



## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

กลุ่มนาเกลือ. สารสนเทศ. 5 (กันยายน 2523) : 43-44

ดวงพร วินิจกุล. สิวสมอาหาร. พิมพ์ครั้งที่ 3. พระนคร: โรงพิมพ์สวิตาการพิมพ์,  
2525:10-25

บุญสรณ์ บุญอินทร์. สิวสมอาหาร. วารสารวิทยาศาสตร์การแพทย์ ปีที่ 18 (มกราคม-  
มีนาคม 2519) : 63-67

แพเยาว์ เหมือนนางษ์ญาติ. สิวธรรมชาติและสิ่วสังเคราะห์. พิมพ์ครั้งที่ 13 (2530).

เชียงใหม่ : ศูนย์พิมพ์คณะเภสัชศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2530:21-33

ภักดี โพธิศิริ. สิวสมอาหาร. ยาสำหรับประชาชน. เล่มที่ 2 (2525): 121-135

การุณี งามอมเกียรติ. การบรรจุและเก็บรักษาเภสัชภัณฑ์. ภาควิชาเภสัชอุตสาหกรรม,  
คณะเภสัชศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย 2529: 12,81,117

มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม "ภาชนะ และเครื่องใช้พลาสติกสำหรับอาหาร"

กระทรวงอุตสาหกรรม, 2529 : 1-5

มยุรี ภาคลำเจียก และสุภัทรา มั่นสกุล. การผลิตสิ้วสมอาหารจากพืชในห้องปฏิบัติการ.

สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย กรุงเทพฯ, 2522

ราชกิจจานุเบกษา เล่มที่ 96 ตอนที่ 163 (ฉบับพิเศษ) กรุงเทพฯ: โรงพิมพ์สำนักทำเนียบ

นายกรัฐมนตรี. กันยายน 2522 : 15-18

— เล่มที่ 98 ตอนที่ 21 (ฉบับพิเศษ) กรุงเทพฯ: โรงพิมพ์สำนักทำเนียบ

นายกรัฐมนตรี. กุมภาพันธ์ 2524 : 8-10

— เล่มที่ 99 ตอนที่ 27 (ฉบับพิเศษ) กรุงเทพฯ: โรงพิมพ์สำนักทำเนียบ

นายกรัฐมนตรี. กุมภาพันธ์ 2525 : 25-29

วิเชียร จีรวงส์. สิวธรรมชาติ. หนังสือที่ระลึกงานสมโภชกรุงรัตนโกสินทร์ 200 ปี. ราช

บัณฑิตสยาม 2525 : 374-383

วัชรภรณ์ สุริยาภรณ์. การวิเคราะห์ความแปรปรวน. สถิติเบื้องต้นและการวิเคราะห์ข้อ

มูลทางวิทยาศาสตร์. สำนักพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2529 : 259-308

สุชาติ จุณวัฒน์กุล. สิวสมอาหาร. วารสารวิทยาศาสตร์ 37 (ธันวาคม 2526) :

703-717

อุดม กาจนเป็กรณชัย และธีรารณ รางแดง. สารสีอาหาร. อาหาร 13 (4) 2524 :

231-235

อนันต์ รุ่งพ่องศรีกุล, ลินชัย หวังวัฒนาภรณ์, สมิตราเบญจผลกุล, สุนิสา ลิมาวงษ์ปราณี และวิชัย เลิศศักดิ์วารกุล. การสกัดสีผสมอาหารจากพืชธรรมชาติ. โครงการ การเรียนการสอนเพื่อเสริมประสบการณ์. คณะเภสัชศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2531

#### ภาษาอังกฤษ

- Allmark, M.G., Mannell, W.A., and Grice, H.C., "Long-term toxicity of yellow AB and yellow OB," *J. Pharm. Pharmacol.* 9, 622-28, 1955
- Amerine, M.A., Pangborn, R.M., and Roessler, E.B., "Principles of Sensory Evaluation of food", Academic Press, New York, Sanfrancisco, London, 385-426, 1965
- Barber, M.S., Harrdisson, A., Jackman, L.M., and Weedon, B.C., "Carotenoids Properties and Application", *J. Chem. Soc.*, 1625-30, 1961
- Bauernfeind, J.C., "Natural Food Colors" In Bauernfeind, J.C., eds. *Carotenoids as Food Colorants and Vitamin A Precussors*, New York, Academic press, 4-24, 1981
- Berdick, M., "Safety of Food Colors" In Hathcook, J.H., eds. *Nutritional toxicology*, New York, Academic Press, 383-85, 1982
- Boffey, P.M., "Color addtives : A botched experiment leads to banning of Red dye No.2," *Science* 191:450-51, 1976
- Collins, T.F.X., Melaughlin, J., and Gray, G.C., "Teratology studies on food colorings," *Food Cosmet Toxicol.* 10, 619-24, 1972
- Daere, J.C., "Chronic studies on Citrus Red No.2," *Proc. Univ. Otago Med. Sch.* 43, 31-33, 1965
- FAO/WHO : Specifications for Indentity, Purity and Toxicological Evaluation of food Colours, "FAO/WHO Tech. Rep. Ser." No. 38 B , 212, 1966

- and Vitamin A Precursors," New York, Academic Press, 70-73, 1981
- Magnusson, G., Bodin, N.O., and Hansson, E., "Longterm Toxicity of Sunset Yellow FCF in dog," *Acta Pathol. Microbiol. Scand.* 79 A, 639-48, 1971
- Marmion, D.M., "Colorants exempt from certification," In *Handbook of U.S. Colorants for Food, Drugs and Cosmetics*. 2<sup>nd</sup> ed., 5, New York, John Wiley & Sons, 350, 1979
- Munsell Book of Color*. Macbeth, A division of Kollmorgen Corporation, Baltimore, Maryland, 1979
- Osborne and Voogt, P., *The analysis of nutrients in food*, Academic Press, Inc., (London), 1978
- Parkinson, T.M., and Brown, J.P., "Metabolic fate of food Colorants," *Ann. Rev. Nutr.* 1, 192-94, 1981
- Radomski, J.C., Vos, B.I., and Fuyat, H.N., "Cathartic actions of FD & C Orange No. 1 and other coal-tar food dyes" *Fed. Proc.* 12, 376, 1953
- Radomski, J.L., "Toxicology of food colors," *Ann. Rev. Pharmacol.* 14, 127-37, 1974
- Reith, J.F., and Gielen, J.W., "The Chemistry of Natural Coloring Matters," *J. Food Sci.* 36 (6), 861-64, 1971
- Shtenberg, A.I., and Gavrilenko, E.V., "Effect of amaranth food dye on reproductive function and progeny development in experiments with albino rat," *Vopr. Pitan* 29, No.2 , 66-73, 1970
- Soukup, R.J., and Young-Maing, J.Y., "The Color needs of the food industry," In Furie, T.E. eds., *Current Aspects of Food Colorants*, New York Academic Press, 77-84, 1977
- The Wealth of India Raw Materials* Vol. 6, L-M, Council of Scientific and Industrial research, New Delhi, 1-12, 1962

- Toxicological Evaluation of Some Food Colours, Emulsifiers, Stabilizers, Anti-caking Agents and Certain Other Substances, *FAO/WHO Tech. Rep. Ser. No. 46 A*, 161, 1969
- Fitzhugh, O.G., Nelson, A.A., and Bourke, A.R., "Chronic toxicities of two food colors, FD&C Red No. 32 and FD & C Orange No. 2, *Fed. Proc.* 15, 422, 1956
- Furia, T.E., "Handbook of Food Additive," Cleveland, Ohio, CRC Press, 998, 1983
- Gangolli, S.D., Grasso, P., Golberg, I., and Hooson, J., "Protein Binding by Food Colourings in Relation to the Production of Subcutaneous Sarcoma," *Food Cosmet. Toxicol.* 10, 449-62, 1972
- Gaunt, I.F., Mason, P.L., Grasso, P., and Kiss, I.S., "Long term toxicity of Sunset Yellow FCF in mice," *Food Cosmet. Toxicol.* 12, 1-10, 1974
- Grasso, P., and O' Hare, C., "Carcinogens in foods," In *Chemical carcinogens*, C.E. Searle, ed., Am. Chem. Soc., Washington, D.C., 701-28, 1976
- Hansen, W.H., Long, E.L., Davis, K.J., Nelson, A.A., and Fitzhugh, O.G., "Chronic Toxicity of three food colourings. Guinea Green B, Light Green SF Yellowish, and Fast Green FCF in rats, dogs, and mice," *Food Cosmet. Toxicol.* 4, 389-410, 1966
- Hansen, W.H., Nelson, A.A., and Fitzhugh, O.G., "Chronic toxicity of two food Colors, Yellow AB and Yellow OB," *Toxicol. Appl. Pharmacol.* 5, 16-35, 1963
- Lauil, H.K., and Bauernfeind, J.C., "Carotenoids as Food Color" In Bauernfeind, J.C., eds. *Carotenoids as Food Colorants*

- Thomas, E.F., Handbook of Food Additive, Cleveland, Chemical Rubber Co., 38, 1968
- Thomson, R.H., Natrually Occurring quinones, Academic Press, London, 462-471, 1971
- William, S., Official Methods of Analysis, Association of Official Analytical Chemistrs Inc., Washington D.C., 14<sup>th</sup>ed., 450-65, 1984



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ภาคผนวก

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 21 สีธรรมชาติที่อนุญาตให้ใช้ผสมอาหารได้โดยคณะกรรมการอาหารและยาแห่ง  
สหรัฐอเมริกา (FDA)

Additive	Identity	Specification	Value
Algae meal, dried (permitted in chicken feed only)	Dried mixture of algae cells (genus <i>Sporangiococcum</i> , separated from its culture broth), molasses, corn-steep liquor, and a maximum of 0.3% ethoxyquin; the algae cells are produced by suitable fermentation, under controlled conditions, from a pure culture of the genus <i>Sporangiococcum</i>		
Annatto extract	Extract prepared from annatto seed, <i>Bixa orellana</i> L., using any one or an appropriate combination of approved food-grade extractants	Arsenic (as As) Lead (as Pb)	3 ppm max 10 ppm max
$\beta$ -Apo-8'-carotenal		Physical state 1% solution in chloroform Melting point (corrected) Loss of weight on drying (45°C in vacuo) Residue on ignition Lead (as Pb) Arsenic (as As) Assay (spectrophotometric)	Solid Clear 136°-140°C (dec) 0.2% max 0.2% max 10 ppm max 1 ppm max 96-101%
Beets, dehydrated (beet powder)	Dark red powder prepared by dehydrating sound, mature, good-quality, edible beets	Volatile matter Acid-insoluble ash Lead (as Pb) Arsenic (as As) Mercury (as Hg)	4.0% max 0.5% max 10 ppm max 1 ppm max 1 ppm max
Caramel	Dark brown liquid or solid material resulting from the carefully controlled heat treatment of the following food-grade carbohydrates: dextrose, invert sugar, lactose, malt syrup, molasses, starch hydrolyzates and fractions thereof, sucrose	Lead (as Pb) Arsenic (as As) Mercury (as Hg)	10 ppm max 3 ppm max 0.1 ppm max
Carmine	Aluminum or calcium-aluminum lake on an aluminum hydroxide substrate of the coloring principles, chiefly carminic acid, obtained by an aqueous extraction of cochineal [ <i>Dactylopius coccus cacti</i> ( <i>Coccus cacti</i> L.)]	Volatile matter (at 135°C for 3 hr) Ash Lead Arsenic (as As) Carminic acid	20.0% max 12.0% max 10 ppm max 1 ppm max 50% min
Canthaxanthin	$\beta$ -Carotene-4,4'-dione	Physical state 1% solution in chloroform Melting point (corrected) Loss on drying Residue on ignition Total carotenoids other than transcanthaxanthin Lead Arsenic Mercury Assay	Solid Complete and clear 207-212°C 0.2% max 0.2% max 5.0% max 10 ppm 3 ppm 1 ppm 96-101%
$\beta$ -Carotene	$\beta$ -Carotene prepared synthetically or obtained from natural sources	Physical state 1% solution in chloroform Loss of weight on drying (40-41°C, 4 hr) Residue on ignition Lead (as Pb) Arsenic (as As) Assay (spectrophotometric)	Solid Clear 0.2% max 0.2% max 10 ppm max 3 ppm max 96-101%

Additive	Identity	Specification	Value
Carrot oil	Liquid or solid portion of the mixture, or the mixture itself, obtained by the hexane extraction of edible carrots ( <i>Daucus carota</i> L.) with subsequent removal of the hexane by vacuum distillation; the resultant mixture of solid and liquid extractives consists chiefly of oils, fats, waxes, and carotenoids naturally occurring in carrots	Hexane	25 ppm max
Corn endosperm oil (permitted in chicken feed only)	Reddish-brown liquid composed chiefly of glycerides, fatty acids, sitosterols, and carotenoid pigments obtained by isopropyl alcohol and hexane extraction from the gluten fraction of yellow corn grain	Total fatty acids Iodine value Saponification value Unsaponifiable matter Hexane Isopropyl alcohol Arsenic (as As) Lead (as Pb) Free gossypol content	85.0% min 118-134 165-185 14.0% max 25 ppm max 100 ppm max 0.2 ppm max 10 ppm max 450 ppm max
Cotton seed flour, cooked, toasted, partially defatted	Product prepared as follows: food-quality cottonseed is delinted and decorticated; the meats are screened, aspirated, and rolled; moisture is adjusted, the meats heated, and the oil expressed; the cooked meats are cooled, ground and reheated to obtain a product varying in shade from light to dark brown		
Ferrous gluconate (permitted in ripe olives only)		Assay, $C_{12}H_{22}FeO_{14}$ , anhydrous basis Water Arsenic (as As) Chloride Ferric iron Lead Mercury Oxalic acid Reducing sugars Sulfate	95.0% min 6.0-9.0% max 3 ppm max 700 ppm max 2.0% max 10 ppm max 3 ppm max Passes test Passes test 1000 ppm
Fruit juice	Concentrated or unconcentrated liquid expressed from mature varieties of fresh, edible fruits, or a water infusion of the dried fruit		
Grape skin extract (enocianina)	Purplish-red liquid prepared by the aqueous extraction (steeping) of the fresh deseeded marc remaining after grapes have been pressed to produce grape juice or wine; contains the common components of grape juice, namely, anthocyanins, tartaric acid, tannins, sugars, minerals, etc., but not in the same proportions as found in grape juice; during the steeping process, sulfur dioxide is added, and most of the extracted sugars are fermented to alcohol; the extract is concentrated by vacuum evaporation, during which practically all of the alcohol is removed; a small amount of sulfur dioxide may be present	Pesticide residues  Lead (as Pb) Arsenic (as As)	Not more than permitted in or on grapes by regulations promul- gated under section 408 of the Federal Food, Drug, and Cos- metic Act 10 ppm max 1 ppm max
Iron oxide, synthetic (permitted in dog and cat food only)	Any one or any combination of synthetically prepared iron oxides, including the hydrated forms; it is free from admixture with other substances	Arsenic (as As) Lead (as Pb) Mercury (as Hg)	5 ppm max 20 ppm max 3 ppm max
Paprika	Ground, dried pod of mild capsicum ( <i>Capsicum annuum</i> L.)		
Paprika oleoresin	Combination of flavor and color principles obtained from paprika ( <i>Capsicum annuum</i> L.) by extraction, using any one or a		



Additive	Identity	Specification	Value
Riboflavin	combination of the following solvents: acetone, ethanol, ethylene dichloride, hexane, isopropyl alcohol, methanol, methylene chloride, trichloroethylene	Assay as $C_{17}H_{20}N_4O_6$ , calculated on the dried basis Specific rotation, $[\alpha]_D^{25}$	98% min 102% max Between $-112^\circ$ and $-122^\circ$ , calculated on the dried basis
Saffron Tagetes (Aztec marigold) meal and extract (permitted in chicken feed only)	Dried stigma of <i>Crocus sativus</i> L. Tagetes (Aztec marigold) meal is the dried, ground flower petals of the Aztec marigold ( <i>Tagetes erecta</i> L.) mixed with not more than 0.3% ethoxyquin	Loss on drying Lumiflavin Residue on ignition	1.5% max Passes test 0.3% max
	Tagetes (Aztec marigold) extract is a hexane extract of the flower petals of the Aztec marigold ( <i>Tagetes erecta</i> L.); it is mixed with an edible vegetable oil, or with an edible vegetable and a hydrogenated edible vegetable oil, and not more than 0.3% ethoxyquin; it may also be mixed with soy flour or corn meal as a carrier	Tagetes meal shall be free from admixture with other plant material from <i>Tagetes erecta</i> L. or from plant material or flowers of any other species of plants Tagetes extract shall be prepared from tagetes petals meeting the specifications above and shall conform to the following additional specifications:	53.5°-55.0°C 132-145 175-200 0.60-1.20 35.5-37.0°C 23.0-27.0% max 25ppm
		Melting point Iodine value Saponification value Acid value Titer Unsaponifiable matter Hexane residue	
Titanium dioxide	Synthetically prepared titanium dioxide, free from admixture with other substances	All determinations, except the hexane residue, shall be made on the initial extract of the flower petals (after drying in a vacuum oven at 60°C for 24 hr) prior to the addition of the oils and ethoxyquin; the hexane determination shall be made on the color additive after the addition of the vegetable oils, hydrogenated vegetable oils, and ethoxyquin Lead (as Pb) Arsenic (as As) Antimony (as Sb) Mercury (as Hg) Loss on ignition at 800°C (after drying for 3 hr at 105°C) Water-soluble substances Acid-soluble substances Titanium dioxide after drying for 3 hr at 105°C Silicon dioxide, SiO <sub>2</sub> , and/or aluminum oxide, Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , as dispersing aids	10 ppm max 1 ppm max 2 ppm max 1 ppm max 0.5% 0.3% 0.5% 99.0% min 2.0% total

Additive	Identity	Specification	Value
Turmeric Turmeric oleoresin	Ground rhizome of <i>Curcuma longa</i> L. Combination of flavor and color principles obtained from turmeric ( <i>Curcuma longa</i> L.) by extraction using any one or a combination of the following solvents: acetone, ethanol, ethylene dichloride, hexane, isopropyl alcohol, methanol, methylene-chloride, trichloroethylene	Lead, arsenic, and antimony shall be determined in the solution obtained by boiling 10 gm of the titanium dioxide for 15 min in 50 ml of 0.5 N hydrochloric acid	
Ultramarine blue (permitted only in salt intended for animal)	Blue pigment obtained by calcining a mixture of kaolin, sulfur, sodium carbonate, and carbon at temperatures above 700°C; sodium sulfate and silica may also be incorporated in the mixture in order to vary the shade; the pigment is a complex sodium aluminum sulfosilicate having the approximate formula $\text{Na}_7\text{Al}_6\text{Si}_6\text{O}_{24}\text{S}_3$	Lead (as Pb) Arsenic (as As) Mercury (as Hg)	10 ppm max 1 ppm max 1 ppm max
Vegetable juice	Concentrated or unconcentrated liquid expressed from mature varieties of freshly edible vegetables		

\* Marmion, D. M. Description and analysis of colors for foods, drugs, and cosmetics. *Encyclopedia of Industrial Chemical Analysis* 10, 447-547 (1970).

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 22 การวิเคราะห์ความแปรปรวนผลของสูตรต่าง ๆ ต่อน้ำหนักความชื้นของลิพง  
 คำสลดที่เพิ่มขึ้นเมื่อเก็บไว้นาน 3 เดือน

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Formula	3	461951.1944	153983.7315	.6224	2.90
Within Groups	32	7916293.111	247384.1597		
Total	35	8378244.306			

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 23 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของน้ำหนักความชื้นลีค่าผลที่เพิ่มขึ้นเมื่อเก็บในระยะเวลา 1, 2 และ 3 เดือน

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Month	2	687672.2222	343836.1111	1.4754	2.88
Within Groups	33	7690572.083	233047.6389		
Total	35	8378244.306			

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 24 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของน้ำหนักความชื้นที่เพิ่มขึ้นในสิ่ง  
 ค้ำสคมีอบบรรจุในภาชนะบรรจุต่าง ๆ

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Container	2	1387872.889	693936.4444	3.7259*	3.29
Within Groups	33	6990371.417	211829.4369		
Total	35	8378244.306			

\*Significant different ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ค่า LSD = 325.4454

ภาชนะบรรจุ	ค่าเฉลี่ย	LSD Grouping
ซองอลูมิเนียม	6.2500	A
ขวดแก้ว	327.2500	A B
ขวดพลาสติก	476.9167	B

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 25 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของน้ำหนักความชื้นสีค่าผลที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากสูตรและระยะเวลาที่เก็บ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	1149623.417	5	229924.683	.936	
Formula	461951.194	3	153983.731	.627	
Month	687672.222	2	343836.111	1.399	
Formula x Month	1330003.556	6	221667.259	.902	2.51
Explained	2479626.972	11	225420.634	.917	
Residual	5898617.333	24	245775.722		
Total	8378244.306	35	239378.409		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 26 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักความชื้นลีค่าผลที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากสูตรและภาชนะบรรจุ

Source of variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	1849824.083	5	369964.817	1.656	
Formula	461951.194	3	153983.731	.689	
Container	1387872.889	2	693936.444	3.107	
Formula x Container	1167564.222	6	194594.037	.871	2.51
Explained	3017388.306	11	274308.028	1.228	
Residual	5360856.000	24	223369.000		
Total	8378244.306	35	239378.409		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 27 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีน้ำตาลที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากภาชนะบรรจุ และระยะเวลาที่เก็บ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	2075545.111	4	518886.278	2.549	
Container	1387872.889	2	693936.444	3.409	
Month	687672.222	2	343836.111	1.689	
Container x Month	805987.444	4	201496.986	.990	3.84
Explained	2881533.056	8	360191.632	1.769	
Residual	5496711.250	27	203581.898		
Total	8378244.306	35	239378.409		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ตารางที่ 28 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ผลของสูตรต่าง ๆ ค่อน้ำหนักสีลูกพุด  
ที่เพิ่มขึ้น

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Between Groups	3	60259.7778	20086.5926	.2492	2.90
Within Groups	32	2579166.444	80598.9514		
Total	35	2639426.222			

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 29 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีลูกหุคที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อเก็บในระยะเวลาต่าง ๆ

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Between Group	2	308070.0556	154035.0278	2.1803	3.29
Within Groups	33	2331356.167	70647.1566		
Total	35	2639426.222			

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 30 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีลูกหมุดที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อบรรจุในภาชนะบรรจุต่าง ๆ

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Between Groups	2	1043771.722	521885.8611	10.7932*	3.29
Within Groups	33	1595654.500	48353.1667		
Total	35	2639426.222			

Significant different ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ค่า LSD = 2.88

ภาชนะบรรจุ	ค่าเฉลี่ย	LSD Grouping
ซองอลูมิเนียม	30.5833	A
ขวดแก้ว	53.4167	A
ขวดพลาสติก	402.6667	B

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**ตารางที่ 31** การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีลูกพุดที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากสูตรและระยะเวลาที่เก็บ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	358329.833	5	73665.967	.831	
Formula	60259.778	3	20086.593	.227	
Month	308070.056	2	154035.028	1.737	
Formula/ Month	143392.399	6	23898.731	.270	2.51
Explained	511722.222	11	46520.202	.525	
Residual	2127704.000	24	88654.333		
Total	2639426.222	35	75412.178		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 32 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีลูกพุดที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากสูตรและภาชนะบรรจุ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	1104031.500	5	220806.300	3.831	
Formula	60259.779	3	20086.593	.348	
Container	1043771.722	2	521885.861	9.054	
Formula x Container	152020.722	6	25336.787	.440	2.51
Explained	1256052.222	11	114186.566	1.981	
Residual	1383374.000	24	57640.583		
Total	2639426.222	35	75412.178		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 33 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักลูกหุตุที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากภาชนะบรรจุและระยะเวลาที่เก็บ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	1351841.778	4	337960.444	14.619	
Container	1043771.722	2	521885.861	22.575	
Month	308070.056	2	154035.028	6.663	
Container x Month	663406.944	4	165851.736	7.174 <sup>*</sup>	2.73
Explained	2015248.722	8	251906.090	10.897	
Residual	624177.500	27	23117.685		
Total	2639426.222	35	75412.178		

\* Significant different ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 34 การวิเคราะห์ความแปรปรวนผลของสูตรต่าง ๆ ค่อน้ำหนักสีครั้งที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อเก็บไว้นาน 3 เดือน

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Between Groups	2	36841.1852	18420.5926	.3556	3.40
Within Groups	24	1243229.556	51801.2315		
Total	26	1280070.741			

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 35 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีครั้งที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อเก็บในระยะเวลาต่าง ๆ

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Between Groups	2	350105.4074	175052.7037	4.5177*	3.40
Within Groups	24	929965.3333	38748.5556		
Total	26	1280070.741			

\*Significant different ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ค่า LSD = 2.92

ระยะเวลาที่เก็บ	ค่าเฉลี่ย	LSD grouping
เดือนที่ 3	67.4444	A
เดือนที่ 2	214.7778	A B
เดือนที่ 1	346.2222	B

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ตารางที่ 36 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักลิตรที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อบรรจุในภาชนะบรรจุต่าง ๆ

Source	D.F.	Sum of Squares	Mean Squares	F Ratio	F value
Between Groups	2	464716.5185	232258.2593	6.8395*	3.40
Within Groups	24	815354.2222	33973.0926		
Total	26	1280070.741			

\*Significant different ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ค่า LSD = 2.92

ภาชนะบรรจุ	ค่าเฉลี่ย	LSD grouping
ซองอลูมิเนียม	31.3333	A
ขวดแก้ว	253.6667	B
ขวดพลาสติก	343,4444	B

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 37 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีครั้งที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากสูตรและระยะเวลาที่เก็บ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	386946.593	4	96736.648	2.060	
Formula	36841.185	2	18420.593	.392	
Month	350105.407	2	175052.704	3.727	
Formula/ Month	47718.148	4	11929.537	.254	2.93
Explained	434664.741	8	54333.093	1.157	
Residual	845406.000	18	46967.000		
Total	1280070.741	26	49233.490		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 38 การวิเคราะห์การแปรปรวน ของน้ำหนักลิคริงที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากสูตรและภาชนะบรรจุ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	501557.704	4	125389.426	3.185	
Formula	36841.185	2	18420.593	.468	
Container	464716.519	2	232358.259	5.902	
Formulax Container	69859.037	4	17464.759	.444	2.93
Explained	571416.741	8	71427.093	1.814	
Residual	708654.000	18	39369.667		
Total	1280070.741	26	49233.490		

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**ตารางที่ 39** การวิเคราะห์ความแปรปรวน ของน้ำหนักสีครั้งที่เพิ่มขึ้น  
เมื่อพิจารณาปัจจัยอื่นเนื่องจากภาวะบรรจุและระยะเวลาที่เก็บ

Source of Variation	Sum of Squares	D.F.	Mean Square	F Ratio	F value
Main Effects	814821.926	4	203705.481	15.152	
Container	464716.519	2	232358.259	17.283	
Month	350105.407	2	175052.704	13.021	
Containerx Month	223257.481	4	55814.370	4.152*	2.93
Explained	1038079.407	8	129759.926	9.652	
Residual	241991.333	18	13443.963		
Total	1280070.741	26	49233.490		

\* Significant difference ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 40 การวิเคราะห์การยอมรับของผู้บริโภคต่อสี (colour) ของขนมลูกชุบ  
โดย Kruskal-Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีครึ่ง	10	35.65
สีลูกมุด	10	42.05
สีค้ำสค	10	35.45
สี Carmoisine	10	37.00
สี Tartarzine	10	41.80
สี Sunset Yellow	10	31.90
ไม่แต่งสี	10	24.65

Chi-square มีค่า 5.2044 ซึ่งน้อยกว่า Chi-square จากตารางคือ  
12.592 (ที่ระดับ 0.05 df 6)

ศูนย์วิทยพัชร์พยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 41 การวิเคราะห์การยอมรับรวม (Acceptability) ของผู้บริโภคต่อขนม  
ลูกชุบแต่งสีต่าง ๆ กัน โดย Kruskal-Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีครึ่ง	10	37.55
สีลูกมุด	10	37.55
สีคำมสด	10	31.60
สี Carmoisine	10	34.55
สี Tartarazine	10	37.80
สี Sunset yellow	10	30.75
ไม่แต่งสี	10	38.70

Chi-Square มีค่า 1.5117 ซึ่งน้อยกว่า Chi-Square จากตารางคือ  
12.592 (ที่ระดับ 0.05 df 6)

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 42 การยอมรับของผู้บริโภคต่อสี (Colour) ของขนมพายด้วยโดย  
Kruskal-Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีครึ่ง	10	15.35
สีลูกฟุตบอล	10	34.50
สีคำแสด	10	49.95
สี Carmoisine	10	31.20
สี Tartarzine	10	50.00
สี Sunset yellow	10	41.90
ไม่แต่งสี	10	25.60

Chi-square มีค่า 23.7473 ซึ่งมากกว่า Chi-Square จากตารางคือ  
12.592 (ที่ระดับ 0.05 df 6 )

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 43 การทดสอบความแตกต่างของคะแนนเฉลี่ยของผู้บริโภค  
ต่อสีของขนมเปียกปูน

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	คะแนนเฉลี่ย	LSD grouping
สีม่วง	10	4.3000	A
ไม้แต่งสี	10	5.3000	A B
สี Carmoisine	10	5.9000	B C
สีลูกพลุด	10	6.1000	B C D
สี Sunset yellow	10	6.7000	C D
สีคำแสด	10	7.3000	D
สี Tartarazine	10	7.3000	D

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ตารางที่ 44 การวิเคราะห์การยอมรับรวม (Acceptability) ของผู้บริโภค  
ต่อขนมพายต่างสีต่าง ๆ กัน โดย Kruskal- Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีครึ่ง	10	21.40
สีลูกพลุด	10	39.00
สีค่ามสด	10	44.50
สี Carmoisine	10	28.20
สี Tartarazine	10	54.40
สี Sunset yellow	10	38.75
ไม่แต่งสี	10	22.25

หมายเหตุ: Chi-Square มีค่า 21.4572 ซึ่งมากกว่า Chi-Square จากตาราง คือ 12.592  
(ที่ระดับ 0.05 ที่ df 6)

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 45 การทดสอบความแตกต่างของคะแนนเฉลี่ยของผู้บริโภคต่อความชอบรวมของขนมพายฝ้าย

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	คะแนนเฉลี่ย	LSD grouping	
สีดั่ง	10	4.5000	A	
ไม้แต่งสี	10	4.8000	A	
สี Carmoisine	10	5.3000	A	B
สีลูกพลุด	10	6.0000	B	C
สี Sunset yellow	10	6.1000	B	C
สีคำาสด	10	6.4000	B	C
สี Tartarzine	10	7.1000		C

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 46 การวิเคราะห์การยอมรับของผู้บริโภคต่อกลิ่น (odour) ของขนมปุยฝ้าย  
โดย Kruskal-Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีขี้ผึ้ง	10	33.55
สีลูกพลุด	10	40.20
สีกำแพงสกล	10	36.10
สี Carmoisine	10	38.60
สี Tartarazine	10	35.55
สี Sunset yellow	10	34.80
ไม่แต่งสี	10	29.70

Chi-Square มีค่า 1.6900 ซึ่งน้อยกว่า Chi-Square จากตารางคือ 12.592  
(ที่ระดับ 0.05 ที่ df 6)

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**ตารางที่ 47** การวิเคราะห์การยอมรับของผู้บริโภคต่อรส (Flavor) ของขนมปุยฝ้าย โดย Kruskal-Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีครึ่ง	10	26.05
สีลูกมุด	10	42.30
สีค้ำแลด	10	34.35
สี Carmoisine	10	33.85
สี Tartarzine	10	49.40
สี Sunset yellow	10	35.60
ไม่แต่งสี	10	26.95

Chi-Square มีค่า 9.8006 ซึ่งน้อยกว่า Chi-Square จากตารางคือ 12.592 (ที่ระดับ 0.05 ที่ df 6)

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 48 การวิเคราะห์การยอมรับของผู้บริโภคต่อเนื้อสัมผัส (Texture) ของขนม  
ปุยฝ้าย โดย Kruskal-Wallis 1-way Anova

สีอาหาร	จำนวนผู้ชิม	ค่าเฉลี่ย
สีครึ่ง	10	25.85
สีลูกหุ้ด	10	38.80
สีค้ำแสด	10	44.40
สี Carmoisine	10	27.30
สี Tartarazine	10	45.95
สี Sunset yellow	10	37.65
ไม่แต่งสี	10	28.55

Chi-Square มีค่า 9.9619 มีค่าน้อยกว่า Chi-Square จากตารางคือ 12.592  
(ที่ระดับ = 0.05 ที่ df 6)

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ประวัติผู้เขียน

นางเพียง อุดมเกียรติกุล เกิดวันที่ 30 เดือน พฤศจิกายน พ.ศ. 2492  
ที่จังหวัดกรุงเทพฯ สำเร็จการศึกษาเกียรตินิยมชั้นตรีบัณฑิต จากจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
เมื่อปี พ.ศ. 2516



ศูนย์วิทยพัธพยาบาล  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย