

ภาคผนวก

1. ผลการวิเคราะห์ทางสถิติด้วย ANOVA

1.1 ศึกษาผลของก๊าซออกซิเจนต่ออัตราการเจริญเติบโต

ตารางที่ 1 การเจริญเติบโตของสาหร่าย (วัดโดยวิธีการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 560 นาโนเมตร) เมื่อเพาะเลี้ยงในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l ในสถานะที่มีแสง $120 \mu\text{photon m}^{-2} \text{s}^{-1}$ เป็นเวลา 12 ชั่วโมงต่อวัน และอุณหภูมิ 35°C ทั้งที่มีการเขย่าพลาสติกและวางพลาสติกไว้เฉย ๆ

ระยะเวลาการเพาะเลี้ยง	สถานะการเพาะเลี้ยงสาหร่าย	
	เขย่า	ไม่เขย่า
0	0.297 ± 0.024^a	0.297 ± 0.020^a
1	0.370 ± 0.004^a	0.416 ± 0.008^a
2	0.708 ± 0.029^a	0.723 ± 0.048^b
3	0.831 ± 0.071^a	1.028 ± 0.032^b
4	1.370 ± 0.232^a	1.794 ± 0.032^b
5	1.751 ± 0.092^a	2.138 ± 0.048^b
6	2.313 ± 0.100^a	2.400 ± 0.165^a
7	2.466 ± 0.065^a	2.600 ± 0.145^b

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากข้อมูล 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

ตารางที่ 2 ความเข้มข้นของไนเตรตในอาหารที่ลดลง เมื่อเพาะเลี้ยงในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l ในสภาวะที่มีแสง $120 \mu\text{photon m}^{-2} \text{s}^{-1}$ เป็นเวลา 12 ชั่วโมงต่อวัน และอุณหภูมิ 35°C ทั้งที่มีการเขย่าพลาสติกและวางพลาสติกไว้เฉยๆ

ระยะเวลาการเพาะเลี้ยง	สภาวะการเพาะเลี้ยงสำหรับ	
	เขย่า	ไม่เขย่า
0	18.895±0.711 ^a	18.895±0.711 ^a
1	16.942±0.116 ^a	16.328±0.261 ^a
2	16.540±1.072 ^a	16.010±0.810 ^b
3	16.548±0.143 ^a	16.378±1.489 ^a
4	14.212±0.680 ^a	16.080±0.741 ^a
5	11.266±1.956 ^a	12.042±0.395 ^a
6	11.364±1.398 ^a	11.396±0.460 ^a
7	7.897±2.500 ^a	7.582±1.050 ^a

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากข้อมูล 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

ตารางที่ 3 ความเข้มข้นของไนโตรเจนในอาหารที่เพิ่มขึ้น เมื่อเพาะเลี้ยงในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l ในสภาวะที่มีแสง $120 \mu\text{photon m}^{-2} \text{s}^{-1}$ เป็นเวลา 12 ชั่วโมงต่อวัน และอุณหภูมิ 35°C ทั้งที่มีการเขย่าพลาสติกและวางพลาสติกไว้เฉยๆ

ระยะเวลาการเพาะเลี้ยง	สภาวะการเพาะเลี้ยงสำหรับ	
	เขย่า	ไม่เขย่า
0	0	0
1	0.007 ± 0.0012^a	0.0068 ± 0.0020^a
2	0.009 ± 0.0004^a	0.009 ± 0.0004^a
3	0.014 ± 0.0009^a	0.014 ± 0.0017^a
4	0.014 ± 0.0019^a	0.018 ± 0.0020^b
5	0.013 ± 0.0024^a	0.016 ± 0.0020^b
6	0.016 ± 0.0001^a	0.028 ± 0.0018^b
7	0.028 ± 0.0030^a	0.028 ± 0.0050^a

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากข้อมูล 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.2 ศึกษาสูตรอาหารที่เหมาะสมต่ออัตราการเจริญเติบโต

1.2.1 ความเข้มข้นของโซเดียมคลอไรด์ในอาหารที่เหมาะสม

ตารางที่ 4 อัตราการเจริญเติบโตของสาหร่าย (วัดโดยวิธีการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 560 นาโนเมตร) เมื่อเพาะเลี้ยงในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l และความเข้มข้นของโซเดียมคลอไรด์ต่างกันคือ 0, 6.25 และ 12.5 g/l

วันที่เพาะเลี้ยง	ความเข้มข้นของโซเดียมคลอไรด์ ([NaCl]) (g/l)		
	0	6.25	12.5
0	0.209±0.007 ^a	0.204±0.002 ^a	0.208±0.001 ^a
2	0.179±0.006 ^a	0.182±0.0004 ^a	0.185±0.002 ^a
4	0.235±0.007 ^a	0.328±0.005 ^b	0.276±0.006 ^c
6	0.549±0.016 ^a	0.731±0.009 ^b	0.649±0.031 ^c
8	0.919±0.006 ^a	1.410±0.015 ^b	1.125±0.024 ^c
10	1.476±0.022 ^a	1.708±0.022 ^b	1.341±0.019 ^c
12	1.359±0.047 ^a	1.464±0.060 ^b	1.211±0.012 ^c
14	1.224±0.011 ^a	1.251±0.018 ^b	0.997±0.012 ^c

ตัวเลขที่นำเสนอมือเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95เปอร์เซ็นต์ ($p<0.05$)

1.2.1 ความเข้มข้นของไนเตรตในอาหารที่เหมาะสม

ตารางที่ 5 อัตราการเจริญเติบโตของสาหร่าย (วัดโดยวิธีการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 560 นาโนเมตร) เมื่อเพาะเลี้ยงในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีไนโตรเจนไปคาร์บอเนต 2 g/l และความเข้มข้นของไนโตรเจนในเตรตต่างกันคือ 4.4, 8.8, 17.6 และ 35.2 mM

ระยะเวลาการเพาะเลี้ยง	ความเข้มข้นของไนโตรเจนในอาหาร ([NO ₃]) (mM)			
	4.4	8.8	17.6	35.2
0	0.207±0.000 ^a	0.214±0.000 ^a	0.209±0.000 ^a	0.214±0.000 ^a
2	0.167±0.029 ^a	0.160±0.014 ^a	0.157±0.014 ^a	0.163±0.000 ^a
4	0.377±0.029 ^a	0.394±0.033 ^b	0.241±0.021 ^c	0.316±0.078 ^c
6	0.561±0.065 ^a	0.401±0.044 ^b	0.586±0.092 ^a	0.971±0.160 ^c
8	0.466±0.098 ^a	0.411±0.032 ^b	0.815±0.460 ^c	1.618±0.112 ^d
10	1.193±0.128 ^a	0.909±0.239 ^b	1.381±0.172 ^c	1.840±0.076 ^d
12	1.328±0.076 ^a	1.069±0.109 ^b	1.298±0.009 ^a	1.754±0.116 ^c
14	1.203±0.036 ^a	1.078±0.076 ^b	1.416±0.103 ^c	1.512±0.136 ^d

ตัวเลขที่นำเสนอมือเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.3 ศึกษาสถานะที่ส่งผลให้เอนไซม์ในเตรตรีคกเทสในสาหร่ายเซลล์เดียวชนิด *Synechococcus* sp. ทำงานได้สูงสุด

1.3.1 ศึกษาผลของความเค็มในอาหารที่มีต่อแอกติวิตีเอนไซม์ในเตรตรีคกเทส

ตารางที่ 6 แอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีคกเทสในสาหร่าย *Synechococcus* sp. เมื่อเพาะเลี้ยงด้วยอาหารสูตร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l และโซเดียมคลอไรด์ความเข้มข้น 0, 6.25 และ 12.5 g/l

ระยะเวลาการเพาะเลี้ยง	ความเข้มข้นของโซเดียมคลอไรด์ (g/l)		
	0	6.25	12.5
0	0	0	0
2	0	0	0
4	0	0.059±0.004 ^a	0.075±0.006 ^a
6	0.134±0.002 ^a	0.158±0.003 ^b	0.125±0.021 ^c
8	0.265±0.007 ^a	0.360±0.003 ^b	0.263±0.008 ^a
10	0.900±0.011 ^a	0.705±0.008 ^b	0.620±0.004 ^c
12	0.710±0.012 ^a	0.615±0.009 ^b	0.560±0.004 ^c
14	0.239±0.002 ^a	0.246±0.002 ^a	0.265±0.069 ^a

ตัวเลขที่นำเสนอมือเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95เปอร์เซ็นต์ ($p<0.05$)

1.3.2 ศึกษาผลของไนเตรตในอาหารที่มีต่อแอกติวิตีของไนโตรเจนในไตรคาร์บอกเสต

ตารางที่ 7 แอกติวิตีของไนโตรเจนในไตรคาร์บอกเสตในสาหร่าย *Synechococcus* sp. เมื่อเพาะเลี้ยงด้วยอาหารสูตร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l และโซเดียมไนเตรตความเข้มข้น 4.4, 8.8, 17.6 และ 35.2 mM

ระยะเวลาการเพาะเลี้ยง	ความเข้มข้นของโซเดียมไนเตรต (Mm)			
	4.4	8.8	17.6	35.2
0	0	0	0	0
2	0	0	0	0
4	0	0	0	0
6	0	0	0.132±0.000 ^a	0.278±0.000 ^b
8	0.167±0.012 ^a	0.127±0.009 ^b	0.273±0.000 ^c	0.372±0.000 ^d
10	0.180±0.014 ^a	0.203±0.072 ^b	0.911±0.046 ^c	0.588±0.021 ^d
12	0.513±0.024 ^a	0.704±0.254 ^b	0.702±0.035 ^c	0.524±0.177 ^a
14	0.246±0.044 ^a	0.304±0.050 ^b	0.247±0.017 ^a	0.260±0.021 ^a

ตัวเลขที่นำเสนอมือเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.0$)

1.3.3 ศึกษาอายุของสาหร่ายที่มีต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

ตารางที่ 8 แอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทสของสาหร่ายชนิด *Synechococcus* sp. ที่มีอายุต่างกัน

อายุ(วัน)	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
0	-
1	-
2	-
3	-
4	-
5	-
6	-
7	0.348±0.024 ^b
8	0.518±0.018 ^c
9	0.513±0.000 ^c
10	1.771±0.069 ^g
11	1.097±0.000 ^f
12	0.840±0.049 ^c
13	0.638±0.096 ^d
14	0.285±0.012 ^a

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากข้อมูล 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.3.4 ศึกษาผลของช่วงเวลาที่ได้รับแสงต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในไตรตรีดักเทส

ตารางที่ 9 ผลของช่วงเวลาที่ได้รับแสงต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในไตรตรีดักเทส เมื่อเพาะเลี้ยงสาหร่ายในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l ในสภาวะที่มีแสง $120 \mu\text{photon m}^{-2} \text{ s}^{-1}$ เป็นเวลา 12 ชั่วโมงต่อวัน และอุณหภูมิ $30 \pm 1 \text{ }^{\circ}\text{C}$

เวลา (น.)	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
09.00	0.510 \pm 0.070 ^c
12.00	0.553 \pm 0.059 ^c
15.00	0.306 \pm 0.039 ^b
18.00	0.132 \pm 0.027 ^a
21.00	0.079 \pm 0.004 ^a
24.00	0.908 \pm 0.144 ^d
03.00	0.984 \pm 0.153 ^d
06.00	1.525 \pm 0.047 ^c

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย \pm ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากข้อมูล 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.3.5 ศึกษา pH ที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์ในเตรตรีคักเทส

ตารางที่ 10 แอคติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีคักเทสเมื่อวิเคราะห์ที่ pH ต่าง ๆ กัน คือ pH 3-6 (ใช้บัฟเฟอร์ Acetate), pH 7-9 (ใช้บัฟเฟอร์ Tris-HCl) และ pH 10-11 (ใช้บัฟเฟอร์ Carbonate)

pH	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
3	0.022±0.000 ^a
4	0.197±0.021 ^b
5	0.279±0.009 ^d
6	0.566±0.021 ^f
7	0.664±0.000 ^g
8	0.708±0.005 ^h
9	0.723±0.003 ^h
10	0.524±0.023 ^e
11	0.244±0.008 ^c

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากข้อมูล 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.3.6 ศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส
 ตารางที่ 11 แอคติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทสเมื่อวิเคราะห์แอคติวิตีที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน
 (30-65 °C)

อุณหภูมิ (°C)	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
30	0.483±0.039 ^a
35	0.978±0.028 ^b
40	1.004±0.055 ^b
45	0.686±0.079 ^c
50	0.227±0.018 ^d
55	0.167±0.012 ^{de}
60	0.147±0.016 ^e
65	0.117±0.020 ^e

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ
 ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95
 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.4 ศึกษาสมบัติของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

1.4.1 ศึกษาผลของ FAD และ molybdenum ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

ตารางที่ 12 ผลของ FAD และ molybdenum ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

ชุดทดสอบ	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
Control	0.149±0.007 ^a
FAD	0.155±0.008 ^b
Molybdenum	0.160±0.005 ^{ab}
FAD+Molybdenum (1:1)	0.172±0.007 ^c

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p<0.05$)

1.4.2 ศึกษาผลของ Hydroquinone ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

ตารางที่ 13 ผลของ Hydroquinone ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

ชุดทดสอบ	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
Control	0.716±0.018 ^a
Hydroquinone	2.062±0.107 ^b

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p<0.05$)

1.4.3 ศึกษาผลของ NADH และ NADPH ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

ตารางที่ 14 ผลของ NADH และ NADPH ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

ชุดทดสอบ	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
Control	0.298±0.021 ^a
β-NADH	0.286±0.000 ^{ab}
β-NADPH	0.259±0.016 ^b

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ
ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.4.4 ศึกษาผลของ Methyl viologen ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

ตารางที่ 15 ผลของ Methyl viologen ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

ชุดทดสอบ	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
Control	0.716±0.018 ^a
Methyl viologen	1.018±0.034 ^b

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ
ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.4.5 ศึกษาผลของ Potassium ferricyanide ($K_3Fe(CN)_6$), Sodium thiocyanide (NaSCN), Arsenic trioxide (As_2O_3) และ Sodium azide (NaN_3) ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

ตารางที่ 16 ผลของ Potassium ferricyanide ($K_3Fe(CN)_6$), Sodium thiocyanide (NaSCN), Arsenic trioxide (As_2O_3) และ Sodium azide (NaN_3) ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ไนเตรตรีดักเทส

สารทดสอบ	NR specific activity (nmole/min/mg protein)
Control	0.683±0.000 ^a
Potassium ferricyanide	0.674±0.000 ^a
Sodium thiocyanide	0.325±0.040 ^b
Arsenic trioxide	0.208±0.012 ^c
Sodium azide	0 ^d

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.4.8 ผลของอะซีโตนที่ระดับความเข้มข้นต่าง ๆ ต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ในไตรตรีคกเทศ

ตารางที่ 17 แอกติวิตีของเอนไซม์ในไตรตรีคกเทศเมื่อสกัดด้วยบัฟเฟอร์ MOPS-NaOH pH 7.5 ที่มีความเข้มข้นของอะซีโตนต่าง ๆ และใส่สารให้อิเล็กตรอนลงในสารผสมสำหรับวิเคราะห์แอกติวิตีของเอนไซม์

% Acetone	Electron donor			
	Control	FAD+molybdenum (1:1)	Hydroquinone	Methyl viologen
0	0.391±0.063 ^{cd}	0.494±0.119 ^{dc}	0.582±0.135 ^e	1.171±0.343 ^f
10	0.266±0.119 ^{bc}	0.341±0.210 ^{cd}	0.395±0.235 ^{cd}	0.451±0.059 ^{dc}
20	0.098±0.012 ^{ab}	0.093±0.009 ^{ab}	0.127±0.041 ^{ab}	0.261±0.066 ^{bc}
30	0.032±0.017 ^a	0.017±0.001 ^a	0.021±0.017 ^a	0.052±0.016 ^{ab}
40	0.019±0.003 ^a	0.018±0.008 ^a	0.019±0.010 ^a	0.026±0.009 ^a
Acetone	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05
Electron donor	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05
Acetone*Electron donor	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05	<i>p</i> <0.05

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนและแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95เปอร์เซ็นต์ (*p*<0.05)

1.5 ศึกษาความเสถียรของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

1.5.1 ศึกษาความเสถียรของสารสกัดเอนไซม์เมื่อถูกบ่มที่อุณหภูมิต่าง ๆ (Heat stability)

ตารางที่ 18 แอคติวิตีของสารสกัดเอนไซม์ที่สกัดด้วยบัฟเฟอร์ MOPS-NaOH pH 7.5 และ MOPS-NaOH pH 7.5 ที่มี 10% acetone เมื่อบ่มที่อุณหภูมิต่าง ๆ คือ -80, -20, 4, 0, อุณหภูมิห้อง (30), 40, 50, 60, 70 °C นาน 1 ชั่วโมง ก่อนวิเคราะห์แอกติวิตีของเอนไซม์ที่อุณหภูมิห้อง (30 °C)

อุณหภูมิห้อง (°C)	NR specific activity (nmole/min/mg protein)	
	MOPS-NaOH pH 7.5	MOPS-NaOH pH 7.5 ที่มี 10%acetone
-80	0.556±0.116 ^a	0.395±0.067 ^a
-20	0.791±0.094 ^b	0.718±0.152 ^b
4	0.829±0.086 ^b	0.779±0.220 ^c
0	0.673±0.231 ^c	0.410±0.176 ^d
อุณหภูมิห้อง (30)	0.869±0.059 ^d	0.797±0.177 ^c
40	1.030±0.116 ^c	0.976±0.306 ^c
50	0.794±0.041 ^b	0.769±0.201 ^c
60	0.015±0.008 ^f	0.009±0.002 ^f
70	0	0

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.5.2 ศึกษาความเสถียรของสารสกัดเอนไซม์เมื่อถูกบ่มที่อุณหภูมิ 40 °C ที่

ระยะเวลาต่างกัน

ตารางที่ 19 แอคติวิตีของเอนไซม์เมื่อถูกบ่มที่อุณหภูมิ 40 °C ที่ระยะเวลาต่างกัน

เวลา (นาที)	NR specific ac. (nmole/min/mg protein)
0	0.726±0.017 ^a
30	1.230±0.056 ^b
60	1.010±0.063 ^c
90	0.901±0.010 ^d
120	0.534±0.003 ^c

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวตั้งที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95

เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.6 ศึกษาวิธีการเก็บรักษาสารสกัดเอ็นไซม์ในตรตรีดักเทศ

1.6.1 เก็บรักษาสารสกัดหยาบเอ็นไซม์ที่อุณหภูมิต่างๆ

ตารางที่ 20 แอคติวิตีของสารสกัดหยาบเอ็นไซม์ในตรตรีดักเทศเมื่อเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4, -20 และ -80 °C เป็นระยะเวลา 7 วัน

วันที่เก็บตัวอย่างวิเคราะห์	4 °C	-20 °C	-80 °C
0	0.314±0.115 ^a	0.314±0.115 ^a	0.314±0.115 ^a
1	0.248±0.049 ^a	0.351±0.027 ^b	0.116±0.021 ^c
2	0.333±0.040 ^a	0.276±0.076 ^a	0.097±0.011 ^b
3	0.292±0.037 ^a	0.222±0.050 ^a	0.077±0.007 ^b
4	0.196±0.040 ^a	0.151±0.036 ^a	0.055±0.013 ^b
5	0.181±0.014 ^a	0.129±0.025 ^b	0.052±0.007 ^c
6	0.179±0.053 ^a	0.201±0.044 ^a	0.084±0.026 ^b
7	0.138±0.035 ^a	0.168±0.043 ^a	0.056±0.013 ^b

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ($p < 0.05$)

1.6.2 เก็บรักษาสารสกัดหยาบเอ็นไซม์ในกลีเซอรอล (G) ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ เมื่อเก็บไว้ที่อุณหภูมิต่าง ๆ

ตารางที่ 21 แอคติวิตีของสารสกัดเอ็นไซม์ในไตรตรีดักเทส เมื่อเก็บไว้ในบัฟเฟอร์ MOPS-NaOH pH 7.5 ที่มีกลีเซอรอลความเข้มข้นเท่ากับ 0, 5, 10, 15 และ 20%

วันที่เก็บ ตัวอย่าง	อุณหภูมิ 4 °C					อุณหภูมิ -20 °C				
	0 % G	5 % G	10 % G	15 % G	20 % G	0 % G	5 % G	10% G	15 % G	20 % G
0	0.313±0.005 ^a	0.311±0.002 ^a	0.315±0.004 ^a	0.314±0.003 ^a	0.314±0.005 ^a	0.313±0.005 ^a	0.311±0.002 ^a	0.315±0.004 ^a	0.314±0.003 ^a	0.314±0.005 ^a
1	0.256±0.004 ^a	0.307±0.011 ^b	0.308±0.003 ^b	0.303±0.004 ^b	0.272±0.025 ^b	0.291±0.004 ^b	0.305±0.003 ^b	0.291±0.010 ^b	0.307±0.006 ^a	0.268±0.005 ^a
4	0.204±0.007 ^b	0.295±0.003 ^d	0.291±0.004 ^d	0.288±0.002 ^d	0.208±0.003 ^b	0.152±0.004 ^a	0.269±0.006 ^c	0.269±0.003 ^c	0.275±0.012 ^c	0.211±0.011 ^b
7	0.131±0.004 ^a	0.263±0.003 ^{fg}	0.259±0.003 ^f	0.269±0.003 ^{gh}	0.160±0.004 ^c	0.141±0.003 ^b	0.221±0.002 ^c	0.228±0.009 ^c	0.270±0.001 ^h	0.179±0.006 ^d
10	0.111±0.005 ^a	0.195±0.003 ^c	0.212±0.003 ^{dc}	0.217±0.004 ^c	0.113±0.007 ^a	0.108±0.003 ^a	0.198±0.003 ^c	0.208±0.002 ^d	0.255±0.004 ^f	0.152±0.004 ^b
14	0.085±0.001 ^b	0.159±0.003 ^d	0.193±0.003 ^c	0.187±0.003 ^c	0.073±0.011 ^a	0.074±0.003 ^a	0.154±0.011 ^d	0.196±0.003 ^c	0.240±0.001 ^f	0.114±0.001 ^c
20	0.053±0.002 ^{ab}	0.115±0.009 ^d	0.144±0.002 ^c	0.157±0.005 ^f	0.055±0.006 ^b	0.045±0.001 ^a	0.115±0.001 ^d	0.174±0.003 ^g	0.224±0.002 ^h	0.101±0.002 ^c
25	0.038±0.003 ^a	0.061±0.005 ^b	0.089±0.003 ^c	0.101±0.004 ^d	0.039±0.005 ^a	0.039±0.002 ^a	0.090±0.001 ^c	0.159±0.003 ^c	0.166±0.013 ^c	0.091±0.001 ^c
30	0.026±0.001 ^{ab}	0.033±0.002 ^c	0.054±0.003 ^d	0.054±0.002 ^d	0.028±0.003 ^b	0.022±0.002 ^a	0.075±0.004 ^c	0.153±0.002 ^h	0.142±0.002 ^g	0.080±0.001 ^f

ตัวเลขที่นำเสนมาเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95เปอร์เซ็นต์ ($p<0.05$)

1.6.3 เก็บรักษาสารสกัดหยาบเอ็นไซม์ใน L-Proline ที่ระดับความเข้มข้น 1 M
ตารางที่ 22 แอคติวิตีของสารสกัดเอ็นไซม์ในเตรตรีดักเทส เมื่อเก็บไว้ในบัฟเฟอร์ MOPS-NaOH
 pH 7.5 ที่มี L-Proline ความเข้มข้น 1M ที่อุณหภูมิ 4 และ -20 °C

อุณหภูมิ (°C) วันเก็บตัวอย่าง	4		-20	
	MOPS-NaOH	MOPS-NaOH + L-Proline	MOPS-NaOH	MOPS-NaOH+ L-Proline
0	0.313±0.005 ^a	0.314±0.003 ^a	0.313±0.005 ^a	0.314±0.003 ^a
1	0.256±0.004 ^a	0.288±0.017 ^b	0.291±0.004 ^a	0.263±0.008 ^b
4	0.204±0.007 ^a	0.273±0.003 ^b	0.152±0.004 ^c	0.228±0.008 ^d
7	0.131±0.004 ^a	0.230±0.004 ^b	0.141±0.003 ^c	0.196±0.001 ^d
10	0.111±0.005 ^a	0.210±0.004 ^b	0.108±0.003 ^a	0.163±0.005 ^c
14	0.085±0.001 ^a	0.194±0.002 ^b	0.074±0.003 ^c	0.140±0.002 ^d
20	0.053±0.002 ^a	0.163±0.002 ^b	0.045±0.001 ^c	0.118±0.004 ^d
25	0.038±0.003 ^a	0.142±0.005 ^b	0.039±0.002 ^a	0.108±0.002 ^c
30	0.026±0.001 ^a	0.109±0.006 ^b	0.022±0.002 ^a	0.104±0.003 ^b

ตัวเลขที่นำเสนอเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานจากตัวอย่างจำนวน 3 ซ้ำ

ตัวเลขในแนวนอนที่กำกับด้วยอักษรต่างกัน มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95
 เปอร์เซนต์ ($p < 0.05$)

3. อาหารเพาะเลี้ยงสาหร่าย

ใช้อาหารสูตร BG-11 (พิมพ์รวม ต้นสกุล, 2534) ที่มีโซเดียมไบคาร์บอเนต 2 g/l เพื่อเป็นแหล่งของคาร์บอน เตรียมสารเป็น stock 20 เท่า เมื่อจะใช้จึงนำมาเจือจาง ปรับ pH ให้ได้ 7.4 และฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่อุณหภูมิ 121 °C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที

ตารางที่ 3.1 สูตรอาหาร BG-11 (พิมพ์รวม ต้นสกุล, 2534)

สารเคมี	ความเข้มข้น (g/l)
NaNO ₃	1.50
K ₂ HPO ₄	0.03
MgSO ₄ ·7H ₂ O	0.075
CaCl ₂ ·2H ₂ O	0.027
Citric acid	0.006
Ferric ammonium citrate	0.006
Ethylenediaminetetraacetic acid (EDTA)	0.001
Na ₂ CO ₃	0.02
Trace metal mix A5	1.0 ml

ตารางที่ 3.2 ส่วนประกอบของ Trace metal mix A₅

สารเคมี	ความเข้มข้น (mg/l)
H ₃ BO ₄	2.86
MnCl ₂ ·4H ₂ O	1.81
ZnSO ₄ ·7H ₂ O	0.222
NaMoO ₄ ·2H ₂ O	0.390
CuSO ₄ ·5H ₂ O	0.0079
Co(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	0.0494

เติมธาตุอาหารเหล่านี้ลงใน Deionized water 1,000 มิลลิลิตร ปรับค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 7.4 นำไปฆ่าเชื้อโดยใช้ Autoclave ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว 121°C เป็นเวลา 15 นาที

4. สารเคมีและวิธีการวิเคราะห์สำหรับการศึกษาสมบัติของเอนไซม์ในเตรตรีดัก

เทส4.1 บัฟเฟอร์สำหรับสกัดเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

50 mM MOPS-NaOH buffer pH 7.5 ที่มี 1 mM EDTA, 5 mM DTT, 1 mM

PMSF

MOPS	10.4620	g
EDTA	0.3720	g
DTT	0.7712	g
PMSF	0.1742	g

ละลาย PMSF ใน DMSO 10 ml คนอย่างแรงด้วยแท่งแก้วจนสารละลายหมดแล้วค่อย ๆ เติมลงในน้ำกลั่น ปริมาตรประมาณ 750 ml หลังจากนั้นค่อย ๆ ละลายสารที่ละลายแล้ว เมื่อสารละลายหมด ค่อย ๆ ปรับ pH ให้ได้เท่ากับ 7.5 ด้วย 4 N NaOH เมื่อได้ pH เท่ากับ 7.5 จึงปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นให้ครบ 1,000 ml

4.2 การวัดแอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีดักเทส

ประยุกต์มาจากวิธีของ Nakamura และ Ikawa (1993)

การเตรียมกราฟมาตรฐานไนไตรต์

1. เตรียมหลอดทดลองที่มีไนไตรต์ 0.005, 0.01, 0.015, 0.02, 0.025 และ 0.03 μmole ในสารละลายปริมาตร 0.5 ml โดยใช้สารละลาย 0.2 mM KNO_2
2. เติม 1%(w/v) sulfanilamide ใน 1.5 N HCl 0.25 ml
3. ทำให้เกิดสีโดยเติม 0.02% (w/v) N-(1-naphthyl) ethylenediamine 0.25 ml เขย่าให้เข้ากัน วางไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 20 นาที
4. วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร

การวัดแอกติวิตีของเอนไซม์ในเตรตรีคักเทศ

สารผสมสำหรับการทำปฏิกิริยา ประกอบด้วย

ส่วนประกอบ	ปริมาตรในการวิเคราะห์ (ml)	Blank (ml)
น้ำกลั่น	0.1	0.3
0.1 M Tris-HCl buffer pH 8.0	0.1	0.1
0.1 M KNO ₃	0.1	0.1
sample	0.2	-

1. เริ่มปฏิกิริยาโดยเติม sample ในหลอดขนาด 1.5 ml ที่มีสารผสมของ 0.1 M Tris-HCl Buffer pH 8.0, 0.1 M KNO₃ และ น้ำกลั่น ใช้เวลาในการทำปฏิกิริยา 20, 40, 60 และ 80 นาที

2. หยุดปฏิกิริยาโดยเติม 1%(w/v) sulfanilamide ใน 1.5 N HCl 0.25 ml

3. ทำให้เกิดสีโดยเติม 0.02% (w/v) N-(1-naphthyl) ethylenediamine 0.25 ml เข้าให้เข้ากัน วางไว้ที่อุณหภูมิห้องนาน 20 นาที

4. อ่านค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร

4.3 การหาปริมาณโปรตีน

ประยุกต์จากวิธีของ Lowry และคณะ (1951) โดยใช้ bovine serum albumin เป็นโปรตีนมาตรฐาน ความเข้มข้น 2 mg/ml มาใส่หลอดทดลองให้มีโปรตีนปริมาณ 20, 40, 60, 80, 100 และ 120 µg ปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นให้ได้ 0.1 ml ต่อหลอด

การเตรียมกราฟมาตรฐานโปรตีน

สารผสมสำหรับการทำปฏิกิริยา ประกอบด้วย

ส่วนประกอบ	ปริมาตรในการวิเคราะห์ (ml)	Blank (ml)
น้ำกลั่น	-	0.1
สารละลายโปรตีนมาตรฐาน	0.1	-
5 % Deoxycholate	0.4	0.4
2 % Na ₂ CO ₃ ใน 0.1 N NaOH	3.0	3.0
1 % CuSO ₄ + 2% Na/K tartrate	0.1	0.1

เข้าให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 10 นาที เติมสารละลาย Folin Ciocalteu's phenol reagent ในน้ำกลั่น (1:1) 0.3 ml เข้าให้เข้ากันวางทิ้งไว้ 30 นาที นำไปอ่านค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 600 นาโนเมตร

การหาปริมาณโปรตีนจากสารตัวอย่าง

เจือจางโปรตีนในสารตัวอย่างด้วยน้ำกลั่นให้ได้ปริมาณโปรตีนอยู่ในช่วง 20-100 $\mu\text{g/ml}$ นำมาใส่หลอดทดลองแล้วหาปริมาณโปรตีนเช่นเดียวกับการวัดปริมาณโปรตีนมาตรฐาน

4.4 การวัดปริมาณไนไตรต์

ประยุกต์จากวิธีของ Nakamura และ Ikawa (1993)

การเตรียมกราฟมาตรฐานไนไตรต์

1. เตรียมหลอดทดลองที่มีไนไตรต์ 0.005, 0.01, 0.015, 0.02, 0.025 และ 0.03 μmole ในสารละลายปริมาตร 0.5 ml โดยใช้สารละลาย 0.2 mM KNO_2
2. เติม 1% (w/v) sulfanilamide ใน 1.5 N HCl 0.25 ml
3. ทำให้เกิดสีโดยเติม 0.02 % (w/v) N-(1-naphthyl) ethylenediamine 0.25 ml เขย่าให้เข้ากัน วางไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 20 นาที
4. อ่านค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร

การวัดปริมาณไนไตรต์ในสารละลายตัวอย่าง

นำสารละลายตัวอย่างที่ต้องการวัดมาเจือจางด้วยน้ำกลั่นที่กำจัดไอออนแล้วให้ได้ปริมาณไนไตรต์อยู่ในช่วง 0.005-0.03 μmole ต่อ 0.1 ml นำมาใส่หลอดทดลองแล้วหาปริมาณไนไตรต์เช่นเดียวกับการทำกราฟมาตรฐานไนไตรต์

4.5 การวัดปริมาณไนเตรต

ประยุกต์จากวิธีของ Cataldo และคณะ (1975)

การเตรียมกราฟมาตรฐานไนเตรต

เตรียมหลอดทดลองที่มี KNO_3 เข้มข้น 0.1, 0.2, 0.3, 0.4 และ 0.5 μmole ต่อ 0.1 ml

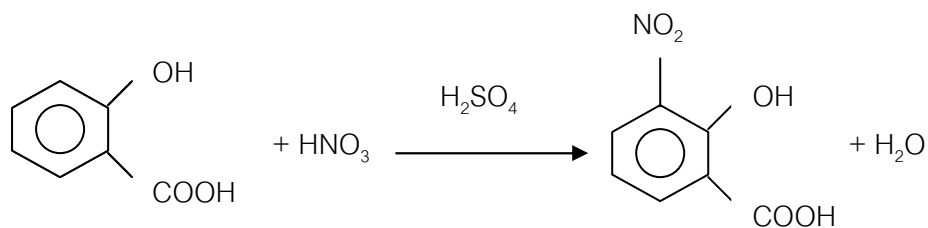
จากสารละลาย 5 mM KNO_3

ส่วนประกอบ	ปริมาตรในการวิเคราะห์ (ml)	Blank (ml)
น้ำกลั่น	-	0.1
KNO_3 ความเข้มข้นต่างๆ	0.1	-
5% Salicylic acid ใน conc. H_2SO_4	0.4	0.4

ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 20 นาที จากนั้นเติม 4 N NaOH 4.5 ml เขย่าให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้จนกว่าสารละลายในหลอดจะเย็น นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 410 นาโนเมตร

การวัดปริมาณไนเตรตในสารละลายตัวอย่าง

นำสารละลายตัวอย่างที่ต้องการวัดมาเจือจางด้วยน้ำกลั่นที่กำจัดไอออนแล้วให้ได้ปริมาณไนเตรตอยู่ในช่วง 0.1-0.5 μmole ต่อ 0.1 ml นำมาใส่หลอดทดลองแล้วหาปริมาณไนเตรตเช่นเดียวกับการทำกราฟมาตรฐานไนเตรต



รูปที่ 1 ปฏิกิริยาการเกิดไนโตรซาลิซิลิก

5. การเตรียมสารที่ใช้ในการศึกษา การโคลนของบางส่วนของยีน Nar สำหรับ
เอนไซม์ NR ของสาหร่ายชนิด *Synechococcus* sp.

5.1 การเตรียมอาหาร LB (Luria Bertaini) medium (Sambrook และ คณະ,
1989)

Tryptone	10	g
Yeast extract	5	g
NaCl	5	g

ปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นให้ได้ 1,000 ml ฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่อุณหภูมิ
121 °C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที

5.2 การเตรียมอาหาร SOC (SOC medium)

Tryptone	20	g
Yeast extract	5	g
NaCl	0.5	g

ละลายสารทั้งหมดในน้ำกลั่น 950 ml เขย่าจนกระทั่งสารละลายหมด เติม
สารละลาย 250 mM KCl ml (สารละลาย KCl เตรียมได้จากการละลาย KCl 1.86 g ในน้ำกลั่น
ปราศจากไอออน 100 mM) ปรับ pH ให้เป็นกลางด้วยสารละลาย 5 N NaOH (ปริมาตร 0.2
ml) ปรับปริมาตรสารละลายให้เป็น 1 l ด้วยน้ำกลั่นปราศจากเชื้อ และฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่
อุณหภูมิ 121 °C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที หลังจากนั้นรีบรื้อแล้วปล่อยให้
ให้อุณหภูมิของอาหารลดลงเหลือประมาณ 60°C จึงเติมสารละลาย 1 M glucose ปริมาตร 20
ml (1 M glucose เตรียมโดยการละลาย glucose 18 g ในน้ำกลั่นปราศจากเชื้อปริมาตร 90 ml
หลังจากน้ำตาล glucose ละลาย ปรับปริมาตรสารละลายให้เป็น 100 ml ด้วยน้ำกลั่นและทำให้
ปลอดเชื้อโดยการกรองด้วยกระดาษกรองขนาด 0.22 ไมครอน)

5.3 การเตรียม Phenol : Chloroform : isoamyl alcohol อัตราส่วน 25:24:1
(v/v)

ผสม Chloroform และ isoamyl alcohol ด้วยอัตราส่วน 24:1 จากนั้นนำไป
ผสมกับสารละลาย phenol อิมิตัวปริมาตรเท่ากันโดยส่วนใหญ่จะผสม phenol อิมิตัวเมื่อต้องการ
ใช้ ถ้าต้องการเก็บไว้หลังผสมแล้วให้เติม 0.1 M Tris-HCl pH 8.0 แล้วเก็บในขวดสีชาที่อุณหภูมิ
4 °C

5.4 การเตรียม 1 M CaCl₂

ละลาย CaCl₂.6 H₂O 14.7 g ในน้ำบริสุทธิ์ milli-Q ปริมาตร 100 ml ทำสารละลายให้ปลอดเชื้อโดยกรองผ่านฟیلเตอร์ 0.22 ไมครอน และแบ่งเป็นส่วนๆ ขนาด 1 ml เก็บไว้ที่ -20 °C

5.5 การเตรียม 0.5 M EDTA pH 8.0

ชั่ง Disodium ethylenediamine tetraacetate . 2 H₂O หนัก 186.1 g เติมน้ำ 800 ml กวนอย่างแรงโดยใช้แท่งแม่เหล็ก เติมเกล็ด NaOH ลงไปจนได้ pH 8.0 จากนั้นปรับปริมาตรให้ได้ 1,000 ml และฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่อุณหภูมิ 121 °C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที

5.6 การเตรียม Ethidium bromide (10 mg / ml)

ชั่ง Ethidium bromide 1 g ละลายในน้ำกลั่นปราศจากเชื้อ 100 ml กวน โดยแท่งแม่เหล็กจนละลาย เก็บในขวดสีชาอุณหภูมิห้อง โดยในขณะเตรียมให้สวมถุงมือ และระวังอย่าหายใจเอา Ethidium bromide เข้าไปเพราะ Ethidium bromide มีสมบัติเป็น Strong mutagen

5.7 การเตรียม IPTG (Isopropylthio – β –D-galactoside)

ชั่ง IPTG 2 g ละลายในน้ำกลั่นปริมาตร 8 ml จากนั้นปรับปริมาตรของสารละลายให้เป็น 10 ml ด้วยน้ำกลั่น และทำให้ปลอดเชื้อโดยการกรองด้วยกระดาษกรองขนาด 0.22 ไมครอน แบ่งเป็นส่วนๆ ขนาด 1 ml เก็บไว้ที่ -20 °C

5.8 การเตรียม X-gal (Bromo-40-Chloro-3-indolyl-β-D- galactoside)

ละลาย X-gal 20 mg ใน Dimethyl formamide 1 ml และเก็บไว้ในหลอดห่อ Foil ที่อุณหภูมิ -20 °C โดยไม่ต้องกรอง สารละลายที่ได้ควรเป็นสารละลายไม่มีสี ถ้ามีสีออกเหลืองไม่ควรใช้

5.9 การเตรียม 1 M MgCl₂

ละลาย MgCl₂ .6 H₂O 203.3 g ในน้ำกลั่น 800 ml ปรับปริมาตรให้เป็น 1 L ด้วยน้ำกลั่นและทำให้ปราศจากเชื้อโดยฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่อุณหภูมิ 121 °C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที

5.9 การเตรียม เอนไซม์ RNase A

เตรียมโดยการชั่ง RNase A 10 mg ละลายในน้ำกลั่นปริมาตร 1,000 µl แล้วต้มในน้ำเดือด 10 นาที ปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง เก็บที่ -20 °C เอนไซม์ยังทำงานได้ดีแม้จะผ่านการแช่แข็งและละลาย (Freeze – thaw) หลายครั้ง

5.10 การเตรียมยาปฏิชีวนะ ampicillin (100 mg/ml)

ยาปฏิชีวนะที่ใช้ในการคัดเลือก *E. coli* ที่มีดีเอ็นเอลูกผสมจะเตรียมเก็บเป็น stock ที่ -20°C สำหรับยาปฏิชีวนะ ampicillin 100 mg/ml เตรียมโดยการชั่ง ampicillin sodium salt 0.1 g ละลายด้วยน้ำกลั่นปราศจากไอออน 1 ml

5.11 การเตรียม 50X TAE buffer

Tris-base	108	g
Glacial acetic acid	55	g
0.5 MEDTA (pH 8.0)	40	g

ปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นให้ได้ 1,000 ml และฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่อุณหภูมิ 121°C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที

5.12 การเตรียม 3 M Sodium acetate (pH 5.2)

ชั่ง Sodium acetate.2 H₂O 408.1 g ละลายในน้ำกลั่นให้ได้ปริมาตร 750 ml เติม glacial acetic acid จนได้ pH 5.2 ปรับปริมาตรให้เป็น 1 l และทำให้ปราศจากเชื้อฆ่าเชื้อด้วย Autoclave ที่อุณหภูมิ 121°C ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที

6. ตัวอย่างลำดับนิวคลีโอไทด์บนสายดีเอ็นเอที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยเครื่อง Automated DNA Sequencer ณ ศูนย์เครื่องมือกลาง มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

