

เอกสารอ้างอิง

1. สุกิจ ปิตารังษี. บริษัทวุ้นเส้นตะวันออกจำกัด. สัมภาษณ์. 20 เมษายน 2529.
2. กรมวิทยาศาสตร์บริการ, "วุ้นเส้น," รายงานกิจกรรมกรมวิทยาศาสตร์บริการ ฉบับที่ 31, กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและการพลังงาน, กรุงเทพมหานคร, 2511.
3. กองวิทยาศาสตร์ชีวภาพ, "วุ้นเส้น." อุตสาหกรรมสาร, 8 (15), 25-31, 2508.
4. ทศนิยม โจรจนไพฑูริย์, ตำรับอาหารจากถั่วดำ, หน้า 4-6, ภาควิชาคหกรรมศาสตร์ คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพมหานคร, 2524.
5. ชุนกสิกรพิศาล, "การปลูกถั่วต่าง ๆ," กสิกร, 10 (6), 886-894, 2480.
6. ธาตรี สิทธาจารย์พงศ์, "ถั่วที่ใช้ทำไส้ขนม (ถั่วสีน้ำตาล ถั่วแดง ถั่วปล้องไม้)," วารสารสมาคมพ่อค้าข้าวโพดและพืชพันธุ์ไทย, ประจำเดือนธันวาคม, 35-39, 2519.
7. สุพจน์ แสงประทุม, อภิชาติ เกิดผล, สุเทพ รัตนพันธ์, ชวาลวุฒ ไชยนิวัด, และ นิศากร พลับรูการ, "ถั่วต่าง ๆ," เอกสารวิชาการที่ 28, กรมส่งเสริมการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, กรุงเทพมหานคร, 2528.
8. อนันต์ พลธานี, "คำแนะนำในการผลิตถั่วพุ่ม," แก่นเกษตร, 9 (3), 117-120, 2524.
9. สุเวทย์ นิงसानนท์, "อาหารโปรตีนจากถั่วพุ่ม," แก่นเกษตร, 9 (3), 121-126, 2524.
10. วัชราวลัย ฤทธิเกษม, "มาปลูกถั่วพุ่มกันเถอะ," ข่าวพาณิชย์, 34 (8859), 2526.
11. สุเทวี สุขปรากฏ, "ถั่วหนึ่ง," วารสารพืชสวน, 10 (2), 35-37, 2517.
12. ไพฑูริย์ ตราชู, "การปลูกถั่วพุ่มพันธุ์ดี," วารสารเกษตรศาสตร์, 7 (13), 1-6, 2504.
13. มอก. 444-2525, "มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมวุ้นเส้น," สำนักงานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม, กรุงเทพมหานคร, 2526.
14. Kay, D. E., "Food Legumes," Tropical Product Institute Crop and Product Digest No. 3 Tropical Products Institute, London, 1979.

15. สนิท กิตติกรรม, สลิล ภู่วิภาดาบรรณ, บุญสืบ รุจิเลขเสรีกุล, วันเพ็ญ เขาวนปรีชา, อรวรรณ วงษ์พานิช และ นิดา สรชาติ, "ราชชื่อพืชทั่วไป," เอกสารวิชาการ ที่ 3, สาขามาตรฐานพันธุ์พืช กองพืชไร่ กรมวิชาการ เกษตร กระทรวงเกษตร และสหกรณ์, กรุงเทพมหานคร, 2523.
16. สอาด บุญเกิด, จเร สดากร และ ทิพย์พรรณ สดากร, ชื่อพรรณไม้ในเมืองไทย, จีระการพิมพ์, กรุงเทพมหานคร, 2525.
17. เต็ม สมิตินันท์, ชื่อพรรณไม้แห่งประเทศไทย (ชื่อพฤกษศาสตร์-ชื่อพื้นเมือง), ทจก. พันธุ์พืชเชียงใหม่, กรุงเทพมหานคร, 2523.
18. อาวุธ ณ ลำปาง และ สมยศ พิษิตพร, "ถั่วเขียวหัวดำ," ความรู้ทางวิชาการ เล่ม 2 บทความและรายงานผลงานวิจัย หน้า 35-38, กองพืชไร่ กรมวิชาการ เกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, กรุงเทพมหานคร, 2521.
19. จินดา จันทร์อ่อน และ คำรึ ถาวรมาศ, "การปลูกพืชหลายครั้งหรือหลายอย่างกับการใช้ ที่ดินในการเกษตรให้เป็นประโยชน์อย่างเต็มที่," ความรู้ทางวิชาการ เล่ม 2 บทความและรายงานผลงานวิจัย หน้า 119-120, กองพืชไร่ กรมวิชาการ เกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, กรุงเทพมหานคร, 2521.
20. อาวุธ ณ ลำปาง, "ถั่วเขียว," ความรู้ทางวิชาการ เล่ม 2 บทความและรายงานผลงาน วิจัย หน้า 28-34, กองพืชไร่ กรมวิชาการ เกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, กรุงเทพมหานคร, 2521.
21. สวิง นาดไตรภาพ, "ถั่วเขียว," กสิกร, 43 (3), 203-211, 2513.
22. Lii, C. Y. and S. M. Chang, "Characterization of Red Bean (Phaseolus radiatus var. Aurea) Starch and Its Noodle Quality," J. Food Sci., 46 (1), 78-81, 1981.
23. เกียรติศักดิ์ สุพรรณศิลป์ชัย, "ลักษณะสัณฐานวิทยาของ เมล็ดถั่วบางชนิด," วิทยุพิเศษ, ภาควิชาพืชสวน คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2520.

24. วิเชียร วรพุทธพร, "การศึกษาการทำวุ้นเส้นและข้าพริ้มจากแป้งถั่วมะแฮะพันธุ์ต่าง ๆ," วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต, ภาควิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2525.
25. สมชาย ประภาวัต และ วิเชียร วรพุทธพร, "การศึกษาการทำวุ้นเส้นจากถั่วมะแฮะพันธุ์ต่าง ๆ เปรียบเทียบกับถั่วเขียว," อาหาร, 15 (1), 12-29, 2528.
26. Sathe, S. K., S. S. Deshpande and D. D. Salunkhe, "Dry Beans of Phaseolus. A Review Part 2 Chemical Composition: Carbohydrates, Fiber, Minerals, Vitamins and Lipids," CRC Critical Reviews in Food Sci. and Nutr., 21 (1), 41-93, 1984.
27. ฉัญญา เวียนกลาง, "ถั่วเขียวและประโยชน์จากถั่วเขียว," วิทยาศาสตร์ก้าวหน้า, 50, 52-56, 2510.
28. ทวี อัสวนนท์, "คำแนะนำเรื่องการทำวุ้นเส้น," อุตสาหกรรม, 2 (3), 72-74, 2491.
29. ธนิตย์ เลิศวนารินทร์, "การศึกษาการทำวุ้นเส้นเบื้องต้นจากแป้งถั่วเขียว," วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต, ภาควิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2522, อ้างถึงใน วิเชียร วรพุทธพร, "การศึกษาการทำวุ้นเส้นและข้าพริ้มจากแป้งถั่วมะแฮะพันธุ์ต่าง ๆ," (วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต ภาควิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2525.)
30. Lii, C. Y., C. Y. Chen, and H. H. Wang, "Studies on the Processings and Qualities of Starch Noodles from Various Starches," Abstr. of paper Am. Chem. Soc. 177 (1) AGFD 87, FSTA 12 (2): 2L 163.
31. Schoch, T. J., "Starches in Foods," Symposium on Foods: Carbohydrates and Their Roles (Schultz, H. W., Cain, R. F., and Wrolstad, R. W., eds.), pp. 395-420, Oregon State University, 1969.
32. Collison, R., "Starch Retrogradation," Starch and Its Derivatives (Radley, J. A., ed.) pp. 194-202, Chapman and Hall Ltd., London, 4 th ed., 1968.

33. Langlois, F. P. and J. A. Wagoner., "Production and Use of Amylose," Starch: Chemistry and Technology (Whistler, R. L., E. F. Paschall, J. N. Bemiller, and H. J. Roberts, eds.) Vol. II, pp. 451-497, Academic Press Inc., New York, 1967.
34. Whistler, R. L., "Starch Retrogradation." Starch and Its Derivatives (Radley, J. A., ed.) pp. 213-228, John Wiley and Sons Inc., New York, 3 rd ed., 1954.
35. Wang, H. H., "Traditional Utilization of Mung bean Starch," The First International Symposium, pp. 79-82, Taiwan, 1978.
36. French, D., "Physical Properties of Starch," Chemistry and Industry of Starch (Kerr, R. W., ed.) pp. 157-178, Academic Press Inc., New York, 1950.
37. Young, A. H., "Fractionation of Starch," Starch: Chemistry and Technology (Whistler, R. L., J. N. Bemiller, and E. F. Paschal, eds.) pp. 267-283, Academic Press Inc., London, 2 nd ed., 1984.
38. Osman, E. M. "Starch in the Food Industry," Starch: Chemistry and Technology (Whistler, R. L., E. F. Paschall, J. N. Bemiller, and H. J. Roberts, eds.) Vol. II, pp. 163-215, Academic Press Inc., New York, 1967.
39. Hodge, J. E. and E. M. Osman., "Carbohydrates," Principles of Food Science Part I Food Chemistry (Fennema, O. R., ed.) pp. 102-109, Marcel Dekker Inc., New York, 1976.
40. จิตรา เศรษฐอุดม, "ผลของตัวแปรในกระบวนการผลิตต่อคุณภาพของแป้งมันฝรั่งจากมันฝรั่งที่ปลูกในประเทศไทย," วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต, ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2529.

41. Smith, R. J., "Starch Pastes: Viscosity of Starch Pastes," Methods in Carbohydrate Chemistry (Whistler, R. L., ed.) Vol. IV, pp. 114-123, Academic Press Inc., London, 1964.
42. Schoch, T. J. and E. C. Maywald., "Preparation and Properties of Various Legume Starches," Cereal Chem., 45 (11), 564-573, 1968.
43. Mazurs, E. G., T. J. Schoch, and F. E. Kite., "Graphical Analysis of Brabender Viscosity Curves of Various Starches," Cereal Chem., 34 (3), 141-152, 1957.
44. Juliano, B. O., "A Simplified Assay for Milled Rice Amylose," Cereal Sci. Today, 16 (10), 334-340, 1971.
45. Schoch, T. J., "Swelling Power and Solubility of Granular Starches," Methods in Carbohydrate Chemistry (Whistler, R. L., ed.) Vol IV, pp. 106-108, Academic Press Inc., London, 1964.
46. Medcalf, D. G. and K. A. Gilles., "Wheat Starches I Comparison of Physicochemical Properties," Cereal Chem., 42 (6), 558-568, 1965.
47. จรัส จันทลักษณ์, สถิติวิธีวิเคราะห์และวางแผนวิจัย, หน้า 111-242, บริษัทสำนักพิมพ์ไทยวัฒนาพานิชจำกัด, กรุงเทพมหานคร, พิมพ์ครั้งที่ 3, 2519.
48. Naivikul, O. and B. L. D'Appolonia., "Carbohydrates of Legume Flours Compared with Wheat Flour II Starch," J. Food Sci., 56 (1), 24-28, 1979.
49. วุฒิชัย นาครักษา, "การศึกษาคุณสมบัติทางเคมีและทางฟิสิกส์ของพันธุ์ข้าวเหนียวที่เหมาะสมต่อการใช้ประโยชน์," วิทยานิพนธ์ปริญญาโทมหาบัณฑิต, ภาควิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2526.

50. Zobel, H. F., "Gelatinization of Starch and Mechanical Properties of Starch Paste," Starch: Chemistry and Technology (Whistler, R. L., J. N. Bemiller, and E. F. Paschall, eds.) pp. 300-301, Academic Press Inc., New York, 1984.
51. ElKhadem, H. S. and F. S. Parker., "Physical Methods for Structural Analysis IV Electronic (Ultraviolet) Spectroscopy," The Carbohydrates Chemistry and Biochemistry (Pigman, W. and D. Harton, eds.) Vol. IB, pp. 1376-1393, Academic Press Inc., New York, 2 nd ed., 1980.
52. Potze, J., "Commercial Separation of Amylose and Amylopectin from Starch," Starch Production Technology (Radley, J. A., ed.) pp. 257-271, Applied Science Publishers Ltd., London, 1976.

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก

วิธีตรวจสอบและวิเคราะห์

1. การศึกษาแบบแผนความหนืดของแป้งจาก เครื่องบรา เบน เดอร์

- อุปกรณ์ - Brabender Viskograph PT 100 Model 8004 04 พร้อมหัววัด 350 cmg.
- กระบอกตวงขนาด 250 และ 500 มล.
- pH meter Model Beckman 72

- สารเคมี - สารละลายโซดาไฟเข้มข้น 0.1 นอร์มัล (0.1 N NaOH)
- สารละลายกรดเกลือเข้มข้น 0.1 นอร์มัล (0.1 N HCl)

- วิธีการ - ชั่งแป้ง เพื่อเตรียมน้ำแป้งที่มีความเข้มข้น 5.0% (นน.แห้ง/ปริมาตร) เติมน้ำ 250 มล. คนให้เข้ากัน แล้วนำไปวัด pH ปรับ pH ด้วยสารละลายโซดาไฟ หรือสารละลายกรดเกลือ เพื่อให้ pH เป็น 5.5 ปริมาตรรวมให้เป็น 450 มล. เทใส่ภาชนะใส่ตัวอย่างของ เครื่องบรา เบน เดอร์ ใช้น้ำอีก 50 มล. ล้างแป้งใส่ในภาชนะสำหรับใส่ตัวอย่างจนหมด เปิดเครื่องให้ทำงาน เริ่มจับเวลา เมื่ออุณหภูมิของระบบ เป็น 30 °ซ ตั้งโปรแกรมให้อุณหภูมิเพิ่มขึ้นในอัตรา 1.5 °ซ ต่อนาที จนอุณหภูมิของระบบ เป็น 95 °ซ คงอุณหภูมิไว้ที่ 95 °ซ 1 ชั่วโมง จึงลดอุณหภูมิในอัตรา 1.5 °ซ ต่อนาทีจนอุณหภูมิ เป็น 50 °ซ คงไว้อีก 1 ชั่วโมง จึงปิดเครื่อง ระหว่างนี้เครื่องจะเขียนกราฟระหว่างความหนืดของแป้งกับ เวลาที่ใช้ เป็น เส้นต่อ เนื่องตลอด เวลาการทดลอง ทำซ้ำโดย เปลี่ยนความเข้มข้นของน้ำแป้ง เป็น 5.5, 6.0, 6.5 และ 7.0 %

2. การหาปริมาณอะไมโลสในแป้ง ใช้วิธีของ Juliano (44)

- อุปกรณ์ - บีกเกอร์ขนาด 150 มล.
- ปีเปตขนาด 1, 2, 5 และ 10 มล.

- อ่างน้ำร้อนที่ควบคุมอุณหภูมิได้
- ขวดปริมาตรขนาด 100 มล.
- Digital Spectrophotometer Model UVIDE-4 พร้อม Cuvette

สารเคมี

- เอทานอล (ethanol) 95 %
- สารละลายโซดาไฟเข้มข้น 1 นอร์มัล (1 N NaOH)
- ไอโอดีน (I_2)
- โพตัสเซียมไอโอไดด์ (KI)
- สารละลายกรดน้ำส้มเข้มข้น 1 นอร์มัล (1N acetic acid)
- อะไมโลสจากมันฝรั่ง ของบริษัท Sigma

วิธีการ

- เตรียมสารละลายไอโอดีน (Iodine solution) โดยใช้ไอโอดีน (I_2) 0.2 กรัม และโพตัสเซียมไอโอไดด์ (KI) 2.0 กรัม ทำให้เป็น 100 มล. ในขวดปริมาตรด้วยน้ำกลั่น จากนั้นนำตัวอย่างแป้งที่ซึ่งน้ำหนักแน่นอน 100 มก. เติมเอทานอล (ethanol) 95 % 1 มล. และสารละลายโซดาไฟเข้มข้น 1 นอร์มัล 9 มล. ต้มในอ่างน้ำเดือดจนแป้งเกิดเจลาติโนเซชันหมด (ประมาณ 20 นาที) ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วปรับปริมาตรให้เป็น 100 มล. ด้วยน้ำกลั่น นำสารละลายนี้มา 5 มล. ใส่ในขวดปริมาตรขนาด 100 มล. อีกใบหนึ่ง เติมสารละลายกรดน้ำส้มเข้มข้น 1 นอร์มัล 1 มล. และสารละลายไอโอดีนที่เตรียมไว้ 2 มล. ปรับปริมาตรให้เป็น 100 มล. ทิ้งไว้ 20 นาที จึงนำไปวัดการดูดกลืนแสง (Absorbance) ที่ความยาวคลื่น 620 นาโนเมตร เปรียบเทียบกับ standard curve

การเตรียม standard curve ทำโดยซึ่งอะไมโลสให้รู้น้ำหนักแน่นอน 20 มก. เติมเอทานอล 95 % และสารละลายโซดาไฟเข้มข้น 1 นอร์มัล 9 มล. ต้มในอ่างน้ำเดือด 20 นาที ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วปรับปริมาตรให้เป็น 100 มล. ด้วยน้ำกลั่น นำมา 1, 2, 3, 4 และ 5 มล. ใส่ในขวดปริมาตรขนาด 100 มล. 5 ใบ เติมสารละลายกรดน้ำส้มเข้มข้น 1 นอร์มัล 0.2, 0.4, 0.6, 0.8 และ 1.0 มล. ตามลำดับ แล้วเติมสารละลายไอโอดีน

ขวดละ 2 มล. ปรับปริมาตรทุกขวดให้เป็น 100 มล. ด้วยน้ำกลั่น
ทิ้งไว้ 20 นาที จึงวัดการดูดกลืนแสงที่ 620 นาโนเมตร เช่นเดียวกัน

3. การศึกษาการละลายและการฟองตัวของแป้ง ใช้วิธีของ Schoch (45)

- อุปกรณ์
- ขวดรูปกรวย (Erlenmeyer flask ขนาด 250 มล.)
 - อ่างน้ำร้อนที่ควบคุมอุณหภูมิได้
 - แท่งแก้วคน
 - เครื่องเหวี่ยงแยกของแข็ง (Refrigerated super speed centrifuge) Model Sorvall RC-5B
 - บีเปต 50 มล.
 - ปีกเกอร์ขนาด 150 มล.
 - เดสิเคเตอร์ (dessicator)

- วิธีการ
- ชั่งแป้งน้ำหนัก 1-2 กรัม โดยรู้น้ำหนักแน่นอนเติมน้ำลงไปจนปริมาณน้ำรวมทั้งความชื้นในแป้ง เป็น 180 กรัม ใส่ในขวดรูปกรวยคัมในอ่างน้ำร้อนที่ 30 °ซ คนเบา ๆ ตลอดเวลาเป็นเวลา 30 นาที แล้วนำขวดออกมาเช็ดภายนอกให้แห้ง เติมน้ำจนปริมาณน้ำรวม เป็น 200 กรัม โดยคิดจากสมการ

น้ำหนักรวมทั้งหมดที่ต้องปรับ (make-up weight) = น้ำหนักขวด + น้ำหนักแห้งของแป้ง + 200 กรัม

เขย่าให้เข้ากัน นำไปเหวี่ยงแยกโดยใช้ความเร็วรอบ 7,500 รอบต่อนาทีเป็นเวลา 20 นาที แยกน้ำใสด้านบนออกแล้วเอียงขวด 30 ° 5 นาที บนกระดาษซับ แล้วชั่งตะกอนแป้งกันขวด ใช้บีเปตดูดน้ำใสส่วนบนที่แยกออกมา 50 มล. ใส่ในปีกเกอร์ นำไประเหยน้ำบนอ่างน้ำเดือดจนแห้ง อบที่ 120 °ซ 4 ชั่วโมง ทิ้งให้เย็นในเดสิเคเตอร์ จึงนำมาชั่งน้ำหนัก นำมาคำนวณ % การละลายและการฟองตัวจากสมการ

$$\% \text{ การละลาย} = \frac{\text{น้ำหนักรวมของแป้งที่ละลายในส่วนใส} \times 400}{\text{น้ำหนักของตัวอย่างแป้ง (น้ำหนักแห้ง)}}$$

$$\text{การพองตัว (swelling power)} = \frac{\text{น้ำหนักของตะกอนแห้งหลัง เหวี่ยงแยกของ เกลวออก} \times 400}{\text{น้ำหนักตัวอย่างแห้ง (น้ำหนักแห้ง)} \times (100 - \% \text{ การละลาย})}$$

ทำซ้ำโดยเปลี่ยนอุณหภูมิของอ่างน้ำร้อน เป็น 35° และ 95°

4. การศึกษาความสามารถในการเกาะเกี่ยวน้ำ (water binding capacity capacity)
ของแห้ง ใช้วิธีของ Medcalf และ Gilles (46)

- อุปกรณ์
- ขวดพลาสติกมีฝาปิดขนาดบรรจุ 500 มล..
 - เครื่องเหวี่ยงแยกของแข็ง (Refrigerated Super Speed Centrifuge Model Sorvall RC-5B)
 - เครื่องเขย่า (Wrist Action Shaker) Model Burrell 75
- วิธีการ
- ชั่งแห้งให้รู้น้ำหนักแน่นอน (ประมาณ 5 กรัม) ใส่ในขวดพลาสติก เติมน้ำ 75 มล. ปิดฝาแล้วเขย่าเป็นเวลา 1 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิห้อง เมื่อครบเวลานำไปเข้า เครื่องเหวี่ยงแยกของแข็ง ใช้ความเร็วในการเหวี่ยง 3,500 รอบต่อนาที เป็นเวลา 15 นาที แยกน้ำใส่ด้านบนทิ้งไป เอียงขวดเป็นมุม 30° บนกระดาษซับเป็นเวลา 5 นาที จึงชั่งน้ำหนักของตะกอนแห้งกันขวด คำนวณความสามารถในการเกาะเกี่ยวน้ำจากสมการ

$$\text{ความสามารถในการเกาะเกี่ยวน้ำ} = \frac{\text{น้ำหนักแห้งที่เพิ่มขึ้น}}{\text{น้ำหนักตัวอย่างแห้ง (น้ำหนักแห้ง)}} \times 100$$

5. การหาความชื้นในโด

- อุปกรณ์
- เตาอบ
 - เกล็ดเคเตอร์ (dessicator)
- วิธีการ
- ชั่งโดให้รู้น้ำหนักแน่นอน โดยให้น้ำหนักอยู่ในช่วง 5-10 กรัม ใส่ในภาชนะที่อบแห้งและชั่งน้ำหนักแล้ว อบที่ 50° ซ 12 ชั่วโมง จนแห้งแห้ง เพื่อไม่ให้เกิดเจลาตินในเซชัน จากนั้นเพิ่มอุณหภูมิ เป็น 105 ± 2° ซ จนน้ำหนักคงที่นำมาทำให้เย็นในเกล็ดเคเตอร์ แล้วชั่งน้ำหนัก คำนวณความชื้นในโดจากสมการ

$$\% \text{ ความชื้น} = \frac{\text{น้ำหนักแห้งที่หายไป}}{\text{น้ำหนักโค}} \times 100$$

6. การวัดความหนืดของโค

- อุปกรณ์**
- เครื่องวัดความหนืดของบรูคฟิลด์แบบดิจิตอล (Brookfield digital viscometer) Model LVTD พร้อม Helipath stand Model D และหัววัดรูปตัวที (T-bar)
 - ปีกเกอร์ 50 มล.
- วิธีการ**
- ใส่โคในปีกเกอร์จนเต็ม วางปีกเกอร์ใต้หัววัด ปรับระดับให้หัววัดแทงลงในโค จึงเปิดเครื่องให้ทำงาน ระหว่างวัดแกนวัดจะหมุนพร้อมกับลดระดับลงพร้อมกัน อ่านค่า เมื่อเวลาผ่านไป 1 นาที ในการวัดจะใช้ความเร็วในการหมุนแกนวัด 0.6 รอบต่อนาที และใช้หัววัดเบอร์ F

7. การวัดการแผ่กระจายของโค

- อุปกรณ์**
- เครื่องวัดแบบสเปรคโอ (Spread-O-meter)
 - ระดับน้ำ
 - เวอร์เนีย (Vernier)
- วิธีการ**
- ใช้ระดับน้ำปรับแผ่นรอง เครื่องให้อยู่ในแนวระดับ วางภาชนะใส่ตัวอย่างกลางแผ่นรองแล้วใส่โคลงในภาชนะให้เต็ม ก่อนใส่โคใช้น้ำมันพืชทาภาชนะเล็กน้อย เพื่อไม่ให้โคติดภาชนะ ยกภาชนะขึ้นตรง ๆ โคจะไหลออกมาทิ้งไว้ 3 นาที จึงใช้เวอร์เนียวัดความสูงของโค และอ่านค่าเส้นผ่านศูนย์กลางของโคจากสเกลบนแผ่นรอง

8. การวัดการไหลของโค

- อุปกรณ์**
- เครื่องมือวัดการไหล ลักษณะเป็นทรงกระบอกปลายเปิดขนาดเท่ารูเครื่องกวดุนเส้น ภายในมีแผ่นโลหะสำหรับดันโคให้ไหลออกมา
 - ขาดั่งและตัวยึด (Stand and clamp)
 - ตุ่มน้ำหนักมาตรฐานขนาด 1 กิโลกรัม

- วิธีการ - ใส่โคลงในกระบอกแล้วชั่งน้ำหนัก ยึดกระบอกติดกับขาตั้งในแนวตั้ง กดโดให้ไหลออกจากกระบอกโดยใช้ค้อนน้ำหนักมาตรฐานขนาด 1 กิโลกรัม เมื่อครบ 3 นาที นำค้อนน้ำหนักออกแล้วนำกระบอกกดไปชั่ง คำนวณอัตราการไหลจากสมการ

$$\text{อัตราการไหล (กรัม/นาที)} = \frac{(\text{น้ำหนักกระบอกและโคก่อนกด} - \text{น้ำหนักกระบอกและโคหลังกด})}{3}$$

9. การหาสารที่ละลายน้ำหลังจากคัมเดือด 10 นาที ของวุ้นเส้น ใช้วิธีตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม (13)

- อุปกรณ์ - ปีกเกอร์ 250, 500 มล.
 - กระบอกตวง 250 มล.
 - บีเบต 50 มล.
 - ตะแกรงที่มีขนาดรู 0.6 มม.
 - ขวดปริมาตร 250 มล.
 - เดสิเคเตอร์ (dessicator)

- วิธีการ - คัมน้ำกลั่น 250 มล. ในปีกเกอร์ขนาด 500 มล. จนเดือด ใส่ตัวอย่างวุ้นเส้นที่มีความยาวประมาณ 10 มม. ลงไป คัม 10 นาที จึงเทลงบนตะแกรงลวด ทิ้งไว้ 5 นาที เพื่อให้สะเด็ดน้ำ นำของเหลวที่กรองได้มาปรับปริมาตรเป็น 250 มล. ในขวดปริมาตรด้วยน้ำกลั่น ใช้บีเบตดูของเหลว 50 มล. ใส่ในปีกเกอร์ขนาด 250 มล. ที่อบแห้งและชั่งน้ำหนักแล้วนำไประเหยน้ำในอ่างน้ำเดือดจนแห้ง จึงอบที่อุณหภูมิ $105 \pm 2^{\circ}\text{C}$ จนน้ำหนักคงที่ ทิ้งให้เย็นในเดสิเคเตอร์ คำนวณปริมาณสารที่ละลายจากสมการ

$$\% \text{ สารที่ละลาย (น้ำหนักแห้ง)} = \frac{\text{น้ำหนักของสารที่ละลาย} \times 500}{\text{น้ำหนักตัวอย่างวุ้นเส้น (น้ำหนักแห้ง)}}$$

10. การวัดขนาดเส้น ใช้วิธีตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม (13)

อุปกรณ์ - เวอร์เนีย (Vernier)

วิธีการ - จุ่มเส้นที่มีความยาวไม่น้อยกว่า 250 มม. จำนวน 3 เส้น ใช้เวอร์เนียวัดเส้นผ่าศูนย์กลาง เส้นละ 5 จุด แล้วหาค่าเฉลี่ย

11. การทดสอบผลิตภัณฑ์โดยใช้วิธีทางประสาทสัมผัส (Sensory evaluation)

อุปกรณ์ - ปีกเกอร์ 500 มล.

- แท่งแก้วคน

- ตะแกรงลวด

วิธีการ - ต้มน้ำ 250 มล. ในปีกเกอร์ให้เดือด ใส่เส้น 25 กรัม ลงไป คนด้วยแท่งแก้วแล้วต้มต่อ 10 นาที จึง เทให้สะเด็ดน้ำบนตะแกรงและทำให้เย็นทันทีโดยจุ่มลงในน้ำเย็น นำเส้นที่ต้มแล้วมาตรวจสอบโดยใช้ผู้ทดสอบที่ผ่านการฝึกแล้ว 6 คน ชิมเส้นและกรอกแบบสอบถาม ข 1 หลังจากชิมแล้วนำเส้นที่ไม่ได้ต้มมาให้ผู้ทดสอบดูลักษณะปรากฏ และกรอกแบบสอบถาม ข 2

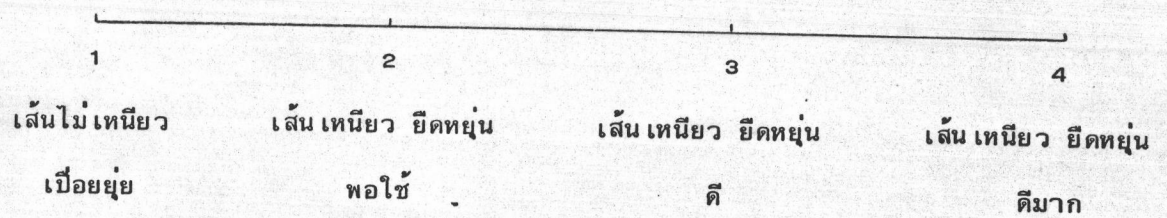
ภาคผนวก ข

แบบสอบถาม ข 1

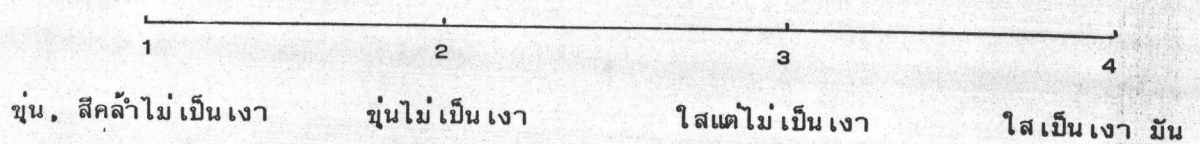
ชื่อ.....วันที่.....เวลา.....ตัวอย่าง เลขที่.....

โปรดขีดตัวอย่างวัน เส้นต่อไปนี้แล้วพิจารณาให้คะแนนคุณลักษณะต่าง ๆ โดยทำเครื่องหมาย x ให้ตรงกับคะแนนที่จะให้พร้อมกับใส่หมายเลขของตัวอย่างบน เครื่องหมายนั้น การให้คะแนนไม่ต้องเปรียบเทียบ แต่ละตัวอย่างมีโอกาสได้คะแนนเท่ากัน

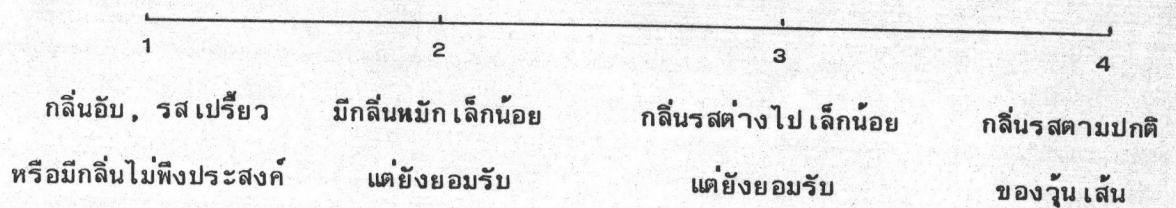
1. ลักษณะเส้น (เนื้อสัมผัส)



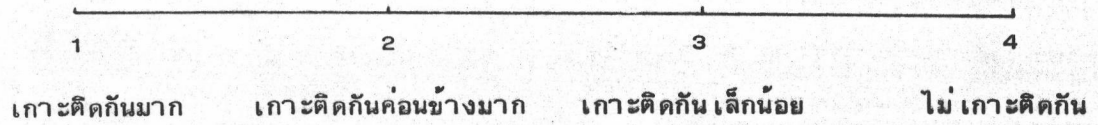
2. สี



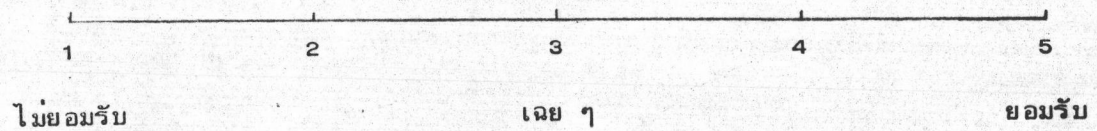
3. กลิ่นรส



4. การเกาะติดกันของวัน เส้น



5. การยอมรับรวม



ข้อเสนอแนะ

ขอบคุณ

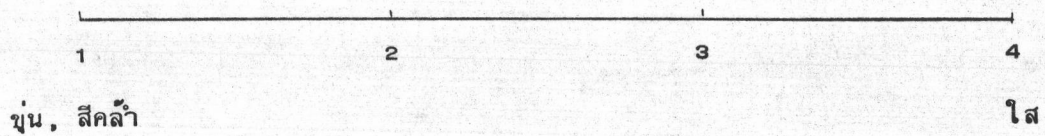


แบบสอบถาม ข 2

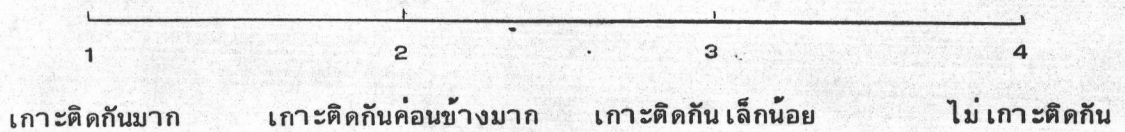
ชื่อ.....วันที่.....ตัวอย่าง เลขที่.....

โปรดสังเกตตัวอย่างวงเส้นต่อไปนี้แล้วพิจารณาให้คะแนนคุณลักษณะต่าง ๆ โดยทำเครื่องหมาย x ให้ตรงกับคะแนนที่จะให้พร้อมกับใส่หมายเลขของตัวอย่างบนเครื่องหมายนั้น การให้คะแนนไม่ต้องเปรียบเทียบ แต่ละตัวอย่างมีโอกาสได้คะแนนเท่ากัน

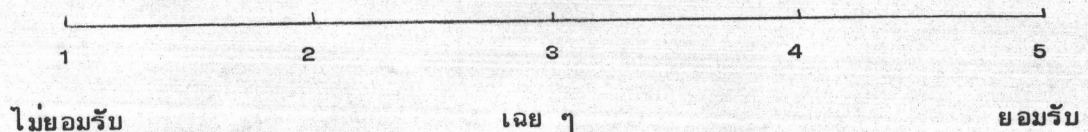
1. ขนม



2. การเกาะติดกันของวงเส้น



3. การยอมรับรวม



ข้อเสนอแนะ

ขอบคุณ

ภาคผนวก ค

ตัวอย่างการวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติ

1. การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบสุ่มตลอด (Complete Random Design, CRD)

เมื่อมีจำนวนจำกัด จะวิเคราะห์โดยตาราง

Source of variation	degree of freedom	Sum of Square	Mean Square	Fcalculated	F table
Treatments	(t-1)	$\sum_i X_{i.}^2 - \frac{\sum_{ij} X_{ij}^2}{rt}$	SS_T/df_T	$\frac{MS_T}{MS_E}$	$f_{(\%sig., df_T, df_E)}$
Error	t(r-1)	by subtraction	SS_E/df_E		
Total	tr-1	$\sum_{ij} X_{ij}^2 - \frac{\sum_i X_{i.}^2}{rt}$			

ตัวอย่าง

Replication	Treatment				Total
	1	2	3	4	
1	2.36	2.41	2.42	3.85	11.04
2	2.79	2.72	3.19	2.72	11.42
Total	5.15	5.13	5.61	6.57	27.46

$$CT = \frac{(\sum_{ij} X_{ij})^2}{rt} = \frac{(22.46)^2}{2(4)} = 63.0545$$

$$\begin{aligned} \text{Total S.S.} &= \sum_{ij} X_{ij}^2 - CT \\ &= (2.36)^2 + (2.41)^2 + \dots + (2.72)^2 - 63.05645 = 1.75715 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Treatment S.S.} &= \sum_i X_{i.}^2 / r - CT \\ &= \frac{(5.15)^2 + (5.13)^2 + \dots + (6.57)^2}{2} - 63.05645 = 0.68175 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Error S.S.} &= \text{Total S.S.} - \text{Treatment S.S.} \\ &= 1.75715 - 0.68175 = 1.0754 \end{aligned}$$

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	3	0.68175	0.22725	0.84527 ^{ns}	6.59
Error	4	1.0754	0.26885		
Total	7	1.75715			

computed $F < F \text{ table } (0.05)$ \therefore Treatment ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

2. การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD)

ใช้วิเคราะห์ข้อมูลของผลการทดสอบทางประสาทสัมผัส

Source of variation	degree of freedom	Sum of Square	Mean Square	Fcalculated	F table
Treatment	(t-1)	$\sum_i X_{i.}^2 - (\sum_{ij} X_{ij})^2 / rt$	SS_T / df_T	MS_T / MS_E	$f(\%sig., df_T, df_E)$
Block	(r-1)	$\sum_j X_{.j}^2 - (\sum_{ij} X_{ij})^2 / rt$	SS_B / df_B	MS_B / MS_E	$f(\%sig., df_B, df_E)$
Error	(t-1)(r-1)	by subtraction			
Total	tr-1	$\sum_{ij} X_{ij}^2 - (\sum_{ij} X_{ij})^2 / rt$			

Treatment.	Replication (block)												Total
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	
1	2.5	2.0	2.0	3.6	3.0	1.0	3.5	1.2	3.8	2.0	3.0	1.0	28.6
2	4.0	2.9	4.0	3.9	3.5	4.0	3.5	3.0	3.8	4.0	3.6	4.0	44.2
Total	6.5	4.9	6.0	7.5	6.5	5.0	7.0	4.2	7.6	6.0	6.6	5.0	72.8

$$CT = \frac{(\sum_{ij} X_{ij})^2}{rt} = \frac{(72.8)^2}{12(2)} = 220.8267$$

$$\text{Total S.S.} = \sum_{ij} X_{ij}^2 - CT$$

$$= (2.5)^2 + (2.0)^2 + (2.0)^2 + \dots + (4.0)^2 - 220.8267 = 23.0333$$

$$\begin{aligned} \text{Treatment S.S.} &= \sum_i \frac{X_{i.}^2}{r} - CT \\ &= \{(6.5)^2 + (4.9)^2 + (6.0)^2 + \dots + (5.0)^2\} / 2 - 220.82767 \\ &= 6.5333 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Block S.S.} &= \sum_j \frac{X_{.j}^2}{t} - CT \\ &= \{(28.6)^2 + (44.2)^2\} / 12 - 220.8267 = 10.13997 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Error S.S.} &= \text{Total S.S.} - \text{Treatment S.S.} - \text{Block S.S.} \\ &= 23.0333 - 6.5333 - 10.13997 = 6.36003 \end{aligned}$$

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table
Treatment	1	6.5333	6.5333	11.2998**	9.65 F0.01
Block	11	10.13997	0.92181	1.5943 ^{ns}	2.79 F0.05
Error	11	6.36003	0.57818		
Total	23	23.0333			

3. การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบ Asymmetric Factorial Design

Source of Variation	degree of freedom	Sum of Square	Mean Square	Fcalculated	F table
Reptication	(r-1)	$\sum_k \frac{X_{..k}^2}{t} - (\sum_{ijk} X_{ijk})^2 / rt$	SS_T / df_R	MS_R / MS_E	$f(\%sig., df_R, df_E)$
Treatment	ab-1	$\sum_{l=1}^t \frac{X_{...l}^2}{1} - (\sum_{ijk} X_{ijk})^2 / rt$	SS_T / df_T	MS_T / MS_E	$f(\%sig., df_T, df_E)$
A	a-1	$\sum_{i=1}^a \frac{X_{i...}^2}{br} - (\sum_{ijk} X_{ijk})^2 / rt$	SS_A / df_A	MS_A / MS_E	$f(\%sig., df_A, df_E)$
B	b-1	$\sum_{j=1}^b \frac{X_{.j..}^2}{ar} - (\sum_{ijk} X_{ijk})^2 / rt$	SS_B / df_B	MS_B / MS_E	$f(\%sig., df_B, df_E)$
AB	(a-1)(b-1)	by subtraction	SS_{AB} / df_B	MS_{AB} / MS_E	$f(\%sig., df_{AB}, df_E)$
Error	ab(r-1)	by subtraction	SS_E / df_E		
Total	abr-1	$\sum_{ijk} X_{ijk}^2 - (\sum_{ijkl} X_{ijkl})^2 / rt$			

Replication	Treatment						Total
	1	2	3	4	5	6	
1	1.54	2.02	1.03	3.27	1.18	6.29	10.33
2	0.99	1.08	0.81	2.78	1.29	1.62	8.57
	2.53	3.10	1.84	6.05	2.47	2.91	18.90

$$\text{C.T.} = (18.90)^2 / (2)(6) = 29.7675$$

$$\begin{aligned} \text{Total S.S.} &= (1.54)^2 + (2.02)^2 + (1.03)^2 + \dots + (1.62)^2 - 29.7675 \\ &= 6.3143 \end{aligned}$$

$$\text{Replication S.S.} = \{(10.33)^2 + (8.57)^2\} / 6 - 29.7675 = 0.2581$$

$$\begin{aligned} \text{Treatment S.S.} &= (2.53)^2 + (3.10)^2 + \dots + (2.91)^2 / 2 - 29.7675 \\ &= 5.5165 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Factor A S.S.} &= \{(2.53 + 3.10 + 1.84)^2 + (6.05 + 2.47 + 2.91)^2\} / \\ &2(3) - 29.7675 = 1.3068 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Factor B S.S.} &= \{(2.53 + 6.05)^2 + (3.10 + 2.47)^2 + (1.84 + 2.91)^2\} / \\ &2(2) - 29.7675 = 2.0335 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Interaction AB S.S.} &= \text{Treatment S.S.} - \text{Factor A S.S.} - \text{Factor B S.S.} \\ &= 5.5165 - 1.3068 - 2.0335 = 2.1762 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Error S.S.} &= \text{Total S.S.} - \text{Replication S.S.} - \text{Treatment S.S.} \\ &= 6.3143 - 0.2581 - 5.5165 = 0.5397 \end{aligned}$$

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Replication	1	0.2581	0.2581	2.3920 ^{ns}	6.61
Treatment	5	5.5165	1.1033	10.2252 [*]	5.05
A	1	1.3068	1.3068	12.1112 [*]	6.61
B	2	2.0335	1.0168	9.4235 [*]	5.79
AB	2	2.1762	1.0881	10.0843 [*]	5.79
Error	5	0.5397	0.1079		
Total	11	6.3143			

ภาคผนวก ง

ตารางแสดงการวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติ

ตาราง ง 1 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของความหนืดของ โด เมื่อศึกษาผลของปริมาณ และอุณหภูมิน้ำที่ใช้ผสมโด

Source of Variation (SOV)	Degree of freedom (d.f.)	Sum of Square (S.S.)	Mean of Square (M.S.)	F calculated	F table (0.01)
Replication	1	0.15×10^{11}	0.15×10^{11}	4.295	16.26
Treatment	5	22.47×10^{11}	4.49×10^{11}	127.748	10.97
Temperature	1	5.59×10^{11}	5.59×10^{11}	159.014	16.26
Moisture	2	10.71×10^{11}	5.35×10^{11}	152.155	13.27
Interaction	2	6.17×10^{11}	3.08×10^{11}	87.709	13.27
Error	5	0.18×10^{11}	0.035×10^{11}		
Total	11	22.80×10^{11}			

ตาราง ง 2 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของเส้นผ่านศูนย์กลางของโค ที่วัดโดย
เครื่องวัดแบบสเปคโตรโอม เมื่อศึกษาผลของปริมาณและอุณหภูมิน้ำที่ใช้ผสมโค

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Replication	1	0.062	0.062	0.0281	6.61
Treatment	5	9.82	1.964	0.889	5.05
Temperature	1	2.49	2.49	1.1267	6.61
Moisture	2	5.21	2.605	1.1787	5.79
Interaction	2	2.12	1.06	0.4796	5.79
Error	5	11.038	2.21		
Total	11	20.92			

ตาราง ง 3 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของความสูงของโค ที่วัดโดย เครื่องวัดแบบ
สเปคโตรโอม เมื่อศึกษาผลของปริมาณและอุณหภูมิน้ำที่ใช้ผสมโค

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Replication	1	0.258	0.258	2.392	6.61
Treatment	5	5.516	1.103	10.222	5.05
Temperature	1	1.307	1.307	12.107	6.61
Moisture	2	2.033	1.017	9.420	5.79
Interaction	2	2.176	1.088	10.081	5.79
Error	5	0.504	1.108		
Total	11	6.314			

ตาราง ง 4 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของการไหลของโด เมื่อศึกษาผลของปริมาณ และอุณหภูมิของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.01)
Replication	1	1.056	1.056	0.300	16.26
Treatment	5	920.186	184.037	52.343	10.97
Temperature	1	65.895	65.895	18.741	16.26
Moisture	2	858.040	426.020	121.166	13.27
Interaction	2	2.251	1.126	0.320	13.27
Error	5	17.580	3.516		
Total	11	938.822			

ตาราง ง 5 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของสารที่ละลายน้ำจากก้อนเส้นหลังจากต้ม เคียด 1.0 นาที เมื่อศึกษาผลของปริมาณและอุณหภูมิของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	3	0.681763	0.227254	0.845282	6.59
Error	4	1.075400	0.268850		
Total	7	1.757160			

ตาราง ง 6 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของขนาดของจูนเส้นที่ได้ เมื่อศึกษาผลของปริมาณและอุณหภูมิของน้ำที่ใช้ผสม โด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.01)
Treatment	3	7.545×10^{-4}	2.5149×10^{-4}	23.3937	16.69
Error	4	4.300×10^{-5}	1.0751×10^{-5}		
Total	7	7.975×10^{-4}			

ตาราง ง 7 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของปริมาณผลิตภัณฑ์ที่ได้ เมื่อศึกษาผลของปริมาณและอุณหภูมิของน้ำที่ใช้ผสม โด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.01)
Replcation	1	6.0634	6.0634	0.1134	16.26
Treatment	5	7549.0842	1509.8168	28.2452	10.97
Temperature	1	2846.2280	2846.2280	53.2464	16.26
Moisture	2	1322.6764	661.3382	12.3721	13.27
Interaction	2	3380.1798	1690.0899	31.6177	13.27
Error	5	267.2694	53.4539		
Total	11	7822.417			

ตาราง ง 11 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของการไหลของโค เมื่อศึกษาผลของการนวดด้วยมือ

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	5.61676	5.61676	2.02765	18.51
Error	2	5.54016	2.77008		
Total	3	11.15690			

ตาราง ง 12 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของสารที่ละลายน้ำจากก้อน เส้นหลังจากต้ม เคี้ยว 10 นาที เมื่อศึกษาผลของการนวดด้วยมือ

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	0.220903	0.220903	0.956095	18.51
Error	2	0.462095	0.231048		
Total	3	0.682999			

ตาราง ง 13 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของขนาดก้อน เส้น เมื่อศึกษาผลของการนวดด้วยมือ

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	1.9599×10^{-4}	1.9599×10^{-4}	15.6768	18.51
Error	2	2.5004×10^{-5}	1.2502×10^{-5}		
Total	3	2.2099×10^{-4}			

ตาราง ง 14 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของปริมาณผลิตภัณฑ์ เมื่อศึกษาผลของการนวดด้วยมือ

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	2.43457	2.43457	0.217378	18.51
Error	2	22.3994	11.1997		
Total	3	24.8340			

ตาราง ง 15 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของความหนืดของโด แป้งเปียกที่ใช้ทำโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	2	7.69393×10^{11}	3.84696×10^{11}	20.4813	9.55
Error	3	5.63484×10^{10}	1.87828×10^{10}		
Total	5	8.25741×10^{11}			

ตาราง ง 16 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของเส้นผ่านศูนย์กลางของโดที่ใช้วัดโดยเครื่องวัดแบบสเปคโตรโอ เมื่อศึกษาผลของปริมาณแป้งเปียกที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	2	0.111902	0.055951	0.138117	9.55
Error	3	1.215300	0.405099		
Total	5	1.327200			

ตาราง ง 17 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของความสูงของโคที่วัดโดย เครื่องวัด
แบบสเปคโตรโอม เมื่อศึกษาผลของปริมาณแ้ง เปียกที่ใช้ผสมโค

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	2	0.019598	0.009799	0.0857059	9.55
Error	3	0.342999	0.114333		
Total	5	0.362597			

ตาราง ง 18 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของการไหลของโค เมื่อศึกษาผลของปริมาณ
แ้ง เปียกที่ใช้ผสมโค

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	2	200.9740	100.4870	16.8046	9.55
Error	3	17.9392	5.9797		
Total	5	218.9130			

ตาราง ง 19 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของปริมาณผลิตภัณฑ์ เมื่อศึกษาผลของปริมาณ
แ้ง เปียกที่ใช้ผสมโค

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.01)
Treatment	2	4256.33	2128.17	2499.13	30.81
Error	3	2.55469	0.851563		
Total	5	4258.89			

ตาราง ง 20 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของความหนืดของโด เมื่อศึกษาผลของความ เป็นกรดของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	2.58203×10^{10}	2.58203×10^{10}	17.4454	18.51
Error	2	2.96013×10^9	1.48007×10^9		
Total	3	2.87804×10^{10}			

ตาราง ง 21 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของ เส้นผ่านศูนย์กลางของโดที่วัดโดย เครื่องวัดแบบสเปรดไอ เมื่อศึกษาผลของความ เป็นกรดของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	0.4900	0.4900	0.691457	18.51
Error	2	1.4173	0.7086		
Total	3	1.9073			

ตาราง ง 22 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของความสูงของโดที่วัดโดย เครื่องวัดแบบ สเปรดไอ เมื่อศึกษาผลของความ เป็นกรดของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	0.245024	0.245024	2.3668	18.51
Error	2	0.207050	0.103525		
Total	3	0.452074			

ตาราง ง 23 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของการไหลของโด เมื่อศึกษาผลของ
ความเป็นกรดของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	6.99628	6.99628	3,0872	18.51
Error	2	4.57465	2.28732		
Total	3	11.57090			

ตาราง ง 24 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของสารที่ละลายน้ำจากก้อน เส้นหลังจาก
ต้มเดือด 10 นาที เมื่อศึกษาผลของความเป็นกรดของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	0.05521	0.05521	0.208675	18.51
Error	2	0.52925	0.26463		
Total	3	0.58447			

ตาราง ง 25 การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติของขนาดของก้อน เส้น เมื่อศึกษาผลของ
ความเป็นกรดของน้ำที่ใช้ผสมโด

SOV.	d.f.	S.S.	M.S.	F calculated	F table (0.05)
Treatment	1	2.02451×10^{-5}	2.02451×10^{-5}	16.1681	18.51
Error	2	2.50433×10^{-6}	1.25216×10^{-6}		
Total	3	2.27494×10^{-5}			

ประวัติผู้เขียน

นายกิตติพงษ์ ห่วงรักษ์ เกิดเมื่อ 12 มกราคม 2505 ที่กรุงเทพมหานคร สำเร็จการศึกษา ได้รับปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต (เทคโนโลยีทางอาหาร) จากจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อ พ.ศ. 2526 ได้ร่วมวิจัยในโครงการเรื่อง การพัฒนาผลิตภัณฑ์บรรจุชณะจากเนื้อสุกรเพื่อเป็นสินค้าออก ของสภာวิจัยแห่งชาติ เมื่อ พ.ศ. 2527-2528 และได้รับปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต (เทคโนโลยีทางอาหาร) จากจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อ พ.ศ. 2529

