

วารสารปริทัศน์

2.1 โยเกิร์ต (yogurt)

โยเกิร์ต เป็นผลิตภัณฑ์หมักจากจุลินทรีย์ (cultured product) ทำจากนํ้านมหรือนํ้านมพร่องมันเนย ที่มีการตกตะกอนด้วยกรดที่ผลิตโดยแบคทีเรีย 2 ชนิด คือ Lactobacillus bulgaricus และ Streptococcus thermophilus (8) จุลินทรีย์ 2 ชนิดนี้จะใช้คาร์โบไฮเดรต ซึ่งก็คือ แลคโตสที่มีในนํ้านม แล้วเปลี่ยนให้เป็นกรดแลคติกเป็นส่วนใหญ่ซึ่งทำให้โปรตีนตกตะกอน (2, 3) ส่วนกรดอื่น หรือสารอื่น ๆ ก็เกิดเช่นกันแต่น้อย ได้แก่ volatile acid ต่าง ๆ เช่น acetic acid, propionic acid, butyric acid aldehyde เช่น acetaldehyde เป็นต้น (8) สารที่ผลิตโดยจุลินทรีย์นี้ ทำให้เกิดคุณสมบัติเฉพาะตัวของผลิตภัณฑ์ เช่น pH, flavor, aroma และ consistency การที่ pH ลดลงเมื่อแบคทีเรียหมักแลคโตสให้เป็นกรดแลคติกนั้น จะมีผลต่อการเก็บรักษาและการถนอมผลิตภัณฑ์ที่ได้ ในขณะที่เดียวกันก็มีการปรับปรุงด้านการย่อย (digestibility) และด้านคุณค่าทางอาหารด้วย (2)

ในประเภท cultured milk products ด้วยกัน โยเกิร์ตเป็นที่รู้จักกันดีที่สุดในโลก มีผู้บริโภคทั้งในประเทศแถบทะเลเมดิเตอร์เรเนียน เอเชีย ยุโรปกลาง แต่ว่าแหล่งดั้งเดิมของโยเกิร์ตอยู่ที่ประเทศตุรกี โดยเรียกว่า 'Yaourt' ส่วนประเทศอื่น ๆ จะเรียกเหมือนกันว่า "โยเกิร์ต" แต่อาจเขียนได้หลายแบบ (9)

เมื่อสัมผัส รสและกลิ่นของโยเกิร์ตนั้นจะไม่เหมือนกันแล้วแต่ท้องถิ่น ในบางแห่งโยเกิร์ตจะทำในรูปของเหลวที่หนืดมาก ขณะที่บางประเทศจะทำในรูป gel ที่นิ่มกว่าโยเกิร์ต อาจผลิตในรูปที่แช่แข็งเหมือนกับพวก dessert หรือในรูปเครื่องดื่ม รสและกลิ่นของโยเกิร์ตต่างจากผลิตภัณฑ์อื่นที่มีกรดคือ จะมีสารที่ระเหยได้ (volatile) พวก aromatic รวมถึง acetic acid และ acetaldehyde ที่เกิดขึ้นเล็กน้อยด้วย (2)

โยเกิร์ตแบ่งออกเป็น 2 ประเภทคือ

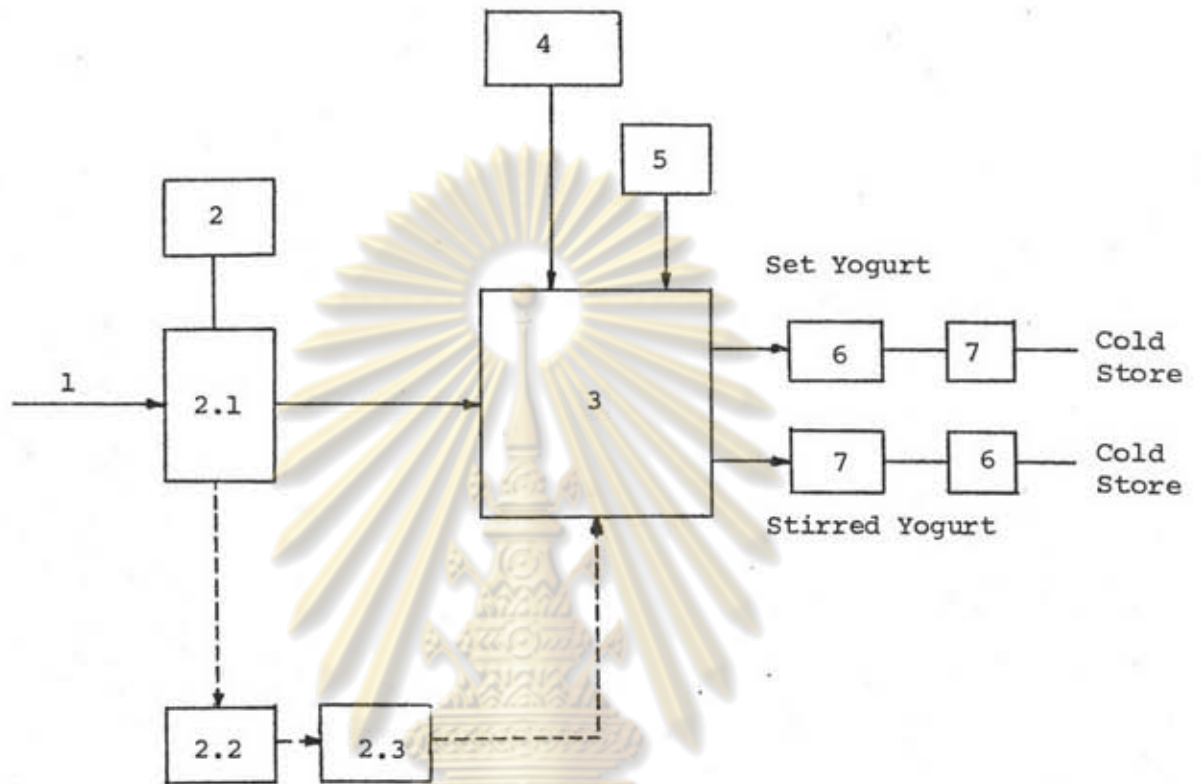
1. Set yogurt คือ โยเกิร์ตที่ได้จากการบรรจุลงในภาชนะทันทีหลัง inoculate ด้วย bulk starter แล้วทำการบ่มในภาชนะนั้นเลย

2. Stirred yogurt คือ โยเกิร์ตที่ได้จากการ inoculate แล้วทำการบ่มใน แหงค์ หลังจากบ่มก็จะมี การทำให้เย็นก่อนบรรจุ (2, 10)

ความแตกต่างของขั้นตอนการผลิต set yogurt และ stirred yogurt แสดง ดังรูปที่ 2



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



- |                            |                                     |
|----------------------------|-------------------------------------|
| 1. Standardized milk       | 3. Batch pasteurization and cooling |
| 2. Addition of milk powder | 4. Cultures                         |
| 2.1 Tank                   | 5. Flavouring                       |
| 2.2 Heating                | 6. Filling                          |
| 2.3 Homogenization         | 7. Incubation-Cooling               |

รูปที่ 2 แสดงความแตกต่างของขั้นตอนการผลิต set yogurt และ stirred yogurt

## 2.2 การผลิตโยเกิร์ต

การผลิตโยเกิร์ตมี 2 แบบใหญ่ ๆ คือ

1. Stirred type
2. Set type

โยเกิร์ตธรรมดา (plain yogurt) คือโยเกิร์ตที่ไม่มีการเติมผลไม้หรือ flavor ต่าง ๆ ลงไป ซึ่งจะทำได้ทั้งแบบ set type และ stirred type ส่วนโยเกิร์ตผลไม้ก็ทำแบบ stirred type

### 2.2.1 วัตถุดิบที่ใช้ผลิต

2.2.1.1 น้ำนม ที่นิยมใช้และให้โยเกิร์ตที่มีคุณภาพดี คือน้ำนมวัว อาจใช้น้ำนมแพะก็ได้ และเมื่อไม่นานมานี้มีการศึกษาเกี่ยวกับถั่วเหลืองมาก จึงมีการพัฒนาเอาน้ำนมถั่วเหลืองมาทำโยเกิร์ตซึ่งใช้ในประเทศที่ทาน้ำนมวัวได้ยาก น้ำนมถั่วเหลืองมีโปรตีนสูงเท่ากับนมวัว (ประมาณ 3.5% , 11) แต่คุณภาพด้อยกว่าเพราะขาดกรดอะมิโนที่ประกอบด้วย sulfur คือ methionine และมี lysine สูง (12)

น้ำนมวัวที่ใช้อาจใช้แบบ whole milk หรือ skim milk ก็ได้ โดยปรับให้มี total solid 14% ก่อน ซึ่งจะทำให้โยเกิร์ตที่มีลักษณะดี (13, 14)

น้ำนมวัวเป็นแหล่งคาร์โบไฮเดรต คือมี lactose เป็นแหล่งอาหารของจุลินทรีย์ ส่วนน้ำนมถั่วเหลืองนั้นก็มีคาร์โบไฮเดรตต่างจากน้ำนมวัว คือ ไม่มี lactose แต่มี sucrose, stachyose, raffinose และ glucose เล็กน้อย ถ้ากระบวนการทำน้ำนมถั่วเหลืองผ่าน solvent extraction น้ำตาล stachyose และ raffinose จะถูกสกัดออกไปด้วย ดังนั้น ถ้าจะหมักน้ำนมถั่วเหลืองจึงต้องมีการเติมกลูโคสลงไป เพื่อเป็นแหล่งคาร์โบไฮเดรตสำหรับจุลินทรีย์ด้วย (15)

2.2.1.2 Starter bacteria culture จะเรียกว่า starter ซึ่งใช้ในการทำผลิตภัณฑ์นมหมักต่าง ๆ ในการทำโยเกิร์ตนิยมใช้จุลินทรีย์ 2 ชนิดคือ Streptococcus thermophilus กับ Lactobacillus bulgaricus ในอัตราส่วน 1:1

ปริมาณที่ใช้ในช่วง 1-5% (2, 4, 10, 13, 16, 17, 18) คุณสมบัติของแบคทีเรียที่  
ใช้เป็นstarter แสดงดังตารางที่ 3

ตารางที่ 3 แสดงคุณสมบัติของ starter ที่สำคัญในการผลิตกัมมันตหมัก (2)

Bacterium	Optimum growth temperature (°C)	Salt tolerance (%)	Acid formation (%)	Citric acid formation (%)	Effect in yogurt
I. Streptococci					
<u>S. lactic</u>	about 30	4.0-6.5	0.8-1.0	-	acidity
<u>S. cremoris</u>	25-30	4.0	0.8-1.0	-	
<u>S. diacetylactis</u>	about 30	4.0-6.5	0.8-1.0	+	
<u>S. thermophilus</u>	40-45	2.0	0.8-1.0	-	
<u>Leuconostoc citrovorum</u>	20-25	-	small	+	
II. Lactobacilli					
<u>L. helveticus</u>	40-45	2.0	2.5-3.0	-	acidity/ flavor/ aroma
<u>L. lactis</u>	40-45	2.0	1.5-2.0	-	
<u>L. bulgaricus</u>	40-45	2.0	1.5-2.0	-	
<u>L. acidophilus</u>	35-40	-	1.5-2.0	-	

จุลินทรีย์ 2 ชนิดนี้ใช้ร่วมกันในอัตราส่วน 1 : 1 แล้วบ่มที่ 41-45 องศาเซลเซียส นอกเหนือจากการเปลี่ยนแลคโตสให้เป็นกรดแลคติกแล้ว จุลินทรีย์ยังสร้างเอนไซม์ต่าง ๆ ด้วย (8)

2.2.1.3 ผลไม้ (10) ใช้สองแบบคือ ผลไม้สดกับผลไม้ที่ผ่านกระบวนการต่าง ๆ ในการถนอมและเก็บรักษา จะใช้ชนิดไหนขึ้นอยู่กับจุดประสงค์และความต้องการของผู้บริโภค

โยเกิร์ตผลไม้ นั้นจะมีคุณภาพดีขึ้นอยู่กับคุณภาพของผลไม้ที่เดิม ด้วย ผลไม้ที่เดิมจะช่วยในด้านการขาย ดึงดูดความสนใจของผู้บริโภคที่จะซื้อ ผลไม้สดมัก แข็งแรงเก็บไว้ ส่วนผลไม้แบบ fruit base นั้นใช้ที่ขายกันตามท้องตลาด ซึ่งการซื้อจะมีข้อกำหนด คือผลิตภัณฑ์ต้องปราศจากยีสต์และรา สิ่งปลอมปน และ pH ไม่ควรต่ำกว่า 3 ถ้าต่ำกว่าอาจทำให้เกิดการแยกตัวของ whey ในโยเกิร์ต (syneresis)

2.2.1.4 Additives ต่าง ๆ ได้แก่ สี flavor สารให้ความหวาน วิตามินซี stabilizers เป็นต้น

Stabilizer เป็น hydrocolloid ที่พบในสัตว์และพืช มักนำมาใช้ในการปรับปรุง consistency ของโยเกิร์ต โดยที่ stabilizer ให้ความหนืดของโยเกิร์ตสูงขึ้น ป้องกันการแยกตัวของ whey (21) ชนิดและปริมาณของ stabilizer ที่จะใช้ผู้ผลิตต้องหาเองโดยการทดลอง

การใช้ stabilizer ไม่ถูกต้องหรือมากเกินไปจะทำให้ผลิตภัณฑ์ มี consistency ที่แข็งเกินไป ความจริงแล้วถ้ามีการผลิตอย่างดีและถูกต้อง natural yogurt ไม่ต้องการเติม stabilizer คือปกติแล้วจะได้ gel ที่มีลักษณะเนียน เรียบแน่น และมีความหนืดสูงอยู่แล้ว stabilizer นั้นจะสำคัญในการทำโยเกิร์ตผลไม้ (fruit yogurt)

ตัวอย่างของ stabilizer เช่น เจลลาติน เพคติน agar-agar ซึ่งมักเติมในระดับ 0.1-0.5% (10)

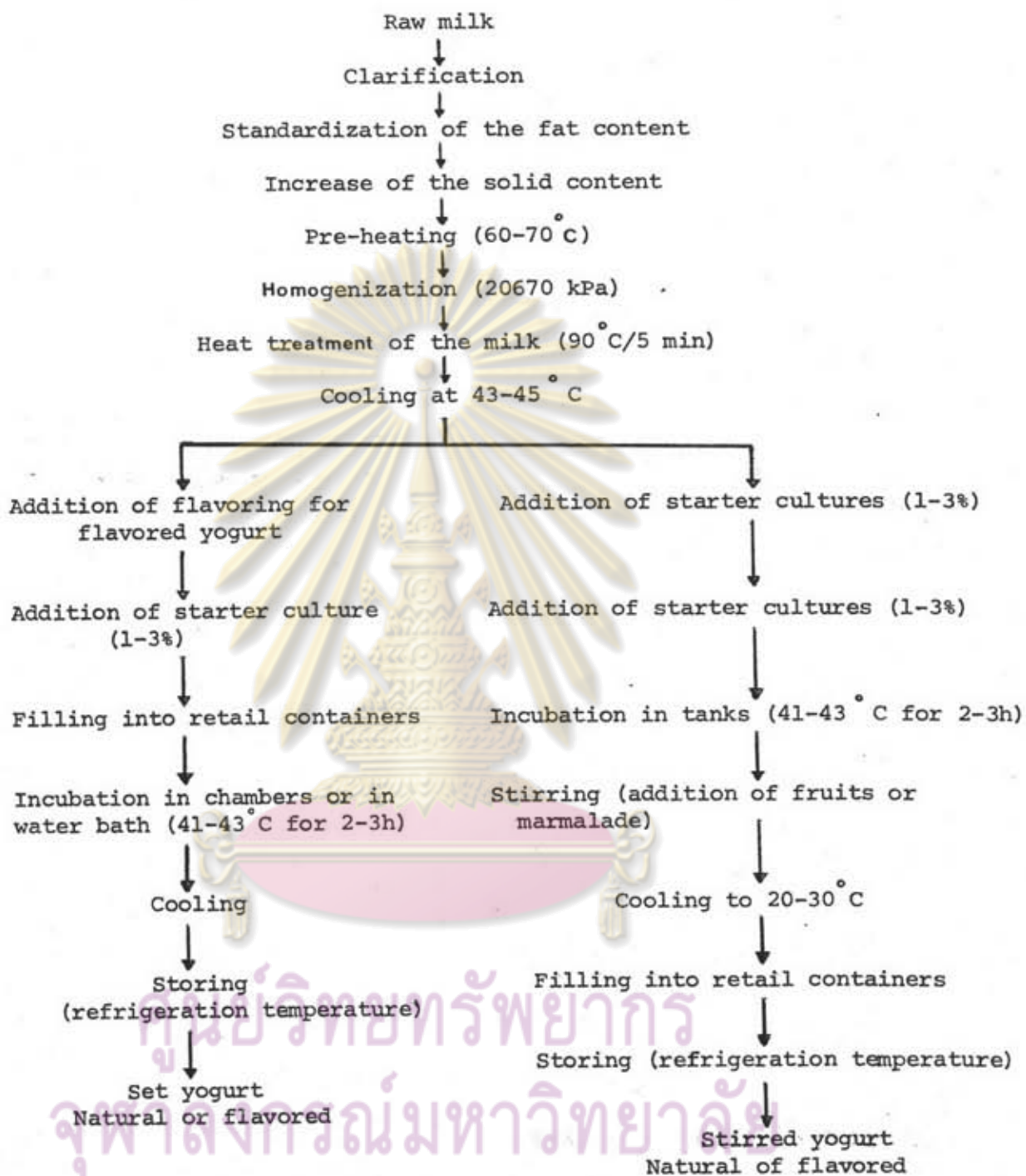
สารที่ให้ความหวานที่เติมลงในโยเกิร์ต มักใช้ กลูโคส ซูโครส ซึ่งมักจะเติมในการผลิตโยเกิร์ตผลไม้ในระดับ 7-15% ส่วนใน natural yogurt ก็อาจเติมได้เล็กน้อยเช่นกัน (2)

2.2.1.5 สารทดแทนเพื่อลดต้นทุนการผลิต เช่น cheese whey protein concentrate (13) นมถั่วเหลือง (12, 15, 19, 20) เป็นต้น

2.2.2 กระบวนการผลิตโยเกิร์ต ขั้นตอนใหญ่ แสดงดังรูปที่ 3



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 3 แสดงขั้นตอนในการผลิตโยเกิร์ต (10)



ถ้าต้องการได้โยเกิร์ตที่มีคุณภาพดีด้านรสชาติ (flavor) กลิ่น (aroma) ความหนืด (viscosity) เนื้อสัมผัส (consistency) การปราศจาก whey แยกตัว (syneresis) และมีอายุการเก็บนาน ควรมีการควบคุมตัวแปรอย่างแม่นยำตลอดกระบวนการ เช่น การเลือก นำนม การเตรียม culture การปรับนํ้านมให้ได้มาตรฐาน (milk standardization) การเติมนํ้านมเพิ่มช่วยปรุงความหนืด และเนื้อสัมผัส (ในรูปนํ้านมเข้มข้น หรือนมผง) การ โยโมจิไนซ์ การให้ความร้อน รวมทั้งการออกแบบ process line สำหรับโรงงานและ เครื่องมือต่าง ๆ ที่สัมผัสกับโยเกิร์ตต้องสะอาด (2, 10)

กระบวนการผลิตแบ่งเป็นขั้นตอนใหญ่ ๆ ดังนี้คือ

2.2.2.1 การเลือกนํ้านม นํ้านมที่ใช้ผลิตโยเกิร์ตต้องปราศจากรสชาติ ที่ไม่ต้องการ มีจำนวนแบคทีเรียต่ำ ไม่มีเอนไซม์หรือสารเคมีอื่นใดที่ไปขัดขวางการเจริญของ yogurt culture และไม่มีเพนนิซิลลิน phages ของแบคทีเรีย และสารตกค้างของ CIP solution หรือ sterilizing agent ซึ่งจะช่วยให้ starter ผลิตกรดช้า (2, 10)

2.2.2.2 การปรับนํ้านมให้ได้ตามมาตรฐาน ใช้หลักการปรับไขมันและ total solid ในนํ้านม โดยปกติแล้วโยเกิร์ตจะมีปริมาณไขมันอยู่ในช่วง 0.1-4.0% (2)

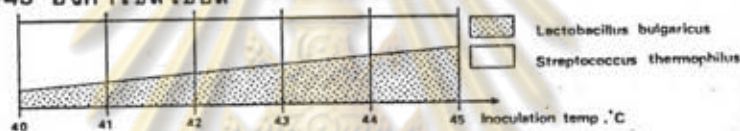
2.2.2.3 การเติมนํ้านมเพิ่มเพื่อปรับปรุงความหนืดและเนื้อสัมผัส มีผลทำให้ตะกอน (curd) ของโยเกิร์ตที่ได้มีลักษณะเนื้อแน่นกว่า และมีแนวโน้มเกิด syneresis ลดลง

2.2.2.4 การโยโมจิไนซ์ นํ้านมที่นำไปทำโยเกิร์ต ควรผ่านการโย- โยโมจิไนซ์ที่ประมาณ 20 MPa อุณหภูมิ 60-70 องศาเซลเซียส โดยที่การโยโมจิไนซ์ ทำให้ โยเกิร์ตที่ได้มีความคงตัว (stability) และเนื้อสัมผัส (consistency) ดีขึ้น ทำให้โยเกิร์ต มี body มากขึ้น เพราะไขมันถูกบดจนมีให้แยกตัวออกมา

2.2.2.5 การให้ความร้อน การให้ความร้อนแก่นํ้านมที่เหมาะสม ทำที่ 90-95 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 10-15 นาที

### 2.2.2.6 การเตรียม starter ในการ inoculate basic

culture คือ *S. thermophilus* และ *L. bulgaricus* แบคทีเรียทั้งสองนี้อยู่ร่วมกันแบบ symbiosis ร่วมกันผลิตและให้คุณสมบัติที่ต้องการในโยเกิร์ต เช่น pH, flavor, aroma และ consistency การใช้อัตราส่วนของ cocci:bacilli 1:1 หรือ 2:1 จะได้โยเกิร์ตที่ดีที่สุด (2, 10) ซึ่งความสมดุลของอัตราส่วนของ cocci:bacilli อาจถูกรบกวนได้ง่ายถ้าควบคุมตัวแปรต่าง ๆ ไม่ดี เช่น ปริมาณที่ใช้ inoculate เวลาและอุณหภูมิในการบ่ม อุณหภูมิที่ใช้ inoculate เป็นต้น จากรูปที่ 4 จะเห็นว่า จะเห็นว่าที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส อัตราส่วนของเชื้อเป็น 4:1 ที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียสอัตราส่วนของเชื้อเป็น 1:2 ดังนั้นอุณหภูมิที่เหมาะสมในการ inoculate และ incubate ในการทำโยเกิร์ตควรอยู่ในช่วง 42-43 องศาเซลเซียส



รูปที่ 4 ผลของ inoculation temperature ที่มีต่ออัตราส่วนของ cocci และ bacilli

### การใช้ commercial culture ในการผลิต starter

เพื่อใช้ในการ inoculate กระบวนการจะมี 2 ขั้นตอนหรือมากกว่าโดยเรียกเป็นขั้น ๆ ดังนี้คือ  
Commercial culture → Mother culture → Intermedia culture → Bulk starter (2)

ส่วนปริมาณที่ใช้ inoculate ขึ้นอยู่กับ activity ของ

starter ซึ่งอยู่ในช่วง 1-5% (2, 4, 10, 13, 16, 17, 18)

### 2.2.2.7 การ inoculate และ incubate (10) ทำการ inoculate

starter culture ลงในน้ำนมที่อุณหภูมิ 41-43 องศาเซลเซียส และบ่มที่อุณหภูมินี้จนได้ pH ที่ต้องการเป็นเวลา 2-3 ชั่วโมง

### 2.2.2.8 การ cooling (10) ทำให้โยเกิร์ตเย็นลงถึงอุณหภูมิ 35-38

องศาเซลเซียสอย่างรวดเร็ว และทำให้เย็นลงต่อให้อุณหภูมิสุดท้ายเป็น 5-10 องศาเซลเซียส การทำให้เย็นนี้ เพื่อหยุดการผลิตกรดโดยจุลินทรีย์ เสร็จแล้วเก็บโยเกิร์ตไว้ที่อุณหภูมินี้ก่อนนำไปจำหน่าย

2.2.3 ภาชนะบรรจุ ต้องป้องกันความเสียหายที่เกิดทางกายภาพ เคมี และ จุลินทรีย์ ดังนั้นควรจะป้องกันความชื้น อากาศ เก็บกลิ่นได้ ทนกรด ทนน้ำ ให้แสงผ่าน ได้น้อย (10) ภาชนะบรรจุสำหรับโยเกิร์ตเดิมใช้ขวดแก้ว ต่อมามีการใช้พลาสติกแทน ซึ่ง การใช้พลาสติกแต่เริ่มแรกมีปัญหา เช่น การทำปฏิกิริยาของพลาสติกกับองค์ประกอบของพวก citrus fruit ใน flavored yogurt และทำให้เนื้อโยเกิร์ตติดภาชนะ แต่ปัญหานี้จะไม่ เกิดขึ้นถ้าใช้ polystyrene ซึ่งค่อนข้างเป็นภาชนะพลาสติกที่นิยมใช้กันมากที่สุด เนื่องจากมีน้ำหนักเบา ประหยัด ใช้งานได้ดี แต่เปราะแตกง่าย และการพิมพ์สียากต้องใช้เทคนิค เฉพาะ

ในปัจจุบันโยเกิร์ตผลิตได้กว่า 90% จะถูกบรรจุในภาชนะพลาสติกพวก polystyrene และปิดฝาด้วย heatsealed, coated, polythene /aluminium foil laminate ส่วนอีกประมาณ 10% บรรจุใน paper carton (20) ซึ่งใช้ paper board เคลือบด้วย polyethylene (21)

ในสหรัฐอเมริกา โยเกิร์ตบรรจุในภาชนะที่ทำจาก coated paper board ที่มีฝา ปิดเปิดได้ และภาชนะพวก thermoformed ในยุโรปโยเกิร์ตบรรจุในถ้วยพลาสติกชนิด polystyrene แล้วปิดฝาด้วยอลูมิเนียมฟอยล์หนา 0.05 มิลลิเมตร โดยใช้เครื่องบรรจุ และปิดฝาระบบอัตโนมัติ ซึ่งฝานี้จะดึงเปิดได้ง่าย

ส่วนในเยอรมันจะบรรจุโยเกิร์ตในถ้วย แล้วใส่ถาดอีกทีหนึ่ง ถาดเป็น polystyrene foam ซึ่งมีน้ำหนักเบา ถาดนี้วางเรียงซ้อนกันได้ ใช้ใส่โยเกิร์ตในขั้นตอนการบ่ม และ ยังทำให้การ handling ที่สะดวกขึ้น และใช้ในการตั้งโชว์ในการขายด้วย (21)

2.2.4 การเก็บและรักษาคุณภาพ ในระหว่างการเก็บ spoilage จะทำ ให้คุณภาพการเก็บเสียไป spoilage แบ่งได้ 3 ชนิดคือ

1. จากจุลินทรีย์ เช่น ยีสต์ทำให้เกิดกลิ่นที่ไม่ต้องการ และทำให้เกิดการแยกตัวของ whey
2. โดยเอนไซม์ เช่น ทำให้เกิดรสขม รสเหมือนเนยแข็ง ซึ่งเกิดจากการย่อยโปรตีน

3. ทางเคมี เช่น oxidation ของไขมันเนื่องจากแสงหรืออากาศ การสูญเสียวิตามินเนื่องจากการบ่ม

ปัจจัย ที่มีผลต่อคุณภาพการเก็บของโยเกิร์ต (10)

1. อุณหภูมิ (temperature) การเปลี่ยนแปลงในทางลบที่เกิดขึ้นกับโยเกิร์ตนั้นขึ้นอยู่กับอุณหภูมิ ในตารางที่ 4 แสดงถึงคุณภาพการเก็บโยเกิร์ตธรรมชาติที่มีคุณภาพดีที่อุณหภูมิต่าง ๆ

ตารางที่ 4 แสดงคุณภาพในการเก็บของโยเกิร์ตธรรมชาติ (10)

อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส)	เวลาที่เก็บ (วัน)
30	1.5
20	5
10	15
0	45
-10	135

2. อากาศ (air) สำคัญเป็นที่สองรองมาจากอุณหภูมิ ซึ่งอาจทำให้ผลิตภัณฑ์มีผิวแห้งได้ เพราะภาชนะที่ปิดไม่สนิท การเปลี่ยนแปลงที่เกิดจากแสงปกติแล้วจะเกิดร่วมกับ oxidised flavor และมักเกิดใน set yogurt เท่านั้น ปัญหาที่แก้ไขโดยใช้สารที่ทำภาชนะบรรจุที่ยอมให้แสงผ่านได้ต่ำ และเก็บผลิตภัณฑ์ในห้องมืด

3. สารที่ทำภาชนะบรรจุ (packaging material) ห้ามใช้สารที่สามารถละลายลงในผลิตภัณฑ์ ซึ่งอาจก่อให้เกิด absorbed flavor

4. ช่วงเวลาในการเก็บ (storage interval) ช่วงเวลาในการเก็บตั้งแต่ผลิตเสร็จถึงใช้บริโภคจะอยู่ได้ในช่วง 2-3 สัปดาห์ ดังนั้นผลิตภัณฑ์ควรมีอายุการเก็บ (shelf life) อย่างน้อย 3 สัปดาห์ โยเกิร์ตเป็นผลิตภัณฑ์สด การขนส่งควรทำทันทีเมื่อผลิตเสร็จ

5. การผลิตกรดต่อโดยจุลินทรีย์ขณะทำให้เย็น (after acidification of yogurt) ซึ่งอาจเกิดขึ้นได้ในบางครั้ง แม้ว่า จะเก็บผลิตภัณฑ์ที่ 0-5 องศาเซลเซียส เพราะไม่สามารถหยุด activity ของเอนไซม์จาก culture ได้ตลอดการทำให้เย็น

การควบคุม after acidification ให้เกิดมากน้อยได้ดีที่สุด คือ การเลือก culture ที่เหมาะสม การทำให้เย็นที่ pH ถูกต้อง และการรักษาอุณหภูมิขณะเก็บให้ต่ำเท่าที่จะทำได้

6. เนื้อสัมผัส (consistency) และความหนืด (viscosity) ของโยเกิร์ต ทั้ง consistency และความหนืดจะดีขึ้นโดยเก็บที่เย็นภายหลังการผลิตเป็นเวลา 48 ชั่วโมง

7. รสชาติ (flavor) ในโยเกิร์ต flavor จะดีขึ้นในการเก็บช่วงแรก แต่การเกิด after acidification อาจกลบ flavor กับ aroma โยเกิร์ตผลไม้มักมีความคงตัวระหว่างการเก็บ และโยเกิร์ตที่ได้จะมีรสขมถ้าจุลินทรีย์ทำการย่อยโปรตีน ส่วน absorbed flavor เกิดจากการใช้ภาชนะบรรจุที่ไม่ดี

8. สีของโยเกิร์ต การเก็บโยเกิร์ตผลไม้ นาน ๆ จะทำให้เกิดการสูญเสียสีในผลิตภัณฑ์ได้

2.2.5 การยืดอายุการเก็บ (Prolonging shelf life of yogurt) ทำได้หลายวิธี แต่ที่นิยมมี 2 วิธีคือ

2.2.5.1 การพาสเจอร์ไรซ์โยเกิร์ต จุดประสงค์ของการพาสเจอร์ไรซ์ คือ การลดการเน่าเสียโดยจุลินทรีย์และเอนไซม์ โดยที่การพาสเจอร์ไรซ์ ทำลายจุลินทรีย์ต่าง ๆ เช่น ยีสต์ รา รวมทั้ง lactic acid bacteria ส่วนใหญ่ด้วย การพาสเจอร์ไรซ์ทำที่ อุณหภูมิคือ 60-70 องศาเซลเซียสก็พอ เพราะจุลินทรีย์อยู่ในอาหารที่เป็นกรดจะไวต่อความร้อน ดังแสดงในตารางที่ 5 จะเห็นว่า การให้ความร้อนที่ 60, 65, และ 70 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที จะมีผลในการทำลายจุลินทรีย์ 99.5-100% การให้ความร้อนเมื่อทำเสร็จแล้ว จะบรรจุผลิตภัณฑ์ลงในภาชนะขณะร้อนหรือภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ (10)

ตารางที่ 5 ผลของการให้ความร้อนเป็นเวลา 5 นาที ต่อแบคทีเรียในโยเกิร์ต (23)

temperature of heating (°C)	bacterial count per ml	effect of heating in %
control	21,350,000	0
45	18,200,000	14.7
55	10,470,000	50.9
60	106,000	99.5
65	10,000	99.9
70	-	100.0
75	-	100.0

การพาสเจอร์ไรซ์ทำให้ fresh product กลายเป็น preserved product โดยทำให้มีอายุการเก็บยาวนานขึ้น ปัญหาใหญ่ที่เพิ่มขึ้นมาจากการพาสเจอร์ไรซ์คือ ทำให้โยเกิร์ตมี consistency ต่ำ และยังสูญเสีย aroma ด้วย ส่วนการแยกตัวของ whey ก็ โดยการเติม stabilizer ก่อนทำการพาสเจอร์ไรซ์

2.2.5.2 การแช่แข็งโยเกิร์ต เหมาะสำหรับโยเกิร์ตแบบ stirred type เท่านั้น เพราะการตกผลึกของน้ำแข็งจะทำลายโครงสร้าง gel ของโยเกิร์ต การเก็บในช่องเย็นที่อุณหภูมิต่ำกว่า -18 องศาเซลเซียส ก็เพียงพอที่จะแช่แข็งโยเกิร์ตผลไม้ที่มีของแข็งประมาณ 20-25% หรือ natural yogurt ที่มีของแข็งประมาณ 13-14%

การแช่แข็งแบบรวดเร็วจะเก็บได้ 12 เดือน ที่ -26 องศาเซลเซียส ส่วนการละลายน้ำแข็งให้ทำอย่างช้า ๆ ที่ 5 องศาเซลเซียส โดยใช้เวลามากกว่า 24 ชั่วโมง (10)

### 2.2.6 มาตรฐานและการควบคุมคุณภาพ (24)

ตามประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 46 (พ.ศ. 2523) เรื่องนมเปรี้ยว โดยกำหนดให้นมเปรี้ยวเป็นอาหารควบคุมเฉพาะ โดยกล่าวว่า

นมเปรี้ยว (cultured milk) หมายความว่า นมหรือผลิตภัณฑ์ที่ได้จากนมที่หมักด้วยจุลินทรีย์ที่ไม่ทำให้เกิดโรคหรือไม่ทำให้เกิดพิษ และมีจุลินทรีย์ดังกล่าวที่มีชีวิตคงเหลืออยู่จากกรรมวิธีการหมักนั้น หรืออาจเติมวัตถุอื่นที่จำเป็นต่อกรรมวิธีการผลิต หรืออาจปรุงแต่งสี กลิ่น รส ด้วยก็ได้

นมเปรี้ยว ต้องมีคุณภาพหรือมาตรฐานดังต่อไปนี้

1. มีโปรตีนไม่น้อยกว่าร้อยละ 1.5 ของน้ำหนัก
2. ตรวจไม่พบมีก เดริชนิค *E. coli* ในอาหาร 0.1 กรัม
3. ไม่ใช่วัตถุให้ความหวานแทนน้ำตาล
4. ไม่มีวัตถุกันเสีย
5. ไม่มีจุลินทรีย์ที่ทำให้เกิดโรค
6. ไม่มีสาร เป็นพิษจากจุลินทรีย์ในปริมาณที่อาจเป็นอันตรายต่อสุขภาพ

นมเปรี้ยวต้องเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิไม่เกิน 10 องศาเซลเซียส และระยะเวลาที่จำหน่ายต้องไม่เกิน 7 วัน นับแต่วันที่บรรจุในภาชนะบรรจุ

### 2.3 ผลของกระบวนการผลิตที่ทำให้เกิดลักษณะเฉพาะของโยเกิร์ต

#### 2.3.1 กระบวนการให้ความร้อน (heat treatment)

การที่จะได้โยเกิร์ตคุณภาพดีด้านเนื้อสัมผัส จะต้องมีการให้ความร้อนแก่น้ำนมอย่างเหมาะสม H. Grigorov (25) กล่าวว่า การให้ความร้อนแก่น้ำนมที่ 185 องศาฟาเรนไฮต์ หรือ 85 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที จะทำให้เกิด syneresis คือการแยกสถานะของน้ำจากเนื้อ (wheying off) ต่ำสุดในโยเกิร์ตตกตะกอนแล้ว เมื่อเปรียบเทียบกับ การให้อุณหภูมิที่สูงหรือต่ำกว่านี้

การให้ความร้อนแก่น้ำนมที่ใช้ทำโยเกิร์ต ทิ้งไว้มักทำที่ 90-95 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15-30 นาที ความร้อนจะมีผลคือ

1. ทำให้น้ำนมเกิดการเปลี่ยนแปลงอย่างเหมาะสม ที่จะกระตุ้นการเจริญของจุลินทรีย์ที่เติมลงไป

2. ทำลายสารยับยั้งแบคทีเรีย

3. ทำให้มีการสูญเสียสภาพของ whey protein ซึ่งจะมีผลต่อ consistency ของโยเกิร์ต โดยที่ whey protein ที่สูญเสียสภาพทางธรรมชาติจะเป็นตัวกั้น (enclosed) การตกตะกอนของ casein โดยกรด ทำให้ curd ที่ได้แน่นขึ้น (26)

#### 2.3.1.1 ผลของกระบวนการให้ความร้อนที่มีต่อ microstructure ของน้ำนม

Casein ในน้ำนมกระจายอยู่ 2 แบบ คือ micellar casein และ serum casein, micella casein เป็นส่วนที่ตกตะกอนเมื่อเอาน้ำนมมาทำ ultracentrifugation ส่วน serum casein จะไม่ตกตะกอนเมื่อผ่าน ultracentrifugation (27) เมื่อมีการให้ความร้อนสูงหรือรุนแรงนานพอ casein ทั้ง 2 แบบสามารถรวมตัวกับ whey protein ได้สารประกอบเชิงซ้อน (complex) (25, 26, 27) จากการศึกษาพบว่าส่วนที่เกิดการรวมตัวกันคือ K-casein กับ  $\beta$ -lactoglobulin ( $\beta$ -lg) ที่สูญเสียสภาพทางธรรมชาติ การรวมตัวนี้เกิดเนื่องจาก  $\beta$ -lg นั้นมี sulfhydryl group (-SH) ที่อิสระ ใน  $\beta$ -lg monomer, sulfhydryl group จะเร่งการเกิด disulfide (S-S) ระหว่างโมเลกุล โดยมีการแลกเปลี่ยนกันเมื่อให้ความร้อน (26)

ความร้อนนอกจากจะทำให้  $\beta$ -lg รวมตัวกับ K-casein แล้ว  $\beta$ -lg ยังรวมตัวกันเอง (aggregation) แล้วตกตะกอนลงมาด้วย (26, 27) การรวมตัวกันระหว่าง  $\beta$ -lg กับ K-casein นั้น ไม่ได้เกี่ยวข้องเฉพาะ S-S bond เท่านั้น แต่มี hydrophobic bond เกี่ยวข้องด้วย (27)



จากการศึกษาทางกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนพบว่า micelle ของน้ำนมดิบ หรือ น้ำนมที่ผ่านการพาสเจอร์ไรส์แบบ HTST นั้นจะมีขอบเขตเรียบ ส่วน micelle ของน้ำนมที่ให้ความร้อน 95 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที หรือ autoclave (121.7 องศาเซลเซียส 15 นาที) จะมีผิวขรุขระ ที่ผิวมีลักษณะเหมือนขนขาที่เป็นเส้นใยยื่นออกมาแบบไม่สม่ำเสมอ (filamentous appendage)

Filamentous appendage ที่เกาะรอบ ๆ casein micelle คือ  $\beta$ -lg ที่สูญเสียสภาพทางธรรมชาติซึ่งเกาะกับ K-casein ใน micelle การรวมตัวกันนี้ทำให้เกิด complex ขึ้น และ filamentous appendage นี้ ทำให้ micelle มีการกระจายตัวมากขึ้นช่วยไม่ได้ micelle เข้าใกล้กัน แล้วหลอมรวมตัวกันเพิ่มขนาดใหญ่ขึ้น เป็นการป้องกันไม่ให้เกิด syneresis หรือ เกิดนอยในโยเกิดที่ใช้น้ำนมที่ผ่านการให้ความร้อนอย่างเพียงพอ (25, 26, 27)

#### 2.3.1.2 ผลของกระบวนการให้ความร้อนต่อการเกิด gel ของโยเกิด (27)

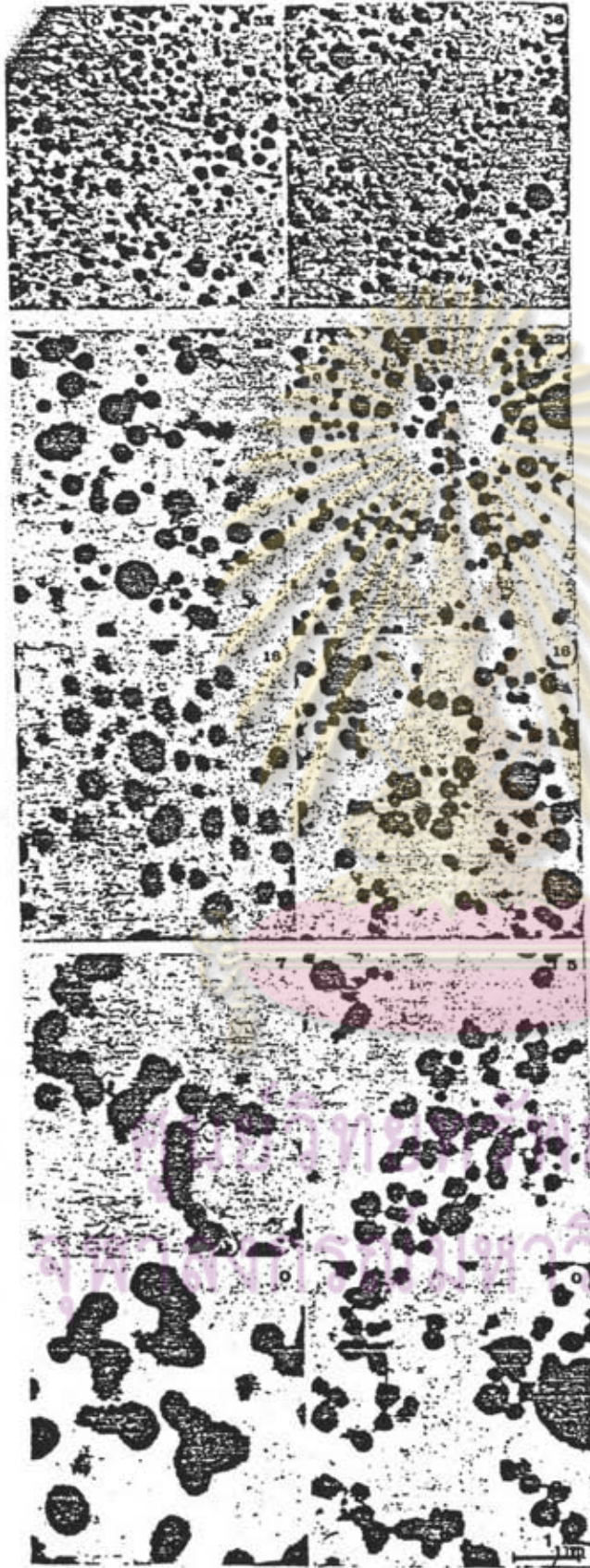
จากการศึกษาพบว่าที่เวลา 30 นาทีก่อนเกิด gel micelle ของน้ำนมที่ไม่ได้ผ่านการให้ความร้อนจะมีขนาดใหญ่ขึ้น ซึ่งเกิดจาก micelle รวมตัวกันเป็นก้อนที่แน่นขึ้น จะเห็นได้ในรูปที่ 5 ซึ่งจะเห็นว่ากลุ่มก้อนที่เกิดจากการรวมตัวของ micelle อย่างชัดเจน กลุ่มก้อนนี้เกิดรวมตัวกันต่อ แล้วเกิดโครงสร้างค้ำข่าย 3 มิติ โดยที่ในน้ำนมที่ให้ความร้อนที่ 90 องศาเซลเซียสจะมีโครงสร้างเปิด (open) มากกว่าที่ไม่ได้ให้ความร้อน ความแตกต่างนี้ขึ้นอยู่กับสภาพ solvation ของ casein micelle และธรรมชาติของ whey proteins กับปริมาณของ whey proteins ที่ถูกทำลายสภาพทางธรรมชาติ

ปกติแล้ว casein micelles คั้งเดิม จะไม่รวมตัวกันขณะให้ความร้อนที่ 100 องศาเซลเซียส pH 6.8 เพราะว่ามันมีลักษณะเฉพาะทาง hydrophillic ทางส่วน C-terminal ของ K-casein เมื่อมีการเปลี่ยนแปลงของผิวหน้าของ micelles มากขึ้น (โดยกรดที่จุลินทรีย์ผลิตขึ้น) และ  $\beta$ -lg สูงขึ้น จะเกิดโครงสร้างค้ำข่ายที่เป็น hydrophobic bond ระหว่าง micelles ที่มีรูปร่างกลมกับ  $\beta$ -lg และ serum casein ที่รวมตัวกันแล้วมีลักษณะเป็นเส้นใยซึ่งเป็นลักษณะของการเกิด gel ในผลิตภัณฑ์ (27)

จากการศึกษาพบว่า น้ำนมที่ไม่ได้ผ่านการให้ความร้อนก่อน จะเกิด gel ช้ากว่า น้ำนมที่ผ่านการให้ความร้อนถึงแม้การลด pH จะเกิดเหมือนกัน H. Grigrov(25)กล่าวว่า การให้ความร้อนน้ำนมที่ 85 องศาเซลเซียส (185 องศาฟาเรนไฮต์) ทำให้ pH ในการคก ตะกอนโดยกรดแลคติกนั้นสูงขึ้น คือในน้ำนมที่ไม่ได้ผ่านการให้ความร้อนจะเกิด gel ให้เห็น เมื่อ pH ถึง 5.14 และเกิดสมบูรณเมื่อ pH ถึง 4.92 ส่วนน้ำนมที่ผ่านการให้ความร้อน ถึง 90 องศาเซลเซียสก่อน inoculate พบว่าจะเกิด gel ให้เห็นเมื่อ pH ถึง 5.36 และเกิดสมบูรณเมื่อ pH ถึง 5.17 ทำให้สรุปได้ว่า ถ้ามีการให้ความร้อนแก่น้ำนมถึง ระดับหนึ่งก่อนจะทำให้เกิด gel ในเวลาที่สั้นกว่า



รูปที่ 5 การรวมตัวของ micelle ในน้ำนมพร่องมันเนยที่ไม่ผ่านการให้ความร้อนก่อนการเกิด gel (27)



รูปที่ 6 การรวมตัวของ casein micelle และการเกิด gel ในโยเกิร์ตจากน้ำนมพร่องมันเนย โดยรูปด้านซ้าย ไม่ผ่านการให้ความร้อน รูปด้านขวาผ่านการให้ความร้อนที่ ๑๐๐°C

มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี  
ภาควิชาเทคโนโลยีอาหาร

ในรูปที่ 6 จะแสดงให้เห็นถึงการรวมตัวของ casein micelles ที่เวลาต่าง ๆ กัน และการก่อตัวของ yogurt microstructure ที่ทำจาก skim milk ที่ไม่ผ่านการให้ความร้อน เปรียบเทียบกับที่ผ่านการให้ความร้อนที่ 90 องศาเซลเซียส ซึ่งจะให้เห็นชัดเจนถึงความแตกต่างในรูปว่า micelle ของโยเกิร์ตที่ทำจากนมไม่ผ่านการให้ความร้อนเกิดการหลอมรวมตัวเป็นกลุ่มก้อนที่มากกว่าแล้วเกิด micelle ขนาดใหญ่ขึ้น ทำให้ได้ลักษณะที่นุ่มกว่า และทำให้ได้ fibrous network ที่หดรัดได้ง่ายกว่าซึ่งทำให้เกิด syneresis การเกิดปรากฏการณ์นี้ เนื่องจากไม่มี filamentous appendages เป็นตัวยับยั้ง (25)

### 2.3.2 กระบวนการหมัก (Fermentation)

#### 2.3.2.1 ผลของกระบวนการหมักที่มีต่อโปรตีน (28)

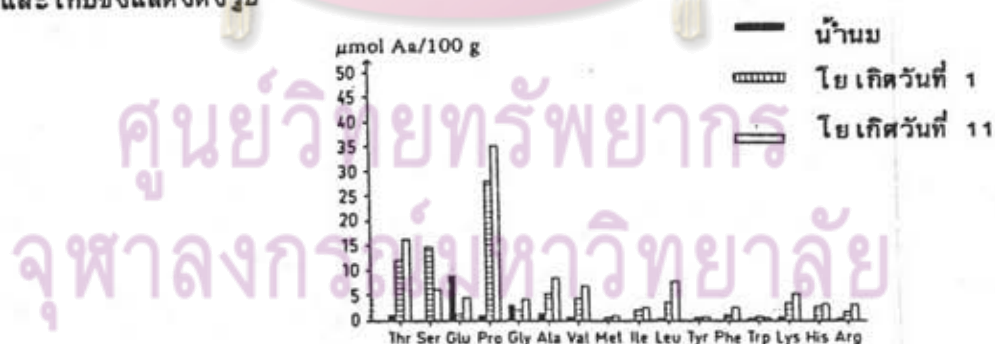
โปรตีนในนมมีผลจากการเปลี่ยนแปลงทั้งทางกายภาพและเคมี โดยที่การเปลี่ยน pH, ionic strength และอุณหภูมิ ทำให้เกิดการสูญเสียสภาพทางธรรมชาติ การรวมตัวกัน และการย่อยโปรตีนเกิดขึ้นจำนวนหนึ่ง การย่อยโปรตีนที่เกิดขึ้นนี้ เนื่องจากความร้อน และเนื่องจากโปรตีนของนมมีขนาดใหญ่ไม่สามารถผ่านเข้าผนังเซลล์ของ lactic starter ได้ ดังนั้นจากปฏิกิริยา proteolysis ของ starter ทำให้ได้ non-protein nitrogen และ peptide ที่มีขนาดต่างกัน จะเห็นได้จากผลการทดลองในตารางที่ 6 พบว่า ค่า TN (total nitrogen) เพิ่มขึ้นเล็กน้อยหลังจากหมักและเก็บเนื่องจากการผลิต volatile substance ซึ่งได้ระเหยไปตอน lyophilize ตัวอย่าง ทำให้ปริมาณสารแห้งเปลี่ยนไป จึงทำให้นมหมักมี TN เพิ่มขึ้น ส่วนค่า NPN (non-protein nitrogen) นั้นจะเห็นว่าในนมที่ใส่ทำโยเกิร์ตมีค่า NPN ค่าคือ น้อยกว่า 30 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม เทียบได้เป็น 5.6% ของไนโตรเจนทั้งหมดในนม และเมื่อมีการให้ความร้อนค่า NPN จะสูงขึ้น การเพิ่ม NPN ขึ้นอยู่กับเวลา และภายหลังการหมักและเก็บ ค่า NPN เพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัด

ตารางที่ 6 แสดง total nitrogen และ non-protein nitrogen ในโยเกิดก่อน และหลังการหมักและเก็บ \* (28)

ตัวอย่าง	เวลาที่เก็บ(วัน)	TN (มิลลิกรัม/100 กรัม)	NPN (มิลลิกรัม/100 กรัม)
น้ำนมสำหรับ เตรียมโยเกิด	0	437	28
โยเกิด	1	439	45
	11	448	47

\* ค่าเฉลี่ยจากการวิเคราะห์ตัวอย่าง 2 ตัวอย่าง ค่า standard deviation ของ TN = 7.4 มิลลิกรัม/100 กรัม ค่า standard deviation ของ NPN = 2.4 มิลลิกรัม/100 กรัม (pooled estimate from 2x20 observations)

การหมักไม่ทำให้ปริมาณกรดอะมิโนทั้งหมดในโยเกิดต่างจากน้ำนมที่ใช้ทำโยเกิด แต่จะมีผลต่อกรดอะมิโนอิสระ โดยพบว่าการเพิ่มกรดอะมิโนอย่างเห็นได้ชัด ภายหลังจากหมักและเก็บซึ่งแสดงดังรูป



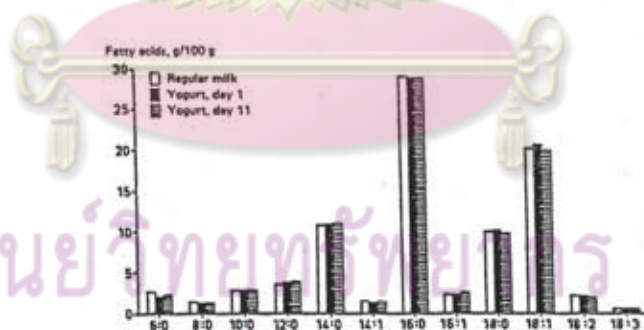
รูปที่ 7 แสดงกรดอะมิโนอิสระในโยเกิดและน้ำนม (28)

จากรูปจะเห็นว่า กรดอะมิโนจำเป็นมี lysine และ leucine เพิ่มขึ้นมาก ส่วน histidine และ arginine มีน้อย (28) แต่จากการศึกษาของ Rasic J.

(18) พบว่า โยเกิร์ตจะมี glutamic acid และ proline สูงสุด เมื่อเทียบกับกรดอะมิโน  
จำเป็นด้วยกัน คือ valine lysine และ leucine

### 2.3.2.2 ผลของกระบวนการหมักที่มีต่อไขมันนม (30)

การ treat น้ำนมทั้งทางกายภาพและเคมี ทำให้เกิด  
การย่อยไขมันนม (lipolysis) ทำให้เกิดการเหนี่ยวนำ lipase ของจุลินทรีย์ในขณะหมัก  
โดยที่ lipase ภายในเซลล์ของ lactic starter ย่อยไขมันนมได้กรดไขมันอิสระ  
lipolytic activity เป็นคุณสมบัติหลักของทุก strains ของ lactic starter แต่  
ละ strain จะมีความแตกต่างกัน แต่ lactic starter มี lipolytic activity ค่า  
ดังนั้นการหมักน้ำนมทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลง องค์ประกอบของไขมันเพียงเล็กน้อย (30, 33)  
จะเห็นได้จากรูปที่ 10 ซึ่งเปรียบเทียบให้เห็นถึงกรดไขมันในน้ำนมและโยเกิร์ต แต่ผลจาก  
ทดลองของผู้ศึกษาอื่น พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงองค์ประกอบของไขมัน รายงานที่ต่างกันนี้ เกิด  
เนื่องจากการใช้จุลินทรีย์พวก lactic ที่ strain ต่างกันและใช้วิธีต่างกันในการหากรด  
ไขมัน

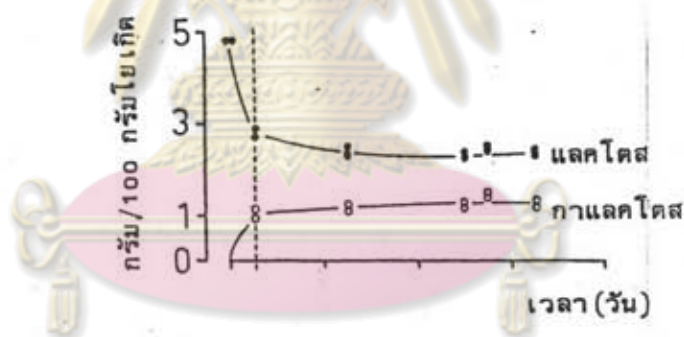


รูปที่ 8 Fatty acid profile of triglycerides in milk  
and yogurt day 1 and day 11. (30)

### 2.3.2.3 ผลของกระบวนการหมักที่มีต่อ แลคโตส กลูโคส และ กาแลคโตสในนม (3)

แลคโตสเป็นคาร์โบไฮเดรตหลักในนม ปริมาณเฉลี่ยในนม  
วัวมีน้อยกว่า 5% (น้ำหนักต่อปริมาตร) ในขณะย่อยหรือหมัก แลคโตสถูกย่อยเป็น กลูโคส  
และกาแลคโตส ซึ่งเป็นกระบวนการที่ถูกเร่งโดย lactase ซึ่งปกติมีใน intestinal  
mucosal cells และปล่อยออกมาสู่ลำไส้เล็กจากลำไส้ ในขณะหมัก เมื่อแลคโตสถูกย่อย  
ได้ monosaccharide แล้วจุลินทรีย์จึงนำไปใช้ต่อไป ดังนั้นการหมักจะทำให้แลคโตสใน  
นมลดลง ซึ่งจะทำให้เหมาะกับคนที่ เป็น lactose intolerance ซึ่งพบมากในประเทศที่  
มีสัตว์ให้นมน้อย

จากการศึกษาของ Alm (3) เกี่ยวกับคาร์โบไฮเดรตในนํ้านมและโยเกิร์ตได้ผล  
ดังรูปที่ 11



รูปที่ 9 การลดลงของแลคโตส และการเพิ่มขึ้นของกาแลคโตสใน  
ขณะหมักและเก็บ

ซึ่งจะเห็นว่า การหมักทำให้แลคโตสลดลง โดยลดจาก 48 กรัมต่อ 100 มิลลิลิตร  
ของนํ้านมที่ไม่ได้หมักเป็น 2-4 กรัมต่อ 100 กรัม โยเกิร์ตวันที่ 11 และพบว่ากลูโคสในนํ้านม  
หมักมีน้อยมาก ส่วนกาแลคโตสในโยเกิร์ต จะมีการเพิ่มอย่างเห็นได้ชัด จากเดิมที่มีน้อยมาก  
ในนํ้านม เป็น 1 กรัม ใน 100 กรัม โยเกิร์ตวันที่ 1 (3)

#### 2.3.2.4 ผลของกระบวนการหมักที่มีต่อกรดแลคติก (31)

ในกระบวนการหมักแลคโตสที่มีอยู่ในน้ำนมถูก เอนไซม์ lactase จากจุลินทรีย์ย่อยได้กลูโคส และกาแลคโตส จุลินทรีย์นำกลูโคสไปใช้โดยเปลี่ยนให้เป็นกรดแลคติก ซึ่งกรดแลคติกนี้เป็นสารบ่งลักษณะเฉพาะของผลิตภัณฑ์นมหมัก กรดแลคติกจะเปลี่ยนน้ำนมด้านรสชาติ และลักษณะ rheology ทำให้คุณสมบัติ การเก็บดีขึ้นในนมหมัก ในด้านสารอาหารร่างกายจะใช้กรดแลคติก เป็นแหล่งของพลังงาน โดยจะให้ 3.6 Kcal/g หรือ 15.2 KJ/g กรดแลคติกสามารถถูก เปลี่ยนผ่าน phosphoenol pyruvate และ G-6-PO<sub>4</sub> ให้เป็นกลูโคสและไกลโคเจน

แลคโตสที่มีในน้ำมนั้น 20-50% ถูกใช้ไปในการหมัก แล้วจะได้ความเข้มข้นของกรดแลคติกในนมหมัก เป็น 0.6-1.2% ปริมาณกรดมีผลต่อคุณสมบัติ ด้าน sensory ดังนั้น เมื่อหมักถึงขั้นที่ต้องการแล้ว ต้องรักษาสภาวะไม่ให้เกิดกรดแลคติก และกรดอื่น ๆ ต่อไป เพราะกรดแลคติกที่พอดี เป็นสิ่งที่ต้องการในผลิตภัณฑ์นมหมัก กรดนี้ เป็นสารถนอมอาหารทางธรรมชาติ ทำให้ผลิตภัณฑ์ปลอดภัยด้านชีววิทยา และกรดนี้ยังทำให้องค์ประกอบในนมย่อยง่ายขึ้น

จากการศึกษาของ Alm (29) พบว่าโยเกิร์ตจะเป็นที่ยอมรับเมื่อ pH อยู่ในช่วง 3.8-4.2 นอกเหนือจากกรดแลคติกแล้ว ในขณะที่หมักจุลินทรีย์ยังผลิต volatile acids และ ethanol ซึ่งแม้ว่าจะมีปริมาณน้อย แต่ก็สำคัญ เพราะมีผลกระทบต่อสมบัติด้าน organoleptic ของผลิตภัณฑ์ volatile acid ที่พบมี propionic acid, butyric acid และ acetic acid มี ethanol แต่วัดไม่ได้ ประโยชน์ของ volatile acid นอกจากจะทำให้เกิด organoleptic property ที่เหมาะสมในผลิตภัณฑ์แล้ว ยังมีคุณสมบัติที่สามารถต่อต้านจุลินทรีย์อื่นร่วมกับกรดแลคติกด้วย (8)

#### 2.3.2.5 ผลของกระบวนการหมักที่มีต่อวิตามินบีในน้ำนม (32)

น้ำนม เป็นแหล่งที่ดีของวิตามินเกือบทั้งหมด ยกเว้นกรดแอสคอร์บิก และวิตามิน บี12 และเนื่องจากวิตามินบีเป็นองค์ประกอบของ coenzymes และสำคัญมากใน metabolism และการใช้พลังงานให้เป็นประโยชน์ของเซลล์ จึงจำเป็นต่อ



starter culture      มากน้อยต่างกันในการหมัก starter แต่ละชนิดต้องการวิตามิน  
 มีต่างกันและสามารถสังเคราะห์วิตามินบีได้ต่างกันด้วย ในกรณี yogurt starter พบว่า  
 ในการหมักนั้นมีการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของวิตามินบีเล็กน้อย ยกเว้นกรณี folic  
 acid และ orotic acid โดยที่ folic acid มีการเพิ่มอย่างมีนัยสำคัญ (32,  
 33) ส่วน orotic ลดลงอย่างมีนัยสำคัญ (32)

## 2.4 ประโยชน์ของโยเกิร์ต

### 2.4.1 คุณค่าทางอาหาร (9)

2.4.1.1 องค์ประกอบของโยเกิร์ต      องค์ประกอบของโยเกิร์ต  
 คล้ายกับน้ำนม

ส่วนที่ต่างจากน้ำนมเกิดจาก

1. การจงใจเติมสารลงในนม หรือโยเกิร์ต เช่น เติมนมผงพร้อมไขมันเนย เติมนม  
 additives ต่าง ๆ เป็นต้น เติมนมผงลงในน้ำจะทำให้โปรตีนแลคโตสและเกลือแร่สูงขึ้น (33)
2. การเปลี่ยนแปลงที่เกิดจากกระบวนการเตรียม และการหมักโดยแบคทีเรีย  
 การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นในการผลิตโยเกิร์ตนี้ แสดงในตารางที่ 7 ซึ่งการเปลี่ยนแปลงใหญ่ ๆ ที่เกิดขึ้นคือ การเปลี่ยนแลคโตสให้เป็นกรดแลคติก

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 7 แสดงการเปลี่ยนแปลงองค์ประกอบในระหว่างการหมักโยเกิร์ต (๑)

องค์ประกอบที่ลดลง	องค์ประกอบที่เพิ่มขึ้น
แลคโตส	กรดแลคติก
โปรตีน	กาแลคโตส
ยูเรีย	กลูโคส
ไขมัน	Polysaccharides
วิตามินบางตัว เช่น วิตามินบี 12, วิตามินซี, biotin และ choline เป็นต้น	Peptides
กรดอินทรีย์บางตัว เช่น hippuric acid, และ orotic acid เป็นต้น	กรดอะมิโนอิสระ
	แอมโมเนีย
	กรดไขมันอิสระ (พวก volatile และ longer chain)
	วิตามินบางตัว เช่น กรดอินทรีย์บางตัว เช่น succinic acid, fumaric acid, benzoic acid เป็นต้น
	Nucleotide บางตัว เช่น CMP, AMP, UMP, GMP, NAD เป็นต้น
	Flavor compound เช่น acetaldehyde acetoin diacetyl เป็นต้น
	เอนไซม์ เช่น $\beta$ -galactosidase, LDH, protease, peptidase เป็นต้น
	Bacterial mass เป็นพวกกรดนิวคลีอิก ไลปิด คาร์โบไฮเดรต และโปรตีน

2.4.1.2 Digestibility โยเกิดมีชื่อเสียงในด้านการย่อย (digestibility) โดยพบว่าย่อยง่ายกว่าในน้ำนม (23) Breslaw และ Kley (4) ได้ใช้ระบบย่อยเทียม (Simulated gastric digestion system) เพื่อศึกษาถึงการย่อยโปรตีนในโยเกิด เทียบกับของผสมน้ำนมที่ขึ้นตอนต่าง ๆ ตลอดกระบวนการผลิตโยเกิด ซึ่งผลการทดลองสามารถสรุปได้ว่า กระบวนการทำโยเกิดทำให้ขนาดของโปรตีนเล็กลง โปรตีนละลายได้เพิ่มขึ้น และ nonprotein nitrogen กับกรดอะมิโนอิสระเพิ่มขึ้น ผู้ศึกษาส่วนใหญ่ได้คำตอบที่ว่า โยเกิดย่อยง่ายกว่าน้ำนม 2 เท่า เพราะโยเกิดใช้เวลา 3 ชั่วโมงเท่านั้น ในการย่อยโยเกิดมากกว่า 70% ส่วนน้ำมนั้นใช้เวลา 6 ชั่วโมง (9)

Deeth และ Tamime (9) ได้สรุปการย่อยที่ดีขึ้น เมื่อ เปรียบเทียบระหว่างโปรตีนโยเกิด กับโปรตีนนม เนื่องจากปัจจัยต่าง ๆ คือ

1. โยเกิดมีตะกอนที่นุ่มกว่า เนื่องจากผ่านกระบวนการให้ความร้อนสูง
2. มีความเป็นกรดสูง และ casein curd มีขนาดเล็กลง
3. มีการหลัง เอนไซม์ที่ใช้ย่อยจากค่อมน้ำลายมากขึ้น เพราะมีการกระตุ้นจาก curd particles
4. มีโปรตีนบางส่วนเกิดการตกตะกอนโดยธรรมชาติ

5. มีการเพิ่มปริมาณ peptide และกรดอะมิโนอิสระ ซึ่งเป็นผลมาจากกระบวนการให้ความร้อน และจาก proteolysis โดยแบคทีเรียในโยเกิด

คาร์โบไฮเดรตในโยเกิดย่อยง่ายกว่าในน้ำนม เพราะ แลคโตสเกือบครึ่งถูก hydrolyse ทำให้โยเกิดเป็นอาหารที่เหมาะสมสำหรับคนที่ เป็น lactose intolerance และ lactase activity ที่มีในโยเกิดสามารถช่วยย่อยแลคโตสได้อย่างมากในระบบกะเพาะลำไส้ของมนุษย์

คุณค่าทางอาหารของโยเกิร์ตเมื่อเทียบกับนมที่มีผู้ทดลอง (35) เลี้ยงหนูด้วย นมและโยเกิร์ต พบว่า weight gain ของหนู เมื่อกินโยเกิร์ตสูงกว่าเมื่อให้นม 24.3% (อาหารเหลว) และ 24.6%(เมื่อให้อาหารในรูป freeze-dried yogurt และ freeze-dried milk.) ส่วน feed efficiency พบว่าโยเกิร์ตมี feed efficiency สูงกว่านมอย่างเห็นได้ชัด

#### 2.4.2 การนำมาใช้รักษาโรค (Therapeutic use)

คุณค่าของโยเกิร์ตในการนำมาใช้รักษาโรคมียากมายซึ่งเป็นเรื่อง เล่าต่อ ๆ กันมา ซึ่งผู้ศึกษามักนำไปใช้กับโรคผิวหนัง และบางท่านอ้างว่ารับประทานโยเกิร์ต แล้วจะมีอายุยืน สุขภาพสมบูรณ์และมีลูกตก แต่ผู้ที่ที่เป็นบิดาของการประ เหมินผลทางวิทยาศาสตร์ ของประโยชน์ของโยเกิร์ตในด้านรักษาโรค คือ Metchnikof โดยที่เขาเขียนไว้ว่า อาการ ไม่สบายต่าง ๆ ทางร่างกายสามารถบรรเทาได้ด้วยการรับประทานโยเกิร์ต โดยเขาได้อ้างถึง ชาวบูคาเรีย ตุรกี และอามีเนียนที่มีสุขภาพดีและอายุยืน เพราะว่ากินอาหารนี้อย่างสม่ำเสมอ Metchnikof ได้ให้รายละเอียดเกี่ยวกับความเชื่อของเขาในหนังสือชื่อว่า "The Pro- longation of Life" (33)

การยอมรับที่กว้างขวางในการรักษาโรคของโยเกิร์ตก็คือ ใช้ ม็องกันหรือรักษาโรคที่เกี่ยวข้องกับทางเดินอาหารที่ผิดปกติ โดยใช้กับคนไข้ที่ได้รับการรักษาด้วย ยาปฏิชีวนะ ซึ่งยานี้จะไปทำลาย intestinal microflora ที่มีอยู่ตามธรรมชาติ ทำให้รบกวนต่อระบบสมดุล ทางชีววิทยา นมหมักจะช่วยในการ regenerate natural flora โดยการสร้างสภาวะแวดล้อมที่เหมาะสมให้กับ natural flora

การทดลองใช้โยเกิร์ตรักษาโรคต่าง ๆ ที่ประสบความสำเร็จดัง ตัวอย่างเช่น โรคท้องผูกอย่างเรื้อรัง โรคระเหาะอาหารทำงานผิดปกติ โรคท้องร่วง โรค Liver & Bile disorder โรคเบาหวาน โรคเส้นเลือดไปสู่อวัยวะ โรคกระดูก ที่เป็นผลจากการขาดแคลเซียม เป็นต้น ส่วนการศึกษาเกี่ยวกับเนื้องอกได้ทดลองกับหนูเท่านั้น ซึ่งพบว่าโยเกิร์ตมีความสามารถในการต่อต้านเซลล์ของเนื้องอกได้ นอกจากนี้โยเกิร์ตยังนำไปใช้ รักษาพวกโรคผิวหนังต่าง ๆ และนำไปใช้ในด้าน cosmetic อีกด้วย (23)