



รายงานการวิจัยฉบับสมบูรณ์

การเสริมกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีน
Folic acid fortification in traditional Thai noodle; Khanom jien

นาย ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม

นาง กัทธิรา ยิ่งเลิศรัตนกุล

ได้รับทุนสนับสนุนงานวิจัยจากเงินงบประมาณแผ่นดิน ประจำปีงบประมาณ 2555

คณะอุตสาหกรรมเกษตร

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

RDH

TP

A35

R3

เลขหมู่.....131089

เลขทะเบียน.....

1319ก

b. 12604045

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้เพื่อใช้สำหรับงานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ชื่อโครงการ (ภาษาไทย) การเสริมกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีน

แหล่งเงิน เงินงบประมาณแผ่นดิน

ประจำปีงบประมาณ 2555 จำนวนเงินที่ได้รับการสนับสนุน 252,000 บาท

ระยะเวลาทำการวิจัย 1 ปี ตั้งแต่ ตุลาคม 2554 ถึง กันยายน 2555

ชื่อ-สกุล หัวหน้าโครงการ รศ. ดร. ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม

คณะอุตสาหกรรมเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

บทคัดย่อ

กรดโฟลิกหรือโฟเลตเป็นสารอาหารในกลุ่มวิตามินบีที่ละลายน้ำได้ การขาดโฟเลตมี ผลต่อความเสี่ยงในการเกิดโรคหลอดเลือดประสาทรูปหลายเปิดในทารกแรกเกิด โรคหัวใจ โรคเมเร็ง และสมองเสื่อม ภาวะการขาดโฟเลตของประชากรไทยพบได้ในทุกกลุ่มเพศและอายุ การเสริมกรดโฟลิกในอาหารหลักของประชากรถือเป็นแนวทางในการแก้ปัญหาการขาดโฟเลตของประชากรได้ งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาผลของการเสริมกรดโฟลิกในขนมจีนต่อคุณภาพทางเคมีกายภาพและประสาทสัมผัสของขนมจีน รวมถึงความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการผลิตและการเก็บรักษา

จากการทดลองเติมกรดโฟลิกในแป้งขนมจีนที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งดิบ จากนั้นนำมาผ่านขั้นตอนการนวดผสม โรยเส้น ล้างน้ำครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 จนได้เส้นขนมจีน พบว่าเมื่อเสริมกรดโฟลิกในระดับที่สูงขึ้น ทำให้ค่าความสว่าง (L^*) ของขนมจีนที่ได้มีแนวโน้มลดลง ในขณะที่ค่าสีเหลือง (b^*) มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น แต่ไม่มีผลต่อค่าสีแดง (a^*) นอกจากนี้มีผลทำให้ค่า pH มีแนวโน้มลดลง ซึ่งสอดคล้องกับปริมาณกรดทั้งหมดที่เพิ่มขึ้น สำหรับผลการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิก พบว่าไม่ทำให้เกิดความผิดปกติของรสเปรี้ยวแตกต่างจากตัวอย่างควบคุม แต่ขนมจีนเสริมกรดโฟลิกมีคะแนนของสีผิดปกติ กลิ่นแปลกปลอม รสผิดปกติ รวมถึงความเหนียวนุ่มสูงกว่าตัวอย่างควบคุม อย่างไรก็ตามไม่มีความแตกต่างของปัจจัยดังกล่าวระหว่างตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ทุกระดับความเข้มข้นที่ศึกษา ในการผลิตขนมจีนเสริมกรดโฟลิกทุกระดับพบว่าปริมาณกรดโฟลิก ลดลงในทุกขั้นตอน ในขณะที่ค่าความชื้นของตัวอย่างที่ได้ในแต่ละขั้นตอนนี้เพิ่มสูงขึ้น เมื่อคำนวณร้อยละการสูญเสียกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีนที่ได้ พบว่าการเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัมแป้งดิบ มีการสูญเสียกรดโฟลิกคิดเป็นร้อยละ 63.20,

30.52 และ 49.47 โดยน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ จากผลการทดลองข้างต้นจึงได้คัดเลือกการเสริมกรดโฟลิกในแป้งขนมจีนที่ระดับ 300 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ขนมจีนที่ได้มีปริมาณ กรดโฟลิกประมาณ 111 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม (โดยน้ำหนักเปียก) ซึ่งเป็นปริมาณที่เพียงพอ และปลอดภัยต่อผู้บริโภคทุกกลุ่มอายุตามข้อกำหนดของ DRU เมื่อศึกษาผลของขนาดเส้นขนมจีนต่อความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการผลิตขนมจีนเสริมกรดโฟลิก พบว่าตัวอย่างขนมจีนที่มีขนาดเส้นเล็กกว่าจะมีโอกาสสูญเสียกรดโฟลิกในทุกขั้นตอนของการผลิตสูงกว่าตัวอย่างขนมจีนที่มีขนาดเส้นใหญ่กว่า นอกจากนี้การเก็บรักษาขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 3 วัน มีผลทำให้กรดโฟลิกลดลงจากเริ่มต้นคิดเป็นร้อยละ 18.3 โดยน้ำหนักเปียก เมื่อทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม โดยการทดสอบชิมเส้นขนมจีนเปล่า ๆ และชิมเส้นขนมจีนพร้อมราคน้ำแกงเขียวหวาน พบว่าผู้ทดสอบชิมให้การยอมรับขนมจีนเสริมกรดโฟลิกไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุม

คำสำคัญ กรดโฟลิก ขนมจีน การเสริม

Research Title: Folic acid fortification in traditional Thai noodle; Khanom jien

Researcher: Assoc. Prof. Dr. Praphan Pinsirodom

Faculty: Agro-industry, King Mongkut's Institute of Technology Ladkrabang

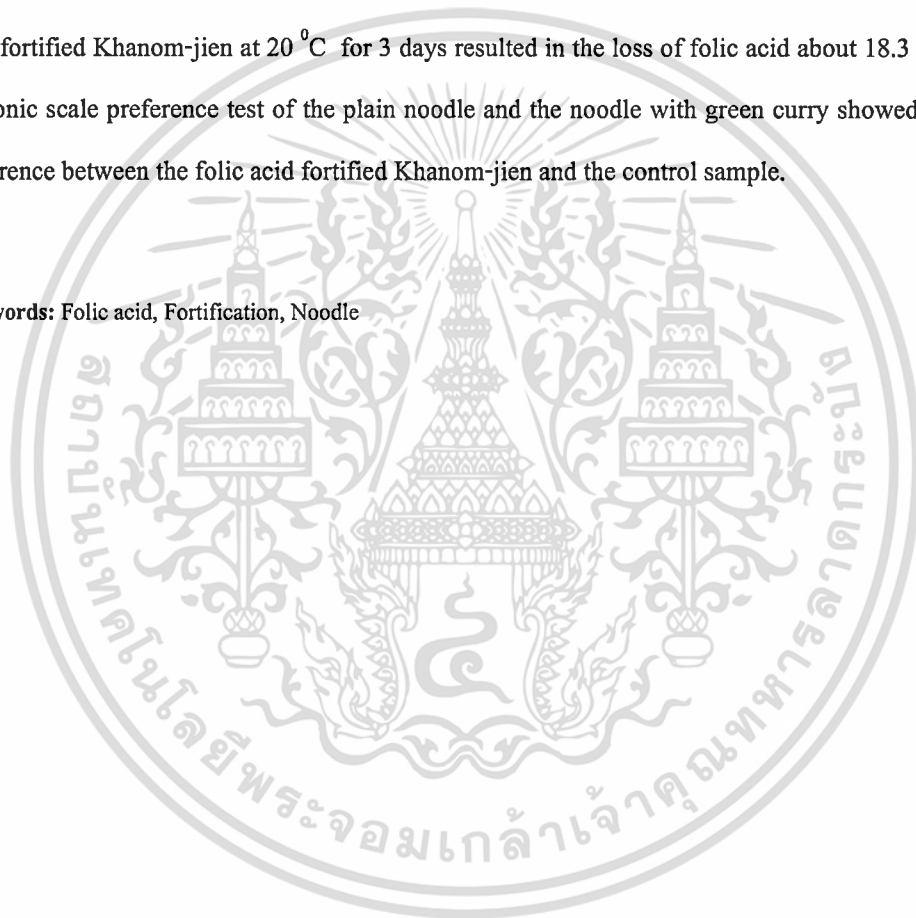
ABSTRACT

Folic acid or folate is a water soluble vitamin B. Deficiency of folate can increase the risk of several diseases such as neural tube defects in a new born baby, heart disease, cancer and Alzheimer dementia. Folate deficiency in Thai population has been found in all sex and age groups. Fortification of folic acid in the staple is an efficient way to reduce the problem of folate deficiency in the population. This research was aimed to investigate the effect of folic acid fortification on the physicochemical and sensorial qualities of “Khanom-jien”, a Thai traditional rice noodle, and the stability of folic acid during its production and storage.

The folic acid was added into the flour mixture at different levels of 100, 300 and 500 $\mu\text{g} / 100 \text{ g}$ and the flour mixtures were then processed by mixing, extruding, first washing and second washing to obtain the noodle. It was found that, the color parameter of folic acid fortified noodle tended to have lower L^* values and slightly higher b^* values as the level of folic acid added increased, while the a^* values were not affected. In addition, fortification of folic acid at higher levels resulted in the noodle samples with lower pH values which corresponded to the higher total acidity. Sensory evaluation showed no significant difference in terms of sour taste, but color, off odor, unusual taste, and texture were higher for all folic acid fortified noodles over the control sample. However no significant difference of those attributes among all folic acid fortified samples. At all levels of folic acid fortification, the loss of folic acid was observed in the sample form each step of production and the moisture contents of the samples were also increased in each step. The loss of folic acid in the final noodle samples with the fortification level at 100, 300 and 500 $\mu\text{g} / 100 \text{ g}$ flour mixture was 63.20, 30.52 and 49.47 % dry wt, respectively.

The fortification level of the folic acid in the Khanom-jien at 300 μg / 100 g flour which resulted in the final product containing about 111 μg folic acid per 100 g wet wt noodle was selected as a suitable level. This level was safe and sufficient for all age consumer according to the DRI recommendation. The effect of noodle size diameter on the losses of folic acid during the processing of folic acid fortified noodles were evaluated. It was found that losses of folic acid were observed in each step of noodle production with the greater extent for the smaller diameter noodle than the bigger one. Moreover, storage of the folic acid fortified Khanom-jien at 20 $^{\circ}\text{C}$ for 3 days resulted in the loss of folic acid about 18.3 % wet wt. The Hedonic scale preference test of the plain noodle and the noodle with green curry showed no significant difference between the folic acid fortified Khanom-jien and the control sample.

Keywords: Folic acid, Fortification, Noodle



กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยเรื่องการเสริมกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีน ได้รับทุนสนับสนุนการวิจัยจากสถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง จากแหล่งเงินงบประมาณแผ่นดิน ประจำปีงบประมาณ พ.ศ. 2555 ผู้วิจัยขอขอบคุณ โรงงานผลิตขนมจีน พศช.จำกัด อำเภอบางบัวทอง จังหวัดนนทบุรี ที่ให้ความอนุเคราะห์ใช้สถานที่และเครื่องมือในการผลิตขนมจีน และขอขอบคุณนักวิทยาศาสตร์และเจ้าหน้าที่ห้องปฏิบัติการของคณะอุตสาหกรรมเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบังทุกท่าน ที่อำนวยความสะดวกในการให้บริการมาโดยตลอด

ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม
ภัทธิตรา ยิ่งเลิศรัตนกุล



สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	I
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	III
กิตติกรรมประกาศ.....	V
สารบัญ.....	VI
สารบัญตาราง.....	VIII
สารบัญรูป.....	IX
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ความสำคัญและที่มาของปัญหา.....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	4
1.3 ขอบเขตของงานวิจัย.....	4
1.4 ผลที่คาดว่าจะได้รับ.....	5
บทที่ 2 วรรณกรรมและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	6
2.1 สมบัติทั่วไปของโฟเลท.....	6
2.2 ภาวะการขาดโฟเลทของประชากรไทย.....	8
2.3 ปริมาณสารอ้างอิงของโฟเลทที่ควรได้รับประจำวัน.....	9
2.4 กรรมวิธีการแปรรูปขมจีน.....	10
2.5 แนวทางการแก้ไขปัญหาการขาดจุลโภชนาการ.....	11
2.6 วิธีการเลือกอาหารพาหนะ.....	15
2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการเสริมกรดโฟลิกในอาหาร.....	18
บทที่ 3 การดำเนินงานวิจัย.....	20
3.1 วัตถุประสงค์.....	20
3.2 เครื่องมือ.....	20
3.3 สารเคมี.....	21
3.4 สถานที่ทำการทดลอง.....	21
3.5 วิธีการดำเนินการทดลอง.....	22

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 4 ผลการทดลองและการวิจารณ์.....	25
4.1 ผลของปริมาณกรดฟอสฟอริกต่อคุณภาพขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก.....	25
4.2 ผลการศึกษาความคงตัวของกรดฟอสฟอริกในระหว่างการแปรรูป ขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก.....	29
4.3 ผลของขนาดเส้นขนมจีนในขั้นตอนการโรยเส้นต่อการสูญเสียปริมาณกรดฟอสฟอริก ในระหว่างกระบวนการผลิตขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก.....	34
4.4 ผลการศึกษาความคงตัวของกรดฟอสฟอริกในระหว่างการเก็บรักษาขนมจีนเสริมกรด กรดฟอสฟอริก.....	37
4.5 ผลการทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก.....	38
4.6 ความคุ้มทุนต่อการผลิต.....	40
บทที่ 5 สรุปผลการทดลอง.....	41
5.1 สรุปผลการทดลอง.....	41
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	42
บรรณานุกรม.....	43
ภาคผนวก	
ก. การเตรียมสารละลายสำหรับผลิตขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก.....	47
ข. การวิเคราะห์ปริมาณกรดฟอสฟอริก.....	49
ค. การวัดสี.....	54
ง. การวัดความเป็นกรด-ด่าง.....	56
จ. การวิเคราะห์ปริมาณกรดทั้งหมด.....	58
ฉ. แบบทดสอบทางด้านประสาทสัมผัส.....	61
ช. ปริมาณความชื้น.....	65
ประวัติผู้เขียน.....	68

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 ปริมาณสารอ้างอิงที่ควรได้รับประจำวันสำหรับคนไทย.....	9
2.2 ตัวอย่างของผลิตภัณฑ์อาหารกลุ่มธัญพืชที่กฎหมายบังคับให้มีการเสริม สารอาหารในประเทศต่าง ๆ	14
4.1 ค่าสีของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม.....	26
4.2 ค่า pH ปริมาณกรดทั้งหมดของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม	27
4.3 ผลการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ ต่างกัน โดยวิธี Scoring test.....	28
4.4 ปริมาณกรดโฟลิกของตัวอย่าง โดยน้ำหนักเปียกและน้ำหนักแห้งจากขั้นตอนต่าง ๆ ใน ระหว่างการผลิตขนมจีนเสริมเสริมกรดโฟลิก.....	31
4.5 ข้อมูลปริมาณกรดโฟลิกที่ได้จากการบริโภคนมจีนเสริมกรดโฟลิก.....	33
4.6 ผลของขนาดเส้นขนมจีนต่อการสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในระหว่างกระบวนการผลิต ขนมจีนเสริมกรดโฟลิก.....	35
4.7 ผลการทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิก โดยวิธี Hedonic scale 7 ระดับคะแนน โดยการชิมเส้นเปล่า.....	38
4.8 ผลการทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิก โดยวิธี Hedonic scale 7 ระดับคะแนน โดยการชิมพร้อมน้ำแกง.....	39
4.9 การคำนวณราคากรดโฟลิก ต่อ การผลิตขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ.....	40
ช1 ค่าความชื้นในตัวอย่างขนมจีนที่ได้จากขั้นตอนต่าง ๆ ในระหว่างการผลิตขนมจีน เสริมกรดโฟลิก.....	66
ช2 ค่าความชื้นในตัวอย่างขนมจีนที่ได้จากขั้นตอนต่าง ๆ ในระหว่างการผลิตขนมจีน เสริมกรดโฟลิกที่มีขนาดเส้นเล็กและขนาดเส้นใหญ่.....	67

VIII

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
2.1	โครงสร้างทางเคมีของกรดโฟลิก.....	7
4.1	การสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปขนมจีนเสริมกรดโฟลิก ที่ระดับต่างกัน ก. ร้อยละโดยน้ำหนักเปียก และ ข. ร้อยละโดยน้ำหนักแห้ง.....	32
4.2	การสูญเสียกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปขนมจีนเสริมกรดโฟลิกเมื่อเตรียม ขนาดเส้นขนมจีนต่างกัน ก. ร้อยละโดยน้ำหนักเปียก ข. ร้อยละโดยน้ำหนักแห้ง.....	36
4.3	การสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในขนมจีนเสริมกรดโฟลิกในระหว่างการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส.....	37



บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความสำคัญและที่มา

โฟเลท หรือ กรดโฟลิก (folic acid) มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า กรดเทอโรอิลกลูตามิก (pteroylglutamic acid , PGA) โครงสร้างโมเลกุลประกอบด้วยเพอริดีน (pteridine) กรดพาราอะมิโนเบนโซอิก และกรดแอส-กลูตามิก กรดโฟลิกเป็นสารอาหารที่จัดอยู่ในกลุ่มวิตามินบีซึ่งละลายในน้ำ มีลักษณะเป็นผลึกสีเหลือง สลายตัวได้ง่ายเมื่อถูกแสง ขณะอยู่ในภาวะที่เป็นกลางและด่าง รวมทั้งการหุงต้ม ไม่คงตัวต่อความร้อนในภาวะที่เป็นกรด (นิธิยา, 2551)

โฟเลทเป็นสารอาหารที่มีความจำเป็นต่อการเจริญเติบโต การสืบพันธุ์ โดยเฉพาะกลุ่มหญิงวัยเจริญพันธุ์ กลุ่มหญิงตั้งครรภ์ และกลุ่มวัยเด็ก ช่วยลดความเสี่ยงต่อภาวะโลหิตจางในทารก และหญิงตั้งครรภ์ ช่วยลดความเสี่ยงต่อความผิดปกติชนิดรุนแรงในทารกแรกเกิดที่เรียกว่า หลอดประสาทปลายเปิด (neural tube defects , NTDs) ลดความเสี่ยงจากการเป็นโรคหัวใจ โรคความดันโลหิต โรคมะเร็ง โรคสมองเสื่อม (Alzheimer dementia) ในผู้สูงอายุ นอกจากนี้โฟเลทยังทำหน้าที่เป็นโคเอนไซม์ที่สำคัญในการสร้างสารพิวรีน (purine) ไพริมิดีน (pyrimidine) สำหรับการสังเคราะห์กรดนิวคลีอิก DNA และ RNA ช่วยซ่อมแซม DNA และ RNA สังเคราะห์กรดอะมิโนไกลซีนและซีรีน สำหรับใช้ในการสังเคราะห์โปรตีนให้กับร่างกาย มีความจำเป็นในการสังเคราะห์เอส-อะดีโนซิลเมทไธโอนีน (S - adenosyl methionine , SAM) ซึ่งมีความสำคัญในปฏิกิริยาเมทิลเลชัน (methylation) ต่าง ๆ เมื่อร่างกายอยู่ในภาวะโฟเลทต่ำ การเจริญเติบโตของเซลล์จะชะงักโดยเฉพาะเซลล์ที่เจริญเติบโตเร็ว ทำให้เซลล์เม็ดเลือดแดงในไขกระดูกผิดปกติ ส่งผลให้เกิดภาวะโลหิตจางชนิด megaloblastic anaemia จึงมีความเสี่ยงต่ออาการปากแหว่งเพดานโหว่ (cleft palate) ในทารกแรกเกิด หากมารดาได้รับสารชนิดนี้ขณะตั้งครรภ์ไม่เพียงพอกับความต้องการของร่างกาย (สุปราณี และคณะ, 2546)

ในธรรมชาติกรดโฟลิกจะพบอยู่ในรูปของโฟเลท (folate) เป็นส่วนใหญ่ โดยพบทั้งในพืช สัตว์ และจุลินทรีย์ ตัวอย่างอาหารที่มีปริมาณโฟเลทสูง ได้แก่ พืชใบเขียวต่าง ๆ ธัญพืช พืชตระกูลถั่ว เช่น ถั่วแดง ถั่วเหลือง ถั่วลิสง นอกจากนี้ในสัตว์จะพบในตับ ไต และเนื้อสัตว์ จุลินทรีย์ที่พบ

โฟเลทในปริมาณสูงคือ ซีสต์ (นิธิยา, 2551) โฟเลทถูกดูดซึมเข้าสู่ร่างกายที่ลำไส้เล็กตรงส่วนเจจูนัม ภายหลังจากการไฮโดรไลซิสด้วยเอนไซม์เทอโรอิลกลูตามเตไฮโดรเลส (pteroylpolyglutamate hydrolase) โดยที่การดูดซึมต้องอาศัยตัวพา (carrier-mediated transport process) อย่างไรก็ตาม โฟเลท ในอาหารตามธรรมชาติจะถูกดูดซึมได้น้อยกว่ากรดโฟลิกที่ใส่เสริมในอาหารหรือในผลิตภัณฑ์เสริม อาหาร และเนื่องจากในอาหารที่มนุษย์บริโภคทั่วไปจะพบกรดโฟลิกน้อยมาก ส่วนใหญ่อยู่ในรูป โฟเลทดังกล่าวมาแล้วข้างต้น พฤติกรรมการบริโภคอาหารแบบไม่หลากหลายจึงมีความเสี่ยงต่อการ ขาดโฟเลท (นิธิยา, 2551)

ในหลายประเทศจึงได้มีกฎหมายกำหนดให้มีการเสริมกรดโฟลิกในอาหารหลักของประชากร ในประเทศ ตัวอย่างเช่น ในสหรัฐอเมริกากำหนดให้มีการเสริมกรดโฟลิกในแป้งสาลี 140 ไมโครกรัม / 100 กรัม สำหรับประเทศออสเตรเลียกำหนดให้เสริมในผลิตภัณฑ์ขนมปังไม่น้อยกว่า 135 ไมโครกรัม / 100 กรัม เป็นต้น กรดโฟลิกสังเคราะห์ที่ใส่เสริมในอาหาร พบว่าสามารถดูดซึมได้ร้อยละ 100 (Anonymous, 2010) และสะสมอยู่ในร่างกายได้นานถึง 3 เดือน (Johansson *et al.*, 2002)

ข้อมูลจากการสำรวจภาวะโลหิตจางที่มีสาเหตุมาจากการขาดธาตุเหล็ก และ/หรือโฟเลทของ ประชากรทั่วประเทศ พบว่าในกลุ่มวัยเด็กอายุต่ำกว่า 14 ปี มีปัญหาโลหิตจางสูงทั้งในเพศชายและ เพศหญิง ตัวอย่างเช่นในเด็กวัยเรียนอายุ 6-8, 9-11 และ 12-14 ปี พบความชุกของภาวะโลหิตจางสูงถึง ร้อยละ 46.7, 25.4 และ 15.7 ตามลำดับ สำหรับกลุ่มวัยทำงานอายุ 15-19, 20-29, 30-39, 40-49 และ 50-59 ปี พบความชุกของภาวะโลหิตจางร้อยละ 19.6, 16.0, 16.2, 23.5 และ 22.9 ตามลำดับ นอกจากนี้กลุ่มหญิงตั้งครรภ์ หญิงให้นมบุตร และหญิงวัยเจริญพันธุ์ พบความชุกของภาวะโลหิตจาง ร้อยละ 26.1, 20.9 และ 18.6 ตามลำดับ กลุ่มผู้สูงอายุ 60-64, 65-69 และ 70-74 ปี พบภาวะโลหิตจาง ร้อยละ 33.0, 35.7 และ 43.9 ตามลำดับ (มันทนา และคณะ, 2546) นอกจากนี้จากการศึกษาของคณะ แพทยศาสตร์โรงพยาบาลรามาธิบดี ในปี พ.ศ. 2543 พบทารกแรกเกิด 10,000 คน เป็นโรคภาวะหลอด ประสาททารกในครรภ์เปิดจำนวน 4 คน และปากแหว่ง เพดานโหว่ จำนวน 20 คน หากมีเด็กเกิด จำนวน 800,000 รายต่อปี จะพบเด็กพิการปากแหว่ง เพดานโหว่ ถึง 1,500 รายต่อปี (นิรินาม, 2553ก) จากข้อมูลดังกล่าวข้างต้นจะเห็นได้ว่าประชากรไทยทุกกลุ่มอายุมีโอกาสเสี่ยงของภาวะขาดโฟเลท ซึ่งสำนักโภชนาการ กรมอนามัย กระทรวงสาธารณสุข ได้เล็งเห็นปัญหาดังกล่าว จึงได้มีการรณรงค์ เผยแพร่ความรู้และแนะนำให้ประชากรบริโภคอาหารให้ถูกหลักโภชนาการ นอกจากนี้แนวทาง การเสริมกรดโฟลิกในอาหารหลักที่คนไทยบริโภคก็เป็นวิธีที่เข้าถึงปัญหาการขาดโฟเลท ได้ตรงประเด็น

จากการสำรวจข้อมูลการบริโภคอาหารของประชากรไทย โดยสำนักมาตรฐานสินค้าและระบบคุณภาพ สำนักงานมาตรฐานสินค้าเกษตรและอาหารแห่งชาติ กระทรวงเกษตรและสหกรณ์ ระหว่างปี 2545 - 2547 พบว่าประชากรทุกกลุ่มอายุตั้งแต่ 3 ปีถึงมากกว่า 65 ปี มีการบริโภคข้าวหรือข้าวเจ้า ก่อตั้งเป็นอาหารหลักอันดับแรกโดยมีการบริโภคเฉลี่ยร้อยละ 96.7 รองลงมาคือข้าวเหนียว มีการบริโภคเฉลี่ยร้อยละ 77.8 และผลิตภัณฑ์จากข้าวที่มีการบริโภคมาก คือขนมจีนโดยมีการบริโภคเฉลี่ยร้อยละ 70.4 (นิรนาม, 2547)

การเสริมกรดโฟลิกในข้าว โดยใช้เทคนิคการเคลือบข้าวเช่นเดียวกับการผลิตข้าวเสริมวิตามิน และแร่ธาตุนั้นได้มีการศึกษามาก่อนแล้วโดย Shrestha และคณะ (2003) ได้ทดลองศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการเคลือบโฟลิกบนข้าวขัดขาว พบว่าสารเคลือบที่ให้ผลดีที่สุดคือ เอซิลเซลลูโลส (ethyl cellulose) เนื่องจากทำให้เกิดการสูญเสียกรดโฟลิกในขั้นตอนการชาข้าว และการหุงข้าว น้อยกว่าสารเคลือบชนิดอื่น ๆ นอกจากนี้สารเคลือบที่ศึกษาทุกชนิดไม่สามารถปิดบังสีเหลืองของข้าวเสริมกรดโฟลิกได้

ขนมจีนเป็นผลิตภัณฑ์จากข้าวที่ประชากรไทยทั่วทุกภาคนิยมบริโภคกันอย่างแพร่หลาย เรียกว่าเป็นวัฒนธรรมที่รับประทานควบคู่กับข้าวมาเป็นเวลานาน โดยเฉพาะการรับประทานควบคู่กับส้มตำของภาคตะวันออกเฉียงเหนือ ขนมจีนน้ำเงี้ยวของภาคเหนือ ขนมจีนน้ำยาและแกงไตปลาของภาคใต้ ขนมจีนแกงเขียวหวานหรือน้ำพริกของภาคกลาง ซึ่งจัดเป็นวัฒนธรรมการรับประทานที่มีอยู่ดั้งเดิมในทุกภูมิภาคของประเทศไทย ดังนั้นการเสริมกรดโฟลิกในขนมจีนจึงน่าจะเข้าถึงกลุ่มเป้าหมายในการป้องกันภาวะความเสี่ยงของการขาดโฟลิกได้อีกช่องทางหนึ่ง นอกจากนี้การบริโภคขนมจีนโดยทั่วไปจะบริโภคพร้อมกับแกงชนิดต่าง ๆ หรือบริโภคพร้อมกับส้มตำซึ่งมีรสจัด ดังนั้นการเสริมกรดโฟลิกในขนมจีนจึงไม่น่าจะมีผลต่อการยอมรับทางด้านประสาทสัมผัสของผู้บริโภค

งานวิจัยนี้จึงมุ่งประเด็นความสนใจในการศึกษาปริมาณที่เหมาะสมในการเสริมกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีนรวมถึงความเสถียรของกรดโฟลิกในกระบวนการผลิตขนมจีน และผลของการเสริมกรดโฟลิกต่อคุณภาพทางประสาทสัมผัสของขนมจีนที่ได้

1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

- 1.2.1. ศึกษาปริมาณที่เหมาะสมในการเสริมกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีน
- 1.2.2. ศึกษาผลของขนาดเส้นขนมจีนในขั้นตอนการโรยเส้นต่อปริมาณกรดโฟลิกที่เหลือในขนมจีนที่ได้
- 1.2.3. ศึกษาความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปขนมจีนและการเก็บรักษา
- 1.2.4. เพื่อศึกษาคุณภาพทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

1.3 ขอบเขตของงานวิจัย

ศึกษาการเสริมกรดโฟลิกในขนมจีนขั้นตอนการนวดน้ำ จากแป้งหมักสำเร็จรูปของบริษัท พศช จำกัด โดยศึกษาหาปริมาณที่เหมาะสม 3 ระดับคือ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักแป้ง ศึกษาความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปขนมจีนและการเก็บรักษาโดยเติมกรดโฟลิกในปริมาณที่เหมาะสม และเก็บรักษาขนมจีนที่เสริมกรดโฟลิกที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส จากนั้นทำการเก็บตัวอย่างทุกวันเป็นเวลา 3 วัน ศึกษาผลของขนาดเส้นขนมจีนในขั้นตอนการโรยเส้นต่อปริมาณกรดโฟลิกที่เหลือในขนมจีน และศึกษาคุณภาพทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิก โดยเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม แบ่งการทดสอบออกเป็น 2 แบบ คือ ทดสอบชิมเส้นขนมจีนเปล่า ๆ และทดสอบชิมขนมจีนราดน้ำแกงเขียวหวาน ผลการทดลองที่ได้จะทำให้ทราบถึงปริมาณกรดโฟลิกที่เหมาะสมและความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการผลิตขนมจีนและการเก็บรักษา สามารถนำไปประยุกต์ในการเสริมกรดโฟลิกในผลิตภัณฑ์ขนมจีนในระดับอุตสาหกรรมต่อไป

บทที่ 2

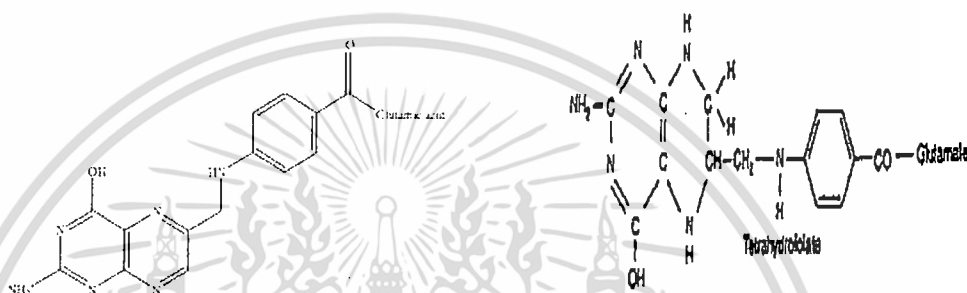
ทฤษฎีและวรรณกรรมที่เกี่ยวข้อง

2.1 สมบัติทั่วไปของโฟเลท

โฟเลท หรือ กรดโฟลิก มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า กรดเทอโรอิลโมโนกลูตามิก (pteroylglutamic acid , PGA) โครงสร้างโมเลกุลประกอบด้วยเทอริดีน (pteridine) กรดพาราอะมิโนเบนโซอิก และ กรดแอล-กลูตามิก ซึ่งอยู่ในรูปออกซิไดซ์ที่เสถียรที่สุด โดยหมู่อะมิโนของกรดแอล-กลูตามิกเชื่อมต่อกับหมู่คาร์บอกซิลิกของกรดพาราอะมิโนเบนโซอิก ได้เป็น 2-อะมิโน-4-ไฮดรอกซีเทอริดีน โครงสร้างของกรดโฟลิก และโฟเลท แสดงดังภาพที่ 2.1 กรดโฟลิกเป็นสารอาหารที่จัดอยู่ในกลุ่มวิตามินบีซึ่งละลายในน้ำ มีลักษณะเป็นผลึกสีเหลือง ภายใต้สภาวะที่มี pH เป็นกลางจนถึงด่าง กรดโฟลิกจะมีความสามารถในการละลายเพิ่มขึ้น และมีความเสถียรสูงขึ้น โดยเฉพาะในสารละลายด่างไฮดรอกไซด์และคาร์บอเนต นอกจากนี้สารละลายกรดโฟลิกในน้ำ (pH 5 – 12) จะมีความเสถียรที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส นาน 10 ชั่วโมง ภายใต้สภาวะที่ไม่มีแสง แต่จะมีความเสถียรลดลงที่ pH ต่ำกว่า 5.0 (Cheung *et al.*, 2009) กระบวนการแปรรูปอาหารโดยใช้ความร้อนสูงจะส่งผลกระทบต่อการทำลายโฟเลทในอาหารได้ อย่างไรก็ตามการลวกผักมีผลต่อการสูญเสียโฟเลทน้อยมาก นอกจากนี้การหมักนมและผลิตภัณฑ์นม พบว่ามีผลในการเพิ่มปริมาณโฟเลท (นิธิยา, 2551) ซึ่งความคงตัวของโฟเลทในระหว่างการปรุงสุก พบว่าการนึ่งผักพวกกะหล่ำปลี มันเทศ แครอท 20 – 60 นาที จะทำให้เกิดการสูญเสียโฟเลทประมาณร้อยละ 90 ในขณะที่การปรุงสุกอาหารประเภทเนื้อ เช่น เนื้อหมู และเนื้อวัว จะเกิดการสูญเสียโฟเลทร้อยละ 75 – 95 เนื้อปลา และเนื้อไก่ มีการสูญเสียร้อยละ 60 – 70 สำหรับการหุงข้าวทำให้สูญเสียโฟเลทร้อยละ 75 (รัชนี, 2544)

สารที่มีสมบัติเป็นรีดิวซิงเอเจนต์ประเภทกรดแอสคอร์บิก และหมู่ไทออลสามารถช่วยป้องกันโฟเลทไม่ให้ถูกทำลายด้วยออกซิเจน และอนุมูลอิสระได้ ดังนั้นออกซิเจน และออกซิไดซิงเอเจนต์ที่พบในอาหารจะมีผลต่อความคงตัวของโฟเลท เช่นการใช้สารไฮโปคลอไรด์ฆ่าเชื้อจุลินทรีย์จะทำให้สารในกลุ่มโฟเลทถูกทำลายเกิดเป็นสารที่ไม่มีฤทธิ์เป็นวิตามิน นอกจากนี้แสงก็มีผลต่อการสูญเสียโฟเลท (นิธิยา, 2551)

กรดโฟลิกทำหน้าที่เป็นโคเอนไซม์ (coenzyme) ในปฏิกิริยาที่เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนย้ายคาร์บอน 1 อะตอม ของกระบวนการเมตาบอลิซึมของกรดอะมิโน รวมถึงการสังเคราะห์เฮส-อะดีโนซิลเมทไธโอนีน (S - adenosyl methionine , SAM) และกรดนิวคลีอิก (nucleic acids) (Neuhausser and Beresford., 2001) ในธรรมชาติจะพบกรดโฟลิกอยู่ในรูปอนุพันธ์ของกรดเทอโรอิลโฟลิกกลูตามิก (pteroylglutamic acid , PGA) หรือในรูปของโฟเลทอื่น ๆ สำหรับกรดโฟลิกที่ใช้ในการเสริมลงในอาหาร หรือผลิตภัณฑ์เสริมอาหาร (dietary supplements) จะอยู่ในรูปกรดเทอโรอิลโมโนกลูตามิก



ภาพที่ 2.1 โครงสร้างทางเคมีของกรดโฟลิก
ที่มา : Cheung และคณะ (2009)

โฟเลทพบมากใน บีสต์ คับ ไข่ เนื้อสัตว์ ผักใบเขียวต่างๆ ได้แก่ ผักโขม กระบี่ ผักกาดเขียว บรอกโคลี หน่อไม้ฝรั่ง ธัญพืช พืชตระกูลถั่วได้แก่ ถั่วลิสง ถั่วแดง ถั่วเหลือง ผลไม้บางชนิด เช่น ส้ม สตรอเบอรี่ องุ่นเขียว (สุปราณี และคณะ, 2546) โฟเลทถูกดูดซึมเข้าสู่ร่างกายที่ลำไส้เล็กตรงส่วนเจจูนัม ภายหลังจากการไฮโดรไลซิสด้วยเอนไซม์เทอโรอิลกลูตามิตไฮโดรเลส (pteroylglutamate hydrolase) โดยที่การดูดซึมต้องอาศัยตัวพา (carrier-mediated transport process) โดยทั่วไปร่างกายจะดูดซึมกรดโฟลิกได้ดีกว่าโฟเลท ซึ่งในอาหารที่มนุษย์บริโภคทั่วไป จะพบกรดโฟลิกน้อยมาก ส่วนใหญ่อยู่ในรูปโฟเลท กรดโฟลิกสังเคราะห์ที่ใช้เสริมในอาหารนั้นพบว่าสามารถดูดซึมได้ร้อยละ 100 (Anonymous, 2010) และสะสมอยู่ในร่างกายได้นานถึง 3 เดือน (Johansson *et al.*, 2002) การบริโภคโฟเลทปริมาณมากจากอาหารไม่มีรายงานการเกิดอันตรายแก่ร่างกาย (สุปราณี และคณะ, 2546)

ภาวะการขาดโฟเลทจะมีผลต่อวัยทารกแรกเกิด วัยเด็ก หญิงวัยเจริญพันธุ์ หญิงตั้งครรภ์ หญิงให้นมบุตร วัยทำงาน และวัยผู้สูงอายุ มีความเสี่ยงต่อการเกิดภาวะโลหิตจางชนิด megaloblastic anaemia โดยเฉพาะในเด็กทารกแรกเกิดที่มารดาได้รับสารชนิดนี้ขณะตั้งครรภ์ไม่เพียงพอกับความต้องการของร่างกาย จะมีความเสี่ยงต่อโรคหลอดประสาทปลายเปิด (neural tube defects ,NTDs) และอาการ

ปากแหว่งเพดานโหว่ (cleft palate) ในผู้สูงอายุจะมีความเสี่ยงต่อการเป็นโรคมะเร็ง โรคหัวใจ โรคความดันโลหิต และโรคสมองเสื่อม (สุปราณี และคณะ, 2546)

2.2 ภาวะการขาดโพแทสเซียมของประชากรไทย

ข้อมูลจากการสำรวจภาวะโลหิตจางที่มีสาเหตุมาจากการขาดธาตุเหล็กและ/หรือโพแทสเซียมของประชากรทั่วประเทศ พบว่าในกลุ่มวัยเด็กอายุต่ำกว่า 14 ปี มีปัญหาโลหิตจางสูงทั้งในเพศชายและเพศหญิง ตัวอย่างเช่นในเด็กวัยเรียนอายุ 6 - 8, 9 - 11, และ 12 - 14 ปี พบความชุกของภาวะโลหิตจางสูงถึงร้อยละ 46.7, 25.4 และ 15.7 ตามลำดับ สำหรับกลุ่มวัยทำงานอายุ 15 - 19, 20 - 29, 30 - 39, 40 - 49 และ 50 - 59 ปี พบความชุกของภาวะโลหิตจางร้อยละ 19.6, 16.0, 16.2, 23.5 และ 22.9 ตามลำดับ นอกจากนี้กลุ่มหญิงตั้งครรภ์ หญิงให้นมบุตร และหญิงวัยเจริญพันธุ์ พบความชุกของภาวะโลหิตจางร้อยละ 26.1, 20.9 และ 18.6 ตามลำดับ กลุ่มผู้สูงอายุ 60 - 64, 65 - 69 และ 70 - 74 ปี พบภาวะโลหิตจางร้อยละ 33.0, 35.7 และ 43.9 ตามลำดับ (มันทนา และคณะ, 2546)

Madjupa (2002) ศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณโพแทสเซียมในอาหารที่บริโภคก่อนการตั้งครรภ์ กับปริมาณโพแทสเซียมในซีรัมของสตรีวัยเจริญพันธุ์ โดยศึกษาในกลุ่มอายุ 15 - 45 ปี ที่มารับบริการในคลินิกวางแผนครอบครัวโรงพยาบาลแม่และเด็ก กรุงเทพมหานคร พบว่าร้อยละ 18 ของกลุ่มที่ทำการศึกษา มีระดับซีรัมโพแทสเซียมต่ำกว่ามาตรฐาน (< 6.1 นาโนกรัม / มิลลิลิตร) เนื่องจากบริโภคอาหารที่มีโพแทสเซียมต่ำกว่าข้อกำหนดสารอาหารที่ควรได้รับประจำวัน โดยมีความสัมพันธ์อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติระหว่างซีรัมโพแทสเซียมกับการบริโภคอาหารที่มีโพแทสเซียม ($r = 0.68$, $p < 0.01$) จากข้อมูลการศึกษาที่ได้ทำให้เห็นความจำเป็นของการเสริมโพแทสเซียมให้กับสตรีวัยเจริญพันธุ์ก่อนการตั้งครรภ์

จากการศึกษาภาวะขาดโพแทสเซียมในประเทศไทย พบว่าความชุกของภาวะขาดโพแทสเซียมในซีรัมมีระดับสูงกว่าความชุกของภาวะขาดโพแทสเซียมในระดับเม็ดเลือดแดง กล่าวคือร้อยละ 53 - 90 กับร้อยละ 43 - 76 ในผู้ชาย และร้อยละ 35 - 87 กับร้อยละ 19 - 60 ในผู้หญิง เนื่องจากระดับซีรัมโพแทสเซียมจะเปลี่ยนแปลงเร็วตามการได้รับโพแทสเซียมจากอาหาร แต่ระดับโพแทสเซียมในเม็ดเลือดแดงจะบ่งบอกถึงระดับวิตามินในเนื้อเยื่อจริง ซึ่งความชุกดังกล่าวนี้สูงกว่าความชุกจากการศึกษาที่รายงานใน NHANES (the National Health and Nutrition Examination Survey) ของประเทศสหรัฐอเมริกา ร้อยละ 10 (ประเสริฐ, 2553)

จะเห็นได้ว่าประชากรไทยมีภาวะเสี่ยงต่อการขาดโฟเลตค่อนข้างสูง จากการศึกษาของ คณะแพทยศาสตร์โรงพยาบาลรามาธิบดี ในปี พ.ศ. 2543 พบทารกแรกเกิด 10,000 คน เป็นโรคภาวะ หลอดประสาททวารกในครรภ์เปิดจำนวน 4 คน และปากแหว่ง เพดานโหว่ จำนวน 20 คน หากมีเด็กเกิด จำนวน 800,000 รายต่อปี จะพบเด็กพิการปากแหว่ง เพดานโหว่ ถึง 1,500 รายต่อปี (นิรนาม, 2553ก) ดังนั้นรัฐบาลโดยกระทรวงสาธารณสุขได้ออกมาตรการให้องค์การเกษตรกรรมผลิตสารอาหารชนิดเม็ด โดยอนุมัติงบประมาณสนับสนุนคิดเป็นเงิน 300-400 ล้านบาทต่อปี เพื่อแก้ไขปัญหาภาวะโลหิตจาง และภาวะโรคพิการจากปากแหว่งเพดานโหว่ (นิรนาม, 2553ข)

2.3 ปริมาณสารอ้างอิงของโฟเลตที่ควรได้รับประจำวัน

ปริมาณสารอ้างอิงที่ควรได้รับประจำวันสำหรับคนไทย (Dietary reference intake for Thais , DRI) ในกรณีของโฟเลตโดยจำแนกตามกลุ่มอายุ แสดงดังตารางที่ 2.1

ตารางที่ 2.1 ปริมาณสารอ้างอิงที่ควรได้รับประจำวันสำหรับคนไทย (Dietary reference intake for Thais , DRI)

กลุ่มอายุ	ปริมาณสูงสุดของโฟเลตที่รับได้ (ไมโครกรัม/วัน)
เด็กก่อนวัยเรียน	400
เด็กวัยเรียน	800
วัยทำงาน ผู้สูงอายุ หญิงตั้งครรภ์ หญิงให้นมบุตร	1,000

ที่มา : (สุปราณี และคณะ, 2546)

สำหรับวิธีการที่จะทำให้ประชากรได้รับกรดโฟลิกในปริมาณที่เหมาะสมตามคำแนะนำดังกล่าว สามารถทำได้ 3 วิธี คือ การบริโภคอาหารที่เป็นแหล่งของโฟเลตในปริมาณที่เพียงพอ การเสริม กรดโฟลิกในอาหารหลักของประชากร และการรับประทานผลิตภัณฑ์เสริมอาหาร อย่างไรก็ตามการ เสริมโฟเลตในอาหารหลักที่ประชากรส่วนใหญ่บริโภคจัดเป็นวิธีที่เข้าถึงกลุ่มเป้าหมายได้อย่างมี ประสิทธิภาพเมื่อเปรียบเทียบกับการให้รับประทานผลิตภัณฑ์เสริมอาหาร ซึ่งให้ผลดีเป็นรายบุคคล โดยเฉพาะผู้ที่เอาใจใส่และตั้งใจเหมือนการรับประทานยา (Locksmith and Duff, 1998)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.4 กรรมวิธีการแปรรูปขนมจีน

ขนมจีนเป็นผลิตภัณฑ์เส้นแก่แก่ที่คนไทยบริโภคกันมาตั้งแต่สมัยอยุธยา ปัจจุบันมีการผลิตเพื่อบริโภคในทุกภูมิภาคของประเทศไทย โดยบริโภคแทนข้าวได้ในแทบทุกมื้ออาหาร อีกทั้งเป็นส่วนหนึ่งของวัฒนธรรมและประเพณีของชนชาวไทยในทุกงานเทศกาล อุตสาหกรรมการผลิตขนมจีนมีตั้งแต่อุตสาหกรรมครัวเรือน อุตสาหกรรมขนาดเล็ก ขนาดกลาง และขนาดใหญ่ ขนมจีนที่มีการผลิตจำหน่ายแบ่งได้เป็น 2 ประเภทหลัก คือ ขนมจีนแป้งหมัก และขนมจีนแป้งสด นอกจากนี้ยังมีการผลิตเป็นขนมจีนแห้งกึ่งสำเร็จรูปอีกด้วย

ในภาคกลาง ภาคเหนือ ภาคตะวันออกเฉียงเหนือ และภาคตะวันออก จะนิยมผลิตขนมจีนแป้งหมัก โดยมีวิธีการทำคือหมักข้าวทิ้งไว้ 2 - 3 วัน โดยการแช่ข้าวในน้ำก่อนนำมาโม่ น้ำแป้งที่ได้จะนำมาทับน้ำออก แล้วจึงใช้ในการผลิตขนมจีนต่อไป สำหรับภาคใต้นิยมผลิตขนมจีนแป้งสด วิธีทำจะแช่ข้าวในน้ำเป็นเวลา 12 ชั่วโมง หรือน้อยกว่าก่อนนำมาโม่ และทับน้ำ ในขั้นตอนการผลิตขนมจีนหลังจากได้แป้งแล้วจะคล้ายคลึงกัน กล่าวคือ นำแป้งไปนึ่งให้สุกบางส่วน จากนั้นนำไปนวดด้วยเครื่องนวดแป้งจนเหนียว สำหรับขนมจีนแป้งหมักจะมีการเติมน้ำอุ่นในระหว่างการนวดให้มีความชื้นมากกว่าร้อยละ 50 หรือมีความเหลวพอที่จะผ่านเครื่องโรยเส้นได้ ส่วนขนมจีนแป้งสด จะนวดให้มีลักษณะเหนียวข้นกว่า สามารถปั้นเป็นก้อนหรือแท่งได้ เพื่อนำไปอัดเส้นด้วยเครื่องที่มีลักษณะเหมือนเครื่องอัดเส้นหมี่ ทั้งสองวิธีจะโรยเส้นลงในน้ำเดือดให้เส้นสุก ซึ่งจะลอยขึ้นมาบนผิวน้ำ จากนั้นจะช้อนเส้นลงแช่ในน้ำเย็น และจับวางใส่ภาชนะเป็นจับ ๆ (อรอนงค์, 2551)

ในการแช่ข้าวสำหรับทำขนมจีนแป้งหมักนั้น จะมีการควบคุมอุณหภูมิในระหว่างการแช่หรือการหมักให้อยู่ระหว่าง 30 - 40 องศาเซลเซียส และจะต้องล้างข้าวที่แช่และเปลี่ยนน้ำทุกวัน เพื่อลดอุณหภูมิและลดปริมาณจุลินทรีย์ที่ยังไม่ให้เกิดการเน่าเสีย ค่าความเป็นกรด - ด่างของข้าวในระหว่างการหมักอยู่ในช่วง pH 3.3 - 4.5 หลังจากการโม่แล้ว จะมีขั้นตอนการนอนน้ำแป้งที่ได้ 1 คืน ก่อนนำไปทับน้ำ ขนมจีนแป้งหมักที่ได้จะมี pH ประมาณ 4.5 ซึ่งจัดว่าเป็นอาหารที่มีความเป็นกรดปานกลาง (อรอนงค์, 2551)

จะเห็นได้ว่าขั้นตอนการทำขนมจีนทั้ง 2 ประเภท โดยเฉพาะขนมจีนแป้งหมัก จะมีขั้นตอนการผลิตที่ค่อนข้างยุ่งยากและใช้เวลานาน ปัจจุบันจึงมีโรงงานผลิตแป้งขนมจีนสำเร็จรูปจำหน่ายให้กับโรงงานผลิตขนมจีน ซึ่งเป็นการประหยัดเวลาและลดขั้นตอนการผลิตลง ทำให้สามารถผลิตได้ครั้งละมาก ๆ ตามความต้องการของผู้บริโภค และได้ขนมจีนแป้งหมักที่มีคุณภาพสม่ำเสมอในแต่ละครั้งของการผลิต จากข้อมูลของสำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา พบว่าปัจจุบันอุตสาหกรรมการผลิต

เส้นขนมจีนมักนิยมใช้แป้งหมักที่สำเร็จรูปเป็นวัตถุดิบในการผลิตมากกว่าที่จะทำตามขั้นตอนดั้งเดิมถึง 39 แห่ง คิดเป็นร้อยละ 50.56 (นิรนาม, 2553 ค)

2.5 แนวทางการแก้ปัญหาการขาดดุลโภชนาการ

ปัญหาการขาดดุลโภชนาการเป็นปัญหาที่เกิดขึ้นในวงกว้าง มีผลกระทบต่อประชากรกลุ่มใหญ่ที่ เป็นผู้ด้อยโอกาสทางสังคมและเศรษฐกิจ การเลือกใช้มาตรการการแก้ปัญหาในทางอุดมคติต้องมี ต้นทุนต่อหัวประชากรต่ำสุดและเกิดความยั่งยืนมากที่สุด ซึ่งในทางปฏิบัติมีข้อจำกัดที่เกิดจากสภาพ ความรุนแรงของปัญหาที่จำเป็นต้องแก้ไขเร่งด่วน จึงมีการใช้มาตรการแตกต่างกันได้แก่ (วิสิต, 2553)

2.5.1 มาตรการการเสริมสารอาหารด้วยยาเม็ด (Supplementation) เป็นมาตรการที่ใช้ภายใต้ สถานการณ์ที่ประชากรมีปัญหาการขาดดุลโภชนาการที่รุนแรง จนอาจนำไปสู่การเกิดอันตรายต่อ สุขภาพและเป็นปัญหาสาธารณสุขอย่างต่อเนื่อง หน่วยงานภาครัฐอาจดำเนินการให้มีการแจกยาเม็ดที่ มีความเข้มข้นของจุลโภชนาการที่เหมาะสมตามช่วงเวลาที่เหมาะสม โดยพิจารณาจากปัจจัย สิ่งแวดล้อมที่เกี่ยวข้อง มาตรการดังกล่าวจะมีประสิทธิผลได้ดีต้องมีระบบบริการสาธารณสุขที่มี ประสิทธิภาพ เพื่อให้เกิดความมั่นใจว่ายาเม็ดสามารถเข้าถึงประชากรกลุ่มเป้าหมายได้อย่างทั่วถึง ตามระยะเวลาที่กำหนด โดยเฉพาะกรณีที่ใช้ยาเม็ดที่มีความเข้มข้นของจุลโภชนาการสูง ถ้าหาก ระยะเวลาแจกจ่ายห่างกันนานและไม่ทั่วถึงจะทำให้ประชากรกลุ่มที่ไม่ได้รับขาดโอกาสการป้องกัน หรือแก้ไขเป็นระยะเวลานาน ซึ่งอาจเกิดผลกระทบต่อสุขภาพได้ หรือหากการบริการไม่ดีพอ อาจทำ ให้ประชากรบางกลุ่มได้รับยาเม็ดมากเกินไป จนอาจเกิดอันตรายต่อสุขภาพ หรืออาจมีผลข้างเคียงได้ ดังนั้นหากเลือกใช้วิธีนี้จำเป็นต้องเข้าใจปัญหาที่อาจจะเกิดขึ้น และต้องทำความเข้าใจกับประชาชน เพื่อให้เกิดการยอมรับ มาตรการนี้มักได้รับความนิยมในประเทศที่กำลังพัฒนาและพัฒนาแล้ว

2.5.2 มาตรการการปรับเปลี่ยนพฤติกรรมกรรมการบริโภคอาหารให้หลากหลาย (Diet diversification) เป็นมาตรการสุดขั้วที่ทุกประเทศต้องการ เพราะเป็นมาตรการที่ยั่งยืนและมีความ สำเร็จสูงสุด เนื่องจากการนำองค์ความรู้สู่การปฏิบัติอย่างเป็นปกติในชีวิตประจำวัน สามารถ ถ่ายทอดสู่คนรุ่นต่อไปได้ ความสำเร็จของมาตรการนี้จำเป็นต้องสร้างความตระหนักให้กับชุมชน โดย ผ่านกระบวนการทางด้านการตลาดเพื่อสังคม (social marketing) พร้อมกับส่งเสริมให้เกิดการได้มาของ แหล่งอาหาร โดยเฉพาะการปลูก และการเลี้ยง ข้อดีของมาตรการนี้จำเป็นต้องใช้งบประมาณสูง

และระยะเวลาานาน ต้องมีผู้เชี่ยวชาญในสาขาต่าง ๆ เช่น พุทธิกรรมศาสตร์ นักโภชนาการ นักวิชาการ เกษตร และนักประชาสัมพันธ์ทำงานร่วมกัน ความสำเร็จของโครงการระยะสั้นไม่ได้ประกันถึงความยั่งยืนของการปรับเปลี่ยนการบริโภคของประชากร ซึ่งมาตรการบางอย่าง เช่น การประชาสัมพันธ์ การส่งเสริมการเกษตร อาจต้องดำเนินการอย่างต่อเนื่องในระยะยาว เพื่อให้เกิดความต่อเนื่องและยั่งยืนของพฤติกรรมบริโภค

2.5.3 มาตรการการเสริมสารอาหารในอาหาร (Food fortification) เป็นมาตรการที่เน้นการเติมแหล่งสารอาหารลงในอาหาร ซึ่งตามปกติหรือธรรมชาติไม่ใช่แหล่งของสารอาหารนั้นๆ ในการเสริมสารอาหารสามารถดำเนินการได้ 3 รูปแบบดังนี้

2.5.3.1 การเสริมสารอาหารลงในอาหารธรรมชาติ (Food to food fortification) เป็นการเสริมสารอาหารที่เป็นแหล่งของสารอาหารที่ต้องการลงในอาหาร ซึ่งเดิมไม่ใช่แหล่งของสารอาหารนั้นๆ เช่นการเสริมถั่วเขียว และงาลงในข้าวเพื่อเพิ่มปริมาณกรดอะมิโน โปรตีนจากถั่ว และปริมาณไขมัน กรดอะมิโนเมทไธโอนีนจากงา ข้อดีของรูปแบบนี้มักมีการเปลี่ยนแปลงรูปแบบของอาหารดั้งเดิม ต้องใช้อาหารที่เสริมในปริมาณมากเพื่อให้ได้ปริมาณสารอาหารอย่างเพียงพอ ซึ่งอาจส่งผลกระทบต่อยอมรับทางด้านประสาทสัมผัส นอกจากนี้อาจมีสารขัดขวางการดูดซึมของอาหาร (absorption inhibitor) หรือไม่คงตัวดีเท่าที่ควร และมักมีการสูญเสียในระยะเวลาอันสั้นในระหว่างการแปรรูปและการเก็บรักษา เช่น โฟเลตที่พบในอาหารธรรมชาติสลายตัวได้ง่ายกว่ากรดโฟลิกที่ได้จากการสังเคราะห์ ข้อดีของรูปแบบนี้มีความปลอดภัย และลดโอกาสการได้รับสารอาหารมากเกินไป มักดำเนินการในกรณีที่มีปัญหาการขาดสารอาหารในชุมชน

2.5.3.2 การเสริมสารอาหารแบบชีวภาพ (Biofortification) เป็นการจัดการทางด้านพันธุกรรม ซึ่งอาจเป็นการผสมพันธุ์ (breeding) การคัดเลือกพันธุ์ (genetic selection) การปลูก (growing) การเลี้ยง (feeding) หรือการตัดแปลงทางพันธุกรรม (genetic modification) เพื่อให้ได้ผลผลิตทางการเกษตรมีสารอาหารที่ต้องการในปริมาณเพิ่มขึ้น ปกติมักดำเนินการในพืชที่ประชากรบริโภคเป็นอาหารหลักได้แก่ ข้าว ข้าวโพด ถั่ว และมันเทศที่มีเบต้าแคโรทีนสูง ข้าวที่มีเหล็กและสังกะสีสูง ปัจจุบันการเสริมแบบชีวภาพส่วนใหญ่มักใช้วิธีการคัดเลือกพันธุ์ ซึ่งแนวคิดดังกล่าวเริ่มขึ้นในราวค.ศ. 2000 เพื่อให้เกิดความยั่งยืนในการแก้ปัญหาการขาดจุล โภชนาหาร เนื่องจากมาตรการอื่น ๆ การแก้ปัญหาอาจทำได้ไม่ทั่วถึงในกลุ่มเป้าหมายที่อยู่ในพื้นที่ห่างไกล และไม่มีศักยภาพเข้าถึงการให้บริการหรือผลิตภัณฑ์ที่เป็นแหล่งของจุล โภชนาหารได้ ข้อดีของการเสริมแบบนี้อาจมีผลต่อ

ลักษณะปรากฏและรสชาติ ปริมาณสารอาหารที่ต้องการไม่สูง ทำให้ต้องบริโภคในปริมาณมากอย่างสม่ำเสมอ นอกจากนี้อาจเกิดการแปรปรวนของปริมาณจุลพิษอาหารจากฤดูกาลและพื้นที่ปลูก

2.5.3.3 การเสริมสารอาหารเคมีลงในอาหาร (Chemical nutrient to food fortification) เป็นการเสริมสารอาหารในรูปสารเคมีลงในอาหารหรือผลิตภัณฑ์อาหาร สารเคมีที่ใช้ต้องเป็นเกรดที่รับประทานได้ มีความปลอดภัย (food grade) ปกติจะมีความเข้มข้นสูง ข้อดีของรูปแบบนี้ ไม่ต้องใช้สารอาหารในปริมาณสูง จึงไม่ส่งผลกระทบต่อคุณภาพทางด้านประสาทสัมผัส ราคาไม่แพง สารอาหารที่ใช้มีหลายรูปแบบ และมีสมบัติแตกต่างกัน ทำให้สามารถเลือกชนิดที่เหมาะสมกับอาหารได้ มาตรการนี้มักใช้กับสถานการณ์การขาดจุลพิษอาหารที่ไม่ต้องการแก้ไขอย่างเร่งด่วน แต่ต้องการแก้ไขในประชากรกลุ่มใหญ่ในวงกว้าง อาหารที่เสริมในรูปแบบนี้ควรเป็นอาหารจากภาคอุตสาหกรรม ซึ่งมีกระบวนการผลิต และควบคุมคุณภาพที่ได้มาตรฐาน

หลายประเทศ มักดำเนินการเสริมสารอาหารทั้ง 3 รูปแบบร่วมกัน ซึ่งแต่ละรูปแบบจะมีข้อดีข้อด้อยแตกต่างกัน การเสริมสารอาหารแบบชีวภาพ มีการดำเนินการจำกัดเฉพาะพื้นที่ และจำเป็นต้องให้องค์ความรู้กับประชาชน เพื่อให้เข้าใจถึงประโยชน์ที่ได้รับจากอาหารที่มีรูปแบบแตกต่างไปจากวัฒนธรรมการบริโภคแบบเดิม จำเป็นอย่างยิ่งที่ต้องมีการกระตุ้นให้ประชากรบริโภคอาหารที่เกิดจากกระบวนการเสริมทั้ง 2 รูปแบบ ในปริมาณที่มากขึ้น แต่มีข้อจำกัด คือสัดส่วนค่าใช้จ่ายเพิ่มมากขึ้น และก่อให้เกิดปัญหาทางสังคมและสิ่งแวดล้อม สำหรับการเสริมอาหารลงในอาหาร เป็นการเสริมสารอาหารลงในผลิตภัณฑ์อาหารที่บริโภคกันทั่วไป ในประชากรกลุ่มเป้าหมายอย่างสม่ำเสมอ สารอาหารที่เสริมจึงสามารถกระจายสู่ผู้บริโภคผ่านผลิตภัณฑ์อาหารที่กระจายอยู่ในท้องถิ่น จึงไม่จำเป็นต้องเปลี่ยนพฤติกรรมบริโภค หรือมีการเปลี่ยนแปลงน้อยสุด นอกจากนี้การเสริมสารเคมีที่มีความเข้มข้นสูง ไม่ต้องเติมในปริมาณมาก ต้นทุนในการผลิตจึงต่ำ ไม่ส่งผลกระทบต่อผู้บริโภคมากนัก

หลายประเทศทั่วโลกนิยมป้องกันและแก้ไขปัญหาคาดจุลพิษอาหารด้วยการเสริมสารอาหารลงในอาหาร (ตารางที่ 2.2) ซึ่งเป็นแนวทางแก้ไขปัญหาคาดจุลพิษอาหารที่มีประสิทธิภาพสูงสุด แม้จะมีความเสี่ยงบ้างจากการเติมสารอาหารในปริมาณต่ำเกินไป ทำให้ไม่มีประสิทธิผลต่อร่างกาย หรือการใช้สารเคมีที่มีความเข้มข้นสูงด้วยการขาดความระมัดระวัง อาจทำให้ผู้บริโภคมีโอกาสเสี่ยงต่อการได้รับสารอาหารมากเกินไป จนเกิดอันตรายต่อสุขภาพได้ แต่เมื่อเปรียบเทียบกับมาตรการและรูปแบบอื่น ๆ จะเห็นว่าการเสริมสารอาหารลงในอาหารมีความเสี่ยงน้อยกว่ามาตรการการให้ยาเม็ด (วิสิต, 2553)

ตารางที่ 2.2 ผลิตภัณฑ์อาหารกลุ่มธัญพืชที่กฎหมายบังคับให้มีการเสริมสารอาหารในประเทศต่าง ๆ

ประเทศ	ผลิตภัณฑ์	จุลโภชนาการที่เสริม
สหรัฐอเมริกา	แป้งสาลีและ ผลิตภัณฑ์ ข้าวโพด, ข้าว	วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ไนอะซิน กรดโฟลิก ธาตุเหล็ก แคลเซียม วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ไนอะซิน กรดโฟลิก วิตามินดี ธาตุเหล็ก ธาตุแคลเซียม
แคนาดา	แป้งสาลีและขนมปัง	วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 วิตามินบี 6 ไนอะซิน กรดโฟลิก กรดแพนโทเทนิค วิตามินดี ธาตุเหล็ก ธาตุแคลเซียม ธาตุแมกนีเซียม
โบลิเวีย ชิลี โคลัมเบีย คอสตาริกา โดมินิกัน เอกวาดอร์ เอลซัลวาดอร์ ฮอนดูรัส นิการากัว ปานามา ปารากวัย ออสเตรเลีย ซาอุดีอาระเบีย	แป้งสาลี แป้งสาลี แป้งสาลี	วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ไนอะซิน กรดโฟลิก ธาตุเหล็ก วิตามินบี 1 วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ไนอะซิน กรดโฟลิก วิตามินดี ธาตุเหล็ก ธาตุแคลเซียม
บาร์เรน	แป้งสาลี	วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ไนอะซิน วิตามินดี ธาตุเหล็ก ธาตุแคลเซียม
สหราชอาณาจักร	แป้งสาลีและขนมปัง	วิตามินบี 1 ไนอะซิน กรดโฟลิก ธาตุเหล็ก ธาตุแคลเซียม
เวเนซุเอลา	แป้งข้าวโพด	วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ไนอะซิน วิตามินเอ ธาตุเหล็ก

ที่มา : วิสิต (2553)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การเสริมสารอาหารตามมาตรฐานโคเดกซ์ (Codex Alimentarius Commission , CAC) ซึ่งเป็นแผนงานร่วมระหว่างองค์การอาหารและเกษตรแห่งสหประชาชาติ (World Health Organization , WHO) ด้านมาตรฐานอาหาร กำหนดค่าที่ใช้สื่อความหมายของการเสริมอาหารลงในผลิตภัณฑ์อาหาร (Nutrification) ที่สะท้อนถึงวัตถุประสงค์ในการเสริมสารอาหาร ดังนี้ (นิธิยา, 2551 ; วิสิต, 2553)

1) Restoration หรือ Retention เป็นการเติมวิตามิน (หรือสารอาหารใด) ลงในอาหารเพื่อทดแทนวิตามินที่สูญเสียไประหว่างการแปรรูป ทำให้อาหารนั้นมีปริมาณของวิตามินเท่ากับที่มีอยู่เมื่อเริ่มต้น เพื่อป้องกันไม่ให้ผู้บริโภคได้รับวิตามินน้อยกว่าที่ควรได้รับ เช่น การเติมวิตามินซีลงในน้ำผลไม้

2) Fortification เป็นการเติมวิตามิน (หรือสารอาหารใด) ลงในอาหารซึ่งเดิมไม่มีวิตามินชนิดนั้น ทำให้อาหารมีปริมาณวิตามินมาก จนสามารถใช้อาหารนั้นเป็นแหล่งวิตามินที่เติมลงไปได้ เช่น การเติมวิตามินดีลงในน้ำมัน เพื่อให้ไขมันเป็นแหล่งของวิตามินดี หรือการเติมโพแทสเซียมไอโอไดด์ลงในเกลือ เพื่อให้เกลือเป็นแหล่งไอโอดีน

3) Enrichment เป็นการเติมวิตามิน หรือสารอาหารชนิดเดียว หรือหลายชนิดก็ได้ลงไปปริมาณเฉพาะเจาะจงเท่ากับที่มาตรฐานกำหนด หรือเท่าที่ร่างกายต้องการต่อวัน เช่น การเติมวิตามินบีหนึ่ง วิตามินบีสอง ไนอะซิน และเหล็ก ลงในแป้งข้าวสาลี หรือการเติมวิตามินเอ และวิตามินดี ลงในเนยเทียม หรือการเสริมสารอาหารต่าง ๆ ทั้งแร่ธาตุ และวิตามินหลายชนิดลงในนมผง สำหรับใช้เลี้ยงทารก สำหรับการเสริมวิตามิน หรือสารอื่น ๆ มีจุดประสงค์ของการเสริม (นิธิยา, 2551)

ก. เพื่อแก้ไขปัญหาการได้รับวิตามินหรือสารอาหารอื่น ๆ ไม่เพียงพอ ซึ่งอาจทำให้ผู้บริโภคเป็นโรคที่เกิดจากการขาดสารอาหารนั้น ๆ ได้

ข. เพื่อให้อาหารมีวิตามินหรือสารอาหารอื่น ๆ เท่าเทียมกับอาหารก่อนการแปรรูป เพื่อให้เกิดความสมดุลของปริมาณวิตามิน แร่ธาตุ และโปรตีน ในสัดส่วนต่อพลังงานทั้งหมดในอาหารนั้น

ค. เพื่อให้อาหารมีสารอาหารครบถ้วนทั้งชนิดและปริมาณตามที่มาตรฐานกำหนด

2.6 วิธีการเลือกอาหารพาหะ (Food vehicles)

การเลือกชนิดอาหารให้เหมาะสมกับกลุ่มประชากรเป้าหมาย และชนิดของจุลโชนาหารที่เป็นปัญหาขาดแคลนนับเป็นสิ่งที่ทำยาก และเป็นปัจจัยที่สำคัญมาก เนื่องจากจะเป็นตัวชี้วัดความสำเร็จและความยั่งยืนของการใช้วิธีการเสริมสารอาหารลงในอาหาร เพื่อแก้ปัญหาการขาดจุลโชนาหารของประเทศอย่างชัดเจน ดังนั้นในการเลือกอาหารที่ใช้เป็นพาหะ ไปสู่ประชากรกลุ่มเป้าหมาย จำเป็นต้องมี

การพิจารณาปัจจัยที่เกี่ยวข้องอย่างรอบคอบ และควรตัดสินใจเลือกชนิดอาหารที่เหมาะสมมากที่สุด เพื่อให้คุณภาพทางด้านประสาทสัมผัสของผู้บริโภคกลุ่มเป้าหมายยอมรับได้ (acceptable) เข้าถึงได้ (accessible) และมีกำลังซื้อ (affordable) การใช้อาหารพาหะที่เหมาะสมในการเสริมสารอาหาร อาจก่อให้เกิดผลกระทบต่อสุขภาพของประชาชนในชาติอย่างมีนัยสำคัญ แต่หากพาหะไม่เหมาะสม มีผลกระทบต่อประชากรกลุ่มเป้าหมายน้อย ซึ่งเป็นการสิ้นเปลืองค่าใช้จ่ายในการเสริมจุลโภชนาการ ดังนั้นการคัดเลือกพาหะเพื่อป้องกัน และแก้ไขปัญหาการขาดสารอาหารในประชากรกลุ่มเป้าหมายซึ่งส่วนใหญ่เป็นผู้ด้อยโอกาสทางเศรษฐกิจและสังคม ควรมีสমบัตินี้

2.6.1 อาหารหลัก (Staple food) การเลือกอาหารหลักเป็นพาหะ มีข้อดี คือเป็นอาหารที่มีการบริโภคของประชากรกลุ่มเป้าหมายส่วนใหญ่อย่างสม่ำเสมอตลอดทั้งปี เป็นแหล่งคาร์โบไฮเดรต ประเภทธัญพืช ที่มีการบริโภคในปริมาณมากและใกล้เคียงกันในทุกมื้อ ซึ่งปริมาณจุลโภชนาการที่เสริมลงไปไม่จำเป็นต้องใช้ความเข้มข้นสูง ซึ่งอาจก่อให้เกิดปัญหาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางด้านประสาทสัมผัส และไม่เป็นที่ยอมรับจากผู้บริโภค ตัวอย่างความสำเร็จในการใช้อาหารหลักเป็นพาหะ ได้แก่ การเสริมวิตามินบี 1 วิตามินบี 2 ในอะซิน และธาตุเหล็กลงในแป้งสาลีของผลิตภัณฑ์ในประเทศ แคนาดา และสหรัฐอเมริกา ซึ่งสามารถแก้ปัญหาโรคเหน็บชา (Beriberi) และ โรคเพลลากรา (Pellagra) การเลือกเสริมสารอาหารในธัญพืชในรูปแบบแป้งมีปัจจัยที่ควรระวัง คือ ผลต่อการคงอยู่หรือหมดไป และเป็นการส่งเสริม หรือขัดขวางการดูดซึม

2.6.2 อาหารที่สามารถกระจายได้อย่างทั่วถึงทุกจุดของประเทศ วัตถุประสงค์ในการเลือกอาหารลักษณะนี้มีข้อดีคือ ประชากรกลุ่มเป้าหมายสามารถเข้าถึงอาหารเสริมหรือผลิตภัณฑ์เสริมได้อย่างยั่งยืน (sustainable) แต่ต้องมีระบบการตลาด และมีประสิทธิภาพที่ดี ซึ่งระบบนี้เกิดขึ้นได้ยากมากในภาครัฐจำเป็นต้องขอความร่วมมือจากภาคเอกชน เพราะจะทำให้มีโอกาสใช้เครือข่ายทางการตลาดที่มีประสิทธิภาพสูงจากภาคเอกชนในการกระจายสินค้าไปสู่กลุ่มเป้าหมาย ซึ่งจะก่อให้เกิดความยั่งยืนต่อการแก้ไขปัญหา

2.6.3 อาหารที่ผู้บริโภคส่วนใหญ่รับประทานในปริมาณที่ใกล้เคียงกัน ควรมีการระบุไว้บนฉลากอาหารว่ามีการเสริมสารอาหารอย่างน้อยตามเกณฑ์ที่กำหนดเท่าไร โดยทั่วไปเป็นปริมาณที่กำหนดต่อหน่วยบริโภคอ้างอิง การกำหนดดังกล่าว จะทำให้มั่นใจได้ว่ากลุ่มเป้าหมายมีการบริโภค

อาหารนั้น ๆ ในปริมาณใกล้เคียงกับหน่วยบริโภคอ้างอิง เพื่อให้ได้รับปริมาณสารอาหารที่เสริมลงไป ในปริมาณที่กำหนดไว้

2.6.4 อาหารมีราคาที่สามารถหาได้ ปัญหาการขาดดุลโภชนาการมักเกิดกับประชากรกลุ่มที่มีกำลังซื้อต่ำ ดังนั้นการเลือกอาหารพาหะต้องคำนึงถึงราคาที่ประชากรกลุ่มนี้สามารถหาซื้อได้ (affordable) ในเชิงพาณิชย์ผู้ประกอบการมักมองว่าการเสริมสารอาหารเป็นการสร้างความแตกต่างให้กับสินค้า จึงเพิ่มราคาสินค้าที่เสริมสารอาหารหลายเท่าตัว แต่กลับเติมปริมาณสารอาหารมีมูลค่าไม่มากนัก นำแนวคิดมาใช้ในธุรกิจนมผงสำหรับแม่ ทารกและวัยเด็กต่าง ๆ ในการแก้ไขปัญหาประชากรกลุ่มใหญ่ที่ใช้สินค้าบริโภคทั่วไป มีความแตกต่างจากกลยุทธ์การตลาดของนม ดังนั้นราคาที่แตกต่างกันเล็กน้อยย่อมมีผลต่อการตัดสินใจซื้อเป็นอย่างมาก ในการเลือกพาหะจึงต้องคำนึงถึงความจำเป็นในการบริโภคและการแข่งขันในตลาดมากพอสมควร

2.6.5 อาหารที่ผลิตจากส่วนกลางในปริมาณมากพอเพื่อการควบคุมง่าย ความเสี่ยงที่เกิดจากการเสริมสารอาหาร คือการใช้สารเคมีที่มีความเข้มข้นสูงเติมในอาหาร เพราะถ้าเติมปริมาณน้อยเกินไปจะไม่เกิดประสิทธิผลต่อผู้บริโภค แต่ถ้าเติมมากเกินไปอาจเกิดอันตราย จะเห็นได้ว่าทั้ง 2 กรณีจะส่งผลกระทบต่อประชากรกลุ่มเป้าหมายโดยรวมของประเทศ จนมีผลกระทบเกิดขึ้นในวงกว้าง ดังนั้นรัฐบาลจำเป็นต้องใช้กฎหมายบังคับในการเสริมสารอาหารเพื่อควบคุมคุณภาพได้ง่ายขึ้น ซึ่งต้องดำเนินการให้มีจุดผลิตจำนวนน้อย ๆ แต่มีกำลังผลิตสูง สามารถตอบสนองความต้องการของกลุ่มเป้าหมายได้ในราคาที่เหมาะสม

2.6.6 อาหารที่ไม่เปลี่ยนแปลงลักษณะปรากฏและรสชาติหลังการเสริมสารอาหาร ในประเทศที่กำลังพัฒนาโภชนาการไม่ได้เป็นจุดขายเด่น แต่ราคาและคุณภาพทางด้านประสาทสัมผัสมีความสำคัญมากกว่า หรือแม้แต่ในประเทศที่พัฒนาแล้ว มักคำนึงถึงความอร่อย นำรับประทานเป็นหลัก ดังนั้นการเลือกอาหารพาหะที่มีลักษณะไม่ผิดแปลกไปจากเดิมจะได้การยอมรับจากนักการตลาดได้อย่างมากในการพัฒนาสูตรจำเป็นต้องคำนึงถึงผลกระทบของสารอาหาร และกระบวนการที่ใช้เสริมที่มีต่อคุณภาพของอาหารพาหะ ในทางปฏิบัติผลิตภัณฑ์ที่จำเป็นต้องเสริมด้วยอาหารชนิดที่ร่างกายต้องการในปริมาณมาก มักมีความแตกต่างจากผลิตภัณฑ์ดั้งเดิม จำเป็นต้องพิจารณาถึงความแตกต่างอยู่ในระดับที่ผู้บริโภครับรู้ได้หรือไม่ ถ้าหากผู้บริโภครับรู้ได้จะต้องลดปริมาณที่เสริมจนผู้บริโภคไม่สามารถบอกความแตกต่างได้ แต่ห้ามต่ำกว่าร้อยละ 10 ของ Thai RDI

ต่อหนึ่งหน่วยบริโภคตามข้อกำหนดทางกฎหมายในการกล่าวอ้างทางโภชนาการ นอกจากนี้ต้องศึกษาอายุการเก็บรักษาของผลิตภัณฑ์ที่อาจลดลง เนื่องจากสารอาหารที่เสริมลงไปทำปฏิกิริยาหรือเร่งปฏิกิริยาจนทำให้มีการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางด้านประสาทสัมผัสที่เร็วกว่าปกติ จนผลิตภัณฑ์มีอายุการเก็บรักษาสั้นกว่าเดิม และอาจต้องศึกษาปัจจัยอื่น ๆ ประกอบด้วยเพื่อลดปัญหาการเปลี่ยนแปลง ดังนั้นความเข้าใจเกี่ยวกับสมบัติทางเคมีและกายภาพของอาหารที่ใช้เป็นพาหะ และสมบัติของสารที่จะทำการเสริมจึงมีความสำคัญเป็นอย่างมาก เพื่อสร้างความมั่นใจให้กับนักการตลาดว่าผลิตภัณฑ์จะได้รับการยอมรับจากผู้บริโภคและมีอายุการเก็บรักษาที่นานพอที่จะเกิดความคุ้มค่าทางเศรษฐกิจ

2.6.7 อาหารที่ไม่ต้องผ่านกระบวนการแปรรูปหรือหุงต้มที่ก่อให้เกิดการสูญเสีย สารอาหารในปริมาณมาก การเปลี่ยนแปลงปริมาณสารอาหารเกิดขึ้นตั้งแต่ก่อนที่จะเกิดเป็นผลิตภัณฑ์จนถึงก่อนนำไปบริโภค ขั้นตอนในการเติมสารอาหารลงในส่วนประกอบอาหาร และตัวอาหารจึงมีความสำคัญ ผู้ผลิตจะต้องเข้าใจกระบวนการผลิตและการนำไปบริโภคของกลุ่มเป้าหมาย การเลือกอาหารพาหะที่ไม่ต้องผ่านการแปรรูปหรือหุงต้มจึงเป็นสิ่งที่ควรคำนึง อาหารที่รับประทานส่วนมากมักผ่านการแปรรูปหรือหุงต้มอย่างรุนแรงบางขั้นตอน ในการเลือกจึงควรเลือกกระบวนการที่จะก่อให้เกิดการสูญเสียสารอาหารในระหว่างกระบวนการผลิต หรือเลือกวิธีที่สูญเสียน้อยสุด รวมทั้งการเปลี่ยนแปลงคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสจากกระบวนการแปรรูปหรือการเตรียมก่อนบริโภค (วิสิท, 2553)

2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการเสริมกรดโฟลิกในอาหาร

Shrestha และคณะ (2003) ศึกษาสมบัติของโพลีเมอร์ชนิดต่าง ๆ ที่ใช้เป็นสารเคลือบสำหรับการเสริมกรดโฟลิกในข้าว โดยการสเปรย์สารละลายกรดโฟลิก (100 มิลลิกรัมในน้ำ 20 มิลลิลิตร) ลงบนข้าว (250 กรัม) จากนั้นเคลือบด้วยสารละลายของโพลีเมอร์ที่ใช้เป็นสารเคลือบและนำไปอบแห้ง นำข้าวเสริมกรดโฟลิกที่ได้เมื่อใช้สารเคลือบชนิดต่าง ๆ ไปศึกษาการสูญเสียกรดโฟลิกในระหว่างการล้าง และการหุงข้าว ผลการวิจัยพบว่าการสูญเสียกรดโฟลิกเกิดขึ้นน้อยที่สุดเมื่อใช้เอธิลเซลลูโลส (ethyl cellulose) เป็นสารเคลือบ รองลงมาคือเพคติน (pectin) อย่างไรก็ตามไม่มีโพลีเมอร์ชนิดใดที่สามารถคงปริมาณกรดโฟลิกในข้าวไว้ได้ในการหุงข้าวแบบเช็ดน้ำ โดยมีการ

สูญเสียมกรดโฟลิกคิดเป็นร้อยละ 61-93 นอกจากนี้สารเคลือบทุกชนิดยังไม่สามารถปิดบังสีเหลืองของข้าวเสริมกรดโฟลิกได้

Boeneke และ Aryana (2008) ศึกษาผลของความเข้มข้นของกรดโฟลิกและขั้นตอนในการเสริมกรดโฟลิกต่อคุณภาพทางเคมีกายภาพและประสาทสัมผัสของโยเกิร์ตรสเลมอน โดยเสริมกรดโฟลิกในโยเกิร์ตที่ระดับร้อยละ 0, 25, 50, 75 และ 100 ของ Recommended Dietary Allowances (RDA) (400 ไมโครกรัม ต่อ ขนาดบรรจุ 224 มิลลิลิตร) และเปรียบเทียบขั้นตอนการเติมกรดโฟลิกก่อนและหลังการพาสเจอร์ไรส์ส่วนผสมของโยเกิร์ต พบว่าปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างโยเกิร์ตที่ทุกระดับความเข้มข้นที่เติมในส่วนผสมของโยเกิร์ตหลังการพาสเจอร์ไรส์จะมีค่าสูงกว่าตัวอย่างที่เติมก่อนการพาสเจอร์ไรส์ นอกจากนี้ระดับของกรดโฟลิกที่เพิ่มขึ้นจะทำให้คะแนนการยอมรับทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างโยเกิร์ตที่ได้มีน้อยลง

Cheung และคณะ (2009) ศึกษาการใช้เทคนิคอิเล็กโตรโฟรีซิสแบบคาปิลลารี (capillary electrophoresis) ในการติดตามความเสถียรของกรดโฟลิกในบะหมี่กึ่งสำเร็จรูปเสริมกรดโฟลิก ผลการวิจัยพบว่าในทุกขั้นตอนหลักของการผลิตบะหมี่กึ่งสำเร็จรูป คือ การนวดแป้ง การตัดแผ่นแป้งให้เป็นเส้น การนึ่ง และการทอด ไม่มีผลต่อการสูญเสียมกรดโฟลิก แสดงให้เห็นว่ากรดโฟลิกมีความคงตัวในระหว่างกระบวนการแปรรูปบะหมี่กึ่งสำเร็จรูป

Assawapromtada (2008) ศึกษาการยอมรับทางด้านประสาทสัมผัสและความคงตัวของการเสริมธาตุเหล็กและกรดโฟลิกในแป้งสาลี ผลการวิจัยพบว่าหลังจากเก็บรักษา 3 เดือน ไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงของธาตุเหล็กอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ในขณะที่กรดโฟลิกจะเกิดการสูญเสยร้อยละ 3-12

วัสดุอุปกรณ์และวิธีการดำเนินการทดลอง

3.1 วัสดุดิบ

3.1.1 แป้งหมักสำเร็จรูปบริษัท พศช. จำกัด ที่ใช้ในการทดลองซื้อจากบริษัท พศช. จำกัด อำเภอบางบัวทอง จังหวัดนนทบุรี

3.1.2 เชื้อจุลินทรีย์สายพันธุ์ *Lactobacillus casei* ATCC 7469 ใช้สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณกรดโพลีลิก

3.2 เครื่องมือ

3.2.1 เครื่องชั่งละเอียด (Mettler, Germany)

3.2.2 เครื่องชั่ง 2 ตำแหน่ง (Precisa, Switzerland)

3.2.3 ตู้บ่มเชื้อ (Mettler, Germany)

3.2.4 ตู้ถ่ายเชื้อ (Telstar, Spain)

3.2.5 เครื่องปั่นตกตะกอนแบบเย็น (Jouan, France)

3.2.6 เครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (Perkin, USA)

3.2.7 เครื่องผสมสารละลาย (Vortex, USA)

3.2.8 เครื่องกวนผสมและให้ความร้อน (Thermolyne, USA)

3.2.9 เครื่องนึ่งฆ่าเชื้อ (Tomy, Japan)

3.2.10 เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง (Orion, USA)

3.2.11 ตู้อบไฟฟ้า (Mettler, Germany)

3.2.12 เครื่องปั่นละเอียด (National, Thailand)

3.2.13 เครื่องวัดสี (Minolta, Japan)

3.2.14 ตู้เย็น (Philips, Thailand)

3.2.15 เครื่องนวดแป้งและโรยเส้นขนมจีน (ใช้เครื่องของบริษัท พศช. จำกัด)

3.2.16 Membrane filter ขนาด 0.45 ไมครอน

3.3 สารเคมี

- 3.3.1 Folic acid standard (sigma , USA)
- 3.3.2 Folic acid Food grade (sunrise nutrachem , China)
- 3.3.3 Alpha-amylase cat no A3176 (sigma , USA)
- 3.3.4 Hydrochloric acid (Merck , USA)
- 3.3.5 Sodium hydroxide (Merck , USA)
- 3.3.6 Disodium phosphate (Merck , USA)
- 3.3.7 Monosodium phosphate (Merck , USA)
- 3.3.8 Ascorbic acid (Merck , USA)
- 3.3.9 Ethanol (Merck , USA)
- 3.3.10 Sodium chloride (Merck , USA)
- 3.3.11 Phenolphthalein (Merck , USA)
- 3.3.12 Potassium hydrogen phthalate (Merck , USA)
- 3.3.13 MRS borth (Diffco , USA)
- 3.3.14 Folic acid assay medium, (Diffco , USA)

3.4 สถานที่ทำการทดลอง

ห้องปฏิบัติการกลุ่มวิจัยอาหารเพื่อโภชนาการ สำนักโภชนาการ กรมอนามัย กระทรวงสาธารณสุข
 โรงงานผลิตขนมจีนพศช. จำกัด และห้องปฏิบัติการคณะอุตสาหกรรมเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้า
 เจ้าคุณทหารลาดกระบัง

3.5 วิธีดำเนินการทดสอบ

3.5.1 วิธีการผลิตขนมจีนแป้งหมัก

การผลิตขนมจีนแป้งหมักในงานวิจัยนี้จะใช้วัตถุดิบแป้งหมักสำเร็จรูปที่ซื้อจากบริษัท พช จำกัด อำเภอบางบัวทอง จังหวัดนนทบุรี โดยมีขั้นตอนการผลิตตามเอกสารการทำขนมจีนของบริษัท พช จำกัด ดังนี้

3.5.1.1 การต้มแป้ง

ต้มก้อนแป้งให้สุกบางส่วนด้วยหม้อต้ม โดยให้มีส่วนของแป้งสุกที่ผิวก้อนแป้งหนา ประมาณ 0.5 นิ้ว ใช้เวลาประมาณ 30 – 35 นาที จากนั้นพักไว้ให้เย็นหรือราดด้วยน้ำเย็น

3.5.1.2 การนวดแป้ง

นำแป้งที่ผ่านการนึ่งให้สุกบางส่วนในข้อ 3.5.1.1 มาขนาดด้วยเครื่องนวดผสมสำหรับทำขนมจีน เพื่อให้แป้งดิบ (ภายใน) และแป้งสุก (ส่วนผิว) ผสมกันดีเป็นเนื้อเดียวกัน จนเม็ดแป้งแตกละเอียดเนียนสามารถปั้นเป็นก้อนโดยไม่หัก ใช้เวลาประมาณ 30-45 นาที

3.5.1.3 การนวดน้ำ

เติมน้ำอุ่นลงในแป้งที่ผ่านการนวดในข้อ 3.5.1.2 โดยค่อยๆ เติมพร้อมกับนวดผสมไปด้วย ในการเติมน้ำจะเติมประมาณ 4 ลิตรต่อแป้ง 20 กิโลกรัม หรือทำให้ส่วนผสมแป้งที่ได้มีความชื้นร้อยละ 70 – 75

3.5.1.4 การกรองแป้ง

กรองแป้งที่นวดผสมกับน้ำที่เข้ากันดีในข้อ 3.5.1.3 ผ่านเครื่องกรองสำหรับทำขนมจีน เพื่อแยกเม็ดแป้งเล็ก ๆ และสิ่งเจือปนในแป้งออก ซึ่งแป้งที่ผ่านการกรองจะมีความเนียนละเอียดสม่ำเสมอ

3.5.1.5 การโรยเส้น

นำส่วนผสมแป้งที่ได้ในข้อ 3.5.1.4 มาโรยเส้นด้วยเครื่องโรยเส้นขนมจีน ลงในน้ำร้อนที่อุณหภูมิ 90 – 95 องศาเซลเซียส รอจนเส้นขนมจีนสุก ซึ่งจะลอยขึ้นมาที่ผิวน้ำ

3.5.1.6 การล้างเส้นขนมจีน

ช้อนเส้นขนมจีนสุกในข้อ 3.5.1.5 ลงในน้ำเย็นที่บรรจุอยู่ในภาชนะประมาณ 5 ลิตรทันที เพื่อให้เส้นคงตัว โดยจะล้างน้ำเย็น 2 ครั้ง จนเส้นเย็น แล้วจึงจับเส้นเป็นจับ ๆ วางลงในภาชนะ

3.5.2 การศึกษาปริมาณกรดโพลีที่เหมาะสมในการเสริมในเส้นขนมจีน

ทดลองผลิตขนมจีนตามวิธีในข้อ 3.5.1 โดยการเติมสารละลายกรดโพลี (ดูวิธีเตรียมในภาคผนวก ก) ปริมาณแตกต่างกัน 3 ระดับคือ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักแป้ง ลงในขั้นตอนการนวดน้ำ (ขั้นตอนที่ 3.5.1.3) นำแป้งที่ได้โรยเส้นด้วยเครื่องโรยเส้นที่ทำให้ได้ขนาดเส้นขนมจีนที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.40 มิลลิเมตร จากนั้นนำตัวอย่างเส้นขนมจีนมาวิเคราะห์คุณภาพทางเคมีกายภาพ และประสาทสัมผัส เปรียบเทียบกับตัวอย่างเส้นขนมจีนควบคุม ดังนี้

3.5.2.1 วัดค่าสี (L^{*} a^{*} b^{*}) ด้วยเครื่อง Minolta chromameter (Minolta. CR-400 Series , Japan) (ภาคผนวก ค)

3.5.2.2 วัดค่า pH โดยใช้ pH - meter (ภาคผนวก ง)

3.5.2.3 วิเคราะห์ปริมาณกรดทั้งหมด (Total Acidity) ด้วยวิธี Titrimetric Method ตามวิธีการของ AOAC 930.35 (2000) (ภาคผนวก จ)

3.5.2.4 วิเคราะห์ปริมาณกรดโพลีโดยวิธี Microbiological assay (*Lactobacillus casei*) ตามวิธีการของ AOAC 960.46H (2000) (ภาคผนวก ข)

3.5.2.5 ทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสโดยวิธี Scoring test โดยทดสอบปัจจัยทางด้านสี ผิดปกติ กลิ่นแปลกปลอม รสเปรี้ยว รสผิดปกติ และความเหนียวนุ่มเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม ซึ่งกำหนดให้เป็นตัวอย่างอ้างอิง ใช้ผู้ทดสอบจำนวน 30 คน (ภาคผนวก ฉ)

3.5.3 การศึกษาผลของขนาดเส้นขนมจีนในขั้นตอนการโรยเส้นต่อปริมาณกรดโพลีที่เหลือในขนมจีนได้

ทดลองผลิตขนมจีนตามวิธีในข้อ 3.5.1 โดยเติมกรดโพลีในปริมาณที่เหมาะสม ซึ่งคัดเลือกได้จากการผลทดลองในข้อ 3.5.2 ในขั้นตอนการนวดน้ำ นำแป้งที่ได้โรยเส้นด้วยเครื่องโรยเส้นโดยใช้อัตราการป้อนของแป้งที่แตกต่างกัน 2 ระดับ ซึ่งทำให้ได้ขนมจีนที่มีขนาดของเส้นแตกต่างกัน คือ เส้นเล็กกับเส้นใหญ่ ซึ่งขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.15 และ 1.40 มิลลิเมตร ตามลำดับ นำตัวอย่างเส้นขนมจีนที่ได้มาตรวจวิเคราะห์หาปริมาณกรดโพลีที่เหลือตามวิธีในข้อ 3.5.2.5

3.5.4 การศึกษาความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูป และการเก็บรักษาขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

3.5.4.1 ศึกษาการสูญเสียของปริมาณกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปขนมจีน

ทดลองผลิตขนมจีนตามวิธีในข้อ 3.5.1 โดยเติมกรดโฟลิกในปริมาณที่เหมาะสม และโรยเส้นให้มีขนาดเส้นที่เหมาะสม ซึ่งคัดเลือกได้จากการทดลองในข้อ 3.5.2 และ 3.5.3 ตามลำดับ เก็บตัวอย่างเส้นขนมจีนที่ได้จากขั้นตอนการโรยเส้น ขั้นตอนการล้างเส้นครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 สำหรับใช้ในการวิเคราะห์หาปริมาณกรดโฟลิกโดยวิธีในข้อ 3.5.2.5

3.5.4.2 ศึกษาความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการเก็บรักษาขนมจีน

ทดลองผลิตขนมจีนตามวิธีในข้อ 3.5.1 โดยเติมกรดโฟลิกในปริมาณที่เหมาะสม และโรยเส้นให้มีขนาดเส้นที่เหมาะสม ซึ่งคัดเลือกได้จากการทดลองในข้อ 3.5.2 และ 3.5.3 ตามลำดับ เก็บตัวอย่างขนมจีนที่ได้ใส่ตะกร้าพลาสติกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 13.5 เซนติเมตร ปิดตะกร้าขนมจีนด้วยแผ่นฟิล์มพลาสติกใส เก็บรักษาตัวอย่างขนมจีนในตู้เย็นที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส ซึ่งเป็นอุณหภูมิที่ใช้ในอุตสาหกรรม เก็บตัวอย่างทุกวันเป็นเวลา 3 วัน มาวิเคราะห์หาปริมาณกรดโฟลิกโดยวิธีในข้อ 3.5.2.5

3.5.5 การทดสอบการยอมรับทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

นำขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ได้มาทดสอบการยอมรับทางประสาทสัมผัส เปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุมซึ่งกำหนดให้เป็นตัวอย่างอ้างอิง โดยใช้วิธี Hedonic scale 7 ระดับคะแนน ทางด้านลักษณะปรากฏ สี กลิ่น รสชาติ เนื้อสัมผัส และการยอมรับโดยรวม ใช้ผู้ทดสอบจำนวน 30 คน แบ่งการทดสอบออกเป็น 2 แบบ

3.5.5.1 ทดสอบชิมเส้นขนมจีนเปล่า ๆ

3.5.5.2 ทดสอบชิมขนมจีนราดน้ำแกงเขียวหวาน

3.5.6 การวิเคราะห์ผลทางสถิติ

การวิเคราะห์ผลทั้งหมดจะใช้แผนการทดลองแบบการวางแผนการทดลองแบบสุ่มอย่างสมบูรณ์ (Completely Randomized Design) ส่วนการทดสอบทางด้านประสาทสัมผัสจะวางแผนการทดลองแบบสุ่มในบล็อกสมบูรณ์ (Randomized Complete Block Design) และเปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยโดย Duncan's New Multile Range Test โดยใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์สำเร็จรูป

ผลการทดลองและการวิจารณ์

4.1 ผลของปริมาณกรดฟอสฟอริกต่อคุณภาพขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริก

จากการทดลองผลิตขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งดิบ เพื่อศึกษาผลของปริมาณกรดฟอสฟอริกต่อคุณภาพของขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริกที่ได้ โดยนำตัวอย่างขนมเงินมาวิเคราะห์คุณภาพทางเคมีกายภาพและประสาทสัมผัส เปรียบเทียบกับตัวอย่างขนมเงินควบคุมที่ไม่ได้เติมกรดฟอสฟอริก ผลการทดลองมีรายละเอียดดังนี้

4.1.1 ค่าสีของขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริก

จากการวัดค่าสีของขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งดิบ เปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม แสดงดังตารางที่ 4.1 จะเห็นได้ว่าการเสริมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมเงินที่ระดับต่างกันมีผลทำให้ขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริกที่ได้ มีค่าสีแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) กล่าวคือ ตัวอย่างขนมเงินที่ได้จากการเสริมกรดฟอสฟอริกในระดับที่สูงขึ้นจะมีแนวโน้มของค่าความสว่าง (L^*) ลดลง ในขณะที่ค่าสีเหลือง (b^*) มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น อย่างไรก็ตาม การเสริมกรดฟอสฟอริกมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของค่าสีแดง (a^*) น้อยมาก ทั้งนี้เนื่องจากโดยธรรมชาติแล้วกรดฟอสฟอริกจะมีลักษณะเป็นผลึกสีเหลือง การเติมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมเงินที่ระดับสูงขึ้นไป จึงส่งผลให้ขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริกที่ได้ มีสีเหลืองเข้มขึ้น และอาจส่งผลต่อค่าความสว่างที่ลดลงด้วย ผลการทดลองที่ได้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Shrestha และคณะ (2003) ที่พบว่า การเสริมกรดฟอสฟอริกในข้าว โดยวิธีการเคลือบผิวมีผลทำให้ค่าสีเหลืองของผลิตภัณฑ์เพิ่มขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม จากการทดลองแสดงให้เห็นว่า การเสริมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมเงินที่ความเข้มข้นสูง ๆ อาจส่งผลต่อคุณภาพด้านสีของผลิตภัณฑ์ ที่อาจจะมีผลต่อการยอมรับของผู้บริโภคได้ ซึ่งผลการศึกษาที่ได้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Suphichayangkoon และ Jirapakkul (2004) ที่ศึกษาเปรียบเทียบคุณสมบัติทางกายภาพในขนมเงินแป้งหมักทางการค้า สำหรับค่าสีต่าง ๆ ของตัวอย่างขนมเงินเสริมกรดฟอสฟอริกที่ได้ คือ ค่า L^* อยู่ในช่วง 73.53 ถึง 75.48 ค่า a^* อยู่ในช่วง -1.14 ถึง -1.28 และค่า b^* อยู่ในช่วง 0.25 ถึง 0.46 ซึ่งมีค่าสอดคล้องกับสีของขนมเงินทั่วไปที่รายงานโดย Suphichayangkoon และ

Jirapakkul (2004) โดยพบว่าขนมจีนเป็้งหมักทางการค้าจาก 4 แหล่งผลิต มีค่า L^* เฉลี่ยระหว่าง 68.32 ถึง 70.40 ค่า a^* เฉลี่ยระหว่าง -1.52 ถึง -1.73 และค่า b^* เฉลี่ยระหว่าง 0.13 ถึง 1.84

ตารางที่ 4.1 ค่าสีของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม

ตัวอย่างขนมจีน	ค่าสี		
	L^*	a^*	b^*
ตัวอย่างควบคุม	76.30 ^a ±0.38	-1.22 ^b ±0.01	-0.25 ^d ±0.39
เสริมกรดโฟลิก 100	75.48 ^b ±0.16	-1.28 ^a ±0.01	0.25 ^c ±0.05
เสริมกรดโฟลิก 300	74.80 ^c ±0.10	-1.28 ^a ±0.01	0.28 ^b ±0.04
เสริมกรดโฟลิก 500	73.53 ^d ±0.20	-1.14 ^c ±0.01	0.46 ^a ±0.04

หมายเหตุ : ตัวอย่างขนมจีน 100, 300 และ 500 หมายถึง การเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

a, b, c, d ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันตามแนวตั้งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

4.1.2 ค่าพีเอช และปริมาณกรดทั้งหมดของขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

จากผลการทดลองในตารางที่ 4.2 จะเห็นได้ว่าการเสริมกรดโฟลิกในแป้งขนมจีนที่ระดับต่างกันมีผลทำให้ขนมจีนที่ได้มีค่า pH และปริมาณกรดทั้งหมดแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยที่ขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับความเข้มข้นเพิ่มขึ้น ขนมจีนที่ได้จะมีแนวโน้มของค่า pH ลดลง กล่าวคือ pH มีค่าลดลงจาก 3.90 เป็น 3.72 เมื่อเสริมกรดโฟลิกเพิ่มขึ้นจาก 100 เป็น 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ซึ่งสอดคล้องกับปริมาณกรดทั้งหมดที่คำนวณเปรียบเทียบกับกรดแลคติก ซึ่งมีค่าเพิ่มขึ้นจาก 0.28 เป็น 0.94 % โดยน้ำหนัก ตามลำดับ อย่างไรก็ตามตัวอย่างควบคุมจะมีค่า pH เท่ากับ 3.58 ซึ่งมีค่าต่ำกว่าตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกเล็กน้อย จากผลการทดลองดังกล่าวแสดงให้เห็นว่า การเติมกรดโฟลิกในขนมจีนที่ระดับความเข้มข้นสูง ๆ จะส่งผลต่อค่า pH และปริมาณกรดทั้งหมดของขนมจีนที่อาจมีผลต่อการยอมรับของผู้บริโภคได้

ตารางที่ 4.2 ค่า pH ปริมาณกรดทั้งหมดของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม

ตัวอย่างขนมจีน [*]	pH	ปริมาณกรดทั้งหมด ^{**} (% โดยน้ำหนัก)
ตัวอย่างควบคุม	3.58 ^d ±0.00	0.38 ^c ±0.02
เสริมกรดโฟลิก 100	3.90 ^a ±0.01	0.28 ^d ±0.07
เสริมกรดโฟลิก 300	3.78 ^b ±0.06	0.39 ^b ±0.06
เสริมกรดโฟลิก 500	3.72 ^c ±0.03	0.94 ^a ±0.03

หมายเหตุ : * ตัวอย่างขนมจีน 100, 300 และ 500 หมายถึง การเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

** ปริมาณกรดทั้งหมดคำนวณเปรียบเทียบกับกรดแลคติก

a, b, c, d ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันตามแนวตั้งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

4.1.3 คุณภาพทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

จากการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ เปรียบเทียบกับขนมจีนตัวอย่างควบคุม โดยใช้วิธีให้คะแนนความเข้มของปัจจัยแบบ scoring test บนเส้นตรงที่มีความยาว 0–15 เซนติเมตร ทดสอบปัจจัยด้านสีผิปกติ กลิ่นแปลกปลอม รสเปรี้ยว รสผิปกติ และความเหนียวนุ่ม ผลการทดลองแสดงดังตาราง 4.3

ตารางที่ 4.3 ผลการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับต่างกันโดยวิธี Scoring test

ตัวอย่างขนมจีน	ปัจจัยที่ทดสอบ			
	สีผิดปกติ	กลิ่นแปลกลบloom	รสเปรี้ยว ^{ns}	รสผิดปกติ
ตัวอย่างควบคุม	1.00 ^b ±0.00	1.00 ^b ±0.00	1.00±0.00	1.00 ^b ±0.00
เสริมกรดโฟลิก 100	1.50 ^a ±0.74	1.42 ^a ±0.53	1.18±0.37	1.05 ^{ab} ±0.38
เสริมกรดโฟลิก 300	1.60 ^a ±0.88	1.34 ^a ±0.46	1.14±0.31	1.15 ^{ab} ±0.47
เสริมกรดโฟลิก 500	1.31 ^{ab} ±0.81	1.46 ^a ±0.45	1.11±0.39	1.23 ^a ±0.46

หมายเหตุ : ตัวอย่างขนมจีน 100, 300 และ 500 หมายถึง การเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ
ใช้ตัวอย่างควบคุมเป็นตัวอ้างอิง

ns : ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$)

a, b, ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันตามแนวตั้งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

จากผลการทดลองในตารางที่ 4.3 จะเห็นได้ว่าตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ทุกระดับความเข้มข้นมีระดับคะแนนของปัจจัยด้านรสเปรี้ยว ไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุมอย่าง มีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) อย่างไรก็ตามตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ทุกระดับความเข้มข้นมีแนวโน้มของคะแนนปัจจัยด้านสีผิดปกติ กลิ่นแปลกปลอม และความเหนียวนุ่มสูงกว่าตัวอย่างควบคุมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) สำหรับปัจจัยด้านรสผิดปกติ พบว่าตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100 และ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ไม่มีความแตกต่างจากตัวอย่างควบคุม ($p > 0.05$) การเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ มีผลทำให้คะแนนด้านรสผิดปกติของตัวอย่างขนมจีนสูงกว่าตัวอย่างควบคุม

เป็นที่น่าสังเกตว่าตัวอย่างที่เสริมกรดโฟลิกจะมีแนวโน้มของคะแนนความเหนียวนุ่มสูงกว่าตัวอย่างควบคุม ซึ่งจากการสังเกตของผู้ทดลองพบว่าตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกจะมีลักษณะเนื้อสัมผัสเหนียวนุ่มกว่าตัวอย่างควบคุมอย่างเห็นได้ชัด นอกจากนี้ค่าสีของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ได้จากการใช้เครื่องวัดสี ซึ่งพบว่ามีค่าสีเหลืองเพิ่มขึ้นเมื่อเสริมกรดโฟลิกในขนมจีนในระดับที่สูงขึ้น (ตารางที่ 4.1) แต่ผู้ทดสอบชิมให้คะแนนสีผิดปกติไม่แตกต่างกันระหว่างตัวอย่างขนมจีนเสริมกรด โฟลิกที่ระดับความเข้มข้นต่างกันในช่วง 100 – 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากค่าสีเหลืองที่ต่างกันในช่วง -0.25 ถึง 0.46 ผู้ทดสอบชิมอาจไม่สามารถสังเกตเห็นได้อย่างชัดเจน

4.2 ผลการศึกษาความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

จากการทดลองเสริมกรดโฟลิกในแป้งขนมจีนในขั้นตอนการนวดน้ำที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งดิบ จากนั้นนำมาผ่านขั้นตอนการนวดผสม โรยเส้น ล้างน้ำครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 จนได้เส้นขนมจีนเสริมกรดโฟลิก นำตัวอย่างแป้งหรือเส้นขนมจีนจากขั้นตอนต่าง ๆ มาวิเคราะห์หาปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างด้วยวิธีทางจุลชีววิทยา ผลการทดลองแสดงดังตารางที่ 4.4 และ ภาพที่ 4.1 จะเห็นได้ว่าปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างทั้ง โดยน้ำหนักเปียก และน้ำหนักแห้ง ลดลงทุกขั้นตอนของการผลิตในทุกระดับที่ทำการเสริมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

การสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในแป้งดิบเริ่มต้นนั้น อาจเนื่องมาจากการเกิดออกซิเดชันกับออกซิเจนในอากาศ และความร้อนขณะนวดผสมด้วยเครื่องนวดผสมไฟฟ้า สำหรับขั้นตอนการโรยเส้น และการล้างน้ำนั้น การสูญเสียของกรดโฟลิกน่าจะมีสาเหตุมาจากความร้อน และการละลายน้ำเป็นหลัก

การพิจารณาปริมาณกรดฟอสฟอริกที่ลดลงในตัวอย่างแป้ง และขนมจีนที่ได้จากแต่ละขั้นตอน อาจต้องคำนึงถึงปริมาณความชื้นที่มีในตัวอย่างด้วย ซึ่งพบว่าตัวอย่างขนมจีนจะมีปริมาณความชื้นเพิ่มสูงขึ้นเรื่อย ๆ เมื่อผ่านขั้นตอนการโรยเส้นจนถึงการล้างน้ำครั้งที่ 2 (ข้อมูลความชื้นดูได้จากภาคผนวก ข) เมื่อพิจารณาร้อยละของการสูญเสียปริมาณกรดฟอสฟอริกของตัวอย่างขนมจีนโดยน้ำหนักเปียกและโดยน้ำหนักแห้ง (ภาพที่ 4.1 ก และ ข) จะเห็นได้ว่าการเสริมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมจีนที่ระดับความเข้มข้นสูงขึ้นไปจะมีแนวโน้มการสูญเสียกรดฟอสฟอริกในระหว่างการแปรรูปน้อยลง โดยตัวอย่างขนมจีนที่เสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ มีปริมาณกรดฟอสฟอริกลดลงในผลิตภัณฑ์สุดท้ายคิดเป็นร้อยละ 76.20, 62.82 และ 69.40 โดยน้ำหนักเปียก และเท่ากับร้อยละ 63.20, 30.52 และ 49.47 โดยน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ ซึ่งผลที่ได้แตกต่างจากการศึกษาของ Cheung และคณะ (2009) ที่เสริมกรดฟอสฟอริกในบะหมี่กึ่งสำเร็จรูปโดยผ่านการแปรรูปด้วยวิธีการทอดในน้ำมัน พบว่าไม่มีการสูญเสียของกรดฟอสฟอริกที่เสริม แต่ในการศึกษาการเสริมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมจีน ซึ่งต้องผ่านขั้นตอนการแปรรูปโดยการโรยเส้นในน้ำร้อนและล้างด้วยน้ำ 2 ครั้ง จึงทำให้เกิดการสูญเสียของกรดฟอสฟอริกในระหว่างการแปรรูปมากกว่า เนื่องจากกรดฟอสฟอริกมีสมบัติละลายน้ำได้ดี

จากผลการทดลองทั้งหมดข้างต้น สามารถสรุปได้ว่าระดับความเข้มข้นของกรดฟอสฟอริกที่เหมาะสมในการเสริมในขนมจีนคือ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ทั้งนี้เนื่องจากที่ระดับดังกล่าวมีการสูญเสียกรดฟอสฟอริกในระหว่างกระบวนการผลิตต่ำที่สุด เมื่อเทียบกับที่ระดับ 100 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ และการเสริมกรดฟอสฟอริกในขนมจีนที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ จะส่งผลกระทบต่อคุณภาพทางเคมีกายภาพ และการยอมรับทางประสาทสัมผัสน้อยกว่าการเสริมที่ระดับ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

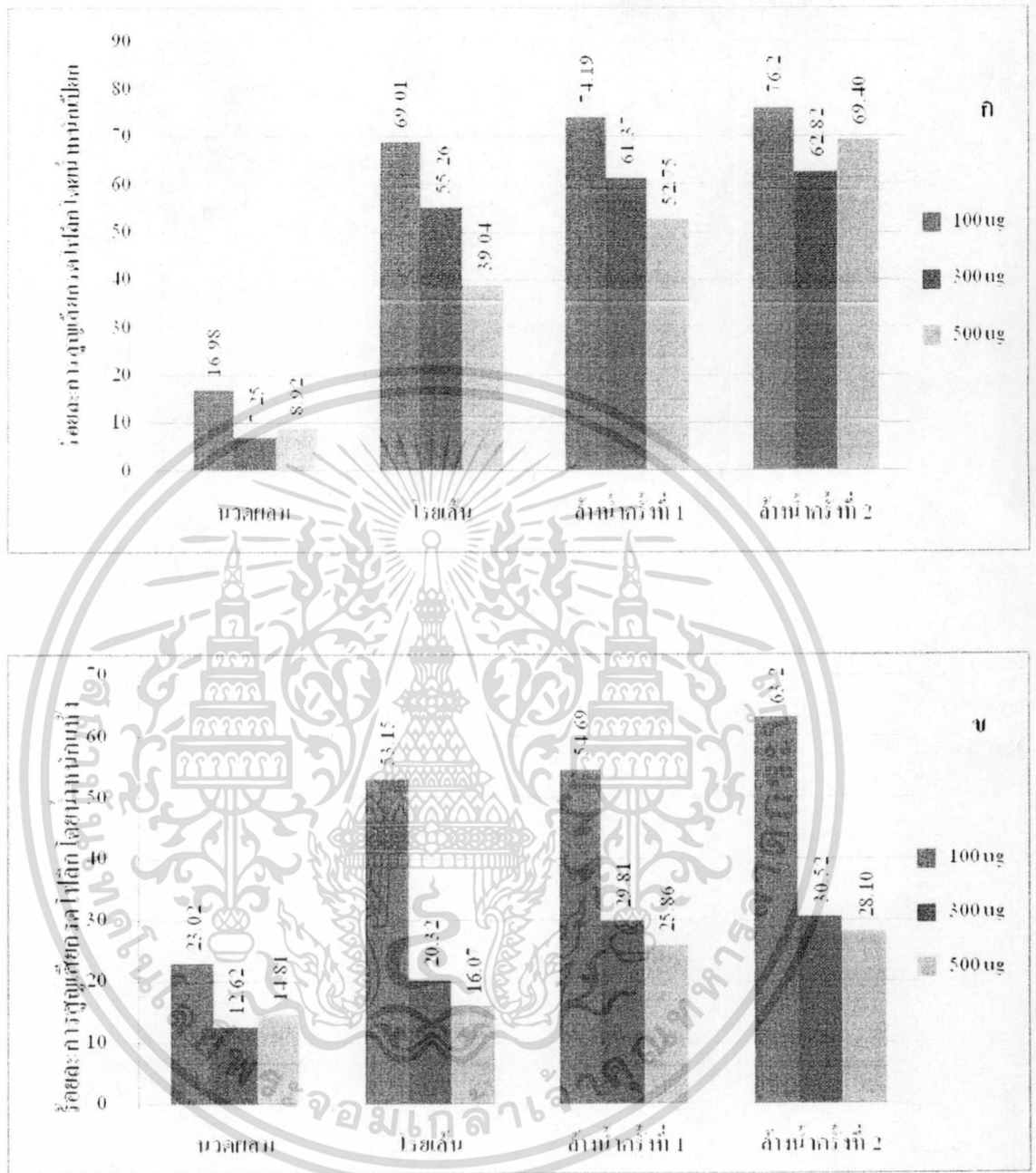
ตารางที่ 4.4 ปริมาณกรดฟอสฟอริกของตัวอย่างดินเหนียวโดยน้ำหนักเปียกและน้ำหนักแห้งจากชั้นดินต่าง ๆ ในระหว่างการผลิตขมเงินเสริมกรดฟอสฟอริก

ตัวอย่างขมเงิน*	ปริมาณกรดฟอสฟอริกในตัวอย่าง (ไม่โครกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักเปียก)				ปริมาณกรดฟอสฟอริกในตัวอย่าง (ไม่โครกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักแห้ง)				
	ขนาดผสม		โรยเส้น		ขนาดผสม		โรยเส้น		
	น้ำหนักแห้ง	น้ำหนักเปียก	น้ำหนักแห้ง	น้ำหนักเปียก	น้ำหนักแห้ง	น้ำหนักเปียก	น้ำหนักแห้ง	น้ำหนักเปียก	
ตัวอย่างควบคุม	ND	ND	ND	ND	ND	ND	ND	ND	ND
เสริมกรดฟอสฟอริก 100	83.02 ^a ±6.23	30.99 ^b ±1.40	25.81 ^c ±2.94	23.80 ^d ±3.73	171.16 ^e ±4.93	80.21 ^f ±4.19	74.09 ^g ±0.72	63.06 ^h ±7.18	
เสริมกรดฟอสฟอริก 300	278.26 ^a ±6.86	134.21 ^b ±3.00	115.89 ^c ±3.79	111.53 ^d ±1.34	582.77 ^e ±30.28	464.22 ^f ±19.57	409.13 ^g ±24.18	404.08 ^h ±10.71	
เสริมกรดฟอสฟอริก 500	455.39 ^a ±1.37	304.78 ^b ±7.75	236.27 ^c ±5.94	153.00 ^d ±1.88	946.97 ^e ±38.29	794.10 ^f ±3.52	701.91 ^g ±18.28	477.67 ^h ±24.46	

หมายเหตุ: * ตัวอย่างขมเงิน 100, 300 และ 500 หมายถึง การเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

ND หมายถึง ตรวจไม่พบ

a, b, c, d; ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันตามแนวโน้มความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติของปริมาณโดยน้ำหนักเปียก หรือ โดยน้ำหนักแห้ง ($p \leq 0.05$).



ภาพที่ 4.1 การสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในระหว่างการแปรรูปนมเงินเสริมกรดโฟลิกที่ระดับต่างกัน
 ก. ร้อยละโดยน้ำหนักเปียก และ ข. ร้อยละโดยน้ำหนักแห้ง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจากนี้เมื่อพิจารณาปริมาณกรดโฟลิกที่ได้จากการบริโภคขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ จะมีความเหมาะสมและปลอดภัยต่อผู้บริโภคทุกกลุ่มอายุ กล่าวคือ ตามข้อกำหนด DRI ที่แนะนำให้ได้รับโฟเลตสูงสุดไม่เกิน 400 ไมโครกรัม ต่อ วัน สำหรับเด็กก่อนวัยเรียน (0 – 8 ปี) ซึ่งปริมาณกรดโฟลิกที่จะได้รับจากการบริโภคขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ (ปริมาณกรดโฟลิกในขนมจีนที่ได้ เท่ากับ 111 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมน้ำหนักเปียก) แสดงดังตารางที่ 4.5 จากข้อมูลในตารางจะเห็นได้ว่าการบริโภคขนมจีนเสริมกรดโฟลิกปริมาณ 144 กรัม (2 จับ) จำนวน 3 มื้อ จะทำให้ได้รับกรดโฟลิกประมาณ 481.8 ไมโครกรัม ซึ่งเป็นปริมาณที่เพียงพอและยังคงปลอดภัยสำหรับเด็กก่อนวัยเรียน ดังนั้นจึงสรุปได้ว่าการเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ เป็นระดับที่เหมาะสมกับกระบวนการผลิตขนมจีนเสริมกรดโฟลิกตามวิธีการที่ใช้ในงานวิจัยนี้

ตารางที่ 4.5 ข้อมูลปริมาณกรดโฟลิกที่ได้จากการบริโภคขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

น้ำหนักขนมจีนต่อ การบริโภค 1 มื้อ (กรัม)	ปริมาณกรดโฟลิกที่ได้รับ ต่อ จำนวนมื้อที่บริโภค (ไมโครกรัม)		
	1 มื้อ	2 มื้อ	3 มื้อ
72 กรัม (1 จับ)	80.3	160.6	240.9
144 กรัม (2 จับ)	160.6	321.2	481.8
216 กรัม (3 จับ)	240.8	481.6	722.4
288 กรัม (4 จับ)	321.1	642.2	963.3

หมายเหตุ : ตัวอย่างขนมจีนมีกรดโฟลิกประมาณ 111 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมน้ำหนักเปียก

: ตัวอย่างขนมจีนน้ำหนัก 72 กรัม (1 จับ) อ้างอิงตามหนังสือคู่มือการประเมินปริมาณอาหาร
(อรพินท์ และคณะ, 2545)

4.3 ผลของขนาดเส้นขนมจันในขั้นตอนการโรยเส้นต่อการสูญเสียปริมาณกรดโฟลิก ในระหว่างกระบวนการผลิตขนมจันเสริมกรดโฟลิก

จากการทดลองผลิตขนมจันเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งคิบบ จากนั้นนำมาผ่านขั้นตอนการนวดผสม โรยเส้น ล้างน้ำครั้งที่ 1 และล้างน้ำครั้งที่ 2 จนได้เส้นขนมจันเสริมกรดโฟลิก โดยขั้นตอนการโรยเส้นจะแปรขนาดของเส้นขนมจันแตกต่างกันคือ ขนาดเส้นใหญ่ (เส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.40 มิลลิเมตร) และขนาดเส้นเล็ก (เส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.15 มิลลิเมตร) นำตัวอย่างแป้งและเส้นขนมจันจากขั้นตอนต่าง ๆ ดังกล่าวมาวิเคราะห์หาปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างผลการทดลองแสดงดังตารางที่ 4.6 และภาพที่ 4.2 เมื่อพิจารณาน้ำหนักเปียกจะเห็นได้ว่าตัวอย่างขนมจันที่มีขนาดเส้นเล็กจะมีการลดลงของปริมาณกรดโฟลิกสูงกว่าขนมจันที่มีขนาดเส้นใหญ่ในทุกขั้นตอนของกระบวนการผลิต อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยในขั้นตอนสุดท้ายตัวอย่างขนมจันที่ได้หลังจากการล้างน้ำครั้งที่ 2 ขนมจันที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.40 มิลลิเมตร มีการลดลงของกรดโฟลิกคิดเป็นร้อยละ 62.82 ในขณะที่ตัวอย่างที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.15 มิลลิเมตร มีการสูญเสียกรดโฟลิกร้อยละ 69.80 โดยน้ำหนักเปียก ของปริมาณกรดโฟลิกในแป้งผสมเริ่มต้น อย่างไรก็ตามเมื่อคำนวณการสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างขนมจันที่ได้ขึ้นสุดท้ายโดยน้ำหนักแห้ง ตัวอย่างขนมจันขนาดเส้นเล็กมีแนวโน้มการสูญเสียกรดโฟลิกสูงกว่าตัวอย่างขนมจันขนาดเส้นใหญ่ พบว่าไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) โดยมีค่าคิดเป็นร้อยละ 35.22 และ 30.52 โดยน้ำหนักแห้งตามลำดับ ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากขนมจันที่มีขนาดเส้นเล็กมีแนวโน้มของค่าความชื้นสูงกว่าตัวอย่างขนมจันขนาดเส้นใหญ่เล็กน้อย ในระหว่างการผลิต โดยเฉพาะในขั้นตอนการล้างน้ำครั้งที่ 1 และการล้างน้ำครั้งที่ 2 (ข้อมูลความชื้นดูได้จากภาคผนวก ข) จึงอาจส่งผลทำให้ปริมาณกรดโฟลิกที่วิเคราะห์ได้ในตัวอย่างขนมจันทั้งสองขนาดเส้นไม่แตกต่างกันอย่างชัดเจน นอกจากนี้ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานที่ค่อนข้างสูงก็มีส่วนทำให้ค่าที่ได้ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่าขนมจันขนาดเส้นเล็ก ซึ่งมีพื้นที่ผิวสัมผัสมากกว่าขนมจันที่มีขนาดเส้นใหญ่กว่า การละลายของกรดโฟลิกออกจากเส้นขนมจันในระหว่างการแปรรูปจึงมีโอกาสเกิดขึ้นได้มากกว่า ดังนั้นการเตรียมขนมจันสำหรับการทดลองต่อไปจึงใช้ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของเส้นขนมจัน 1.40 มิลลิเมตร

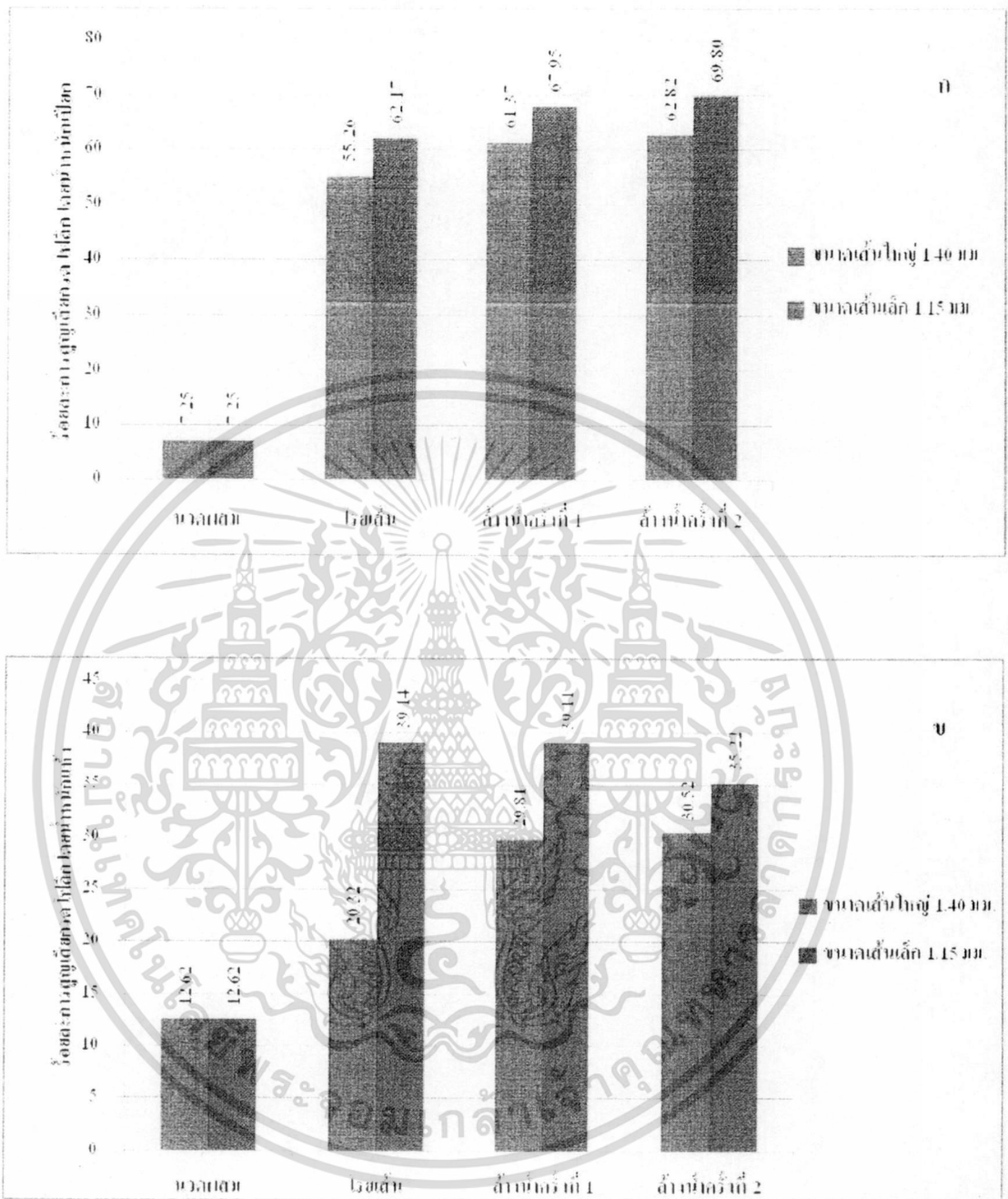
ตารางที่ 4.6 ผลของขนาดต้นขมนเงินต่อการสูญเสียปริมาณกรดฟอสฟอริกโดยน้ำหนักแห้งในระหว่างกระบวนการผลิตขมนเงินเสริมกรดฟอสฟอริก

ตัวอย่างขมนเงิน	ปริมาณกรดฟอสฟอริกในตัวอย่าง (ไม่โครกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักแห้ง)			ปริมาณกรดฟอสฟอริกในตัวอย่าง (ไม่โครกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักแห้ง)				
	ขนาดผสม	ร้อยละ	สิ่งนำครั้งที่ 1	สิ่งนำครั้งที่ 2	ขนาดผสม	ร้อยละ	สิ่งนำครั้งที่ 1	สิ่งนำครั้งที่ 2
ขนาดเส้น 1.40 (มิลลิเมตร)	278.26 ^{aA} ±6.86	134.21 ^{bA} ±3.00	115.89 ^{cA} ±3.79	111.53 ^{dA} ±1.34	582.77 ^{aA} ±30.28	464.22 ^{bA} ±19.57	409.13 ^{cA} ±24.18	404.08 ^{dA} ±10.71
ขนาดเส้น 1.15 (มิลลิเมตร)	278.26 ^{aA} ±6.86	113.50 ^{bb} ±7.92	96.15 ^{cb} ±9.08	90.60 ^{db} ±7.12	582.77 ^{aA} ±30.28	354.27 ^{bb} ±3.77	353.47 ^{cb} ±34.45	376.41 ^{db} ±23.50

หมายเหตุ: * ตัวอย่างขมนเงินขนาดเส้นเฉลี่ย 1.40 และ 1.15 มิลลิเมตร เสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 300 ไม่โครกรัม ต่อ 100 กรัม แบ่งดับ

a, b, c, d; ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันตามแนวอนมีนัยสำคัญทางสถิติของปริมาณโดยน้ำหนักเปียก หรือโดยน้ำหนักแห้ง (p<0.05)

A, B; ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันตามแนวตั้งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติของปริมาณโดยน้ำหนักเปียก หรือโดยน้ำหนักแห้ง (p<0.05)

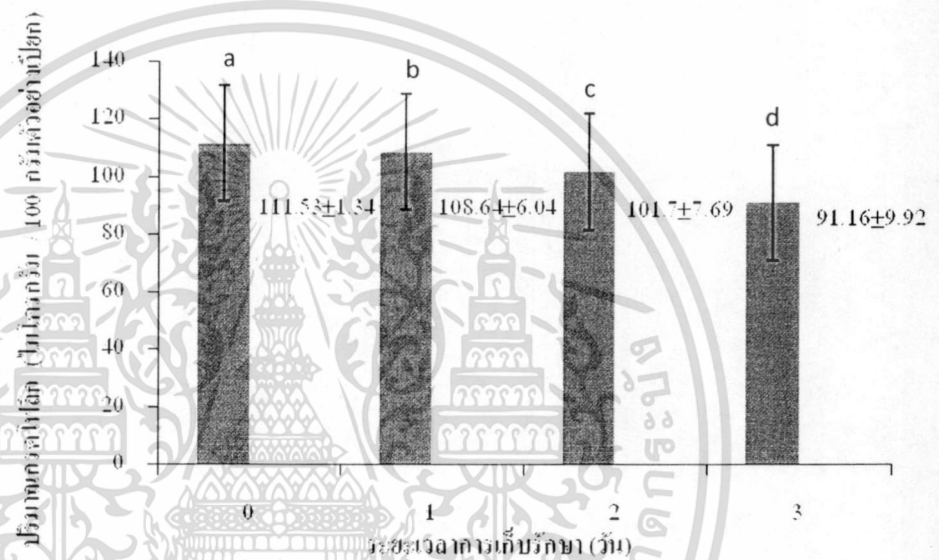


ภาพที่ 4.2 การสูญเสียกรดโพลีในระหว่างการแปรรูปขมจีนเสริมกรดโพลีเมื่อเตรียมขนาดเส้นขมจีนต่างกัน ก. ร้อยละโดยน้ำหนักเปียก ข. ร้อยละโดยน้ำหนักแห้ง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.4 ผลการศึกษาความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการเก็บรักษาขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

จากการทดลองเก็บรักษาขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ โดยบรรจุตัวอย่างขนมจีนในตะกร้าพลาสติกปิดด้วยแผ่นพลาสติก เก็บรักษาในตู้เย็นที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3 วัน นำมาตรวจวิเคราะห์ปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างทุกวัน ผลการทดลอง แสดงดังภาพที่ 4.3



ภาพที่ 4.3 การสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกในระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

จากผลการทดลองจะเห็นได้ว่าปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างขนมจีนมีแนวโน้มลดลงในระหว่างการเก็บรักษาอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยหลังจากเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3 วัน ปริมาณกรดโฟลิกลดลงจากเริ่มต้นคิดเป็นร้อยละ 18.3 โดยน้ำหนักเปียก การสูญเสียปริมาณกรดโฟลิกในตัวอย่างขนมจีนในระหว่างการเก็บรักษาอาจเกิดขึ้นเนื่องจากการสลายตัวของกรดโฟลิกที่เกิดจากออกซิเดชันกับออกซิเจน และ/หรือใช้ในการเจริญเติบโตของเชื้อจุลินทรีย์ที่ปนเปื้อนในขนมจีนก่อนการเก็บรักษา ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Karin และ คณะ (2000)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ศึกษาการสูญเสียโฟเลทในผลิตภัณฑ์นมพร้อมดื่ม พบว่าเกิดการสูญเสียเนื่องจากเชื้อจุลินทรีย์ที่หลงเหลืออยู่ในนมนำไปใช้ในการเจริญเติบโตร้อยละ 43 และเกิดการออกซิเดชันกับออกซิเจนที่ละลายอยู่ในนมก่อนการแปรรูปร้อยละ 4 อย่างไรก็ตามผลิตภัณฑ์นมเงินเส้นสดโดยทั่วไปมีอายุการเก็บรักษาไม่เกิน 3 วัน ซึ่งจากผลการทดลองข้างต้นแสดงให้เห็นว่าการเก็บรักษาในตู้เย็นที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส มีผลทำให้ปริมาณกรดโฟลิกลดลงเพียงเล็กน้อย สอดคล้องกับงานวิจัยของ Assawapromtada (2008) ที่พบว่าการเสริมธาตุเหล็กและกรดโฟลิกในแป้งสาลี ซึ่งบรรจุอยู่ในภาชนะต่าง ๆ กัน เมื่อทำการเก็บรักษาไว้หลังจาก 3 เดือนจะเกิดการสูญเสียของกรดโฟลิกร้อยละ 3-12

4.5 ผลการทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

จากการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัม แป้งดิบ โดยทดสอบความชอบของผู้ทดสอบชิมจำนวน 30 คน ใช้วิธีทดสอบแบบ Hedonic scale 7 ระดับคะแนน สำหรับปัจจัยทางด้าน สี กลิ่น รสชาติ เนื้อสัมผัส และความชอบโดยรวม โดยให้ผู้ทดสอบชิมเส้นขนมจีนเปล่า ๆ และทดสอบชิมขนมจีนราดน้ำแกงเขียวหวาน ผลการทดลองแสดงดังตารางที่ 4.7 และ 4.8

ตารางที่ 4.7 ผลการทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

โดยวิธี Hedonic scale 7 ระดับคะแนน โดยการชิมเส้นเปล่า

ตัวอย่างขนมจีน	ปัจจัยที่ทดสอบ				
	สี ^{ns}	กลิ่น ^{ns}	รสชาติ ^{ns}	เนื้อสัมผัส ^{ns}	ความชอบโดยรวม ^{ns}
ตัวอย่างควบคุม	5.30±1.03	4.92±1.29	4.75±1.62	5.17±1.28	5.32±1.16
เสริมกรดโฟลิก	5.42±1.03	5.15±1.26	4.93±1.51	5.28±1.20	5.57±0.10

ns : กำกับตามแนวตั้งไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.8 ผลการทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

โดยวิธี Hedonic scale 7 ระดับคะแนน โดยการชิมเส้นพร้อมน้ำแกงเขียวหวาน

ตัวอย่างขนมจีน	ปัจจัยที่ทดสอบ				
	สี ^{ns}	กลิ่น ^{ns}	รสชาติ ^{ns}	เนื้อสัมผัส ^{ns}	ความชอบโดยรวม ^{ns}
ตัวอย่างควบคุม	5.50±0.87	5.17±0.98	5.38±1.14	5.63±1.21	5.73±1.02
เสริมกรดโฟลิก	5.48±1.02	5.28±1.17	5.45±1.20	5.67±1.13	5.73±1.02

ns : กำกับตามแนวตั้งไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$)

จากผลการทดลองในตารางที่ 4.7 และ 4.8 จะเห็นได้ว่าผู้ทดสอบชิมให้คะแนนความชอบตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกในทุกปัจจัยที่ทดสอบไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) ทั้งกรณีชิมเส้นเปล่า และชิมเส้นราดน้ำแกงเขียวหวาน โดยมีคะแนนความชอบอยู่ในช่วงชอบเล็กน้อย ถึงชอบปานกลาง และตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิกมีแนวโน้มที่จะได้คะแนนความชอบเทียบเท่า หรือสูงกว่าตัวอย่างควบคุมในทุกปัจจัยอีกด้วย

จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่าการเสริมกรดโฟลิกในแป้งขนมจีนที่ระดับ 300 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ยังคงได้ผลิตภัณฑ์ขนมจีนซึ่งเป็นที่ยอมรับของผู้ทดสอบชิม ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Shrestha และ คณะ (2003) ที่พบว่ากรดโฟลิกในข้าวโดยวิธีเคลือบผิวเมื่อนำมาทดสอบหุง ผู้ทดสอบชิมให้คะแนนการทดสอบไม่แตกต่างจากข้าวที่ไม่ได้เสริมกรดโฟลิก

4.6 ความคุ้มทุนต่อการผลิต

จากการทดลองเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับความเข้มข้น 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งคิบ ลงในแป้งคิบขมจีนในขั้นตอนการนวดน้ำ ซึ่งคัดเลือกเป็นระดับที่เหมาะสม จากนั้นทำการศึกษาผลปริมาณกรดฟอสฟอริกต่อสมบัติทางเคมีกายภาพ ความคงตัวระหว่างการแปรรูปและการเก็บรักษา และคุณภาพทางด้านประสาทสัมผัส ซึ่งได้ผลการทดลองดังกล่าวข้างต้น เมื่อคำนวณความคุ้มทุนต่อการผลิต พบว่ามีความคุ้มทุนต่อการผลิต แสดงดังตารางที่ 4.9 ซึ่งราคาที่สามารถจำหน่ายได้ในท้องตลาดไม่แพงมาก ประมาณ 35 บาท ต่อขมจีน 1 กิโลกรัม จึงคิดว่าไม่น่าจะมีผลกระทบต่อผู้บริโภคที่จะซื้อรับประทาน เมื่อเปรียบเทียบกับคุณค่าทางโภชนาการที่จะได้รับ

ตารางที่ 4.9 การคำนวณราคากรดฟอสฟอริก ต่อ การผลิตขมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งคิบ

สารเสริม	ราคา (บาท)				ขมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก
	ต่อ กิโลกรัม	ต่อ กรัม	ต่อ ไมโครกรัม	ต่อ แป้งคิบ 1 กิโลกรัม	
กรดฟอสฟอริก	20,000	20	0.02	20	35

หมายเหตุ : ราคาขมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก คำนวณเทียบจากเส้นขมจีนที่ไม่เสริมกรดฟอสฟอริกที่จำหน่ายทั่วไปในท้องตลาดราคา 25 บาท ต่อ 1 กิโลกรัม (แป้งคิบ 1 กิโลกรัมสามารถผลิตเป็นเส้นขมจีนได้ประมาณ 2 กิโลกรัม จึงคิดราคากรดฟอสฟอริกต่อเส้นขมจีน 1 กิโลกรัม เท่ากับ 10 บาท)

สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

5.1 สรุปผลการทดลอง

จากการทดลองเสริมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมจีนที่ระดับความเข้มข้น 100 - 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ พบว่าตัวอย่างขนมจีนที่ได้ เมื่อเสริมกรดฟอสฟอริกในระดับที่สูงขึ้น ค่าความสว่าง (L^*) จะมีแนวโน้มลดลง ในขณะที่ค่าสีเหลือง (b^*) มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น แต่ไม่มีผลต่อค่าสีแดง (a^*) นอกจากนี้ยังมีผลทำให้ค่า pH มีแนวโน้มลดลง ซึ่งสอดคล้องกับปริมาณกรดทั้งหมดที่เพิ่มขึ้น การเสริมกรดฟอสฟอริกในปริมาณดังกล่าวที่ทุกระดับความเข้มข้น รวมทั้งตัวอย่างควบคุม ผลการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสของตัวอย่างขนมจีน สามารถสรุปได้ว่าการเสริมกรดฟอสฟอริกในระดับ 100 - 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ ไม่ทำให้เกิดความผิดปกติของรสเปรี้ยวแตกต่างไปจากตัวอย่างควบคุม แต่มีผลต่อสี กลิ่นแปลกปลอม รสผิดปกติ และความเหนียวนุ่ม ในระดับที่ผู้ทดสอบชิมรับรู้ได้ถึงความแตกต่างเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม อย่างไรก็ตามการเสริมกรดฟอสฟอริกที่ทุกระดับความเข้มข้นในช่วงดังกล่าวไม่มีผลต่อความแตกต่างของทุกปัจจัยที่ทดสอบ ยกเว้นรสผิดปกติ กล่าวคือในตัวอย่างที่เสริมกรดฟอสฟอริก 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ จะมีคะแนนของรสผิดปกติสูงกว่าตัวอย่างอื่น ๆ นอกจากนี้ขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกจะมีคะแนนความเหนียวนุ่มสูงกว่าตัวอย่างควบคุม กระบวนการผลิตขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกทุกขั้นตอนตั้งแต่การนวดผสมแป้งดิบ การโรยเส้น การล้างน้ำครั้งที่ 1 และการล้างน้ำครั้งที่ 2 มีผลทำให้ตัวอย่างแป้ง หรือขนมจีนที่ได้ในแต่ละขั้นตอนมีปริมาณกรดฟอสฟอริกลดลงจากเริ่มต้น ในขณะที่ตัวอย่างในแต่ละขั้นตอนจะมีค่าความชื้นเพิ่มสูงขึ้นตามลำดับที่ทุกระดับความเข้มข้นของกรดฟอสฟอริกที่เสริมในช่วง 100 - 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ อย่างไรก็ตามเมื่อพิจารณาปริมาณกรดฟอสฟอริกในตัวอย่างขนมจีนที่ได้จากขั้นตอนสุดท้าย โดยน้ำหนักแห้ง พบว่าปริมาณการเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

มีการสูญเสียปริมาณกรดฟอสฟอริกทั้งหมดเมื่อเทียบกับเริ่มต้น คิดเป็นร้อยละ 76.20, 62.82 และ 69.40 โดยน้ำหนักเปียก หรือ 63.20, 30.52 และ 49.47 โดยน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ จากผลการทดลองข้างต้นสามารถสรุปได้ว่าการเสริมกรดฟอสฟอริกในแป้งขนมจีนที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งดิบ เป็นระดับที่เหมาะสม เนื่องจากเกิดการสูญเสียกรดฟอสฟอริกในระหว่างกระบวนการแปรรูปน้อยที่สุด ซึ่งขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกที่ได้มีปริมาณกรดฟอสฟอริกประมาณ 111 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักเปียก เป็นปริมาณที่เพียงพอและปลอดภัยต่อผู้บริโภคทุกกลุ่มอายุตามข้อกำหนดของ DRI

ในการศึกษาผลของขนาดเส้นขนมจีนต่อความคงตัวของกรดฟอสฟอริกในระหว่างการผลิตขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก สรุปได้ว่า ตัวอย่างขนมจีนที่มีขนาดเส้นเล็กกว่าจะมีโอกาสสูญเสียปริมาณกรดฟอสฟอริกในทุกขั้นตอนของการผลิตสูงกว่าตัวอย่างขนมจีนที่มีขนาดเส้นใหญ่กว่า นอกจากนี้การเก็บรักษาขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 3 วัน มีผลทำให้กรดฟอสฟอริกลดลงจากเริ่มต้นคิดเป็นร้อยละ 18.3 โดยน้ำหนักเปียก เมื่อนำขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับ 300 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัม แป้งดิบ มาทดสอบความชอบทางประสาทสัมผัส เปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุมโดยการทดสอบชิมเส้นขนมจีนเปล่า ๆ และชิมเส้นขนมจีนราดน้ำแกงเขียวหวาน สรุปได้ว่าผู้ทดสอบชิมให้การยอมรับขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุม

5.2 ข้อเสนอแนะ

- 5.2.1 จากการทดลองเกี่ยวกับความคงตัวของกรดฟอสฟอริกในระหว่างกระบวนการแปรรูปขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก พบว่ามีการสูญเสียกรดฟอสฟอริกไม่น้อยกว่าร้อยละ 30 โดยน้ำหนักแห้ง จึงควรมีการศึกษาต่อไปเกี่ยวกับวิธีการลดการสูญเสียกรดฟอสฟอริกดังกล่าว โดยใช้เทคนิคต่าง ๆ
- 5.2.2 ควรมีการศึกษาคูณภาพทางจุลชีววิทยาของขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกที่ระดับต่างกัน เปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม
- 5.2.3 ควรมีการทดลองผลของการบริโภคขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริกต่อการเพิ่มระดับกรดฟอสฟอริกในเลือด โดยเริ่มทำการทดลองกับสัตว์ทดลองก่อน

บรรณานุกรม

- นิธิยา รัตนาปนนท์ 2551. เคมีอาหาร. ภาควิชาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีการอาหาร คณะอุตสาหกรรมเกษตร วิทยาเขตคอกคำ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่. กรุงเทพมหานคร : โอ. เอส. พริ้นติ้ง เฮ้าส์. 504 หน้า.
- นिरนาม 2547. ข้อมูลการบริโภคอาหารของประเทศไทย. สำนักมาตรฐานสินค้าและระบบคุณภาพ สำนักงานมาตรฐานสินค้าเกษตรและอาหารแห่งชาติ กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. ISBN 974-403-423-8.
- นिरนาม. 2553 ก. สช. เผยเด็กพิการปากแหว่ง เพดานโหว่ 1,500 คนต่อปี กรมอนามัยจัดกิจกรรมลูกครบ 32 สมอที่ดี. (online) เข้าถึงได้จาก : http://www.moph.go.th/ops/iprg/include/admin_hotnew/show_hotnew.php?idHot_new=31802 (25 มิถุนายน 2553)
- นिरนาม. 2553 ข. มิติใหม่แจกฟรี ยาลดเสียง ปากแหว่ง เอื้อ. (online) เข้าถึงได้จาก : <http://www.tpma.or.th/web/.../มิติใหม่แจกฟรี-ยาลดเสียง-ปากแหว่ง-เอื้อ>. (25 มิถุนายน 2553)
- นिरนาม. 2553 ค. การสำรวจการใช้แปรงสีฟันรูปในการทำขมจีน. เข้าถึงได้จาก : http://www.mindandcare2u.com/news.php-enews_id=ENEW0700170.htm. (1 มิถุนายน 2553)
- ประเสริฐ อัสสันตชัย. 2553. สถานภาพทางโภชนาการในผู้สูงอายุ. (online) เข้าถึงได้จาก : <http://www.si.mahidol.ac.th/project/geriatrics/Articles/nutrition.pdf>. (1 มิถุนายน 2553). 23-24.
- มันทนา ประทีปะเสน, เรวดี จงสุวัฒน์, สุจิตต์ สาลีพันธ์ และ พูนศรี เลิศลักษณ์วงศ์. 2546. ผลการสำรวจภาวะโภชนาการทางชีวเคมี. รายงานการสำรวจภาวะอาหารและโภชนาการของประเทศไทย ครั้งที่ 5. กองโภชนาการ กรมอนามัย กระทรวงสาธารณสุข. กรุงเทพมหานคร : โรงพิมพ์องค์การรับส่งสินค้าและพัสดุ (รสป). 115-116.
- รัชนี้ ดัฒนะพานิชกุล 2544 . เคมีอาหาร. ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยรามคำแหง. กรุงเทพมหานคร : สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยรามคำแหง. 404 หน้า.

- สุปราณี แจ่มบำรุง, ประไพศรี ศรีจิกवाल, ประภาศรี ภูเวสดีयर, เบญจลักษณ์ ผลรัตน์, อุไรพร จิตต์แจ้ง, สุภัจฉรา นพจินดา, อรวรรณ ภูชัยพัฒนานนท์, ทิพย์เนตร อริยปิติพันธ์ และ สุจิตต์ สาลีพันธ์. 2546. วิตามินบีและโฟเลท. ปริมาณสารอ้างอิงที่ควรได้รับประจำวันสำหรับคนไทย . กรุงเทพมหานคร : โรงพิมพ์องค์การรับส่งสินค้าและพัสดุ (รสปท). 116 – 121.
- วิสิต จະวะลิต 2553. การเสริมสารอาหารในอาหาร (Food Fortification). สถาบันโภชนาการ มหาวิทยาลัยมหิดล. กรุงเทพมหานคร : สำนักพิมพ์หมอชาวบ้าน. 15-57.
- อรอนงค์ นัยวิกุล 2551. ผลิตภัณฑ์อาหารหมักดองจากข้าว. ข้าว : วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี. ภาควิชาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีการอาหาร คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์. กรุงเทพมหานคร : สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์. 257-256.
- อรพินท์ บรรจง, ธรา วิระยะพานิช และ อุไรพร จิตต์แจ้ง. 2545. คู่มือการประเมินปริมาณอาหาร. ฝ่ายโภชนาการชุมชน สถาบันวิจัยโภชนาการ มหาวิทยาลัยมหิดล. : ฝ่ายการพิมพ์ สถาบันพัฒนาการสาธารณสุขอาเซียน มหาวิทยาลัยมหิดล. 108.
- Anonymous. 2010. **Folic acid**. From Wikipedia , The free encyclopedia. (online) Available at : http://en.wikipedia.org/wiki/Folic_acid. (June 1, 2010).
- AOAC. 2000. **Official Method of Analysis of AOAC International**, 17th ed. The Association of Official Analytical Chemists, Virginia. (Method 992.05) pp 24-26.
- Assawapromtada , C. 2008. **Sensory Acceptability and Nutrient Stability of Double-Fortified Wheat Flour**. A Thesis submitted in Partial Fulfillment of The Requirements for The Degree of Master of Science (Food and Nutrition for Development) Faculty of Graduate Studies Mahidol University.
- Boeneke C.A, and Aryana K.J. 2008. **Effect of Folic Acid Fortification on the Characteristics of Lemon Yogurt**. LWT-Food Science and Technology. 41: 1335 – 1343.
- Cheung , R.H.F., Hughes , J.G., Marriott , P.J., and Small , D.M. 2009. **Investigation of Folic Acid Stability in Fortified Instant Asian Noodles by Use of Capillary Electrophoresis**. Food Chemistry. 112: 507-514.
- Johansson M., Witthoft C.M., Bruce A., and Jagerstad M. 2002. **Study of Wheat Breakfast Rolls Fortified with Folic Acid: The Effect on Folate Status in Women During a 3- Month Intervention**. European Journal of Nutrition. 41: 279-286 .

- Karin M.F., Margaretha I.J., Karin W., and Cornelia M. 2000. **Folates and Dairy Products: A Critical Update.** Journal of the American College of Nutrition. 19 : 100–110.
- Locksmith G.L, and Duff P. 1998. **Preventing Neural Tube Defects:The Importance of Periconceptional Folic Acid Supplements.** Obstet Gynecol. 91(6) :1027-1034.
- Madjupa , K. 2002. **The Relationship Between Perconceptional Dietary Folate Intake and Serum Folate Status Among Suburban Thai Women of Child-Bearing Age in Bangkok.** A Thesis Submitted in Partial Fulfillment Of The Requirements For The Degree Of Master Of Science (Food and Nutrition For Development) Faculty Of Graduate Studies Mahidol University .
- Neuhouser M.L., and Beresford S. A. A. , 2001. **Folic Acid: are Current Fortification Levels adequate?.** Nutrition. 17:868–872.
- Shrestha , A. K. , Arcot , J., and Paterson, J. L. 2003. **Edible Coating Materials-Their Properties and Use in the Fortification of Rice With Folic Acid.** Food Research International. 36:921-928.
- Suphichayangkoon N., and Jirapakkul W. 2004. **Comparison of Physical Properties and Volatile Compounds in Commercial Fermented Rice Noodle (Khanom-jeen).** Proceedings of 42nd Kasetsart University Annual Conference: Fisheries, Agro-Industry, Bangkok (Thailand). 521-526.



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การเตรียมสารละลายกรดฟอสฟอริกสำหรับผลิตขนมจีนเสริมกรดฟอสฟอริก

1. สารเคมี

- 1.1 สารละลายกรดฟอสฟอริกเข้มข้น 5,000 ไมโครกรัม ต่อ มิลลิลิตร
- 1.2 สารละลายกรดฟอสฟอริกเข้มข้น 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ มิลลิลิตร

2. การเตรียมสารเคมี

2.1 การเตรียมสารละลายกรดฟอสฟอริกสำหรับใส่ลงผสมกับแป้งขนมจีนในขั้นตอนการนวดน้ำ

2.1.1 สารละลายกรดฟอสฟอริกเข้มข้น 5,000 ไมโครกรัม ต่อ มิลลิลิตร

ซึ่งกรดฟอสฟอริกเกรดอาหาร 0.25 กรัม (Sunrise, China) ละลายด้วยน้ำอุ่นเล็กน้อยลงในขวดปรับปริมาตรขนาด 50 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรด้วยน้ำอุ่นจนถึงขีดวัดปริมาตร เก็บใส่ขวดสีชา แช่ตู้เย็นที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส สำหรับใช้เป็น stock solution

2.1.2 สารละลายกรดฟอสฟอริกเข้มข้น 100, 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ มิลลิลิตร

เปิดสารละลายกรดฟอสฟอริกจากขวด stock เตรียมไว้ในข้อ 2.1.1. ปริมาตร 1, 3, 5 มิลลิลิตร ลงในขวดปรับปริมาตรขนาด 50 มิลลิลิตร สำหรับการเสริมกรดฟอสฟอริกในขนมจีนที่ระดับ 100, 300 และ 500 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัมแป้ง ปรับปริมาตรด้วยน้ำอุ่นจนถึงขีดวัดปริมาตร เก็บใส่ขวดสีชาสำหรับใช้ผสมลงในแป้งขนมจีนในขั้นตอนการนวดน้ำ โดยใช้สัดส่วนของแป้งขนมจีน 5 กิโลกรัม ต่อสารละลายกรดฟอสฟอริกที่ระดับต่าง ๆ 50 มิลลิลิตร



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การวิเคราะห์ปริมาณกรดโพลีคโดยวิธีทางจุลชีววิทยา Microbiological assay
(*Lactobacillus casei*) ตามวิธีการของ AOAC 960.46H (2000)

1. สารเคมี

- 1.1 สารละลายมาตรฐานกรดโพลีคเข้มข้น 100 ไมโครกรัม ต่อ มิลลิลิตร
- 1.2 สารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 6.1
- 1.3 สารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.5 % กรดแอสคอบิก
- 1.4 เอนไซม์ 2 % แอลฟาอะไมเลส
- 1.5 อาหารเลี้ยงเชื้อ Lactobacilli MRS broth
- 1.6 อาหารเลี้ยงเชื้อ Folic assay medium

2. การเตรียมสารเคมี

- 2.1 การเตรียมสารละลายมาตรฐานกรดโพลีคเข้มข้น 100 ไมโครกรัม ต่อ มิลลิลิตร
ซึ่งสารละลายมาตรฐานกรดโพลีค (sigma, USA) 25 มิลลิกรัม ด้วยเครื่องชั่งละเอียด ลงใน
บีกเกอร์ขนาด 50 มิลลิลิตร ละลายด้วย 0.1 นอร์มัล โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) จน
สารละลายใส ปรับ pH เป็น 7 ด้วย 0.1 โมลาร์กรดไฮโดรคลอริก (HCl) ปรับปริมาตรเป็น 250
มิลลิลิตร ด้วย 25 % เอทานอล เก็บใส่ขวดสีชา แห้ตู้เย็นที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส รอการใ้
งานสำหรับการเตรียมกราฟมาตรฐาน
- 2.2 การเตรียมสารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 6.1
 - 2.2.1 ชั่งสาร Disodium Phosphate 31.2 กรัม ละลายด้วยน้ำปราศจากไอออน DI ปรับปริมาตร
เป็น 1,000 มิลลิลิตร ด้วยขวดปรับปริมาตร เก็บใส่ขวดสีชา แห้ตู้เย็นที่อุณหภูมิ 4 องศา
เซลเซียส สำหรับใช้งานต่อไป
 - 2.2.2 ชั่งสาร Monosodium Phosphate 28.39 กรัม ละลายด้วยน้ำปราศจากไอออน
ปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร ด้วยขวดปรับปริมาตร เก็บใส่ขวดสีชา แห้ตู้เย็น
ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส สำหรับใช้งานต่อไป

- 2.3 การเตรียมสารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.5 % กรดแอสคอบิก (เตรียมใหม่ทุกครั้ง)
 ดวงสารละลาย (2.2.1) 212.5 มิลลิลิตร ลงในบีกเกอร์ขนาด 6,000 มิลลิลิตร และดวง
 สารละลาย (2.2.2) 35.5 มิลลิลิตร ลงในบีกเกอร์ใบเดิม เติมกรดแอสคอบิก 5 กรัม ลงไปคนให้
 เข้ากัน ปรับ pH เป็น 6.1 ด้วย 15 % โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) ปรับปริมาตรเป็น 1,000
 มิลลิลิตรด้วยน้ำปราศจากไอออน DI
- 2.4 การเตรียมเอนไซม์ 2 % แอลฟาอะไมเลส (เตรียมใหม่ทุกครั้ง)
 ชั่ง α -amylase 0.5 กรัม ละลายด้วยน้ำ DI ปรับปริมาตรเป็น 50 มิลลิลิตร หมุนเหวี่ยงที่ 3,500
 รอบต่อนาที เป็นเวลา 10 นาที เก็บส่วนในไว้ใช้งานต่อไป
- 2.5 การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ Lactobacilli MRS broth
 ชั่ง Lactobacilli MRS broth 55 กรัม ละลายด้วยน้ำปราศจากไอออน DI ประมาณ 1,000
 มิลลิลิตร นำไปตั้งบน hot plate stirrer เพื่อให้อาหารละลาย ปิดฝาไปมาที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส 15 นาที
 ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น เก็บแช่เย็นที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส (สำหรับไว้ subculture)
- 2.6 การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ Folic assay medium
 ชั่ง Folic assay medium 9.4 กรัม ละลายด้วยน้ำปราศจากไอออน DI ประมาณ 100 มิลลิลิตร
 นำไปตั้งบน hot plate stirrer เพื่อให้อาหารละลาย กรองผ่าน membrane filter ขนาด 0.45
 ไมครอน
3. การวิเคราะห์ปริมาณกรดโฟลิก
- 3.1. การเตรียมเชื้อสำหรับวิเคราะห์กรดโฟลิก
 นำเชื้อที่เลี้ยงไว้ประมาณ 24 ชั่วโมง ไปหมุนเหวี่ยงแยกเซลล์ ด้วยเครื่อง Centrifuge ที่ 2,000
 รอบต่อนาที เป็นเวลา 5-10 นาที ทิ้งอาหารเลี้ยงเชื้อเก่า ล้างเซลล์ด้วยน้ำเกลือที่มีความเข้มข้น
 0.9% หมุนเหวี่ยงแยกเซลล์ ด้วยเครื่อง Centrifuge ที่ 2,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 5-10 นาที
 ทิ้งส่วนของน้ำเกลือ (ทำซ้ำ 2-3 ครั้ง) เจือจางเชื้อให้มีความเข้มข้น 1:10 ด้วยน้ำเกลือโซเดียม
 คลอไรด์ 0.9 %
- 3.2 การวิเคราะห์กรดโฟลิกด้วยวิธีทางจุลชีววิทยา
- 3.2.1 สุ่มตัวอย่างเส้นขนมจีนเสริมกรดโฟลิกที่ระดับต่าง ๆ และตัวควบคุม ผสมกับสารละลาย
 ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.5 % กรดแอสคอบิก บั่นให้ละเอียดจนเป็นเนื้อเดียวกันด้วย Blender
- 3.2.2 ชั่งตัวอย่างขนมจีนประมาณ 1 กรัม ลงในขวดรูปชมพู่สีขา ขนาด 250 มิลลิลิตร

เติมสารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.5 % กรดแอสคอบิก 30 – 40 มิลลิลิตร ปิดปากด้วย foil เขย่าเบาๆ เตรียมเบงก์ (blank) โดยไม่เติมตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

เติมเฉพาะสารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.5 % กรดแอสคอบิก 30 – 40 มิลลิลิตร

- 3.2.3 ย่อยด้วย autoclave ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 10 นาที ปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง
- 3.2.4 เติมเอนไซม์ α – amylase cat no A3176 (20 mg/ml) 2 มิลลิลิตรต่อกรัมตัวอย่าง นำไปบ่มในตู้บ่มที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 2 ชั่วโมง
- 3.2.5 หยุดการทำงานของเอนไซม์ที่ 100 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 นาที โดย autoclave
- 3.2.6 ปรับปริมาตรเป็น 200 มิลลิลิตรด้วยน้ำปราศจากไอออน DI
- 3.2.7 กรองสารละลายตัวอย่างด้วยกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 42
- 3.2.8 ปรับ pH เป็น 6.2 ด้วย 0.1 โมลาร์ HCl และ 15% NaOH
- 3.2.9 เจือจางสารละลายตัวอย่างตามตารางข้างล่าง

การทำกราฟมาตรฐาน:

ความเข้มข้นของกรดโฟลิก (นาโนกรัมต่อหลอด)	0.125	0.25	0.50	0.75	1.0
สารละลายมาตรฐาน (sigma , USA) (มิลลิลิตร)	0.25	0.5	1.0	1.5	2.0
น้ำปราศจากไอออน (มิลลิลิตร)	4.75	4.5	4.0	3.5	3.0
อาหารเลี้ยงเชื้อชนิดพิเศษ (มิลลิลิตร)	5	5	5	5	5

การเจือจางตัวอย่าง:

ความเข้มข้นของกรดโฟลิก (นาโนกรัมต่อหลอด)	0.125	0.25	0.50	0.75
สารละลายตัวอย่าง (มิลลิลิตร)	0.25	0.5	1.0	1.5
น้ำปราศจากไอออน (มิลลิลิตร)	4.75	4.5	4.0	3.5
อาหารเลี้ยงเชื้อชนิดพิเศษ (มิลลิลิตร)	5	5	5	5

- 3.2.10 นำไปฆ่าเชื้อใน autoclave ที่ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที ปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง
- 3.2.11 เตรียมเชื้อตามข้อ (7) เติมลงในหลอดทดลอง 100 ไมโครลิตร
- 3.2.12 บ่มในตู้บ่มที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 16 ชั่วโมง

- 3.2.13 หยดการเจริญเติบโตของเชื้อที่ 100 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 นาที ด้วย autoclave
- 3.2.14 นำไปวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 620 นาโนเมตรด้วยเครื่องสเปคโตรโฟโตมิเตอร์ (วัดความขุ่นของเชื้อ)
- 3.2.15 คำนวณผลเทียบกับกราฟสารละลายมาตรฐาน คำนวณผลตามสมการด้านล่าง

ปริมาณกรดฟอลิก (ไมโครกรัม / 100 กรัม)

$$= \frac{\text{ปริมาณกรดฟอลิกจากกราฟมาตรฐาน} \times \text{dilution factor} \times \text{ปริมาตรทั้งหมด}}{\text{ปริมาตรตัวอย่างที่ใช้}}$$

ตัวอย่างการคำนวณขมจีนเสริมกรดฟอลิกที่ระดับ 300 ไมโครกรัมต่อ 100 กรัมแป้งดิบ (เตรียมโดยไม่เติมบัฟเฟอร์)

ซึ่งตัวอย่างขมจีนเสริมกรดฟอลิก 1.02 กรัม (ทำตามวิธีวิเคราะห์ข้อ 3.2.1-3.2.14) ได้ทำการเจือจางสารละลายตัวอย่างเป็น 5 เท่า (เพื่อให้ค่าที่วัดได้อยู่ในช่วงของกราฟมาตรฐาน) นำมาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 620 นาโนเมตรที่ความเข้มข้นของกรดฟอลิก 0.25 (นาโนกรัมต่อ หลอด) อ่านค่าตัวอย่างได้เท่ากับ 0.1427 และ 0.1612 ค่าเบลนจ์เคมเอนไซม์ เท่ากับ 0.0292 ค่าสมการของกราฟมาตรฐานเท่ากับ ($y = 0.42x$)

$$\text{วิธีคิด} \quad \frac{0.1427+0.1612}{2} = 0.1520 - \frac{0.0292}{0.42} = 0.1228 = 0.2924 \text{ (นาโนกรัม ต่อ หลอด)}$$

เทียบกลับเป็นมิลลิลิตรเท่ากับ $\frac{0.2924}{0.5} = 0.5848 \times 5 \text{ (dilution factor)} = 2.924 \text{ (นาโนกรัม ต่อ มิลลิลิตร)}$

เทียบกลับเป็น 200 มิลลิลิตรเท่ากับ $\frac{2.924 \times 200}{1000} = 0.5848 \text{ (ไมโครกรัม ต่อ 200 มิลลิลิตร)}$

เทียบกลับเป็น 100 กรัมเท่ากับ $\frac{0.5848 \times 100}{1.02} = 57.3333 \text{ (ไมโครกรัมต่อ 100 กรัม)}$

หมายเหตุกรณีเตรียมตัวอย่างด้วยบัฟเฟอร์ จะต้องคิดเทียบน้ำหนักกลับเป็นน้ำหนักที่ใช้ในการเตรียมจริง ๆ คือ ขมจีนเสริมกรดฟอลิก 50 กรัม เติมน้ำบัฟเฟอร์ 100 กรัม ซึ่งตัวอย่างวิเคราะห์ 1.02 จะเท่ากับ $1.02 \times 50 / 150 = 0.34 \text{ กรัม}$ (แทนค่าเทียบกลับเป็น 100 กรัม ของ 1.02 เป็น 0.34)



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การวัดสี (Minolta Chroma meter)

อุปกรณ์ได้แก่เครื่อง Minolta Chromameter ใช้หัววัด(Measuring Head) โมเดล CR-400 ประเทศญี่ปุ่น หน่วยประมวลผล (Data processor) โมเดล DP-401 และแผ่นเทียบสีมาตรฐาน (Calibration plate)

ระบบการวัด : Hunter Lab (L , a , b)

1. การเตรียมตัวอย่าง

นำขมจีน ตัวอย่างควบคุมและขมจีนเสริมกรดโพลีที่ความเข้มข้นระดับต่าง ๆ บดด้วย Blander ให้ละเอียดเป็นเนื้อเดียวกัน ใส่ถุงพลาสติกใส แผ่นเนื้อขมจีนให้กระจายทั่วถุงที่บรรจุ โดยให้ความหนาสม่ำเสมอเท่ากัน

2. การวัดตัวอย่าง

- 2.1 เปิดเครื่องวัดสีทิ้งไว้ประมาณ 15 นาที ก่อนใช้งาน ทดสอบ
- 2.2 วัดกับแผ่นมาตรฐาน
- 2.3 นำตัวอย่างมาวัดสีอย่างน้อย 5 จุด โดยไม่ซ้ำจุดเดิม บนที่กผล
- 2.4 วิเคราะห์ผลเพื่อหาค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

3. การวิเคราะห์ผล

ค่า L คือค่าความส่องสว่าง (lightness) ซึ่งมีค่าตั้งแต่ 0 คือ ไม่มีแสงสว่างหรือสีดำ ถึงค่าความส่องสว่าง เป็น 100 คือความส่องสว่างสูงสุดหรือสีขาว

ค่า a คือค่าความแดง (redness) เมื่อมีค่าเป็นบวก (+) หรือค่าความเขียว (greenness) เมื่อมีค่าเป็น ลบ (-)

ค่า b คือค่าความเหลือง (yellowness) เมื่อมีค่าเป็นบวก (+) หรือค่าความน้ำเงิน (blueness) เมื่อมีค่าเป็นลบ (-)



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การวัดค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH-meter)

อุปกรณ์ได้แก่ เครื่องวัด pH รุ่น Orion โมเดล 210A ประเทศสหรัฐอเมริกา

1. การเตรียมตัวอย่าง

นำขนมจลิน ตัวอย่างควบคุม และขนมจลินเสริมกรดโพลิก ชั่งน้ำหนักด้วยเครื่องชั่ง 2 ตำแหน่ง ประมาณ 5 กรัม ลงในบีกเกอร์ เติมน้ำกลั่นประมาณ 30 มิลลิลิตร บั่นด้วยเครื่องปั่นละเอียด ประมาณ 10-15 นาที เพื่อให้ละเอียดเป็นเนื้อเดียวกัน ต้างเครื่องปั่นละเอียดด้วยน้ำกลั่นอีก 70 มิลลิลิตร ลงในบีกเกอร์ใบเดิม

2. การวัดตัวอย่าง

- 2.1 เปิดเครื่องวัด pH ทิ้งไว้ก่อนใช้ประมาณ 15 นาที
- 2.2 นำตัวอย่างวัดด้วยเครื่องวัด pH โดยวัดประมาณ 3 ครั้ง บันทึกผล
- 2.3 วิเคราะห์ผลเพื่อหาค่าเพื่อหาค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การวิเคราะห์ปริมาณกรดทั้งหมด (Total Acidity) ด้วยวิธี Titrimetric Method ตามวิธีการของ AOAC 930.35 (2000)

1. สารเคมี

- 1.1 สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ NaOH ความเข้มข้น 0.01 นอร์มัล
- 1.2 ฟีนอล์ฟทาลีน ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์
- 1.3 เอทานอลความเข้มข้น 95 เปอร์เซ็นต์
- 1.4 โพแทสเซียมพาทาเลต (potassium phthalate) ($\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$)

2. การเตรียมสารเคมี

- 2.1 สารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์
ซึ่งโซเดียมไฮดรอกไซด์ 1 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 500 มิลลิลิตร จากนั้นนำไป standardize ด้วยสารละลายมาตรฐานโพแทสเซียมพาทาเลต
- 2.2 สารละลายฟีนอล์ฟทาลีน ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์
ซึ่งฟีนอล์ฟทาลีน 1 กรัม ละลายด้วยเอทานอล 100 มิลลิลิตร
- 2.3 การ standardize โซเดียมไฮดรอกไซด์
ละลายโพแทสเซียมพาทาเลตที่ผ่านการอบแห้งอุณหภูมิ 120 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง และทำให้เย็นในโถดูดความชื้นปริมาณ 0.6000-0.7000 กรัม ในน้ำกลั่น 75 มิลลิลิตร ในขวดรูปชมพู่ หยอดสารละลายฟีนอล์ฟทาลีนความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ จำนวน 2 หยด นำมาไตเตรทด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่บรรจุอยู่ในบิวเรต จนกระทั่งสารละลายทำปฏิกิริยาเปลี่ยนจากไม่มีสีเป็นสีชมพูอ่อนที่คงตัว โดยทำการไตเตรท 3 ข้าง บันทึกปริมาตรของโซเดียมไฮดรอกไซด์คำนวณหาความเข้มข้นสมการดังนี้

$$\text{Normality ของ NaOH} = \frac{\text{จำนวนกรัม โพแทสเซียมพาทาเลต} \times 100}{\text{มิลลิลิตร NaOH} \times 204.229}$$

3. การวิเคราะห์หาปริมาณกรดทั้งหมด

- 3.1 ตัวอย่างที่ผ่านการวัดความเป็นกรด-ต่างจากภาคผนวก ง มาหมุนเหวี่ยงด้วยเครื่องหมุนเหวี่ยง (Centrifuge) ที่ 1,200 รอบ ต่อ นาที ประมาณ 5-10 นาที เพื่อตกตะกอนเนื้อแข็งออก
- 3.2 กรองผ่านกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 1 ลงในขวดวัดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น
- 3.3 ปิเปตตัวอย่างจากข้อ 3.2 ปริมาตร 5 มิลลิลิตรลงในขวดรูปชมพู่ขนาด 125 มิลลิลิตร เติมน้ำกลั่น 75 มิลลิลิตรลงไป หยดสารละลายฟีนอลทาลีน 2 หยด
- 3.4 นำมาไตเตรทด้วยสารละลาย 0.01 นอร์มัล โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) จนเป็นสีชมพูอ่อน บันทึกผล คำนวณผลตามสมการ

$$\text{ปริมาณกรดทั้งหมด (\%)} = \frac{\text{ปริมาตรสารละลายมาตรฐาน 0.01 นอร์มัล NaOH} \times \text{น้ำหนักกรัมสมมูลของกรดแลคติก} \times 100}{1,000 \times \text{ปริมาตรตัวอย่าง}}$$





เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

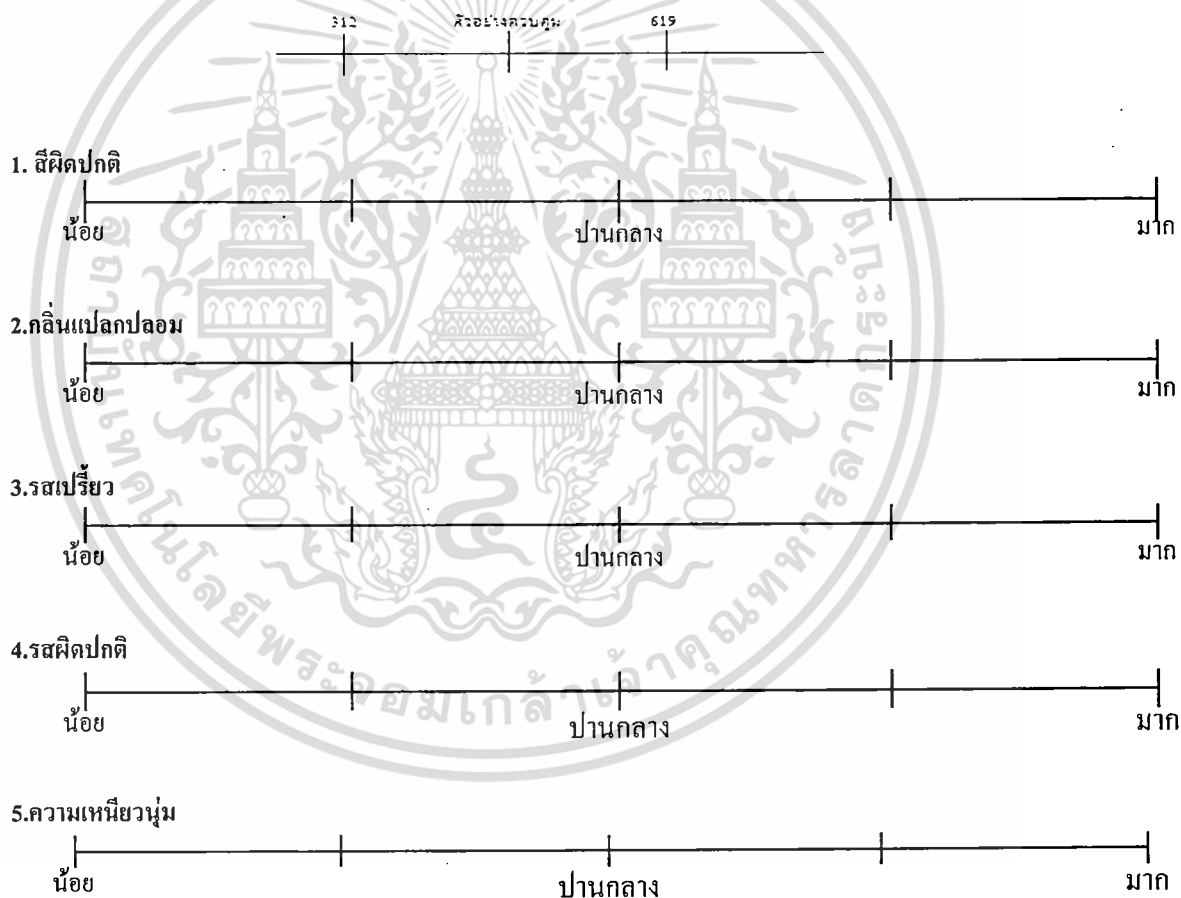
แบบประเมินการทดสอบด้านประสาทสัมผัส (Scoring test)

ผลิตภัณฑ์: ขนมหิน

ชื่อผู้ทดสอบชิม.....วันที่.....

คำชี้แจง

ให้ประเมินตัวอย่างควบคุมแล้วขีดเส้น (I) ลงบนเส้นแต่ละคุณลักษณะทดสอบ จากนั้นทำการประเมินตัวอย่างที่ละตัวอย่างแล้วให้เปรียบเทียบกับตัวอย่างอ้างอิงพร้อมกับขีดเส้น (I) และให้กำกับด้วยรหัสของตัวอย่าง ลงบนเส้นแต่ละคุณลักษณะทดสอบ (แสดงดังรูปตัวอย่าง) ในระหว่างตัวอย่างให้บ้วนปากด้วยน้ำดื่มก่อนทุกครั้ง



ข้อเสนอแนะ

.....

.....

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การประเมินผลการทดสอบทางด้านประสาทสัมผัส (Scoring test) จะใช้วิธีเปรียบเทียบคะแนนแต่ละปัจจัยของผู้ทดสอบชิมแต่ละคนของตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโพลีลิกที่ระดับต่าง ๆ กับตัวอย่างควบคุม โดยนำคะแนนของแต่ละตัวอย่างหารด้วยคะแนนของตัวอย่างควบคุม จากนั้นคำนวณหาเฉลี่ยของผู้ทดสอบชิมทั้งหมด

ตัวอย่างการคำนวณ

ปัจจัยด้านสีผิปกติ

- ตัวอย่างควบคุมได้คะแนนเท่ากับ 0.7

- ตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโพลีลิกที่ระดับ 100 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัม แป้งดิบได้คะแนนเท่ากับ 1.20

เพราะฉะนั้น ตัวอย่างควบคุมได้คะแนนเท่ากับ 0.7 เท่ากับ 1.0

0.7

ตัวอย่างขนมจีนเสริมกรดโพลีลิกได้คะแนนเท่ากับ 1.20 เท่ากับ 1.71

0.7

แบบประเมินการทดสอบด้านประสาทสัมผัส (7-point Hedonic scale)

ผลิตภัณฑ์: ขนมหุ้น

ชื่อผู้ทดสอบชิม.....วันที่.....

คำชี้แจง: ทดสอบชิมตัวอย่างขนมหุ้นทีละตัวอย่างแล้วให้คะแนนความชอบ (7 ระดับคะแนน) ของแต่ละคุณลักษณะของตัวอย่างตามคำอธิบายคะแนนความชอบ

1 = ไม่ชอบมาก

2 = ไม่ชอบปานกลาง

3 = ไม่ชอบเล็กน้อย

4 = บอกไม่ได้ว่าชอบหรือไม่ชอบ

5 = ชอบเล็กน้อย

6 = ชอบปานกลาง

7 = ชอบมาก

คุณลักษณะทดสอบ

สี

กลิ่น

รสชาติ

เนื้อสัมผัส

ความชอบโดยรวม

.....
.....
.....
.....
.....

ข้อเสนอแนะ

.....

.....

.....

.....

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ ๑ ค่าความชื้นในตัวอย่างขนมจีนที่ได้จากขั้นตอนต่าง ๆ ในระหว่างการผลิตขนมจีนเสริมกรดโฟลิก

ตัวอย่างขนมจีน	ค่าความชื้น (%)			
	แป้งผสมกรดโฟลิก	โรยเส้น	ล้างน้ำครั้งที่ 1	ล้างน้ำครั้งที่ 2
ตัวอย่างควบคุม (ขนาดเส้นใหญ่)	51.65±0.78	63.84±0.04	65.98±0.23	69.71±0.08
เสริมกรดโฟลิก 100 (ขนาดเส้นใหญ่)	52.43±1.36	61.11±1.38	65.06±0.11	66.59±0.41
เสริมกรดโฟลิก 300 (ขนาดเส้นใหญ่)	52.43±1.36	70.99±1.83	71.68±0.93	72.38±0.77
เสริมกรดโฟลิก 500 (ขนาดเส้นใหญ่)	51.91±1.45	61.82±0.52	66.45±0.24	67.71±1.61

หมายเหตุ : ตัวอย่างขนมจีน 100 , 300 และ 500 หมายถึง การเสริมกรดโฟลิกที่ระดับ 100 , 300 และ 500 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

ตารางที่ ๒ ค่าความชื้นในตัวอย่างขนมจีนที่ได้จากชั้นตอนต่าง ๆ ในระหว่างการผลิตขนมจีนเสริมกรดโพลีที่มีขนาดเส้นเล็กและขนาดเส้นใหญ่

ตัวอย่างขนมจีน	ค่าความชื้น (%)			
	แป้งผสมกรดโพลี	โรยเส้น	ลี้ยงน้ำครั้งที่ 1	ลี้ยงน้ำครั้งที่ 2
ตัวอย่างควบคุม (ขนาดเส้นใหญ่)	51.65±0.78	63.84±0.04	65.98±0.23	69.71±0.08
เสริมกรดโพลี 300 (ขนาดเส้นใหญ่)	52.43±1.36	70.99±1.83	71.68±0.93	72.38±0.77
เสริมกรดโพลี 300 (ขนาดเส้นเล็ก)	52.43±1.36	67.93±2.03	72.81±0.40	75.94±0.15

หมายเหตุ : ตัวอย่างขนมจีน 300 หมายถึง การเสริมกรดโพลีที่ระดับ 300 ไมโครกรัม ต่อ 100 กรัมแป้งดิบ

ข้อมูลประวัติผู้วิจัย

ประวัติส่วนตัวหัวหน้าโครงการวิจัย

ชื่อ-สกุล นาย ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม

ประวัติการศึกษา

ชื่อย่อปริญญา	สาขา	สถาบันที่จบ	ปีที่จบ
วท.บ.	เคมี	มหาวิทยาลัยเชียงใหม่	2531
วท.ม.	เทคโนโลยีการอาหาร	จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	2534
Ph.D.	Food Science	University of Wisconsin-Madison, USA	2543

สาขาวิจัยที่มีความชำนาญพิเศษ (แตกต่างจากวุฒิการศึกษา)

- Food Chemistry and Biochemistry

- Food Enzymology

- Functional Foods and Nutraceuticals

ทุนการศึกษาและทุนวิจัยที่เคยได้รับ

1. สมบัติการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของสารสกัดจากเมล็ดส้มสายพันธุ์ต่างๆ (ทุนเงินรายได้ ปี 2545)
2. สมบัติการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันและการต้านจุลินทรีย์ของสารสกัดจากเปลือกและเมล็ดส้มเขียวหวาน (ทุนงบประมาณปี 2547)
3. โยอาหารต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันจากผลไม้และวัสดุเหลือทิ้งจากผลไม้ (ทุนงบประมาณปี 2548)
4. ปริมาณสารประกอบฟีนอลิกและความสามารถในการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของกล้วยน้ำว้าและผลิตภัณฑ์ (ทุนงบประมาณปี 2549)
5. ปริมาณกรดฟีนอลิก สารประกอบฟีนอลิกทั้งหมดและความสามารถในการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของเปลือก เนื้อ และเมล็ดในของมะม่วงพันธุ์ต่าง ๆ ที่ระดับความสุกต่างกัน(ทุนงบประมาณปี 2550)
6. สมบัติการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของสารสกัดกระเจี๊ยบแดงและผลของน้ำตาลชนิดต่างๆต่อประสิทธิภาพการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของสารสกัดกระเจี๊ยบแดงในผลิตภัณฑ์กุนเชียงและหมูแผ่น (ทุนงบประมาณปี 2551)
7. การใช้พืชสมุนไพรชนิดต่าง ๆ ในการเพิ่มมูลค่าเชิงพาณิชย์และคุณค่าเชิงสุขภาพของน้ำส้มสายชูกลั่น (ทุน สกว.-สสว. ปีงบประมาณ 2551)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

8. การตรวจหาอะคริลาไมด์ในตัวอย่างอาหารไทยที่ใช้วัตถุดิบที่มีองค์ประกอบของคาร์โบไฮเดรตสูง และผ่านกระบวนการแปรรูปโดยวิธีการทอด (ทุนงบประมาณปี 2552)

9. ผลของการเตรียมขึ้นต้นและการทอดภายใต้สภาวะสุญญากาศต่อคุณภาพหลักทางเคมีกายภาพและโภชนาการของกล้วยทอดกรอบแผ่นบาง (ทุนงบประมาณปี 2553)

ผลงานวิจัย/งานสร้างสรรค์ที่ตีพิมพ์เผยแพร่ (ระดับชาติและนานาชาติ)

1. ประพันธ์ ปิ่นศิริโรตม และวันทนี ช่างน้อย. 2545. การเปรียบเทียบปริมาณสารประกอบโพลีฟีนอลทั้งหมดและศักยภาพการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของสารสกัดจากเมล็ดพืชตระกูลส้มสายพันธุ์ต่าง ๆ ที่ปลูกในประเทศไทย. *อาหาร*. 32(4): 300-307.
2. ประพันธ์ ปิ่นศิริโรตม. 2546. ผลของกรรมวิธีแปรรูปต่อการสูญเสียปริมาณไลโคปีนในมะเขือเทศ. *อาหาร*. 33(2): 111-117.
3. ประพันธ์ ปิ่นศิริโรตม. 2546. ผลของอุณหภูมิ ความเป็นกรด-ด่าง และเกลือสังกะสีต่อความคงตัวของสีเขียวของสารสกัดใบเตย. *อาหาร*. 33(4): 277-282.
4. ศิริวรรณ จำแนกสาร และ ประพันธ์ ปิ่นศิริโรตม. 2552. ผลของระดับความสุกต่อปริมาณสารประกอบฟีนอลิกและสมบัติการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันของเปลือกและเนื้อกล้วยหอมทองและกล้วยไข่. *วารสารอุตสาหกรรมเกษตรพระจอมเกล้า*. 1(1): 49-60.
5. Anderson, C., Pinsirodom, P. and Parkin, K.L. 2002. Hydrolytic selectivity of patatin (lipid acyl hydrolase) from potato (*Solanum tuberosum* L.) tubers toward various lipids. *J. Food Biochem.* 26(1): 63-74.
6. Pinsirodom, P. and Intaporn, C. 2004. Composition and positional distribution of fatty acids in triacylglycerols of papaya seed oil. *Proceedings of the 1st KMITL International Conference on Integration of Science & Technology for Sustainable Development*. 25-26 August, Bangkok, Thailand. Vol. 2. 349-351
7. Pinsirodom, P.; Watanabe, Y.; Nagao, T.; Sugihara, A.; Kobayashi, T. and Shimada, Y. 2004. Critical temperature for production of MAG by esterification of different FA with glycerol using *Penicillium camembertii* lipase. *J. Am. Oil Chem. Soc.* 81(6): 543-547.
8. Watanabe, Y.; Pinsirodom, P.; Nagao, T.; Kobayashi, T.; Nishida, Y.; Takagi, Y. and Shimada, Y. 2005. Production of FAME from acid oil model using immobilized *Candida antarctica* lipase. *J. Am. Oil Chem. Soc.* 82(11): 825-831.

9. Watanabe, Y., Pinsirodom, P., Nagao, T., Yamaichi, A., Kobayashi, T., Nishida, Y., Takagi, Y., Shimada, Y. 2007. Conversion of acid oil by-produced in vegetable oil refining to biodiesel fuel by immobilized *Candida Antarctica* lipase. *J. Mol. Cat. B: Enzymatic*. 44: 99-105.
10. Pinsirodom, P., Rungcharoen, J., Liumminful, A. 2008. Quality of commercial wine vinegars evaluated on the basis of total polyphenol content and antioxidant properties. *As. J. Food Ag-Ind*. 1(4):232-241.

การเสนอผลงานวิชาการ

1. เกียรติศักดิ์ ภูษิต และ ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม. 2548. สภาวะที่เหมาะสมในการผลิตโยอาหารต้านปฏิกิริยาออกซิเดชันจากเปลือกมะม่วง. การประชุมสัมมนาวิชาการอุตสาหกรรมเกษตรครั้งที่ 7: เทคโนโลยีอาหารก้าวไกลนำไทยสู่ศรัโลก. วันที่ 22-24 มิถุนายน ณ ศูนย์ประชุมนานาชาติไบเทค บางนา กรุงเทพมหานคร. 9 หน้า.
2. ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม ทิพนนตร ปริณามโอสถ และกรวิทย์ พงษ์ประเสริฐ. 2548. การเปลี่ยนแปลงปริมาณสารประกอบโพลีฟีนอลทั้งหมดและสมบัติการต้านอนุมูลอิสระของถั่วเขียวและถั่วเหลืองในระหว่างการงอก. การประชุมสัมมนาวิชาการอุตสาหกรรมเกษตรครั้งที่ 7: เทคโนโลยีอาหารก้าวไกลนำไทยสู่ศรัโลก. วันที่ 22-24 มิถุนายน ณ ศูนย์ประชุมนานาชาติไบเทค บางนา กรุงเทพมหานคร. 9 หน้า.
3. นกชัชช ยอดพรหม ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม และ อติศร เสวตวิวัฒน์. 2549. สมบัติการต้านจุลินทรีย์ของสารสกัดจากเปลือกมะม่วงต่อแบคทีเรียก่อโรคและแบคทีเรียแลคติก. การประชุมสัมมนาวิชาการอุตสาหกรรมเกษตรครั้งที่ 8: นวัตกรรมทางอาหาร. วันที่ 15-16 มิถุนายน ณ ศูนย์ประชุมนานาชาติไบเทค บางนา กรุงเทพมหานคร. 7 หน้า.
4. ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม. 2549. ปริมาณสารประกอบโพลีฟีนอลทั้งหมดและสมบัติการต้านอนุมูลอิสระของข้าวขัดขาว ข้าวกล้อง และข้าวที่มีสีเข้ม. การประชุมสัมมนาวิชาการอุตสาหกรรมเกษตรครั้งที่ 8: นวัตกรรมทางอาหาร. วันที่ 15-16 มิถุนายน ณ ศูนย์ประชุมนานาชาติไบเทค บางนา กรุงเทพมหานคร. 7 หน้า.
5. Pinsirodom, P. and Intaporn, C. 2004. Composition and positional distribution of fatty acids in triacylglycerols of papaya seed oil. Proceedings of the 1st KMITL International Conference on Integration of Science & Technology for Sustainable Development. 25-26 August, Bangkok, Thailand. Vol. 2. 349-351

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

6. Angsujinda, S., Swetwiwathana, A., Surapunpisid, Y. and Pinsiroadom, P. 2005. Antimicrobial effect of Roselle (*Hibiscus sabdariffa* Linn.) extract against bacterial pathogens associated in Thai fermented meat (Nham). The 51st International Congress of Meat Science and Technology. 7-12 August, Baltimore, Maryland, USA. 6 pp.
7. Pinsiroadom, P., Akkarapolkul, M., Suksawad, S. 2007. Assays of Fibrinolytic enzyme activity in Thai traditional fermented foods. International Conference on Integration of Science & Technoloty for Sustainable Development, 26-27 April, Bangkok, Thailand. 166-169.
8. Parinyapatthanaboot, T. and Pinsiroadom, P. 2010. Effect of anthocyanins from different plant source on the oxidative stability of vacuum packed Chinese-style sausage during storage. *The 56th International Congress of Meat Science and Technology (ICoMST)*, Jeju International Convention Center, Jeju Island, Republic of Korea, 15-20 August.
9. Parinyapatthanaboot, T. and Pinsiroadom, P. 2010. Antioxidant properties of roselle extract and its antilipoperoxidant efficiency in meat products as affected by sucrose. *The 56th International Congress of Meat Science and Technology (ICoMST)*, Jeju International Convention Center, Jeju Island, Republic of Korea, 15-20 August.
10. Parinyapatthanaboot, T. and Pinsiroadom, P. 2011. Effect of xylitol concentration on oxidative stability and quality parameters of roselle anthocyanin added Chinese-style sausage. *The 12th ASEAN Food Conference*, 16-18 June, BITEC Bangna, Bangkok, Thailand, pp. 586-589.
11. Parinyapatthanaboot, T. and Pinsiroadom, P. and Tai, P.J. 2011. Thermal stability and kinetic degradation of anthocyanin extracted from nanoparticled roselle (*Hibiscus sabdariffa* L.) in model system. *The 12th ASEAN Food Conference*, 16-18 June, BITEC Bangna, Bangkok, Thailand.

ประวัติส่วนตัวผู้ร่วมโครงการวิจัย

ชื่อ-สกุล.....นาง กัทธีรียิ่งเลิศรัตนะกุล.....

ประวัติการศึกษา

ชื่อย่อปริญญา	สาขา	สถาบันที่จบ	ปีที่จบ
วท.บ.	ชีววิทยา	มหาวิทยาลัยรามคำแหง	2535
วท.ม.	วิทยาศาสตร์การอาหาร	สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าฯ	2555

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สาขาวิจัยที่มีความชำนาญพิเศษ (แตกต่างจากวุฒิการศึกษา).....

..... - Food Microbiology.....

..... - Food Chemistry.....

..... - Plant Tissue culture.....

..... - Cell culture.....

..... - Biochemistry.....

ทุนการศึกษาและทุนวิจัยที่เคยได้รับ

1. การเสริมกรดโฟลิกในขนมจีน (ทุนกรมอนามัย ปี 2553)

ผลงานวิจัย/งานสร้างสรรค์ที่ตีพิมพ์เผยแพร่ (ระดับชาติและนานาชาติ)

1. พิมพ์ วัชรราชกุล และ กัทธิรา ยิ่งเลิศระณะกุล. 2001. ปริมาณโคเลสเตอรอลและกรดไขมันในอาหารปรุงสำเร็จพร้อมรับประทานแต่ละภาคของประเทศไทย. HEALTH. 24(2):83-92.
2. กัทธิรา ยิ่งเลิศระณะกุล, เพ็ญโพยม ประภาศิริ, วาริทธิย์ พึ่งพันธ์. 2549. การศึกษาพลังงานในอาหารว่างและขนมขบเคี้ยว, วารสารองค์การเกษตรกรรม, 32(1):22-35.
3. กัทธิรา ยิ่งเลิศระณะกุล และ ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม. 2554. คุณภาพของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกและความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการผลิตและการเก็บรักษาขนมจีน. การประชุมวิชาการ ครั้งที่ 8 มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ วิทยาเขตกำแพงแสน. 661-669.
4. นันทยา จงใจเทศ, ปิยนันท์ เผ่าม่วง, กัทธิรา ยิ่งเลิศระณะกุล และวาริทธิย์ พึ่งพันธ์. 2554. สารอาหารในกาแฟเย็น. วารสารการส่งเสริมสุขภาพและอนามัยสิ่งแวดล้อม. 34(4):60-68.
5. Mesomya W, Cuptapun, Jittanoonta P, Hengsawadi D, Boonvisut S, Huttayanon P and Sriwatana. 2002. Nutritional Evaluations of Green Catfish, *Mystus nemurus*. Kasetsart J (Nat. Sci) 36:69-74.

การเสนอผลงานวิชาการ

1. กัทธิรา ยิ่งเลิศระณะกุล และ ประพันธ์ ปิ่นศิริโรดม. 2554. คุณภาพของขนมจีนเสริมกรดโฟลิกและความคงตัวของกรดโฟลิกในระหว่างการผลิตและการเก็บรักษาขนมจีน. การประชุมวิชาการ ครั้งที่ 8 มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ วิทยาเขตกำแพงแสน : ตามรอยพระยุคลบาท เกษตรศาสตร์กำแพงแสน. วันที่ 8-9 ธันวาคม ณ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์กำแพงแสน. นครปฐม. 10 หน้า.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้