

เอกสารอ้างอิง

ภาษาไทย

จรัญ จันกลักษณ์. สถิติวิธีวิเคราะห์และวางแผนงานวิจัย. กรุงเทพฯ : ไทยวัฒนาพานิช,

2527.

จิรศักดิ์ วังวิวัฒน์. ผลของโปรตีนเกษตร และวัตถุกันเสีย ต่อคุณภาพของไส้กรอกแฟรงเฟอร์เตอร์.

วิทยานิพนธ์ปริญญาโท มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2517.

ชัยรงค์ คันธนนิต. วิทยาศาสตร์เนื้อลัตว์. กรุงเทพฯ : ไทยวัฒนาพานิช, 2529.

ดุษณี สุทธิบริยาคร. เส้นใยอาหารเพื่อคุณภาพชีวิต. Fitness 2 (2533) : 79-82.

ทนง ภัครัตน์. เมล็ดมะขาม & กัม. วารสารอุตสาหกรรมเกษตร 2 (2534) 29-34.

ชเนศ อิสรย়อมคลพันธุ์. คู่มือการผลิตไส้กรอก. กรุงเทพฯ : แผนกอาหารและโภชนาการ
คณะคหกรรมศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีราชมงคล วิทยาเขตเทคโนโลยีกรุงเทพ, ม.ป.ป..

ประกาศกรุงทรงสรรเสริญ ฉบับที่ 84. วัตถุเจือปนอาหาร. กรุงเทพมหานคร :

กระทรวงสาธารณสุข, 2527.

ประภาครี ภูวเสนียร์, อรุวรรณ วัลย์พัชรา และ รัชนี คงคาดยฉาย. ไขอาหารในอาหารไทย.

โภชนาการสาร. 2 (2533) : 43-53.

ลักษณ์ รุจนะไกรกานต์. วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเนื้อลัตว์. เชียงใหม่ :

มหาวิทยาลัยเชียงใหม่, 2533.

ลินา พงษ์พุกษา. รายงานการค้ากองวิจัยลินค้าและการตลาด กรมเศรษฐกิจการพาณิชย์

ฝ่ายวิจัยลินค้าเกษตรกรรม เรื่องการแบ่งขั้นระดับข้าวไทยและข้าวสหัสฯ.

กรุงเทพมหานคร : กระทรวงพาณิชย์, 2533.

ลือชา วนรัตน์. น้ำหนักของคนไทยในเขตเมือง. ใน สมาคมโภชนาการแห่งประเทศไทย

ในพระบรมราชูปถัมภ์ สมเด็จนายเทพรัตนราชสุดาสยามบรมราชกุมารี และ

คณะแพทยศาสตร์ โรงพยาบาลรามาธิบดี มหาวิทยาลัยมหิดล,

เอกสารการประชุมทางวิชาการ "โภชนาการเพื่อคนไทย", 20-21 มิถุนายน,

หน้า 24. กรุงเทพมหานคร, 2533.

วิชาร์ย์ ประสงค์วัฒนา. ไขมันกับสุขภาพของร่างกาย. วารสารศูนย์แพทยศาสตร์
มหาวิทยาลัยขอนแก่น ๙ (เมษายน ๒๕๒๖). ๒๒๔-๒๒๙

วิศาล เยาวพงศ์คิริ. คนอ้วน. จุลสารสมาคมคิชช์เก่าแพทย์จุฬาลงกรณ์ ๓ (กันยายน ๒๕๒๒) :
 2-7.

ศิวาร ศิวเวชช. วัดถูเจือปันอาหาร (เล่ม ๑). พิมพ์ครั้งที่ ๔. กรุงเทพมหานคร :
 มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, ๒๕๒๙.

เศรษฐกิจการพาณิชย์, กรม. สถิติการค้าและเครื่องซื้อขายเศรษฐกิจของไทย.
 กรุงเทพมหานคร : กระทรวงพาณิชย์, ๒๕๓๓.

สหพัฒนาธุรกิจ, กอง. จำนวนคนไทยที่ติดด้วยสาเหตุที่สำคัญกับอัตรา (ต่อประชากร
 ๑๐๐,๐๐๐ คน) พ.ศ. ๒๕๒๘-๒๕๓๒. กรุงเทพมหานคร : สำนักงานปลัด
 กระทรวงสาธารณสุข, ๒๕๓๓. (อั็ตสำเนา)

สำนักงานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม. มาตรฐานผลิตภัณฑ์
 อุตสาหกรรมเยื่อ. กระทรวงอุตสาหกรรม, ๒๕๓๒.

อาภรณ์ คงสวี. การศึกษาปริมาณ และชนิดของน้ำกัดซีดในไส้กรอกเวียดนามและโบล็อกน่า.
 วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, ๒๕๒๕.

อุทัย คันໂစ. เอกสารเผยแพร่ของศูนย์วิจัย และฝึกอบรมการเลี้ยงสุกรแห่งชาติ หมายเลขอุทัย คันໂစ. เอกสารเผยแพร่ของศูนย์วิจัย และฝึกอบรมการเลี้ยงสุกรแห่งชาติ หมายเลข ๘๖-๒-๐๑ เรื่องอาหารและการผลิตอาหารเลี้ยงสุกรและสุตว์ปีก. พิมพ์ครั้งที่ ๑.
 กรุงเทพมหานคร : กรุงสยามการพิมพ์, ๒๕๒๙.

ภาษาอังกฤษ

ศูนย์วิทยทรัพยากร

Ahmed, P.O., Miller, M.F., Lyon, C.E., Vaughters, H.M., and Reagan, J.O.

Physical and sensory characteristics of low-fat fresh pork
 sausage processed with various levels of added water.

Journal of Food Science 55 (1990) : 625-628.

American Association of Cereal Chemists. Approved Methods of American
 Association of Cereal Chemists. St. Paul, MN., 1983.

Anderson, J.W. Fiber and Health : An overview. The American Journal of Gastroenterology 81 (1986) : 892-897.

Association of Official Analytical Chemists. Official Methods of Analysis. 13th ed. Virginia : Association of Official Analytical Chemists, 1990.

Blanks, V., Tatjana, C., and Barbara, J. Changes of chemical composition and organoleptics of frankfurters stored for several days Technol. Mass. 28 (1987) : 141-144.

Chemical Abstracts. 108 (1988) : 166275s.

Chyr, C.Y., Walker, H.W., and Sebranek, J.G. Influence of raw ingredients, nitrate level, and cooking temperature on the microbiological quality of braunsch weiger. Journal of Food Science 45 (1980) : 1732-1735.

Claus, J.R., Hunt, M.C., Kastner, C.L., and Kropf, D.H. Low-fat, high-added water bologna : Effects of massaging, preblending, and time of addition of water and fat on physical and sensory characteristics. Journal of Food Science 55 (1990) : 338-345.

Cross, H.R., Berry, B.W., and Wells, L.H. Effects of fat level and source on the chemical, sensory, and cooking properties of ground beef patties. Journal of Food Science 45 (1980) : 791-793.

Davidson, R.L. Handbook of water soluble gums and resins.

New York : McGraw-Hill Book, 1980.

De Coninck, V., and Vanhemelrijck, J. Carbohydrates as fat replacers in calorie reduced foods. IFI NR. 2 (1991) : 27-30.

Drake, S.D., Evan, J.B., and Niven, C.F. Microbial flora of packaged frankfurters and their radiation resistance. Food Research 23 (1958) : 291-296.

Egbert, W.R., Huffman, D.L., Chiao-min Chen, and Dylewskt, D.P.

Development of low-fat ground beef. Food Technology 6 (1991) : 64-73.

Evan, L.G. The science of meat and meat product. San Francisco : American Meat Institute Foundation, 1960.

Fat substitute update. Food Technology 44 (1990) : 92,94,97.

Foegeding, E.A., and Ramsey, S.R. Effect of gums on low-fat meat batters. Journal of Food Science 51 (1986) : 33-36,46.

_____. Rheological and water-holding properties of gelled meat batters containing iota carrageenan, kappa carrageenan or xanthan gum. Journal of Food Science 52 (1987) : 549-553. —

Glicksman, M. Utilization of neutral polysaccharides gum in the food industry. Advances in Food Research. 11 (1962) : 109.

Gould, J.M. Enhanced polysaccharide recovery from agricultural residues and perennial grasses treated with alkaline hydrogen peroxide. Biotechnology and Bioengineering. 27 (1985) : 893-896.

_____, Jasberg, B.K., Warner, K., and Navickis, L.L. High-fiber, noncaloric flour substitute for baked foods : Properties of alkaline peroxide-treated lignocellulose on dough properties. Cereal Chemistry 66(1989) : 201-205.

Henrickson, R.L. Meat, Poultry and Seafood Technology. New Jersey : Prentice-Hall, 1978.

Institute of Food Technologists. Dietary fiber. Food Technology 43 (1989) : 133-139.

_____. Low-Calorie Foods. Food Technology 43 (1989) : 113-125.

- Kerley, M.S., Fahey, G.S., Berger, Merchen, N.R., and Gould, J.M.
 Effects of alkaline hydrogen peroxide treatment of wheat straw
 on site and extent of digestive in sheep. Journal of Animal
Science 63 (1986) : 868-878.
- Kramlich, W.E., Pearson, A.M., and Tauher, F.W. Processed Meats.
 3 rd ed. Westport Connecticut : AVI Publishing, 1980.
- Lawrie, R.A. Meat Science. 2nd ed. Oxford : Pergamon Press, 1975.
- Luke, B. Principles of Nutrition and Diet Therapy. 1st ed.
 Boston : Little, Brown and Company, 1984.
- Martin, E.A. Nutrition in Action. 2nd ed. New York : Holt,
 Rinhart & Winston, 1965.
- Oakenfull, D. Rice bran. Food Research Quarterly. 49 (1989) :
 60-65.
- Ockerman, H.W. Sausage and Processed Meat Formulation. Westport
 Connecticut : AVI Publishing, 1989.
- Pearson, A.M., and Tauher, F.W. Processed Meats. 2nd ed. Wesport
 Connecticut : AVI Publishing, 1984.
- Price, J.F., Schweigert, B.S. The Science of Meat and Meat Product.
 2nd ed. London : W.H. Freeman and Company, 1971.
- Reiser, S. Metabolic aspects of nonstarch polysaccharide.
Food Technology 38 (1984) : 107-113.
- Scheeman, B.O. Dietary fiber : Physical and chemical properties,
 methods of analysis, and physiological effects.
Food Technology 40 (1986) : 104-110.
- Southgate, D.A.T. What is "dietary fiber"? Food Technology in Australia
 33 (1981) : 24-25.

Swift, C.E., Weir, C.E., and Hankins, O.G. The effect of variations in moisture and fat content on the juiciness and tenderness of bologna. Food Technology 8 (1954) : 339-340.

Todd, S.L., Cunningham, F.E., Schwenke, J.R., and Goetsch, S.J. Sensory analysis of fiber formulated ground pork patties. Journal of Sensory Studies 5 (1990) : 6, 260.

Trowell, H. Definition of dietary fiber and hypotheses that it is a protective factor in certain diseases. The American Journal of Clinical Nutrition 29 (1976) : 417-427.

Uram, G.A., Carpenter, J.A., and Reagan, J.O. Effects of emulsion, particle size and levels of added water on the acceptability of smoked sausage. Journal of Food Science 49 (1984) : 966-967.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก

ก.1 แบบทดสอบทางปราชสาทลัมพ์แล็บบ์ scoring and acceptability (การให้คะแนน และการยอมรับรวม)

ชื่อ-นามสกุล _____ วันที่ _____

กรุณารีบตัวอย่างผลิตภัณฑ์ให้กรอกที่จัดไว้นี้ แล้วให้คะแนนของแต่ละคุณลักษณะของคุณภาพตามความรู้สึกของท่าน โดยให้คะแนนตั้งแต่ 1-9 คะแนน (คุณภาพเดียวกันที่การให้คะแนน ในแผ่นที่แนบมา)

ลักษณะปรากฏ					
ลักษณะ					
กลิ่นรส					
ความชื้นช้า					
ลักษณะเนื้อสัมผัส					
การยอมรับรวม					

ข้อเสนอแนะ : _____

รายละเอียดของคุณภาพ และ แนวทางการให้คะแนนในการทดสอบคุณภาพ

คะแนน	ลักษณะป่ากุ	ลี	กลิ่นรส	ความชุ่มน้ำ	ลักษณะเนื้อ	การยอมรับรวม
9	ดีมากที่สุด	ดีมากที่สุด	ดีมากที่สุด	ชุ่มน้ำมากที่สุด	อิคทอยู่ดีมากที่สุด	ยอมรับมากที่สุด
8	ดีมาก	ดีมาก	ดีมาก	ชุ่มน้ำมาก	อิคทอยู่ดีมาก	ยอมรับมาก
7	ดี	ดี	ดี	ชุ่มน้ำ	อิคทอยู่ดี	ยอมรับ
6	ดีปานกลาง	ดีปานกลาง	ดีปานกลาง	ชุ่มน้ำปานกลาง	อิคทอยู่ดีปานกลาง	ยอมรับปานกลาง
5	พอใช้	พอใช้	พอใช้	ชุ่มน้ำเล็กน้อย	อิคทอยู่พอใช้	เฉยๆ
4	ไม่ค่อยดี	ไม่ค่อยดี	ไม่ค่อยดี	ค่อนข้างแห้ง	อิคทอยู่น้อย	ไม่ยอมรับเล็กน้อย
3	ไม่ดี	ไม่ดี	ไม่ดี	แห้ง	อิคทอยู่น้อยมาก	ไม่ยอมรับ
2	ไม่ดีมาก	ไม่ดีมาก	ไม่ดีมาก	แห้งมาก	อิคทอยู่น้อยมากที่สุด	ไม่ยอมรับมาก
1	ไม่ดีมากที่สุด	ไม่ดีมากที่สุด	ไม่ดีมากที่สุด	แห้งมากที่สุด	ไม่อิคทอยู่	ไม่ยอมรับมากที่สุด

- คำอธิบาย
- ลักษณะป่ากุ หมายถึง ผลิตภัณฑ์มีลักษณะป่ากุที่ดี มีความสม่ำเสมอ มีตัวตนนิ่มอย่างต่อเนื่อง
 - ลี หมายถึง สีของผลิตภัณฑ์เมื่อถูกไฟเผา ออกเหลว
 - กลิ่นรส หมายถึง มีกลิ่นของผลิตภัณฑ์ ซึ่งเป็นลักษณะเฉพาะและอร่อย
 - ความชุ่มน้ำ หมายถึง เมื่อรับประทานแล้ว มีความชุ่มน้ำตามลักษณะผลิตภัณฑ์
 - ลักษณะเนื้อ หมายถึง เมื่อกัดและเคี้ยวแล้วมีความรู้สึกว่าอิคทอยู่ตามลักษณะของผลิตภัณฑ์
 - การยอมรับรวม หมายถึง เมื่อตรวจสอบทุกลักษณะแล้ว ผู้รับประทานต้องยอมรับว่า ชอบ หรือไม่

ก.2 แบบทดสอบทางปรัชญาที่ล้มผิดแบบ Hedonic scale (ความชอบรวม)

ชื่อ _____ วันที่ _____

กรุณารีบตัวอย่างผลิตภัณฑ์ให้กรอกที่จัดไว้นี้ แล้วขีดเครื่องหมาย / เพื่อแสดงระดับ
ความชอบหรือไม่ชอบของท่าน ในแต่ละตัวอย่าง

ชอบมากที่สุด	-----	ชอบมากที่สุด	-----
ชอบมาก	-----	ชอบมาก	-----
ชอบปานกลาง	-----	ชอบปานกลาง	-----
ชอบเล็กน้อย	-----	ชอบเล็กน้อย	-----
เฉยๆ	-----	เฉยๆ	-----
ไม่ชอบเล็กน้อย	-----	ไม่ชอบเล็กน้อย	-----
ไม่ชอบปานกลาง	-----	ไม่ชอบปานกลาง	-----
ไม่ชอบมาก	-----	ไม่ชอบมาก	-----
ไม่ชอบมากที่สุด	-----	ไม่ชอบมากที่สุด	-----

ข้อเสนอแนะ: _____

ศูนย์วิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ขอขอบคุณทุกท่าน

ก.๓ แบบทดสอบทางประสาทสัมผัส ทางด้านการยอมรับของผู้บริโภค

ชื่อ _____ วันที่ _____

กรุณารีบตัวอย่างผลิตภัณฑ์ໄສ้กรอกที่จัดไว้นี้ แล้วขีดเครื่องหมาย / เพื่อแสดงระดับ
การยอมรับของท่าน ในแต่ละตัวอย่าง

	-----	-----	-----	-----
ยอมรับมากที่สุด	_____	_____	_____	_____
ยอมรับมาก	_____	_____	_____	_____
ยอมรับปานกลาง	_____	_____	_____	_____
ยอมรับเล็กน้อย	_____	_____	_____	_____
เฉยๆ	_____	_____	_____	_____
ไม่ยอมรับเล็กน้อย	_____	_____	_____	_____
ไม่ยอมรับปานกลาง	_____	_____	_____	_____
ไม่ยอมรับมาก	_____	_____	_____	_____
ไม่ยอมรับมากที่สุด	_____	_____	_____	_____

ข้อเสนอแนะ: _____

ขอขอบคุณทุกท่าน

ภาคผนวก ช.

ช.1 การวิเคราะห์ปริมาณความชื้น

ตามวิธีของ AOAC 14.004

อุปกรณ์

1. dish
2. desiccator
3. เครื่องซึ่งละเอ้อด (Sartorius, A200s)
4. ตู้อบลมร้อน

วิธีการทดลอง

1. อบ dish ที่ อุณหภูมิ $135 \pm 5^{\circ}\text{C}$ จนน้ำหนักคงที่ ทิ้งให้เย็นใน desiccator แล้วนำมาซึ่งน้ำหนักที่แน่นอน
2. ซึ่งตัวอย่างที่ทราบน้ำหนักแน่นอนประมาณ 2 กรัม ใส่ใน dish ที่อบแห้ง
3. นำไปอบในตู้อบ ที่อุณหภูมิ $125 \pm 5^{\circ}\text{C}$ โดยเปิดฝาทิ้งไว้ นาน 2 ชั่วโมง หรือจนน้ำหนักคงที่
4. ปิดฝาภาชนะ แล้วทิ้งให้เย็นใน desiccator จากนั้นซึ่งน้ำหนัก

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณความชื้น} = \frac{(\text{น้ำหนัก dish} + \text{ตัวอย่าง})\text{ก่อนอบ} - (\text{น้ำหนัก dish} + \text{ตัวอย่าง})\text{หลังอบ}}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง}} \times 100$$

(%)

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข.2 การวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน

ดัดแปลงจากวิธีของ AOAC 2.057

อุปกรณ์

Gerhardt Kjeldatherm Digestion Unit และ Gerhardt Vapodest I

สารเคมี

1. สารละลายน้ำกรด sulphuric เข้มข้น
2. สารละลายน้ำกรด sulphuric เข้มข้น 0.1 N.
3. สารละลายน้ำ sodium hydroxide เข้มข้น 50 %
4. สารละลายน้ำกรด boric เข้มข้น 4 %
5. catalyst (ส่วนผสมของ K_2SO_4 และ Se ในอัตราส่วน 100:1)
6. indicator (ส่วนผสมของ methyl red และ methylene blue)

วิธีทดลอง

1. ชี้งตัวอย่างแห้งที่กรอบน้ำหนักแน่นอน ประมาณ 2 กรัม ใส่ลงในขวดย้อม
2. เติม catalyst 10 กรัม
3. เติมสารละลายน้ำกรด sulphuric เข้มข้น 30 มิลลิลิตร
4. ย่อตัวอย่างด้วยเครื่อง Kjeldatherm ควบคุมอุณหภูมิการย้อมเป็น 3 ช่วงดังนี้
 - ช่วงที่ 1 ใช้อุณหภูมิ $250^{\circ}C$ เป็นเวลา 15-20 นาที
 - ช่วงที่ 2 ใช้อุณหภูมิ $380^{\circ}C$ เป็นเวลา 30-45 นาที
 - ช่วงที่ 3 ใช้อุณหภูมิ $380^{\circ}C$ เป็นเวลา 20-30 นาที

(เพิ่มจากช่วงที่ 2)
 ย้อมตัวอย่างจนได้สารละลายน้ำกรด sulphuric ลิตรเดียว
5. กลั่นตัวอย่างที่ย้อมแล้วด้วยเครื่อง Vapodest I โดยใช้สารละลายน้ำ sodium hydroxide เข้มข้น 50 % เป็นตัวทำปฏิกิริยา และเก็บสารละลายน้ำที่กลั่นได้ใน
 สารละลายน้ำกรด boric ซึ่งเติม indicator 5-6 หยด
6. ไถเทเรทสารละลายน้ำที่กลั่นได้ด้วยสารละลายน้ำกรด sulphuric เข้มข้น 0.1 N.

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณไฮมัน} (\%) = \frac{A \times B \times 6.25 \times 1.4 \times 100}{C}$$

A = normality ของกรด sulphuric ที่ใช้ในเครื่อง

B = ปริมาตรกรดที่ใช้ในเครื่อง

C = น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)

ข.๙ การวิเคราะห์ปริมาณไฮมัน

ตามวิธีของ AOAC 14.0089

อุปกรณ์

Soxtherm Automatic รุ่น S-166

วิธีทดลอง

1. ชั้งตัวอย่างแห้งที่กรานน้ำหนักแน่นอน ประมาณ 2 กรัม ห่อด้วยกระดาษคราฟฟ์ Whatman No. 1 2 ชั้น
2. ใส่ตัวอย่างใน thimble ริ่งบรรจุในขวดสักด็ที่แห้งสนิทและกรานน้ำหนักแน่นอน
3. เติม petroleum ether ริ่งให้เป็นตัวสักด็ 80 มิลลิลิตร ลงในขวดสักด็
4. สักด้วยมันเป็นเวลาประมาณ 3-4 ชั่วโมง โดยควบคุมอุณหภูมิของ silicone oil ริ่งเป็นตัวถ่ายเทความร้อนให้กับอุปกรณ์ที่ใช้สักด็ ที่ 150 °C
5. ระบายน petroleum ether ออกจากล้วนไชมันที่สักด็ได้ แล้วอบขวดสักด็ที่ 60 °C 1 ชั่วโมง หรือจนน้ำหนักคงที่
6. ทำให้แห้งใน desiccator แล้วชั่งน้ำหนักขวดสักด็

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณไฮมัน} (\%) = \frac{\text{ปริมาณไฮมันที่สักด็ได้ (กรัม)} \times 100}{\text{น้ำหนักตัวอย่างแห้ง (กรัม)}}$$

ช.4 การวิเคราะห์ปริมาณเก้า

ตามวิธีของ AOAC 7.009

วิธีทดลอง

1. ซึ่งตัวอย่างแห้งที่กรานน้ำหนักแน่นอน ประมาณ 2 กรัม ใส่ใน crucible
ที่แห้งสนิท และกรานน้ำหนักแน่นอน
2. นำตัวอย่างไปเผาใน furnace muffle ที่ 600 °C นาน 2 ชั่วโมง
3. ทำให้เย็นใน desiccator แล้วซึ่งน้ำหนัก

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณเก้า (\%)} = \frac{\text{ปริมาณเก้า (กรัม)}}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}} \times 100$$

ช.5 การวิเคราะห์ปริมาณเลันไฮ

ดัดแปลงจากวิธีของ AOAC 7.006

อุปกรณ์

ชุดวิเคราะห์เลันไฮของ Gerhardt รุ่น RF-16/6 ชั้งปะกอนด้วย hot plate,
beaker ขนาด 600 มิลลิลิตร, round condenser

สารเคมี

1. สารละลายกรด sulphuric เข้มข้น 0.255 N.
2. สารละlays sodium hydroxide เข้มข้น 0.31 N.
3. 95 % ethyl alcohol

วิธีทดลอง

1. ซึ่งตัวอย่างที่สกัดไขมันออกแล้วใส่ใน beaker ขนาด 600 มิลลิลิตร เติม
สารละลายกรดที่กำลังเดือด 200 มิลลิลิตร จากนั้นต่อ round condenser
เข้ากับ beaker เพื่อรักษาระดับของกรดให้คงที่และย่อ缩ชิงไว้เวลาประมาณ
30 นาที
2. กรองล้วนผลผ่านกระดาษกรองชนิดไม่มีเก้าซึ่งรู้น้ำหนักแน่นอน ล้างล้วนที่ติดบน
กระดาษกรองด้วยน้ำร้อนจนหมดความเป็นกรด

3. ล้างส่วนที่ติดบนกราฟากรองลงใน beaker ด้วยสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ 200 มิลลิลิตร จากนั้นย่ออีก 30 นาที
4. กรองส่วนผสมด้วยกราฟากรองแผ่นเดียว แล้วล้างด้วยแอลกอฮอล์ 30 มิลลิลิตร
5. นำส่วนที่ติดบนกราฟากรองไปอบแห้ง แล้วใส่ใน crucible เพื่อหาปริมาณเต้าที่เหลืออยู่
6. หึ้งให้เย็นใน desiccator แล้วชั่งน้ำหนัก crucible

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณเส้นใย (\%)} = \frac{\text{น้ำหนักที่หายไประหว่างเผาถ่าน}}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}} \times 100$$

ข.๖ การวิเคราะห์ปริมาณไฮยาหาร

ตามวิธีของ AOAC 985.29

สารเคมี

1. ethanol 95 % (v/v)
2. ethanol 75 % (v/v)
3. acetone
4. phosphate buffer (0.08 M), pH 6.0
5. Termamyl (heat-stable, alpha-amylase) No. 1202, Novo Laboratories. เก็บในตู้เย็น
6. protease No. P3910, Sigma Chemical Co., เก็บในตู้เย็น
7. amyloglucosidase No. A-9913, Sigma Chemical Co., เก็บในตู้เย็น
8. สารละลายน้ำ NaOH เข้มข้น 0.275 N
9. สารละลายน้ำ HCl เข้มข้น 0.325 M
10. celite C-211 acid-washed, Fisher Scientific Co.

วิธีทดลอง

1. เตรียมตัวอย่าง โดยอบแห้งที่อุณหภูมิ 105°C เป็นเวลา 16 ชั่วโมง จนได้ละเอียด แล้วทิ้งให้เย็นในเดลซิเคเตอร์ ถ้าตัวอย่างมีไขมันมากกว่า 10 % ต้องสกัดไขมันออก โดยใช้บีโตรเลียมอิเทอร์ ในอัตราส่วน 25 มิลลิลิตรต่ออาหารแห้ง 1 กรัม โดยสกัด 3 ครั้ง ก่อนนบด
2. ชั่งตัวอย่างแห้ง 1 กรัม ให้ร้อนน้ำหนักที่แน่นอน (ชั่งละเอียดถึง 0.1 มิลลิกรัม) โดยนำน้ำหนักของตัวอย่าง 2 ชั้นต้องไม่ต่างกันเกิน 20 มิลลิกรัม และทำ blank ควบคู่กันไปด้วย
3. ใส่ตัวอย่างในนิยเกอร์ขนาด 400 มิลลิลิตร แล้วเติมสารละลายน้ำ phosphate buffer 50 มิลลิลิตร เติม Termamyl 0.1 มิลลิลิตร ปิดนิยเกอร์ด้วยอลูมิเนียมฟอยล์ แล้วต้มใน water bath ที่อุณหภูมิ 95 ถึง 100°C เป็นเวลา 30 นาที เขย่าบีกเกอร์ทุก 5 นาที
4. ทิ้งให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง ปรับ pH เป็น 7.5 ± 0.2 ด้วยสารละลายน้ำ NaOH 0.275 N 10 มิลลิลิตร แล้วเติม protease 5 มิลลิกรัม ปิดนิยเกอร์ด้วยอลูมิเนียมฟอยล์ทึบใน water bath ที่ควบคุมอุณหภูมิ 60°C เป็นเวลา 30 นาที เขย่าบีกเกอร์ทุก 5 นาที
5. ทิ้งให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง ปรับ pH เป็น 4.0 - 4.6 ด้วยสารละลายน้ำ HCl 0.325 M 10 มิลลิลิตร แล้วเติม amyloglucosidase 0.3 มิลลิลิตร ปิดนิยเกอร์ ด้วยอลูมิเนียมฟอยล์ ทึบใน water bath ที่ ควบคุมอุณหภูมิ 60°C เป็นเวลา 30 นาที เขย่าบีกเกอร์ทุก 5 นาที
6. เติมเอชิลแอลกอฮอล์ 95 % 280 มิลลิลิตร อุณหภูมิ 60°C ลงในนิยเกอร์ตัวอย่างที่ย้อมด้วยเอนไซม์แล้ว เมื่อทากตะกอนล้วนที่เป็น soluble dietary fiber ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 60 นาที
7. ชั่ง crucible ที่เคลือบด้วย celite ให้ร้อนน้ำหนักแน่นอนจากนั้นล้างด้วยเอชิลแอลกอฮอล์ 75 % ต่อ crucible กับเครื่องปั๊ม (suction) แล้วถ่ายสารที่ย้อมได้จากข้อ 6 ลงกรอง เป็นเวลา 30 นาที

8. ผังสิ่งที่เหลืออยู่ (residue) ด้วยเอชิลแอลกอฮอล์ 75% 20 มิลลิลิตร 3 ครั้ง
เอชิลแอลกอฮอล์ 95% 10 มิลลิลิตร 2 ครั้ง
และ อะซิโน 10 มิลลิลิตร 2 ครั้ง
9. อบสิ่งที่เหลืออยู่ ที่ 105 °C เป็นเวลาประมาณ 16 ชั่วโมง แล้วทิ้งให้เย็นใน
เกลเซเตอร์ ชั่งน้ำหนักให้รู้น้ำหนักที่แน่นอน คำนวณหน้าหันของสิ่งที่เหลืออยู่
10. หาปริมาณโปรตีน และปริมาณเด้าจากตัวอย่าง เพื่อนำมาหักลบออกจากน้ำหนัก
ของสิ่งที่เหลือที่ได้ จะได้ปริมาณไอกาหารรวม

การคำนวณ

B = Blank (มิลลิกรัม)

= น้ำหนักของ residue - P_B - A_B

เมื่อน้ำหนักของ residue = ค่าเฉลี่ยของน้ำหนัก residue (มิลลิกรัม) 2 ชั้ง

P_B = น้ำหนักของโปรตีน (มิลลิกรัม)

A_B = น้ำหนักของเด้า (มิลลิกรัม)

% TDF = [(น้ำหนัก residue - P - A - B)/น้ำหนักตัวอย่าง] x 100

เมื่อน้ำหนัก residue = ค่าเฉลี่ยของน้ำหนักตัวอย่าง (มิลลิกรัม) 2 ชั้ง

P = น้ำหนักของโปรตีน (มิลลิกรัม) จากตัวอย่าง

A = น้ำหนักของเด้า (มิลลิกรัม) จากตัวอย่าง

น้ำหนักตัวอย่าง = ค่าเฉลี่ยของน้ำหนักตัวอย่าง (มิลลิกรัม) 2 ชั้ง

ข.7 ปริมาณพลังงาน (Martin, 1965)

คำนวณจากการดังนี้

ปริมาณพลังงาน (แคลอรี่ต่อกรัม)

$$= [(\% \text{ โปรตีน} \times 4) + (\% \text{ ไขมัน} \times 9) + (\% \text{ คาร์โบไฮเดรต} \times 4)] / 100$$

๔.๘ การตรวจสกัดจำนวนจุลทรีทั้งหมด (total plate count)

วิธีทดลอง

1. เตรียมตัวอย่างอาหารโดยปั่นใน blender โดยวิธี Aseptic Technique
2. รังสรรค์ตัวอย่างที่เตรียมได้ 10 กรัม ใส่ในน้ำที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว 90 มิลลิลิตร
3. นำสารละลายที่ได้ไปทำ dilution 10^{-2} , 10^{-3}
4. pour plate ด้วย Standard Plate Count Agar
5. บ่มที่ 37°C 48 ชั่วโมง
6. นับจำนวนจุลทรีที่เจริญเติบโตใน plate ที่มีปริมาณเรื่อง 30-300 โคลอนี

การคำนวณ

$$\text{จำนวนจุลทรีทั้งหมด} = \text{จำนวนโคลอนีที่นับได้} \times 1/\text{dilution}$$

๔.๙ การวัดค่าแรงตัวขาดของผลิตภัณฑ์ไส้กรอก ด้วยเครื่อง Texturometer-Lloyd

Instrument

วิธีทดลอง

1. เตรียมตัวอย่างผลิตภัณฑ์ไส้กรอก โดยลอกไส้ cellulose ออก
2. ต่อเครื่อง Texturometer เข้ากับ recorder ให้ออปติกในสภาพที่นิรross ที่จะวัด โดยแกน X คือ extension x 1 และแกน Y คือ load x 1 แล้ว set zero
3. ต่อเรซล์ในมิลลิเมตรตัด เข้ากับเครื่อง วางตัวอย่างไส้กรอกตามแนวโนน ช่วงเรซล์ในมิลลิเมตร
4. กดปุ่มให้ในมิลลิเมตรตัดชนิดตัวอย่างผ่านร่อง ด้วยความเร็ว 200 มิลลิเมตรต่อนาที จะเกิด peak บนกราฟความถี่ของ recorder วัดความสูงของ peak
5. คำนวณค่าแรงตัวขาดจากความสูงของ peak โดยที่แกน Y คือ load เท่า 1 นิวตัน มีค่าเท่ากับ 200 นิวตัน

ภาคผนวก ค

ตารางที่ ค. 1 ต้นทุนของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูมันล้วนแคลอรีต่อ

วัตถุดิบ	ราคา (บาท/กิโลกรัม)
เนื้อหมู	76
มันหมู	30
เกลือใบไทร์ท	10
เกลือป่น	10
น้ำมันงึ้ง	2
โซเดียมเคเชเนท	180
แป้งสาลี	16
แป้งมันสำปะหลัง	10
ฟองสูญ	74
อิริ索ร์เบท	120
น้ำตาลทราย	13
พริกไทยป่น	108
ดอกจันทน์ป่น	500
ขี้หมู	340
ลูกจันทน์ป่น	500
ปาปิการ	390
อนเซยป่น	285
ลูกผักชี	70
โนโนโซเดียมกลูตามे�ต	50
คาราจีแนกัม	750
молโตเด็กซ์ทริน	34
รำข้าวสักดันมันผ่านกระบวนการแข็งด้วยด่าง	30

ภาคผนวก ง

การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ๓.๑ การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบ Completely Randomized Design (CRD)ตารางที่ ๓.๑ การวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Completely Randomized Design (CRD)

Source of variation	degree of freedom (SOV)	Sum of square (SS)	Mean Square (MS)	F calculated	F table
Treatment	t-1	$\sum X_{i..}^2 / r - \bar{X}_{..}^2 / rt$	SS_T / df_T	MS_T / MS_E	$f(\% sig., df_T, df_E)$
Error	t(r-1)	by subtraction	SS_E / df_E		
Total	rt-1	$\sum \sum X_{i..j}^2 - \bar{X}_{..}^2 / rt$			

๓.๒ การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD)ตารางที่ ๓.๒ การวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD)

SOV	df	SS	MS	F calculated	F table
Treatment	t-1	$\sum X_{i..}^2 / r - \bar{X}_{..}^2 / rt$	SS_T / df_T	MS_T / MS_E	$f(\% sig., df_T, df_E)$
Block	r-1	$\sum X_{..j}^2 / r - \bar{X}_{..}^2 / rt$	$SS_{B..} / df_{B..}$	$MS_{B..} / MS_E$	$f(\% sig., df_{B..}, df_E)$
Error	(t-1)(r-1)	by subtraction	SS_E / df_E		
Total	rt-1	$\sum \sum X_{i..j}^2 - \bar{X}_{..}^2 / rt$			

4.3 การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบ Factorial Completely Randomized Design

ตารางที่ 4.3 การวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Factorial Completely Randomized Design

SOV	df	SS	MS	F calculated	F table
Factor					
A	a-1	$\sum_{i=1}^a \sum_{j=1}^r \sum_{k=1}^s (X_{ijk})^2 / br - \bar{X}_{...}^2 / abr$	SS_A / df_A	MS_A / MS_E	$f(\% sig., df_A, df_E)$
B	b-1	$\sum_{j=1}^b \sum_{i=1}^a \sum_{k=1}^s (X_{ijk})^2 / ar - \bar{X}_{...}^2 / abr$	SS_B / df_B	MS_B / MS_E	$f(\% sig., df_B, df_E)$
AB	(a-1)(b-1)	$\sum_{i,j} \sum_{k=1}^s (X_{ijk})^2 / r - \bar{X}_{...}^2 / abr$ - $SS_A - SS_B$	SS_{AB} / df_{AB}	MS_{AB} / MS_E	$f(\% sig., df_{AB}, df_E)$
Error	ab(r-1)	by subtraction	SS_E / df_E		
Total	rt - 1	$\sum_{i,j,k} (X_{ijk})^2 / r - \bar{X}_{...}^2 / abr$			

4.4 การวิเคราะห์ข้อมูลของการวางแผนแบบ Factorial Randomized Complete Block Design

ตารางที่ 4.4 การวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Factorial Randomized Complete Block Design

SOV	df	SS	MS	F calculated	F table
Factor					
A	a-1	$\sum_{i=1}^a \sum_{j=1}^r \sum_{k=1}^s (X_{ijk})^2 / br - \bar{X}_{...}^2 / abr$	SS_A / df_A	MS_A / MS_E	$f(\% sig., df_A, df_E)$
B	b-1	$\sum_{j=1}^b \sum_{i=1}^a \sum_{k=1}^s (X_{ijk})^2 / ar - \bar{X}_{...}^2 / abr$	SS_B / df_B	MS_B / MS_E	$f(\% sig., df_B, df_E)$
AB	(a-1)(b-1)	$\sum_{i,j} \sum_{k=1}^s (X_{ijk})^2 / r - \bar{X}_{...}^2 / abr$ - $SS_A - SS_B$	SS_{AB} / df_{AB}	MS_{AB} / MS_E	$f(\% sig., df_{AB}, df_E)$
Error	ab(r-1)	by subtraction	SS_E / df_E		
Total	rt - 1	$\sum_{i,j,k} (X_{ijk})^2 / r - \bar{X}_{...}^2 / abr$			

4.5 การเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's New Multiple Range test

- คิดค่าเฉลี่ย การนิยมอุปแบบ Factorial คิดค่าเฉลี่ยสำหรับแต่ละทั่วไป และ อิทธิพลร่วมต่าง ๆ ดังตารางที่ 4.5

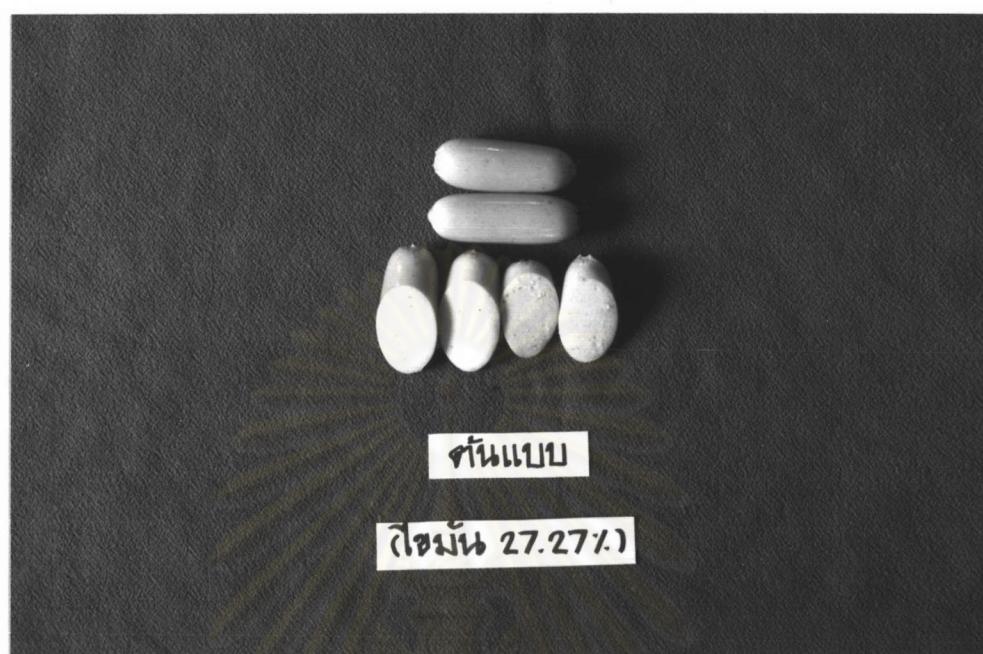
ตารางที่ 4.5 การคิดค่าเฉลี่ยสำหรับข้อมูลแบบ Factorial

Factor	ค่าเฉลี่ย	R
A	$\sum X_{i..} / R$	br
B	$\sum X_{..j} / R$	ar
AB	$\sum \sum X_{i..j} / R$	r

- เรียงลำดับค่าเฉลี่ยจากมากไปหาน้อย
- คำนวณ $S_y = (MS_y / r)^{1/2}$ $r =$ จำนวนชีวิตราก
การนิยมอุปแบบ factorial $r = R$ ตามตารางที่ 4.5
- เปิดตารางอ่านค่า Significant Studentized Range (SSR) ที่ % Sig.
ที่ต้องการ ตึ้งแต่ $p = 2$ ถึง $p = n-1$ ที่ df_x ($n =$ จำนวนค่าเฉลี่ยทั้งหมด
ที่ต้องการเปรียบเทียบ)
- คำนวณ LSR = $S_y \times SSR$
- เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยแต่ละคู่กับค่า LSR ตามค่าของ p

จุดเด่นของการทดสอบทางวิทยาศาสตร์

ภาคผนวก จ



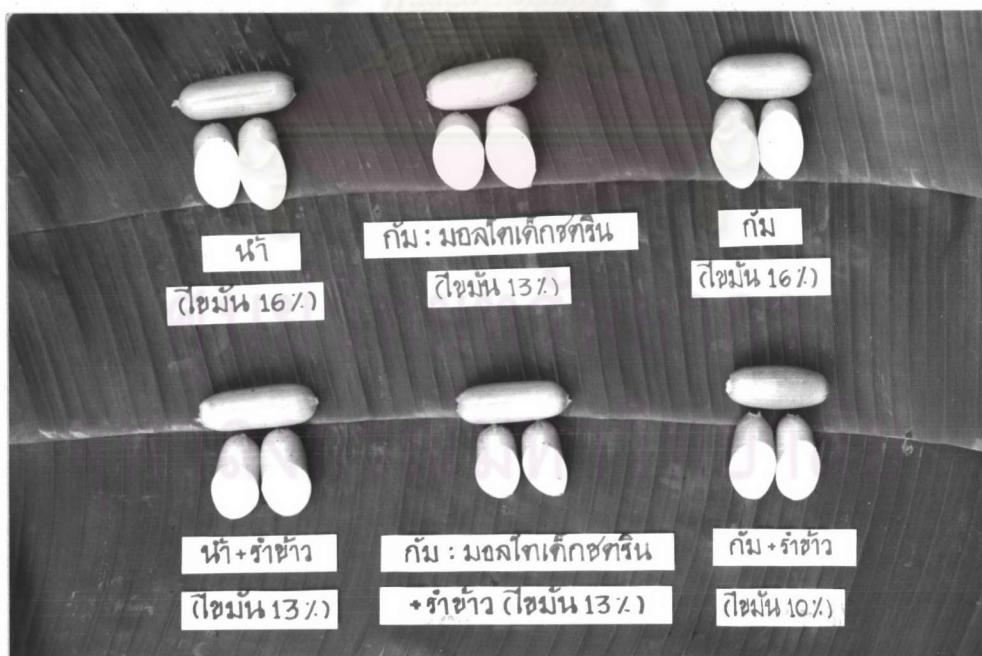
รูปที่ จ.1 ลักษณะปรากฏของผลิตภัณฑ์ต้นแบบ



รูปที่ จ.2 ลักษณะปรากฏของเจลของการจีแนนกัม ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ



รูปที่ จ.3 ลักษณะปรากฏของเจลของตารางจีแนนกัมกับมอลໄต์เก็ชตริน ที่อัตราส่วนต่าง ๆ



รูปที่ จ.4 ลักษณะปรากฏของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกนมอิมลชั่น ประเภทไม่ใช้รำข้าว (แคลวน) และ ประเภทใช้รำข้าว (แคลล่าง) ที่ใช้สารทดแทนไขมันต่าง ๆ กัน



รูปที่ ๑.๕ ลักษณะปรากฏของผลิตภัณฑ์ไส้กรอกหมูอิมลชั้นแคลอรี่ต่ำ ๒ ชนิด (ปริมาณไขมัน ๑๓ % โดยใช้คาราจีแนกัมกับมอลโตเด็กทริน เป็นสารทดแทนไขมัน และ ปริมาณไขมัน ๑๐ % รำข้าว ๒ % โดยใช้คาราจีแนกัม เป็นสารทดแทนไขมัน) ที่คัดเลือกได้เปรียบเทียบกับ ผลิตภัณฑ์ต้นแบบ

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ประวัติผู้เขียน

นางสาวพาณิช ไพรีฝ่ายฤทธิ์ เกิดวันที่ 18 มิถุนายน 2511 ที่จังหวัด นครราชสีมา
สำเร็จการศึกษา ปริญญาตรีวิทยาศาสตรบัณฑิต(เกียรตินิยมอันดับ 1) ภาควิชา วิทยาศาสตร์
และเทคโนโลยีการอาหาร คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ เมื่อ
ปีการศึกษา 2533 ปัจจุบัน เป็นอาจารย์ประจำ สาขาวิทยาศาสตร์การอาหาร คณะ
วิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยหอการค้าไทย



**ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**