, ลภัสญดา จิรเพียงทอง, ผัสพร ผ่องมาลัยและ พัชรินทร์ ชูศรีทอง. 2551.

“ผลกระทบของตัวแปรในการเอนแคปซูลชันน้ำมันมะพร้าวบริสุทธิ์ด้วยเครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย.” วิทยานิพนธ์วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิศวกรรมอาหาร, สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

ไทรท์ ศรีโยธา, คมสันต์ อัทธมงคลพิเชษฐ, พิศาล ฝ่ายชานา และสมรรถ ชันทะมูล. 2551. “การศึกษากระบวนการอบแห้งแบบพ่นฝอย.” ปริญญาานิพนธ์วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลอีสาน วิทยาเขตขอนแก่น.

นิชาภา ชัยชนบูรณ,เบญจพร ละครแก้ว, มนต์นิญา วัชรเวชศฤงคาร และ ไหมแพรวอ่างเงิน. 2555. “การผลิตแคนตาลูปผงด้วยกรรมวิธีการทำแห้งแบบพ่นฝอย.” ปริญญาานิพนธ์วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิศวกรรมอาหาร, สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

นิสากร มีจั่น, สยมพร ใจดี และสุวิสาส์ กาญจนพิมล. 2553. “การศึกษาการผลิตเครื่องดื่มผงจากถั่วเหลืองที่ผ่านการเพาะงอก.” ปริญญาานิพนธ์วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิศวกรรมอาหาร, สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

บัณฑิต พรหมรักษา จุรีรัตน์ ดาดวง เตือนจิต คำพิทักษ์ ประณิธิ หงสประภาส และพัชรี บุญศิริ 2557.

“เทคนิคไมโครเอนแคปซูลชันและบทบาททางการแพทย์”. ขอนแก่น : มหาวิทยาลัยขอนแก่น

เบญจา ชุตินทราศรี. 2550. เทคโนโลยีส่วนผสมอาหารสังเคราะห์ (Synthetic Food Ingredients

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Technology).กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยรามคำแหง

ปริมาณันท์ เจริญงไย

2556. “การสกัดน้ำมันรำข้าวด้วยเทคโนโลยีที่เป็นมิตรต่อสิ่งแวดล้อม.” วารสาร
คณะวิทยาศาสตร์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่. เชียงใหม่. หน้า 12-15.

รุ่งนภา พงศ์สวัสดิ์มานิต

2547. วิศวกรรมอาหาร: หน่วยปฏิบัติการในอุตสาหกรรม. โฮโมจีไนเซชัน.
พิมพ์ครั้งที่ 3. กรุงเทพฯ. หน้า 191-198

ยุพา แก้วदानา

2556. ศักยภาพในการกันเหินของสาร สกัดจากพืชท้องถิ่นที่บริโภคได้ในน้ำมันถั่วเหลือง และ
น้ำมันปาล์ม. กรุงเทพฯ :วิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิตสาขาสุขภาพอาหาร,
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหาร ลาดกระบัง.

ณัฐกิตติ์ ปุริศรี, วริศรา จันทรและ เอื้อการย์ ทองฤทธิ.

2558. การศึกษาผลกระทบของกระบวนการเอนแคปซูเลชันที่มีผลต่อคุณสมบัติของไขมันรำ
ข้าว โดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย. กรุงเทพฯ : วิทยานิพนธ์วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต
สาขาวิศวกรรม อาหาร, สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

AOAC. 2005. Official Method of analysis of AOAC International. 18 edition. AOAC
Official

Method 925.10., AOAC Official Method
996.01., AOAC Official Method 965.33.
chapter 41. P 11-35. USA

อนงค์ เสริฐวาสนา, สิงหนาท พวงจันทร์แดง

2559. การพัฒนาของผงและน้ำขิงผงโดยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย
วิทยาศาสตร์บัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์

สุภกาญจน์ พรหมจันทร์, ศุภฤชชญา เหมะธูลิน

2557. ผลิตภัณฑ์ขุปรีมกึ่งสำเร็จรูปจากไร่นางฟ้า. ขอนแก่น : วิทยานิพนธ์วิทยาศาสตร
บัณฑิต

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Amarasinghe B.M.W.P.K., Kumarasiri M.P.M and Gangodavilage N.C. 2009. Effect of Method of Stabilization on Aqueous Extraction of Rice Bran Oil. Food and Bioproducts Processing, 87, 108-114.

AOAC. 2005. Official Method of analysis of AOAC International. 18th edition. AOAC Official Method 925.10., AOAC Official Method 996.01., AOAC Official Method 965.33. chapter 41. P 11-35. USA.

Balachandran C., Mayamol P.N., Thomas S., Sukumar D., Sundaresan A. and Arumugan C., 2008. An Ecofriendly Approach to Process Rice Bran for High Quality Rice Bran Oil Using Supercritical Carbondioxide for Nutraceutical Applications. Bioresource Technology, 99, 2905-2912.

Fush M., C. Turchiuli, Cuvelier M.E., Ordonnaud C. 2005. Encapsulation of oil in powder using spray drying and fluidised bed agglomeration. Journal of food engineering, 75, 27-35

Jimenez M.T., Turchiuli C., M. Hernandez Sanchez, H. Cortes Ferre, E. Dumoulin. 2014 "Use of different support of oil encapsulation in powder by spray drying". Powder technology 255, 103-108

Laohosongkram K., Mahamaktudsanee T. and Chaiwanichsiri S. 2011. "Microencapsulation of Macadamia oil by spray drying". Procedia Food Scienca,; 1660-1665

Seid Mahdi Jafari, Elham Assadpoor , Bhesh Bhandari , Yinghe He 2008" Nano-particle

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้





เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

The seal of Rajabhat Buriram University is circular, featuring a central sunburst with rays emanating from a central point. Below the sunburst are three tiered stupas or pagodas, each resting on a decorative base. The entire emblem is surrounded by a circular border containing the university's name in Thai script: "มหาวิทยาลัยราชภัฏบุรีรัมย์" (Mahavithayalai Rajabhat Buriram) at the top and "พระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง" (Phra Chomklao Chao Khan Thara Ladkrabang) at the bottom.

ภาคผนวก ก. ผลของผลิตภัณฑ์ผงน้ำซูปหมู

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ ก.1 แสดงผลปริมาณความชื้น

การทดลองครั้งที่	อุณหภูมิลมร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)	อัตราส่วนน้ำซูพมูต่อ มอลโตรเด็กซ์ตริน (ร้อยละ)	ปริมาณ ความชื้น (ร้อยละ)
1	180	20	3.75
2	180	25	4.65
3	180	30	3.42
4	190	20	4.65
5	190	25	2.84
6	190	30	3.23
7	200	20	2.16
8	200	25	3.16
9	200	30	3.24
10	180	20	3.93
11	180	25	3.39
12	180	30	2.28
13	190	20	4.21
14	190	25	2.96
15	190	30	3.71
16	200	20	3.45
17	200	25	2.89
18	200	30	3.17
19	180	20	3.84
20	180	25	3.31
21	180	30	3.05
22	190	20	2.34
23	190	25	2.41
24	190	30	2.71
25	200	20	3.00

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

26	200	25	2.89
27	200	30	2.42

ตารางที่ ก.2 แสดงผลปริมาณน้ำอิสระ

การทดลองครั้งที่	อุณหภูมิร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)	อัตราส่วนน้ำซูพมูต่อ มอเตอร์เด็กซ์ตริน (ร้อยละ)	ปริมาณน้ำอิสระ
1	180	20	0.129
2	180	25	0.199
3	180	30	0.160
4	190	20	0.177
5	190	25	0.107
6	190	30	0.156
7	200	20	0.115
8	200	25	0.102
9	200	30	0.109
10	180	20	0.205
11	180	25	0.175
12	180	30	0.214
13	190	20	0.145
14	190	25	0.144
15	190	30	0.188
16	200	20	0.126
17	200	25	0.124
18	200	30	0.084
19	180	20	0.259
20	180	25	0.241
21	180	30	0.239

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

22	190	20	0.133
23	190	25	0.171
24	190	30	0.128
25	200	20	0.120
26	200	25	0.105
27	200	30	0.098

ตารางที่ ก.3 แสดงผลปริมาณผลผลิตที่ได้

การทดลองครั้งที่	อุณหภูมิร้อนขาเข้า (องศาเซลเซียส)	อัตราส่วนน้ำมันรำข้าว ต่อมอลโตรเดกซ์ตริน	ปริมาณผลผลิตที่ได้ (ร้อยละ)
1	180	20	32.12
2	180	25	45.34
3	180	30	51.26
4	190	20	37.70
5	190	25	48.21
6	190	30	55.23
7	200	20	55.09
8	200	25	63.86
9	200	30	48.34
10	180	20	34.75
11	180	25	51.67
12	180	30	61.26
13	190	20	39.70
14	190	25	51.76
15	190	30	57.23
16	200	20	31.26
17	200	25	42.70

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

18	200	30	57.21
19	180	20	32.23
20	180	25	45.09
21	180	30	49.26
22	190	20	46.70
23	190	25	47.76
24	190	30	56.23
25	200	20	41.09
26	200	25	55.86
27	200	30	62.34

ตารางที่ ก.4 แสดงผลค่าเพอร์ออกไซด์

การทดลองครั้งที่	อุณหภูมิร้อนชาเข้า (องศาเซลเซียส)	อัตราส่วนน้ำมันรำข้าว ต่อมอลโตรเดกซ์ตริน	ค่าเพอร์ออกไซด์ (มิลลิกรัมสมมูลย์ ออกซิเจนต่อกิโลกรัม น้ำมัน)
1	180	20	1.98
2	180	25	2.01
3	180	30	2.12
4	190	20	1.77
5	190	25	2.03
6	190	30	2.04
7	200	20	1.88
8	200	25	1.97
9	200	30	2.32
10	180	20	1.99
11	180	25	2.03

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

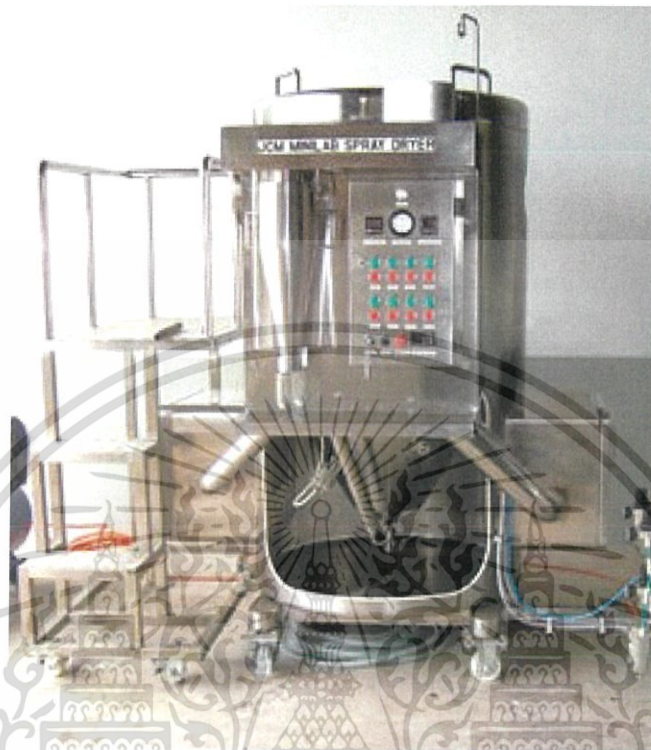
12	180	30	2.11
13	190	20	2.11
14	190	25	2.34
15	190	30	2.56
16	200	20	2.06
17	200	25	2.13
18	200	30	2.46
19	180	20	2.22
20	180	25	2.45
21	180	30	2.55
22	190	20	2.12
23	190	25	2.34
24	190	30	2.67
25	200	20	2.12
26	200	25	2.45
27	200	30	2.56

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

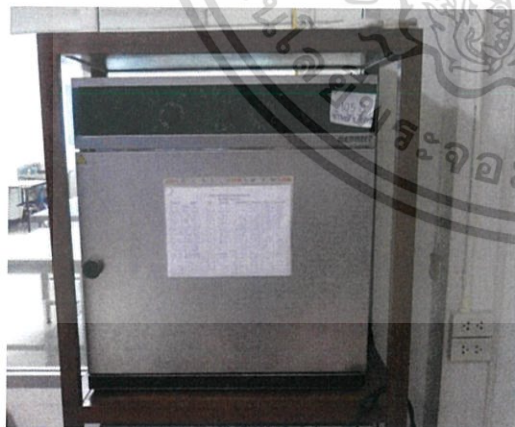


ภาคผนวก ข. ภาพอุปกรณ์ วัสดุดิบ และผลิตภัณฑ์ในการทดลอง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ ข.1 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฝอย



รูปที่ ข.2 ตู้อบลมร้อน

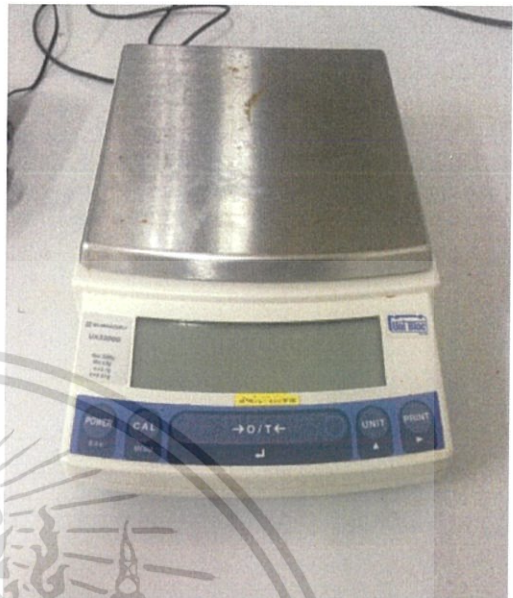


รูปที่ ข.3 เครื่องวัดปริมาณน้ำอิสระ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ ข.4 เครื่องชั่งน้ำหนัก 4 ตำแหน่ง



รูปที่ ข.5 เครื่องชั่งน้ำหนัก 2 ตำแหน่ง



รูปที่ ข.7 ถ้วยอลูมิเนียม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาคผนวก ค. การคำนวณหาอัตราการใช้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การคำนวณหาอัตราการไหลของอากาศ

โดย ความเร็วลมขาออก 1.28 เมตรต่อวินาที

พื้นที่ช่องลมขาออก 70 ตารางเซนติเมตร

จาก Q (Flow Rate) = VA

$$Q = 1.28 \frac{m}{s} \times 7 \text{ cm} \times 10 \text{ cm} \times \frac{1 \text{ m}^2}{100 \text{ cm} \times 100 \text{ cm}}$$

$$Q = 0.00896 \times 60 \frac{\text{sec}}{1 \text{ min}}$$

$$Q = 0.5376 \text{ m}^3/\text{min}$$

$$Q = 32.256 \text{ m/s}$$

ดังนั้น ได้อัตราการไหลของอากาศเท่ากับ 32.256 m/s

