

### บทที่ 3

## อุปกรณ์และขั้นตอนการทดลอง

### 1. อุปกรณ์และเคมีภัณฑ์ที่ใช้ในการทดลอง

#### 1.1 อุปกรณ์สำคัญ

เครื่องวัดค่าความเป็นกรดต่าง รุ่น  $\phi$  43 ของบริษัท Beckman, USA.

เครื่องวัดค่าการดูดกลืนแสง (UV/vis Spectrophotometer) รุ่น UV-160 A ของบริษัท Shimadzu, Japan.

เครื่องปั่นเหวี่ยง รุ่น Safecard ของบริษัท Clay-Adams, USA.

เครื่องปั่นเหวี่ยงปรับความเย็น (Refrigerated Centrifuged) ของบริษัท Hitachi, Japan.

เครื่องเขย่า (Shaker) รุ่น G10 ของบริษัท New Brunswick Scientific, USA.

กล้องจุลทรรศน์ รุ่น CH - C01 - 764604 ของบริษัท Olympus Optical, Japan.

หม้ออบมาเชื้อด้วยไอน้ำ (Autoclave) รุ่น HA-36 ของบริษัท Hirayama, Japan.

ตู้แช่เยือกแข็งอุณหภูมิต่ำ (Deep Freezer) อุณหภูมิ -70 องศาเซลเซียส รุ่น Biofreezer ของบริษัท Forma Scientific, USA.

ตู้แช่เยือกแข็ง (Freezer) อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส รุ่น F0535 ของบริษัท Sunyo, Japan.

กระดาษกรอง (Millipore membrane) ขนาด pore size 0.20 ไมโครเมตร ของบริษัท Whatman, USA.

Scanning Electron Microscope ของบริษัท Shimadzu, Japan.

อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (Water bath) ของบริษัท Forma Scientific, USA.

เครื่องผสมสาร (Vortex mixture) ของบริษัท Scientific industries, USA.

ถุงไดอะไลซิส (Dialysis bag) ของบริษัท Spectrum medical industries, USA.

เครื่องทำแห้งโดยใช้ความเย็น (Freezer-dryer) ของบริษัท Dura-Dry, USA.

เครื่อง Magnetic stirrer รุ่น M22/1 ของบริษัท Frang morat, USA.

เครื่องบ่มอุณหภูมิ 30 °C รุ่น Precision ของบริษัท Precision, USA.

ตู้อบฆ่าเชื้อด้วยความร้อนอุณหภูมิ 180 °C (Oven) ของบริษัท Heraeus, USA.  
 เครื่อง High performance liquid chromatography รุ่น GC9A ของบริษัท  
 Shimadzu, Japan.

เครื่องวัดค่าความหนืด (Haake rotoviscometer) รุ่น RV20 ของบริษัท Haake, USA.  
 เครื่อง High performance size exclusion chromatography ของบริษัท Waters,  
 USA.

## 1.2 อาหารเลี้ยงเชื้อ

โปรตีนไฮสเปปโตน (Proteose peptone) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.  
 เนื้อวัวสกัด (Beef extract) ของบริษัท Gibco Laboratories, USA.  
 ผงสกัดจากยีสต์ (Yeast extract) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.  
 ทวิน 80 (Tween 80) ของบริษัท Merck, Germany.  
 ไดโปแตสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (Dipotassium hydrogen phosphate) ของบริษัท  
 Difco Laboratories, USA

โซเดียมอะซิเตท (Sodium acetate) ของบริษัท Difco Laboratories, USA  
 ไดแอมโมเนียมซิเตรท (Diammonium citrate) ของบริษัท Merck, Germany  
 แมกนีเซียมซัลเฟต (Magnesium sulfate) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.  
 แมงกานีสซัลเฟต (manganese sulfate) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.  
 น้ำตาลซูโครส (Sucrose) ของบริษัท Merck, Germany  
 น้ำตาลกลูโคส (Glucose) ของบริษัท Merck, Germany  
 น้ำตาลฟรุกโตส (Fructose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 น้ำตาลแลคโตส (Lactose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

## 1.3 สารเคมีสำหรับทดสอบทางด้านชีวเคมี (Biochemical characteristics)

### 1.3.1 สารเคมีสำหรับย้อมแกรม

คริสตัลไวโอเล็ต (Crystal violet) ของบริษัท Carlo, USA

เอทานอล (Ethyl alcohol) ของบริษัท Merck, Germany

แอมโมเนียมออกซาเลท (Ammonium oxalate) ของบริษัท Merck,  
Germany.

ไอโอดีน (Iodine) ของบริษัท Ajax Chemical, USA,  
โพแทสเซียมไอโอไดด์ (Potassium iodide) ของบริษัท Carlo, USA  
ซัลฟานิน (Safranin O) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

### 1.3.2 สารเคมีสำหรับการทดสอบเลนโซมค็อคเคส

ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (Hydrogen peroxide) ของบริษัท Merck,  
Germany.

### 1.3.3 สารเคมีสำหรับการทดสอบการรีดิวซ์ไนเตรต (Nitrate reduction)

โซเดียมคลอไรด์ (Sodium chloride) ของบริษัท Merck, Germany.  
โพแทสเซียมไนเตรท (Potassium nitrate) ของบริษัท Merck, Germany.  
ซัลฟานิลิกแอซิด (Sulphanilic acid) ของบริษัท Sigma Chemical  
Company, USA.

อะซิติกแอซิด (Acetic acid) ของบริษัท Merck, Germany.  
แอลฟาแนฟทิลลามีน ( $\alpha$ -Naphthylamine) ของบริษัท Merck,  
Germany.

### 1.3.4 สารเคมีสำหรับการทดสอบการสลายเอสคูลิน (Esculin test)

เอสคูลิน (Esculin) ของบริษัท Merck, Germany.  
เฟอริกซิเตรท (Ferric citrate) ของบริษัท Sigma Chemical Company,  
USA.  
แมงกานีสซัลเฟต (Manganese sulfate) ของบริษัท Sigma Chemical  
Company, USA.

น้ำตาลกลูโคส (Glucose) ของบริษัท Merck, Germany.  
เนื้อวัวสกัด (Beef extract) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.  
ทวิน 80 (Tween 80) ของบริษัท Merck, Germany.  
ยีสต์เอ็กซ์แทรก (Yeast extract) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

### 1.3.5 สารเคมีสำหรับการทดสอบการสลายอาร์จินีน (Arginine test)

พาราฟิน (Parafin) ของบริษัท Whatman, USA.

โปรตีโอสเปปโตน (Peptone) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

โซเดียมคลอไรด์ (Sodium chloride) ของบริษัท Merck, Germany.

ไดโพแทสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (Dipotassium hydrogen phosphate) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

แอลอาร์จินีนไฮโดรคลอริกแอซิด (L(+) arginine HCl) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

ฟีนอล เรด (Phenol red) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

แอการ์ (Agar) ของบริษัท Merck, Germany.

### 1.3.6 สารเคมีสำหรับการทดสอบการสร้างกรดจากคาร์โบไฮเดรต

#### 1.3.6.1 Mixed indicator

บรอมไธมอล บลู (Bromthymol blue) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

นิวทรัล เรด (Neutral red) ของบริษัท Merck, Germany.

เอทิล แอลกอฮอล์ (Ethyl alcohol) ของบริษัท Merck, Germany.

#### 1.3.6.2 Titrant

โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Sodium hydroxide) ของบริษัท Merck, Germany.

#### 1.3.6.3 Carbohydrate

ไรโบส (Ribose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

อะราบินอส (Arabinose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

ไซโลส (Xylose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

แมนนิทอล (Mannitol) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

แลคโตส (Lactose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

มอลโตส (Maltose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 แรมโนส (Rhamnose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 เมลลิไซโตส (Mellzitose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 เด็กซ์ทริน (Dextrin) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 แป้ง (Starch) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 เมลลิไบโอส (Melbiose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 เซลโลไบโอส (Cellobiose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 ซอร์บิทอล (Sorbitol) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 ซาลิซิน (Salicin) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 แมนโนส (Mannose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 ฟรุคโตส (Fructose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 อะราบินโนส (Arabinose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.  
 ราฟฟิโนส (Raffinose) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

### 1.3.7 เคมีภัณฑ์สำหรับตกตะกอนเอกไซพอลิแซคคาไรด์

เอทิลแอลกอฮอล์ (Ethyl alcohol) (95%) ของบริษัท Merck, Germany.

### 1.3.8 เคมีภัณฑ์สำหรับภาวะวิกฤตทางด้านเคมี

#### 1.3.8.1 Total sugar

ฟีนอล (Phenol) ของบริษัท Merck, Germany.

ซัลฟูริกแอซิด (Sulphuric acid) ของบริษัท Carlo, USA

#### 1.3.8.2 Total nitrogen

โคแมสซีบิลเดียนท์ บลู (Coomassie blue) Merck, Germany.

โบวีน ซีรัม อัลบูมิน (Bovine serum albumin) ของบริษัท Sigma Chemical Company, USA.

### 1.3.8.3 การวิเคราะห์น้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว

อะซิโตไนไตร (Acetonitrile) ของบริษัท Merck, Germany.

### 1.3.8.4 การวิเคราะห์ชนิดประจุของพอลิแซ็กคาไรด์

เซทิลไพริเดียมคลอไรด์ (Cetylpyridinium chloride) ของบริษัท Merck, Germany.

### 1.3.8.5 การทดสอบคุณสมบัติด้านความหนืด

โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Sodium hydroxide) ของบริษัท Merck, Germany.

ไฮโดรคลอริกแอซิด (Hydrochloric acid) ของบริษัท Merck, Germany.

โซเดียมคลอไรด์ (Sodium chloride) ของบริษัท Merck, Germany.

โพแทสเซียมคลอไรด์ (Potassium chloride) ของบริษัท Merck,

Germany.

แรนแทนกัม (Xanthan gum) (Sanofi, Commercial grade)

## ขั้นตอนและวิธีการดำเนินการวิจัย

### 1. การคัดเลือกเชื้อแลคติกแอซิดแบคทีเรียที่สามารถผลิต EPS ได้บนอาหารแข็งและ ในอาหารเหลว

นำเชื้อแลคติกแอซิดแบคทีเรียที่แยกได้จากอาหารหมักดอง เช่น แหนม ได้กรอกเปรี้ยว ผักเสี้ยนดอง ผักกุ่มดอง หน่อไม้ดอง ปลาต้ม หอมดอง ใบเมี่ยงหมัก ฯลฯ และนำเชื้อจากโรงงานน้ำตาล จำนวน 130 เชื้อ มาตรวจสอบความสามารถในการผลิต EPS โดยใช้วิธี steak เชื้อบนอาหารกวน MRS (De Man *et al.*, 1960) และในอาหารเหลว MRS ซึ่งเป็นอาหารที่เชื้อแลคติกแอซิดแบคทีเรียเติบโตได้ดี โดยมีส่วนประกอบดังนี้

Proteose peptone	10.0	กรัมต่อลิตร
Yeast extract	5.0	กรัมต่อลิตร
Beef extract	10.0	กรัมต่อลิตร

Sugar	30.0	กรัมต่อลิตร
Sodium acetate	5.0	กรัมต่อลิตร
Diammonium citrate	2.0	กรัมต่อลิตร
MgSO <sub>4</sub> · 7H <sub>2</sub> O	0.2	กรัมต่อลิตร
Tween 80	1.0	กรัมต่อลิตร
MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O	0.05	กรัมต่อลิตร
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	2.0	กรัมต่อลิตร
Agar	15.0	กรัมต่อลิตร (เฉพาะในอาหารแข็ง)

ในการศึกษาจะทำการแปรชนิดของน้ำตาล คือ กลูโคส แลคโตส ซูโครส และ ฟรุกโตส สภาพที่ใช้ในการเลี้ยงเชื้อ คือ อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส pH เริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ 6.5 เวลาในการป่ม 48 ชั่วโมง เชื้อแบคทีเรียแลคติกที่สามารถผลิต EPS ได้หลังจากป่มเป็นเวลา 48 ชั่วโมง จะให้สารที่มีลักษณะเป็นเมือกเยิ้มบนอาหารแข็ง สำหรับในอาหารเหลวจะพบว่าหลังจากที่นำอาหารที่เลี้ยงเชื้อไปปั่นแยกเซลล์ด้วยความเร็วรอบ 6,000 รอบต่อนาทีเป็นเวลา 20 นาที โดยส่วนของอาหารเหลวจะมีลักษณะขุ่นขาว แยกตะกอนของเซลล์ออกแล้วนำส่วนของ supernatant ไปทำการตกตะกอน EPS โดยใช้ 95 % เอทานอล แล้วทำการวัด EPS ตามวิธีของ Kinery และคณะ (1969)

## 2. การพิสูจน์เอกลักษณ์เชื้อ

นำแบคทีเรียที่แยกได้มาศึกษาลักษณะทางสัณฐานวิทยา สรีรวิทยา ลักษณะการเจริญ และลักษณะทางชีวเคมีบางประการ เพื่อเป็นแนวทางในการจัดจำแนกแบคทีเรีย โดยยึดแนวจัดจำแนกแบคทีเรียตามหนังสือ Bergeys Manual of Systematic Bacteriology (Kandler and Weiss, 1986)

### 2.1 ลักษณะทางสัณฐานวิทยา, การเจริญ และสรีรวิทยาของเชื้อ

( Morphological and Cultural Characteristics)

#### 2.1.1 ลักษณะทางสัณฐานวิทยา

โดยการตรวจสอบและบันทึกลักษณะของโคโลนีของเชื้อที่เจริญบนอาหารแข็ง MRS วัดขนาดของเซลล์ด้วยไมโครมิเตอร์ (Cell size) ตรวจสอบการติดสีแกรม



(Gram reaction) (ตามภาคผนวก ก ข้อที่ 1 ) รูปร่างของเซลล์ (Cell form) และการจัดเรียงตัวของเซลล์ (Cell arrangement) ภายใต้กล้องจุลทรรศน์

### 2.1.2 การทดสอบการเจริญที่ pH อุณหภูมิ และความเข้มข้นเกลือต่าง ๆ

ตรวจสอบการเจริญของเชื้อในอาหารเหลว MRS ที่แปร pH 4 ระดับ คือ 4, 4.5, 8.0, 8.5 อุณหภูมิ 2 ระดับ คือ 45 และ 50 องศาเซลเซียส และการเจริญที่ความเข้มข้นของเกลือโซเดียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ คือ 4.0, 6.0, 8.0 และ 10.0 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ป่มไว้ที่ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 วัน ตรวจสอบผลการเจริญจากความขุ่นของเชื้อ ตรวจสอบผลการสร้างกรดโดยหยด Mixed indicator (ตามภาคผนวก ก ข้อที่ 5) ลงไป ถ้ามีสีเกิดขึ้นแสดงว่ามีการสร้างกรดจากการหมักคาร์โบไฮเดรต แล้วนำมาไทเทรตด้วย 0.1 N NaOH เพื่อดูปริมาณการสร้างกรด

## 2.2 สมบัติทางชีวเคมี

### 2.2.1 การทดสอบเอนไซม์ Catalase test

ทดสอบโดยหยดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ความเข้มข้น 3% ลงบนโคโลนีของเชื้อที่มีอายุ 3 วัน ที่เลี้ยงบนอาหารแข็ง MRS ถ้ามีฟองแก๊สเกิดขึ้น แสดงว่า แบคทีเรียสร้างเอนไซม์ catalase

### 2.2.2 การรีดิวซ์ไนเตรต (Nitrate reduction)

เลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวไนเตรต (ตามภาคผนวก ก ข้อที่ 2) แล้วป่มที่ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน สอบโดยหยดกรดซัลฟานิลิก และแอลฟาเนฟริลอะมีน ถ้าเกิดสีแดงขึ้นแสดงว่าไนเตรตถูกรีดิวซ์เป็นไนไตรต์ ถ้าไม่แสดงผลดังกล่าว ทดสอบยืนยันโดยใส่ผงลงกะสี ผลการทดสอบจึงเป็นลบแท้จริงแต่ถ้าไม่เกิดสีแดง ผลการทดสอบรีดิวซ์ไนเตรตนั้นเป็นจริง

### 2.2.3 การสลายเอสคูลิน (Hydrolysis of esculin)

เลี้ยงเชื้อในอาหารเหลว esculin (ตามภาคผนวก ก ข้อที่ 3) แล้วป่มไว้ที่ 30 องศาเซลเซียส นาน 7 วัน ตรวจสอบผลโดยสังเกตการเปลี่ยนสีของอาหารเป็นสีน้ำตาล



และการเกิดผลิตภัณฑ์ประจักษ์ขึ้น เนื่องจากการสลาย esculin เป็น esculetin แสดงว่า ผลการทดสอบเป็นบวก

#### 2.2.4 การสลายอาร์จินีน (Hydrolysis of arginine)

เลี้ยงเชื้อในอาหารเหลว arginine (ตามภาคผนวก ก ข้อที่ 4) แล้วเททับด้วยพาราฟินเหลวที่ปราศจากเชื้อ แล้วบ่มไว้ที่ 30 องศาเซลเซียส นาน 7 วัน ถ้าสีของอาหารเปลี่ยนจากสีเหลืองส้มเป็นสีแดง แสดงว่าเกิดแอมโมเนียขึ้น ผลการทดสอบเป็นบวก

#### 2.2.5 การทดสอบการสร้างกรดจากการหมักคาร์โบไฮเดรต

เลี้ยงเชื้อในอาหารคาร์โบไฮเดรตที่มีปริมาตร 3 มิลลิลิตร ได้แก่ น้ำตาล ไวโบล ออะลาปิโนส ไฮโดส แมนนิทอล แลคโตส มอลโตส เมลลิไซโทส ซูโครส แรมโนส เมลลิโบไอต เซลโตโบไอต ซอร์บิทอล ซาลิซิน ซอร์โบล แมนโนส ฟรุคโตส ทีฮาไลต ราฟฟิโนส เป็นต้น หลังจากเพาะเชื้อแล้ว บ่มไว้ที่ 30 องศาเซลเซียส นาน 2 วัน ตรวจสอบผลการสร้างกรดโดยหยด Mixed indicator ลงไปถ้ามีสีเกิดขึ้นแสดงว่ามีการสร้างกรดจากการหมักคาร์โบไฮเดรต แล้วนำมาไทเทรตด้วย 0.1 N NaOH เพื่อดูปริมาณการสร้างกรด (Holzapfel and Schillinger, 1992; Weiss, 1992)

### 3. การศึกษาลักษณะการเจริญเติบโตและการผลิต EPS

นำเชื้อที่คัดเลือกได้จากข้อ 1 มาศึกษาลักษณะการเจริญเติบโตและการผลิต EPS ในอาหารเหลว MRS (De Man *et al.*, 1960) ที่มีชนิดของน้ำตาลที่เหมาะสมต่อการสร้าง EPS ที่ได้จากข้อ 2 ความเข้มข้นของน้ำตาล 2 เปอร์เซ็นต์ โดยใช้เชื้อตั้งต้น (starter) ที่มีอายุ 12-16 ชั่วโมง ปริมาณเชื้อตั้งต้น 1 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตรต่อปริมาตร สภาพที่ใช้ในการเลี้ยงคือ 30 องศาเซลเซียส pH เริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ 6.5 เวลาในการบ่ม 48 ชั่วโมง เก็บตัวอย่างทุก 2 ชั่วโมง ใน 24 ชั่วโมงแรก

#### ประเมินผลจากการทดลอง

- วัด pH ด้วยเครื่อง pH meter
- วัดปริมาณเซลล์ (Van den Berg *et al.*, 1995) (ตามภาคผนวก ข ข้อที่ 1)
- วัดปริมาณ EPS (Keniry *et al.*, 1969) (ตามภาคผนวก ข ข้อที่ 2)

#### 4. การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการสร้าง EPS

นำเชื้อที่คัดเลือกได้จากข้อ 1 ที่มีอัตราการสร้าง EPS สูงมาเลี้ยงในอาหาร MRS (De Man *et al.*, 1960) โดยใช้เชื้อตั้งต้น (starter) ที่มีอายุ 12-16 ชั่วโมง 1 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตรต่อปริมาตร สภาวะที่ใช้ในการเลี้ยงคือ 30 องศาเซลเซียส pH เริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ 6.5 เวลาในการป่ม 72 ชั่วโมง โดยแปร

##### 4.1 องค์ประกอบของอาหาร

###### 4.1.1 ปริมาณน้ำตาล

เลี้ยงเชื้อในอาหารเหลว MRS โดยใช้น้ำตาลที่เหมาะสมต่อการสร้าง EPS จากข้อ 2 โดยแปรปริมาณน้ำตาลเป็น 11 ระดับ คือ 0, 0.5, 1.0, 2.0, 4.0, 6.0, 8.0, 10.0, 15.0, 20.0 และ 30.0 เปอร์เซ็นต์น้ำหนักต่อปริมาตร วางแผนการทดลองแบบ Completely randomized design ทำการทดลอง 2 ซ้ำ เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's new multiple range test ประเมินผลการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 3

###### 4.1.2 ปริมาณไนโตรเจน

เลี้ยงเชื้อในอาหารเหลว MRS ที่ใช้ปริมาณน้ำตาลที่เหมาะสมจากข้อ 4.1.1 แล้วแปรแหล่งไนโตรเจนในสูตรอาหาร MRS ซึ่งประกอบด้วย Proteose peptone, Beef extract และ Yeast extract โดยแปร Yeast extract เป็น 4 ระดับ คือ 0, 0.25, 0.5 และ 1.0 เปอร์เซ็นต์น้ำหนักต่อปริมาตร Proteose peptone และ Beef extract เป็น 4 ระดับ คือ 0, 0.5, 1.0 และ 1.5 เปอร์เซ็นต์น้ำหนักต่อปริมาตร วางแผนการทดลองเป็นแบบ Symmetric Factorial design ขนาด 4x4x4 การทดลอง ทำการทดลอง 2 ซ้ำ เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's new multiple range test ประเมินผลการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 3

###### 4.1.3 ปริมาณแร่ธาตุ

เลี้ยงเชื้อในอาหารเหลว MRS ที่ใช้ปริมาณน้ำตาลและปริมาณโปรตีนที่เหมาะสมจาก ข้อ 4.1.1 และ 4.1.2 ตามลำดับ โดยแปรปริมาณแร่ธาตุในสูตรอาหาร MRS ซึ่งประกอบด้วย  $MgSO_4 \cdot 7H_2O$  และ  $MnSO_4 \cdot H_2O$  โดยแปร  $MgSO_4 \cdot 7H_2O$  เป็น 4 ระดับคือ 0, 0.1, 0.2 และ 0.4 กรัมต่อลิตร ส่วน  $MnSO_4 \cdot H_2O$  แปรเป็น 4 ระดับ คือ 0, 0.025, 0.05 และ

0.1 กรั้มต่อลิตร วางแผนการทดลองเป็นแบบ Symmetric Factorial design ขนาด 4x4 การทดลองทำการทดลอง 2 ซ้ำ เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's new multiple range test ประเมินผลการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 3

#### 4.2 สภาวะที่เหมาะสมในการสร้าง EPS

##### 4.2.1 การศึกษาค่าผลของอัตราส่วนของอากาศต่ออาหารและการแช่เยลลี่

เลี้ยงเชื้อในอาหารที่มีความเข้มข้นของน้ำตาล ปริมาณโปรตีน และแร่ธาตุเหมาะสมจากข้อ 4.1.1, 4.1.2 และ 4.1.3 ตามลำดับ เลี้ยงในขวดรูปชมพู่ขนาด 250 มิลลิลิตร ที่มีปริมาตรของอาหารต่างกันโดยแปรปริมาตรอาหารเป็น 6 ระดับ คือ 25 , 50 , 75 , 100 , 125 และ 150 มิลลิลิตร และทดลองเปรียบเทียบการแช่เยลลี่ที่ 150 รอบต่อนาทีกับการไม่แช่เยลลี่ วางแผนการทดลองเป็นแบบ Asymmetric Factorial design ขนาด 4x2 การทดลองทำการทดลอง 2 ซ้ำ เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's new multiple range test ประเมินผลการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 3

##### 4.2.2 การศึกษาค่าผลของอุณหภูมิ

เลี้ยงเชื้อในอาหารที่มีความเข้มข้นของน้ำตาล ปริมาณโปรตีน แร่ธาตุ อัตราส่วนของอากาศต่ออาหารและการแช่เยลลี่ที่เหมาะสมต่อการผลิต EPS จากข้อ 4.1.1, 4.1.2, 4.1.3 และ 4.2.1 ตามลำดับ โดยแปรอุณหภูมิเป็น 4 ระดับคือ 20, 30, 37 และ 45 องศาเซลเซียส วางแผนการทดลองแบบ Completely randomized design ทำการทดลอง 2 ซ้ำ เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี Duncan's new multiple range test ประเมินผลการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 3

#### 5. การทำให้ EPS บริสุทธิ์บางส่วน (EPS Partial purification)

เมื่อคัดเลือกเชื้อแบคทีเรียแลคติกและศึกษาสภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิต EPS ได้แล้ว นำเชื่อนั้นมาเลี้ยงในขวดรูปชมพู่ขนาด 1,000 ml. เพื่อให้ได้ปริมาณมากขึ้น โดยนำเชื้อมาเลี้ยงตามสูตรอาหารและสภาวะที่เหมาะสมเป็นเวลา 2 วัน นำไปปั่นแยกเซลล์ออกโดยใช้เครื่อง Refrigerated centrifuge ด้วยความเร็ว 6,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 20 นาที ที่ 4 องศาเซลเซียส (Abbad et al., 1995) ทำการปั่นแยกเซลล์ 2 ครั้ง แล้วนำสารละลายส่วนใสไป

ตกตะกอนโดยใช้เอทานอล ความเข้มข้น 95 เปอร์เซ็นต์ แล้วนำไปไว้ในห้องเย็นอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ปั่นแยกอีกด้วยความเร็ว 6,000 รอบต่อนาที ที่ 4 องศาเซลเซียส แล้วละลาย EPS ที่ได้ด้วยน้ำกลั่น แล้วจึง นำไปทำการ dialysis ในน้ำกลั่นเป็นเวลา 3 วัน (เปลี่ยนน้ำวันละ 2 ครั้ง) แล้วจึงนำสารละลาย EPS ที่ได้ไปทำแห้งโดยใช้เครื่อง Freeze dryer

#### 6. การศึกษาคุณสมบัติด้านความหนืดของ EPS ในน้ำกลั่นความเข้มข้นต่าง ๆ กัน

นำ EPS ที่ผ่านการทำให้บริสุทธิ์ จากข้อ 5 มาละลายในน้ำกลั่นโดยแปรความเข้มข้นของ EPS เป็น 7 ระดับ ให้มีความเข้มข้น 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7 เปอร์เซ็นต์น้ำหนักต่อปริมาตร แล้วนำไปวัดความหนืดด้วยเครื่อง Haake Rotoviscometer RV20 โดยใช้หัววัดชนิด NV 100 ในช่วงความเร็วรอบ 0-100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ทำการบันทึก 10 ครั้ง (ตามภาคผนวก ข ข้อที่ 3) โดยพิจารณาความเข้มข้นของ EPS ที่ให้ความหนืดใกล้เคียงกับ xanthan gum ความเข้มข้น 1.0 เปอร์เซ็นต์ เพื่อใช้ในการทดลองข้อต่อไป

#### 7. ปัจจัยที่มีผลต่อคุณสมบัติด้านความหนืด

##### 7.1 ผลของอุณหภูมิ

นำ EPS มาละลายในน้ำกลั่นโดยใช้ความเข้มข้นที่เหมาะสมจากข้อ 6 แล้วนำไปเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 10, 30, 50, 70, 100 เป็นเวลา 20 นาที และ ที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้วเป็นเวลา 15 นาที แล้วนำสารละลายทั้งหมดไปไว้ที่อุณหภูมิห้อง 2 ชั่วโมง แล้วนำไปวัดความหนืดด้วยเครื่อง Haake Rotoviscometer RV20 โดยใช้หัววัดชนิด NV 100 ในช่วงความเร็วรอบ 0-100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ทำการบันทึก 10 ครั้ง

##### 7.2 ผลของ pH

นำ EPS มาละลายด้วยความเข้มข้นที่เหมาะสมจากข้อ 6 ในสารละลายที่มีการปรับให้ได้ pH ตามต้องการ 2 แบบคือ การใช้ NaOH หรือ HCl กับการใช้บัฟเฟอร์โดยปรับให้ได้ pH เป็น 6 ระดับ คือ 2, 4, 6, 8, 10, 12 ทำการทดลองที่อุณหภูมิห้อง แล้วนำไปวัดความหนืดด้วยเครื่อง Haake Rotoviscometer RV20 โดยใช้หัววัดชนิด NV 100 ในช่วงความเร็วรอบ 0-100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ทำการบันทึก 10 ครั้ง

### 7.3 ผลของเกลือต่อความหนืด

นำ EPS มาละลายในน้ำกลั่นที่มีความเข้มข้นที่เหมาะสมจากข้อ 6 แล้วเติมเกลือที่แปรเป็น 2 ชนิด คือ NaCl และ KCl และแปรปริมาณความเข้มข้นของเกลือเป็น 7 ระดับ คือ 0, 1, 2, 4, 6, 8 และ 10% ทำการทดลองที่อุณหภูมิห้อง แล้วนำไปวัดความหนืดด้วยเครื่อง Haake Rotoviscometer RV20 โดยใช้หัววัดชนิด NV 100 ในช่วงความเร็วรอบ 0-100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ทำการบันทึก 10 ครั้ง

## 8. การศึกษาคุณสมบัติของ EPS

นำ EPS ที่ผ่านผลิตและทำให้บริสุทธิ์ในข้อ 5 มาศึกษาคุณสมบัติทางกายภาพและเคมีดังนี้

### 8.1 ชนิดประจุของโพลีแซคคาไรด์ (Ueda et al., 1981)

(ตามภาคผนวก ค ข้อที่ 1)

### 8.2 การทดสอบหาชนิดของน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยวที่เป็นองค์ประกอบของ EPS

(Leon-Barríos et al., 1992) (ตามภาคผนวก ค ข้อ 2)

### 8.3 การทดสอบหาน้ำหนักโมเลกุลโดยใช้เครื่อง HPSEC

(ตามภาคผนวก ค ข้อ 3)

### 8.4 การทดสอบหาปริมาณน้ำตาลทั้งหมด โดยใช้วิธี Phenol sulfuric

(Dubois et al., 1956) (ตามภาคผนวก ค ข้อ 4)

### 8.5 การทดสอบหาปริมาณโปรตีนทั้งหมด โดยใช้วิธี Protein Dye Binding

(Bradford, 1976) (ตามภาคผนวก ค ข้อ 5)