

บทที่ 3

อุปกรณ์ สารเคมี และวิธีการทดลอง

3.1 วัตถุดิบ

- (1) เมล็ดถั่วเหลืองแห้งพันธุ์เชียงใหม่ 60 (ศูนย์ขยายพันธุ์พืชที่ 7 จ.เชียงใหม่)
- (2) นมผงขาดมันเนย ตรามิชชั่น (Mission, New Zealand)
- (3) เนยสดชนิดจืด ตราออร์คิด ผลิตโดยบริษัทอุตสาหกรรมนมไทย จำกัด
- (4) น้ำตาลทรายขาว ตรามิตรผล
- (5) เจลาติน (ห้างหุ้นส่วนจำกัดคอร์ดเทอร์นเคมิเคิล แอนด์ กลาสแวร์)
- (6) คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลส (ห้างหุ้นส่วนจำกัดคอร์ดเทอร์นเคมิเคิล แอนด์ กลาสแวร์)
- (7) โลคัสบีนกัม (บริษัท ไทยฟูดส์ แอนด์ เคมีคอล)
- (8) แคปปา- คาราจีแนน (บริษัท ไทยฟูดส์ แอนด์ เคมีคอล)
- (9) เชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น : เชื้อผงซึ่งผ่านการทำให้แบบแช่เยือกแข็งซึ่งมีชื่อทางการค้าว่า ABT 5 ประกอบด้วยเชื้อ *Lactobacillus acidophilus* (LA-5) *Bifidobacterium bifidum* (BB-12) และ *Streptococcus thermophilus* ผลิตโดย Chr. Hansen ประเทศ Denmark (บริษัทอีสต์เอเชียติก (ประเทศไทย) จำกัด (มหาชน))

3.2 เครื่องมือและอุปกรณ์

3.2.1 อุปกรณ์ที่ใช้ในการผลิตไอศกรีมโยเกิร์ต

- (1) หม้อนึ่งความดัน (Gallenkamp, England)
- (2) ตู้ป่นเพาะเชื้ออุณหภูมิ 43 องศาเซลเซียส OMRON E5C3
- (3) เครื่องปั่นไอศกรีม NEMOX รุ่น Gelato chef 2500
- (4) เครื่องชั่งความละเอียด 0.001 กรัม รุ่น XT320M (Precisa, Switzerland)

3.2.2 อุปกรณ์สำหรับวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ

- (1) เครื่องวัดสี รุ่น CR-300 (Minolta, Japan)
- (2) เครื่องวัดความข้นหนืด Brookfield Programmable Viscometer รุ่น LVDV- II+
- (3) เครื่องวัดเนื้อสัมผัส รุ่น TA.XT.plus (Texture analyzer, England)
- (4) เครื่อง Differential scanning calorimeter รุ่น diamond DSC (Perkin elmer, England)

3.2.3 อุปกรณ์สำหรับวิเคราะห์คุณภาพทางเคมี

- (1) เครื่องย่อยโปรตีน รุ่น DK6 (Velp scientifica, Germany)
- (2) เครื่องกลั่นด้วยไอน้ำ รุ่น 2100 (Foss Tecator, USA)
- (3) เครื่องวัด pH รุ่น PB 10 (Satorius, Germany)
- (4) ตู้อบลมร้อน รุ่น ULM 500 (Mettler, Germany)
- (5) เตาเผาอุณหภูมิสูง รุ่น FD1520M (ThermoFisher, USA)
- (6) เครื่องชั่งความละเอียด 0.0001 กรัม รุ่น CP224S (Satorius, Germany)
- (7) รีเฟรคโตมิเตอร์ รุ่น N-1α (Atago, Japan)

3.2.4 อุปกรณ์สำหรับวิเคราะห์คุณภาพทางจุลชีววิทยา

- (1) หม้อนึ่งความดัน (Gallenkamp, England)
- (2) ตู้อบลมร้อน รุ่น UM 500 (Mettler, Germany)
- (3) ตู้บ่มเพาะเชื้ออุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส (Gallenkamp, England)

3.3 สารเคมี

- (1) โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Sodium hydroxide, Merck, Germany)
- (2) กรดซัลฟูริก (Sulfuric acid, Merck, Germany)
- (3) กรดไฮโดรคลอริก (Hydrochloric acid, Merck, Germany)
- (4) กรดทาร์ทาริก (Tartaric acid, Ajax, Australia)

- (5) กรดบอริก (Boric acid, Fisher, UK)
- (6) คอปเปอร์ซัลเฟต (Copper sulfate, Carlo erba, Italy)
- (7) โพแทสเซียมซัลเฟต (Potassium sulfate, Merck, Germany)
- (8) ฟีนอล์ฟทาเลอิน (Phenolphthalein, Merck, Germany)
- (9) ไดเอทิลอีเทอร์ (Diethyl ether, Labscan, Germany)
- (10) ปีโตรเลียมอีเทอร์ (Petroleum ether, Labscan, Germany)
- (11) เมทิลเรด (Methyl red, BDH, UK)
- (12) โบรโมครีซอลกรีน (Bromocresol green, Ajax, Australia)
- (13) ลิเทียมคลอไรด์ (Lithium chloride, Fisher, UK)
- (14) โซเดียมโพรพิโอเนต (Sodium propionate, Fluka, Germany)
- (15) M 17 broth (Merck, Germany)
- (16) MRS agar (Merck, Germany)
- (17) Peptone water (Scharlau, Spain)
- (18) Bile bovine (Sigma, Germany)
- (19) Plate count agar (Merck, Germany)

3.4 วิธีการทดลอง

ตอนที่ 1 ตรวจสอบคุณภาพน้ำนมถั่วเหลือง

1.1 การเตรียมนมถั่วเหลือง

นำเมล็ดถั่วเหลืองแห้งพันธุ์เชียงใหม่ 60 จำนวน 1 กิโลกรัม มาล้างทำความสะอาดแล้วแช่ในน้ำ 3 ลิตร เป็นเวลา 8 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิห้อง ลอกเปลือกออก จากนั้นแช่ถั่วเหลืองในสารละลายโซเดียมไบคาร์บอเนตร้อยละ 0.5 ที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที ล้างน้ำให้สะอาด 2 ครั้ง นำถั่วเหลืองมาบดกับน้ำร้อนอุณหภูมิ 80 - 85 องศาเซลเซียสในอัตราส่วนถั่วเหลือง 100 กรัม (น้ำหนักแห้ง) ต่อน้ำ 500 มิลลิลิตร ด้วยเครื่องปั่นแยกกาก (ลินจง, 2540; อรุณี, 2547) นำน้ำนมถั่วเหลืองที่ได้มาวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ และเคมี

1.2 การวิเคราะห์คุณภาพน้ำมันถั่วเหลือง

1.2.1 คุณภาพทางกายภาพ

(1) สี

วัดสีของตัวอย่างนมถั่วเหลืองซึ่งบรรจุในถ้วยพลาสติกขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 5 เซนติเมตร สูง 3 เซนติเมตร ด้วยเครื่องวัดสี Minolta รุ่น CR-300 ในระบบ CIE (L C h°) ก่อนทำการวัดสีตัวอย่างทุกครั้งต้องทำการสอบเทียบเครื่อง (calibration) ด้วยแผ่นสีขาวมาตรฐาน (calibration plate) ซึ่งมีค่ามาตรฐาน Y= 92.1, x= 0.3137 และ y= 0.3197 โดยใช้แหล่งกำเนิดแสงแบบ C และทำการวัดตัวอย่างละ 3 ซ้ำ ซึ่งละเอียดเกี่ยวกับระบบ CIE (L C h°) แสดงไว้ในภาคผนวก ข-1

(2) การเสียดสภาพของโปรตีนโดยใช้เครื่อง DSC (ภาคผนวก ข-2)

1.2.2 คุณภาพทางเคมี

(1) ปริมาณของแข็งทั้งหมด (AOAC 990.20, 2000)

ซึ่งตัวอย่างที่ทราบน้ำหนักที่แน่นอนประมาณ 2.5-3.0 กรัม ใ้ในภาชนะสำหรับหาความชื้น (w2) ซึ่งอบแห้งด้วยตู้อบลมร้อนที่อุณหภูมิ 100±2 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที และทราบน้ำหนัก (w1) นำไปประเหยบนอ่างน้ำร้อนนาน 30 นาที หรือจนแห้ง อบต่อที่อุณหภูมิ 100±2 องศาเซลเซียส นาน 3 ชั่วโมง หรือจนได้น้ำหนักคงที่ ทำให้เย็นในโถดูดความชื้นนาน 30 นาที ชั่งน้ำหนัก (w3) คำนวณหาปริมาณของแข็งทั้งหมดจากสูตร

$$\text{ปริมาณของแข็งทั้งหมด (ร้อยละของน้ำหนัก)} = \frac{w2 - w3}{w2 - w1} \times 100$$

เมื่อ

$$w1 = \text{น้ำหนักภาชนะสำหรับหาความชื้น (กรัม)}$$

$$w2 = \text{น้ำหนักภาชนะสำหรับหาความชื้นและตัวอย่างก่อนอบ (กรัม)}$$

$$w3 = \text{น้ำหนักภาชนะสำหรับหาความชื้นและตัวอย่างหลังอบ (กรัม)}$$

(2) ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด

วัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดในน้ำนมถั่วเหลือง ด้วยเครื่องรีแฟรคโตมิเตอร์ ที่มีช่วงการวัด 0-32 องศาบริกซ์ (Atago, Japan) ที่อุณหภูมิ 27 ± 2 องศาเซลเซียส โดยก่อนวัดต้องทำการสอบเทียบเครื่องรีแฟรคโตมิเตอร์ด้วยน้ำกลั่นเพื่อปรับค่าที่อ่านได้เท่ากับศูนย์องศาบริกซ์

(3) ปริมาณไขมัน โดยใช้ Roesse-Gottlieb method (AOAC 905.02, 2000)

ทำการสกัดไขมันจากนมถั่วเหลืองที่ทราบน้ำหนักแน่นอนด้วยอีเทอร์ และปิโตรเลียมอีเทอร์ เก็บชิ้นตัวทำละลายลงในถ้วยระเหย ระเหยตัวทำละลายออกด้วยระเหย จากนั้นทำการอบด้วยที่มีไขมันจนได้น้ำหนักคงที่ รายงานผลในรูปร้อยละของน้ำหนัก (ภาคผนวก ข-3)

(4) ปริมาณโปรตีน โดยใช้ Kjeldahl method (AOAC 991.20, 2000)

นมถั่วเหลืองจะถูกย่อยด้วยกรดซัลฟูริกเข้มข้น โดยใช้คอปเปอร์ซัลเฟต และโปแตสเซียมซัลเฟตเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาเพื่อดึงไนโตรเจนออกจากโปรตีน และเก็บไนโตรเจนในรูปของเกลือแอมโมเนียม จากนั้นทำการกลั่นด้วยเครื่องกลั่นไอน้ำ และเติมสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้นร้อยละ 50 ก๊าซแอมโมเนียจะถูกกลั่นออกมาเก็บในสารละลายกรดบอริก และไตเตรทหาปริมาณไนโตรเจนด้วยกรดไฮโดรคลอริก รายงานผลในรูปร้อยละของน้ำหนัก (ภาคผนวก ข-4)

(5) ปริมาณเถ้าทั้งหมด โดยใช้ Gravimetric method (AOAC 945.46, 2000)

ชั่งนมถั่วเหลืองให้ได้น้ำหนักแน่นอนประมาณ 5 กรัมใส่ในถ้วยกระเบื้องเคลือบ (w2) ซึ่งเผาที่อุณหภูมิ 550 ± 25 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที และทราบน้ำหนัก (w1) จากนั้นนำตัวอย่างไปประเหยแห้งบนอ่างน้ำร้อนแล้วนำไปเผาด้วยเตาไฟฟ้าจนหมดควัน จึงนำไปเผาต่อในเตาเผาอุณหภูมิสูงที่อุณหภูมิ 550 ± 25 องศาเซลเซียส จนได้เถ้าขาว

(ประมาณ 3 ชั่วโมง) ทำให้เย็นในโถดูดความชื้น ชั่งน้ำหนัก (w_3) คำนวณปริมาณเถ้าทั้งหมดตามสูตร

$$\text{ปริมาณเถ้าทั้งหมด (ร้อยละของน้ำหนัก)} = \frac{w_2 - w_3}{w_2 - w_1} \times 100$$

เมื่อ

w_1 = น้ำหนักถ้วยกระเบื้องเคลือบที่เผาแล้ว (กรัม)

w_2 = น้ำหนักถ้วยกระเบื้องเคลือบและตัวอย่างก่อนเผา (กรัม)

w_3 = น้ำหนักถ้วยกระเบื้องเคลือบและตัวอย่างหลังเผา (กรัม)

(6) ปริมาณใยอาหาร โดยวิธีการย่อยด้วยกรดและด่าง

ดัดแปลงจาก AOAC 945.39 (2000) และ Egan *et al.* (1981) (ภาคผนวก ข-5)

(7) ปริมาณคาร์โบไฮเดรต โดยการคำนวณตามวิธีของประภาศรี (2541)

ปริมาณคาร์โบไฮเดรต = $100 - \% \text{ปริมาณน้ำ} - \% \text{ไขมัน} - \% \text{โปรตีน} - \% \text{เถ้า} - \% \text{เส้นใยอาหาร}$
(ร้อยละของน้ำหนัก)

(8) ความเป็นกรด-ด่าง โดยใช้เครื่อง pH-meter (AOAC 981.12, 2000)

นำนมถั่วเหลืองจำนวน 50 มิลลิลิตร ไปวัดค่าความเป็นกรด-ด่างด้วยเครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง ซึ่งได้มีการปรับค่ามาตรฐานด้วยบัฟเฟอร์ที่มีพีเอชเท่ากับ 4.00 และ 7.00 ตามลำดับ ทำการวัด 3 ซ้ำต่อตัวอย่าง

(9) ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรทได้ ในรูปร้อยละของกรดแลคติก

(AOAC 947.05, 2000)

ชั่งน้ำหนักแน่นอนตัวอย่างนมถั่วเหลืองจำนวน 10 กรัม ไตเตรทด้วยสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 0.1 โมลาร์ (ทราบความเข้มข้นแน่นอน) โดยใช้ฟีนอล์ฟทาลีนเป็นอินดิเคเตอร์ จดบันทึกปริมาตรของสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮ

ดรอกไซค์ที่ใช้ในการไตเตรทแล้วนำมาคำนวณหาปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรทได้ โดย 1 มิลลิตรของสารละลายมาตรฐาน โซเดียมไฮดรอกไซค์ทำปฏิกิริยาสมมูลกับกรดแลคติก 0.009 กรัม รายละเอียดการหาความเข้มข้นแน่นอนของสารละลายมาตรฐาน โซเดียมไฮดรอกไซค์ตามภาคผนวก ข-6

$$\text{ปริมาณกรดที่ไตเตรทได้ทั้งหมด, ร้อยละของน้ำหนัก} = \frac{0.009 \times M \times V \times 100}{0.1 \times W}$$

(คำนวณเป็นกรดแลคติก)

เมื่อ

M = ความเข้มข้นแน่นอนสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซค์ (โมลาร์)

V = ปริมาตรสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซค์ที่ใช้ไตเตรท (มิลลิตร)

W = น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)

ตอนที่ 2 พัฒนาสูตรที่เหมาะสมในการผลิตไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองโดยใช้เจลาตินเป็นสารเพิ่มความคงตัว

2.1 ตำรวจเค้าโครงผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

การพัฒนาผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง จำเป็นต้องมีการสร้างเค้าโครงผลิตภัณฑ์เพื่อหาคุณลักษณะที่สำคัญของผลิตภัณฑ์ตามความคิดของผู้ทดสอบชิม และทิศทางที่ผู้ทดสอบชิมต้องการพัฒนาในแต่ละคุณลักษณะของผลิตภัณฑ์ ซึ่งวิธีการสร้างเค้าโครงผลิตภัณฑ์สามารถใช้หลักการของ Ideal Ratio Profile Technique (ไพโรจน์, 2545) โดยให้ผู้ทดสอบชิมทำการประเมินลักษณะทางประสาทสัมผัสของผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองต้นแบบ ซึ่งมีสูตรส่วนผสมดังตารางที่ 3.1

ตารางที่ 3.1 สูตรตั้งต้นผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

ส่วนประกอบ	ปริมาณที่ใช้	
ส่วนประกอบหลัก		
นํ้านมถั่วเหลือง	400	มิลลิลิตร
ส่วนประกอบรอง		
นมผงขาดมันเนย	40	กรัม
น้ำตาลทรายขาว	60	กรัม
เนยสดชนิดจืด	8	กรัม
เจลาติน	1.6	กรัม
เชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น	0.8	กรัม

2.2 เตรียมผลิตภัณฑ์ต้นแบบไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

กรรมวิธีการผลิตไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองประกอบด้วยขั้นตอน 3 ขั้นตอน ดังนี้

2.2.1 เตรียมนํ้านมถั่วเหลือง

เหมือนข้อ 1.1

2.2.2 เตรียมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

นำนํ้านมถั่วเหลืองจำนวน 400 มิลลิลิตรมาเติม นมผงขาดมันเนย 40 กรัม น้ำตาลทรายขาว 60 กรัม เนยสดชนิดจืด 8 กรัม (ดัดแปลงจาก ลินจง, 2540 และอรุณี, 2547) และเจลาติน 1.6 กรัม (Kumar and Mishra, 2004; Tamime and Robinson, 1999) จากนั้นต้มส่วนผสมที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส กวนส่วนผสมจนละลายหมด ปั่นส่วนผสมด้วยเครื่องปั่นผสมที่ความเร็วระดับต่ำเป็นเวลา 3 นาที เทส่วนผสมลงในขวดแก้วฝาเกลียวที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้วขนาด 500 มิลลิลิตร ปิดฝาให้สนิทและนำไปต้มในนํ้าเดือดอุณหภูมิ 95 – 97 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที ทิ้งให้ส่วนผสมเย็นลงจนได้อุณหภูมิ 43 - 45 องศาเซลเซียส เติมเชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น 0.8 กรัม (Paveena, 2006) บ่มที่อุณหภูมิ 43 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6 ชั่วโมง เมื่อครบเวลาการหมักให้เก็บรักษาในตู้เย็นอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส

2.2.3 เตรียมไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

นำโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองซึ่งเก็บไว้ข้ามคืนที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส มาผสมให้เป็นเนื้อเดียวกันด้วยเครื่องปั่นผสมที่ความเร็วระดับต่ำเป็นเวลา 1 นาที จากนั้นทำให้โยเกิร์ตแข็งตัวด้วยเครื่องปั่นไอศกรีม ทำการปั่นเป็นเวลา 20 นาที หรือจนกระทั่งโยเกิร์ตมีอุณหภูมิลดลงถึง -4 ± 1 องศาเซลเซียส บรรจุไอศกรีมลงในภาชนะบรรจุแล้วทำการแช่แข็ง (hardening) ในตู้แช่แข็งที่อุณหภูมิ -24 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลาอย่างน้อย 24 ชั่วโมง ตัวอย่างไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองจากสูตรตั้งต้นจะถูกนำมาวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี จุลชีววิทยา และทางประสาทสัมผัส

2.3 การวิเคราะห์คุณภาพไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

2.3.1 คุณภาพทางกายภาพ

(1) ความหนืดของโยเกิร์ต โดยใช้ Brookfield digital viscometer

ทำการวัดความหนืดด้วยเครื่องวัดความหนืด ยี่ห้อ Brookfield รุ่น LV DV- II+ โดยนำตัวอย่างโยเกิร์ตจำนวน 400 – 500 มิลลิลิตร ใส่ในบีกเกอร์ขนาด 600 มิลลิลิตร วัดความหนืดด้วยหัววัดเบอร์ 64 ด้วยความเร็ว 60 รอบต่อนาที (หัววัด และความเร็วรอบที่ให้ค่า % torque เข้าใกล้ 100 มากที่สุด) ที่อุณหภูมิ 13 ± 1 องศาเซลเซียส และอ่านค่าเมื่อมอเตอร์หมุนครบ 15 วินาที

(2) สีโดยใช้ Color Quest II Colorimeter (เหมือนข้อ 1.2.1)

(3) โอเวอร์รัน (Muse and Hartel, 2004)

ชั่งน้ำหนักโยเกิร์ตที่บรรจุเต็มด้วยพลาสติกมีฝาปิดขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 3.7 เซนติเมตร และความสูง 2.3 เซนติเมตร (w_1) ทำการปั่นโยเกิร์ตจนแข็งตัว ตักไอศกรีมโยเกิร์ตลงในถ้วยพลาสติกใบเดิม แล้วชั่งน้ำหนักไอศกรีมโยเกิร์ต (w_2) คำนวณค่าโอเวอร์รัน โดย

$$\text{ค่าโอเวอร์รัน (ร้อยละของน้ำหนัก)} = \frac{w1-w2}{w2} \times 100$$

(4) อัตราการหลอมเหลว (EL-Nagar *et al.*, 2002)

นำตัวอย่างไอศกรีมโยเกิร์ตที่มีน้ำหนักประมาณ 60-65 กรัม และผ่านการแช่แข็งที่อุณหภูมิ -24 ± 1 องศาเซลเซียสเป็นเวลาอย่างน้อย 24 ชั่วโมง วางบนตะแกรงขนาด 4 mesh รองรับด้วยบีกเกอร์ ภายในห้องปรับอากาศที่มีอุณหภูมิ 25 ± 1 องศาเซลเซียส เริ่มจับเวลาเมื่ออุณหภูมิของไอศกรีมโยเกิร์ตที่ระดับลึกจากผิวหน้า 1 เซนติเมตรเท่ากับ -13 ± 1 องศาเซลเซียส จับเวลาจนครบ 60 นาที เมื่อครบเวลา จดบันทึกน้ำหนักไอศกรีมที่ละลายผ่านตะแกรง คำนวณน้ำหนักไอศกรีมที่ละลายเทียบกับน้ำหนักไอศกรีม 100 กรัม โดย

$$\text{น้ำหนักไอศกรีมที่ละลายต่อ 100 กรัม (กรัม)} = \frac{\text{น้ำหนักไอศกรีมที่ละลาย} \times 100}{\text{น้ำหนักไอศกรีมเริ่มต้น}}$$

จากนั้นคำนวณอัตราการหลอมเหลวต่อ 100 กรัม ในหน่วย กรัมต่อนาที โดย

$$\text{อัตราการหลอมเหลว (กรัมต่อนาที)} = \frac{\text{น้ำหนักไอศกรีมที่ละลายต่อ 100 กรัมตัวอย่าง(กรัม)}}{60 \text{ (นาที)}}$$

(5) ความแข็งของไอศกรีมโยเกิร์ต (ดัดแปลงจากวิธีของ Bolliger *et al.*, 2000)

ทำการวัดความแข็งของตัวอย่างไอศกรีมโยเกิร์ตซึ่งบรรจุเต็มถ้วยพลาสติกมีฝาปิด ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 3.7 เซนติเมตร และความสูง 2.3 เซนติเมตร ที่ผ่านการแช่แข็งที่อุณหภูมิ -24 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลาอย่างน้อย 24 ชั่วโมง ด้วยเครื่องวัดเนื้อสัมผัสอาหาร Texture analyser รุ่น TA.XT.plus เพื่อหาค่าแรงกด (compression force : newtons) ที่ระยะทางคงที่ ด้วยหัววัดทรงกระบอก ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 2 มิลลิเมตร (P/2) load cell ขนาด 50 กิโลกรัม และอัตราการเคลื่อนที่ของหัววัดขณะวัดเท่ากับ 2 มิลลิเมตรต่อวินาที อ่านค่าแรงสูงสุดเมื่อระยะทางที่หัววัดตกลงในเนื้อไอศกรีมโยเกิร์ตเท่ากับ 4 มิลลิเมตร ในหน่วยนิวตัน และทำการวัดเมื่ออุณหภูมิของไอศกรีมโยเกิร์ตที่ระดับลึกจากผิวหน้า 1 เซนติเมตรเท่ากับ -14 ± 1 องศาเซลเซียส

2.3.2 คุณภาพทางเคมี

(1) ปริมาณของแข็งทั้งหมด (AOAC 990.20, 2000) เหมือนข้อ 1.2.2

(2) ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด

นำของเหลวที่ได้จากการหลอมละลายของไอศกรีมในขณะวัดอัตราการหลอมเหลวมาวัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ด้วยเครื่องรีแฟรคโตมิเตอร์ที่มีช่วงการวัด 0-32 องศาบริกซ์ (Atago, Japan) ที่อุณหภูมิ 27 ± 2 องศาเซลเซียส โดยก่อนวัดต้องทำการสอบเทียบเครื่องรีแฟรคโตมิเตอร์ด้วยน้ำกลั่นเพื่อปรับค่าที่อ่านได้เท่ากับศูนย์องศาบริกซ์

(3) ความเป็นกรด-ด่าง โดยใช้เครื่อง pH-meter

ซึ่งตัวอย่างไอศกรีมโยเกิร์ตจำนวน 5 กรัม นำไปผสมให้เข้ากันกับน้ำกลั่นจำนวน 50 มิลลิลิตร จากนั้นนำไปวัดค่าความเป็นกรด-ด่างด้วยเครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง ซึ่งได้มีการปรับค่ามาตรฐานด้วยบัฟเฟอร์ที่มีพีเอชเท่ากับ 4.00 และ 7.00 ตามลำดับ

(4) ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรทได้ ในรูปกรดแลคติก (AOAC 947.05, 2000)

ซึ่งน้ำหนักแน่นอนตัวอย่างไอศกรีมโยเกิร์ตจำนวน 5 กรัม ปรับปริมาตรให้ครบ 50 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น บีบสารละลายตัวอย่าง 20 มิลลิลิตรลงในขวดรูปชมพู่ขนาด 125 มิลลิลิตร นำไปไตเตรทด้วยสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 0.1 โมลาร์ (ทราบความเข้มข้นแน่นอน) โดยใช้ฟีนอล์ฟทาลีนเป็นอินดิเคเตอร์ จดบันทึกปริมาตรของสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ในการไตเตรทแล้วนำมาคำนวณหาปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรทได้ โดย 1 มิลลิลิตรของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ทำปฏิกิริยาสมมูลย์กับกรดแลคติก 0.009 กรัม รายละเอียดการหาความเข้มข้นแน่นอนของสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์ตามภาคผนวก ข-6

$$\text{ปริมาณกรดที่ไตเตรทได้ทั้งหมด, ร้อยละของน้ำหนักร} = \frac{0.009 \times M \times V \times 50 \times 100}{0.1 \times 20 \times W}$$

(คำนวณเป็นกรดแลคติก)

เมื่อ

M = ความเข้มข้นแน่นอนสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (โมลาร์)

V = ปริมาตรสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ไตเตรท (มิลลิลิตร)

W = น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)

2.3.3 คุณภาพทางด้านจุลชีววิทยา

- (1) ปริมาณเชื้อ *Streptococcus thermophilus* โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ M17 agar ด้วยวิธี pour plate บ่มเพาะเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีออกซิเจน ด้วยวิธีของ IDF (1997) (ภาคผนวก ข-7)
- (2) ปริมาณเชื้อ *Lactobacillus acidophilus* โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ Bile-MRS agar ด้วยวิธี spread plate บ่มเพาะเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 72 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีออกซิเจน ด้วยวิธีของ IDF (1995) และ Vinderola and Reinheimer (1999) (ภาคผนวก ข-8)
- (3) ปริมาณเชื้อ *Bifidobacterium bifidum* โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ LP-MRS agar ด้วยวิธี spread plate บ่มเพาะเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 72 ชั่วโมง ในสภาวะไร้ออกซิเจนด้วยวิธีของ Lapierre *et al.* (1992) และ Vinderola and Reinheimer (1999) (ภาคผนวก ข-9)

2.3.4 การทดสอบทางประสาทสัมผัส

ทำการทดสอบชิมโดยใช้สเกลแบบเส้นตรง (linear scaling) ที่มีความยาว 10 เซนติเมตร (ภาคผนวก ก-1) โดยให้ผู้ทดสอบชิมจำนวน 15 คน ซึ่งผ่านการฝึกฝนทางด้าน การทดสอบทางประสาทสัมผัส กำหนดคุณลักษณะทางด้านลักษณะปรากฏ กลิ่นและรสชาติ และเนื้อสัมผัสที่ผู้ทดสอบชิมเห็นว่าเป็นคุณลักษณะสำคัญของผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง จากนั้นให้ผู้ทดสอบชิมทำเครื่องหมายบอกตำแหน่งของระดับความเข้มของผลิตภัณฑ์ต้นแบบ และตำแหน่งของค่าในอุดมคติ (floating ideals) ที่ผู้ทดสอบชิมเห็นว่าเหมาะสมกับคุณลักษณะนั้นๆ ของ

ผลิตภัณฑ์ นำค่าในอุดมคติที่ได้จากผู้ทดสอบชิมทั้ง 15 คน มาหาค่าเฉลี่ยได้เป็น fixed ideals ซึ่งนำไปใช้ในการพัฒนาผลิตภัณฑ์ขึ้นตอนต่อไป

2.3.5 การวิเคราะห์ข้อมูล

นำข้อมูลที่ได้จากการวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยาหาค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน ส่วนข้อมูลที่ได้จากการทดสอบทางประสาทสัมผัสนำมาหาค่าสัดส่วน (ideal ratio score; S/I) ซึ่งได้จากการหารค่าคะแนนของตัวอย่าง (sample score; S) ด้วยค่าในอุดมคติ (ideal score; I) จากนั้นนำค่าสัดส่วนของผู้ทดสอบชิมแต่ละคนมารวมกันหาค่าสัดส่วนเฉลี่ย (mean ideal ratio score) และค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน ซึ่งค่าสัดส่วนเฉลี่ยที่ได้ใช้เป็นแนวทางในการปรับปรุงผลิตภัณฑ์ โดยความหมายของค่าสัดส่วนเฉลี่ยมีดังนี้

โดยถ้า $S/I = 1$ แสดงว่าตัวอย่างที่ทดสอบมีคุณลักษณะที่ทดสอบเท่ากับค่าในอุดมคติ

$S/I < 1$ แสดงว่าตัวอย่างที่ทดสอบมีคุณลักษณะที่ทดสอบน้อยกว่าค่าในอุดมคติ

การพัฒนาจึงควรหาวิธีการเพิ่มคุณลักษณะดังกล่าว

$S/I > 1$ แสดงว่าตัวอย่างที่ทดสอบมีคุณลักษณะที่ทดสอบมากกว่าค่าในอุดมคติ

การพัฒนาจึงควรหาวิธีการลดคุณลักษณะดังกล่าว

2.4 การกลั่นกรองปัจจัยที่มีความสำคัญต่อคุณภาพผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

ขั้นตอนนี้เป็นการกลั่นกรองปัจจัยหลักหรือปัจจัยที่มีผลกระทบมากต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง โดยปัจจัยทดลองที่ต้องการกลั่นกรองในการพัฒนาผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองมีทั้งหมด 4 ปัจจัย ได้แก่ นมผงขาดมันเนย น้ำตาลทรายขาว เนยสด และเจลาติน โดยวางแผนการทดลองแบบ Plackett and Burman Design แบบ $N=8$ (ทุกิตยากรณ์, 2546) ซึ่งมีสิ่งทดลองดังตารางที่ 3.3 และระดับสูงต่ำของแต่ละปัจจัยแสดงในตารางที่ 3.2

ตารางที่ 3.2 ระดับต่ำและระดับสูงของแต่ละปัจจัยทดลองเป็นร้อยละของปริมาตรนมถั่วเหลือง

ปัจจัย	ระดับต่ำ (-)	ระดับสูง (+)
A : ปริมาณนมผงขาดมันเนย	5	14
B : ปริมาณน้ำตาลทรายขาว	8	16
C : ปริมาณเนยสดชนิดจืด	2	6
D : ปริมาณเจลาติน	0.2	0.6

ตารางที่ 3.3 แผนการทดลองแบบ Plackett and Burman Design (N= 8) ที่ใช้ในการกลั่นกรองปัจจัยทดลองเพื่อหาปัจจัยที่มีความสำคัญต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

หน่วยทดลอง	A	B	C	D	E	F	G
1	+	+	+	-	+	-	-
2	+	+	-	+	-	-	+
3	+	-	+	-	-	+	+
4	-	+	-	-	+	+	+
5	+	-	-	+	+	+	-
6	-	-	+	+	+	-	+
7	-	+	+	+	-	+	-
8	-	-	-	-	-	-	-

หมายเหตุ : + แทนการใช้ปัจจัยระดับสูง

- แทนการใช้ปัจจัยระดับต่ำ

โดยกำหนดให้ปัจจัยต่างๆ แทนด้วยตัวอักษรดังต่อไปนี้

A แทน ปริมาณนมผงขาดมันเนย

B แทน ปริมาณน้ำตาลทรายขาว

C แทน ปริมาณเนยสดชนิดจืด

D แทน ปริมาณเจลาติน

E แทน dummy variable

F แทน dummy variable

G แทน dummy variable

ทำการเตรียมผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองตามแผนการทดลองในตารางที่ 3.3 และวิธีการเตรียมเช่นเดียวกับข้อที่ 2.2 ตัวอย่างที่เตรียมได้จะนำไปวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา ตามหัวข้อที่ 2.3.1-2.3.3 โดยทำการทดลอง 3 ซ้ำ ส่วนการทดสอบทางประสาทสัมผัสมีวิธีการเช่นเดียวกับข้อ 2.3.4 แต่ใช้แบบทดสอบทางประสาทสัมผัสตามภาคผนวก ก-2 ซึ่งมีการกำหนดค่า Fixed ideals ลงบนสเกลเส้นตรง (ได้จากการสร้างเค้าโครงผลิตภัณฑ์) และให้ผู้ทดสอบชิมกำหนดเครื่องหมายบอกระดับความเข้มของตัวอย่างที่ทดสอบเพียงอย่างเดียว

ข้อมูลที่ได้ทั้งหมดจากการทดลองจะถูกนำมาวิเคราะห์ทางสถิติโดยใช้โปรแกรม SXW เพื่อคำนวณหาอิทธิพลของแต่ละปัจจัยต่อคุณภาพด้านต่างๆ ของผลิตภัณฑ์ โดยโปรแกรมจะแสดงค่า t และ ค่า P ของแต่ละปัจจัยที่มีต่อคุณภาพด้านต่างๆ จากนั้นพิจารณาคัดเลือกปัจจัยหลักหรือปัจจัยที่มีความสำคัญต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์โดยใช้ค่า $P \leq 0.20$ เป็นเกณฑ์ในการคัดเลือก

2.5 ศึกษาระดับที่เหมาะสมของปัจจัยหลักในการผลิตผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

นำปัจจัยที่ถ่วงน้ำหนักได้ว่ามีอิทธิพลต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองหรือปัจจัยหลัก ซึ่งได้จากการทดลองข้อที่ 2.4 อย่างน้อย 2 ปัจจัยมาหาระดับที่เหมาะสมโดยวางแผนการทดลองแบบ 2^2 Factorial experiment with 4 center points โดยกำหนดให้แต่ละปัจจัยมี 3 ระดับ คือ ระดับต่ำ (-1) จุดกึ่งกลาง (0) และระดับสูง (+1) (Myers and Montgomery, 1995) ผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองที่เตรียมได้จะนำมาวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา เช่นเดียวกับข้อที่ 2.3.1-2.3.3 ส่วนการทดสอบทางประสาทสัมผัสเช่นเดียวกับข้อที่ 2.4

ข้อมูลที่ได้จากการทดลองทั้งหมดนำไปวิเคราะห์ผลทางสถิติเพื่อหาสมการถดถอยเส้นตรงแบบหลายตัวแปร (multiple linear regression) โดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS version 10.0 แบบ enter และนำสมการถดถอยที่ได้มาออกแบบพื้นที่การตอบสนองด้วยโปรแกรม STATISTICA version 5.0 เพื่อหาระดับที่เหมาะสมของนมผงขาดมันเนย และน้ำตาลทรายขาวที่ให้ค่าตอบสนองที่ดีที่สุด และทำให้ทราบถึงสูตรพื้นฐานที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

2.6 เปรียบเทียบคุณภาพของผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองสูตรพื้นฐานกับผลิตภัณฑ์ ต้นแบบ

เตรียมผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองตามสูตรพื้นฐานจากข้อที่ 2.5 ด้วยวิธีตามข้อที่ 2.2.2-2.2.3 จากนั้นวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา เช่นเดียวกับข้อที่ 2.3.1-2.3.3 ส่วนการทดสอบทางประสาทสัมผัส เช่นเดียวกับข้อที่ 2.4 นำข้อมูลที่ได้มาคำนวณหาค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน และค่าสัดส่วนเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากนั้นนำข้อมูลค่าเฉลี่ย และค่าสัดส่วนเฉลี่ยของผลิตภัณฑ์สูตรพื้นฐานเปรียบเทียบกับค่าสัดส่วนเฉลี่ยของผลิตภัณฑ์สูตรตั้งต้น และค่าในอุดมคติ

ตอนที่ 3 ศึกษาผลของชนิดและปริมาณสารเพิ่มความคงตัวจากกัมต่อคุณภาพไอศกรีม โยเกิร์ตนมถั่วเหลือง

ทำการศึกษาผลของสารเพิ่มความคงตัวจำนวน 3 ชนิด ได้แก่ คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลส โคล์สปีนัม และคาราจีแนน โดยมีอัตราการเติม 3 ระดับ คือ ร้อยละ 0.05 0.1 และ 0.2 และวางแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design (CRD) โดยเตรียมตัวอย่างไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองตามสูตรพื้นฐานซึ่งได้จากตอนที่ 2 และใช้ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองที่ไม่เติมสารเพิ่มความคงตัวเป็นตัวอย่างควบคุม ผลิตภัณฑ์ที่เตรียมได้จะนำไปวิเคราะห์คุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา เช่นเดียวกับข้อที่ 2.3.1-2.3.3 แต่การวิเคราะห์ทางกายภาพเพิ่มการวิเคราะห์ค่า glass transition temperature และ melting temperature โดยใช้เครื่อง DSC (ภาคผนวก ข-2) และการวัดความหนืดของโยเกิร์ตใช้หัววัดเบอร์ 63 ส่วนความเร็วรอบที่ใช้ขึ้นอยู่กับตัวอย่างที่ทำการวัด โดยทำการทดลอง 3 ซ้ำต่อตัวอย่าง

ข้อมูลที่ได้จากการทดลองจะถูกนำไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) ด้วยโปรแกรมสำเร็จรูป SPSS version 10.0 และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยด้วยวิธี Duncan's Multiple Range Test (DMRT)

ตอนที่ 4 การทดสอบการยอมรับของผู้บริโภค

นำผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองจำนวน 10 ตัวอย่างจากตอนที่ 3 มาทดสอบการยอมรับของผู้บริโภค โดยวางแผนการทดสอบชิมแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD) ใช้ผู้ทดสอบชิมจำนวน 50 คน ด้วยวิธี hedonic scoring test 9 points เพื่อประเมินความชอบในลักษณะสำคัญต่างๆ ของผลิตภัณฑ์ นำคะแนนความชอบของผู้ทดสอบชิมมาวิเคราะห์ความแปรปรวน(ANOVA) ด้วยโปรแกรมสำเร็จรูป SPSS version 10.0 และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยด้วยวิธี Duncan's Multiple Range Test (DMRT)

ตอนที่ 5 ศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางด้านกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยาของไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลือง ในระหว่างการเก็บรักษา

นำผลิตภัณฑ์ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองที่ผู้บริโภคยอมรับมากที่สุด คือ ไอศกรีมโยเกิร์ตนมถั่วเหลืองที่เติมคาราจีแนนร้อยละ 0.2 เป็นสารเพิ่มความคงตัว มาทำการศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา ในระหว่างการเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 60 วัน ที่อุณหภูมิ -24 ± 1 องศาเซลเซียส โดยทำการวิเคราะห์คุณภาพหลังผลิต และหลังจากนั้นอีกทุก 15 วัน ดังต่อไปนี้

5.1 คุณภาพทางกายภาพ

- (1) วัดสีโดยใช้ Color Quest II Colorimeter (เหมือนข้อ 2.3.1)
- (2) วัดเนื้อสัมผัสของไอศกรีม โดยใช้เครื่อง Texture analyzer (เหมือนข้อ 2.3.1)

5.2 คุณภาพทางเคมี

- (1) ปริมาณของแข็งทั้งหมด (เหมือนข้อ 1.2.2)
- (2) ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด โดยใช้รีแฟรคโตมิเตอร์ (เหมือนข้อ 2.3.2)
- (3) วัดค่าความเป็นกรด-ด่าง โดยใช้เครื่อง pH-meter (เหมือนข้อ 2.3.2)
- (4) ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรทได้ ในรูปกรดแลคติก (เหมือนข้อ 2.3.2)

5.3 คุณภาพทางจุลชีววิทยา

- (1) ปริมาณเชื้อแบคทีเรียทั้งหมด (Total Plate Count) โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ plate count agar ด้วยวิธีของเรณู (2543) (ภาคผนวก ข-10)
- (2) ปริมาณเชื้อ *Streptococcus thermophilus* โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ M17 agar ด้วยวิธี pour plate บ่มเพาะเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีออกซิเจน ด้วยวิธีของ IDF (1997) (ภาคผนวก ข-7)
- (3) ปริมาณเชื้อ *Lactobacillus acidophilus* โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ Bile-MRS agar ด้วยวิธี spread plate บ่มเพาะเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 72 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีออกซิเจน ด้วยวิธีของ IDF (1995) และ Vinderola and Reinheimer (1999) (ภาคผนวก ข-8)
- (4) ปริมาณเชื้อ *Bifidobacterium bifidum* โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ LP-MRS agar ด้วยวิธี spread plate บ่มเพาะเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 72 ชั่วโมง ในสภาวะไร้ออกซิเจน ด้วยวิธีของ Lapierre *et al.* (1992) และ Vinderola and Reinheimer (1999) (ภาคผนวก ข-9)

5.4 การวิเคราะห์ผลทางสถิติ

นำข้อมูลที่ได้มาวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) ด้วยโปรแกรมสำเร็จรูป SPSS version 10.0 และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยด้วยวิธี Duncan's Multiple Range Test (DMRT) แสดงผลในรูปค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน