

## บทที่ 4

### ผลการทดลองและวิจารณ์

#### 4.1 ผลศึกษานิดและปริมาณไฮโดรคลออลอยด์ในการผลิตเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง

##### 4.1.1 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

ผลการศึกษามนบัติทางกายภาพของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง โดยใช้ไฮโดรคลออลอยด์ 2 ชนิด คือโอลัสต์บีนกัมและการร้าjiann เป็นปัจจัยศึกษาที่ระดับการใช้ต่างกัน 3 ระดับ แสดงคังตาราง 4.1

ค่าสีในระบบขันเตอร์: ผลการวัดค่าสีในระบบขันเตอร์ของแต่ละสิ่งทดลอง ( $L$  a และ b) ค่าสี L แสดงถึงระดับความสว่างของตัวอย่างมีค่าอยู่ระหว่าง 0-100 ค่าสี a เป็นค่าสีแดง (ค่าเป็นบวก) - สีเขียว (ค่าเป็นลบ) และค่าสี b เป็นค่าสีเหลือง (ค่าเป็นบวก) - สีน้ำเงิน (ค่าเป็นลบ) (HunterLab, 1997) พบว่า ค่าสี L และค่าสี a ของแต่ละสิ่งทดลอง (สิ่งทดลองที่ 1-9) ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $P>0.05$ ) โดยค่าสี L อยู่ในช่วง 61.57-69.26 และค่าสี a อยู่ระหว่าง 1.63-3.11 ส่วนค่าสี b มีความแตกต่างระหว่างสิ่งทดลอง คือสิ่งทดลองที่ 4 มีค่าสี b มากที่สุดเป็น 15.21 แต่ไม่มีความแตกต่างจากสิ่งทดลองที่ 2, 3 และ 5 ที่มีค่าสี b อยู่ระหว่าง 13.94-14.54 ส่วนสิ่งทดลองที่ 9 มีค่าสี b น้อยที่สุดเป็น 12.54 ซึ่งไม่แตกต่างจากสิ่งทดลองที่ 1, 3, 5, 6, 7 และ 8 ที่มีค่าสี b ในช่วง 12.70-13.94

จากผลการเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้โอลัสต์บีนกัม ( $a_1$ ,  $a_2$ ,  $a_3$ ) และระดับการใช้การร้าjiann ( $b_1$ ,  $b_2$ ,  $b_3$ ) พบว่า ในแต่ละระดับการใช้ไฮโดรคลออลอยด์ทั้งสองชนิด ไม่มีผลกระทบต่อค่าสี L และค่าสี a อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ส่วนค่าสี b พบว่า การใช้โอลัสต์บีนกัมระดับกลาง (0.075%) ให้ค่าสี b โดยเฉลี่ยสูงที่สุดเป็น 14.07 และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ ( $P\leq0.05$ ) กับการใช้ระดับสูง (0.15%) ซึ่งมีค่าสี b โดยเฉลี่ยต่ำที่สุดเป็น 12.72 เตต์ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับการใช้ระดับต่ำ (0%) ในขณะที่ผลของการร้าjiann ต่อค่าสี b ในแต่ละระดับการใช้ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ )

ตาราง 4.1 สมบัติทางกายภาพของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อมีไฮดรคออลอยด์ 2 ชนิด เป็นปัจจัยศึกษาที่ต่างกัน 3 ระดับ

ปัจจัย	ค่าสีในระบบชันเตอร์			ลักษณะเนื้อสัมผัส
	L	a	b	
โอลีฟต์บีนกี้ (A)				
-ระดับต่ำ (0%) (a <sub>1</sub> )	67.31±0.79*	2.50±0.39	13.72±0.94 <sup>ab</sup>	9.12±1.92 <sup>b</sup>
-ระดับกลาง (0.075%) (a <sub>2</sub> )	65.50±1.40	2.50±0.53	14.07±1.10 <sup>a</sup>	9.83±2.62 <sup>b</sup>
-ระดับสูง (0.15%) (a <sub>3</sub> )	65.66±3.87	2.01±0.36	12.72±0.19 <sup>b</sup>	12.88±4.18 <sup>a</sup>
คาร์รารีเคนน (B)				
-ระดับต่ำ (0%) (b <sub>1</sub> )	67.67±0.79	2.36±0.74	13.56±1.45	7.48±0.89 <sup>b</sup>
-ระดับกลาง (0.1%) (b <sub>2</sub> )	66.62±0.79	2.34±0.30	13.80±0.67	11.89±1.58 <sup>a</sup>
-ระดับสูง (0.2%) (b <sub>3</sub> )	64.17±2.64	2.51±0.52	13.16±0.71	12.46±3.78 <sup>a</sup>
A×B				
-สิ่งทดลองที่ 1 (a <sub>1</sub> b <sub>1</sub> )	66.87±1.97	2.33±0.71	12.70±1.12 <sup>c</sup>	6.90±0.08 <sup>e</sup>
-สิ่งทดลองที่ 2 (a <sub>1</sub> b <sub>2</sub> )	68.22±3.94	2.66±0.60	14.54±0.62 <sup>ab</sup>	10.18±0.99 <sup>cd</sup>
-สิ่งทดลองที่ 3 (a <sub>1</sub> b <sub>3</sub> )	66.84±5.18	3.10±1.46	13.94±0.06 <sup>abc</sup>	10.28±1.63 <sup>cd</sup>
-สิ่งทดลองที่ 4 (a <sub>2</sub> b <sub>1</sub> )	66.89±7.76	3.11±0.74	15.21±0.96 <sup>a</sup>	7.02±1.05 <sup>e</sup>
-สิ่งทดลองที่ 5 (a <sub>2</sub> b <sub>2</sub> )	65.50±2.81	2.30±0.13	13.94±1.09 <sup>abc</sup>	12.20±0.86 <sup>bc</sup>
-สิ่งทดลองที่ 6 (a <sub>2</sub> b <sub>3</sub> )	64.10±0.76	2.10±0.46	13.02±0.09 <sup>bc</sup>	10.27±0.06 <sup>cd</sup>
-สิ่งทดลองที่ 7 (a <sub>3</sub> b <sub>1</sub> )	69.26±0.89	1.63±0.16	12.71±0.23 <sup>c</sup>	8.50±1.26 <sup>de</sup>
-สิ่งทดลองที่ 8 (a <sub>3</sub> b <sub>2</sub> )	66.16±6.25	2.06±0.35	12.92±0.79 <sup>c</sup>	13.30±1.53 <sup>b</sup>
-สิ่งทดลองที่ 9 (a <sub>3</sub> b <sub>3</sub> )	61.57±0.23	2.34±0.05	12.54±0.32 <sup>c</sup>	16.83±1.25 <sup>a</sup>

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

1. L = ต่ำความสว่าง; a = ค่าสีแดง; b = ค่าสีเหลือง

2. ตัวอักษรอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละคอลัมน์แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับ นัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (บริยานพียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

**ลักษณะเนื้อสัมผัส:** เมื่อพิจารณาคุณสมบัติด้านเนื้อสัมผัสของสิ่งทดลองต่างๆ โดยใช้เครื่องวัดลักษณะเนื้อสัมผัสอาหาร (Instron) วัดในรูปของแรงสูงสุดที่ใช้ในการเจาะทะลุ (Penetration force) มีหน่วยวัดเป็นนิวตัน ซึ่งสามารถแสดงถึง Hardness ของผลิตภัณฑ์จากถั่วเหลืองหรือ Gel strength ของโปรตีนถั่วเหลืองได้ (Beddows, 1987; Snyder and Kwon, 1987)

พบว่า สิ่งทคลองที่ 9 ( $a_3 b_3$ ) มีค่าแรงเจาะทะลุมากที่สุด 16.83 นิวตันและแตกต่างจากสิ่งทคลองอื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  ทั้งนี้สิ่งทคลองที่มีค่าแรงเจาะทะลุสูงแสดงว่ามีเนื้อสัมผัสที่แน่นกว่าสิ่งทคลองที่มีค่าแรงน้อยกว่าหรือแสดงว่าลักษณะเนื้อสัมผัสมีรูพรุนอยู่น้อยกว่าหรือหนึ่งiyมากก็ได้ สำหรับสิ่งทคลองที่ 1 ( $a_1 b_1$ ) มีค่าแรงเจาะทะลุต่ำที่สุดเป็น 6.90 นิวตัน และไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับสิ่งทคลองที่ 4 ( $a_2 b_1$ ) และ 7 ( $a_3 b_1$ ) ซึ่งเติมเฉพาะโลคัสต์บีนกัมโดยมีค่าแรงเจาะทะลุเป็น 7.02 และ 8.50 นิวตันตามลำดับ

ผลการเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้โลคัสต์บีนกัม ( $a_1, a_2, a_3$ ) จะเห็นได้ว่า ถ้าใช้โลคัสต์บีนกัมในปริมาณสูงขึ้นมีแนวโน้มทำให้ค่าแรงเจาะทะลุเพิ่มขึ้น ทั้งนี้การใช้โลคัสต์บีนกัมระดับสูง (0.15%) สิ่งทคลองมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงที่สุด ซึ่งมีความแตกต่างจากระดับการใช้อื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) อาจเป็นเพราะว่าการใช้โลคัสต์บีนกัมจะช่วยเพิ่มความหนืด (Fennema, 1996) ทำให้สิ่งทคลองมีลักษณะเหนียวและเกาะตัวกันดีขึ้น โดยเฉพาะหลังจากอัดให้น้ำออกจากกลิ่มน้ำ ดังนั้นการใช้โลคัสต์บีนกัมระดับสูงก็สามารถทำให้แรงเจาะทะลุมีค่าสูงขึ้นด้วย

ส่วนผลการเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้คาร์ราจีแนน ( $b_1, b_2, b_3$ ) พบว่า ค่าแรงเจาะทะลุมีแนวโน้มเพิ่มตามปริมาณการใช้คาร์ราจีแนนที่สูงขึ้น โดยการใช้คาร์ราจีแนนในระดับสูง (0.2%) ทำให้สิ่งทคลองมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงสุดเป็น 12.46 นิวตัน ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ ( $P \leq 0.05$ ) จากการใช้ระดับต่ำ (0%) ที่มีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ย 7.48 นิวตัน แต่ไม่แตกต่างจากการใช้คาร์ราจีแนนในระดับกลาง (0.1%) ที่มีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ย 11.89 นิวตัน ทั้งนี้การร้าจีแนนเป็น Sulfated polysaccharides อาจช่วยให้น้ำถัวเหลืองแข็งตัวเป็นเจลมากขึ้น นอกเหนือจากการตกตะกอนของโปรตีนถัวเหลืองที่ความเป็นกรด-ค้าง ( $pH$ ) เท่ากับ Isoelectric point ( $pI$ ) ของโปรตีน เพราะว่า

(1) คาร์ราจีแนนที่ละลายในน้ำ เมื่อยืนตัวจะเกิดเป็นโครงร่างແหسانมิติที่มี Junction zone เกาะตัวกันและแข็งตัวเป็นเจล (Fennema, 1996)

(2)  $pH$  มากกว่า  $pI$  ของโปรตีนสามารถเกิด Interaction ระหว่างประจุลบบนโภลงคุลของโปรตีนและการร้าจีแนน โดยผ่านแคลเซียมอ่อนที่มีอยู่ในน้ำถัวเหลือง (CEAMSA, 1999-2000)

(3) ถ้า pH ลดลงต่ำกว่า pI ของ โปรตีนสามารถเกิด Electrostatic interaction ระหว่างประจุลบบนไมเลกุลของคาร์ราจีแนและหมู่ประจุบวกบน ไมเลกุลของ โปรตีน

(4) ถ้า pH ลดลงเท่ากับ pI ของ โปรตีนสามารถเกิด Ion-dipole interaction ระหว่าง โปรตีนกับคาร์ราจีแน (CEAMSA, 1999-2000)

เมื่อลิมนมมีโครงร่างเจลที่หนาแน่นหรือมีการรวมตัวของ โปรตีนจนมีขนาดใหญ่มาก จะมีความสัมพันธ์กับความแข็ง (Hardness) ของสิ่งทคลอง เช่นเดียวกับในการปีกของเต้าหู้ (Saijo, 1979) คือ ถ้าโครงร่างเจลมีความหนาแน่นสูง ทำให้เต้าหู้มีความแข็งสูงด้วย ดังนั้นการใช้ คาร์ราจีแนซึ่งช่วยเพิ่มปริมาณเจล โปรตีน สามารถทำให้สิ่งทคลองมีความแข็งเพิ่มขึ้นได้ หลังอัดให้น้ำออกจากลิมนมแล้ว ซึ่งการใช้ไครคอลอยด์สองชนิดร่วมกัน อาจช่วยเสริมให้ เ洁แข็งแรงมากขึ้น เพราะ โครงสร้างหลักของ โลคัสต์บีนกัมเป็นโพลีเมอร์สายยาวและมีแขนง เล็กน้อยสามารถรวมตัวกับคาร์ราจีแน ได้แน่น (Williams and Langdon, 1996; Nussinovitch, 1997) ดังนั้น โปรตีนที่ตกตะกอนจึงมีเนื้อแน่นและทำให้สิ่งทคลองมีความแข็งเพิ่มขึ้น โดยมี ผลต่อค่าแรงงานจากถุงต่างกันตามอัตราส่วนที่ใช้

#### 4.1.2 ผลการวิเคราะห์ปริมาณผลผลิตที่ได้

ปริมาณผลผลิตที่ได้ (Yield of products) ในค่าวิร้อยละของน้ำหนักสิ่งทคลองที่ได้ (กรัม) ต่อน้ำหนักของนมถั่วเหลืองที่ใช้ (กรัม) และดังตาราง 4.2 พบว่า ในแต่ละสิ่งทคลองมี ปริมาณผลผลิตที่ได้ไม่แตกต่างกันในทางสถิติ ( $P>0.05$ ) คือ มีค่าอยู่ในช่วง 4.68-6.00% โดยน้ำหนัก เมื่อเปรียบเทียบกับการผลิต Hard Cheese ซึ่งใช้นมโโค 12.5 กิโลกรัม ได้ผลิตภัณฑ์ 1 กิโลกรัมหรือคิดเป็น 8% โดยน้ำหนัก (Foundation Baron Michael Fossizza, No date) จะเห็นได้ว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองมีปริมาณผลผลิตที่ได้น้อยกว่าเนยแข็งจากนมโโค อาจเป็น เพราะวัตถุคุณที่ใช้มีสมบัติแตกต่างกัน เช่น ในนมถั่วเหลืองมีโปรตีนหลักเป็น  $\beta$ -globulin (Snyder and Kwon, 1987) ส่วนโปรตีนในนมโโคที่สำคัญ ได้แก่ Casein Lactoalbumin และ Lactoglobulin (นิธิยา, 2543) ทำให้ความสามารถในการตกตะกอนต่างกัน

สำหรับผลการเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้โลคัสต์บีนกัม ( $a_1$ ,  $a_2$ ,  $a_3$ ) พบว่า ปริมาณ ผลผลิตที่ได้โดยเฉลี่ยไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ ) เช่นเดียวกับการใช้

การร้าjiแนนทั้ง 3 ระดับ ( $b_1$ ,  $b_2$ ,  $b_3$ ) อย่างไรก็ตามการใช้การร้าjiแนนในระดับสูงทำให้สิ่งทดลองมีปริมาณผลผลิตที่ได้โดยเฉลี่ยมากที่สุด

ตาราง 4.2 ปริมาณผลผลิตที่ได้เมื่อมีไฮโตรคอตอลอยด์ 2 ชนิดเป็นปัจจัยศึกษาที่ต่างกัน 3 ระดับ

ปัจจัย	ปริมาณผลผลิตที่ได้ (% โดยน้ำหนัก)	ปัจจัย	ปริมาณผลผลิตที่ได้ (% โดยน้ำหนัก)
โลคัสต์บีนกัม (A)		การร้าjiแนน (B)	
-ระดับต่ำ (0%) ( $a_1$ )	$4.98 \pm 0.44^*$	-ระดับต่ำ (0%) ( $b_1$ )	$5.27 \pm 0.44$
-ระดับกลาง (0.075%) ( $a_2$ )	$4.97 \pm 0.62$	-ระดับกลาง (0.1%) ( $b_2$ )	$5.22 \pm 0.69$
-ระดับสูง (0.15%) ( $a_3$ )	$4.99 \pm 0.43$	-ระดับสูง (0.2%) ( $b_3$ )	$5.56 \pm 0.39$
A×B		A×B	
-สิ่งทดลองที่ 1 ( $a_1b_1$ )	$4.78 \pm 1.12$	-สิ่งทดลองที่ 6 ( $a_2b_3$ )	$5.92 \pm 0.74$
-สิ่งทดลองที่ 2 ( $a_1b_2$ )	$4.98 \pm 0.18$	-สิ่งทดลองที่ 7 ( $a_3b_1$ )	$5.62 \pm 0.73$
-สิ่งทดลองที่ 3 ( $a_1b_3$ )	$5.63 \pm 0.50$	-สิ่งทดลองที่ 8 ( $a_3b_2$ )	$6.00 \pm 0.74$
-สิ่งทดลองที่ 4 ( $a_2b_1$ )	$5.40 \pm 0.35$	-สิ่งทดลองที่ 9 ( $a_3b_3$ )	$5.14 \pm 0.08$
-สิ่งทดลองที่ 5 ( $a_2b_2$ )	$4.68 \pm 0.35$		

หมายเหตุ: \* ค่านเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ปริมาณผลผลิตที่ได้ คิดจากค่าร้อยละของน้ำหนักสิ่งทดลองที่ได้ (กรัม) ต่อน้ำหนักของนมถั่วเหลืองที่ใช้ (กรัม)

#### 4.1.3 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

ผลการศึกษาสมบัติทางเคมีของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อมีไฮโตรคอตอลอยด์ 2 ชนิด คือ โลคัสต์บีนกัมและการร้าjiแนนเป็นปัจจัยศึกษาที่ต่างกัน 3 ระดับ แสดงดังตาราง 4.3

ปริมาณความชื้น: ผลการศึกษาพบว่า สิ่งทดลองที่ 9 ( $a_3b_3$ ) มีปริมาณความชื้นต่ำที่สุด เป็น 56.21% และไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับสิ่งทดลองที่ 5 ( $a_2b_2$ ), 7 ( $a_3b_1$ ) และ 8 ( $a_3b_2$ ) ที่มีปริมาณความชื้นอยู่ในช่วง 57.54-58.38% ส่วนสิ่งทดลองที่ 1 ( $a_1b_1$ ) มีปริมาณความชื้น เป็น 60.42% ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับสิ่งทดลองที่ 2 ( $a_1b_2$ ), 3 ( $a_1b_3$ ), 4 ( $a_2b_1$ ) และ 6 ( $a_2b_3$ ) ซึ่งมีปริมาณความชื้นอยู่ระหว่าง 61.48-62.57 %

ผลการเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้โลคัสต์บีนกัม ( $a_1, a_2, a_3$ ) จะเห็นได้ว่า ถ้าใช้โลคัสต์บีนกัมในปริมาณสูงขึ้นมีแนวโน้มทำให้ปริมาณความชื้นลดลง ทั้งนี้การใช้โลคัสต์บีนกัม ระดับสูงทำให้สิ่งทคลองมีปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ยต่ำที่สุดเป็น 57.42% ซึ่งมีความแตกต่างจาก ระดับการใช้อ่อนๆอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) ในขณะที่การใช้โลคัสต์บีนกัมในระดับกลาง และระดับต่ำให้ผลที่ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ )

ผลเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้คาร์ราจีแนน ( $b_1, b_2, b_3$ ) พบว่า การใช้คาร์ราจีแนน ระดับกลาง (0.1%) ทำให้สิ่งทคลองมีปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ยต่ำที่สุดเป็น 58.93% ส่วนการใช้ ระดับสูง (0.2%) สิ่งทคลองมีปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ย 59.99% ซึ่งไม่แตกต่างจากการใช้ระดับ กลางและระดับต่ำอย่างมีนัยสำคัญ ( $P > 0.05$ )

การที่ปริมาณความชื้นของสิ่งทคลองที่ใช้ไฮโดรคออลลอยด์มีค่าต่ำกว่าสิ่งทคลองที่ ไม่ใช้ไฮโดรคออลลอยด์ เป็นผลการศึกษาที่ขัดแย้งกันหน้าที่ของไฮโดรคออลลอยด์ที่เป็นตัวอุ้มน้ำ (Fennema, 1996) ซึ่งน่าจะทำให้เนยแข็งจากนมถ้วนเหลือเชิงที่เติมไฮโดรคออลลอยด์มีปริมาณ ความชื้นสูงเหมือนกับผลการศึกษาของ Bullens et al. (1994) ซึ่งพบว่าการเติมคาร์ราจีแนนช่วย ปรับปรุงความสามารถในการรวมตัวกันน้ำของโปรตีนเคเชอินและได้ปริมาณเนยแข็งเพิ่มขึ้น 10% เทียบกับสิ่งทคลองควบคุม (Control)

**ปริมาณกรดทั้งหมดและค่าความเป็นกรด-ด่าง :** ผลการวิเคราะห์ปริมาณกรดทั้งหมด ในรูปกรดแลกติก พบร่วมกับ ปริมาณกรดทั้งหมดของแต่ละสิ่งทคลองมีค่าอยู่ระหว่าง 0.082-0.098% ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ส่วนความเป็นกรด-ด่างของ แต่ละสิ่งทคลองลดลงจาก 6.6 (ค่าพีอ่อนของนมถ้วนเหลือเชิง) มาอยู่ในช่วง 4.87-5.05 สาเหตุสำคัญ ที่ทำให้ค่าทั้งสองของแต่ละสิ่งทคลองใกล้เคียงกัน อาจเป็นผลจากมีแหล่งการให้ไฮเดรตที่ ชุลินทรีย์สามารถนำไปใช้หมักเหมือนกัน คือ มากกันน้ำตาลในนมถ้วนเหลือเชิงเท่านั้น โดยเฉพาะ น้ำตาลซูโคโรส (Sucrose) สถาคีโอด (Stachyose) และแรฟฟิโนส (Raffinose) (William and Akiko, 1979) ทำให้เชื้อ *Streptococcus thermophilus* และ *Lactobacillus fermentum* ผลิตกรด แลกติกได้ใกล้เคียงกัน

เมื่อเปรียบเทียบระหว่างระดับการใช้โลคัสต์บีนกัม ( $a_1, a_2, a_3$ ) พบว่า ปริมาณกรด ทั้งหมดและค่าความเป็นกรด-ด่างมีค่าโดยเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 0.089-0.092% และ 4.89-4.99 ตามลำดับ

ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ ) เท่านี้ยกับในระดับการใช้คาร์บอเนต (b<sub>1</sub>, b<sub>2</sub>, b<sub>3</sub>) ที่มีปริมาณกรดทั้งหมดและค่าความเป็นกรด-ด่างโดยเฉลี่ยเป็น 0.088-0.094% และ 4.91-5.02 ตามลำดับ

ตาราง 4.3 สมบัติทางเคมีของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อมีไฮโดรคออลลอยด์ 2 ชนิดเป็นปัจจัยศักยภาพต่างกัน 3 ระดับ

ปัจจัย	ปริมาณกรดทั้งหมด (%)	ความเป็นกรด-ด่าง	ปริมาณความชื้น (%)
โอลิสต์บีนกัม (A)			
-ระดับต่ำ (0%) (a <sub>1</sub> )	0.090±0.003*	4.89±0.06	61.16±0.64 <sup>a</sup>
-ระดับกลาง (0.075%) (a <sub>2</sub> )	0.089±0.009	4.97±0.09	60.80±2.83 <sup>a</sup>
-ระดับสูง (0.15%) (a <sub>3</sub> )	0.092±0.003	4.99±0.05	57.42±1.11 <sup>b</sup>
คาร์บอเนต (B)			
-ระดับต่ำ (0%) (b <sub>1</sub> )	0.088±0.005	5.02±0.04	60.46±2.10 <sup>a</sup>
-ระดับกลาง (0.1%) (b <sub>2</sub> )	0.094±0.004	4.91±0.04	58.93±2.28 <sup>b</sup>
-ระดับสูง (0.2%) (b <sub>3</sub> )	0.089±0.006	5.01±0.04	59.99±3.30 <sup>ab</sup>
AXB			
-สิ่งทดลองที่ 1 (a <sub>1</sub> b <sub>1</sub> )	0.088±0.003	5.04±0.00	60.42±0.46 <sup>ab</sup>
-สิ่งทดลองที่ 2 (a <sub>1</sub> b <sub>2</sub> )	0.094±0.003	4.92±0.24	61.56±0.52 <sup>a</sup>
-สิ่งทดลองที่ 3 (a <sub>1</sub> b <sub>3</sub> )	0.088±0.002	4.98±0.09	61.48±1.92 <sup>a</sup>
-สิ่งทดลองที่ 4 (a <sub>2</sub> b <sub>1</sub> )	0.082±0.002	5.05±0.01	62.57±0.21 <sup>a</sup>
-สิ่งทดลองที่ 5 (a <sub>2</sub> b <sub>2</sub> )	0.098±0.014	4.87±0.04	57.54±1.36 <sup>c</sup>
-สิ่งทดลองที่ 6 (a <sub>2</sub> b <sub>3</sub> )	0.084±0.020	5.00±0.11	62.29±0.23 <sup>a</sup>
-สิ่งทดลองที่ 7 (a <sub>3</sub> b <sub>1</sub> )	0.092±0.009	4.98±0.16	58.38±0.26 <sup>bc</sup>
-สิ่งทดลองที่ 8 (a <sub>3</sub> b <sub>2</sub> )	0.089±0.005	4.96±0.02	57.68±1.49 <sup>c</sup>
-สิ่งทดลองที่ 9 (a <sub>3</sub> b <sub>3</sub> )	0.095±0.002	5.05±0.01	56.21±0.74 <sup>c</sup>

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

3. ตัวอักษรร่องกุญแจที่แตกต่างกันในแต่ละคอลัมน์แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับน้อย  
สำคัญทางสถิติที่  $P\leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

การที่ปริมาณความชื้นและค่าแรงจากหลุตอบสนองต่อปริมาณการใช้ไฮโครคอลลอยด์ทั้งสองชนิดไปพร้อมๆ กัน สามารถหาความสัมพันธ์ทั้งกล่าวจากการวิเคราะห์ทางสถิติ โดยใช้ Linear regression analysis แสดงในรูปสมการคดคดอยู่ที่ยังไม่ได้ออกรหัส (Coded equation) ได้ดังนี้

$$\begin{aligned} \text{ค่าแรงจากหลุต} &= 11.893 + 1.878 (\text{โลคัลต์บีนกัม}) + 2.491 (\text{คาร์ราจีแนน}) \\ &\quad - 1.193 (\text{คาร์ราจีแนน})^2 + 1.238 (\text{คาร์ราจีแนน}) (\text{โลคัลต์บีนกัม}) \\ R^2 &= 0.8428 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณความชื้น} &= 60.802 - 1.868 (\text{โลคัลต์บีนกัม}) - 1.511 (\text{โลคัลต์บีนกัม})^2 \\ &\quad - 0.809 (\text{คาร์ราจีแนน}) (\text{โลคัลต์บีนกัม}) \\ R^2 &= 0.5711 \end{aligned}$$

ในการคำนวณหาผลการตอบสนองที่เกิดขึ้นจากแต่ละปัจจัยศึกษา ได้นำเอาสมการที่มีผลต่อกันและต่างๆ มาออกรหัสของตัวแปรของแต่ละสมการ โดยพิจารณาเดือกสมการคดคดอยู่ที่มีค่า  $R^2$  สูง (มีค่าเข้าใกล้ 1) มาทำการออกรหัส (Decoding) ของตัวแปรของสมการ Coded equation (แสดงดังภาพผนวก ๗) เมื่อแก้ไขสมการเรียบร้อยแล้วจะได้สมการที่ถอดรหัสแล้ว (Decoded equation) ซึ่งสามารถนำไปคาดคะเนผลที่เกิดขึ้น โดยแทนค่าระดับปริมาณการใช้ของโลคัลต์บีนกัมและคาร์ราจีแนนในช่วงที่ทำการศึกษา คือ โลคัลต์บีนกัม 0-0.15% และคาร์ราจีแนน 0-0.2% อย่างไรก็ตามการคาดคะเนต้องไม่ทำในช่วงที่เกินจากช่วงระดับสูงต่ำที่ได้จากการทดลอง ผลของสมการที่ถอดรหัสแล้วและผลการคาดคะเนแสดงได้ดังนี้

$$\begin{aligned} \text{ค่าแรงจากหลุต} &= 7.569 + 36.388 (\text{คาร์ราจีแนน}) - 119.275 (\text{คาร์ราจีแนน})^2 \\ &\quad + 8.544 (\text{โลคัลต์บีนกัม}) + 165 (\text{คาร์ราจีแนน}) (\text{โลคัลต์บีนกัม}) \\ R^2 &= 0.8428 \end{aligned}$$

แทนค่าระดับการใช้จริงของตัวแปรทั้งสองเข้าไปคือ  $f = (\text{โลคัลต์บีนกัม}, \text{คาร์ราจีแนน})$

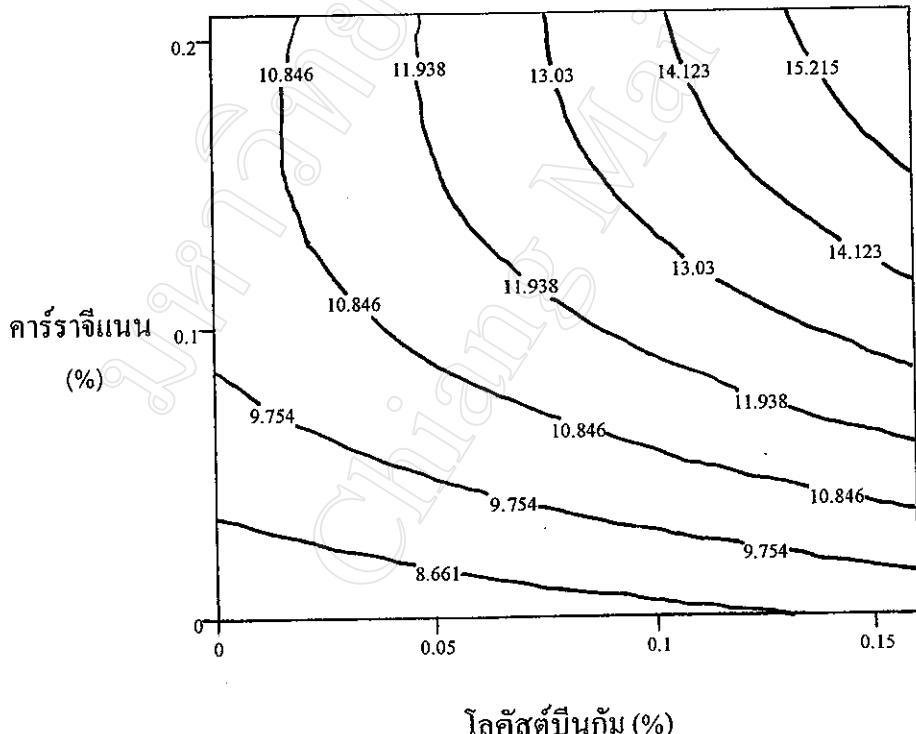
$f(0, 0) = 7.569$	$f(0.075, 0) = 8.210$	$f(0.15, 0) = 8.851$
$f(0, 0.1) = 10.015$	$f(0.075, 0.1) = 11.893$	$f(0.15, 0.1) = 13.772$
$f(0, 0.2) = 10.076$	$f(0.075, 0.2) = 13.191$	$f(0.15, 0.2) = 16.307$

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณความชื้น} &= 60.350 + 26.172 (\text{โลคลัสต์บีนกัม}) - 268.592 (\text{โลคลัสต์บีนกัม})^2 \\ &\quad + 8.088 (\text{การร้าวจีแนน}) - 107.833 (\text{การร้าวจีแนน}) (\text{โลคลัสต์บีนกัม}) \\ R^2 &= 0.5711 \end{aligned}$$

แทนค่าระดับการใช้จิริงของตัวแปรทั้งสองเข้าไปคือ  $f = (\text{โลคลัสต์บีนกัม}, \text{การร้าวจีแนน})$

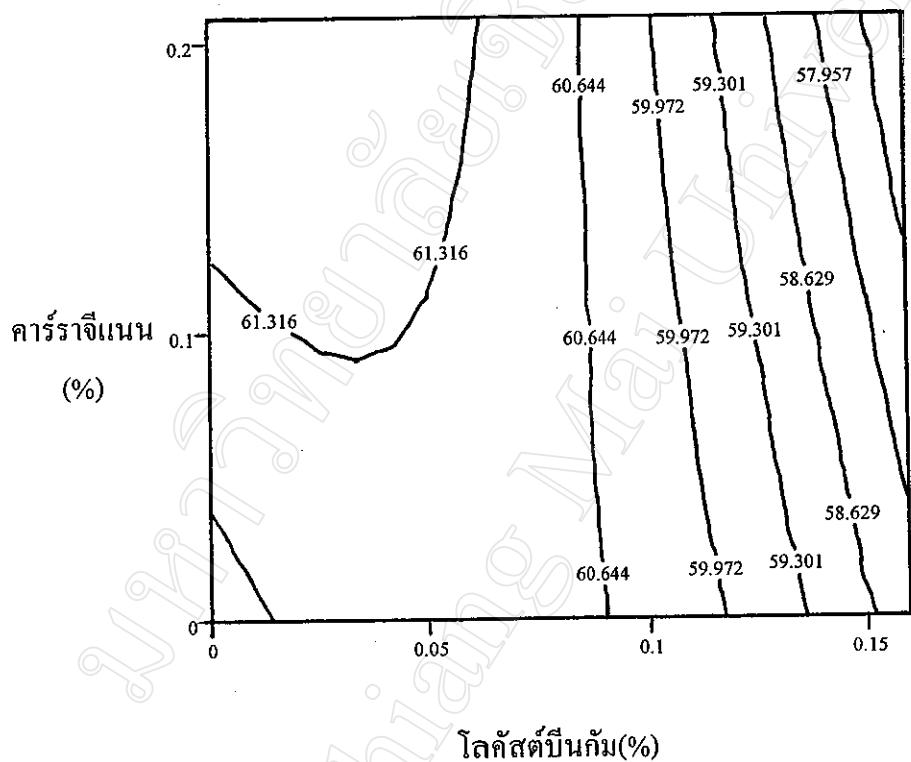
$$\begin{array}{lll} f(0, 0) = 60.350 & f(0.075, 0) = 60.802 & f(0.15, 0) = 58.232 \\ f(0, 0.1) = 61.158 & f(0.075, 0.1) = 60.802 & f(0.15, 0.1) = 57.423 \\ f(0, 0.2) = 61.967 & f(0.075, 0.2) = 60.802 & f(0.15, 0.2) = 56.615 \end{array}$$

การแสดงทิศทางหรือแนวโน้มของค่าแรงเจาะทะลุและปริมาณความชื้น เมื่อใช้ปริมาณไฮโตรคออลอยด์สองชนิดต่างๆ กัน ทำได้โดยใช้เทคนิค Response Surface Methodology แสดงผลดังภาพ 4.1 และ 4.2



ภาพ 4.1 ภาพ Contour plot แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าแรงเจาะทะลุกับปริมาณการใช้โลคลัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนน

จากภาพ 4.1 เมื่อพิจารณาลึบบริเวณที่ทำให้สิ่งทดลองมีค่าแรงเจาะทะลุสูงสุดหรือต่ำสุด จะพิจารณาแต่ละแนวเส้นที่มีตัวเลขกำกับ ซึ่งเป็นบริเวณที่มีค่าสังเกตน้อยกว่าหรือมากกว่าหรือเท่ากับตัวเลขที่กำหนดไว้ จากทุกๆ ดูบนเส้นดังกล่าวเมื่อลากคลื่นไปยังแกน X และ Y จะทำให้ทราบปริมาณการใช้โลคัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนนซึ่งเป็นสัดส่วนที่ทำให้ได้ค่าแรงเจาะทะลุเท่ากับตัวเลขบนเส้นนั้น จะเห็นได้ว่า บริเวณที่มีค่าแรงเจาะทะลุสูงสุดตรงกับปริมาณการใช้โลคัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนนในช่วงที่ทำการทดลองจริง คือ 0.15 และ 0.2% ตามลำดับ ส่วนบริเวณที่มีค่าแรงเจาะทะลุต่ำสุดจะไม่มีการใช้ไฮดรอลอยด์ทั้งสองชนิด นอกจากนี้ยังพบว่าการใช้โลคัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนนเพิ่มมากขึ้น มีแนวโน้มทำให้ค่าแรงเจาะทะลุเพิ่มขึ้น



ภาพ 4.2 ภาพ Contour plot แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณความชื้นกับปริมาณการใช้โลคัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนน

จากภาพ 4.2 จะเห็นได้ว่า บริเวณที่มีปริมาณความชื้นต่ำที่สุดตรงกับปริมาณการใช้โลคัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนนในช่วงที่ทำการทดลองจริง คือ 0.15 และ 0.2% ตามลำดับ ส่วนบริเวณที่มีปริมาณความชื้นสูงสุดตรงกับปริมาณการใช้โลคัสต์บีนกัมและการร้าวจีแนนในช่วงที่ทำการทดลองจริง คือ 0 และ 0.2% ตามลำดับ ทั้งนี้การใช้โลคัสต์บีนกัมเพิ่มมากขึ้น มี

## แนวโน้มทำให้ปริมาณความชื้นลดลง ส่วนการใช้คราร์จีแนนเพิ่มขึ้นแนวโน้มของปริมาณความชื้นยังไม่ชัดเจน

สำหรับเกณฑ์การพิจารณาเพื่อคัดเลือกปริมาณการใช้ไฮโดรคลอตอยด์ที่เหมาะสมคือ ผลิตภัณฑ์ควรมีลักษณะเนื้อสัมผัสแข็งหรือมีปริมาณความชื้นน้อย เพราะว่าความแข็งมากหรือน้อย นอกจากหมายถึงความเหลวหรือปริมาณน้ำในผลิตภัณฑ์แล้วยังหมายถึงปริมาณโปรตีนด้วย ยกตัวอย่างในผลิตภัณฑ์ที่ใกล้เคียงกัน คือ เด้าหู้ ถ้าเป็นเด้าหู้แข็งจะมีโปรตีนสูงกว่าเด้าหู้อ่อน ส่วนเด้าหัวใจซึ่งมีโปรตีนน้อยที่สุดจะมีลักษณะเหลวที่สุด (Shi and Ren, 1993) นอกจากนี้ความแข็งยังมีความสัมพันธ์ทางตรงกับปริมาณแร่ธาตุด้วย ดังนั้นมีอีกต้องการให้เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองเป็นอาหารเพื่อสุขภาพจึงควรมีโปรตีนสูง ซึ่งหมายความว่าควรมีปริมาณความชื้นในผลิตภัณฑ์น้อยหรือมีความแข็งมาก (ใช้แรงเจาะทะลุสูง) เช่นเดียวกับเด้าหู้เมื่อพิจารณาข้อมูลทั้งหมด พบว่า การใช้โลคลัสด์บีนกัมระดับสูงทำให้สิ่งทคล่องมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงที่สุดและปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ยต่ำที่สุดและมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับการใช้โลคลัสด์บีนกัมในระดับกลางและต่ำ (ตาราง 4.1 และ 4.3) ส่วนการใช้คราร์จีแนนระดับกลางทำให้สิ่งทคล่องมีปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ยต่ำที่สุด ส่วนค่าแรงเจาะทะลุก็มีค่าสูงและไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ ) จากการใช้ในระดับสูงซึ่งมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงที่สุด ประกอบกับคราร์จีแนนมีราคายังถูกกว่าคราคิกิโลกรัมละ 1,100 บาท (บริษัทรวมเคมี 1986 จำกัด, 2543) การใช้ระดับกลางจึงเหมาะสมอย่างยิ่ง สรุปได้ว่าโลคลัสด์บีนกัมควรใช้ในระดับสูง คือ 0.15% และคราร์จีแนนควรใช้ในระดับกลาง คือ 0.1%

## 4.2 ผลศึกษาขั้นตอนการผลิตเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง

การใช้ไฮโดรคออลอยด์ในการผลิตเนยแข็ง ทำให้มีส่วนประกอบเปลี่ยนแปลงไป และมีผลต่อการรวมตัวของโปรตีน (Bullens et al., 1994) ดังนี้จึงศึกษาขั้นตอนการผลิต เมื่อเติมไฮโดรคออลอยด์ลงไป ได้ผลการศึกษาดังนี้

### 4.2.1 ผลศึกษาการให้ความร้อนในการแยกเวย์จากถั่วเหลือง

#### 4.2.1.1 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

ผลการศึกษาสมบัติทางกายภาพของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อมีอุณหภูมิ 3 ระดับ และเวลา 2 ระดับเป็นปัจจัยศึกษา แสดงดังตาราง 4.4

**ค่าสีในระบบอันเดอร์:** ผลการศึกษา พนว่าค่าสีในระบบอันเดอร์ของแต่ละสิ่งทคลอง ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่น 95% คือ ค่าสี L a และ b อยู่ในช่วง 59.45-63.34, 1.96-2.26 และ 12.06-13.28 ตามลำดับ

**ลักษณะเนื้อสัมผัส:** ผลการเปรียบเทียบค่าเนื้อสัมผัสของสิ่งทคลอง พนว่า เมื่อใช้อุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อนแตกต่างกันทำให้สิ่งทคลองมีค่าแรงเจาะทะลุแตกต่างกัน อย่างมีนัยสำคัญ ( $P \leq 0.05$ ) โดยสิ่งทคลองที่ 6 (a<sub>3</sub>b<sub>2</sub>) มีค่าแรงเจาะทะลุมากที่สุดเป็น 15.60 นิวตัน และมีความแตกต่างจากสิ่งทคลองอื่นๆอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  แสดงว่า สิ่งทคลองนี้ มีเนื้อสัมผัสแข็งและแน่นกว่าสิ่งทคลองอื่นๆ ส่วนสิ่งทคลองที่ 5 (a<sub>3</sub>b<sub>1</sub>) มีค่าแรงเจาะทะลุสูงรองลงมา คือ 12.41 นิวตัน แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับสิ่งทคลองที่ 2, 3 และ 4 ซึ่งมีค่าแรงเจาะทะลุต่ำที่สุด 10.20 นิวตัน ระหว่าง 10.80-11.36 นิวตัน สำหรับสิ่งทคลองที่ 1 (a<sub>1</sub>b<sub>1</sub>) มีค่าแรงเจาะทะลุต่ำที่สุด 10.20 นิวตัน และไม่มีความแตกต่างในทางสถิติกับสิ่งทคลองที่ 2, 3 และ 4

จากตาราง 4.4 แสดงผลการเปรียบเทียบค่าแรงเจาะทะลุจากอิทธิพลของอุณหภูมิ (A) ในแต่ระดับที่ใช้ พนว่า ถ้าใช้อุณหภูมิระดับสูงมีแนวโน้มทำให้แรงเจาะทะลุสูงขึ้น โดยอุณหภูมิระดับสูง (a<sub>3</sub>) สิ่งทคลองมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 14.00 นิวตันและมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับการใช้อุณหภูมิระดับกลาง (a<sub>2</sub>) และต่ำ (a<sub>1</sub>) ซึ่งมีค่าแรงเจาะทะลุต่ำที่สุด 10.20 นิวตัน

เจ้าทะลุโดยเฉลี่ย 11.08 และ 10.78 นิวตัน ตามลำดับ ส่วนผลการเปรียบเทียบค่าแรงเจ้าทะลุจากอิทธิพลของเวลา (B) ในแต่ระดับที่ใช้ จะเห็นได้ว่า เมื่อใช้เวลาระดับสูง ( $b_2$ ) สิ่งทดลองนี้ค่าแรงเจ้าทะลุโดยเฉลี่ยสูงกว่าการใช้เวลาระดับต่ำ ( $b_1$ ) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  โดยมีค่าแรงเจ้าทะลุโดยเฉลี่ย 12.75 และ 11.14 นิวตัน ตามลำดับ

การที่อุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อนมีผลต่อค่าแรงเจ้าทะลุ เพราะว่า นอกจากความร้อนจะทำให้ลิมนนมีการหดตัวและปล่อยเวชออกมาแล้ว (SCIMAT, 2000) การให้ความร้อนที่อุณหภูมิสูงเป็นเวลานาน จะทำให้ผิวนอกของลิมนนมแข็งตัวได้ ซึ่งทำให้นยแข็งนีเนื้อสัมผัสแข็งกว่าการใช้อุณหภูมิต่ำและเวลาสั้น (Scott, 1981)

ตาราง 4.4 สมบัติทางกายภาพของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อมีอุณหภูมิ 3 ระดับและเวลา 2 ระดับเป็นปัจจัยศึกษา

ปัจจัย	ค่าสีในระบบชันเตอร์			ลักษณะเนื้อสัมผัส แรงเจ้าทะลุ (นิวตัน)
	L	a	b	
อุณหภูมิ (A)				
-ระดับต่ำ ( $55^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_1$ )	$61.83 \pm 2.14^*$	$2.23 \pm 0.04$	$12.94 \pm 0.24$	$10.78 \pm 0.78^b$
-ระดับกลาง ( $65^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_2$ )	$61.35 \pm 2.69$	$2.20 \pm 0.08$	$12.67 \pm 0.86$	$11.08 \pm 0.40^b$
-ระดับสูง ( $75^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_3$ )	$62.28 \pm 0.89$	$2.15 \pm 0.26$	$12.87 \pm 0.16$	$14.00 \pm 2.26^a$
เวลา (B)				
-ระดับต่ำ (45นาที) ( $b_1$ )	$62.75 \pm 0.95$	$2.28 \pm 0.04$	$13.12 \pm 0.15$	$11.14 \pm 1.14^b$
-ระดับสูง (60นาที) ( $b_2$ )	$60.89 \pm 1.80$	$2.11 \pm 0.13$	$12.53 \pm 0.41$	$12.75 \pm 2.46^a$
AxB				
-สิ่งทดลองที่ 1 ( $a_1, b_1$ )	$63.34 \pm 0.81$	$2.26 \pm 0.23$	$13.11 \pm 0.54$	$10.20 \pm 0.08^c$
-สิ่งทดลองที่ 2 ( $a_1, b_2$ )	$60.31 \pm 0.25$	$2.21 \pm 0.07$	$12.77 \pm 0.09$	$11.30 \pm 0.99^{bc}$
-สิ่งทดลองที่ 3 ( $a_2, b_1$ )	$63.25 \pm 2.87$	$2.26 \pm 0.13$	$13.28 \pm 0.34$	$10.80 \pm 1.63^{bc}$
-สิ่งทดลองที่ 4 ( $a_2, b_2$ )	$59.45 \pm 0.03$	$2.15 \pm 0.17$	$12.06 \pm 0.48$	$11.36 \pm 1.05^{bc}$
-สิ่งทดลองที่ 5 ( $a_3, b_1$ )	$61.65 \pm 2.63$	$2.33 \pm 0.17$	$12.98 \pm 0.26$	$12.41 \pm 0.86^b$
-สิ่งทดลองที่ 6 ( $a_3, b_2$ )	$62.91 \pm 2.53$	$1.96 \pm 0.06$	$12.76 \pm 0.59$	$15.60 \pm 0.06^a$

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย  $\pm$  ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ตัวอักษรอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละคอลัมน์แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

การที่ค่าแรงเจาะทะลุได้รับอิทธิพลจากอุณหภูมิและเวลาไปพร้อมๆกัน สามารถหาความสัมพันธ์ดังกล่าวจากการวิเคราะห์ทางสถิติ โดยใช้ Linear regression analysis และคงในรูปสมการทดแทนที่ยังไม่ได้ถอดรหัส (Coded equation) ได้ดังนี้

$$\text{ค่าแรงเจาะทะลุ} = 9.00693 + 0.979 \text{ (อุณหภูมิ)} (\text{เวลา})$$

$$R^2 = 0.7484$$

เมื่อทำการถอดรหัสของตัวแปรของแต่ละสมการเหมือนการทดลอง 4.1 ได้สมการที่ถอดรหัสแล้ว (Decoded equation) ซึ่งสามารถนำไปคาดคะเนผลที่เกิดขึ้นโดยแทนค่าระดับอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในช่วงที่ทำการศึกษา คือ อุณหภูมิ  $55-75^{\circ}\text{C}$  และเวลา 45-60 นาที ผลของสมการที่ถอดรหัสแล้วและผลการคาดคะเน แสดงได้ดังนี้

$$\text{ค่าแรงเจาะทะลุ} = 53.551 - 0.848(\text{เวลา}) - 0.685(\text{o}\text{u}\text{n}\text{h}\text{u}\text{m}\text{i}) + 0.0131(\text{o}\text{u}\text{n}\text{h}\text{u}\text{m}\text{i})(\text{เวลา})$$

$$R^2 = 0.7484$$

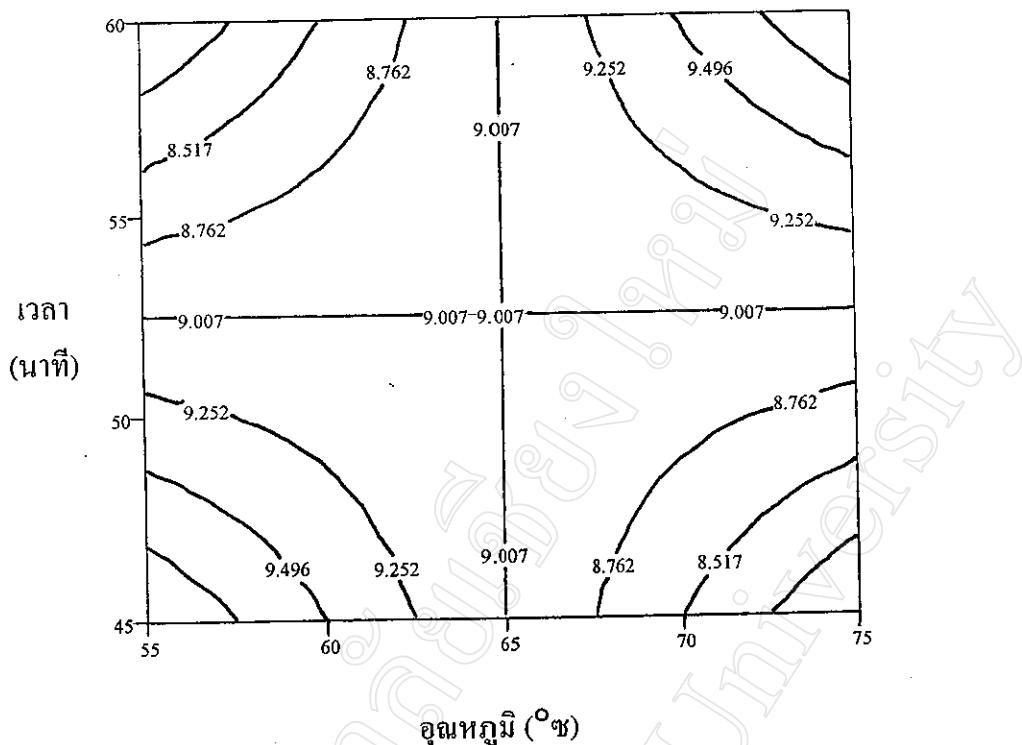
แทนค่าระดับการใช้จริงของตัวแปรทั้งสองเข้าไปคือ  $f = (\text{o}\text{u}\text{n}\text{h}\text{u}\text{m}\text{i}\text{และเวลา})$

$$f(55, 45) = 9.986 \quad f(65, 45) = 9.007 \quad f(75, 45) = 8.028$$

$$f(55, 60) = 8.028 \quad f(65, 60) = 9.007 \quad f(75, 60) = 9.986$$

การแสดงทิศทางหรือแนวโน้มของค่าแรงเจาะทะลุ เมื่อใช้อุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อนต่างๆกัน ทำได้โดยใช้เทคนิค Response Surface Methodology และแสดงดังภาพ 4.3

จากภาพ 4.3 จะเห็นได้ว่า บริเวณที่มีค่าแรงเจาะทะลุสูงสุดตรงกับการใช้อุณหภูมิและเวลาในช่วงที่ทำการทดลองจริง คือ อุณหภูมิ  $75^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 60 นาทีและอุณหภูมิ  $55^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 45 นาที ส่วนบริเวณที่มีค่าแรงเจาะทะลุต่ำที่สุดตรงกับการใช้อุณหภูมิ  $55^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 60 นาทีและอุณหภูมิ  $75^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 45 นาที



ภาพ 4.3 ภาพ Contour plot แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณความชื้นกับอุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อน

#### 4.2.1.2 ผลการวิเคราะห์ปริมาณผลผลิตที่ได้

ตาราง 4.5 แสดงผลการวิเคราะห์และเปรียบเทียบปริมาณผลผลิตที่ได้ (%Yield) พบว่า ระดับการใช้อุณหภูมิที่แตกต่างกัน 3 ระดับและระดับการใช้เวลาที่ต่างกัน 2 ระดับ ไม่มีผลต่อปริมาณผลผลิตที่ได้ของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองรวมทั้งไม่มีความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิและเวลาต่อค่าดังกล่าว โดยสิ่งที่คล่องต่างๆ มีปริมาณผลผลิตที่ได้อยู่ในช่วง 5.55-6.30% โดยน้ำหนักซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ทั้งนี้ปริมาณผลผลิตส่วนหนึ่งขึ้นอยู่กับส่วนประกอบและปริมาณของเนย (Total solid content) ของนมถั่วเหลือง (Watanabe, 1967) เมื่อใช้นมถั่วเหลืองจากแหล่งเดียวกันและมีขั้นตอนการผลิตเหมือนกันทำให้ปริมาณผลผลิตใกล้เคียงกัน

#### ตาราง 4.5 ปริมาณผลผลิตที่ได้ เมื่อมีอุณหภูมิ 3 ระดับและเวลา 2 ระดับเป็นปัจจัยศึกษา

ปัจจัย	ปริมาณผลผลิตที่ได้ (% โดยน้ำหนัก)	ปัจจัย	ปริมาณผลผลิตที่ได้ (% โดยน้ำหนัก)
อุณหภูมิ (A)		เวลา (B)	
-ระดับต่ำ ( $55^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_1$ )	$6.22 \pm 0.12^*$	-ระดับต่ำ (45นาที) ( $b_1$ )	$6.04 \pm 0.43$
-ระดับกลาง ( $65^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_2$ )	$5.83 \pm 0.40$	-ระดับสูง (60นาที) ( $b_2$ )	$6.13 \pm 0.02$
-ระดับสูง ( $75^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_3$ )	$6.22 \pm 0.08$		
A×B		A×B	
-สิ่งทดลองที่ 1 ( $a_1b_1$ )	$6.30 \pm 0.32$	-สิ่งทดลองที่ 4 ( $a_2b_2$ )	$6.11 \pm 0.07$
-สิ่งทดลองที่ 2 ( $a_1b_2$ )	$6.13 \pm 0.40$	-สิ่งทดลองที่ 5 ( $a_3b_1$ )	$6.28 \pm 0.36$
-สิ่งทดลองที่ 3 ( $a_2b_1$ )	$5.55 \pm 0.38$	-สิ่งทดลองที่ 6 ( $a_3b_2$ )	$6.16 \pm 0.32$

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ปริมาณผลผลิตที่ได้ กิตจากค่าร้อยละของน้ำหนักสิ่งทดลองที่ได้ (กรัม) ต่อน้ำหนักของน้ำดื่มเหลืองที่ใช้ (กรัม)

#### 4.2.1.3 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

ผลการศึกษาร่วมกับตัวอย่างน้ำดื่มเหลืองที่ได้ เมื่อมีอุณหภูมิ 3 ระดับและเวลา 2 ระดับเป็นปัจจัยศึกษา แสดงดังตาราง 4.6

ปริมาณกรดทั้งหมดและค่าความเป็นกรด-ด่าง: ผลการศึกษา พบร่วมกับ ระดับการใช้อุณหภูมิที่แตกต่างกัน 3 ระดับและระดับการใช้เวลาที่ต่างกัน 2 ระดับ ไม่มีความแตกต่างด้านปริมาณกรดทั้งหมดในรูปกรดแลกติกและความเป็นกรด-ด่างของน้ำดื่มเหลืองที่ได้ รวมทั้งไม่มีความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิและเวลาต่อค่าทั้งสอง โดยปริมาณกรดทั้งหมดของแต่ละสิ่งทดลองอยู่ในช่วง  $0.082\text{-}0.115\%$  และความเป็นกรด-ด่างมีค่าอยู่ระหว่าง  $5.10\text{-}5.35$  ซึ่งค่าทั้งสองขึ้นอยู่กับกระบวนการหมักของเชื้อจุลินทรีย์ เมื่อใช้สภาวะการหมักเดียวกัน คือ  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 1 คืนและใช้จำนวนหัวเชือเท่ากัน คือ 5% โดยปริมาตรต่อน้ำหนักน้ำดื่มเหลือง ทำให้ค่าทั้งสองในแต่ละสิ่งทดลองใกล้เคียงกัน

**ตาราง 4.6 สมบัติทางเคมีของเนยแข็งจากน้ำมันตัวเหลือง เมื่อมีอุณหภูมิ 3 ระดับและเวลา 2 ระดับเป็น**

**ปัจจัยศึกษา**

ปัจจัย	ปริมาณกรด ทั้งหมด(%)	ความเป็น กรด-ค่าง	ปริมาณความชื้น (%)
อุณหภูมิ (A)			
-ระดับต่ำ ( $55^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_1$ )	$0.099 \pm 0.022^*$	$5.23 \pm 0.07$	$62.24 \pm 0.06$
-ระดับกลาง ( $65^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_2$ )	$0.093 \pm 0.015$	$5.34 \pm 0.01$	$62.02 \pm 1.35$
-ระดับสูง ( $75^{\circ}\text{C}$ ) ( $a_3$ )	$0.010 \pm 0.002$	$5.16 \pm 0.08$	$61.21 \pm 1.44$
เวลา (B)			
-ระดับต่ำ (45นาที) ( $b_1$ )	$0.088 \pm 0.009$	$5.28 \pm 0.06$	$61.82 \pm 2.10$
-ระดับสูง (60นาที) ( $b_2$ )	$0.106 \pm 0.006$	$5.21 \pm 0.13$	$61.82 \pm 2.28$
AXB			
-สิ่งทดลองที่ 1 ( $a_1 b_1$ )	$0.084 \pm 0.001$	$5.28 \pm 0.13$	$62.28 \pm 2.04$
-สิ่งทดลองที่ 2 ( $a_1 b_2$ )	$0.115 \pm 0.042$	$5.18 \pm 0.06$	$62.20 \pm 1.92$
-สิ่งทดลองที่ 3 ( $a_2 b_1$ )	$0.082 \pm 0.003$	$5.33 \pm 0.07$	$62.98 \pm 0.37$
-สิ่งทดลองที่ 4 ( $a_2 b_2$ )	$0.103 \pm 0.002$	$5.35 \pm 0.06$	$61.07 \pm 0.59$
-สิ่งทดลองที่ 5 ( $a_3 b_1$ )	$0.098 \pm 0.018$	$5.22 \pm 0.09$	$60.20 \pm 0.33$
-สิ่งทดลองที่ 6 ( $a_3 b_2$ )	$0.101 \pm 0.007$	$5.10 \pm 0.14$	$62.23 \pm 0.57$

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

**ปริมาณความชื้น:** ผลการศึกษา พ布ว่า ปริมาณความชื้นของแต่ละสิ่งทดลองไม่มีความสัมพันธ์กับอุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อน โดยแต่ละสิ่งทดลองมีปริมาณความชื้นอยู่ในช่วง 60.20-62.98% ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ )

ทั้งนี้ การให้ความร้อนแก่ลิ่มน้ำเพื่อข่วยลดปริมาณน้ำในลิ่มน้ำ โดยอาจเริ่มต้นจากตัดลิ่มน้ำให้เล็กลงเพื่อเพิ่มพื้นที่ผิวให้ปล่อยเรย์จากลิ่มน้ำได้ดีขึ้น แล้วคนลิ่มน้ำในเรย์ให้น้ำพอสมควรและ/หรือใช้อุณหภูมิสูง (Chapman and Sharpe, 1990) อย่างไรก็ตามปริมาณความชื้นของสิ่งทดลองซึ่งน่าจะได้รับอิทธิพลจากการให้ความร้อนที่อุณหภูมิและเวลาต่างๆ กันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แม้ว่าผลการพิจารณาถึงอิทธิพลของแต่ละปัจจัย (Main effect) พ布ว่า การใช้อุณหภูมิในระดับสูงขึ้นมีแนวโน้มทำให้ปริมาณความชื้นลดลง ในขณะที่เวลาการให้ความร้อนในระดับต่ำและสูง ทำให้สิ่งทดลองมีปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ย

เท่ากัน ผลการศึกษานี้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Chumchuere (1998) ซึ่งพบว่าปริมาณความชื้นของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองมีแนวโน้มลดลงถ้าใช้อุณหภูมิเพื่อแยกเยล์จากกลีมน้ำสูงขึ้นในช่วง  $55-70^{\circ}\text{C}$  แต่ก็ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ )

ส่วนการพิจารณาคัดเลือกสภาวะการให้ความร้อนต่อการผลิตเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง ยังคงใช้เกณฑ์เหมือนการทดลองตอนที่ 4.1 คือ ผลิตภัณฑ์ควรมีปริมาณความชื้นต่ำหรือมีความแข็งสูง เมื่อพิจารณาผลของอิทธิพลหลัก (Main effect) ของแต่ละปัจจัยศึกษา พบว่า ถ้าใช้อุณหภูมิและเวลาในระดับสูง ติ่งทดลองมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงสุด (ตาราง 4.4) แม้ว่าผลการคาดคะเนปริมาณความชื้นจากอุณหภูมิและเวลาในช่วงที่ทำการศึกษา (ภาพ 4.3) พบว่าการใช้อุณหภูมิ  $75^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 60 นาที ทำให้สิ่งทดลองมีค่าแรงเจาะทะลุสูงสุดเท่ากับการใช้อุณหภูมิ  $55^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 45 นาที แต่การใช้อุณหภูมิสูงมีความหมายเหมาะสมกว่า เพราะว่ากลีมน้ำจากการตัดตอน โปรดีนนมถั่วเหลืองด้วยแบบที่เรียกว่าสร้างกรดแลกคิมมีน้ำภาคขนาดเล็กและมีความละเอียดสูง (Hang and Jackson, 1967a) โดยเฉพาะหลังจากตัดกลีมน้ำแล้วให้ความร้อนพร้อมกับการคน ซึ่งในการผลิตเนยแข็งถ้ากลีมน้ำมีขนาดเล็กการใช้อุณหภูมิสูงจะทำให้กำจัดน้ำออกได้ดีกว่าการใช้อุณหภูมิต่ำ เพราะทำให้โปรดีนตัดตอนแยกออกจากเยล์จากกลีมน้ำได้ดี และทำให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีความแน่นเนื้อกว่า (Cheesemakers Association Wales, 2001) นอกจากนี้การใช้สภาวะการให้ความร้อนสูง ยังจะช่วยทำลายเชื้อจุลทรรศน์ชนิดอื่นๆที่อาจปะปนขยะทำการหมักได้ดีจึงสรุปว่า อุณหภูมิควรใช้ในระดับสูง คือ  $75^{\circ}\text{C}$  และเวลาควรใช้ในระดับสูง คือ 60 นาที

## 4.2.2 ผลศึกษาการเติมเกลือในการผลิตเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง

การเติมเกลือบนผิวนอกของเนยแข็ง วัตถุประสงค์เพื่อช่วยควบคุมการผลิตกรดในเนยแข็ง ปรับปรุงคุณภาพของเนื้อสัมผัสและกลิ่นให้ดีขึ้น (Foundation Baron Michael Fossizza, No date; นรินทร์, 2531) ซึ่งเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่เติมไฮโคลออลอยด์สองชนิดลงไปเหมือนกัน เมื่อใช้ปริมาณเกลือไฮเดรมนคลอไรด์และวิธีเติมเกลือที่แตกต่างกันจะมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงสมบัติทางกายภาพ ทางเคมีและผลการทดสอบด้านประสิทธิภาพดังนี้

### 4.2.2.1 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

ผลการศึกษาด้านลักษณะเนื้อสัมผัสในรูปค่าแรงเจาะทะลุของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อใช้ปริมาณเกลือ 2 ระดับและวิธีเติมเกลือ 2 แบบเป็นปัจจัยศึกษา แสดงดังตาราง 4.7

**ลักษณะเนื้อสัมผัส:** ผลการเปรียบเทียบค่าแรงเจาะทะลุของแต่ละสิ่งทดลอง พบว่า สิ่งทดลองที่ 2 ( $a_1, b_2$ ) ใช้แรงเจาะทะลุมากที่สุดเป็น 13.26 นิวตัน แต่ไม่มีความแตกต่างจาก สิ่งทดลองอื่นๆอย่างมีนัยสำคัญ ( $P>0.05$ ) ซึ่งมีค่าแรงเจาะทะลุอยู่ระหว่าง 11.37-11.45 นิวตัน

ปริมาณเกลือที่เติมลงไปในเนยแข็งจะมีความสัมพันธ์กับลักษณะเนื้อสัมผัส เพราะถ้าเติมน้อยเกินไปจะทำให้เนยแข็งเหลว (Weak and pasty body) การบ่มพิเศษโดยไม่ใช้แรงกดตัวมากแต่ถ้าเติมมากเกินไปจะทำให้เนยแข็งแห้ง เปราะและแตกง่าย (นิธิยา, 2539) อย่างไรก็ตาม ผลของปริมาณเกลือทั้งสองระดับและวิธีเติมเกลือทั้งสองแบบต่อลักษณะเนื้อสัมผัสในรูปของค่าแรงเจาะทะลุไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% โดยเมื่อเปรียบเทียบระหว่างระดับเกลือที่ใช้ พบว่า การใช้เกลือในระดับต่ำ (1%) สิ่งทดลองมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยมากกว่าการใช้เกลือในระดับสูง (2%) เล็กน้อย ส่วนวิธีเติมเกลือแบบ Rubbing สิ่งทดลองมีค่าแรงเจาะทะลุโดยเฉลี่ยสูงกว่าวิธีเติมเกลือแบบ Sprinkling ผลการศึกษานี้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Chumchuere (1998) ซึ่งพบว่า การเติมเกลือทำให้เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองมีความแข็ง (Hardness) ลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติและในปริมาณเกลือที่เท่ากันวิธีเติมเกลือแบบ Sprinkling เนยแข็งมีความแข็งน้อยกว่าแบบ Rubbing แต่ก็ไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติ ( $P>0.05$ )

ตาราง 4.7 ค่าแรงเจาะทะลุของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อมีปริมาณเกลือ 2 ระดับและวิธีเติมเกลือ 2 แบบเป็นปัจจัยศึกษา

ปัจจัย	ค่าแรงเจาะทะลุ (นิวตัน)	ปัจจัย	ค่าแรงเจาะทะลุ (นิวตัน)
เกลือโซเดียมคลอไรด์ (A)		วิธีเติมเกลือ (B)	
-ระดับต่ำ (1%) (a <sub>1</sub> )	12.36±1.28*	-แบบ Sprinkling (b <sub>1</sub> )	11.52±0.10
-ระดับสูง (2%) (a <sub>2</sub> )	11.48±0.16	-แบบ Rubbing (b <sub>2</sub> )	12.32±1.34
A×B		A×B	
-สิ่งทดลองที่ 1 (a <sub>1</sub> , b <sub>1</sub> )	11.45±1.32	-สิ่งทดลองที่ 3 (a <sub>2</sub> , b <sub>1</sub> )	11.59±1.51
-สิ่งทดลองที่ 2 (a <sub>1</sub> , b <sub>2</sub> )	13.26±0.56	-สิ่งทดลองที่ 4 (a <sub>2</sub> , b <sub>2</sub> )	11.37±1.80

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย±ส.dev. เป็นมาตรฐาน

#### 4.2.2.2 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

ผลศึกษาสมบัติทางเคมีของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง เมื่อใช้ปริมาณเกลือ 2 ระดับ และวิธีเติมเกลือ 2 แบบเป็นปัจจัยศึกษา แสดงดังตาราง 4.8

ค่าความเป็นกรด-ด่าง: ผลการศึกษา พบร้า ความเป็นกรด-ด่างของแต่ละสิ่งทดลองอยู่ในช่วง 5.19-5.35 ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ ) โดยการใช้เกลือระดับสูงและต่ำ สิ่งทดลองมีความเป็นกรด-ด่างโดยเฉลี่ยใกล้เคียงกัน คือ 5.34 และ 5.24 ตามลำดับ เช่นเดียวกับวิธีเติมเกลือแบบ Sprinkling และ Rubbing ซึ่งมีความเป็นกรด-ด่างโดยเฉลี่ยเป็น 5.31 และ 5.27 ตามลำดับ

ปริมาณความชื้น: ผลการวิเคราะห์ปริมาณความชื้น พบร้า ในแต่ละสิ่งทดลองมีความชื้นอยู่ในช่วง 58.05-60.41% ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ ) แม้ว่าเกลือสามารถช่วยให้เกิดการปล่อยเยื่ออจากกลิ่มน้ำได้มากขึ้น (Scott, 1981) แต่ผลของปริมาณเกลือที่ใช้ทั้งสองระดับต่อปริมาณความชื้นไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ความเชื่อมั่น 95% โดยพบว่าการใช้เกลือระดับสูง (a<sub>2</sub>) สิ่งทดลองมีปริมาณความชื้นน้อยกว่าการใช้เกลือในระดับต่ำ (a<sub>1</sub>) เล็กน้อย คือมีค่า 59.18 และ 60.23% ตามลำดับ อาจเป็นเพราะว่า การผันแปรปริมาณเกลือไม่แตกต่างกันมาก สำหรับวิธีเติมเกลือแบบ Rubbing (b<sub>2</sub>) ทำให้สิ่งทดลอง

มีปริมาณความชื้นโดยเฉลี่ยสูงกว่าวิธี Sprinkling ( $b_1$ ) เล็กน้อย คือ 60.19 และ 59.23% ตามลำดับ  
แต่ก็ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $P>0.05$ )

ตาราง 4.8 สมบัติทางเคมีของเนยแข็งจากน้ำมันถั่วเหลือง เมื่อมีปริมาณเกลือ 2 ระดับและวิธีเติมเกลือ 2 แบบเป็นปัจจัยศึกษา

ปัจจัย	ความเป็น กรด-ค้าง	ปริมาณความชื้น (%)	ปริมาณเกลือ (%)
เกลือโซเดียมคลอไรด์ (A)			
-ระดับต่ำ (1%) ( $a_1$ )	$5.24 \pm 0.07^*$	$60.23 \pm 0.07$	$0.82 \pm 0.03^b$
-ระดับสูง (2%) ( $a_2$ )	$5.34 \pm 0.01$	$59.18 \pm 0.01$	$1.35 \pm 0.26^a$
วิธีเติมเกลือ (B)			
-แบบ Sprinkling ( $b_1$ )	$5.31 \pm 0.03$	$59.23 \pm 1.67$	$1.19 \pm 0.49^a$
-แบบ Rubbing ( $b_2$ )	$5.27 \pm 0.11$	$60.19 \pm 0.18$	$0.99 \pm 0.26^b$
A×B			
-สิ่งทคลองที่ 1 ( $a_1 b_1$ )	$5.29 \pm 0.13$	$60.41 \pm 0.76$	$0.84 \pm 0.04^c$
-สิ่งทคลองที่ 2 ( $a_1 b_2$ )	$5.19 \pm 0.06$	$60.06 \pm 0.93$	$0.80 \pm 0.06^c$
-สิ่งทคลองที่ 3 ( $a_2 b_1$ )	$5.33 \pm 0.07$	$58.05 \pm 2.07$	$1.54 \pm 0.11^a$
-สิ่งทคลองที่ 4 ( $a_2 b_2$ )	$5.35 \pm 0.06$	$60.32 \pm 0.22$	$1.17 \pm 0.06^b$

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย  $\pm$  ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ตัวอักษร旁กฤษฎีที่แตกต่างกันในแต่ละคอลัมน์แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญ  
ทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ปริมาณเกลือ: ผลการเปรียบเทียบปริมาณเกลือในผลิตภัณฑ์ของแต่ละสิ่งทคลอง พบว่า สิ่งทคลองที่ 3 ( $a_2 b_1$ ) มีปริมาณเกลือมากที่สุดเป็น 1.54% และมีความแตกต่างจากสิ่งทคลองอื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญ ( $P \leq 0.05$ ) รองลงไป คือสิ่งทคลองที่ 4 ( $a_2 b_2$ ) มีปริมาณเกลือ 1.17% ซึ่งทั้งสอง สิ่งทคลองมีปริมาณเกลือมากกว่าสิ่งทคลองที่ 1 ( $a_1 b_1$ ) และสิ่งทคลองที่ 2 ( $a_1 b_2$ ) ที่มีปริมาณเกลือ 0.84 และ 0.80% ตามลำดับ

สำหรับผลวิเคราะห์ปริมาณเกลือที่ใช้ในแต่ละระดับและวิธีเติมเกลือในแต่ละแบบต่อ ปริมาณเกลือในผลิตภัณฑ์ จะเห็นได้ว่า ถ้าเติมเกลือปริมาณสูงทำให้สิ่งทคลองมีปริมาณเกลืออยู่สูง โดยการเติมเกลือระดับสูง (1%) มีปริมาณเกลือในสิ่งทคลองโดยเฉลี่ย 0.82% สรุวนการเติมเกลือ

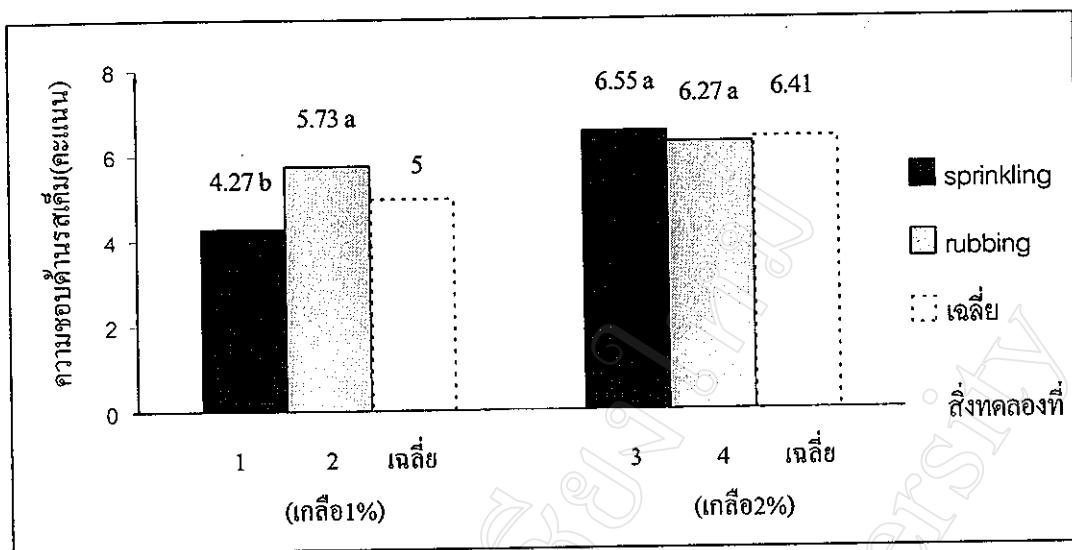
ระดับต่ำ (2%) มีปริมาณเกลือในสิ่งทคลองโดยเฉลี่ย 1.35% ซึ่งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  สำหรับวิธีเติมเกลือ พบว่า วิธี Sprinkling มีปริมาณเกลือในสิ่งทคลองโดยเฉลี่ยสูงกว่าวิธี Rubbing อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  เพราะว่าวิธีเติมเกลือแบบ Sprinkling เกลือกระจายตัวในลิ่มน้อยลงทั่วถึงและเป็นเนื้อเดียวกันก่อนนำไปอัด ส่วนวิธี Rubbing อัดลิ่มน้อยให้เกิดรูปร่างก่อนแล้วนำเกลือมาทابนผิวนอกแล้วอัดเข้า เกลือจึงถูกดูดซึมสู่ด้านในได้ช้า อีกทั้งการเติมเกลือในลักษณะของเม็ด (Dry form) ลิ่มน้อยมีความชื้นมากกว่าจะมีการดูดซึมของเกลือได้ดีกว่าลิ่มน้อยที่แห้ง (Scott, 1981) ซึ่งวิธีเติมเกลือแบบ Sprinkling จะโดยเกลือก่อนอัดทำให้ลิ่มน้อยคงมีน้ำอยู่สูง ส่วนวิธี Rubbing ลิ่มน้อยถูกอัดให้เกิดรูปร่างก่อนซึ่งนำบางส่วนจะถูกกำจัดออกไปลิ่มน้อยอยู่ในสภาพที่แห้งกว่า นอกจากนี้วิธี Rubbing เกลือที่ทابบริเวณผิวนอกจะมีโอกาสหลุดออกได้ง่ายกว่าวิธี Sprinkling โดยเฉพาะในขั้นตอนการขัด ทำให้เหลือปริมาณเกลือในผลิตภัณฑ์น้อย

#### 4.2.2.3 ผลการทดสอบทางด้านประสิทธิภาพสัมผัส

##### รสเค็ม

ภาพ 4.4 แสดงผลการเปรียบเทียบคะแนนความชอบ (Preference test) ค้านรสเค็มโดยใช้แบบทดสอบ Hedonic scale scoring test จากผู้คาดสอบชิม 11 ท่าน ซึ่งผู้ทดสอบสามารถให้ความพอใจของตนด้วยการแสดงออกตามในรูปความชอบและไม่ชอบสิ่งทคลองจากสเกลที่กำหนด (ไฟโตรน์, 2536) พบว่า สิ่งทคลองที่ 3 (2% Sprinkling) และสิ่งทคลองที่ 4 (2% Rubbing) ได้คะแนนความชอบสูงสุดเป็น  $6.55 \pm 0.51$  และ  $6.27 \pm 0.64$  ตามลำดับจากคะแนนมากที่สุดเท่ากับ 9 และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับสิ่งทคลองที่ 1 (1% Sprinkling) ที่ได้คะแนน  $4.27 \pm 0.51$  แต่ไม่แตกต่างกับสิ่งทคลองที่ 2 (1% Rubbing) ที่ได้คะแนน  $5.73 \pm 0.26$

เมื่อเปรียบเทียบระหว่างระดับที่ใช้ในแต่ละปัจจัยศึกษา (Main effect) พบว่า คะแนนความชอบค้านรสเค็มได้รับอิทธิพลจากปริมาณเกลือที่ใช้อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) คือถ้าเติมเกลือระดับต่ำลงทคลองได้คะแนนโดยเฉลี่ยน้อยกว่าระดับสูง คือ 5.00 และ 6.41 ตามลำดับ ส่วนวิธีเติมเกลือไม่มีอิทธิพลต่อคะแนนความชอบอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) แม้ว่าวิธีเติมเกลือแบบ Rubbing ทำให้สิ่งทคลองมีคะแนนความชอบโดยเฉลี่ยมากกว่าแบบ Sprinkling คือ 6.00 และ 5.41 ตามลำดับ



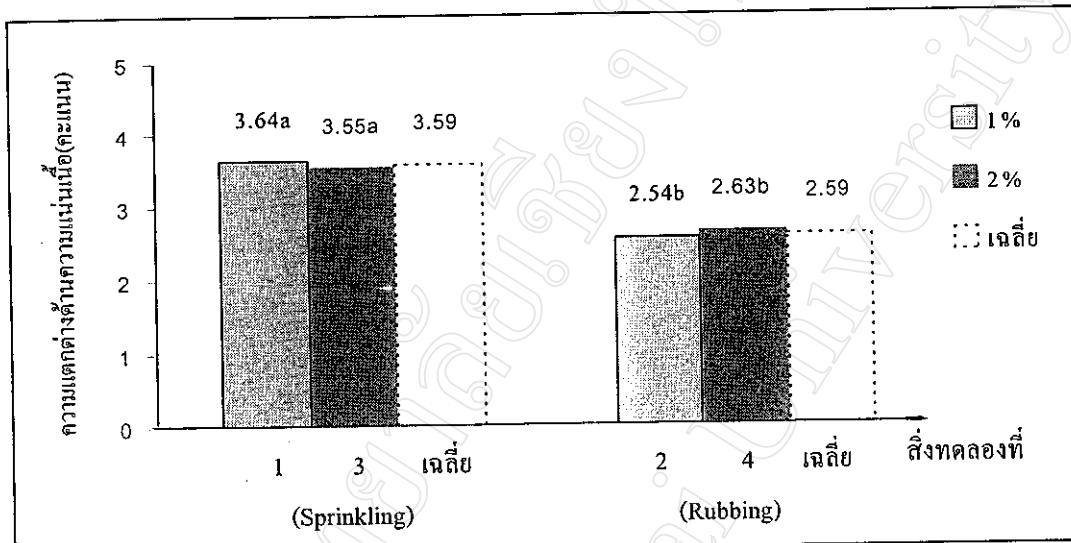
หมายเหตุ: (1) คะแนนรสนิยมได้จากการทดสอบความชอบ (Preference) โดยชองมากที่สุดมีคะแนนเป็น 9 และไม่ชอบมากที่สุดมีคะแนนเป็น 1  
 (2) ตัวอักษรอังกฤษที่แตกต่างกันแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$   
 (เมื่อเทียบกันโดยใช้แบบ LSD)

ภาพ 4.4 กราฟแท่งแสดงคะแนนความชอบด้านรสเดื้อ เมื่อมีปริมาณเกลือ 2 ระดับและวิธีเติมเกลือ 2 แบบเป็นปัจจัยศึกษา

#### ความแน่นหนึ้ง

ภาพ 4.5 แสดงผลการเปรียบเทียบคะแนนความแตกต่าง (Difference test) ด้านความแน่นหนึ้ง โดยใช้แบบทดสอบ Hedonic scale scoring test มีผู้ทดสอบ 11 ท่าน ซึ่งผู้ทดสอบชิมไม่อนุญาตให้ทดสอบตามความรู้สึกของตนเองว่าชอบหรือไม่ชอบด้วยตัวเองที่กำลังทดสอบนั้น อิทธิพลจากความรู้สึกส่วนตัวของผู้ทดสอบชิมถูกกำหนดไว้ เพื่อทดสอบหาความแตกต่างที่ปรากฏระหว่างตัวอย่างที่กำลังทดสอบเท่านั้น (ไฟโรมัน, 2536) ผลการทดสอบถูกนำมาเปลี่ยนเป็นคะแนนโดยคะแนนดีที่สุดเท่ากับ 1 และคะแนนไม่ดีมากเท่ากับ 6 พบว่า สิ่งทดลองที่ 2 (1% Rubbing) มีคะแนนเป็น  $2.54 \pm 0.64$  ประเมินว่าความแน่นหนึ้งอยู่ระหว่างดี-คือมาก และไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับสิ่งทดลองที่ 4 (2% Rubbing) ที่ได้คะแนน  $2.63 \pm 0.51$  แต่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  กับสิ่งทดลองที่ 1 (1% Sprinkling) และสิ่งทดลองที่ 3 (2% Sprinkling) ซึ่งได้คะแนนในช่วง  $3.55-3.64$  ประเมินว่าความแน่นหนึ้งอยู่ระหว่างปานกลาง-ดี

เมื่อพิจารณาผลของปริมาณเกลือที่ใช้ในแต่ละระดับและวิธีเติมเกลือในแต่ละแบบพบว่า วิธีเติมเกลือแบบ Rubbing ทำให้สิ่งทคลองได้คะแนนด้านความแน่นเนื้อโดยเฉลี่ยดีกว่าแบบ Sprinkling อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% เพราะวิธี Rubbing สิ่งทคลองถูกอัดสองครั้งทึ้งก่อนเติมและหลังเติมเกลือ ทำให้สิ่งทคลองมีเนื้อสัมผัสแน่นกว่าวิธี Sprinkling ซึ่งอัดเพียงครั้งเดียว ส่วนปริมาณเกลือที่ใช้ในระดับต่างกันไม่มีอิทธิพลต่อคะแนนด้านความแน่นเนื้อ โดยผู้ทดสอบชี้ประณีนให้คะแนนโดยเฉลี่ยเท่ากัน คือ 3.09



หมายเหตุ: (1) คะแนนความแน่นเนื้อ ได้จากการทดสอบหาความแตกต่าง (Different) โดยมีคะแนนดีที่สุดเป็น 1 และคะแนนไม่คิดมากเป็น 6

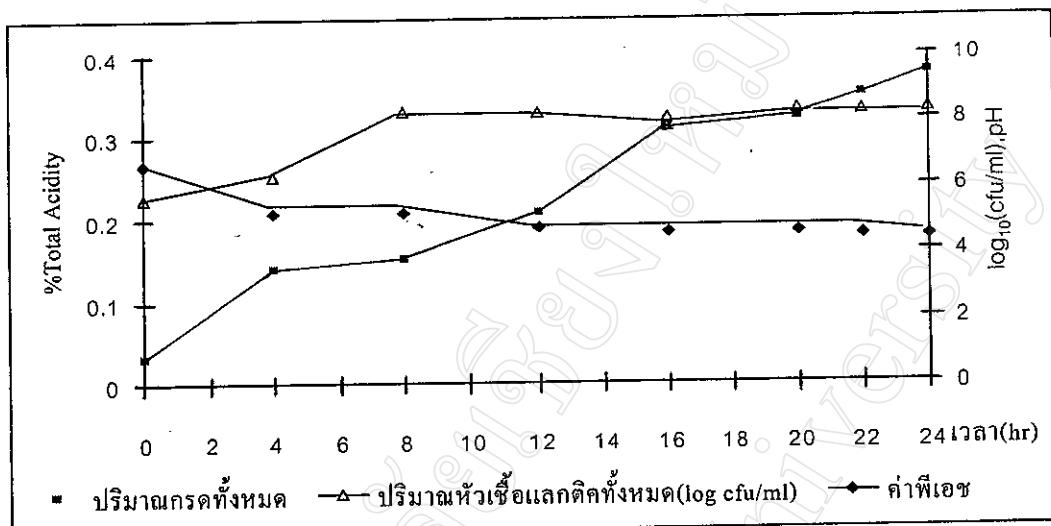
(2) ตัวอักษร อังกฤษที่แตกต่างกันแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$   
(เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ภาพ 4.5 กราฟแท่งแสดงคะแนนความแตกต่างด้านความแน่นเนื้อ เมื่อมีปริมาณเกลือ 2 ระดับและวิธีเติมเกลือ 2 แบบเป็นปัจจัยศึกษา

ผลการวิเคราะห์ข้อมูลทั้งหมด พบว่า ปริมาณการใช้เกลือ โซเดียมคลอไรด์ที่เหมาะสมควรเป็นระดับสูง (2%) เพราะได้รับคะแนนความชอบด้านรสเด็ดและมีปริมาณเกลือในผลิตภัณฑ์มากกว่าการใช้เกลือในระดับต่ำ (1%) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  ส่วนวิธีเติมเกลือที่ใช้เหมาะสม พบว่า วิธี Sprinkling มีความเหมาะสมกว่าวิธี Rubbing เพราะในปริมาณเกลือที่ใช้เท่ากันจะมีเกลืออยู่ในผลิตภัณฑ์โดยเฉลี่ยสูงกว่าและค่าแรงเจ้าทะลุโดยเฉลี่ยก็ไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติ นอกจากนั้นวิธี Sprinkling มีขั้นตอนง่ายกว่า จึงมีโอกาสปนเปื้อนจากจุลินทรีย์ได้น้อยกว่า ดังนั้นปริมาณเกลือควรใช้ในระดับสูง คือ 2% ของน้ำหนักลิ่มนนและวิธีเติมเกลือควรใช้แบบ Sprinkling



แต่เพื่อให้ได้ลิ่มนที่มีลักษณะแน่น ต้องการให้ได้ความเป็นกรด-ค่างประมาณ 4.4-4.6 (Chumchuere, 1998) ดังนั้นควรใช้วремันนาน 16 ชั่วโมง ซึ่งนั้นถ้าหลังแบบเดิมไม่ใช้โคลอตโลยด จะมีความเป็นกรด-ค่าง 4.55 และมีปริมาณกรดแลกติก 0.320%

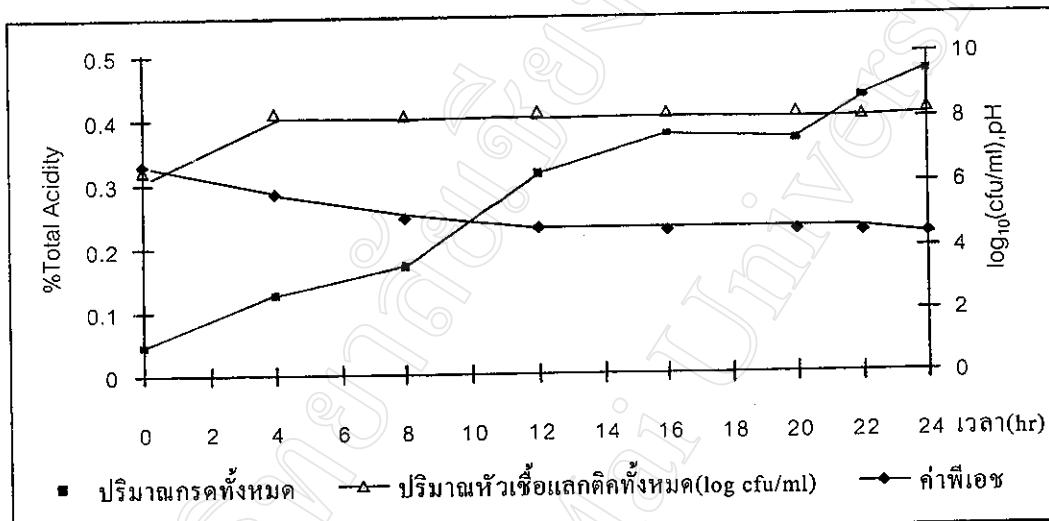


ภาพ 4.6 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด ความเป็นกรด-ค่าง และปริมาณหัวเชื้อทั้งหมด ในระหว่างการหมักนมถั่วเหลืองแบบเดิมไม่ใช้โคลอตโลยดที่ 37 °C 24 ชั่วโมง

#### 4.3.1.2 นมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไม่ใช้โคลอตโลยด

ภาพ 4.7 แสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด ความเป็นกรด-ค่างและปริมาณหัวเชื้อทั้งหมดในระหว่างการหมักนมถั่วเหลืองแบบที่ไม่เติมไม่ใช้โคลอตโลยด พนวจ หัวเชื้อมีการเจริญคล้ายคลึงกับนมถั่วเหลืองที่เติมไม่ใช้โคลอตโลยด ทั้งนี้หัวเชื้อเพิ่มจำนวนจาก  $2.75 \times 10^6$  cfu/ml ที่เวลา 0 ชั่วโมงเป็น  $1.70 \times 10^8$  cfu/ml ที่เวลา 4 ชั่วโมงและคงที่อยู่ในช่วง  $1.17 \times 10^8$  ถึง  $1.91 \times 10^8$  cfu/ml ระหว่างเวลา 8-24 ชั่วโมง ในขณะที่ความเป็นกรด-ค่างมีค่าลดลงจาก 6.61 เป็น 4.60 หลังจากหมักนาน 12 ชั่วโมงและคงที่อยู่ระหว่าง 4.40-4.52 หลังเวลา 16 ชั่วโมงขึ้นไป ส่วนปริมาณกรดทั้งหมดคิดเทียบกรดแลกติกเพิ่มขึ้นจาก 0.045% ที่เวลา 0 ชั่วโมงเป็น 0.315% หลังจากหมักนาน 12 ชั่วโมงและเพิ่มขึ้นเล็กน้อยเป็น 0.432% ที่เวลา 22 ชั่วโมง ส่วนเวลาการหมักที่เหมาะสมของนมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไม่ใช้โคลอตโลยดควรเป็น 16 ชั่วโมง ซึ่งมีค่าความเป็นกรด-ค่างเป็น 4.52 และมีปริมาณกรดทั้งหมดในรูปกรดแลกติกเกิดขึ้น 0.374%

สำหรับการทดสอบความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมด ความเป็นกรด-ด่างและปริมาณหัวเชื้อทั้งหมดระหว่างนมถั่วเหลืองทั้งสองแบบในแต่ละช่วงเวลาของการหมัก โดยใช้ Two sample t-test พบว่า ปริมาณกรดทั้งหมดมีความแตกต่างกันเฉพาะช่วงที่ 16 และ 24 ໂດຍนัมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไสโตรคอลลอยด์มีปริมาณกรดมากกว่าย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) แต่ความเป็นกรด-ด่างไม่มีความแตกต่างกันในช่วงเวลาการหมัก ส่วนปริมาณหัวเชื้อทั้งหมดมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในช่วงที่ 0 และ 4 ໂດຍนัมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไสโตรคอลลอยด์มีหัวเชื้อมากกว่า



ภาพ 4.7 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด ความเป็นกรด-ด่าง และปริมาณหัวเชื้อทั้งหมดในระหว่างการหมักนมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไสโตรคอลลอยด์ที่  $37^{\circ}\text{C}$  24 ชั่วโมง

การที่หัวเชื้อในนมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไสโตรคอลลอยด์สามารถเพิ่มจำนวนได้ดีกว่า นมถั่วเหลืองแบบเติมไสโตรคอลลอยด์ในช่วง 4 ชั่วโมงแรกของการหมัก อาจเป็นเพราะหัวเชื้อรึ่งต้นมีจำนวนมากกว่าและนมถั่วเหลืองที่ใช้เตรียม Intermediate cultures มีสมบัติใกล้เคียงกัน นมถั่วเหลืองแบบไม่เติมไสโตรคอลลอยด์มากกว่า จึงทำให้หัวเชื้อรึ่งต้นปรับตัวกับสิ่งแวดล้อมใหม่ได้เร็ว โดยเฉพาะได้เพิ่มแหล่งอาหารไปไสเครตในรูปของน้ำตาลกลูโคสลงไปในนมถั่วเหลือง ด้วยช่วยให้หัวเชื้อเจริญได้เร็วขึ้น ในขณะที่นมถั่วเหลืองที่เติมไสโตรคอลลอยด์ หัวเชื้ออาจใช้น้ำตาลได้ไม่ดี เพราะปกติแบคทีเรียที่สร้างกรดแยกตัวจะนำน้ำตาลเข้าสู่เซลล์ภายในผ่านทางผนังเซลเพื่อเปลี่ยนเป็นพลังงานและผลิตกรดแยกตัว (Tamime and Robinson, 1985) แต่ถ้าผนังเซลต้านทานออกของหัวเชื้อถูกเคลื่อนด้วยไสโตรคอลลอยด์ อาจทำให้หัวเชื้อใช้ประโยชน์จากน้ำตาลได้ไม่เต็มที่และใช้เวลาในการปรับตัวนาน

### 4.3.2 ผลศึกษาข้อมูลของเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง

จากการศึกษาปริมาณไสโตรคอลลอยด์ในการผลิตเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองได้คัดเลือกปริมาณการใช้ที่ทำให้สิ่งทคลองมีความชื้นน้อยที่สุดและมีลักษณะเนื้อสัมผัสแข็งมากที่สุด คือ โลคัสต์บีนกัม 0.15% และคาร์ราจีแน 0.1% ส่วนขั้นตอนการผลิตที่ได้จากการวิจัยคือ การใช้ความร้อน 75 °ช นาน 60 นาทีเพื่อแยกเยื่อจากลิ่มนนมถั่วเหลืองและเดินเกลือจำนวน 2% โดยนำหนักของลิ่มนนมถั่ววิธีโรยเกลือลงในลิ่มนนมก่อนอัดให้เกิดรูป่าง (Sprinkling) รวมทั้งทำการหมักนมถั่วเหลืองด้วยหัวเชือ 2 ชนิด คือ *S. thermophilus* และ *L. fermentum* เป็นเวลา 16 ชั่วโมงเพื่อให้ได้ความเป็นกรด-ค้าง 4.4-4.6

ในการทดลองตอนนี้ได้ทำการผลิตเนยแข็งจากนมถั่วเหลือง 2 รูปแบบ คือแบบเติมและไม่เติมไสโตรคอลลอยด์ โดยใช้ขั้นตอนการผลิตจากงานวิจัยในครั้งนี้ จากนั้นทำการวิเคราะห์สมบัติด้านต่างๆของผลิตภัณฑ์เพื่อนำมาเปรียบเทียบกัน

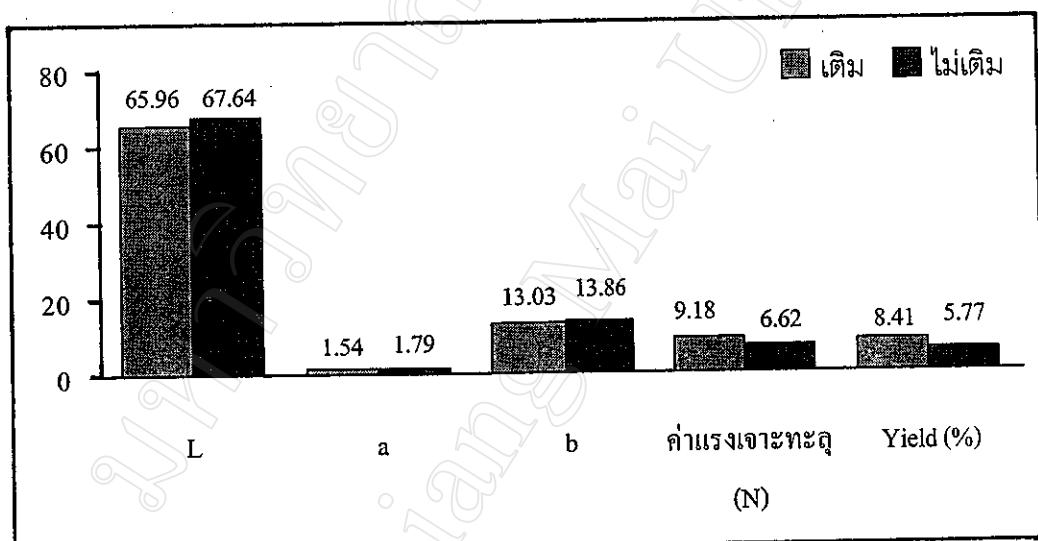
#### 4.3.2.1 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

ภาพ 4.8 แสดงผลวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ พบร้า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่เติมโลคัสต์บีนกัม 0.15 % ร่วมกับคาร์ราจีแน 0.1% กับเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่ไม่เติมไสโตรคอลลอยด์ มีค่าสีในระบบยันเตอร์โกลด์เคียงกันและไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 % (ใช้ Two-sample t-test) โดยเนยแข็งทั้งสองแบบมีค่าสี L a และ b อยู่ระหว่าง 65.96-67.64, 1.54-1.79 และ 13.03-13.38 ตามลำดับ เมื่อเปรียบเทียบกับค่าสีของนมถั่วเหลืองที่ใช้เป็นส่วนผสมหลักในงานวิจัยครั้งนี้ ซึ่งมีค่าสี L a และ b เป็น 69.84, -1.71 และ 9.30 ตามลำดับ (แสดงในภาคผนวก ฯ) จะเห็นได้ว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองมีค่าสี L ลดลง ส่วนค่าสี a และค่าสี b เพิ่มขึ้น อาจ เพราะมีการให้ความร้อนสูงเป็นเวลานานในหลายขั้นตอนของการผลิตทำให้ผลิตภัณฑ์สุกทা�ymีสีเข้มขึ้นและมีความสว่างลดลง (Kwok et al., 1999) ถ้าเปรียบเทียบกับค่าสีของผลิตภัณฑ์เต้าหู้ที่ได้จากการทดลองด้วยกรดอะซิติก (Acetic acid) ซึ่งมีค่าสี L a และ b เท่ากับ 67.5, -1.50 และ 8.4 ตามลำดับ (Lu et al., 1980) จะเห็นได้ว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองมีความสว่างใกล้เคียงกับเต้าหู้ แต่มีค่าสีเหลืองและแดงมากกว่า

ส่วนผลเปรียบเทียบด้านลักษณะเนื้อสัมผัส พบร้า เนยแข็งจากน้ำเหลืองที่เติมไฮโดรคออลอยด์มีค่าแรงžeาทะลุสูงกว่าเนยแข็งจากน้ำเหลืองที่ไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ซึ่งสอดคล้องกับคะแนนที่ได้จากการทดสอบด้านประสิทธิภาพสัมผัสในด้านความแน่นเนื้อ แม้ว่าผลการทดสอบโดยใช้ Two-sample test พบร้า ค่าแรงžeาทะลุไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ ) ก็ตาม

#### 4.3.2.2 ปริมาณผลผลิตที่ได้

ผลการศึกษา พบร้า เนยแข็งจากน้ำเหลืองที่เติมโลคัสต์บีนกัมและการร้าเจเนนมีปริมาณผลผลิตที่ได้มากกว่าเนยแข็งจากน้ำเหลืองแบบไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ แสดงดังภาพ 4.8 อย่างไรก็ตามเมื่อทดสอบโดยใช้ Two-sample test พบร้าไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P>0.05$



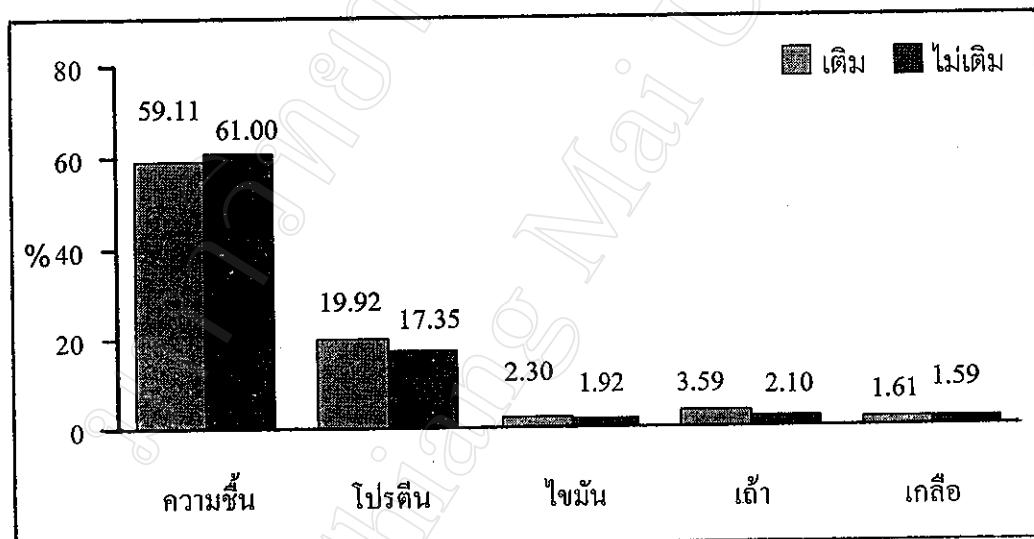
หมายเหตุ: (1) L = ค่าความสว่าง; a = ค่าสีแดง; b = ค่าสีเหลือง

(2) ปริมาณผลผลิตที่ได้ คิดจากค่าร้อยละของน้ำหนักถึงทดลองที่ได้ (กรัม) ต่อน้ำหนักของน้ำเหลืองที่ใช้ (กรัม)

ภาพ 4.8 ผลวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพและปริมาณผลผลิตที่ได้ของเนยแข็งจากน้ำเหลืองแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์

#### 4.3.2.3 ผลการวิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมี

ภาพ 4.9 แสดงให้เห็นว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่เติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ มีปริมาณความชื้น 59.11-61.00% ปริมาณไขมัน 1.92-2.30% (ต่อน้ำหนักแห้ง) ปริมาณถ้า 2.10-3.59% (ต่อน้ำหนักเปียก) และปริมาณโปรตีน 17.35-19.92% (ต่อน้ำหนักเปียก) แม้ว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองแบบเติมไฮโดรคออลอยด์มีปริมาณโปรตีนและไขมันสูงกว่ารวมทั้งมี ปริมาณความชื้นต่ำกว่า แต่ผลการวิเคราะห์แบบ Two-sample t-test พบว่า ค่าดังกล่าวไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ความเชื่อมั่น 95% อย่างไรก็ตามเมื่อเปรียบเทียบกับเต้าหู้ ซึ่งประกอบด้วยความชื้น 84.0% โปรตีน 10.7% ไขมัน 2.1% คาร์โนไไซเดรต 2.0% และถ้า 0.9% (Shi and Ren, 1993) จะเห็นได้ว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งสองแบบมีปริมาณโปรตีนสูงกว่า เต้าหู้ประมาณ 1.6-1.8 เท่า ดังนั้นถือเป็นข้อได้เปรียบทองเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่สามารถใช้ เป็นแหล่งอาหารโปรตีนอีกรูปแบบหนึ่งเพื่อทดแทนอาหารโปรตีนจากเนื้อสัตว์ได้



ภาพ 4.9 ผลวิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมีของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์

#### 4.3.2.4 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางจุลชีววิทยา

จากการศึกษา พบว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่เติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์มี สมบัติทางจุลชีววิทยา (หลังทำการผลิต 1 วัน) ที่ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับ

ความเชื่อมั่น 95% แสดงค้างตาราง 4.9 โดยมีปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแลกติกอยู่ระหว่าง 9.09-14.08 cfu/g แสดงว่าอาจจะเป็นหัวเชื้อของส่วนรอดชีวิตจากการให้ความร้อนที่ 75 °C นาน 60 นาที เพื่อแยกเชื้อจากลิ่มน้ำถ่วงเหลือง แม้ว่าเชื้อ *S. thermophilus* จะถูกฆ่าได้เมื่อใช้ความร้อน 63 °C นาน 30 นาที ส่วนเชื้อสายพันธุ์ *Lactobacillus* จะถูกฆ่าได้เมื่อใช้ความร้อน 60 °C นาน 90 นาที (เรณู, 2535) อาจเป็นเพราะลิ่มน้ำมีผิวนอกหนาจึงป้องกันความร้อนแก่หัวเชื้อได้ สำหรับปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดมีค่าอยู่ระหว่าง 181.82-194.39 cfu/g ปริมาณยีสต์และราเมื่อจำนวนต่ำกว่า 30 cfu/g และปริมาณโคลิฟอร์มแบคทีเรียต่ำกว่า 3 MPN/g

ตาราง 4.9 ผลวิเคราะห์สมบัติ้านจุลชีวิทยาของเนยแข็งจากน้ำถ่วงเหลืองแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลลอยด์

ผลวิเคราะห์	เติมไฮโดรคออลloyd	ไม่เติมไฮโดรคออลloyd
ปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแลกติก (cfu/g)	14.08	9.09
ปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด (cfu/g)	194.39	181.82
ปริมาณยีสต์และรา (cfu/g)	ต่ำกว่า 30	ต่ำกว่า 30
ปริมาณโคลิฟอร์มแบคทีเรีย (MPN/g)	ต่ำกว่า 3	ต่ำกว่า 3

#### 4.3.2.5 ผลการทดสอบทางด้านประสาทสัมผัส

ผลการทดสอบและเปรียบเทียบทางประสาทสัมผัสของเนยแข็งจากน้ำถ่วงเหลืองแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลลอยด์ โดยให้ผู้ทดสอบบริโภคสดและบริโภคหลังหยอดในน้ำมันพบว่า ผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบมีหอดในน้ำมันมีคุณลักษณะด้านต่างๆดีกว่าการบริโภคสด แสดงค้างตาราง 4.10 และภาพ 4.10

ด้านลักษณะสี (Color) มีสเกลอธินายลักษณะจากสีขาวถึงสีน้ำตาล พนว่าผลิตภัณฑ์ที่บริโภคสดทั้งสองแบบได้ค่าคะแนนเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 4.65-5.06 ประเมินว่ามีสีค่อนข้างเหลืองและมีความแตกต่างจากผลิตภัณฑ์ที่หอดในน้ำมันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) ซึ่งได้คะแนนในช่วง 9.64-10.21 แสดงว่ามีสีค่อนไปทางสีน้ำตาล

ตาราง 4.10 ค่าเฉลี่ย (Mean scores) ทางประสาทสัมผัสของเนยแข็งจากน้ำมันถั่วเหลืองที่เดินและไม่เดินไชโตรคอลลอยด์ เมื่อบริโภคสดและหลังหยอดในน้ำมัน

คุณลักษณะ	เมื่อบริโภคสด		เมื่อบริโภคหลังหยอดในน้ำมัน	
	แบบเดินไชโตรคอลลอยด์	แบบไม่เดินไชโตรคอลloyd	แบบเดินไชโตรคอลลอยด์	แบบไม่เดินไชโตรคอลลอยด์
1.สี	$4.65 \pm 0.65^b*$	$5.06 \pm 1.12^b$	$9.64 \pm 0.20^a$	$10.21 \pm 0.10^a$
2.ความเป็นเนื้อเดียวกัน	$6.74 \pm 0.74^c$	$7.78 \pm 0.53^{bc}$	$8.78 \pm 0.63^{ab}$	$9.45 \pm 0.10^a$
3.กลิ่นถั่วเหลือง	$6.55 \pm 0.52^b$	$6.98 \pm 0.51^b$	$8.03 \pm 0.10^{ab}$	$8.66 \pm 1.10^a$
4.กลิ่นเปรี้ยว	$5.94 \pm 0.59$	$5.69 \pm 0.19$	$5.29 \pm 0.33$	$5.51 \pm 0.03$
5.รสเค็ม	$7.00 \pm 0.44$	$5.82 \pm 0.10$	$6.28 \pm 0.33$	$5.29 \pm 0.51$
6.รสเปรี้ยว	$3.34 \pm 0.36$	$2.90 \pm 0.04$	$2.78 \pm 0.60$	$2.93 \pm 0.49$
7.ความเผ็ด	$4.47 \pm 0.75^a$	$4.22 \pm 0.38^a$	$3.99 \pm 0.04^{ab}$	$3.21 \pm 0.17^b$
8.ความแน่นเนื้อ	$8.01 \pm 0.09^a$	$6.49 \pm 0.04^b$	$6.69 \pm 0.12^b$	$6.07 \pm 0.33^b$
9.การยอมรับรวม	$6.45 \pm 0.13^b$	$6.68 \pm 0.24^b$	$7.63 \pm 0.50^a$	$8.43 \pm 0.06^a$

หมายเหตุ: \* ค่าเฉลี่ย  $\pm$  ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

(1) ค่าเฉลี่ยในแต่ละคุณลักษณะของผลิตภัณฑ์มีคะแนนอยู่ระหว่าง 0-12

(2) ให้ผู้ทดสอบประเมินระดับห้องปฏิบัติการจำนวน 8 ท่าน

(3) ตัวอักษรจังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญ

ทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ด้านความเป็นเนื้อเดียวกัน (Homogeneous) มีสเกลอธิบายความเข้มจากน้อยไปมาก พบว่าผลิตภัณฑ์ที่หั่นแบบที่หอดในน้ำมันได้คะแนนเฉลี่ยค่อนข้างมากอยู่ระหว่าง 8.78-9.45 และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับผลิตภัณฑ์ที่บริโภคสด ซึ่งได้คะแนนเฉลี่ยอยู่ในเกณฑ์ปานกลางเป็น 6.74-7.78

ด้านกลิ่นถั่วเหลือง (Beany Flavor) มีสเกลอธิบายลักษณะจากไม่สามารถรับได้ถึงสามารถรับได้มาก จะเห็นได้ว่า เมื่อบริโภคสดผลิตภัณฑ์มีการยอมรับในเกณฑ์ปานกลาง (คะแนนเฉลี่ย 6.55-6.98) และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% กับผลิตภัณฑ์ที่หอดในน้ำมัน ซึ่งผู้ทดสอบยอมรับได้ค่อนข้างมาก (คะแนนเฉลี่ย 8.03-8.66)

เพราะถ้าทดลองจะได้กลิ่นของน้ำมันติดไปกับผลิตภัณฑ์คัววัย ทำให้กลิ่นถัวเหลืองลดลงและผู้ทดสอบชินยอมรับได้นานขึ้น

**ด้านกลิ่นเปรี้ยว (Sour odor)** มีสเกลอธินายความเข้มจากไม่มีกลิ่นจนถึงมีกลิ่นแรงมาก พบว่าผลิตภัณฑ์ทั้งหมดมีกลิ่นเปรี้ยวอยู่ในเกณฑ์ปานกลาง โดยได้คะแนนเฉลี่ยอยู่ในช่วง 5.29-5.94 ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ )

**ด้านรสเค็ม (Saltiness)** มีสเกลอธินายความเข้มจากไม่เค็มถึงเค็มมาก พบว่าแต่ละผลิตภัณฑ์มีคะแนนเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 5.29-7.00 ประเมินว่ามีรสเค็มปานกลางและไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P>0.05$ )

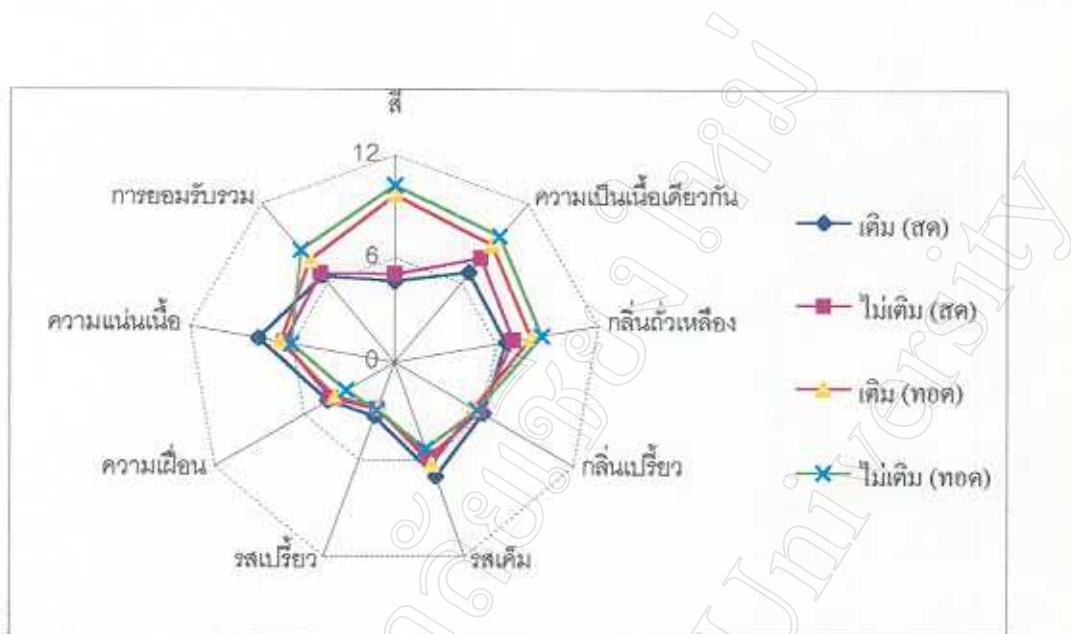
**ด้านรสเปรี้ยว (Sourness)** มีสเกลอธินายความเข้มจากไม่เปรี้ยวถึงเปรี้ยวมาก พบว่าผลิตภัณฑ์ทั้งหมดมีรสเปรี้ยวไม่แตกต่างกันในทางสถิติ ( $P>0.05$ ) โดยคะแนนเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 2.78-3.34 ประเมินว่ามีรสเปรี้ยวเล็กน้อย

**ด้านความเผื่อง (Astringent)** มีสเกลอธินายความเข้มจากไม่เผื่องถึงเผื่องมาก ซึ่งผู้ทดสอบประเมินว่า เมื่อนำมาทดลองผลิตภัณฑ์มีความเผื่องลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ความเชื่อมั่น 95% เทียบกับการบริโภคสด โดยผลิตภัณฑ์ที่ทดลองในน้ำมันได้คะแนนเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 3.21-3.99 ส่วนการบริโภคสดมีคะแนนอยู่ในช่วง 4.22-4.47

**ด้านความแน่นเนื้อ (Firmness)** มีสเกลอธินายความเข้มจากน้อยไปมาก พบว่าผลิตภัณฑ์แบบเติมไชโตรคอลลอยด์ที่บริโภคสดมีคะแนนโดยเฉลี่ยอยู่ในเกณฑ์ค่อนข้างมาก คือได้คะแนน 8.01 และมีความแตกต่างจากผลิตภัณฑ์แบบอื่นๆอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P\leq0.05$ ) ซึ่งได้คะแนนระหว่าง 6.07-6.69 ทั้งนี้ผลิตภัณฑ์ที่ทดลองในน้ำมันมีคะแนนความแน่นเนื้อโดยเฉลี่ยน้อยลง เพราะเมื่อได้รับความร้อนจากน้ำมัน ทำให้น้ำในผลิตภัณฑ์ระเหยออกไปอย่างรวดเร็ว ผลิตภัณฑ์มีการขยายตัวทำให้เนื้อสัมผัสไปร่องขึ้นหรือมีความแน่นเนื้อลดลง (Watanabe, 1967)

**การยอมรับรวม (Overall acceptability)** มีสเกลอธินายความเข้มจากยอมรับน้อยที่สุด ถึงยอมรับมากที่สุด พบว่า ผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบเมื่อนำมาทดลองในน้ำมันได้คะแนนการยอมรับ

เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับผลิตภัณฑ์ที่บีบีโกรสคอลย่างมีน้ำสำลักย่างสดติดที่  $P \leq 0.05$  เพราะว่าการหดช่วยให้ผลิตภัณฑ์มีสีและรสชาติดีขึ้น



ภาพ 4.10 กราฟไทรแกรมมุ่งเน้นการเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยทางประสานสัมผัสของเนยแข็งจาก นมถั่วเหลืองที่เดิมและไม่เดิม ไอโโครกอตกลงชุด เมื่อบีบีโกรสคอลหดท่อคในน้ำมัน

จากผลข้อมูลคุณลักษณะด้านต่างๆ จะเห็นได้ว่า ผลิตภัณฑ์เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่ได้จากการวิจัยนี้ อาจเป็นแนวทางเลือกอิอกอย่างในการนำเอาเชื้อมาปรุงปิ้งเป็นอาหาร ไปรดินประกอบหนึ่งที่มีความปลอดภัยต่อผู้บริโภค สามารถบีบีโกรสคอลหดนำไปปรุงปิ้งในแบบอื่นๆ ที่คนไทยนิยม

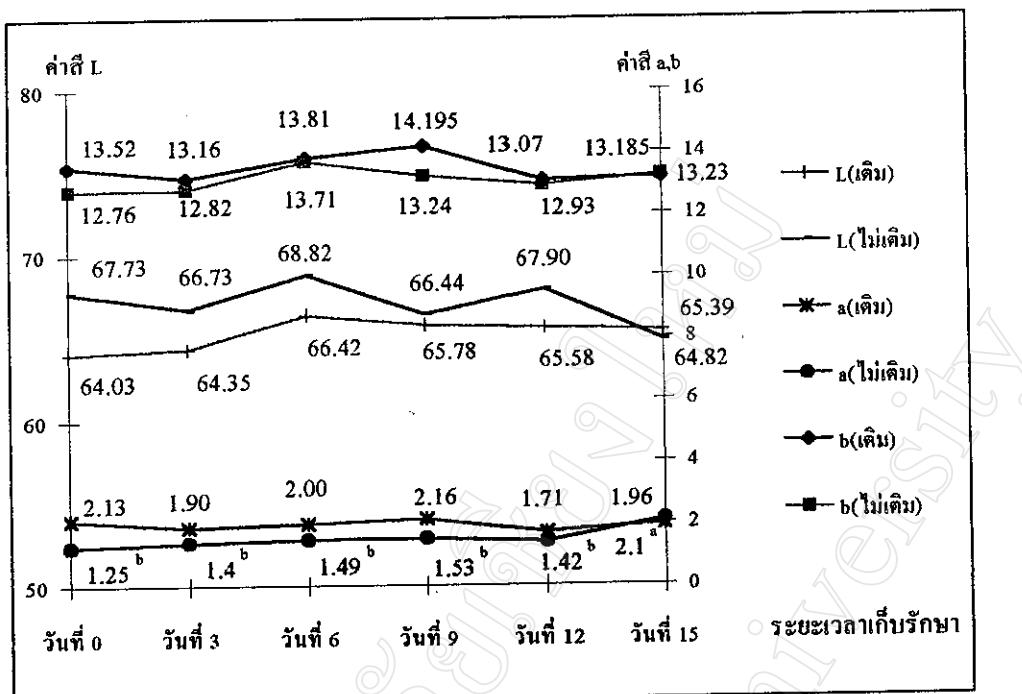
## 4.4 ผลศึกษาการเปลี่ยนแปลงสมบัติค้านต่างๆของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองในระหว่างการเก็บรักษา

ได้ศึกษาการเปลี่ยนแปลงสมบัติทางกายภาพ ทางเคมีและปริมาณจุลินทรีย์ของผลิตภัณฑ์เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $4^{\circ}\text{C}$  ซึ่งเป็นอุณหภูมิในตู้เย็นโดยทั่วไปเป็นเวลานาน 15 วัน ผลการศึกษาแสดงดังนี้

### 4.4.1 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

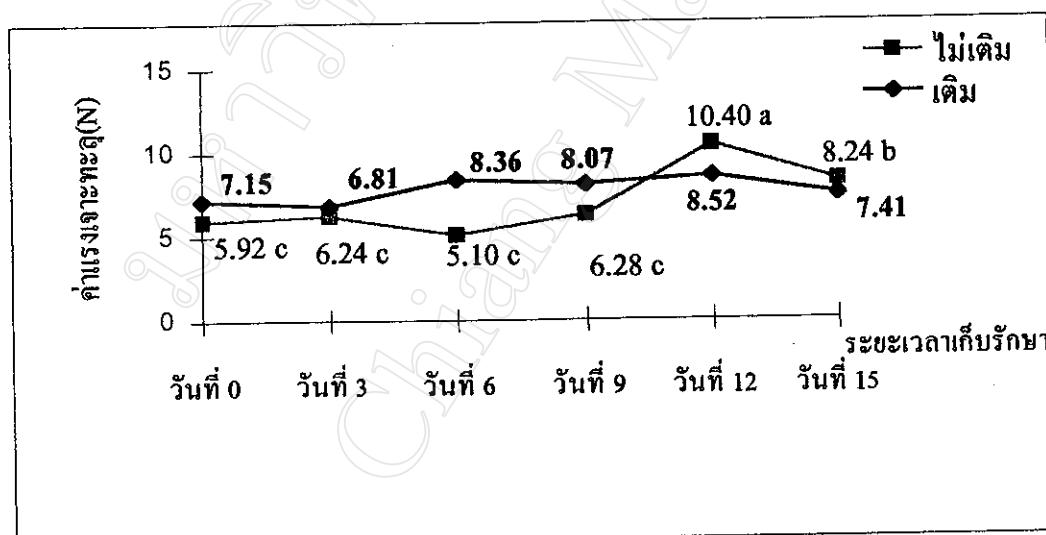
**ค่าสีในระบบชันเตอร์:** ภาพ 4.11 แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าสีในระบบชันเตอร์ของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ พบว่า ในเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่ไม่เติมไฮโดรคออลอยด์มีการเปลี่ยนแปลงของค่าสี a โดยเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) ซึ่งผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษานาน 15 วันมีค่าสี a มากที่สุดเป็น  $2.10 \pm 0.04$  และแตกต่างจากช่วงเวลาที่ 0-12 ที่มีค่าสี a อยู่ระหว่าง 1.25-1.53 อาจเป็นเพราะเมื่อเก็บรักษาเป็นเวลานานมีเชื้อราเจริญบนผิวนอกมากทำให้ค่าสี a เพิ่มขึ้น ส่วนค่าสี L และค่าสี b ไม่มีการเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญ โดยมีค่าอยู่ในช่วง 64.82-68.82 และ 12.76-13.71 ตามลำดับ สำหรับเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่เติมไฮโดรคออลอยด์ พบว่า ค่าสีในระบบชันเตอร์ไม่มีการเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) โดยค่าสี L a และ b อยู่ระหว่าง 64.03-66.42 1.71-2.16 และ 13.07-14.20 ตามลำดับ

**ลักษณะเนื้อสัมผัส:** ภาพ 4.12 แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าแรงจากตะลุ พบร้า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่ไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ในวันที่ 0, 3, 6 และ 9 มีค่าแรงจากตะลุแตกต่างกัน ผลิตภัณฑ์ในวันที่ 12 และ 15 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) โดยค่าแรงจะลดลงโน้มเพิ่มขึ้นตามระยะเวลาการเก็บรักษา แสดงว่าผลิตภัณฑ์มีเนื้อสัมผัสแข็งขึ้น ทั้งนี้อาจเป็นเพราะมีการสูญเสียของเหลวบางส่วนไป เนื่องจากไม่ได้เติมไฮโดรคออลอยด์ ซึ่งทำกับว่าไม่มีตัวช่วยอุ่มน้ำหรือเพิ่มความคงตัวให้แก่ผลิตภัณฑ์ ในขณะที่เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองแบบเติมไฮโดรคออลอยด์มีค่าแรงจากตะลุอยู่ในช่วง 6.81-8.52 ซึ่งไม่มีการเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) แสดงว่าไฮโดรคออลอยด์ช่วยเพิ่มความคงตัวแก่ผลิตภัณฑ์ในระหว่างการเก็บรักษานาน 15 วัน



หมายเหตุ: ตัวอักษรอังกฤษที่แตกต่างกันในเส้นข้อมูลแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ภาพ 4.11 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าสีในระบบชันเตอร์ของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไอกोโรคคลออลด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วัน



หมายเหตุ: ตัวอักษรอังกฤษที่แตกต่างกันในเส้นข้อมูลแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ภาพ 4.12 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าแรงเจาะทดสอบของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไอกอโรคคลออลด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วัน

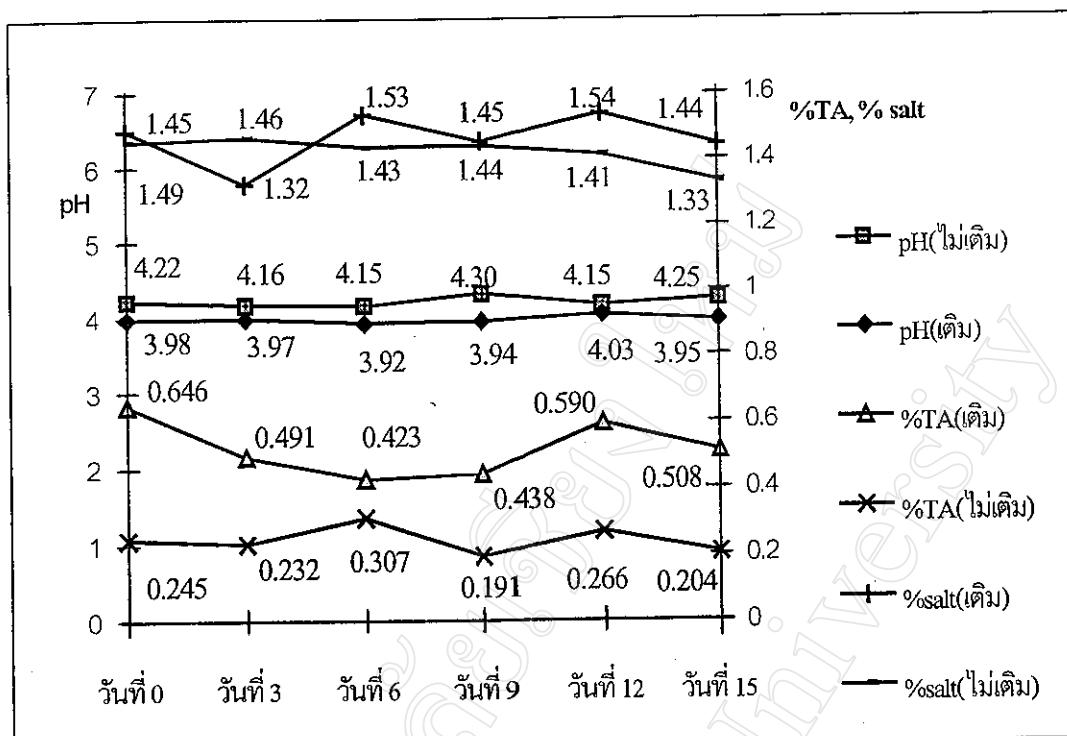
สำหรับเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่ไม่เติมไฮโดรคอตอลอยด์ในวันที่ 12 มีค่าแรงเจาะทะลุมากที่สุด ( $10.40 \pm 0.10$  นิวตัน) และแตกต่างจากสิ่งทดสอบอื่นๆอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  อาจเป็นเพราะมีความแตกต่างในแต่ละช้าของสิ่งทดสอบค่อนข้างมาก คือ  $9.76 \pm 1.22$  และ  $11.03 \pm 1.59$  นิวตัน เมื่อนำมาหารค่านเฉลี่ยจะได้ค่าที่สูงโดยมีค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน  $0.90$  ในขณะที่สิ่งทดสอบอื่นๆมีค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานอยู่ระหว่าง  $0.03-0.56$

#### 4.4.2 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

##### ผลการเปลี่ยนแปลงสมบัติทางเคมีแสดงดังภาพ 4.13 และ 4.14

ปัจมุณย์กรดทั้งหมดในรูปกรดแลกติกและความเป็นกรด-ด่าง: ภาพ 4.13 แสดงผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดและความเป็นกรด-ด่าง พบว่า ในเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่เติมไฮโดรคอตอลอยด์ไม่มีการเปลี่ยนแปลงของค่าทั้งสองอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) โดยมีค่าอยู่ระหว่าง  $0.423-0.646\%$  และ  $3.92-4.03$  ตามลำดับ เช่นเดียวกับเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองที่ไม่เติมไฮโดรคอตอลอยด์ ซึ่งมีปริมาณกรดทั้งหมดในช่วง  $0.191-0.307\%$  และมีความเป็นกรด-ด่างอยู่ในช่วง  $4.15-4.30$  ผลการศึกษานี้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Chumchuere (1998) ซึ่งพบว่า ค่าความเป็นกรด-ด่างของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองค่อนข้างคงที่ในระหว่างการเก็บรักษานาน 14 วันที่  $4^{\circ}\text{C}$  ทั้งนี้อาจเป็นเพราะมีหัวเชื้อในผลิตภัณฑ์สุดท้ายน้อยทำให้ผลิตภัณฑ์ออกมาน้อย

ปัจมุณย์กลีอิ: ผลศึกษาการเปลี่ยนแปลงปริมาณกลีอิในระหว่างการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิ  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วัน พบว่า เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคอตอลอยด์ ไม่มีการเปลี่ยนแปลงปริมาณกลีอิอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) โดยมีค่าอยู่ในช่วง  $1.32-1.54\%$  และ  $1.33-1.46\%$  ตามลำดับ แสดงดังภาพ 4.13



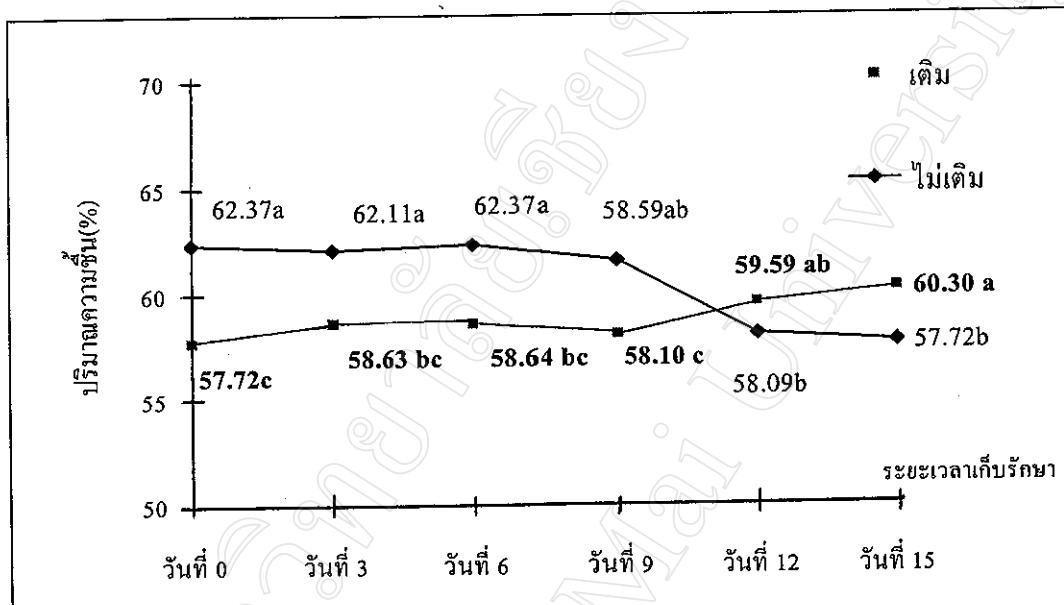
ภาพ 4.13 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด ความเป็นกรด-ด่างและปริมาณเกลือของเนยแข็งจากน้ำมันเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วัน

**ปริมาณความชื้น:** ภาพ 4.14 แสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณความชื้น พบว่า ปริมาณความชื้นของเนยแข็งจากน้ำมันเหลืองที่เติมไฮโดรคออลอยด์มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) โดยผลตัวต่อในวันที่ 0 ถึง 9 มีการเปลี่ยนแปลงที่ไม่แตกต่างกันอยู่ในช่วง 57.72-58.64% ส่วนในวันที่ 12 และ 15 ผลตัวต่อที่มีความชื้นอยู่ระหว่าง 59.59-60.303% และมีความแตกต่างจากระยะเวลาการเก็บรักษาอื่นๆอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  อาจเป็นเพราะอิทธิพลของการใช้ไฮโดรคออลอยด์ทั้ง 2 ชนิด ซึ่งสามารถทำหน้าที่เป็นสารเพิ่มความคงตัว (Stabilizer) โดยช่วยอุ้มน้ำ นอกเหนือจากการเป็น Gelling agent (นิธิยา, 2543; Nussinovitch, 1997) ดังนั้นจึงไม่มีส่วนที่เป็นของเหลวแยกตัวออกในระหว่างการเก็บรักษา

ส่วนเนยแข็งจากน้ำมันเหลืองแบบไม่เติมไฮโดรคออลอยด์มีการเปลี่ยนแปลงของปริมาณความชื้นโดยลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) โดยผลตัวต่อในวันที่ 0 ถึง 9 มีการเปลี่ยนแปลงที่ไม่แตกต่างกันอยู่ในช่วง 62.61-62.37% ส่วนในวันที่ 12 และ 15 ผลตัวต่อที่มีความชื้นอยู่ระหว่าง 57.72-58.09% ซึ่งมีความแตกต่างจากระยะเวลาการเก็บรักษาอื่นๆอย่างมี

นัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  ซึ่งการไม่ใช้ไส้ไดร์ครอคลอยด์อาจทำให้มีการแยกตัวของของเหลวในระหว่างการเก็บรักษา ผลิตภัณฑ์จึงมีความชื้นลดลงได้ในระหว่างการเก็บรักษา

เมื่อพิจารณาการเปลี่ยนแปลงสมบัติทางกายภาพและทางเคมีแล้ว พบว่า ส่วนมากมีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อยขณะเก็บรักษาที่  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วันและไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) ทำให้ไม่สามารถใช้บ่งบอกอายุการเก็บรักษาได้และต้องอาศัยข้อมูลทางจุลชีววิทยาเป็นตัวบ่งชี้



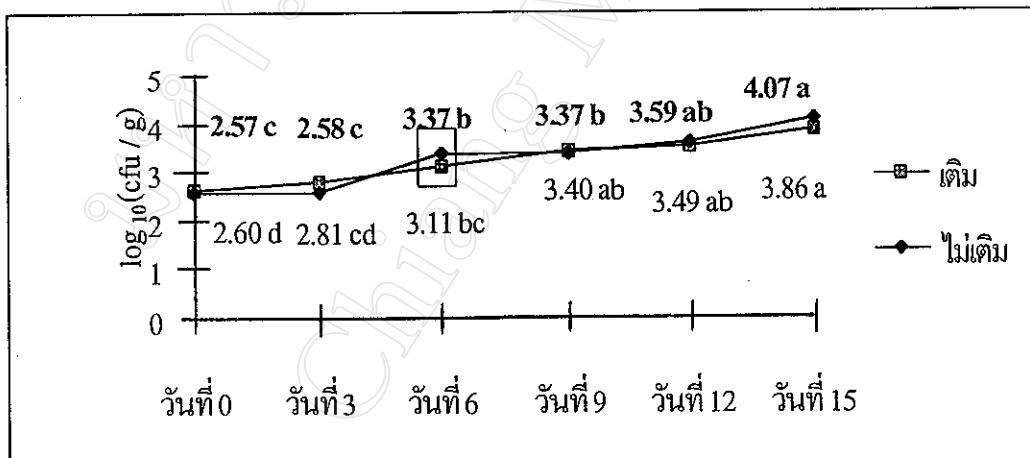
หมายเหตุ: ตัวอักษร อังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละเส้นข้อมูลแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ภาพ 4.14 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณความชื้นของเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเดินและไม่เดิน ไส้ไดร์ครอคลอยด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วัน

#### 4.4.3 ผลการวิเคราะห์สมบัติทางจุลชีววิทยา

เนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งแบบเดินและไม่เดิน ไส้ไดร์ครอคลอยด์ มีลักษณะการเปลี่ยนแปลงทางจุลชีววิทยา คือ ปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติก ปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด และปริมาณยีสต์ และราเพิ่มจำนวนตามระยะเวลาในการเก็บรักษาอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  ดังภาพ 4.15-4.17

ปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติก: ภาพ 4.15 แสดงผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติก พบว่า แนวเพิ่งจากนั้นถ้วนหลังที่เติมไนโตรคลอโรไดเมทีนีปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติกเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) โดยวันที่ 0 และวันที่ 3 มีปริมาณเชื้ออยู่ระหว่าง  $4.0 \times 10^2 - 6.5 \times 10^2$  cfu/g แล้วเพิ่มเป็น  $1.3 \times 10^3$ ,  $2.5 \times 10^3$ ,  $3.1 \times 10^3$  และ  $7.2 \times 10^3$  cfu/g ในวันที่ 6, 9, 12 และ 15 ตามลำดับ ส่วนแนวเพิ่งจากนั้นถ้วนที่ไม่เติมไนโตรคลอโรไดเมทีนีในวันที่ 0 และวันที่ 3 มีปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติกอยู่ระหว่าง  $3.7 \times 10^2 - 3.8 \times 10^2$  cfu/g จากนั้นเพิ่มเป็น  $2.3 \times 10^3 - 3.9 \times 10^3$  cfu/g ในวันที่ 6-12 และ  $1.2 \times 10^4$  cfu/g ในวันที่ 15 ซึ่งเป็นการเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) การตรวจพบปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติกในผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบ แสดงว่า อาจจะมีหัวเชือกจำนวนหนึ่งรอดชีวิตจากการให้ความร้อนเพื่อแยกเวชีจากกลุ่มถ้วนหลังที่  $75^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 60 นาทีและสามารถเพิ่มจำนวนโดยอาศัยน้ำตาลที่เหลือในผลิตภัณฑ์ อย่างไรก็ตามปริมาณเชื้อมีค่อนข้างน้อยเมื่อเทียบกับผลการศึกษาของ Chumchuere (1998) ซึ่งมีหัวเชือกเหลือในผลิตภัณฑ์สุดท้ายประมาณ  $1 \times 10^7 - 1 \times 10^8$  cfu/g อาจ เพราะได้ใช้อุณหภูมิสูงและเวลาการให้ความร้อนนานทำให้หัวเชือกเหลือในปริมาณน้อยและการเก็บผลิตภัณฑ์ในสภาวะมีอากาศทำให้หัวเชือกเจริญได้ไม่ดีนัก เพราะเชือกแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติกเป็นพวงที่ต้องการออกซิเจนเพียงเล็กน้อย (Macrae et al., 1993) เมื่อหัวเชือกเจริญไม่ดีก็เป็นสาเหตุให้จุลทรรษชนิดอื่นเจริญและก่อให้เกิดการเสื่อมเสียขึ้นได้



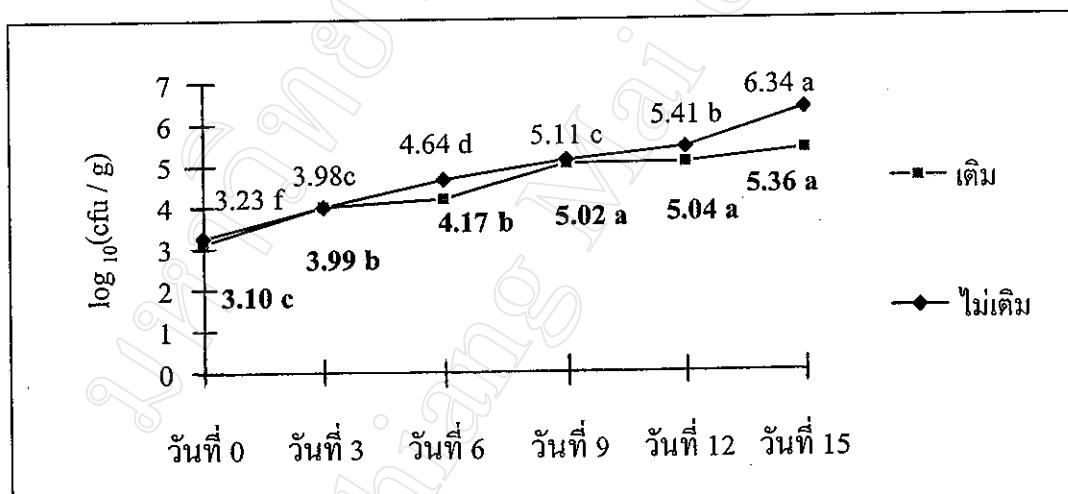
หมายเหตุ:(1)ตัวอักษรที่แตกต่างกันในแต่ละชุดของข้อมูลแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

(2)ข้อมูลแต่ละชุดในกรอบสี่เหลี่ยมแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ t-test)

ภาพ 4.15 การเปลี่ยนแปลงปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแอลกอติกของเนยแข็งจากนั้นถ้วนหลังทั้งแบบเติมและไม่เติมไนโตรคลอโรไดเมทีนีในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^\circ\text{C}$  นาน 15 วัน

สำหรับการทดสอบความแตกต่างของปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแลกติคระหว่างเนยแข็งจากน้ำเหลืองทั้งสองแบบในแต่ละวันของการเก็บรักษา โดยใช้ Two sample t-test พบว่า ปริมาณแบคทีเรียที่สร้างกรดแลกติมีความแตกต่างกันเฉพาะในวันที่ 6 เท่านั้น โดยเนยแข็งจากน้ำเหลืองแบบไม่เติมไฮโดรคออลอยด์มีปริมาณเชื้อมากกว่าอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ )

**ปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด:** ภาพ 4.16 แสดงผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด พบว่า เนยแข็งจากน้ำเหลืองแบบเติมไฮโดรคออลอยด์มีปริมาณเชื้อ  $1.3 \times 10^3$  cfu/g ในวันที่ 0 และเพิ่มจำนวนตามระยะเวลาการเก็บอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) เป็น  $9.8 \times 10^3$  และ  $1.5 \times 10^4$  cfu/g ในวันที่ 3 และ 6 ตามลำดับและมีจำนวนมากที่สุดอยู่ระหว่าง  $1.0 \times 10^6$ - $2.3 \times 10^6$  cfu/g ในวันที่ 9-15 ส่วนเนยแข็งจากน้ำเหลืองแบบไม่เติมไฮโดรคออลอยด์มีปริมาณเชื้อ  $1.7 \times 10^3$  cfu/g ในวันที่ 0 และเพิ่มเป็น  $9.5 \times 10^3$ ,  $4.4 \times 10^4$ ,  $1.3 \times 10^6$ ,  $2.2 \times 10^6$  และ  $2.6 \times 10^6$  cfu/g ในวันที่ 3, 6, 9, 12 และ 15 ตามลำดับ ซึ่งเป็นการเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

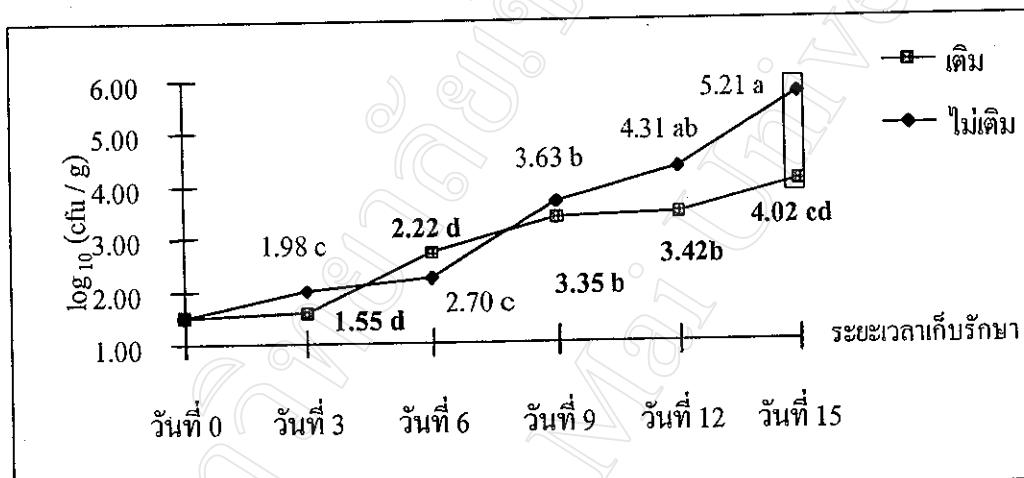


หมายเหตุ: ตัวอักษรขังกุญที่แทรกต่อไปนี้ในแต่ละเดือนข้อมูลแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)

ภาพ 4.16 การเปลี่ยนแปลงปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดของเนยแข็งจากน้ำเหลืองทั้งแบบเติมและไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^{\circ}\text{C}$  นาน 15 วัน

สำหรับการทดสอบความแตกต่างของปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดระหว่างผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบในแต่ละวันของการเก็บรักษา โดยใช้ Two sample t-test พบว่า ค่าดังกล่าวไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ )

ปริมาณยีสต์และรา: ภาพ 4.17 แสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณยีสต์และรา พบร้า เนยแข็งจากน้ำท่วงแบบเดิม ไฮโดรครอคลอยด์มีปริมาณเชื้อเปลี่ยนแปลงไปอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% โดยเพิ่มจำนวนจากวันที่ 0 ซึ่งมีปริมาณเชื้อน้อยกว่า  $30 \text{ cfu/g}$  เป็น  $35.5 \text{ cfu/g}$  ในวันที่ 3 และ  $1.7 \times 10^2 \text{ cfu/g}$  ในวันที่ 6 ส่วนในวันที่ 9 และ 12 มีเชื้ออุ่นระหว่าง  $2.2 \times 10^3 - 2.6 \times 10^3 \text{ cfu/g}$  และมีปริมาณสูงสุดในวันที่ 15 เป็น  $1.0 \times 10^4 \text{ cfu/g}$  ซึ่งมีความแตกต่างจากช่วงเวลาอื่นๆอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  สำหรับในเนยแข็งจากน้ำท่วงแบบไม่เติม ไฮโดรครอคลอยด์มีปริมาณยีสต์และราเพิ่มอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) ทั้งนี้วันที่ 0 ตรวจพบเชื้อน้อยกว่า  $30 \text{ cfu/g}$  แล้วเพิ่มเป็น  $95.5, 5.0 \times 10^2, 4.3 \times 10^3, 2.0 \times 10^4 \text{ cfu/g}$  ในวันที่ 3, 6, 9 และ 12 ตามลำดับ ส่วนวันที่ 15 มีปริมาณเชื้อสูงสุดเป็น  $1.6 \times 10^5 \text{ cfu/g}$



- หมายเหตุ:(1)ตัวอักษรที่แตกต่างกันในแต่ละชุดของข้อมูลแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ LSD)  
 (2)ข้อมูลแต่ละคู่ในกรอบสีเหลืองแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีระดับนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.05$  (เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ t-test)

ภาพ 4.17 การเปลี่ยนแปลงปริมาณยีสต์และราของเนยแข็งจากน้ำท่วงทั้งแบบเติมและไม่เติม ไฮโดรครอคลอยด์ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $4^\circ\text{C}$  นาน 15 วัน

สำหรับการทดสอบความแตกต่างของปริมาณยีสต์และราระหว่างผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบ ในแต่ละวันของการเก็บรักษา โดยใช้ Two sample t-test พบร้า ในวันที่ 0 จนถึงวันที่ 12 ของการเก็บรักษา ปริมาณยีสต์และราของเนยแข็งจากน้ำท่วงทั้งแบบเติมและไม่เติม ไฮโดรครอคลอยด์จะไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P > 0.05$ ) แต่ในวันที่ 15 เนยแข็งจากน้ำท่วงแบบไม่เติม ไฮโดรครอคลอยด์มีปริมาณยีสต์และรามากกว่า

เนื่องจากมาตรฐานของจำนวนจุลินทรีย์ในอาหารยังไม่มีข้อกำหนดที่แน่นอน เพราะอาหารในแต่ละท้องถิ่นมีความแตกต่างกันตามรสนิยม ประเพณี สภาพเศรษฐกิจและวัฒนธรรม (ชาเร็ตต์, 2525) แต่ตามเกณฑ์คุณภาพทางจุลชีววิทยาของอาหารและภาชนะสัมผัสอาหารของกระทรวงสาธารณสุข ประเทศไทย ปี พ.ศ. 2536 กำหนดให้อาหารพร้อมบริโภคควรมีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดต่ออาหาร 1 กรัม ไม่เกิน  $1.0 \times 10^6$  โดยใช้วิธี Standard plate count หรือวิธี Pour plate เมื่อพิจารณาผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบ จะเห็นได้ว่า ถ้าเก็บรักษามากกว่า 9 วันขึ้นไปปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดมีมากกว่า  $1.0 \times 10^6$  cfu/g ซึ่งมีค่ากินมาตรฐานและกล่าวได้ว่าไม่ปลอดภัย เพียงพอต่อการบริโภค ส่วนยีสต์และราพนในผลิตภัณฑ์ทั้งสองแบบหลังเก็บรักษานาน 3 วันขึ้นไป อาจเพรอะปริมาณน้ำในผลิตภัณฑ์สูง (ประมาณ 60%) และผิวน้ำมีออกซิเจน โดยสามารถสังเกตเห็นโคลโคนีสีเหลืองถึงสีแดงของรากชีวิตตามผิวน้ำถ้าเก็บรักษามากกว่า 9 วัน และสังเกตได้อย่างชัดเจนในวันที่ 12 และวันที่ 15 ซึ่งยีสต์และราพนจะเกิดเมื่อกลืนไม่ดีและการเสื่อมเสียขึ้น

จากข้อมูลทางจุลชีววิทยาทำให้สามารถสรุปได้ว่า อายุการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิ  $4^\circ\text{C}$  ไม่ควรเกิน 6 วันเพรอะปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดยังไม่เกินเกณฑ์คุณภาพทางจุลชีววิทยา อย่างไรก็ตามก่อนนำผลิตภัณฑ์ไปบริโภคควรทำให้สุกหรือผ่านความร้อนอีกครั้งเพื่อความปลอดภัย

การที่ผลิตภัณฑ์มีอายุการเก็บรักษาค่อนข้างสั้น อาจเป็นเพราะถุงพลาสติกโพลีเอทิลีนที่ใช้บรรจุผลิตภัณฑ์ไม่สามารถป้องกันการเข้าออกของอากาศและความชื้นได้ ทำให้ยีสต์และราสามารถเจริญได้ในขณะที่แบคทีเรียที่สร้างกรดแลกติกเจริญได้ไม่ดี จึงเกิดการเสื่อมเสียของผลิตภัณฑ์ได้เร็ว โดยจะเห็นได้จากผลการศึกษาของ Cabrera (1998) พบว่า ครีมชีสจากนมถั่วเหลืองที่บรรจุในกล่องพลาสติก (Plastic pot) ขนาด 250 มิลลิลิตร ถุงพลาสติกโพลีเอทิลีน (Polyethylene bag) ขนาด 2 กิโลกรัม และ Kraft Aluminium-coated paper ที่อุณหภูมิ  $6 \pm 2^\circ\text{C}$  มีอายุการเก็บรักษานาน 17 10 และ 13 วัน ตามลำดับ ซึ่งการเก็บรักษาในถุงพลาสติกทำให้ผลิตภัณฑ์มีอายุการเก็บรักษาน้อยที่สุด

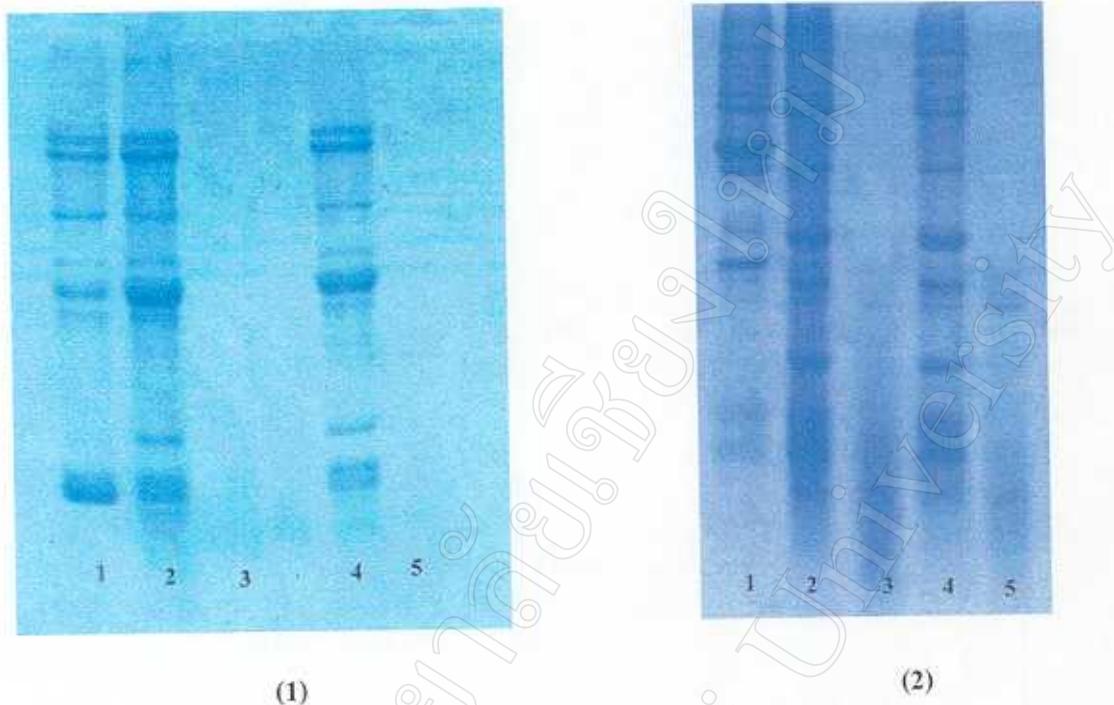
#### 4.5 ผลศึกษาการเปลี่ยนแปลงของโปรตีนในระหว่างขั้นตอนการผลิตและเก็บรักษา เนยแข็งจากนมถั่วเหลือง

การทดลองนี้ศึกษาการเปลี่ยนแปลงของโปรตีนในเนยแข็งจากนมถั่วเหลืองทั้งที่เดิน และไม่เดินไชโตรคอลอยด์ในระหว่างขั้นตอนการผลิตและเก็บรักษาด้วยวิธีท่าเจลแบบ อิเลคโทรไฟริซีสแบบเอสคิวเอส ซึ่งตามปกติโปรตีนของถั่วเหลืองประกอบด้วยหน่วยย่อย (Subunit) หลายหน่วยที่จะตัวกัน แต่เมื่อแยกด้วยวิธีอิเลคโทรไฟริซีส ไม่เลกูลของเอสคิวเอสจะ จับกับส่วนไชโตรไฟบิก (Hydrophobic) ทำให้โปรตีนมีประจุลบและเปลี่ยนสภาพจากรูปทรงกลม (Globular) ไปอยู่ในสภาพเหยียดตรงกลาญเป็นโปรตีนที่เสียสภาพธรรมชาติ (Denature) (Rybicki and Purves, No date)



ภาพ 4.18 แผ่นเจลของถั่วเหลือง (1) และนมถั่วเหลืองที่ไม่ผ่านความร้อน (2) ภายใต้สภาวะ นอนรีดิวซ์ซิ่ง

ภาพ 4.18 แสดงแผ่นเจลของถั่วเหลืองและนมถั่วเหลืองที่ไม่ผ่านความร้อนภายใต้ สภาวะนอนรีดิวซ์ซิ่ง (Non-reducing) จะเห็นได้ว่าแอบนโปรตีนแต่ละแคนแนกออกเป็น หน่วยย่อยที่คงกันตามความแตกต่างของน้ำหนักไม่เกลูล โดยแทนโปรตีนที่แยกออกมาก่อน หรืออยู่ด้านบนแสดงว่ามีน้ำหนักไม่เกลูลสูง ส่วนพลาที่แยกออกจากหลังหรืออยู่ด้านล่างของ แผ่นเจลแสดงว่ามีน้ำหนักไม่เกลูลต่ำ (Hofer Scientific Instruments, 1994)



(1)

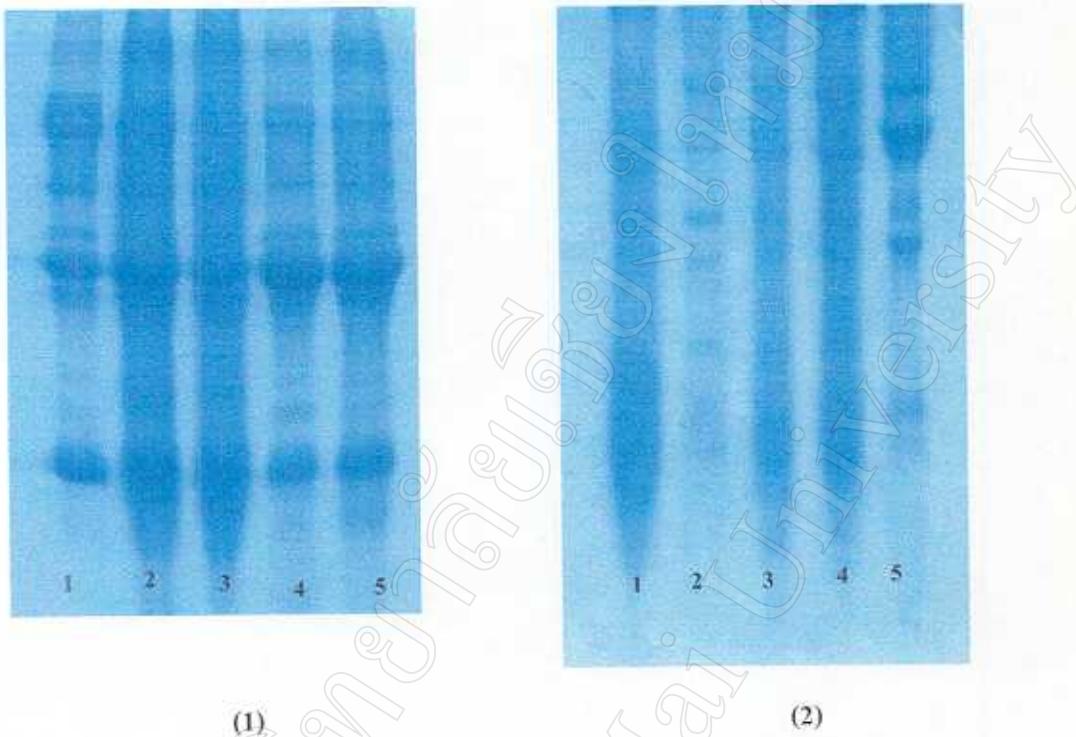
(2)

- หมายเหตุ: 1 น้ำดื่มเปลืองที่ไม่ผ่านกระบวนการร้อน  
 2 อิมมน้ำดื่มเปลืองที่เติมไฮโคลอคอลอฮอล์  
 3 เวชจากลิมน้ำดื่มเปลืองที่เติมไฮโคลอคอลอฮอล์  
 4 อิมมน้ำดื่มเปลืองที่ไม่เติมไฮโคลอคอลอฮอล์  
 5 เวชจากลิมน้ำดื่มเปลืองที่ไม่เติมไฮโคลอคอลอฮอล์

ภาพ 4.19 เม็ดกลบของตัวอย่างในระหว่างขั้นตอนการผลิตภัยได้สภาวะอนรีดิวซ์ชั่ง (1) และ สภาวะรีดิวซ์ชั่ง (2)

ภาพ 4.19 แสดงแผ่นเจลของตัวอย่างในระหว่างขั้นตอนการผลิตภัยได้สภาวะอนรีดิวซ์ชั่ง (Non-reducing) และรีดิวซ์ชั่ง (Reducing) โดยตัวอย่างที่นำมาวิเคราะห์ประกอบด้วย น้ำดื่มเปลืองที่ไม่ผ่านกระบวนการร้อน อิมมน้ำจากการคัดกรองและเวชที่แยกจากลิมน้ำในผลิตภัยที่ห้องสองแบบ จะเห็นได้ว่าแลบโปรตีนของน้ำดื่มเปลืองค่อนข้างคงกับแบบโปรตีนของลิมน้ำ ในผลิตภัยที่ห้องสองแบบ แม้ว่ามีบางหน่วยย่อยที่แตกต่างกัน แสดงว่า อิมมน้ำที่ได้หลังการหมัก ด้วยจุลินทรีย์ชั้นคงมีโปรตีนชนิดเดียวกับในน้ำดื่มเปลือง แต่สำหรับเวชจากลิมน้ำในผลิตภัยที่ห้องสองแบบไม่พบแลบโปรตีนน้ำดื่มเปลืองได้สภาวะอนรีดิวซ์ชั่งและพบบางหน่วยย่อยที่ใน

แลบโปรตีนภายในได้สภาวะรีดิวส์ชิง แสดงว่า ในเวร์ชั่นของลิมนถัวเหลืองมีโปรตีนหลังเหลืองอยู่น้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้เมื่อย้อมสีด้วย Coomassie blue



- หมายเหตุ:
- 1 นมถัวเหลืองที่ไม่ผ่านความร้อน
  - 2 ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่เติมไฮโตรคอสตอค์ในวันที่ 0
  - 3 ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่เติมไฮโตรคอสตอค์ในวันที่ 15
  - 4 ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ไม่เติมไฮโตรคอสตอค์ในวันที่ 0
  - 5 ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ไม่เติมไฮโตรคอสตอค์ในวันที่ 15

ภาพ 4.20 แผ่นเจลของตัวอย่างในระหว่างการเก็บรักษาภายใต้สภาวะนอนรีดิวส์ชิง (1) และ สภาวะรีดิวส์ชิง (2)

ภาพ 4.20 แสดงแผ่นเจลของตัวอย่างในขั้นตอนการเก็บรักษาภายใต้สภาวะนอนรีดิวส์ชิง (Non-reducing) และรีดิวส์ชิง (Reducing) โดยตัวอย่างประกอบด้วยนมถัวเหลืองที่ไม่ผ่านความร้อน ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่เติมไฮโตรคอสตอค์ในวันที่ 0 และวันที่ 15 และผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ไม่เติมไฮโตรคอสตอค์ในวันที่ 0 และวันที่ 15 จะเห็นได้ว่า ในแต่ละตัวอย่างโปรตีนในแต่ละแคนนิการเคลื่อนที่ไม่แยกต่างจากตัวอย่างของนมถัวเหลืองซึ่งใช้เป็น

ตัวอ้างอิงในการเปรียบเทียบและอาจกล่าวได้ว่าในผลิตภัณฑ์สุดท้ายยังคงมีกลุ่นโปรดีน  
ถั่วเหลืองเหมือนกันในนมถั่วเหลืองที่ใช้เป็นวัตถุคิบและลิมนน

