

บทที่ 3

วัสดุ อุปกรณ์ และวิธีการทดลอง

3.1 วัสดุและสารเคมี

3.1.1 วัสดุ

- (1) เจลาติน 250 bloom strength, type A (ซื้อจากบริษัท ลานนาฟู้ดส์ แอนด์ ซัพพลายส์ จำกัด)
- (2) เพกทินชนิดเมทอกซีสูง แบบเช็ดตัวซ่า (CP Kelco-GENU, Denmark)
- (3) น้ำตาลทรายขาวบริสุทธิ์ (บริษัท น้ำตาลมิตรผล จำกัด)
- (4) กลูโคสไซรัป DE 40 (บริษัท นครหลวงกลูโคส จำกัด)
- (5) กรดซิตริก (food grade, ซื้อจากบริษัท วิทยาศาสตร์ จำกัด)
- (6) โซเดียมซิเตรต (food grade, ซื้อจากบริษัท วิทยาศาสตร์ จำกัด)
- (7) สารละลายกลีเซอรีน 24.56% (วินเนอร์, ห้างหุ้นส่วนจำกัดเกรทอิลล์)
- (8) น้ำผลไม้
 - น้ำสับปะรด คั้นจากผลสับปะรดพันธุ์ศรีราชา
 - น้ำมะม่วง คั้นจากผลมะม่วงสุกพันธุ์น้ำดอกไม้แล้วเจือจางเป็น 50%

3.1.2 สารเคมี

- (1) โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Sodium hydroxide, Merck, Germany)
- (2) กรดไฮโดรคลอริก (Hydrochloric acid, Merck, Germany)
- (3) ฟีนอลเรด (Phenol red, Merck, Germany)
- (4) ฟีนอล์ฟทาเลอิน (Phenolphthalein, Merck, Germany)
- (5) คอปเปอร์ซัลเฟต (Copper (II) sulfate anhydrous, Merck, Germany)
- (6) โซเดียมโพแทสเซียมทาร์เตรต (Sodium potassium tartrate, Ajax, Australia)
- (7) กรดแอซีติก (Acetic acid, Merck, Germany)
- (8) ซิงค์แอซีเตตไดไฮเดรต (Zinc acetate dihydrate, J.T. Baker, U.S.A.)
- (9) โพแทสเซียมเฟอร์โรไซยาไนด์ (Potassium ferrocyanide, Ajax, Australia)

3.2 อุปกรณ์

3.2.1 อุปกรณ์สำหรับการผลิตกัมมีเซลลี

- (1) เตาความร้อนไฟฟ้า (Hot plate, Heidolph : MR3001, Germany)
- (2) เครื่องชั่งขนาด 1 กิโลกรัม
- (3) เครื่องวัดปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ (Hand refractometer, scale 58-92%, Tamco, Japan)
- (4) อ่างน้ำร้อนควบคุมอุณหภูมิ (Water bath, Memmert: Model L 4999, Germany)

3.2.2 อุปกรณ์สำหรับการวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

- (1) เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 4 ตำแหน่ง (Analytical balance, Sartorius : Model A 120S, Germany)
- (2) เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง (pH-meter, Hanna : Model HI 9321, Portugal)
- (3) เครื่องอบแห้งสุญญากาศ (Vacuum oven, Binder : VD 53, Germany)
- (4) ชุดเครื่องแก้วสำหรับไทเทรต

3.2.3 อุปกรณ์สำหรับการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

- (1) เครื่องวัดความหนืด (Viscometer, Brookfield : RVDV-II, England)
- (2) เครื่องวัดลักษณะเนื้อสัมผัส (Texture Analyzer : TA-XTPlus, England)

3.2.4 อุปกรณ์สำหรับการทดสอบด้านประสาทสัมผัส

- (1) ชุดอุปกรณ์ทดสอบชิม
- (2) แบบทดสอบทางประสาทสัมผัส

3.3 การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

3.3.2 โปรแกรมสำเร็จรูป Microsoft excel

3.3.3 โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS 10.0

3.3.4 โปรแกรมสำเร็จรูป Statistica 5.0

3.4 วิธีการทดลอง

3.4.1 การเตรียมบัพเฟอร์สำหรับการผลิตกัมมีเยลลี่

เนื่องจากค่าพีเอชเป็นปัจจัยสำคัญที่มีผลต่อความแข็งแรงของเจล ทั้งเจลที่เตรียมจากเจลาตินและเจลที่เตรียมจากเพกทิน ดังนั้นจึงจำเป็นต้องมีการควบคุมค่าพีเอชของส่วนผสมให้คงที่ โดยบัพเฟอร์ที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลี่ในงานวิจัยนี้ได้เตรียมจากกรดซิตริกและเกลือ โซเดียมซิเตรต ความเข้มข้นของสารละลายกรดและเกลือที่ใช้ในการเตรียมบัพเฟอร์ แสดงดังตารางที่ 3.1

ตารางที่ 3.1 ค่าพีเอชของบัพเฟอร์ที่เตรียมจากกรดซิตริกและโซเดียมซิเตรต

| ค่าพีเอช | กรดซิตริก (%) | โซเดียมซิเตรต (%) |
|----------|---------------|-------------------|
| 3.0 | 0.493 | 0.128 |
| 3.2 | 0.467 | 0.167 |
| 3.5 | 0.427 | 0.228 |
| 3.8 | 0.387 | 0.290 |
| 4.0 | 0.360 | 0.332 |

ที่มา : Clymer (1997)

3.4.2 การเตรียมพิมพ์หลุมแข็ง

นำแป้งข้าวโพดที่ได้วิเคราะห์ปริมาณความชื้นเริ่มต้นไว้แล้วมาใส่ในถาดอลูมิเนียมสี่เหลี่ยมทรงตั้งขนาดกว้าง x ยาว x สูง เท่ากับ 10 x 10 x 2 นิ้ว ที่ทราบน้ำหนักแน่นอน นำแป้งไปอบไล่ความชื้นในตู้อบแห้งที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส จนความชื้นในแป้งลดเหลือเพียง 6-7% (วิธีการคำนวณน้ำหนักแป้งแสดงในภาคผนวก) นำออกจากตู้อบ ปล่อยให้เย็น แล้วจึงนำมา ร่อนด้วยตะแกรงร่อนแป้ง จากนั้นชั่งแป้งข้าวโพดที่ผ่านการร่อนแล้วมาจำนวน 700 กรัม ใส่ใน ถาดอลูมิเนียมใบเดิม ปาดผิวหน้าแป้งเบาๆ จนเรียบ แล้วนำถาดแป้งบรรจุลงในถุงพลาสติก ปิดปากถุงให้สนิท นำไปเก็บในห้องเย็นที่อุณหภูมิ 4-7 องศาเซลเซียส

เมื่อใกล้ถึงเวลาที่จะหยอดส่วนผสมของกัมมีเยลลี่ จึงจะนำถาดแป้งออกจากห้องเย็น แล้ว ใช้พิมพ์รูปทรงกระบอก ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 20 มิลลิเมตร ลึก 13 มิลลิเมตร กดลงในแป้งอย่าง ระวังเพื่อให้ผิวของพิมพ์หลุมแข็งเรียบเนียน และต้องไม่มีเศษแป้งตกลงไปในหลุม

3.4.3 การวางแผนการทดลอง

งานวิจัยนี้ แบ่งการทดลองออกเป็น 4 ตอน ดังนี้

ตอนที่ 1 วิเคราะห์สมบัติทางเคมีของวัตถุดิบ

วิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมีของวัตถุดิบดังนี้

- วิเคราะห์ปริมาณความชื้นในวัตถุดิบ ได้แก่ เพกทิน และเจลาติน
- วิเคราะห์ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ในกลูโคสไซรัป (AOAC, 2002)
- วิเคราะห์ปริมาณเมทอกซีของเพกทิน ชนิดเซตตัวช้า โดยวิธีการไทเทรตตามวิธีของ Ranganna (1991)

ทำการวิเคราะห์ซ้ำ 3 ครั้ง

ตอนที่ 2 ศึกษาผลของพีเอช ความเข้มข้นของเจลาตินและเพกทิน ต่อลักษณะเนื้อสัมผัสของกัมมีเยลลี่

ปัจจัยที่ทำการศึกษามี 3 ปัจจัย คือ พีเอชของส่วนผสม ความเข้มข้นของเจลาติน และความเข้มข้นของเพกทิน ดังนี้

ปัจจัยที่ 1 : ความเข้มข้นของเจลาติน 2 ระดับ คือ ที่ระดับต่ำ 5.0% และระดับสูง 7.0% (Imeson, 1997; Burg, 1998)

ปัจจัยที่ 2 : ความเข้มข้นของเพกทิน 2 ระดับ คือ ที่ระดับต่ำ 0.5% และระดับสูง 1.0% (DeMars และ Ziegler, 2001)

ปัจจัยที่ 3 : พีเอชของส่วนผสม 2 ระดับ คือ ที่ระดับต่ำ 3.2 และระดับสูง 3.8 (สุวรรณา, 2543; Burg, 1998)

วางแผนการทดลองแบบ Central Composite Design สำหรับ 3 ตัวแปรที่ 5 ระดับ ทำการทดลองที่จุดกึ่งกลาง 5 ซ้ำ โดยมีรหัสของตัวแปรคือ 0, ± 1 และ ± 1.682 (อิสรพงษ์, 2544) แสดงดังตารางที่ 3.2 และปริมาณของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลี่ในส่วนผสมทั้งหมด 500 กรัม ได้แสดงดังตารางที่ 3.3

กำหนดให้ความเข้มข้นของวัตถุดิบอื่นๆให้มีค่าคงที่ ดังนี้คือ น้ำตาลซูโครส 25% กลูโคสไซรัป 25% และกลีซินสับปะรด 1.2% สำหรับปริมาณน้ำที่ใช้จะมีค่าเปลี่ยนแปลงไปตามความเข้มข้นของปัจจัยที่ทำการศึกษา ปริมาณของวัตถุดิบที่คงที่ในส่วนผสม 500 กรัม แสดงดังตารางที่ 3.4

ตารางที่ 3.2 แผนการทดลองแบบ Central Composite Design 2^3 Factorial experiment รวมกับจุดแกน 6 จุด และจุดกึ่งกลาง 5 จุด เมื่อผันแปรค่าพีเอช ความเข้มข้นของเจลาติน และเพกทิน

| สิ่งทดลอง | Natural variables | | | Coded variables | | |
|-----------|-------------------|-------------|------------|-----------------|-------------|------------|
| | พีเอช | เจลาติน (%) | เพกทิน (%) | พีเอช | เจลาติน (%) | เพกทิน (%) |
| 1 | 3.2 | 5.0 | 0.5 | -1 | -1 | -1 |
| 2 | 3.8 | 5.0 | 0.5 | 1 | -1 | -1 |
| 3 | 3.2 | 7.0 | 0.5 | -1 | 1 | -1 |
| 4 | 3.8 | 7.0 | 0.5 | 1 | 1 | -1 |
| 5 | 3.2 | 5.0 | 1.0 | -1 | -1 | 1 |
| 6 | 3.8 | 5.0 | 1.0 | 1 | -1 | 1 |
| 7 | 3.2 | 7.0 | 1.0 | -1 | 1 | 1 |
| 8 | 3.8 | 7.0 | 1.0 | 1 | 1 | 1 |
| 9 | 3.0 | 6.0 | 0.75 | -1.682 | 0 | 0 |
| 10 | 4.0 | 6.0 | 0.75 | 1.682 | 0 | 0 |
| 11 | 3.5 | 4.32 | 0.75 | 0 | -1.682 | 0 |
| 12 | 3.5 | 7.68 | 0.75 | 0 | 1.682 | 0 |
| 13 | 3.5 | 6.0 | 0.33 | 0 | 0 | -1.682 |
| 14 | 3.5 | 6.0 | 1.17 | 0 | 0 | 1.682 |
| 15 | 3.5 | 6.0 | 0.75 | 0 | 0 | 0 |
| 16 | 3.5 | 6.0 | 0.75 | 0 | 0 | 0 |
| 17 | 3.5 | 6.0 | 0.75 | 0 | 0 | 0 |
| 18 | 3.5 | 6.0 | 0.75 | 0 | 0 | 0 |
| 19 | 3.5 | 6.0 | 0.75 | 0 | 0 | 0 |

ตารางที่ 3.3 ปริมาณของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลีในส่วนผสมทั้งหมด 500 กรัม เมื่อปรับแปรค่าพีเอช ความเข้มข้นของเจลาตินและเพกทิน

| สิ่งทดลอง | น้ำ (กรัม) | น้ำตาลซูโครส (กรัม) | กลูโคสไซรัป (กรัม) | กรดซิตริก (กรัม) | โซเดียมซิเตรต (กรัม) | เจลาติน (กรัม) | เพกทิน (กรัม) | กลินส์บะรด (กรัม) |
|-----------|---------------|------------------------|-----------------------|---------------------|-------------------------|-------------------|------------------|----------------------|
| 1 | 213 | 125 | 125 | 2.337 | 0.834 | 25 | 2.5 | 6 |
| 2 | 213 | 125 | 125 | 1.934 | 1.450 | 25 | 2.5 | 6 |
| 3 | 203 | 125 | 125 | 2.337 | 0.834 | 35 | 2.5 | 6 |
| 4 | 203 | 125 | 125 | 1.934 | 1.450 | 35 | 2.5 | 6 |
| 5 | 211 | 125 | 125 | 2.337 | 0.834 | 25 | 5.0 | 6 |
| 6 | 211 | 125 | 125 | 1.934 | 1.450 | 25 | 5.0 | 6 |
| 7 | 201 | 125 | 125 | 2.337 | 0.834 | 35 | 5.0 | 6 |
| 8 | 201 | 125 | 125 | 1.934 | 1.450 | 35 | 5.0 | 6 |
| 9 | 207 | 125 | 125 | 2.464 | 0.640 | 30 | 3.75 | 6 |
| 10 | 207 | 125 | 125 | 1.799 | 1.658 | 30 | 3.75 | 6 |
| 11 | 215 | 125 | 125 | 2.135 | 1.140 | 21.6 | 3.75 | 6 |
| 12 | 199 | 125 | 125 | 2.135 | 1.140 | 38.4 | 3.75 | 6 |
| 13 | 209 | 125 | 125 | 2.135 | 1.140 | 30 | 1.65 | 6 |
| 14 | 205 | 125 | 125 | 2.135 | 1.140 | 30 | 5.85 | 6 |
| 15* | 207 | 125 | 125 | 2.135 | 1.140 | 30 | 3.75 | 6 |

* การทดลองที่จุดกึ่งกลางของแต่ละปัจจัยที่ศึกษา และทำการทดลอง 5 ซ้ำ

ตารางที่ 3.4 น้ำตาลซูโครส กลูโคสไซรัป และกลีซินสับปะรดที่ใช้ในส่วนผสม 500 กรัม

| วัตถุดิบ | ความเข้มข้น (%) | ปริมาณ (กรัม) |
|---------------|-----------------|---------------|
| น้ำตาลซูโครส | 25% | 125 |
| ส่วนที่ 1 | | 100 |
| ส่วนที่ 2 | | 25 |
| กลูโคสไซรัป | 25% | 125 |
| กลีซินสับปะรด | 1.2% | 6 |

ปริมาณน้ำที่ใช้ในส่วนผสม แบ่งมาใช้แช่เจลาติน โดยการชั่งน้ำหนักน้ำให้เท่ากับเจลาติน ในสูตร (สัดส่วน 1:1) น้ำส่วนที่เหลือใช้ละลายกรดซิตริกอีก 10 กรัม จากตารางที่ 3.3 สิ่งทดลองที่ 1 ใช้ปริมาณน้ำทั้งหมดเท่ากับ 213 กรัม และเจลาติน 25 กรัม ดังนั้นจึงแบ่งน้ำออกเป็น 3 ส่วน ดังนี้

- (1) น้ำที่ใช้เป็นส่วนผสมหลัก 179 กรัม
- (2) น้ำที่ใช้แช่เจลาติน 25 กรัม
- (3) น้ำที่ใช้ละลายกรดซิตริก 10 กรัม

การผลิตกัมมีเยลลี่

วิธีการผลิตกัมมีเยลลี่ได้ตัดแปลงจากวิธีของจันทราและคณะ (2541) และได้ปรับปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ในขั้นตอนสุดท้ายให้มีค่าเท่ากับ 70% ทั้งนี้เพื่อลดความคลาดเคลื่อนที่เกิดจากการเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำในตัวอย่าง เช่น ความหนืด และความแข็งแรงของเจล เป็นต้น สำหรับวิธีการผลิตกัมมีเยลลี่มีขั้นตอนต่างๆ โดยยกตัวอย่างจากสิ่งทดลองที่ 1 ดังนี้

- (1) เติมน้ำ 179 กรัมลงในหม้อสแตนเลสความจุ 1 ลิตร นำไปต้มให้เดือดบนเตาไฟฟ้า
- (2) นำน้ำตาลทรายส่วนที่ 1 จำนวน 100 กรัม ผสมกับโซเดียมซิเตรต 0.834 กรัม คนให้เข้ากัน แล้วเติมน้ำ ต้มให้เดือดจนกระทั่งส่วนผสมมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ประมาณ 60% โดยใช้ Hand refractometer
- (3) ก่อๆ เติมเพกทิน 2.5 กรัม ที่ผสมไว้กับน้ำตาลทราย 25 กรัม ลงไป และคนตลอดเวลาอย่างรวดเร็ว ทั้งนี้เพื่อไม่ให้เพกทินเกาะตัวเป็นก้อน ต้มให้เดือดเป็นเวลา 2 นาที
- (4) เติมกลูโคสไซรัปจำนวน 125 กรัม ต้มให้เดือดเป็นเวลา 2 นาที ลดไฟลง และยกส่วนผสมออกจากเตา รอให้ส่วนผสมมีอุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส

- (5) นำเจลาตินจำนวน 25 กรัม ที่ได้แช่น้ำอุ่นอุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส จำนวน 25 กรัม เป็นเวลานาน 1 ชั่วโมง เดิมลงในส่วนผสม ค่อยๆ คนให้เจลาตินละลาย ในช่วงนี้ได้ควบคุมอุณหภูมิของส่วนผสมให้อยู่ในช่วง 70-75 องศาเซลเซียส โดยใช้เตาไฟฟ้า เมื่อเจลาตินละลายหมด ยกส่วนผสมออกจากเตา
- (6) ลดอุณหภูมิของส่วนผสมให้ได้ประมาณ 60 องศาเซลเซียส เดิมสารละลายกรดซิตริก และกลิ่นสับปะรด
- (7) ตรวจสอบปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ในส่วนผสม กรณีที่มีของแข็งที่ละลายน้ำได้มากกว่า 70% ให้ทำการปรับส่วนผสม โดยใช้ น้ำอุ่นที่มีอุณหภูมิประมาณ 60 องศาเซลเซียส เดิมลงไป และคนให้เข้ากัน
- (8) ไล่ฟองอากาศในส่วนผสม โดยนำไปแช่ในอ่างน้ำร้อนควบคุมอุณหภูมิที่ 60 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 30 นาที
- (9) หยอดส่วนผสมลงในพิมพ์หลุมแป้น ปล่อยให้เย็นและแข็งตัวในตู้พลาสติกที่ปิดปากถุงไว้สนิท และเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้องรวมเป็นเวลานาน 24 ชั่วโมง
- (10) นำกัมมิเซลล์ออกจากพิมพ์หลุมแป้น ปิดเศษแป้นออกให้หมด แล้วเก็บตัวอย่างไว้ในภาชนะบรรจุที่ปิดสนิท เพื่อรอทำการวิเคราะห์ต่อไป

การวิเคราะห์คุณภาพ

- วัดความหนืดของส่วนผสมก่อนเทลงพิมพ์ โดยควบคุมอุณหภูมิให้คงที่ ที่ 60 องศาเซลเซียส และใช้เครื่อง Brookfield viscometer
- วิเคราะห์ปริมาณความชื้น (AOAC, 2002)
- วัดความแข็งแรงของเจล โดยใช้เครื่อง Texture Analyzer
- วัดลักษณะเนื้อสัมผัสตามวิธี Texture Profile Analysis ได้แก่ Cohesiveness, Gumminess, Chewiness และ Springiness โดยใช้เครื่อง Texture Analyzer
- ประเมินการยอมรับทางด้านประสาทสัมผัสของลักษณะเนื้อสัมผัสของกัมมิเซลล์ โดยใช้แบบทดสอบ Hedonic Scale Scoring Test ที่ระดับสเกล 1-9 คะแนน (ไพโรจน์, 2539) ใช้ผู้ทดสอบชิม semi-trained panel จำนวน 19 คน และวางแผนการทดสอบชิมแบบ Balance Incomplete Block Design (BIB) ประเภทที่ 4 (สุรพล, 2537)

การวิเคราะห์และประเมินผลทางสถิติ

ทำการวิเคราะห์ข้อมูลด้วยวิธี Response-surface methodology (RSM) เพื่อหาความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรอิสระที่ทำการศึกษากับค่าตอบสนองที่สนใจ โดยนำข้อมูลของค่าตอบสนองที่ได้จากการทดลองมาวิเคราะห์ผลทางสถิติด้วย multiple regression ในรูปของสมการยกกำลังสอง

ตัวแปรของสมการที่ได้จาก multiple regression จะยังอยู่ในรูปรหัส (coded equation) คือ -1, 0 และ 1 ซึ่งจำเป็นต้องมีการถอดรหัสดังกล่าว เพื่อแปลงให้ตัวแปรเป็นค่าจริงที่ใช้ในการทดลอง ซึ่งมีหลักการถอดรหัส ดังนี้

$$\text{ตัวแปรที่ยังไม่ได้ถอดรหัส} = \frac{\text{ตัวแปรเดิม} - (\text{ค่าที่ระดับสูง} + \text{ค่าที่ระดับต่ำ}) / 2}{\text{ค่าที่ระดับสูง} - \text{ค่าที่ระดับต่ำ}}$$

เมื่อได้ค่าตัวแปรที่ทำการถอดรหัสแล้ว จึงนำไปแทนค่าในสมการ multiple regression อีกครั้ง และนำสมการไปสร้างกราฟ contour plot โดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป Statistica 5.0 กราฟ contour plot นี้ จะช่วยให้อธิบายถึงผลของตัวแปรที่ศึกษาต่อค่าตอบสนองได้ง่าย ทำให้ทราบถึงความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรที่ทำการศึกษา และยังสามารถช่วยในการเลือกภาวะของตัวแปรที่จะให้ค่าตอบสนองที่ต้องการได้ (อิสรพงษ์, 2544)

ตอนที่ 3 ศึกษาผลของพีเอช ความเข้มข้นของน้ำตาลซูโครสและกลูโคสไชรี่ปต่อลักษณะเนื้อสัมผัสของกัมมีเยลลี่

เนื่องจากกรดซิตริกที่ใช้ในการปรับค่าพีเอชของบัพเฟอร์ มีความสำคัญในการเพิ่มรสเปรี้ยวให้แก่ผลิตภัณฑ์กัมมีเยลลี่ และการผันแปรระดับของค่าพีเอช มีผลทำให้ความเข้มข้นของกรดซิตริกในแต่ละสิ่งทดลองมีค่าไม่เท่ากัน ดังนั้นในการทดลองตอนที่ 3 นี้ จึงทำการผันแปรระดับของค่าพีเอชร่วมกับการผันแปรระดับของน้ำตาลทั้งสองชนิด ทั้งนี้เพื่อต้องการหาสัดส่วนที่เหมาะสมระหว่างกรดและน้ำตาลที่จะส่งผลให้มีการยอมรับทางด้านรสชาติของผลิตภัณฑ์มากที่สุด นอกเหนือจากสมบัติของเจลที่ต้องการศึกษา

การศึกษามี 3 ปัจจัย คือ ค่าพีเอชของส่วนผสม ความเข้มข้นของกลูโคสไชรี่ป และความเข้มข้นของน้ำตาลซูโครสดังนี้

ปัจจัยที่ 1 : ค่าพีเอชของส่วนผสม ที่ระดับต่ำ 3.2 และระดับสูง 3.8

ปัจจัยที่ 2 : ความเข้มข้นของกลูโคสไชรี่ปที่ระดับต่ำ 20% และระดับสูง 30%

ปัจจัยที่ 3 : ความเข้มข้นของน้ำตาลซูโครสที่ระดับต่ำ 20% และระดับสูง 30%

กำหนดให้ความเข้มข้นของเจลลาตินและเพกทินที่ใช้ในการทดลองมีค่าคงที่เท่ากับ 6.0% และ 0.33% ตามลำดับ ซึ่งได้คัดเลือกจากผลการประเมินทางด้านประสาทสัมผัสของกัมมีเยลลี ในตอนที่ 2 และใช้สารละลายกลีโคลินสับปะรดของบริษัทวินเนอร์เท่ากับ 1.2%

วางแผนการทดลองแบบ Central Composite Design สำหรับ 3 ตัวแปร ที่ 5 ระดับ ทำการทดลองที่จุดกึ่งกลาง 5 จุด โดยมีรหัสของตัวแปรคือ 0, ± 1 และ ± 1.682 (อิสรพงษ์, 2544) แสดงในตารางที่ 3.5 สำหรับปริมาณของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลีในส่วนผสมทั้งหมด 500 กรัม ได้แสดงดังในตารางที่ 3.6

ปริมาณน้ำที่ใช้ในแต่ละขั้นตอนของการผลิตกัมมีเยลลี มีวิธีการคิดเช่นเดียวกับการทดลอง ตอนที่ 2 สำหรับปริมาณน้ำตาลซูโครส ได้แบ่งมาจำนวน 25 กรัม เพื่อผสมกับเพกทิน (ส่วนที่ 2) และปริมาณที่เหลือใช้ผสมกับไซเดียมซิเตรต (ส่วนที่ 1)

การวิเคราะห์คุณภาพ

- วัดความหนืดของส่วนผสมก่อนทดลองพิมพ์ โดยควบคุมอุณหภูมิให้คงที่ ที่ 60 องศาเซลเซียส และใช้เครื่อง Brookfield viscometer
- วิเคราะห์ปริมาณความชื้น (AOAC, 2002)
- วัดความแข็งแรงของเจล โดยใช้เครื่อง Texture Analyzer
- วัดลักษณะเนื้อสัมผัสตามวิธี Texture Profile Analysis คือ cohesiveness, gumminess, chewiness และ springiness โดยใช้เครื่อง Texture Analyzer
- ตรวจสอบลักษณะปรากฏของการเกิดผลึกน้ำตาลในกัมมีเยลลีด้วยสายตา
- ประเมินการยอมรับทางด้านรสชาติและเนื้อสัมผัสของตัวอย่าง โดยใช้แบบทดสอบ Hedonic Scale Scoring Test ที่ระดับสเกล 1-9 คะแนน (ไพโรจน์, 2539) ใช้ผู้ทดสอบชิม semi-trained panel จำนวน 19 คน วางแผนการทดสอบชิมแบบ BIB ประเภทที่ 4 (สุรพล, 2537)

การวิเคราะห์และประเมินผลทางสถิติ

ทำการวิเคราะห์ข้อมูลเช่นเดียวกับการทดลองในตอนที่ 2

ตารางที่ 3.5 แผนการทดลองแบบ Central Composite Design แบบ 2^3 Factorial experiment
รวมกับจุดแกน 6 จุด และจุดกึ่งกลาง 5 จุด เมื่อผันแปรค่าพีเอช ความเข้มข้นของ
กลูโคสไซรัป และน้ำตาลซูโครส

| สิ่งทดลอง | Natural variables | | | Coded variables | | |
|-----------|-------------------|-----------------|------------------|-----------------|-----------------|------------------|
| | พีเอช | กลูโคสไซรัป (%) | น้ำตาลซูโครส (%) | พีเอช | กลูโคสไซรัป (%) | น้ำตาลซูโครส (%) |
| 1 | 3.2 | 20 | 20 | -1 | -1 | -1 |
| 2 | 3.8 | 20 | 20 | 1 | -1 | -1 |
| 3 | 3.2 | 30 | 20 | -1 | 1 | -1 |
| 4 | 3.8 | 30 | 20 | 1 | 1 | -1 |
| 5 | 3.2 | 20 | 30 | -1 | -1 | 1 |
| 6 | 3.8 | 20 | 30 | 1 | -1 | 1 |
| 7 | 3.2 | 30 | 30 | -1 | 1 | 1 |
| 8 | 3.8 | 30 | 30 | 1 | 1 | 1 |
| 9 | 3.0 | 25 | 25 | -1.682 | 0 | 0 |
| 10 | 4.0 | 25 | 25 | 1.682 | 0 | 0 |
| 11 | 3.5 | 16.6 | 25 | 0 | -1.682 | 0 |
| 12 | 3.5 | 33.4 | 25 | 0 | 1.682 | 0 |
| 13 | 3.5 | 25 | 16.6 | 0 | 0 | -1.682 |
| 14 | 3.5 | 25 | 33.4 | 0 | 0 | 1.682 |
| 15 | 3.5 | 25 | 25 | 0 | 0 | 0 |
| 16 | 3.5 | 25 | 25 | 0 | 0 | 0 |
| 17 | 3.5 | 25 | 25 | 0 | 0 | 0 |
| 18 | 3.5 | 25 | 25 | 0 | 0 | 0 |
| 19 | 3.5 | 25 | 25 | 0 | 0 | 0 |

ตารางที่ 3.6 ปริมาณของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลีในส่วนผสมทั้งหมด 500 กรัม เมื่อผันแปรค่าพีเอช ความเข้มข้นของกลูโคสไซรัป และน้ำตาลซูโครส

| สิ่งทดลอง | น้ำ (กรัม) | กลูโคสไซรัป (กรัม) | น้ำตาลซูโครส (กรัม) | กรดซิตริก (กรัม) | โซเดียมซิเตรต (กรัม) | เจลาติน (กรัม) | เพกทิน (กรัม) | กลีซินอะไซด์ (กรัม) |
|-----------|---------------|-----------------------|------------------------|---------------------|-------------------------|-------------------|------------------|------------------------|
| 1 | 259 | 100 | 100 | 2.337 | 0.834 | 30 | 1.65 | 6 |
| 2 | 259 | 100 | 100 | 1.934 | 1.450 | 30 | 1.65 | 6 |
| 3 | 209 | 150 | 100 | 2.337 | 0.834 | 30 | 1.65 | 6 |
| 4 | 209 | 150 | 100 | 1.934 | 1.450 | 30 | 1.65 | 6 |
| 5 | 209 | 100 | 150 | 2.337 | 0.834 | 30 | 1.65 | 6 |
| 6 | 209 | 100 | 150 | 1.934 | 1.450 | 30 | 1.65 | 6 |
| 7 | 159 | 150 | 150 | 2.337 | 0.834 | 30 | 1.65 | 6 |
| 8 | 159 | 150 | 150 | 1.934 | 1.450 | 30 | 1.65 | 6 |
| 9 | 209 | 125 | 125 | 2.464 | 0.640 | 30 | 1.65 | 6 |
| 10 | 209 | 125 | 125 | 1.799 | 1.658 | 30 | 1.65 | 6 |
| 11 | 251 | 83 | 125 | 2.135 | 1.140 | 30 | 1.65 | 6 |
| 12 | 167 | 167 | 125 | 2.135 | 1.140 | 30 | 1.65 | 6 |
| 13 | 251 | 125 | 83 | 2.135 | 1.140 | 30 | 1.65 | 6 |
| 14 | 167 | 125 | 167 | 2.135 | 1.140 | 30 | 1.65 | 6 |
| 15* | 209 | 125 | 125 | 2.135 | 1.140 | 30 | 1.65 | 6 |

* การทดลองที่จุดกึ่งกลางของแต่ละปัจจัยที่ศึกษา และทำการทดลอง 5 ซ้ำ

ตอนที่ 4 ศึกษาผลของการเติมน้ำผลไม้ที่มีต่อลักษณะเนื้อสัมผัสของกัมมีเยลลี่

การทดลองนี้ ได้ศึกษาผลของการเติมน้ำผลไม้ในส่วนผสมที่มีต่อลักษณะเนื้อสัมผัสของกัมมีเยลลี่ โดยสูตรพื้นฐานที่ใช้ในการทดลอง ได้คัดเลือกมาจากผลการทดลองตอนที่ 3 จากการทำ Response-surface methodology ของการทดสอบทางด้านประสาทสัมผัส ที่มีคะแนนของการยอมรับรวมมากที่สุด ปริมาณกรดซิตริกที่ใช้เป็นส่วนผสมในการทดลองนี้ ได้คำนึงถึงค่าพีเอชของส่วนผสมเป็นหลัก โดยได้ปรับปริมาณกรดซิตริกในสูตรที่มีน้ำผลไม้เป็นส่วนผสมให้ได้ค่าพีเอชเท่ากับ 3.0 สำหรับน้ำตาลซูโครสที่ใช้ได้ปรับเปลี่ยนปริมาณให้มีค่าเทียบเท่ากับปริมาณที่มีอยู่ในส่วนผสมเดิม โดยมีวิธีการคำนวณดังนี้

$$\text{น้ำตาลซูโครสที่เติม} = \text{น้ำตาลซูโครสในส่วนผสมเดิม} - \text{น้ำตาลทั้งหมดในน้ำผลไม้}$$

ปัจจัยที่ศึกษา คือปริมาณน้ำผลไม้ที่เติมทดแทนน้ำในสูตรมี 3 ระดับ คือ 20, 25 และ 30% วางแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design (ไพโรจน์, 2539) ทำการทดลอง 2 ซ้ำ

ในการทดลองนี้ใช้น้ำมะม่วงที่คั้นจากผลมะม่วงสุกพันธุ์น้ำดอกไม้แล้วเจือจางเป็น 50% ใช้เป็นตัวแทนของน้ำผลไม้ที่มีรสหวาน และใช้น้ำสับปะรดเป็นตัวแทนของน้ำผลไม้ที่มีรสเปรี้ยว และได้วิเคราะห์ส่วนประกอบทางกายภาพและทางเคมีของน้ำมะม่วงเจือจาง 50% และน้ำสับปะรดพบว่ามีความถ่วงจำเพาะ ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้ ปริมาณน้ำตาล และปริมาณกรดทั้งหมดในรูปกรดซิตริก แสดงดังในตารางที่ 3.7 สำหรับปริมาณวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลี่มะม่วงและกัมมีเยลลี่สับปะรดในส่วนผสมทั้งหมด 500 กรัม แสดงดังในตารางที่ 3.8 และตารางที่ 3.9 ตามลำดับ

ตารางที่ 3.7 ปริมาณน้ำตาลและกรดทั้งหมดในรูปกรดซิตริกที่เป็นส่วนประกอบในน้ำมะม่วงเจือจาง 50% และน้ำสับปะรด

| ส่วนประกอบทางเคมี | น้ำมะม่วงเจือจาง 50% | น้ำสับปะรด |
|--|----------------------|------------|
| | 100 กรัม | 100 กรัม |
| ความถ่วงจำเพาะ | 1.034 | 1.041 |
| ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้ (%) | 7.8 | 12.5 |
| น้ำตาลทั้งหมด (กรัม) | 6.32 | 10.47 |
| น้ำตาลรีดิวิซ์ (กรัม) | 2.05 | 3.20 |
| น้ำตาลซูโครส (กรัม) | 4.27 | 7.27 |
| กรดทั้งหมดในรูปกรดซิตริก (กรัม) | 0.24 | 0.58 |

ตารางที่ 3.8 ปริมาณของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลีมะม่วงในส่วนผสมทั้งหมด 500 กรัม
เมื่อผันแปรปริมาณการเติมน้ำมะม่วงเจือจาง 50% ในส่วนผสม

| ส่วนผสม | สูตรพื้นฐาน (%) | ส่วนผสม 500 กรัม | ส่วนผสม 500 กรัม ที่มีการเติมน้ำมะม่วงเจือจาง 50% | | |
|---------------|--------------------|---------------------|--|-------|-------|
| | | | 20% | 25% | 30% |
| กลูโคสไซรัป | 27.50 | 137.5 | 137.5 | 137.5 | 137.5 |
| น้ำตาลซูโครส | 27.50 | 137.5 | 131.2 | 129.6 | 128.0 |
| เจลาติน | 6.00 | 30.0 | 30 | 30 | 30 |
| เพกทิน | 0.33 | 1.65 | 1.65 | 1.65 | 1.65 |
| กรดซิตริก | 0.49 | 2.46 | 3.27 | 3.29 | 3.31 |
| โซเดียมซิเตรต | 0.13 | 0.64 | 0.64 | 0.64 | 0.64 |
| น้ำ | 38.30 | 191.0 | 91 | 66 | 41 |
| น้ำมะม่วง | 0 | 0 | 100 | 125 | 150 |
| กลิ่นมะม่วง | 1.0 | 5 | 5 | 5 | 5 |

ตารางที่ 3.9 ปริมาณของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตกัมมีเยลลีสับปะรดในส่วนผสมทั้งหมด
500 กรัม เมื่อผันแปรปริมาณการเติมน้ำสับปะรดในส่วนผสม

| ส่วนผสม | สูตรพื้นฐาน (%) | ส่วนผสม 500 กรัม | ส่วนผสม 500 กรัม ที่มีการเติมน้ำสับปะรด | | |
|---------------|--------------------|---------------------|--|-------|-------|
| | | | 20% | 25% | 30% |
| กลูโคสไซรัป | 27.50 | 137.5 | 137.5 | 137.5 | 137.5 |
| น้ำตาลซูโครส | 27.50 | 137.5 | 127.03 | 124.4 | 121.8 |
| เจลาติน | 6.00 | 30.0 | 30 | 30 | 30 |
| เพกทิน | 0.33 | 1.65 | 1.65 | 1.65 | 1.65 |
| กรดซิตริก | 0.49 | 2.46 | 3.38 | 3.59 | 3.99 |
| โซเดียมซิเตรต | 0.13 | 0.64 | 0.64 | 0.64 | 0.64 |
| น้ำ | 38.3 | 191.0 | 91 | 66 | 41 |
| น้ำสับปะรด | 0 | 0 | 100 | 125 | 150 |
| กลิ่นสับปะรด | 1.2 | 6 | 6 | 6 | 6 |

การวิเคราะห์คุณภาพ

- วิเคราะห์ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ในน้ำผลไม้ โดยใช้ Hand refractometer
- วิเคราะห์ปริมาณกรดทั้งหมดในรูปของกรดซิตริกในน้ำผลไม้ (AOAC, 2002)
- วิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์และน้ำตาลซูโครสในน้ำผลไม้ที่ใช้เป็นส่วนผสม ตามวิธีของ Lane & Eynon (ลักษณะและนิธิยา, 2544)
- วัดความหนืดของส่วนผสมก่อนเทลงพิมพ์ โดยควบคุมอุณหภูมิให้คงที่ที่ 60 องศาเซลเซียส และใช้เครื่อง Brookfield viscometer
- วิเคราะห์ปริมาณความชื้นของกัมมีเซลลี (AOAC, 2002)
- วัดความแข็งแรงของเจล โดยใช้เครื่อง Texture Analyzer
- วัดลักษณะเนื้อสัมผัสของเจลตามวิธี Texture Profile Analysis ได้แก่ cohesiveness, gumminess, chewiness และ springiness โดยใช้เครื่อง Texture Analyzer
- ประเมินการยอมรับทางด้านประสาทสัมผัส ได้แก่ กลิ่น รสชาติ เนื้อสัมผัส และการยอมรับรวมของผลิตภัณฑ์กัมมีเซลลี โดยใช้แบบทดสอบ Hedonic Scale Scoring Test ที่ระดับสเกล 1-9 คะแนน ใช้ผู้ทดสอบชิม semi-trained panel จำนวน 15 คน (ไพโรจน์, 2539)

การวิเคราะห์และประเมินผลทางสถิติ

นำข้อมูลทั้งหมดมาวิเคราะห์ผลทางสถิติ (Analysis of variance) โดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS 10.0 หาความแตกต่างระหว่างตัวอย่างของเจลกัมมีเซลลีในสูตรพื้นฐานและที่มีการเติมน้ำผลไม้ในระดับต่างๆ รวมทั้งคัดเลือกระดับของน้ำผลไม้ที่เหมาะสมที่สุดต่อการยอมรับทางด้านประสาทสัมผัสของผู้ทดสอบชิม