

บทที่ 4

ผลการวิจัย



1. การแยกและหาปริมาณก๊าซอะเซทิลีนและเอทิลีนด้วยเครื่อง GC

เมื่อใช้คอลัมน์

Porapak Q

การแยกก๊าซอะเซทิลีนและเอทิลีนด้วยเครื่อง GC ตามวิธีการทดลองข้อ 4 ปรากฏว่า retention time ของก๊าซเอทิลีน 32 วินาที และก๊าซอะเซทิลีนตามออกมาที่ หลังที่ retention time 48 วินาที ความไวของวิธีวัดหรือปริมาณน้อยที่สุดที่สามารถตรวจพบก๊าซทั้ง 2 ชนิดคือ 0.020 nmole และจากการทำกราฟมาตรฐานที่ปริมาณต่าง ๆ พบว่า ช่วงปริมาณก๊าซทั้ง 2 ซึ่งอยู่ในกราฟเส้นตรงตั้งแต่ 0.020- 400.00 nmole หรือ 10^4 fold และค่า slope ของกราฟมาตรฐานสำหรับก๊าซเอทิลีน 0.0425 nmole / peak height (ซม.) (รูปที่ 4)

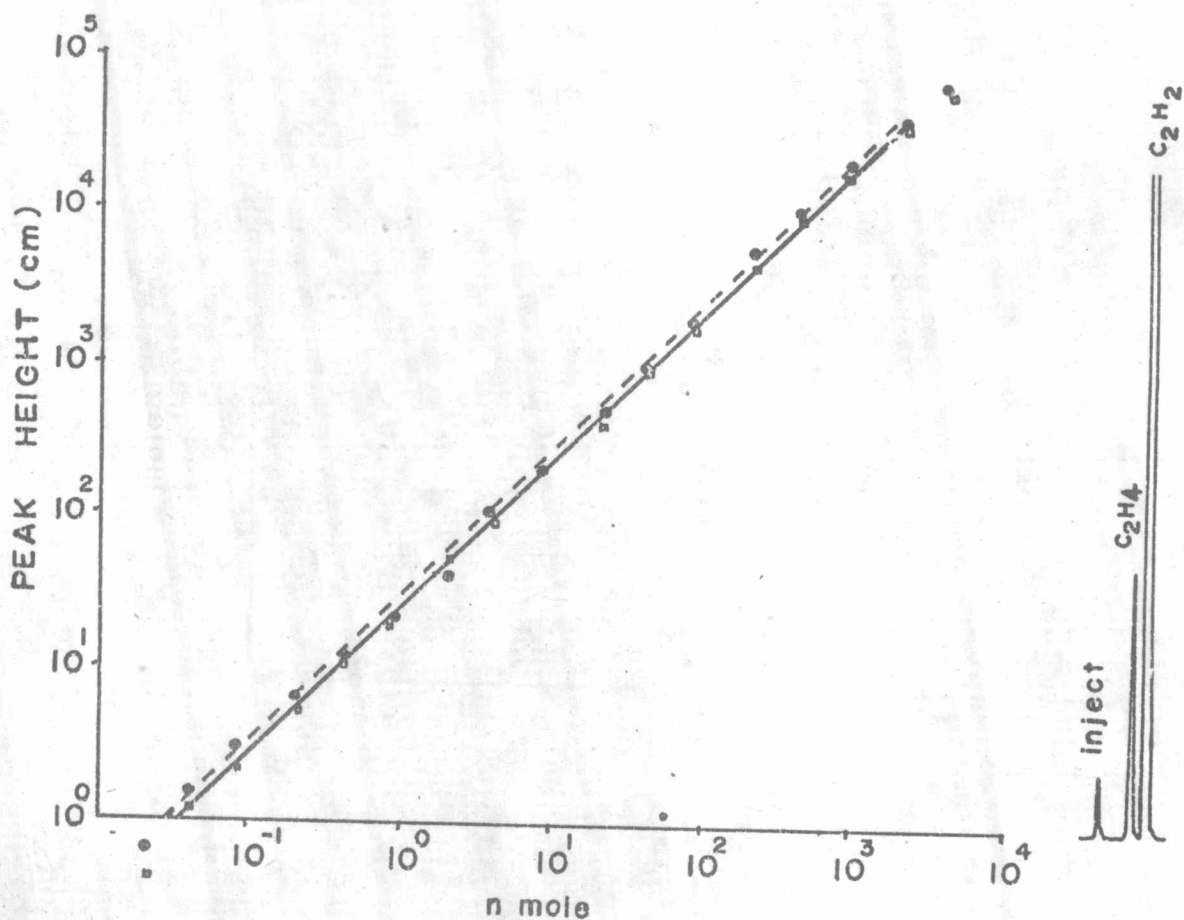
2. สภาพที่เหมาะสมในการวัดอัตราการตรึงไนโตรเจนโดยวิธี ARA

2.1 ผลของเวลาที่ใช้ในการอินคิวเบตของ ARA ในรากข้าว

เมื่ออินคิวเบตตัวอย่างรากข้าวในขวดทดลองซึ่งบรรจุก๊าซอะเซทิลีน 0.2 บรรยากาศ ที่อุณหภูมิห้องแล้ววัดเอทิลีนที่เกิดขึ้นในช่วงเวลาต่าง ๆ กัน ผลการทดลองในรูปที่ 5 แสดงว่ามี lag phase ประมาณ 5 ซม. แรกของการอินคิวเบตคือ ไม่มีแอกติวิตี ต่อจากนั้น ARA จะเพิ่มขึ้นเป็นเส้นตรงเมื่อเทียบกับเวลาที่ใช้อินคิวเบตจนถึง 48 ซม. ดังนั้นในการทดลองต่อ ๆ ไปจึงทำการวัด ARA หลังจากอินคิวเบตที่อุณหภูมิห้อง 24 ซม.

2.2 ผลของการเปลี่ยน Partial pressure C_2H_2 ($P_{C_2H_2}$) ใน gas phase ของขวดทดลองต่อ ARA ในรากข้าว

ใช้ตัวอย่างรากข้าวอินคิวเบตในขวดทดลองที่บรรจุอะเซทิลีนให้มี $P_{C_2H_2}$ ต่าง ๆ กันตั้งแต่ 0.001-0.40 บรรยากาศ แล้วอินคิวเบตที่อุณหภูมิห้อง 24 ซม. ผลการวัด ARA

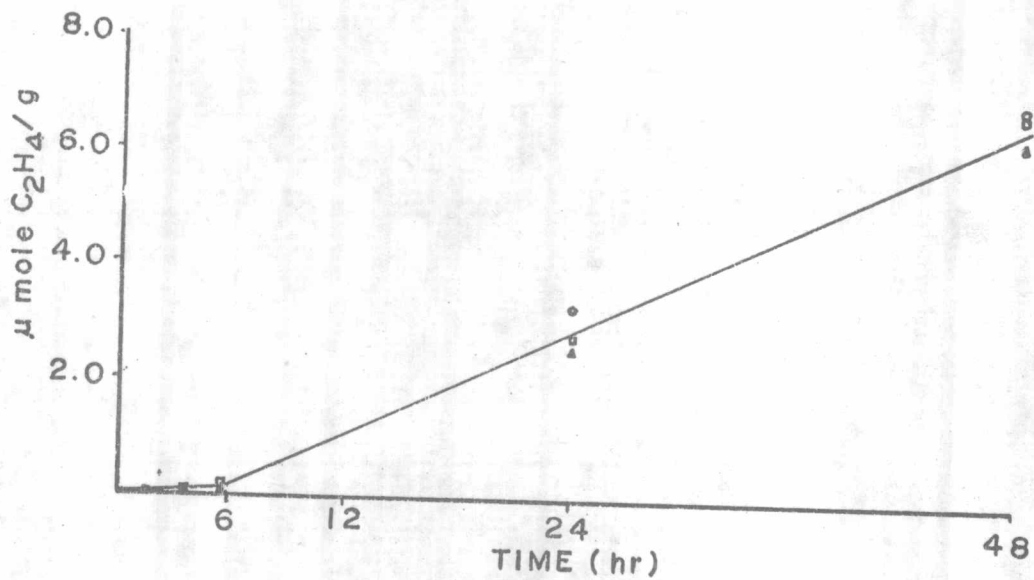


รูปที่ 4 กราฟมาตรฐานสำหรับหาปริมาณก๊าซอะเซทิลีนและเอทิลีนโดยวิธีก๊าซโครมาโตกราฟี

ทำโดยใช้เครื่อง Pye Unicam Series 104 ติดคอลัมน์แก้วเส้นผ่าศูนย์กลาง 0.16 นิ้ว ยาว 40 นิ้ว บรรจุด้วย Porapak N ปรับอัตราการไหลของก๊าซไนโตรเจน 50 มล.ต่อนาที ไฮโดรเจน 30 มล.ต่อนาที อากาศ 300 มล.ต่อนาที อุณหภูมิของคอลัมน์ 90 องศาเซลเซียส อุณหภูมิของเครื่องตรวจ (Flame ionization detector) 130 องศาเซลเซียส retention time ของก๊าซเอทิลีน 32 วินาที อะเซทิลีน 48 วินาที และ generation time 70 วินาที

ก๊าซอะเซทิลีน -----

ก๊าซเอทิลีน —————



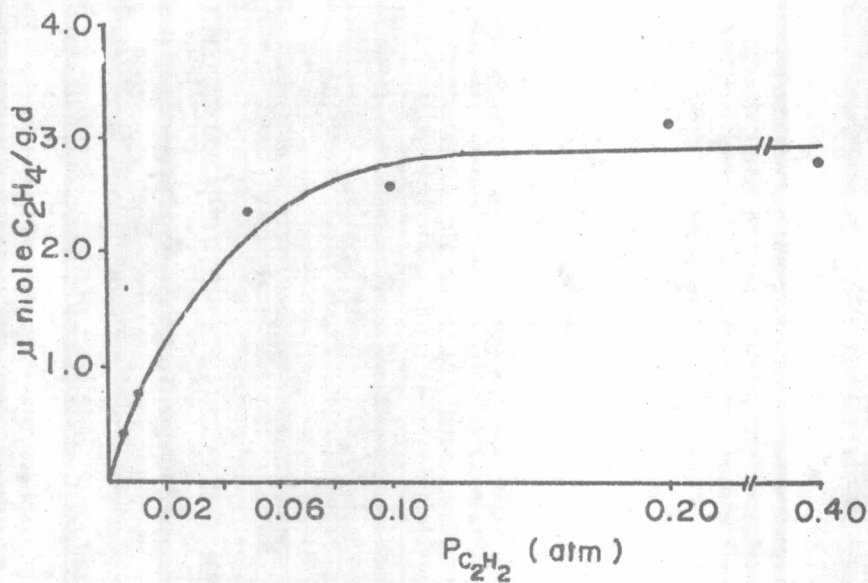
รูปที่ 5 ผลของเวลาที่ใช้ในการอินคิวเบตต่อ ARA ของรากข้าว

อินคิวเบตรากข้าวในขวดทดลองซึ่งบรรจุก๊าซอะเซทิลีน 0.2 บรรยากาศ ที่อุณหภูมิห้อง ปฏิบัติการแล้ววัดปริมาณเอทิลีนที่เกิดขึ้นในช่วงเวลา 1½, 3½, 5½, 24 และ 48 ชม. ด้วยเครื่อง GC

ในตัวอย่างรากข้าวคังรูปที่ 6 แสดงว่า แอคติวิตีจะเพิ่มขึ้นตาม $P_{C_2H_2}$ ในช่วง 0.001-0.05 บรรยากาศ และเมื่อขึ้นสูงสุดที่ $P_{C_2H_2}$ 0.1 บรรยากาศ แล้วจะคงที่ต่อไปจนถึง 0.40 บรรยากาศ โดยมีแอคติวิตีประมาณ $2.6 \mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ และเมื่อทำ Line weaver-Burk Plot (รูปที่ 7) คือการพลอตระหว่างส่วนกลับของ $P_{C_2H_2}$ และ $\frac{1}{V}$ คือส่วนกลับของแอคติวิตี พบว่ามีค่า Km 0.04บรรยากาศ แสดงว่ารากข้าวคังที่ไซทอลงนี้มี affinity ต่อก๊าซอะเซทิลีนสูง จากผลที่ได้จึงใช้ค่า $P_{C_2H_2}$ 0.20 บรรยากาศ ซึ่งมากเกินไปจะทำให้เกิดแอคติวิตีโคสูงที่สุด ในการอินคิวเบตตัวอย่างเพื่อวัด ARA ครั้งต่อ ๆ ไป

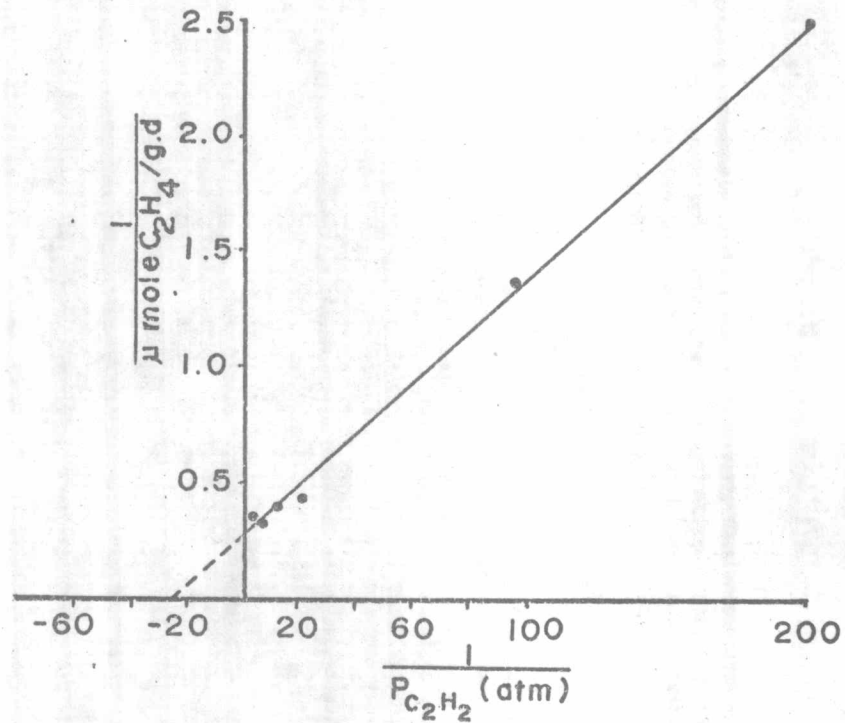
2.3 C_2H_4 consumption โดยรากข้าว และดินบริเวณราก

เนื่องจากการวัดอัตราการตรึงไนโตรเจนโดยวิธี ARA เป็นการวัดปริมาณก๊าซเอธิลีนที่เกิดขึ้น ถากรากข้าวหรือดินมีความสามารถกักจับก๊าซเอธิลีนไว้ได้บ้าง ผลที่วัดได้จะน้อยกว่าที่เป็นจริง ดังนั้นจึงจำเป็นต้องมีการทดสอบว่าในสภาพของการทดลองนี้ ก๊าซเอธิลีนจะถูกกักจับไปไ้หรือไม่ โดยการอินคิวเบตตัวอย่างรากข้าวและดินบริเวณรากในขวดทดลองที่บรรจุอากาศและก๊าซเอธิลีนที่ทราบจำนวนแน่นอนในสภาพการอินคิวเบตเช่นเดียวกับการวัด ARA ปกติ แล้ววัดปริมาณเอธิลีนที่หายไปในช่วงเวลาต่าง ๆ เทียบกับขวดทดลองที่ใส่น้ำประปาเป็น Blank แทนตัวอย่างรากข้าวหรือดิน ผลการทดลองในตารางที่ 1 แสดงว่าปริมาณก๊าซเอธิลีนลดลงเล็กน้อย ในช่วงที่มีตัวอย่างรากข้าว มีก๊าซเอธิลีนเริ่มต้น 428.80 nmole ต่อขวดทดลอง หลังจากอินคิวเบต 24 ชม. ก๊าซเอธิลีนลดลงเหลือ 357.33 nmole ต่อขวดทดลอง ในตัวอย่างดินบริเวณรากมีก๊าซเอธิลีนที่เวลาเริ่มต้น 442.03 nmole ต่อขวดทดลอง หลังอินคิวเบต 24 ชม. เหลือ 426.18 nmole ต่อขวดทดลอง แต่ปริมาณก๊าซเอธิลีนที่ลดลงนี้เหมือนกับ Blank ที่บรรจุน้ำประปาซึ่งมีก๊าซเอธิลีนเริ่มต้น 428.80 nmole ต่อขวดทดลอง และลดลงเหลือ 357.33 nmole ใน 24 ชม. แสดงว่าวิธีที่ใช้ในการวัด ARA นี้มีการสูญเสียก๊าซเอธิลีนบ้างเล็กน้อย แต่การหายไปของก๊าซเอธิลีนนี้ไม่ได้เนื่องมาจากตัวอย่างรากข้าวหรือดินบริเวณราก ทั้งนี้เพราะขวดที่บรรจุรากข้าวหรือดินมีการสูญเสียของก๊าซเอธิลีนเท่ากับขวด Blank ปริมาณเอธิลีนที่หายไปนี้อาจเนื่องมาจากก๊าซเอธิลีนละลายในน้ำได้หรืออาจซึมออกจากขวดทดลองได้เล็กน้อย



รูปที่ 6 ผลของ $P_{C_2H_2}$ ใน gas phase ของขวดทดลองต่อ ARA ของรากข้าว

อินคิวเบตรากข้าวในขวดทดลองซึ่งบรรจุก๊าซอะเซทิลีนให้มี $P_{C_2H_2}$ 0.001, 0.005, 0.01, 0.05, 0.10, 0.20 และ 0.40 บรรยากาศ ที่อุณหภูมิห้อง 24 ชม. วัดก๊าซเอธิลีนที่เกิดขึ้นด้วยเครื่อง GC (ทำการทดลอง 2 ครั้ง)



รูปที่ 7 Lineweaver-Burk Plot ($\frac{1}{ARA}$ Vs $\frac{1}{P_{C_2H_2}}$)

จากผลการทดลองในรูปที่ 6 คำนวณหา $\frac{1}{V}$ ของปฏิกิริยาจาก $\frac{1}{ARA}$ และ $\frac{1}{S}$ จาก $\frac{1}{P_{C_2H_2}}$
แล้วหาค่า K_m จากการพลอต Lineweaver-Burk Plot ระหว่าง $\frac{1}{V}$ และ $\frac{1}{S}$

ได้ค่า K_m ของอะเซทิลีนรีดักชันของรากข้าวในสภาพการทดลองนี้คือ 0.04 บรรยากาศ

ตารางที่ 1 การทดสอบ C_2H_4 consumption โดยรากข้าวและดินบริเวณราก ในสภาพของการทดลอง

ใช้ตัวอย่างรากข้าวและดินบริเวณรากใส่ในขวดทดลองที่บรรจุอากาศและก๊าซเอธิลีนที่ทราบจำนวนแน่นอน อินคิวเบตที่อุณหภูมิห้อง แล้วตรวจหาปริมาณก๊าซเอธิลีนในขวดทดลองด้วยเครื่อง GC ในช่วงเวลาต่าง ๆ กัน ขวด Blank ใช้น้ำประปาแทนรากข้าวหรือดิน

เวลาที่อินคิวเบต (ชม.)	umole C_2H_4 /flask		
	Blank	รากข้าว	ดินบริเวณราก
0.00	428.80	428.80	442.03
3.30	389.09	397.03	436.73
24.00	357.33	357.33	426.15

2.4 ความสามารถในการผลิตก๊าซเอธิลีนโดยรากข้าวและกินบรีเวณราก

นอกจากความผิดปกติที่จะเกิดขึ้นจากการที่ตัวอย่างรากข้าวหรือกินบรีเวณรากสามารถถูกซึมก๊าซเอธิลีนแล้ว ถ้าตัวอย่างรากข้าวหรือกินบรีเวณรากมีความสามารถที่จะผลิตก๊าซเอธิลีนในขณะที่ทำการทดลองโดยขบวนการอื่นที่ไม่ใช่อะเอธิลีนรีกักชัน จะทำให้ผลการวัด ARA สูงกว่าที่เป็นจริง ทั้งนี้จึงต้องทำการทดสอบความสามารถในการผลิตก๊าซเอธิลีนในรากข้าวและกินบรีเวณรากทดลอง โดยอินคิวเบตตัวอย่างรากข้าว กินบรีเวณราก ในช่วงทดลองที่บรรจุก๊าซอะเอธิลีน 0.2 บรรยากาศ และในช่วงคอนโทรล บรรจุอากาศอย่างเฉยๆ เมื่ออินคิวเบตที่อุณหภูมิห้องครบ 24 ชม. ใช้ syringe ดูดก๊าซ 0.5 มล. ฉีดเครื่อง GC ผลการทดลองตารางที่ 2 พบว่าในช่วงที่บรรจุก๊าซอะเอธิลีน 0.2 บรรยากาศ มีเอธิลีนเกิดขึ้นได้ในตัวอย่างรากข้าว $2.7-3.6 \mu\text{mole/g.d}$ และตัวอย่างกิน $0.01 \pm 0.009 \mu\text{mole/g.d}$ เมื่ออินคิวเบตตัวอย่างในช่วงทดลองที่บรรจุอากาศอย่างเฉยๆ ไม่พบว่ามีก๊าซเอธิลีนเกิดขึ้นเลยแสดงว่า ก๊าซเอธิลีนที่ตรวจพบในตัวอย่างรากข้าวและกินบรีเวณรากเกิดจากอะเอธิลีนรีกักชันอย่างเดียว

2.5 ผลการเก็บรากข้าวที่ 4 องศาเซลเซียสต่อ ARA

ในการทดลองเก็บตัวอย่างรากข้าวบางส่วนไว้ในห้องเย็นซึ่งมีอุณหภูมิเฉลี่ย 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 และ 7 วัน แล่นำมาหา ARA เปรียบเทียบกับตัวอย่างส่วนที่วัดทันทีในวันเก็บตัวอย่าง ผลการทดลองดังตารางที่ 3 แสดงว่าการเก็บตัวอย่างรากข้าวที่ 4 องศาเซลเซียส สามารถรักษาสภาพของตัวอย่างได้นานพอสมควร คือยังคงมีแอคติวิตีเหลือประมาณ 74% ของการวัดในวันแรก ถึงแม้จะเก็บตัวอย่างเป็นเวลานานถึง 7 วัน และถ้าเก็บไว้ที่ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 วัน แอคติวิตี $(2.9 \pm 0.4 \mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{g.d})$ ใกล้เคียงกับค่าที่วัดได้ในวันที่เก็บตัวอย่างมากคือ มีแอคติวิตีประมาณ 96% ของที่วัดได้ในวันแรก

ตารางที่ 2 ความสามารถในการผลิตก๊าซเอธิลีนโดยรากข้าวและดินบริเวณรากในสภาพของ
การทดลอง

อินทิวเบทตัวอย่างรากข้าว ดินบริเวณรากในชวคทดลองที่มีบรรจุก๊าซอะเซธิลีน 0.2 บรรยากาศ
และในชวคทดลองคอนโทรลบรรจุอากาศอย่างเดียว โดยอินทิวเบทที่อุณหภูมิห้อง 24 ซม.
ตรวจหาปริมาณก๊าซเอธิลีนที่เกิดขึ้นภายหลังอินทิวเบทด้วยเครื่อง GC

ตัวอย่าง	ปริมาณเอธิลีนที่เกิดขึ้น umole / g.d	
	อินทิวเบทใน อะเซธิลีน (0.2บรรยากาศ)	อินทิวเบทใน อากาศ (1.0 บรรยากาศ)
รากข้าว 7 ตัวอย่าง	3.17 ± 1.07	none
รากข้าว 6 ตัวอย่าง	2.76 ± 0.74	none
รากข้าว 6 ตัวอย่าง	3.02 ± 2.32	none
รากข้าว 7 ตัวอย่าง	3.64 ± 1.46	none
ดินบริเวณราก 8 ตัวอย่าง	0.01 ± 0.009	none

ตารางที่ 3 ผลการเก็บตัวอย่างรากข้าวที่ 4 องศาเซลเซียสต่อ ARA

เก็บตัวอย่างรากข้าวไว้ในห้องเย็นที่มีอุณหภูมิเฉลี่ย 4 องศาเซลเซียส เวลา 0, 2 และ 7 วัน นำรากข้าวมาหา ARA โดยอินคิวเบตตัวอย่างในขวดทดลองที่บรรจุก๊าซอะซิไธน 0.2 บรรยากาศ ที่อุณหภูมิห้อง 24 ชม. หาปริมาณเอซิไธนที่แก้ด้วยค่าความถี่ของ GC

เวลาที่เก็บตัวอย่าง (วัน)	จำนวน ตัวอย่าง	ARA $\mu\text{mole C}_2\text{H}_4 / \text{g.d}$ (Mean \pm S.D)	% แอคทิวิตี เทียบกับวัน 0
0	2	2.575 - 3.668	100
2	3	2.953 \pm 0.383	95
7	3	2.318 \pm 0.305	74

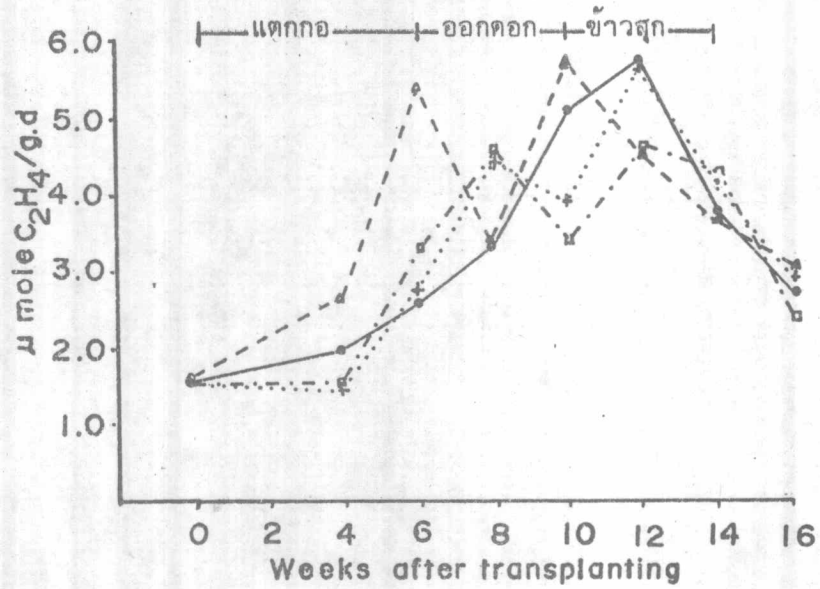
3. ARA ในรากข้าว ดินบริเวณรากและน้ำทอนา ตลอดจนระยะเวลาเจริญเติบโตของต้นข้าว

หลังจากได้ทดสอบสภาพที่เหมาะสมในการวัดการตรึงไนโตรเจนโดยวิธี ARA แล้ว จึงใช้วิธีนี้ติดตามการตรึงไนโตรเจนในตัวอย่างรากข้าว ดินบริเวณรากและน้ำทอนา ตลอดจนระยะเวลาของการเพาะปลูก เพื่อศึกษารูปแบบการตรึงไนโตรเจนส่วนเฉพาะที่ได้จากตัวอย่างแต่ละชนิด ในภาวะที่ไม่ใส่ปุ๋ยและที่ใส่ปุ๋ยชนิดต่าง ๆ กัน

3.1 ARA ในรากข้าวตลอดระยะเวลาเจริญเติบโตของต้นข้าว

ใช้ตัวอย่างรากข้าวซึ่งเก็บจากแปลงทดลองในระยะต่าง ๆ ตั้งแต่ปักดำจนถึงเก็บเกี่ยวมาหา ARA ผลการทดลองในรูปที่ 8 แสดงว่า ARA ในรากข้าวของแต่ละแปลงจะมีแบบอย่างที่คล้ายกัน คือระยะแรกหลังปักดำ ARA ในรากข้าวยังต่ำอยู่ (ประมาณ $1.5 \mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{g.d}$) แต่จะค่อย ๆ เพิ่มขึ้นเมื่อถึงระยะแตกกอ และสูงสุดประมาณ 10 สัปดาห์ หลังปักดำคือในช่วงสร้างรวงอ่อนและออกดอก ($3.5-5.5 \mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{g.d}$) ต่อจากนั้น แอคติวิตีจะลดลงเรื่อย ๆ ในช่วงข้าวสุกและเก็บเกี่ยว แสดงว่าในระยะปักดำและเริ่มแตกกอ รากข้าวมีความสามารถในการตรึงไนโตรเจนต่ำมากและจะค่อย ๆ เพิ่มความสามารถในการตรึงไนโตรเจนขึ้นเป็นลำดับจนสูงสุดในระยะออกดอก ความสามารถนี้จะกลับลดต่ำลงอีกในระยะข้าวสุกและเก็บเกี่ยว

สำหรับการใส่ปุ๋ยมีผลต่อ ARA ในรากข้าว (รูปที่ 9 ก, ข, ค และ ง) สังเกตจากการเปรียบเทียบกับแปลง 0-0-0 (รูปที่ 9 ก), พบว่าแปลงที่ใส่ปุ๋ยไนโตรเจน 12-0-0 (รูปที่ 9 ค), แปลงที่ใส่ปุ๋ยฟอสฟอรัส 0-12-0 (รูปที่ 9 ข) และแปลงที่ใส่ปุ๋ยทั้ง 2 ชนิด 12-12-0 (รูปที่ 9 ง) จะมีพีคของ ARA เกิดเร็วขึ้น คือในระยะแตกกอสูงสุดและเริ่มสร้างรวงอ่อนจะมี ARA อีกหนึ่งพีค เพิ่มขึ้นจากรูปแบบที่พบในแปลง 0-0-0 ดังนั้นการใส่ปุ๋ยไนโตรเจนหรือฟอสฟอรัสจะมีผลต่อ ARA ในรากข้าวโดยไปเร่งการเจริญเติบโตของต้นข้าวทำให้ ARA เกิดได้เร็วขึ้น แต่จากการทดลองนี้การใส่ปุ๋ยต่างชนิดหรือทั้ง 2 ชนิด ให้รูปแบบการตรึงไนโตรเจนคล้ายคลึงกัน (รูปที่ 9 ข, ค และ ง)



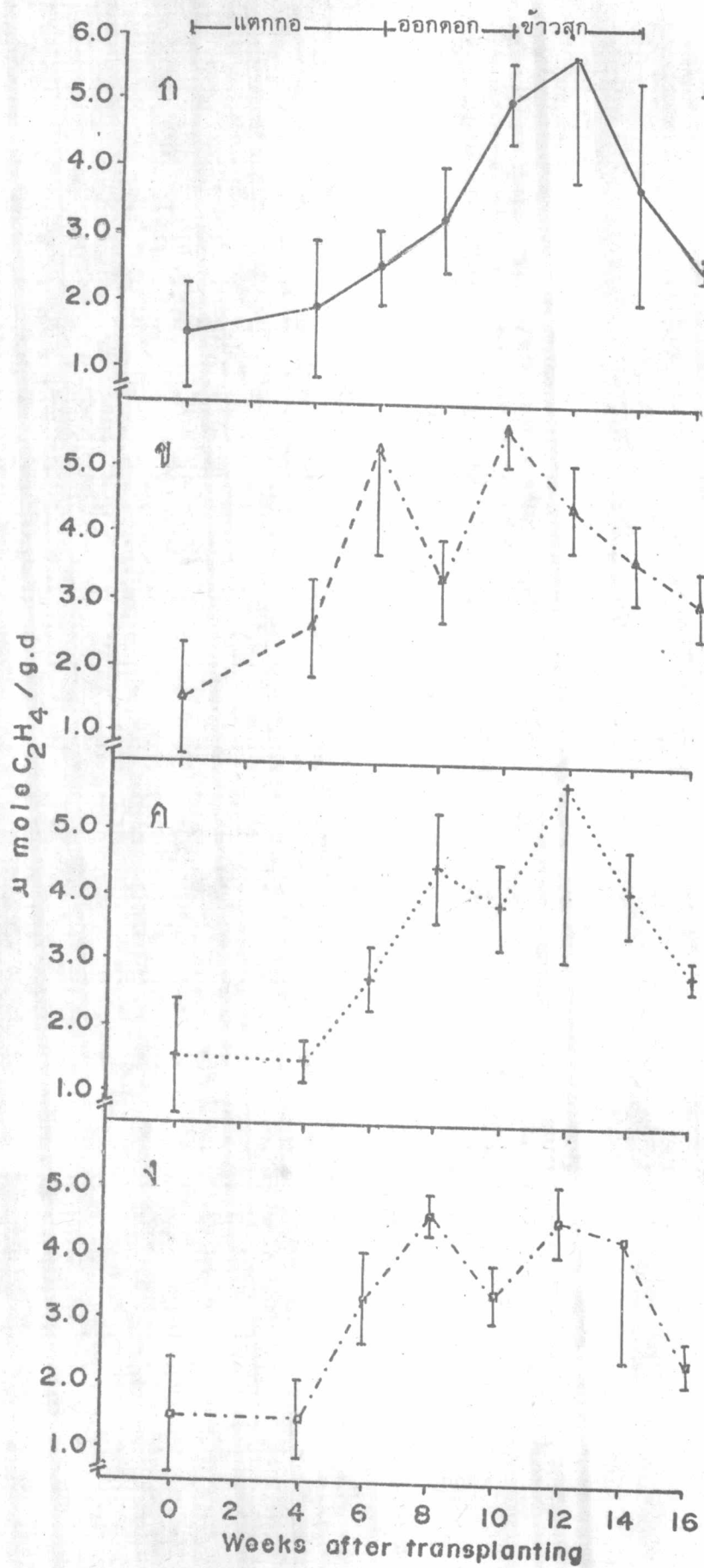
รูปที่ 8 ARA ของรากข้าวในระยะต่าง ๆ ของอายุข้าว

อินคิวเบทรากข้าวซึ่งเก็บจากแปลงทดลองในระยะต่าง ๆ ตั้งแต่ปักดำจนถึงเก็บเกี่ยว ที่อุณหภูมิห้อง 24 ชม. ในขวดทดลองที่บรรจุก๊าซอะเซทิลีน 0.2 บรรยากาศ และวัดปริมาณก๊าซเอธิลีนที่เกิดขึ้นด้วยเครื่อง GC

- ARA ของรากข้าวจากแปลง 0-0-0 —————
 - ARA ของรากข้าวจากแปลง 0-12-0 - - - - -
 - ARA ของรากข้าวจากแปลง 12-0-0
 - ARA ของรากข้าวจากแปลง 12-12-0 - · - · - · -
- แต่ละจุดทำ 3 ซ้ำ

รูปที่ 9 ผลของการใส่ปุ๋ยต่อ ARA ของรากข้าวในระยะต่าง ๆ ของอายุข้าว

- ก. แปลงไม่ใส่ปุ๋ย (0-0-0), ข. แปลงใส่ปุ๋ยสูตร 0-12-0)
 ค. แปลงใส่ปุ๋ยไนโตรเจน (12-0-0), และ ง. แปลงใส่ปุ๋ยทั้ง 2 ชนิด
 (12-12-0) ตามปริมาณที่กล่าวไว้ในวิธีทดลอง
 แต่ละจุดแสดง Mean \pm S.D. ทำ 3 ซ้ำ



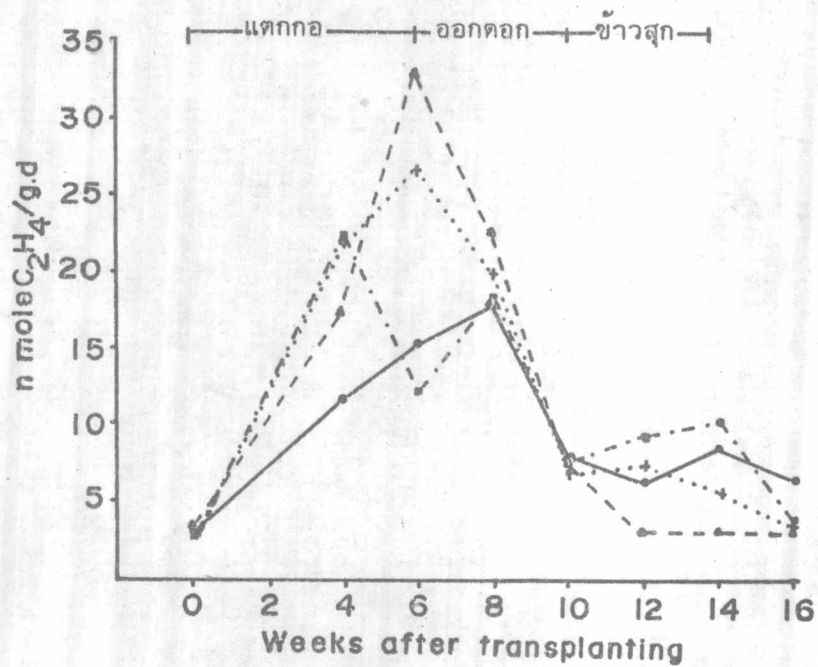
3.2 ARA ในดินบริเวณรากตลอดระยะเวลาการเจริญเติบโตของต้นข้าว

ใช้ตัวอย่างดินบริเวณรากซึ่งเก็บจากแปลงทดลองในระยะเวลาต่าง ๆ มาหา ARA ซึ่งได้ผลการทดลองดังรูปที่ 10 พบว่า ARA ของดินบริเวณรากในระยะปักดำมีค่าต่ำ ประมาณ $2.0-3.0 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ แอคติวิตีนี้เพิ่มขึ้นจนถึงระดับสูงสุดในระยะแตกกอ และสร้างรวงอ่อน (ประมาณ $30 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{g.d}$) แต่เมื่อเมล็ดข้าวเริ่มสุก ARA ในดินบริเวณรากจะลดลงอย่างรวดเร็วเหลือเพียง $2-10 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ และคงค่าต่ำนี้ไปตลอดถึงระยะเก็บเกี่ยว

ผลของการใส่ปุ๋ยคอก ARA ของดินบริเวณราก (รูปที่ 10) ไม่ปรากฏเห็นชัดเจน คือ แปลงที่ไม่ใส่ปุ๋ยหรือใส่ปุ๋ยไนโตรเจนหรือปุ๋ยฟอสฟอรัสหรือใส่ปุ๋ยทั้ง 2 ชนิด จะมีรูปแบบของการตรึงไนโตรเจนคล้ายกันมาก ยกเว้นในระยะที่ข้าวแตกกอสูงสุดและเริ่มสร้างรวงอ่อน (6 สัปดาห์หลังปักดำ) แปลงที่ไม่ได้ใส่ปุ๋ย (0-0-0) และแปลงที่ใส่ปุ๋ยทั้ง 2 ชนิด (12-12-0) มี ARA ใกล้เคียงกันคือ 15.0 และ $12.0 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ ซึ่งต่ำกว่าแปลงที่ใส่ปุ๋ยฟอสฟอรัส (0-12-0) หรือแปลงที่ใส่ปุ๋ยไนโตรเจน (12-0-0) อย่างเดียวซึ่งแสดงค่า ARA ถึง 32.5 และ $26.5 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ ตามลำดับ ทั้งนี้อาจเนื่องจากความไม่เหมือนกันของดินที่ได้จากการสุ่มตัวอย่าง

3.3 ARA ในน้ำห้องนาตลอดระยะเวลาการเจริญเติบโตของต้นข้าว

ใช้ตัวอย่างน้ำห้องนาที่เก็บจากแปลงนาทดลองในระยะเวลาต่าง ๆ มาหา ARA ผลการทดลองดังรูปที่ 11 แสดงว่า ARA ในน้ำห้องนามีค่าสูงสุดในระยะปักดำคือประมาณ $1.2 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{ml.d}$ หลังจากนั้นแอคติวิตีจะลดลงเรื่อย ๆ จนถึงระยะแตกกอสูงสุดจะไม่พบแอคติวิตีเลย แต่จะกลับพบ ARA ในน้ำห้องนาอีกครั้งหนึ่งในระยะข้าวสุกและเก็บเกี่ยว ซึ่งมีแอคติวิตีประมาณ $1.0 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{ml.d}$



รูปที่ 10 ARA ของดินบริเวณรากข้าวตามระยะ เวลาต่าง ๆ ของอายุข้าว

อินคิว เบทตัวอย่างดินบริเวณรากซึ่งเก็บจากแปลงทดลองในระยะ เวลาต่าง ๆ ของอายุข้าว ที่อุณหภูมิห้อง 24 ซม. ในขวดทดลองที่บรรจุก๊าซอะเซทิลีน 0.2 บรรยากาศ และวัด ปริมาณก๊าซเอธิลีนที่เกิดขึ้นด้วยเครื่อง

ARA ของดินบริเวณรากจากแปลง	0-0-0	—————
ARA ของดินบริเวณรากจากแปลง	0-12-0	-----
ARA ของดินบริเวณรากจากแปลง	12-0-0
ARA ของดินบริเวณรากจากแปลง	12-12-0	- · - · - · -

แต่ละจุดทำ 2 ซ้ำ

รูปที่ 11 แสดงว่าการใส่ปุ๋ยไนโตรเจนหรือปุ๋ยฟอสฟอรัสหรือทั้ง 2 ชนิดไม่มีผลต่อ ARA ในน้ำทองนา เนื่องจากแปลงทดลองทั้ง 4 แสดงรูปแบบของการตรึงไนโตรเจนในน้ำ เหมือนกันหมด

จากการติดตามวัด ARA ในรากขาว-ดินบริเวณรากและน้ำทองนาตลอดระยะเวลาเจริญเติบโตของต้นข้าว สรุปได้ว่า เมื่อเปรียบเทียบอัตราการตรึงไนโตรเจนในส่วนต่าง ๆ ของนาข้าวไคแก รากขาว ดินบริเวณรากและน้ำทองนา ปรากฏว่ารากขาวเป็นส่วนที่มีการตรึงไนโตรเจนเกิดขึ้นสูงสุดคือ $1.5-5.5 \mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ รองลงมาไคแกดินบริเวณราก ($2.5-30 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{g.d}$ และน้ำทองนา (ประมาณ $1.0 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml.d}$) แต่ละส่วนในรูปแบบของการตรึงไนโตรเจนต่างกันกล่าวคือ ส่วนรากขาวจะมีการตรึงไนโตรเจนสูงสุดในช่วงสร้างรวงอ่อนและออกดอก ดินบริเวณรากจะมีการตรึงไนโตรเจนสูงสุดในระยะที่ข้าวแตกกอสูงสุด แต่สำหรับน้ำทองนาจะมีการตรึงไนโตรเจนสูงสุดใน 2 ระยะคือ ระยะเริ่มปักดำและระยะเริ่มเก็บเกี่ยว การใส่ปุ๋ยในนาทดลองมีผลต่อการตรึงไนโตรเจนเฉพาะในส่วนรากขาว โดยเร่งการตรึงไนโตรเจนในรากขาวให้เร็วขึ้น แต่ไม่มีผลในการเปลี่ยนแปลงรูปแบบของการตรึงไนโตรเจนที่เกิดขึ้นในดินบริเวณรากและน้ำทองนา

4. ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ในตัวอย่างรากขาว ดินบริเวณรากและน้ำทองนา

นอกจากติดตามการตรึงไนโตรเจนในรากขาว ดินบริเวณรากและน้ำทองนาตลอดระยะเวลาเจริญเติบโตของต้นข้าวแล้ว การหาปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ในตัวอย่างดังกล่าว จะช่วยให้ทราบการเปลี่ยนแปลงของปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ ในระยะต่าง ๆ ที่ข้าวเติบโต ทำโดยย่อยไนโตรเจนอินทรีย์ตามวิธี Kjeldahl ให้เปลี่ยนเป็นรูปของอนุมูลแอมโมเนียม แล้วหาปริมาณแอมโมเนียมที่เกิดขึ้นด้วย nessler reagent ทั้งรายละเอียดที่กล่าวแล้ว ในวิธีการทดลองข้อ 6

4.1 ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของรากข้าวระยะต่าง ๆ

ใช้รากข้าวที่เก็บในระยะต่าง ๆ และอบแห้งแล้วประมาณ 0.1-0.2 กรัม ในการหาปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ ปรากฏว่า ในระยะแรกที่ต้นข้าวยังอ่อนอยู่ (ระยะปักดำ) รากข้าวจะมีปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ค่อนข้างสูงประมาณ 15.3 มก. ต่อ กรัม (ตารางที่ 4) และลดลงเรื่อย ๆ จนกระทั่งเมื่อข้าวโตเต็มที่และสร้างรวงอ่อนจนถึงระยะเก็บเกี่ยว มีปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ประมาณ 7.5 มก. ต่อ กรัม

4.2 ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของดินบริเวณราก

ใช้ดินบริเวณรากซึ่งอบแห้งประมาณ 0.1-0.2 กรัม มาหาปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ ซึ่งผลการทดลองในตารางที่ 5 แสดงว่าปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ในดินค่อนข้างคงที่คือประมาณ 1.695 ± 0.522 มก. ต่อ กรัม ตลอดระยะเวลาการเจริญเติบโตของต้นข้าว

4.3 ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของน้ำทองนา

ใช้น้ำทองนาประมาณ 100 มล. มาหาปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ ผลการทดลองดังตารางที่ 6 แสดงว่าปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ในน้ำทองนามีจำนวนน้อยมากประมาณ 0.2 มก. ต่อ 100 มล. และค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาที่เก็บตัวอย่าง

จากการหาปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของตัวอย่างทั้ง 3 ชนิดนี้พบว่า ตัวอย่างรากข้าวเท่านั้นที่มีการเปลี่ยนแปลงปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ ส่วนตัวอย่างดินบริเวณรากและน้ำทองนามีปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาที่เก็บตัวอย่าง

5. การแยกตัวการที่สามารถตรึงไนโตรเจนจากรากข้าว ดิน และน้ำ ในแปลงนาทดลอง

เนื่องจากในการทดลองที่ผ่านมาพบว่า มีการตรึงไนโตรเจนในรากข้าวสูงสุด รองลงมาได้แก่ ดินบริเวณราก และต่ำสุดในน้ำทองนา ดังนั้นจึงได้ทำการแยกหาตัวการที่สามารถตรึงไนโตรเจนที่อยู่ในตัวอย่างเหล่านี้ โดยการอินคิวเบตตัวอย่างในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจน เพื่อเพิ่มจำนวนแบคทีเรียที่สามารถตรึงไนโตรเจน จากนั้นทดสอบ ARA คัดเลือก

ตารางที่ 4 ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของรากข้าวระยะต่าง ๆ

ใช้รากข้าวที่อบแห้งประมาณ 0.1-0.2 กรัม เติม se 0.01 กรัม K_2SO_4 0.5 กรัม H_2SO_4 เข้มข้น 1.5 มล. ย่อยจนตัวอย่างใส เจือจางตัวอย่างเป็น 10 มล. ใช้สารละลายนี้ 1.0 มล. เติมน้ำยา resslar 3.0 มล. เขย่า วัดการดูดแสงที่ 420nm

จำนวน ตัวอย่าง	ระยะข้าว	ระยะเวลาหลังปักดำ	มก. ไนโตรเจนอินทรีย์ กรัม (นน.แห้ง)
3	ปักดำ	0 สัปดาห์	15.313 ± 0.492
15	แตกกอ	4 "	13.764 ± 4.115
12	แตกกอสูงสุด	6 "	11.268 ± 3.291
12	สร้างรวงอ่อน	8 "	7.392 ± 0.639
12	เริ่มออกดอก	10 "	7.682 ± 1.980
12	ออกดอก	12 "	7.722 ± 1.377
12	ข้าวสุก	14 "	7.586 ± 0.746
12	เก็บเกี่ยว	16 "	6.693 ± 1.105

ตารางที่ 5 ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของดินบริเวณรากข้าว

ใช้ตัวอย่างดินที่อบแห้งประมาณ 0.1-0.2 กรัม เติม Se 0.01 กรัม K_2SO_4 0.5 กรัม H_2SO_4 เข้มข้น 1.5 มล. บอยจนตัวอย่างใส เจือจางตัวอย่างเป็น 10 มล. ใช้สารละลายนี้ 1.0 มล. เติมน้ำยา nessler 3.0 มล. เขย่า วัดการดูดแสงที่ 420 nm

จำนวนตัวอย่าง	ระยะเวลาหลังปักดำ	มก.ไนโตรเจนอินทรีย์ กรัม (นน.แห้ง)
4	0 สัปดาห์	1.378 ± 0.249
4	4 "	2.674 ± 0.425
8	6 "	1.453 ± 0.536
8	8 "	1.297 ± 0.217
8	10 "	2.288 ± 0.313
8	12 "	1.297 ± 0.217
8	14 "	1.811 ± 0.371
8	16 "	1.364 ± 0.243
ค่าเฉลี่ย		1.695 ± 0.522

ตารางที่ 6 ปริมาณไนโตรเจนอินทรีย์ของน้ำทองคำ

ใช้ตัวอย่างน้ำทองคำ 100 มล. เติม Se 0.02 กรัม K_2SO_4 1.0 กรัม H_2SO_4 เข้มข้น 3.0 มล. ย่อยจนตัวอย่างใส นำตัวอย่างไปเจือจางเป็น 30 มล. ใช้สารละลายนี้ 1.0 มล. เติมน้ำยา nessler 3.0 มล. เขย่าแล้ววัดการดูดแสงที่ 420 nm

จำนวนตัวอย่าง	ระยะเวลาหลังมีค่า	มก.ไนโตรเจนอินทรีย์ กรัม (นน.แห้ง)
4	6 สัปดาห์	0.254 ± 0.087
1	10 "	0.142
1	14 "	0.327
4	16 "	0.206 ± 0.032
ค่าเฉลี่ย		0.232 ± 0.078

ตัวอย่างที่มีแอกติวิตีสูงมาทำการ subculture ในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจนอีกหลายครั้ง พร้อมทั้งทดสอบ ARA เพื่อเจาะจงถึงตกค้างที่มากับตัวอย่างไปพร้อมกับการเพิ่มแบคทีเรียเป็นการทำให้แน่ใจว่า แบคทีเรียเหล่านี้มีความสามารถในการตรึงไนโตรเจนจริงและสามารถมีแอกติวิตีในน้ำเลี้ยงเชื้อสังเคราะห์ซึ่งปราศจากอาหารเสริม หลังจากนั้นจึงทำการแยกแบคทีเรียบริสุทธิ์บนอาหารวุ้นอีกครั้ง

5.1 ARA ของตัวอย่างรากขาว กินบรีเวณราก และนำทอนาที่อินทิวเบทในน้ำเลี้ยงเชื้อสังเคราะห์และน้ำเลี้ยงเชื้อวุ้นอาหารเสริม

ใช้ตัวอย่างรากขาว non sterile รากขาว sterile ฝิว และรากขาว sterile ฝิวรวมทั้งบด อย่างละประมาณ 0.5 กรัม หรือกินบรีเวณราก 0.1 กรัม หรือ นำทอนา 0.1 มล. ใส่ขวดทดลองซึ่งบรรจุน้ำเลี้ยงเชื้อ 5.0 มล. อินทิวเบทที่อุณหภูมิห้อง 2-3 วัน จากนั้นหา ARA ซึ่งโคมดั่งตารางที่ 7 ตามวิธีการคัดเลือกดังกล่าว ไม่พบ ARA จากตัวอย่างนำทอนาในน้ำเลี้ยงเชื้อทั้ง 3 ชนิด (NF medium, NF medium + 10% root extract และ NF medium + 0.002% yeast extract) สำหรับตัวอย่างกินพบ ARA หลายตัวอย่าง บางตัวอย่างพบแอกติวิตีสูงมาก ($995.90 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml.hr}$) ในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจน จากตัวอย่างกินทั้งหมด 28 ตัวอย่าง พบตัวอย่างที่มีแอกติวิตี 14 ตัวอย่าง (ตัวอย่างที่พบแอกติวิตีส่วนใหญ่เป็นตัวอย่างที่เก็บในวันที่ 26 ก.ย 20 ซึ่งเป็นระยะออกดอก และ 7 พ.ย 20 ซึ่งเป็นระยะเก็บเกี่ยว) สำหรับรากขาวพบแอกติวิตีทุกตัวอย่างทั้งรากขาว non sterile, รากขาว sterile ฝิว รวมทั้งรากขาว sterile ฝิวและบดละเอียด โดยมีแอกติวิตีในน้ำเลี้ยงเชื้อทั้ง 3 ชนิด แอกติวิตีที่พบอยู่ในช่วงกว้างตั้งแต่ 2-100 $\text{nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml.hr}$

5.2 ARA ของ subculture ที่อินทิวเบทในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจน

จากการทดลองข้อ 5.1 ตัวอย่างที่พบ ARA สูงในขวดของตัวอย่างที่เก็บพร้อมกัน ถูก subculture ต่อ โดยใช้ culture ประมาณ 1.0 มล. บำแยกตะกอนแบคทีเรีย เติมน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจนแล้วอินทิวเบทที่อุณหภูมิห้อง 24 ชม. จากนั้นวัด ARA

ตารางที่ 7 ARA ของตัวอย่างรากขาว กินบริเวณราก และนำทองคำ ที่อินทิวเบทในน้ำเลี้ยง
เชื้อตั้งเกาะหและน้ำเลี้ยงเชื้อบวกอาหารเสริม

ใช้ตัวอย่างนำทองคำ 0.1 มล. หรือกินบริเวณราก 0.1 กรัม หรือรากขาว non sterile
รากขาว sterile ผิว และรากขาว sterile ผิวรวมทั้งบด 0.5 กรัม อินทิวเบทในน้ำ
เลี้ยงเชื้อ 5 มล. (medium 1 คือ NF medium, medium 2 คือ NF medium + 10%
root extract, medium 3 คือ NF medium + 0.002% yeast extract) ที่อุณหภูมิ
ห้อง 2-3 วัน แล้วหา ARA

ชนิดตัวอย่าง	แปลง	ARA (nmole C ₂ H ₄ /ml.hr.)					
		26 ก.ย 20	10 ต.ค 20			24 ต.ค 20	7 พ.ย 20
		2	1	medium 2	3	1	1
น้ำ	0-0-0	ND	-ve	-ve	-ve	-ve	-ve
น้ำ	0-12-0	ND	-ve	-ve	-ve	-ve	-ve
น้ำ	12-0-0	ND	-ve	-ve	-ve	-ve	-ve
น้ำ	12-12-0	ND	-ve	-ve	-ve	-ve	-ve
กิน	0-0-0	182.00	-ve	53.12	70.94	-ve	13.24 7.08
กิน	0-12-0	169.61	-ve	-ve	-ve	-ve	995.90 23.03
กิน	12-0-0	192.18	-ve	-ve	-ve	-ve	3.34 0.47
กิน	12-12-0	224.57	-ve	-ve	-ve	-ve	1.58 9.87
รากขาว non sterile		8.20 102.94	298.38	60.48	84.31	104.37 16.29	21.97 20.47
รากขาว sterile ผิว		10.69 77.85	87.96	-108.64	123.53	12.43 79.60	3.11 6.54
รากขาว sterile ผิว พร้อมทั้งบด		6.94 6.89	29.70	43.93	28.13	27.19 -ve	3.09 2.01

ND = not determined

-ve = negative

พร้อมทั้งวัดความขุ่นของน้ำเลี้ยงเชื้อที่ 500 nm แล้วทำการ subculture ซ้ำเรื่อย ๆ ไปประมาณ 5-10 ครั้ง ผลการทดลองดังตารางที่ 8 ตัวอย่างที่ 1 มีแอกติวิตีต่ำเมื่อทำการ transfer ถึง 7 ครั้ง พบแอกติวิตีเพียง $12.6 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml} \cdot \text{OD}_{500} \cdot \text{hr}$ ตัวอย่างที่ 2 มีแอกติวิตีสูง ทำการ transfer ถึง 11 ครั้ง แอกติวิตียังอยู่ในช่วง $30 - 220 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml} \cdot \text{OD}_{500} \cdot \text{hr}$ ตัวอย่างที่ 3 มีแอกติวิตีตั้งแต่ $8 - 200 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml} \cdot \text{OD}_{500} \cdot \text{hr}$ และในบางครั้งของการ transfer (ครั้งที่ 8, 9) ไม่พบแอกติวิตี ตัวอย่างที่ 4 มีแอกติวิตีเฉลี่ยประมาณ $58.1 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml} \cdot \text{OD}_{500} \cdot \text{hr}$ โดยมีแอกติวิตีจนถึงการ transfer ครั้งที่ 7 ตัวอย่างที่ 5 ทำการ transfer 11 ครั้ง มีแอกติวิตีส่วนใหญ่ต่ำ ซึ่งบางครั้ง (ครั้งที่ 8) ไม่พบแอกติวิตี เฉลี่ยประมาณ $37 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml} \cdot \text{OD}_{500} \cdot \text{hr}$ สำหรับตัวอย่างสุดท้ายมีแอกติวิตีสูง $400 - 1000 \text{ nmole C}_2\text{H}_4/\text{ml} \cdot \text{OD}_{500} \cdot \text{hr}$ ทำการ transfer เพียง 4 ครั้ง แต่การ transfer ครั้งที่ 2 กลับไม่พบแอกติวิตีเลย

เนื่องแอกติวิตีที่วัดได้ระหว่างการ subculture แต่ละครั้งไม่สม่ำเสมอจึงใช้วิธีคัดเลือกเฉพาะ culture ที่มีความสามารถตรึงไนโตรเจนสูงในบางตัวอย่างมาแยกบนอาหารวุ้นแข็งเป็นโคโลนีบริสุทธิ์ ตามวิธีข้อ 7.2 โคแบคทีเรีย 3 ชนิดที่สามารถตรึงไนโตรเจนได้ซึ่งจะเรียกเป็น NF 1, NF 2 และ NF 3

6. ลักษณะและคุณสมบัติของแบคทีเรียบริสุทธิ์ที่แยกได้ (NF 1, NF 2, NF 3)

เชื้อบริสุทธิ์ทั้ง 3 ชนิดที่แยกได้ มีความสามารถตรึงไนโตรเจนแต่ละตัวของแอกติวิตีต่างกัน จึงได้ศึกษาลักษณะโคโลนี การติดสี และ ARA ของแบคทีเรียบริสุทธิ์ทั้ง 3 ชนิด เปรียบเทียบกันแล้ว นำเชื้อ NF 3 ซึ่งเป็นแบคทีเรียบริสุทธิ์ที่มีความสามารถในการตรึงไนโตรเจนต่อปริมาณโปรตีนสูงสุด มาศึกษาผลของอุณหภูมิและ pH ต่อการเจริญเติบโตและ ARA นอกจากนั้น ได้ศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณไนโตรเจนในน้ำเลี้ยงเชื้อกับ ARA อีกด้วย

ตารางที่ 8 ARA ของ subculture ในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจน

ใช้ culture ที่มี ARA สูง 1.0 มล. ปั่นแยกตะกอนแบคทีเรียไปอินคิวเบทในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจน 5.0 มล. ที่อุณหภูมิห้อง 24 ชม. จากนั้นนำไปวัด ARA พร้อมทั้งวัดความขุ่นของ culture ที่ 500 nm

Subculture ครั้งที่	ARA (nmole C ₂ H ₄ /ml.OD ₅₀₀ .hr)					
	ตัวอย่างที่ 1	ตัวอย่างที่ 2	ตัวอย่างที่ 3	ตัวอย่างที่ 4	ตัวอย่างที่ 5	ตัวอย่างที่ 6
1	-ve	107.41	9.25	30.28	3.22	437.31
2	16.23	112.18	46.96	59.71	61.03	-ve
3	8.85	31.63	63.15	6.07	5.55	1143.71
4	2.59	125.90	109.41	76.36	27.59	369.70
5	3.97	204.50	103.16	30.78	60.21	ND
6	9.30	162.26	95.46	81.98	62.13	ND
7	12.65	226.27	204.29	121.83	130.38	ND
8	ND	166.73	-ve	-ve	-ve	ND
9	ND	223.21	-ve	-ve	12.51	ND
10	ND	158.51	8.39	-ve	32.76	ND
11	ND	70.17	56.62	ND	11.87	ND

ND = not determined

-ve = negative

6.1 ลักษณะโคโลนี

โคโลนีของแบคทีเรียทั้ง 3 ชนิด ที่เลี้ยงบนวุ้นแข็ง NF medium + 2% Rich medium ที่ 31 องศาเซลเซียส 1-2 วัน มีลักษณะเฉพาะตัวคือ (รูปที่ 12)

NF 1 โคโลนีกลมผิวเรียบสีขาว

NF 2 โคโลนีกลมผิวเรียบสีเทา โคโลนีที่เลี้ยงนานเกิน 1 สัปดาห์ จะผลิต mucous ออกมา

NF 3 โคโลนีกลมผิวเรียบสีเหลืองอ่อน

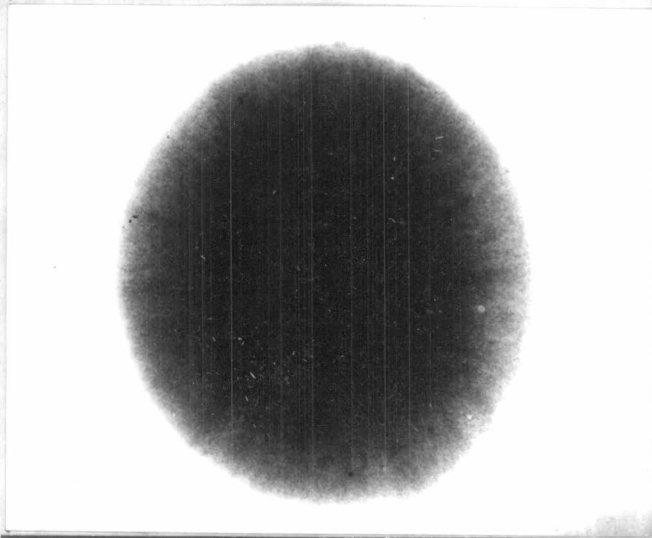
6.2 การติดสี Gram stain

แบคทีเรียทั้ง 3 ชนิด เมื่อย้อมสีแบบ Gram stain แล้วดูด้วยกล้องจุลทรรศน์ กำลังขยาย 1000 (รูปที่ 13) ปรากฏว่าทั้ง 3 ตัวเป็น Gram negative และมีรูปร่างลักษณะคล้ายคลึงกันคือ NF 1 และ NF 2 เป็น short rod ขนาดเล็ก ส่วน NF 3 เป็น short rod ขนาดใหญ่

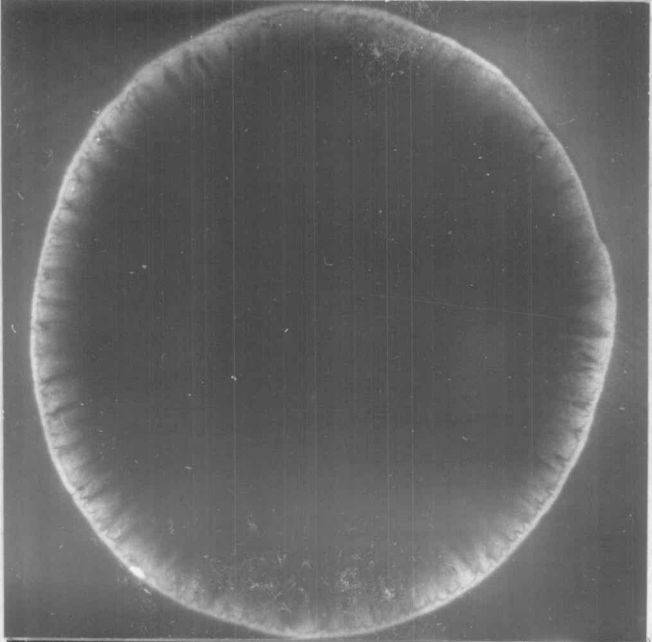
6.3 ARA ของแบคทีเรียบริสุทธิ์

เมื่อเลี้ยงแบคทีเรียในน้ำเลี้ยงเชื้อปราศจากไนโตรเจนที่เติม Rich medium 10% และอินทิวเบทใน aerobic condition ที่อุณหภูมิ 31-32 องศาเซลเซียส 24 ชม. เปิด culture 2 มล. ใส่หลอดทดลอง นั้น เปลี่ยนน้ำเลี้ยงเชื้อใหม่เป็น NF medium 2.0 มล. แล้วอินทิวเบทต่อ 4 ชม. จากนั้นหา ARA วัดความขุ่นของ culture ที่ 500 nm พร้อมทั้งหาปริมาณโปรตีนของเซลล์แบคทีเรีย จากตารางที่ 9 แสดงการเปรียบเทียบ ARA ของแบคทีเรียบริสุทธิ์ทั้ง 3 ชนิด ปรากฏว่า NF 3 มีแอกติวิตีสูงที่สุดคือ 0.892 $\mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{mg}\cdot\text{hr}$ หรือ 237.22 $\mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{ml}\cdot\text{OD}_{500}\cdot\text{hr}$ ซึ่งประมาณ 30 เท่าของ NF 2 และประมาณ 4 เท่าของ NF 1

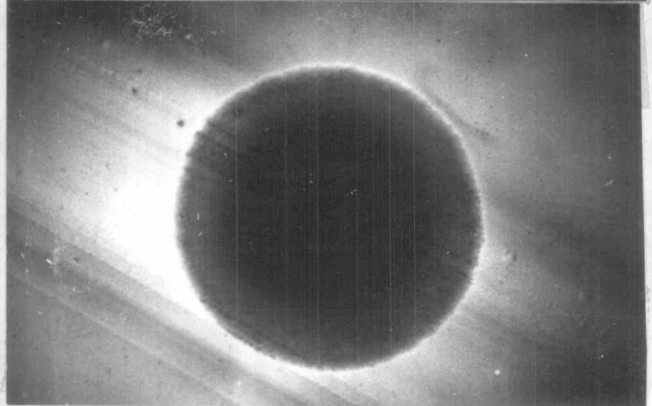
NF 1



NF 2



NF 3



รูปที่ 12 ลักษณะโคโคไลของ NF 1, NF 2 และ NF 3 กำลังขยาย 160 เท่า

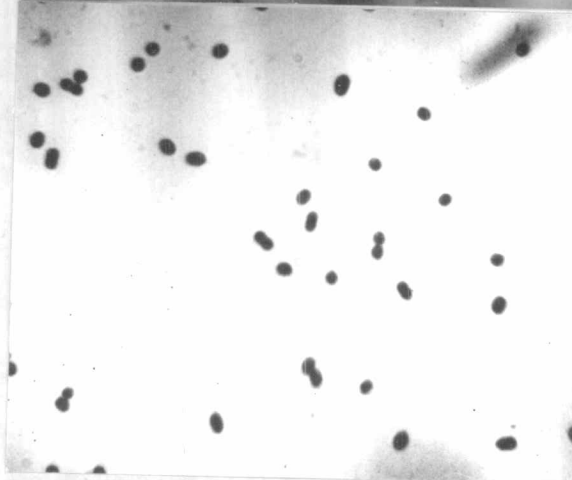
NF 1



NF 2



NF 3



รูปที่ 13 ลักษณะเมล็ดของ NF 1, NF 2 และ NF 3 กำลังขยาย 4000 เท่า

ตารางที่ 9 การเปรียบเทียบ ARA ของแบคทีเรียบริสุทธิ์

เลี้ยงแบคทีเรีย NF 1, NF 2 และ NF 3 ในน้ำเลี้ยงเชื้อ (NF medium + 10% Rich medium) อินคิวเบทใน aerobic condition ที่ 31-32 องศาเซลเซียส 24 ชม. บีเปิด culture 2 มล. ใส่หลอดทดลอง บั่น เปลี่ยนน้ำเลี้ยงเชื้อเป็น NF medium 2.0 มล. อินคิวเบทต่อ 4 ชม. แล้วอุกจากนี้ก๊าซอะเซทิลีน 0.75 มล. อินคิวเบทอีก 1 ชม. ตรวจหาก๊าซอะเซทิลีนที่เกิดขึ้นภายหลังอินคิวเบทด้วยเครื่อง GC วัดความขุ่นของ culture ที่ 500nm และหาโปรตีนของเซลล์แบคทีเรียเพื่อคำนวณหา ARA ต่อปริมาณโปรตีน และ

OD₅₀₀

แบคทีเรียบริสุทธิ์	ARA	
	$\frac{\mu\text{mole C}_2\text{H}_4}{\text{mg Protien.hr}}$	$\frac{\text{nmole C}_2\text{H}_4}{\text{ml.OD}_{500}.\text{hr}}$
NF 1	0.198	28.98
NF 2	0.033	5.07
NF 3	0.892	237.22

6.4 ผลของอุณหภูมิต่อการเจริญเติบโตและ ARA ของแบคทีเรีย NF 3

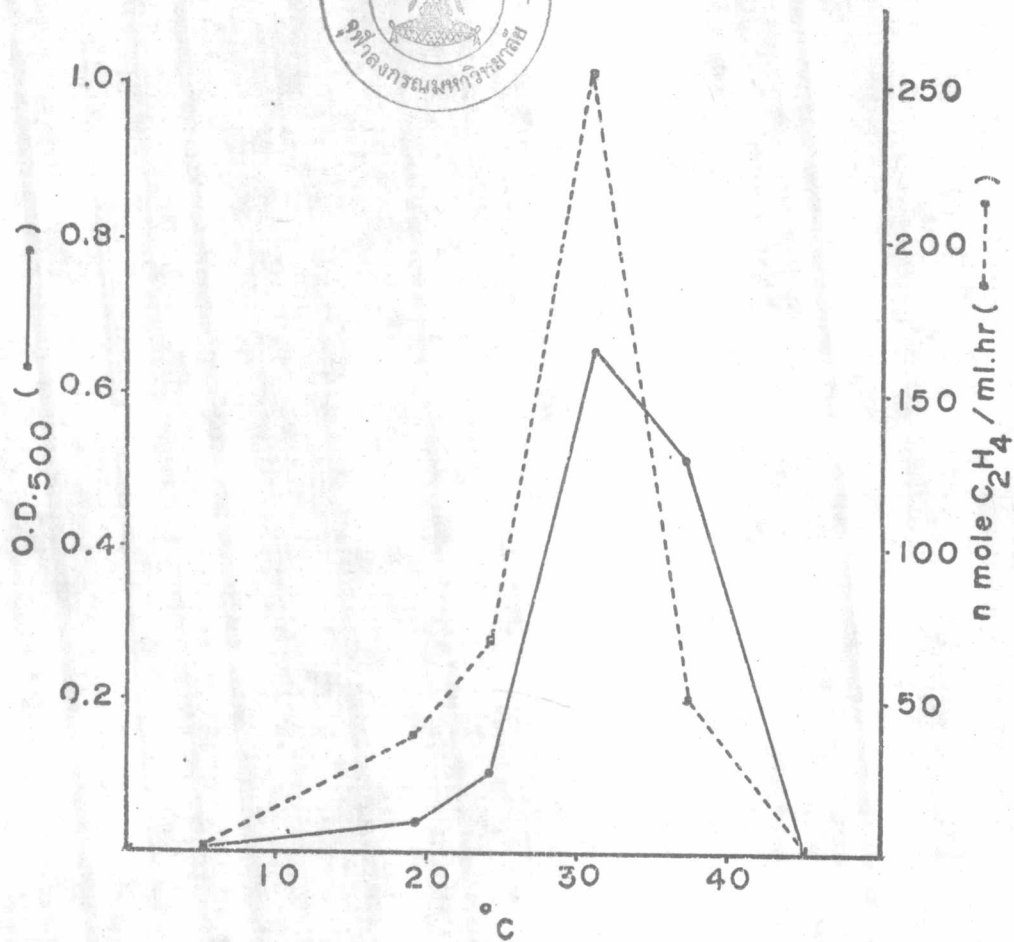
เมื่อเลี้ยงแบคทีเรียในน้ำเลี้ยงเชื้อ (NF medium + 10% Rich medium)

อินคิวเบทแบบ aerobic condition ที่อุณหภูมิต่าง ๆ ตั้งแต่ 5-45 องศาเซลเซียส 24 ชม. แล้ววัดความขุ่นของ culture ที่ 500nm ผลดังรูปที่ 14 แสดงว่า NF 3 โตได้ดีที่สุด เมื่ออินคิวเบทที่อุณหภูมิ 31-37 องศาเซลเซียส และวัด ARA ของ culture ซึ่งอินคิวเบทที่อุณหภูมิต่าง ๆ นี้ ในหลอดทดลองที่มีน้ำเลี้ยงเชื้อเป็น NF medium อินคิวเบทที่อุณหภูมิเดิมอีก 4 ชม. แล้ววัด ARA ปรากฏว่า ที่อุณหภูมิ 31 องศาเซลเซียสซึ่ง NF 3 เจริญเติบโตได้ดีที่สุด มีแอกทิวิตีสูงสุดควยถึง $250 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{ml.hr}$

6.5 ผลของ pH น้ำเลี้ยงเชื้อต่อการเจริญเติบโตและ ARA ของแบคทีเรีย NF 3

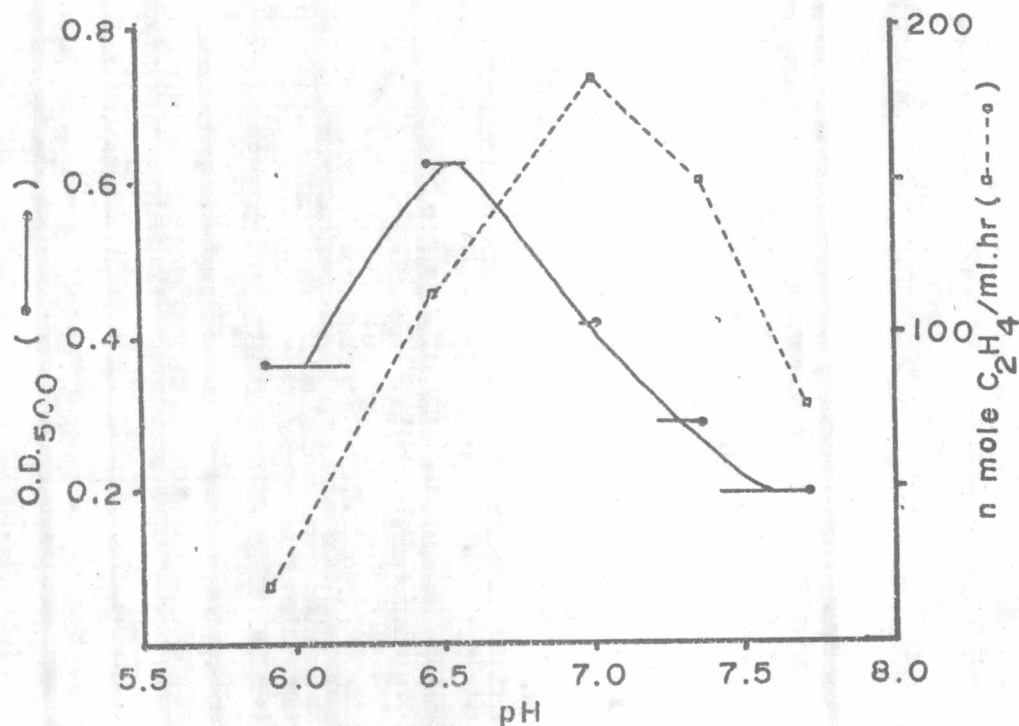
เลี้ยงแบคทีเรียในน้ำเลี้ยงเชื้อ (NF medium + 10% Rich medium) ซึ่งปรับ

ใหม่ pH ต่าง ๆ กันตั้งแต่ 5.9-7.7 โดยใช้ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.02 M อินคิวเบทแบบ aerobic condition ที่ 31 องศาเซลเซียส 24 ชม. วัดความขุ่นของ culture ที่ 500 nm ผลดังรูปที่ 15 ปรากฏว่า NF 3 โตได้ดีที่สุดในน้ำเลี้ยงเชื้อที่มี pH ประมาณ 6.5 น้ำเลี้ยงเชื้อที่มี pH คอนข้างเป็นกรด เมื่อใช้เลี้ยงแบคทีเรีย 24 ชม. pH ของน้ำเลี้ยงเชื้อจะเพิ่มขึ้น (pH 5.9 เพิ่มขึ้นเป็น 6.2) ตรงข้ามกับน้ำเลี้ยงเชื้อที่มี pH คอนข้างเป็นด่าง เมื่อใช้เลี้ยงแบคทีเรีย 24 ชม. pH ของน้ำเลี้ยงเชื้อจะกลับลดลง (pH 7.7 เปลี่ยนเป็น 7.4) และเมื่อวัด ARA ของ culture ที่เลี้ยงในน้ำเลี้ยงเชื้อ pH ต่าง ๆ กัน 24 ชม. นี้ ในหลอดทดลองที่บรรจุน้ำเลี้ยงเชื้อ NF medium ที่มี pH เช่นเดิม อินคิวเบทที่ 31 องศาเซลเซียส 4 ชม. แล้วหา ARA พบว่า ARA สูงสุดใน culture ที่มี pH ของน้ำเลี้ยงเชื้อเท่ากับ 7.0 ($180 \text{ nmoleC}_2\text{H}_4/\text{ml.hr}$)



รูปที่ 14 ผลของอุณหภูมิต่อการเจริญเติบโตและ ARA ของ NF 3

เลี้ยงแบคทีเรีย NF 3 ในน้ำเลี้ยงเชื้อ (N-F medium + 10% Rich medium) อินคิวเบทแบบ aerobic condition ที่อุณหภูมิ 5, 19, 24, 31, 37 และ 45 องศาเซลเซียส 24 ชม. วัดความขุ่นของ culture ที่ 500 nm ปีเปิด culture 2 มล. ใส่หลอดทดลอง ปั่น เปลี่ยนน้ำเลี้ยงเชื้อเป็น N-F medium ใช้ 2.0 มล. อินคิวเบทที่อุณหภูมิเดิมอีก 4 ชม. แล้วดูดจาก นิด C₂H₂ 0.75 มล. (P C₂H₂ 0.1 บรรยากาศ) อินคิวเบทอีก 1 ชม. ตรวจหาแก๊สเอซีลีนด้วยเครื่อง GC แต่ละจุดเป็นค่าเฉลี่ยของ 4 ข้ว

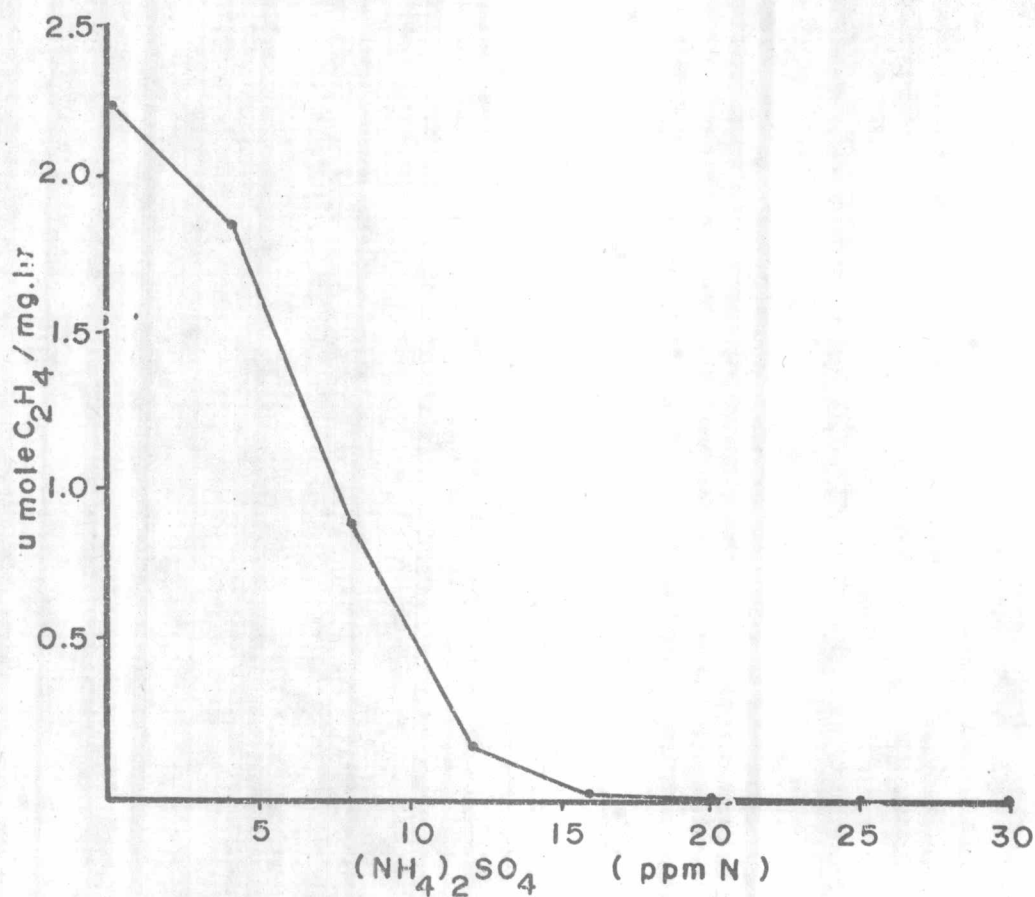


รูปที่ 15 อิทธิพลของ pH ต่อการเจริญเติบโตและ ARA ของ NF 3

เลี้ยงแบคทีเรีย NF 3 ในน้ำเลี้ยงเชื้อ (N-F medium + 10% Rich medium) ซึ่งมี pH 5.90, 6.45, 7.00, 7.40 และ 7.7 (ใช้ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.02 M) อินคิวเบทแบบ aerobic condition ที่ 31 องศาเซลเซียส 24 ชม. วัดความขุ่นของ culture ที่ 500 nm เปิด culture 1.0 มล. ใส่หลอดทดลอง ปั่น เปลี่ยนน้ำเลี้ยงเชื้อเป็น N-F medium ที่มี pH เท่าเดิม ใช้ 2.0 มล. อินคิวเบทที่ 31 องศาเซลเซียส 4 ชม. ดูดจาก สิต C₂H₂ ให้ได้ 0.1 บรรยากาศ อินคิวเบทต่อ 1 ชม. ตรวจหาก๊าซ เอธิลีนด้วยเครื่อง GC แต่ละจุดเป็นค่าเฉลี่ยของ 4 ชั่วโมง (●— pH เริ่มต้น)

6.6 ผลการเติมไนโตรเจน (Ammonium sulphate) ในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศ
จากไนโตรเจนต่อ ARA ของแบคทีเรีย NF 3

จากการเลี้ยง NF 3 ในน้ำเลี้ยงเชื้อ (NF medium + 10% Rich medium)
อินคิวเบทแบบ aerobic condition ที่ 31 องศาเซลเซียส 24 ชม. ใช้ culture
1.0 มล. ใส่หลอดทดลอง ปิด เปลี่ยนน้ำเลี้ยงเชื้อใหม่โดยใช้น้ำเลี้ยงเชื้อ NF medium
ที่มี Ammonium sulphate จำนวนตั้งแต่ 0-30 ppm N อินคิวเบทที่ 31 องศาเซลเซียส
4 ชม. แล้วหา ARA ผลดังรูปที่ 16 แสดงว่า แบคทีเรียที่อินคิวเบทในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศ
จากไนโตรเจนจะมี ARA $2.3 \mu\text{mole C}_2\text{H}_4/\text{mg}\cdot\text{hr}$ แต่เมื่อเพิ่มปริมาณ Ammonium
sulphate ในน้ำเลี้ยงเชื้อ ARA จะลดลงอย่างรวดเร็ว พบว่าปริมาณ Ammonium
sulphate ประมาณ 16 ppm N สามารถยับยั้ง ARA ได้อย่างสมบูรณ์



รูปที่ 16 การเติม $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจนต่อ ARA ของ NF 3

เลี้ยงแบคทีเรียในน้ำเลี้ยงเชื้อ (N-F medium + 10% Rich medium) อินคิวเบทแบบ aerobic condition ที่ 31 องศาเซลเซียส 24 ชม. เปิด culture 1.0 มล. ใส่หลอดทดลอง ปั่น เปลี่ยนน้ำเลี้ยงเชื้อใหม่โดยใช้น้ำเลี้ยงเชื้อ N-F medium ที่มี $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ จำนวน 0, 4, 8, 12, 16, 20, 25 และ 30 ppm N อินคิวเบทที่ 31 องศาเซลเซียส 4 ชม. อดจกฉีด C_2H_2 ให้ได้ 0.1 บรรยากาศ อินคิวเบทต่อ 1 ชม. ตรวจสอบก๊าซเอธิลีนด้วยเครื่อง GC หาโปรตีนของเซลล์แบคทีเรียโดยย่อยเซลล์ด้วย NaOH 0.1 N ที่ 90 องศาเซลเซียส 10-15 นาที หาโปรตีนที่ละลายอยู่ใน NaOH 0.1 N โดยวิธี Lowry