

## ภาคผนวก

### 1. การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อรา Potato Dextrose Agar (PDA)

ละลาย PDA 39 กรัม ในน้ำกลั่นปริมาตร 1 ลิตร แล้วนำไป autoclave ที่ 121 °C ภายใต้อุณหภูมิความดันไอน้ำนาน 15 นาที ทิ้งไว้ให้เย็นลงประมาณ 50–60 °C ก่อนเทใส่จานเลี้ยงเชื้อจานละประมาณ 8 มิลลิลิตร

### 2. การเตรียมอาหารเหลว (Henninger) เลี้ยงเชื้อรา *P. palmivora*

ชั่ง 0.5 KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>, 0.25 กรัม MgSO<sub>4</sub> · 7H<sub>2</sub>O, 1 กรัม Asparagine, 1 มิลลิกรัม thiamine, 0.5 กรัม yeast extract และ 25 กรัม glucose นำสารทั้งหมดละลายในน้ำ 1 ลิตร แล้วแบ่งใส่ขวด duran ปริมาตร 250 มิลลิลิตร เทใส่ขวดละ 150 มิลลิลิตร จากนั้นนำไป autoclave ที่ 121 °C ภายใต้อุณหภูมิความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 20 นาที ทิ้งไว้ให้เย็นลง ก่อนตัดขึ้นเชื้อรา *P. palmivora* ลงในอาหาร

### 3. การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อรา V<sub>8</sub>

นำ V<sub>8</sub> ปริมาตร 200 มิลลิลิตร ผสมกับ แคลเซียมคาร์บอเนตปริมาณ 3 กรัม เติมน้ำ 20 กรัม ใช้น้ำกลั่นปรับปริมาตรให้ได้ 1 ลิตร แล้วนำไป autoclave ที่อุณหภูมิ 121 °C เป็นเวลา 15 นาที ทิ้งไว้ให้อุณหภูมิลดลงประมาณ 50-60 °C และเทใส่จานแก้วปราศจากเชื้อเส้นผ่าศูนย์กลาง 9 เซนติเมตร จานละ 10 มิลลิลิตร

### 4. การเตรียมสารละลายแบรดฟอร์ด

ละลาย Coomassie brilliant blue G-250 จำนวน 100 มิลลิกรัมใน 95% ethanol ปริมาตร 50 มิลลิลิตร จากนั้นเติม 85% phosphoric acid ปริมาตร 100 มิลลิลิตร คนให้เข้ากันแล้วเจือจางสารละลายด้วยน้ำกลั่นให้มีปริมาตร 1 ลิตร กรองก่อนนำไปใช้

### 5. การหาปริมาณโปรตีนโดยวิธีแบรดฟอร์ด

หาปริมาณโปรตีนของสารตัวอย่างตามวิธีของ Bradford (1976) โดยใช้สารตัวอย่างปริมาตร 100 ไมโครลิตร ทำปฏิกิริยากับสารละลายแบรดฟอร์ด ปริมาตร 1 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องนาน 10 นาที จากนั้นนำมาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 595 นาโนเมตร คำนวณหาความเข้มข้นของโปรตีนในสารตัวอย่าง โดยนำค่าการดูดกลืนแสงของสารตัวอย่างไปเปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐาน BSA

## 6. การเตรียมบัฟเฟอร์ตัวอย่างสำหรับ Tris-Tricine (Tris-Tricine sample buffer)

เตรียมบัฟเฟอร์ตัวอย่างโดยการใส่ 0.5 M Tris-HCl, pH 6.8 ผสม Glycerol 2.4 มิลลิลิตร, 10% SDS 1 มิลลิลิตร,  $\beta$ -mercaptoethanol 0.2 มิลลิลิตร และ 0.5% Coomassie brilliant blue G-250 ปริมาตร 0.4 มิลลิลิตร สุกทำยปรับปริมาตรให้ได้ 10 มิลลิลิตร โดยการใช้น้ำกลั่นปลอดไอออน (deionized water) 4 มิลลิลิตร

## 7. การเตรียมสารตัวอย่าง Tricine-SDS-PAGE

โดยการนำสารตัวอย่าง 3 ส่วนผสมกับบัฟเฟอร์ตัวอย่าง (sample buffer) 1 ส่วนที่ได้จากการเตรียมในข้อ 6 จนได้สารละลายที่มีความเข้มข้นของโปรตีนตามที่ต้องการ ก่อนทำอิเล็กโทรฟอเรซิสต้องนำสารตัวอย่างไปต้มในน้ำเดือดนาน 5 นาที

## 8. การเตรียมโปรตีนมาตรฐานที่มีมวลโมเลกุลต่ำ (low molecular weight)

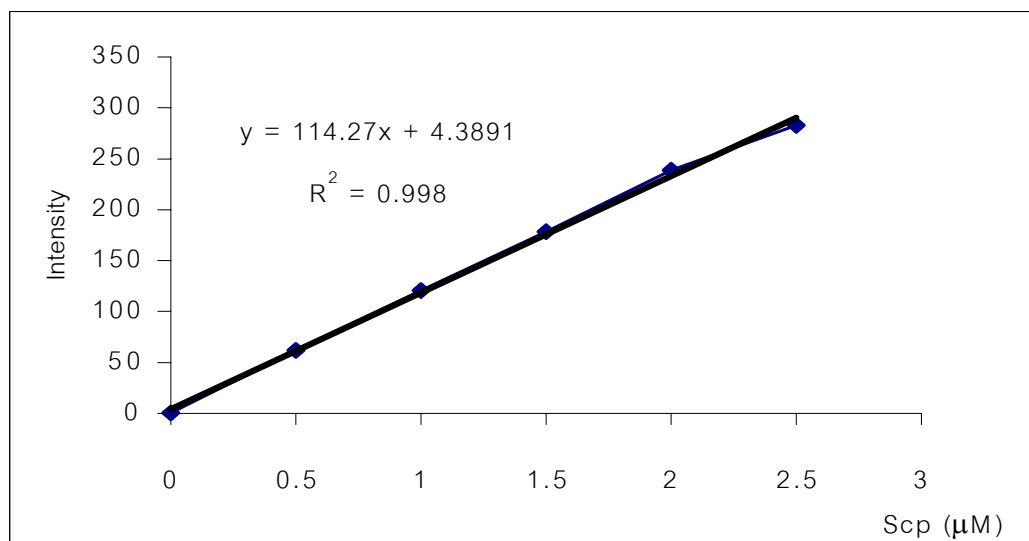
นำโปรตีนมาตรฐานที่มีมวลโมเลกุลต่ำมาเจือจางกับ Tris-Tricine sample buffer ในอัตราส่วน 1:20 ต่อมานำไปต้มที่อุณหภูมิ 95 °C เป็นเวลา 5 นาที ทิ้งไว้ให้เย็น และนำไปใช้ครั้งละ 10 ไมโครลิตรต่อ 1 ช่องเจล

## 9. การเตรียมโปรตีนมาตรฐาน (BSA)

ละลาย Bovine Serum Albumin (BSA) จำนวน 1 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่นปริมาตร 1 มิลลิลิตร หลังจากนั้นนำมาเจือจางด้วยน้ำกลั่นให้มีความเข้มข้น 5, 10, 15, 20, และ 25 ไมโครกรัม ต่อ 100 ไมโครลิตร

## 10. การเตรียมสคอพอลิตินมาตรฐาน

ละลายสคอพอลิติน (Scp) จำนวน 96.1 มิลลิกรัม ใน 95% เอทานอล 10 มิลลิลิตร จะได้สคอพอลิตินที่มีความเข้มข้น 50 mM จากนั้นเจือจางสารละลายสคอพอลิตินแบบ serial dilution ให้ได้สารละลายที่มีความเข้มข้นของสคอพอลิตินเท่ากับ 0.01, 0.02, 0.03, 0.04 และ 0.05  $\mu$ M ตามลำดับ แล้วจึงนำสารละลายไปวัดค่าการเรืองแสงด้วยเครื่อง spectrofluorometer ที่ความยาวคลื่นกระตุ้น ( $\lambda$  excitation) 340 นาโนเมตร และความยาวคลื่นปลดปล่อย ( $\lambda$  emission) 440 นาโนเมตร ซึ่งเป็นความยาวคลื่นเฉพาะตัวของสคอพอลิติน (Scp) (ไฟโตอิเล็กซินที่พบในใบยางพารา) กราฟมาตรฐานสคอพอลิติน โดยใช้ความเข้มข้นของสคอพอลิตินเป็น 0.5, 1.0, 1.5, 2.0 และ 2.5  $\mu$ M อ่านค่าการเรืองแสงที่ความยาวคลื่นกระตุ้น 340 นาโนเมตร ( $\lambda$  excitation) และความยาวปลดปล่อย 440 นาโนเมตร ( $\lambda$  emission) ซึ่งเป็นความยาวคลื่นเฉพาะตัวของสคอพอลิติน



กราฟมาตรฐานสคอพอลิติน โดยใช้ความเข้มข้นของสคอพอลิตินเป็น 0, 0.5, 1.0, 1.5, 2.0 และ 2.5  $\mu\text{M}$  อ่านค่าการเรืองแสงที่ความยาวคลื่นกระตุ้น 340 นาโนเมตร ( $\lambda$  excitation) และความยาวคลื่นปลดปล่อย ( $\lambda$  emission) ซึ่งเป็นความยาวคลื่นเฉพาะตัวของสคอพอลิติน

### 11. การเตรียมลามินาริน

ละลายลามินารินจำนวน 0.1 กรัมใน 0.1 โมลาร์โซเดียมอะซิเตตบัฟเฟอร์ pH 5.0 ปริมาตร 25 มิลลิลิตร เก็บที่อุณหภูมิ 4 °C จะได้สารสกัดที่มีความเข้มข้น 4 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

### 12. การเตรียมสารละลาย dinitrosalicylic acid (DNS)

ละลาย DNS 5 กรัมใน 2 M โซเดียมไฮดรอกไซด์ปริมาตร 100 มิลลิลิตร ที่อุณหภูมิ 80-90 องศาเซลเซียส แล้วเติมสารละลายโซเดียมโปตัสเซียมทาร์เตรต (จำนวน 150 กรัมซึ่งละลายในน้ำกลั่นปริมาตร 250 มิลลิลิตร) ลงไปในขณะที่ยังร้อนอยู่คนให้เข้ากันแล้วเติมน้ำให้ครบ 500 มิลลิลิตร เก็บที่อุณหภูมิห้อง (Burner, R. L. 1964)

### 13. การเตรียมกราฟมาตรฐานน้ำตาลกลูโคส

ละลายน้ำตาลกลูโคสจำนวน 1.94 กรัมใน 0.1 M โซเดียมอะซิเตตบัฟเฟอร์ pH 5.0 ปริมาตร 100 มิลลิลิตร จะได้ 0.1 M ของน้ำตาลกลูโคส หลังจากนั้นนำมาเจือจางให้ได้ความเข้มข้น 0.1, 0.2, 0.3, 0.4 และ 0.5 ไมโครโมลต่อ 100 ไมโครลิตร ตามลำดับ นำ 100 ไมโครลิตรของแต่ละความเข้มข้นไปเติมสารละลาย DNS 0.2 มิลลิลิตร และ 0.1 M โซเดียมอะซิเตต pH 5.0 ปริมาตร 0.2 มิลลิลิตรแล้วนำไปต้มในอ่างน้ำเดือด 5 นาที เติมน้ำกลั่นอีก 0.9 มิลลิลิตร ก่อนนำไปวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร

**ประวัติผู้เขียน**

ชื่อ	นางสาวพันธุ์ศรี แสงสุวรรณ	
วัน เดือน ปี เกิด	26 ตุลาคม 2520	
วุฒิการศึกษา		
วุฒิ	ชื่อสถาบัน	ปีที่สำเร็จการศึกษา
วิทยาศาสตรบัณฑิต	มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์	2543
(วิทยาศาสตรทั่วไป)	(วิทยาเขตหาดใหญ่)	