

### บทที่ 3

#### อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

##### อุปกรณ์ที่สำคัญ

เครื่องปั่นเหวี่ยงควบคุมอุณหภูมิ (Refrigerated centrifuge) รุ่น J2-21 ของบริษัท Beckman Instrument Inc., USA.

เครื่องวัดค่า pH (pH meter) รุ่น 240 ของบริษัท Corning, USA

เครื่องวัดการดูดกลืนแสงยูวี (UV - Visible Spectrophotometer) รุ่น UV-160 ของบริษัท Shimadzu Corporation, Japan.

เครื่องผสมสาร (Vortex Mixer) รุ่น G 560E ของบริษัท Scientific Industries, Inc., USA

หม้ออบฆ่าเชื้อด้วยไอน้ำ (Autoclave) รุ่น HA-36 ของบริษัท Hirayama Manufacturing Corporation, Japan.

ตู้บ่มเชื้อ (Incubator) รุ่น RO-8 ของบริษัท Memmert, Western Germany

เครื่องเขย่าชนิดควบคุมอุณหภูมิ (Psychrotherm controlled environment incubator shaker) รุ่น 6-27 ของบริษัท New Brunswick Scientific, USA

เครื่องควบแน่น (Condenser) ขนาด 300 มิลลิเมตร กราวจอย์ด้านนอกขนาด 24/40 ของบริษัท Gerhardt, Germany

##### เคมีภัณฑ์

อาหารเลี้ยงเชื้อเหลวโนเตรียนท์ (Nutrient broth) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

แป้ง (Soluble starch) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

ทวีน 80 (Tween 80) ของบริษัท Ajax Chemical, Australia.

เคชีน (Casein hammerstein) ของบริษัท ICN Biomedicals., USA.

นมผงพร่องมันเนย (Skim milk) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

ไทรอซีน (Tyrosine) ของบริษัท Sigma Chemical Co., USA

สารละลายไฟลินฟีนอล (Folin phenol reagent) ของบริษัท Sigma Chemical Co., USA

ซิลเวอร์ซัลเฟต (Silver sulfate) ของบริษัท Sigma Chemical Co., USA

สารละลายเฟอร์โรอิน (Ferroin reagent ) ของบริษัท Sigma Chemical Co., USA

กัม (Gum arabic) ของบริษัท Sigma Chemical Co., USA

ผงถั่วเหลืองสกัด (Soytone) ของบริษัท Difco Laboratories, USA.

### วิธีการดำเนินการทดลอง

การแยกแบคทีเรียจากตัวอย่างดินและน้ำจากบ่อเลี้ยงกุ้ง เพื่อนำแบคทีเรียที่ย่อยสลายแป้ง โปรตีน และไขมัน

#### 1. การเก็บตัวอย่างดิน และตัวอย่างน้ำ

ตัวอย่างดิน และน้ำเก็บจากบ่อเลี้ยงกุ้ง ที่อำเภอระโนด จังหวัดสงขลา, อำเภอหัวไทร จังหวัดนครศรีธรรมราช และที่อำเภอบางคล้า จังหวัดฉะเชิงเทรา บ่อที่เก็บตัวอย่างเป็นบ่อดิน มีขนาดตั้งแต่ 2 - 6 ไร่ ลึกประมาณ 1.5 เมตร เก็บจากบ่อเลี้ยงกุ้งอายุ 2 เดือน 3 เดือน 3.5 เดือน และ 4.5 เดือน เก็บบริเวณทางน้ำเข้า กลางบ่อ และทางน้ำออก โดยเก็บตัวอย่างใส่ในหลอดแก้วที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว ขนาด 30 มล.ปิดฝาให้แน่น เก็บในที่เย็นคุณภาพ 4 °ชี

#### 2. คัดเลือกแบคทีเรียที่ย่อยสลายแป้ง โปรตีน และไขมัน

##### 2.1 แยกแบคทีเรียที่ย่อยสลายโปรตีน

นำตัวอย่างดิน และน้ำมาเจือจางในสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ความเข้มข้น 0.85 % เจือจางในอัตราส่วนที่เหมาะสม เพาะเลี้ยงในอาหารแข็งนมพร่องไขมัน (Skim milk agar)

(ภาคผนวก ก ข้อ 1) ที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 48 ชม. ดูผลการทดลองโดยเชื้อที่ย่อยโปรตีนได้จะเกิดบริเวณใส (Clear zone) รอบโคลนีเชื้อที่เจริญ (Gerhardt และคณะ, 1981)

นำเชื้อที่แยกได้จากข้างต้นมาเขียนบนอาหารแข็ง Skim milk agar (ภาคผนวก ก ข้อ 1) ปั่นที่อุณหภูมิเดิมจนเกิดโคลนีเดียว ทำข้าวอีกรังเพื่อแยกเชื้อให้บริสุทธิ์ แล้วเก็บเชื้อไว้ในอาหารแข็งเอียงนิวนิวเตอร์ยนท์ (Nutrient agar) (ภาคผนวก ก ข้อ 2)

## 2.2 แยกแบคทีเรียที่ย่อยสลายแป้ง

ทำการทดลองคล้ายกับข้อ 1 แต่เปลี่ยนอาหารแข็งที่ใช้ทดสอบการย่อยสลายเป็นอาหารแข็งแป้ง (Starch agar) (ภาคผนวก ก ข้อ 3) ดูผลการทดลองโดย radixสารละลายไอโซดีน (ภาคผนวก ข ข้อ 1) ลงบนผิวน้ำอาหารเลี้ยงเชื้อ ถ้าเกิดเป็นบริเวณใส (Clear zone) รอบโคลนีเชื้อที่เจริญ แสดงว่าเชื้อย่อยแป้งได้ (Gerhardt และคณะ, 1981)

## 2.3 แยกแบคทีเรียที่ย่อยสลายไขมัน

ทำการทดลองคล้ายกับข้อ 1 แต่เปลี่ยนอาหารที่ทดสอบการย่อยสลายเป็นอาหารแข็งทวีน 80 (Tween 80 agar) (ภาคผนวก ก ข้อ 4) ดูผลการทดลองโดยเชื้อที่ย่อยสลายไขมันได้จะเกิดตะกอนชุ่นขาวรอบโคลนีเชื้อที่เจริญ (Demphrey, 1987)

## ตรวจวัดการเจริญ และความสามารถในการย่อยสลายสารอินทรีย์

### 1. การเตรียมหัวเชื้อเพื่อวัดการเจริญ และแอคติวิตีของเอนไซม์ (Enzyme activity)

เยี่ยงเชื้อ 1 ลูปจากอาหารแข็งนิวนิวเตอร์ยนท์ (ภาคผนวก ก ข้อ 2) ลงในอาหารเหลวสำหรับเตรียมหัวเชื้อ (LB medium) (ภาคผนวก ก ข้อ 5) ปริมาตร 50 มล. บรรจุในขวดแก้วทรงกรวย ขนาด 250 มล. เขย่าที่อุณหภูมิ  $37^{\circ}\text{C}$  ด้วยความเร็ว 200 รอบต่อนาที เป็นเวลา 24 ชม. นำมาปรับค่าการดูดกลืนแสงที่ 600 nm. ด้วยอาหารเตรียมหัวเชื้อบริสุทธิ์ให้ได้ค่า 1.0 (พิเชษฐ์ อิสุกอ, 2528) เพื่อใช้เป็นหัวเชื้อในการวัดการเจริญ และแอคติวิตีของเอนไซม์

## 2. ตรวจวัดการเจริญ และแอคติวิตีของเอนไซม์

### 2.1 แบคทีเรียที่ย่อยโปรตีน

นำหัวเชือกที่เตรียมได้ 9 มล. ใส่ลงในอาหารที่ใช้ทดสอบการผลิตโปรตีเอส (ภาชนะ ก ข้อ 6) ปริมาตร 300 มล. บรรจุในขวดแก้วทรงกรวยขนาด 500 มล. เขย่าที่  $37^{\circ}\text{C}$  ด้วยความเร็ว 200 รอบต่อนาที เก็บตัวอย่างทุก 3 ชั่วโมง แบ่งเป็น 2 ส่วน ส่วนแรกนำไปวัดการเจริญโดยวัดการดูดกลืนแสงที่ 600 nm. นำส่วนที่เหลือไปheviering ให้ตกละกอนด้วยเครื่องเซ็นทริฟิวจ์ ที่ความเร็ว 10000 รอบต่อนาที ที่  $4^{\circ}\text{C}$  เพื่อตกละกอนเซลล์ (ศิริเพ็ญ เวชชาการันย์, 2534) นำส่วนใส่ปานยาแอคติวิตีของโปรตีเอสตามวิธีของ Keay และ Wildi (1970)

วิธีทางแอคติวิตีของโปรตีเอสตามวิธีของ Keay และ Wildi (1970) นำส่วนใส่ 1 มล. ผสมกับสารละลายเคซีน 2 % ปริมาตร 1 มล. บ่มที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 10 นาที หยุดปฏิกิริยาและตกละกอนโปรตีนด้วยการเติมกรดไตรคลอโรอะซิติก (Trichloroacetic acid) ความเข้มข้น 0.4 M ปริมาตร 2 มล. ผสมให้เข้ากันแล้วบ่มต่อที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 20 นาที กรองด้วยกระดาษกรอง Whatman เปอร์ 1 และนำส่วนใส่ที่ได้ 1 มล. เติมด้วยสารละลายโซเดียมคาร์บอเนต ความเข้มข้น 0.4 M ปริมาตร 5 มล. และสารละลายโพลินฟีนอลที่ละลายน้ำในอัตราส่วน 1:3 ปริมาตร 1 มล. ผสมสารให้เข้ากัน บ่มทิ้งไว้ที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 20 นาที และนำไปวัดการดูดกลืนแสงที่ 660 nm.

### วิธีทำกราฟมาตรฐานของไทโรมีน

ผสมสารละลายไทโรมีนปริมาตร 1 มล. ที่ละลายในสารละลายกรดไฮดรคลอริก ความเข้มข้น 0.2 N ที่มีความเข้มข้นตั้งแต่ 0-60 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร กับสารละลายโซเดียมคาร์บอเนต ความเข้มข้น 0.4 M ปริมาตร 5 มล. และสารละลายโพลินฟีนอลปริมาตร 1 มล. ตั้งทิ้งไว้ที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 20 นาที นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 660 nm.

เอนไซม์ 1 หน่วย (unit) หมายถึงปริมาณเอนไซม์ที่ย่อยสารละลายเคซีนได้ไทโรมีน 0.5 ไมโครกรัม

### 2.2 แบคทีเรียที่ย่อยแป้ง

ทำการทดลองคล้ายกับข้อ 1 โดยวัดการเจริญ และแอคติวิตีของเอนไซม์โดยวิธีการหา้น้ำตาลรีดิวช์ (พิเชช อิสุกอก, 2528)

วิธีฯแอกติวิตีของเอนไซม์อะไมเลส โดยนำส่วนใสที่ปั่นแยกได้มาเจือจางในอัตราส่วนที่เหมาะสมด้วยสารละลายฟอสเฟตบัพเพอร์ พีเอช 6.9 ความเข้มข้น 0.02 M นำมา 0.5 มล. ใส่ลงในสารละลายเป็น 2 % ปริมาตร 0.5 มล. บ่มที่ 50 °ช นาน 5 นาที หยุดปฏิกิริยาโดยแช่ในน้ำเดือด 5 นาที ทำให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง แล้วหาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ในสารละลายโดยวิธี Somogyi-Nelson (Aassar, 1992) (ภาคผนวก ค)

### วิธีทำการฟามาตรฐานน้ำตาลกลูโคส

เตรียมสารละลายน้ำตาลกลูโคสที่มีความเข้มข้น ตั้งแต่ 0-100 ไมโครกรัมต่อเมลลิลิตร แล้วนำมายาบริมาณน้ำตาลรีดิวช์โดยวิธี Somogyi-Nelson

ความสามารถในการย่อยเป็นของเอนไซม์ 1 หน่วย หมายถึงปริมาณเอนไซม์ที่สามารถย่อยสลายเป็นได้น้ำตาลกลูโคส 1 ไมโครโมล ในเวลา 1 นาที (Bergmann, Jun-ichi และ Hizukuri, 1988)

### 2.3 แบคทีเรียที่ย่อยสลายไขมัน

ทำการทดลองคล้ายกับข้อ .1 วัดการเจริญ และแอกติวิตีของเอนไซม์ โดยใช้วิธีของ Gowland, Kernick และ Sundaram (1987) ใช้อาหารทดสอบการสร้างเอนไซม์ที่เติม Tween 80 1 % (ภาคผนวก ก ข้อ 7) วิธีวัดแอกติวิตีของเอนไซม์ไลเปส นำส่วนใส 0.5 มล. ผสมกับช้อนสเท\_rhoท 15 มล. ที่ประกอบด้วยกัม 1 % สารละลายโซเดียมคลอไรค์ความเข้มข้น 1 M 10 % แคลเซียมคลอไรค์ 0.05 % และน้ำมันมะกอก 1 % บ่มที่ 30 °ช เป็นเวลา 60 นาที หยุดปฏิกิริยาด้วยสารละลายโพแทสเซียมไออกไซด์ความเข้มข้น 0.5 M ให้ถึงพีเอช 8 โดยใช้ฟินอฟทาลีนเป็นอินดิเคเตอร์

### วิธีทำการฟามาตรฐานของกรดไขมันโอลิอิก (Oleic acid)

ชั้นกรดไขมันโอลิอิกที่มีความบริสุทธิ์สูง (Extra pure) 1000 ไมโครโมล (0.28247 กรัม) ละลายด้วยสารละลายผสมระหว่างเอทานอล กับ ไดเอтиลเอเทอร์ (Diethyl ether) อัตราส่วน 1:1 ที่ปรับสภาพให้เป็นกลางแล้ว ปรับปริมาตรสุดท้ายเท่ากับ 50 มล. สารละลายที่ได้จะมีความเข้มข้น 20 ไมโครโมลต่อมิลลิลิตร นำสารละลายที่ได้ปริมาตร 1 2 3 4 และ 5 มล. (20 40 60 80 และ 100 ไมโครโมล) เติมสารละลายชนิดเดิม 50 มล. ใช้ฟินอฟทาลีนเป็นอินดิเคเตอร์ ได้ทราบด้วยสารละลายโพแทสเซียมไออกไซด์ 0.5 M จนกระทั่งอินดิเคเตอร์เปลี่ยนสี

กำหนดให้หนึ่งหน่วยเอนไซม์มีค่าเท่ากับ ปริมาณเอนไซม์ที่สามารถไฮโดรไลซ์ไขมันแล้วได้เป็นกรดไขมันอิสระ 1 มิโครโมล ใน 1 นาที (Lawrence, Fryer และ Reiter, 1967)

### ตรวจสอบสมบัติ และรูปร่างลักษณะของแบคทีเรีย

ศึกษาทางสัณฐาน สิริวิทยา และชีวเคมี เพื่อเป็นแนวทางในการจำแนกแบคทีเรียโดยยึดหลักการจำแนกตาม Bergey's Manual of Systematic Bacteriology (Sneath และ coworkers, 1986)

#### ลักษณะการเจริญและสัณฐานวิทยา

สังเกตลักษณะของ รูปร่าง และลักษณะการสร้างสี (Pigment) ของโคลนนี้เชือที่เจริญบนอาหารแข็งนิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) และลักษณะการเจริญในอาหารเหลว尼วเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 8)

#### การติดสีแกรม

ใช้แบคทีเรียที่เจริญในอาหารแข็งนิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) อายุ 24 ชม. นำไปย้อมแกรม (ภาชนะ ข ข้อ 1-4) ดูรูปร่างและการจัดเรียงตัวของเซลล์ด้วยกล้องจุลทรรศน์

#### การย้อมเอ็นโดสปอร์

ใช้แบคทีเรียที่เจริญในอาหารแข็งนิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) อายุ 48 ชม. นำมา>y้อมเอ็นโดสปอร์ (ภาชนะ ข ข้อ 5) นำไปส่องด้วยกล้องจุลทรรศน์ สปอร์จะติดสีเขียวส่วนเซลล์จะติดสีแดง

#### ลักษณะทางชีววิทยา และชีวเคมี

#### การทดสอบการเคลื่อนที่

ปลูกเชื้อลงบนอาหารทดสอบการเคลื่อนที่ (Motility test medium) (ภาชนะ ก ข้อ 9) โดยแทงเข็มเขี้ยวลงไปจนสุดหลอดทดสอบ บ่มที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ถ้าเชื้อสามารถเคลื่อนที่ได้จะมีรอยการเจริญออกจากรอยที่แทงไว้

### การสร้างคะตะเลส

ใช้เชื้อแบคทีเรียที่เจริญในอาหารแข็ง นิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) อายุ 24 ชม. มากจากลงบนแผ่นสไลด์ที่สะอาด หยดสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์เข้มข้น 3 % ลงบนเชื้อ ถ้ามีฟองก๊าซเกิดขึ้นแสดงว่าเชื้อสามารถสร้างคะตะเลสได้ให้ผลเป็นบวก แต่ถ้าไม่เกิดฟองก๊าซแสดงว่าเชื้อไม่สามารถสร้างคะตะเลสได้ให้ผลเป็นลบ

### การสร้างออกไซเดส

หยดสารเตตราเมทธิลพาราฟินิลไดเอมีนไดไฮดรคลอไรด์ (Tetramethyl paraphenyl diamine dihydrochloride) เข้มข้น 1 % (ภาชนะ ข ข้อ 6) ลงบนกระดาษกรองจนซุ่ม แล้วใช้ลวดแพลตินัม เชี้ยวจากอาหารแข็งนิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) ป้ายบนกระดาษกรอง ถ้าเกิดสีม่วงขึ้นภายใน 10 วินาที แสดงว่าให้ผลเป็นบวก (Gerhardt และคณะ, 1981) สีที่เกิดขึ้นเนื่องจากแบคทีเรียมีการสร้างไซโตโครมออกไซเดส (Cytochrome oxidase) โดย N,N,N,N-Tetramethyl-p-phenylene-diamine dihydrochloride ถูกออกไซด์โดย Oxidized cytochrome c จะเกิดสีม่วงของ Wurster's blue ถ้าไม่เกิดสีม่วง แสดงว่า แบคทีเรียมีสร้างเอนไซม์ Cytochrome oxidase

### การทดสอบการสร้างอินโคล (Indole)

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบลงในอาหารเหลวทริปโตเฟน (Tryptophane broth) (ภาชนะ ก ข้อ 10) บ่มที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 48 ชม. ทดสอบการสร้างอินโคลโดยหยดสารละลายโคแวนค์ (Kovacs reagent) (ภาชนะ ข ข้อ 7) 1-2 หยด ถ้าเกิดสีชมพูขึ้นแสดงว่า เชื้อสร้างเอนไซม์ทริปโตฟรานเนส (Tryptophanase) ย่อยสลายทริปโตเฟนในอาหารเลี้ยงเชื้อได้อินโคล ถ้าไม่เกิดสีแสดงว่า ให้ผลเป็นลบ

### การทดสอบเมทธิลเรด (Methyl red test)

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบลงในอาหารเลี้ยงเชื้อเอ็มอาร์-วีพี (MR-VP Medium) (ภาชนะ ก ข้อ 11) บ่มที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 48 ชม. ตรวจผลโดยหยดสารละลายเมทธิลเรด (ภาชนะ ก ข้อ 8) 5-6 หยดลงไป ถ้าเกิดสีแดงขึ้นแสดงว่า แบคทีเรียมีสร้างกรดออกماในอาหารเลี้ยงเชื้อ ได้แก่ อะซิติก แอลกอฮอล์ หรือ พอร์มิก จากกลูโคส เนื่องจากเมทธิลเรดจะเปลี่ยนสีในช่วงพีเอช 6.0 (สีเหลือง) และพีเอช 4.4 (สีแดง) จึงจัดว่าให้ผลเป็นบวก ถ้าเกิดสีเหลืองให้ผลเป็นลบ

### การทดสอบเมทิลคาร์บินอล (Voges proskauer test)

ถ่ายแบบที่เรียกที่ต้องการทดสอบในอาหารเลี้ยงเชื้อ MR-VP Medium (ภาชนะ ก ข้อ 11) ปั่นที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 48 ชม. ทดสอบโดยการเติมแอลฟานาഫทอล ( $\alpha$ -Naphthol) 5 % ปริมาตร 0.3 มล. ก่อนจึงใส่สารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ 40 % ปริมาตร 0.2 มล. (ภาชนะ ข ข้อ 9) เขย่าให้สมกัน ถ้ามีสีแดงเกิดขึ้นภายใน 10 นาที หรือ 24 ชม. แสดงว่า แบบที่เรียกมีการผลิตอะซิโตอิน (Acetoin) จากวัฏจักรบัวร์วินไกคอล (Butylene glycol pathway) ซึ่ง 40 % โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์จะเปลี่ยนกลับให้อะซิโตอิน กล้ายเป็น ไดอะซิติล (Diacetyl) และเกิดสารประกอบสีแดง โดยการเร่งปฏิกิริยาของ  $\alpha$ -Naphthol ให้บันทึกผลเป็นบวก ถ้าไม่เกิด สีแดงให้ผลเป็นลบ

### การสร้างยูรีอส

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบในอาหารคริสเต้นส์ยูเรีย (Christensen's urea) (ภาชนะ ก ข้อ 12) ปั่นเลี้ยงที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 1-4 วัน ถ้าปรากฏสีเข้มพุสดบนอาหาร แสดงว่าเชื้อสามารถ สร้างยูรีอสอยสลายยูเรียให้แอมโมเนียออกมาระบุให้อาหารมีสภาพเป็นด่างจึงเปลี่ยนสีฟีโนลเดด จากสีลั่ม (พีเอช 6.8) กล้ายเป็นสีเข้มเข้ม (พีเอช 8.1) ให้ผลเป็นบวก ถ้าไม่เปลี่ยนสีอาหารให้ผล เป็นลบ (Ederer, Chu และ Blazeric, 1971)

### การใช้ในเตราท

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบในอาหารเหลวในเตราท (Nitrate broth) (ภาชนะ ก ข้อ 13) ปั่นเลี้ยงที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 48 ชม. ตรวจสอบในไตรทที่เกิดขึ้นโดยการเติมกรดซัลฟานิลิก (Sulfanilic acid) 2-3 หยด และแอลฟานาฟทิลามีน ( $\alpha$ -Napthylamine) (ภาชนะ ข ข้อ 10) ลงไป ตามลำดับ ถ้าเกิดสีแดง ภายใน 30 วินาที ให้ผลเป็นบวก สีแดงที่เกิดขึ้น เนื่องจากในไตรทที่เกิด ขึ้นทำปฏิกิริยากับ Sulfanilic acid ได้สารประกอบประเภทเกลือไดอะโซเนียม (Diazonium) และ เกลือที่ได้น้ำจาระด้วย Napthylamine ทำให้เกิดสีแดงของอะโซไซดาย (Azodye) ที่ละลายน้ำได้ แต่ถ้าไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงให้ผลเป็นลบ บางครั้งในไตรทที่เกิดขึ้นทั้งหมดจะถูกเปลี่ยนเป็น แอมโมเนีย อาหารจึงไม่เปลี่ยนสี ดังนั้นจึงต้องใส่ผงสังกะสีลงไปทดสอบ ถ้าอาหารเลี้ยงเชื้อเปลี่ยน เป็นสีแดงเนื่องจากสังกะสีไปดึงออกซิเจนออกจากในเตราทให้กล้ายเป็นในไตรท แสดงว่าเชื้อไม่ สามารถใช้ในเตราทได้ให้ผลเป็นบวก ถ้าไม่เกิดสีแดง แสดงว่า ในไตรทเปลี่ยนเป็นแอมโมเนียหมด จึงให้ผลเป็นบวก

### การใช้ซิตรอท

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบในอาหารซิมมอนซิตรอท (Simmon's citrate agar) (ภาคนานา ก ข้อ 14) บ่มเชื้อที่  $37^{\circ}\text{C}$  2-7 วัน เชื้อที่สามารถใช้ซิตรอทได้จะเปลี่ยนสีอินดิเคเตอร์ในอาหารจากสีเขียวกลায์เป็นสีน้ำเงิน เนื่องจากเชื้อสามารถใช้โซเดียมซิตรอท เป็นแหล่งคาร์บอน และใช้แอมโมเนียมฟอสเฟตเป็นแหล่งไนโตรเจนได้ ทำให้ได้แอมโมเนียมที่มีคุณสมบัติเป็นเบส ทำให้บรรลุ ไม่เกิดออกไซด์ เปลี่ยนสีจากสีเขียวกลায์เป็นสีน้ำเงิน ถ้าเชื้อไม่สามารถใช้โซเดียมซิตรอท ได้อาหารเลี้ยงเชื้อจะมีสีเขียวเหมือนเดิม

### การสร้างเจลาติน

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบในหลอดอาหารเจลาติน (ภาคนานา ก ข้อ 15) บ่มเลี้ยงที่  $22^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 3 วัน แล้วนำหลอดเลี้ยงเชื้อไปแช่เย็น 30 นาที ทำเบรียบเทียบกับหลอดอาหารที่ไม่ได้ใส่เชื้อ ถ้าหลอดที่ใส่เชื้อสูญเสียคุณสมบัติการแข็งตัว แสดงว่าเชื้อสร้างเจลาตินอยู่เจลาตินได้ ให้ผลเป็นบาง

### การสร้างไฮโดรเจนชัลไฟฟ์

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบในอาหารแข็งทีเอสไอ (TSI agar) (ภาคนานา ก ข้อ 16) 2 ครั้งต่อ 1 หลอดอาหาร ครั้งแรกจะแทงลงไปในอาหารที่อุ่นจนสุดหลอด ครั้งที่สองจะลากไปบนผิวน้ำอาหารที่อุ่น บ่มเลี้ยงที่  $37^{\circ}\text{C}$  24-48 ชม. สังเกตดูการเปลี่ยนสีของอาหาร เชื้อที่ผลิตไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ได้จะให้สีดำของเฟอร์ชัลไฟฟ์ตามรอยที่ปลูกเชื้อ อ่านผลเป็นบาง นอกจากนี้อาหาร TSI agar ยังสามารถทดสอบได้ 2 ชนิด คือ การทดสอบการใช้น้ำตาล และการทดสอบการเกิดก๊าซ เพราะในอาหารมีน้ำตาล 3 ชนิด คือ กลูโคส 1 ส่วน แลกโตส 10 ส่วน และซูโคส 10 ส่วน มีพื้นอกรสเป็นอินดิเคเตอร์ ดังนั้นถ้าแบคทีเรียใช้น้ำตาลในกระบวนการหมัก (Fermentation) ได้จะเจริญที่ก้นหลอด แต่ถ้าใช้น้ำตาลในกระบวนการออกซิเดชัน (Oxidation) จะมีการเจริญที่ผิวน้ำของอาหาร แบคทีเรียที่ใช้กลูโคสได้อย่างเดียวในกระบวนการหมักจะทำให้มีกรดเกิดน้อยจึงมีสีเหลือง เนพาะที่ก้นหลอด ส่วนที่ผิวน้ำจะมีสีแดง ถ้าใช้ซูโคส หรือ แลกโตส ด้วยจะมีสีเหลืองที่ผิวน้ำ เพราะมีกรดเกิดจำนวนมาก ถ้าไม่มีการเปลี่ยนสีเลย แสดงว่าไม่มีการหมัก และถ้ามีก๊าซเกิดขึ้นจากการใช้น้ำตาล พองก๊าซจะอยู่ในด้านอาหาร

### การทดสอบความสามารถในการใช้น้ำตาล

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบลงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลวทดสอบการใช้น้ำตาล (Phenol red broth base) ที่ประกอบด้วยน้ำตาลที่ใช้ทดสอบ 1 % (ภาชนะ ก ข้อ 17) บ่มที่ 37 ° ช 18-24 ชม. สังเกตการสร้างกรด ถ้าเชื้อสามารถใช้คาร์บอโนไดอะเซตได้จะสร้างกรดขึ้นมา ทำให้อินดิเคเตอร์ฟีนอลเรดในอาหารเปลี่ยนสีจากสีแดงเป็นสีเหลืองให้ผลเป็นบวก ถ้าไม่เปลี่ยนสีให้ผลเป็นลบ

### การทดสอบความสามารถในการทานเกลือ ( $\text{NaCl}$ )

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบลงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลวนิวเตรียญท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) ที่เติมโซเดียมคลอไรค์ 0-10 % บ่มที่ 37 ° ช 48 ชม. ตรวจดูการเจริญของเชื้อด้วยดูความขุ่นของเชื้อที่ขึ้นในอาหาร ถ้าเชื้อเจริญเกิดความขุ่นให้ผลเป็นบวก ถ้าไม่เจริญให้ผลเป็นลบ

### การทดสอบความสามารถในการเจริญที่อุณหภูมิต่างๆ

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบลงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลวนิวเตรียญท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) บ่มเลี้ยงที่อุณหภูมิ 20-60 ° ช เป็นเวลา 48 ชม. ตรวจดูการเจริญของเชื้อด้วยดูความขุ่นของเชื้อที่ขึ้นในอาหาร ถ้าเชื้อเจริญเกิดความขุ่นให้ผลเป็นบวก ถ้าไม่เจริญให้ผลเป็นลบ

### การทดสอบความสามารถในการเจริญที่พีเอชต่างๆ

ถ่ายเชื้อที่ต้องการทดสอบลงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลวนิวเตรียญท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) ที่ปรับพีเอชเป็น 3-10 บ่มที่ 37 ° ช 48 ชม. ตรวจดูการเจริญของเชื้อด้วยดูความขุ่นของเชื้อที่ขึ้นในอาหาร ถ้าเชื้อเจริญเกิดความขุ่นให้ผลเป็นบวก ถ้าไม่เจริญให้ผลเป็นลบ

## จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตรวจสอบการอยู่ร่วมกันของแบคทีเรียที่คัดเลือกได้

นำแบคทีเรียที่คัดเลือกได้แต่ละสายพันธุ์เลี้ยงในอาหารเหลวนิวเตรียญท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) ปริมาตร 50 มล. เขย่าที่ 37 ° ช ความเร็ว 200 รอบต่อนาที เลี้ยงให้เชื้อเจริญอยู่ในช่วง log phase ปรับค่าการดูดกลืนแสงที่ 600 nm ให้ได้ค่า 0.5 จึงเก็บตัวอย่างเพื่อนำไปหาปริมาณเซลล์

ตั้งต้น ทดสอบการอยู่ร่วมกันโดยนำเชื้อแบคทีเรียพันธุ์มาผสมในอัตราส่วนที่เท่ากันเป็นคู่ๆ นำไปเจือจางในอัตราส่วนที่เหมาะสมด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรค์ 0.85 % เพาะเลี้ยงบนอาหารแข็งนิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) ที่  $37^{\circ}\text{C}$  24 ชม. ตรวจดูคลินีที่เกิดขึ้นทั้งชนิดและจำนวนของเชื้อแบคทีเรียพันธุ์

### ทดสอบประสิทธิภาพการย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำเสีย

1. ถ่ายแบคทีเรียที่คัดเลือกได้แบคทีเรียพันธุ์ลงในอาหารเหลว niwuterieyn (ภาชนะ ก ข้อ 8) ปริมาตร 100 มล. เขย่าที่  $37^{\circ}\text{C}$  ความเร็ว 200 รอบต่อนาที เป็นเวลา 24 ชม. ปรับค่าการดูดกลืนแสงที่ 600 nm. ด้วยอาหารเหลว niwuterieyn ให้ได้ค่า 1.0 นำเชื้อที่เลี้ยงได้นี้ไปทดสอบประสิทธิภาพการย่อยสลายโดยนำเชื้อตั้งต้นแบคทีเรียพันธุ์ปริมาตร 10 มล. ใส่ลงในน้ำเสียเทียมที่ประกอบอาหารกุ้งปริมาณ 1 % (ภาชนะ ก ข้อ 18) เปรียบเทียบระหว่างน้ำเสียธรรมดากับน้ำทະเลความเค็ม 30 ส่วนในพันส่วน ปริมาตร 400 มล. บรรจุในขวดแก้วทรงกรวยปริมาตร 1000 มล. เขย่าเลี้ยงที่  $30^{\circ}\text{C}$  ความเร็ว 200 รอบต่อนาที เก็บตัวอย่างน้ำทุกวันตั้งแต่วันเริ่มต้นไปจนครบ 7 วัน นำไปบำบัดปริมาณสารอินทรีย์ที่มีอยู่ด้วยวิธี COD (Chemical oxygen demand) (Clesceri, Greenberg และ Trussell, 1989)

2. ทดสอบประสิทธิภาพการย่อยสลายสารอินทรีย์โดยใช้เชื้อผสม (Mixed culture) นำเชื้อแบคทีเรียพันธุ์ที่คัดเลือกได้เลี้ยงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลวนิวเตรียนท์ (ภาชนะ ก ข้อ 2) ปริมาตร 100 มล. เขย่าที่  $37^{\circ}\text{C}$  ความเร็ว 200 รอบต่อนาที เป็นเวลา 24 ชม. ปรับค่าการดูดกลืนแสงที่ 600 nm. ด้วยอาหารเหลว niwuterieyn ให้ได้ค่า 1.0 จากนั้นนำเชื้อแบคทีเรียพันธุ์มาผสมในอัตราส่วนที่เท่ากัน โดยเริ่มจากการผสมเชื้อ 2 สายพันธุ์เข้าด้วยกันไปจนครบจำนวนเชื้อที่คัดเลือกได้ นำเชื้อผสมที่ได้ปริมาณ 10 มล. ใส่ลงในน้ำเสียเทียมที่ประกอบด้วยน้ำทະเลความเค็ม 30 ส่วนในพันส่วน เติมอาหารกุ้ง 1% (ภาชนะ ก ข้อ 18) ปริมาตร 400 มล. บรรจุในขวดแก้วทรงกรวยปริมาตร 1000 มล. เขย่าเลี้ยงที่  $30^{\circ}\text{C}$  ความเร็ว 200 รอบต่อนาที เก็บตัวอย่างน้ำทุกวันตั้งแต่วันเริ่มต้นไปจนครบ 7 วัน นำไปบำบัดปริมาณสารอินทรีย์ที่มีอยู่ด้วยวิธี COD

3. นำเชือกสมที่สามารถย่อยสลายได้ที่สุดมาทดสอบประสิทธิภาพการย่อยสลายเพิ่มเติม โดยเลี้ยงในน้ำเสียเทียมที่ประกอบด้วยน้ำทะเลความเค็ม 30 ส่วนในพันส่วน เติมอาหารกุ้ง 0.5 2 และ 3 % ตามลำดับ (ภาคผนวก ก ข้อ 18) ทำการทดลองคล้ายกับข้างต้น เก็บน้ำตัวอย่างเพื่อนำไปหาปริมาณสารอินทรีด้วยวิธี COD

### การหาปริมาณสารอินทรีด้วยวิธี COD

#### เตรียมสารละลายน้ำที่ใช้ทดสอบดังนี้

1. สารละลายน้ำมาตรฐานโพแทสเซียมไดโครเมต ( $K_2Cr_2O_7$ ) 0.25 N ละลายโพแทสเซียมไดโครเมตที่อบแห้งดีแล้ว 12.259 กรัม ในน้ำกลั่นปรับปริมาตรให้เป็น 1 ลิตร

2. กรดซัลฟูริกรีเอเจนท์ (Sulfuric acid reagent) ละลายซิลเวอร์ชัลเฟต ( $Ag_2SO_4$ ) 22 กรัม ในกรดซัลฟูริกเข้มข้น บรรจุขวดขนาด 9 ปอนด์ (2.65 ลิตร) เนื่องจากซิลเวอร์ชัลเฟตละลายยากอาจใช้เวลา 1-2 วัน จึงจะละลายหมด

3. สารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมชัลเฟต์ได้เตรนท์ (Standard ferrous ammonium sulfate titrant) 0.1 N ละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมชัลเฟต ( $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$ ) ชนิด เอ อาร์ (Analytical grade crystals) 39 กรัม ในน้ำกลั่น เติมกรดซัลฟูริกเข้มข้น 20 มิลลิลิตร ทำให้เย็นแล้วเจือางเป็น 1 ลิตร สารละลายนี้จะต้อง hacavamเข้มข้นที่แน่นอนทุกครั้งที่ใช้ โดยได้เตรตกับสารละลายน้ำมาตรฐานโพแทสเซียมไดโครเมต

#### การหาความเข้มข้นของสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมชัลเฟต

เจือางละลายน้ำมาตรฐานโพแทสเซียมไดโครเมต 10 มล. ให้มีปริมาตร 100 มล. เติมกรดซัลฟูริก (รีเอเจนท์ข้อ 2) 30 มล. ตั้งทึ้งไว้ในที่มีด 5 นาที ปล่อยให้เย็นแล้วนำไปได้เตรตกับสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมชัลเฟต โดยใช้เฟอร์โรอิน (Ferroin) จำนวน 2-3 หยด เป็นอินดิเคเตอร์

#### การคำนวณ

$$\text{นอร์มัลลิตี (normality)} = \frac{\text{มล.โพแทสเซียมไดโครเมต} \times 0.25}{\text{มล.เฟอร์รัสแอมโมเนียมชัลเฟต}}$$

4. สารละลายเฟอร์โรอิน อินดิเคเตอร์ (Ferroin indicator solution) ละลายน 1,10 Phanonthroline monohydrate ( $C_{12}H_2N_2 \cdot H_2O$ ) 1.485 กรัม พร้อมกับเฟอร์สซัลเฟต ( $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ ) 0.695 กรัม ในน้ำกลันแล้วเจือจากเป็น 100 มล.

#### วิธีวิเคราะห์

1. เติมน้ำตัวอย่าง 20 มล. หรือส่วนของน้ำตัวอย่างที่เจือจากด้วยน้ำกลันให้เป็น 20 มล. ใส่ลงในขวดกลันขนาด 500 มล. ใส่ลูกแก้วลงไป 5-10 ลูก
2. เติมสารละลายมาตราฐานโพแทสเซียมไดโคลรเมต 0.25 N 10 มล.
3. ค่อยๆ เติมกรดซัลฟูริก (รีโฉนท์ช้อ 2) ลงไป 30 มล.
4. ผสมให้เข้ากันกลันเป็นเกล้า 2 ชม. ปล่อยทิ้งให้เย็นแล้วจัดล้างส่วนที่อยู่ในเครื่องควบแน่นด้วยน้ำกลันก่อนถอดขวดกลันออก
5. เจือจากด้วยน้ำกลันให้มีปริมาตรเป็น 140 มล. ปล่อยให้เย็นเทาอุณหภูมิห้อง
6. ใต้เทรอสารละลายโพแทสเซียมไดโคลรเมตที่เหลือจากปฏิกริยาด้วยสารละลายเฟอร์สแอมโมเนียมซัลเฟต ใช้เฟอร์โรอินเป็นอินดิเคเตอร์ 2 - 3 หยด จนกระทั้งส่วนผสมเปลี่ยนจากสีน้ำเงินแกมเขียวเป็นสีน้ำตาลแดง แสดงว่าถึงจุดยุด
7. ทำแบล็คโดยใช้น้ำกลัน 20 มล. แทนน้ำตัวอย่าง และทำเช่นเดียวกันกับน้ำตัวอย่างทุกประการ

#### การคำนวณ

$$\text{มิลลิกรัมต่อลิตร (mg/l) COD} = \frac{(a - b) \times c \times 8000}{\text{ปริมาณของตัวอย่างน้ำ (ml)}}$$

เมื่อ a = ปริมาณเฟอร์สแอมโมเนียมซัลเฟต (มล.) ที่ใช้กับแบล็ค

b = ปริมาณเฟอร์สแอมโมเนียมซัลเฟต (มล.) ที่ใช้กับน้ำตัวอย่าง

c = นอร์มอลลิตีของเฟอร์สแอมโมเนียมซัลเฟต