

บทที่ 4

ผลการวิจัย

1. ผลการคัดแยกคลอสต์รี เดียมที่สามารถผลิตบีวานอลจากตัวอย่างดินในประเทศไทย

จากการคัดแยกคลอสต์รี เดียมจากดินตัวอย่างในประเทศไทย ในอาหารโนเตโต เด็กโตรส บรรจุ ตามวิธีการดังกล่าวในแบบที่ 2 ข้อ 3.1 จากดินตัวอย่างทั้งหมด 50 ตัวอย่าง มี 32 ตัวอย่างดินที่มีเชื้อผลิตบีวานอลได้ระหว่าง ๐.๑๖-๗.๖๒ กรัมต่อลิตร และ เมื่อกำเนิดให้บริสุทธิ์ พบว่ามี 13 สายพันธุ์ จาก 4 ตัวอย่างดินที่ผลิตบีวานอลได้ในปริมาณสูงคือ ๓.๔๕-๗.๗๗ กรัมต่อลิตร ดังแสดงไว้ในตารางที่ ๘ และรูปที่ ๒

2. ผลการศึกษาเบื้องต้นถึงความสามารถในการผลิตบีวานอลในอาหารแบ่งมันสำปะหลัง โดยคลอสต์รี เดียมที่คัดแยกได้ 13 สายพันธุ์2.1 ผลของอุณหภูมิต่อการผลิตบีวานอล

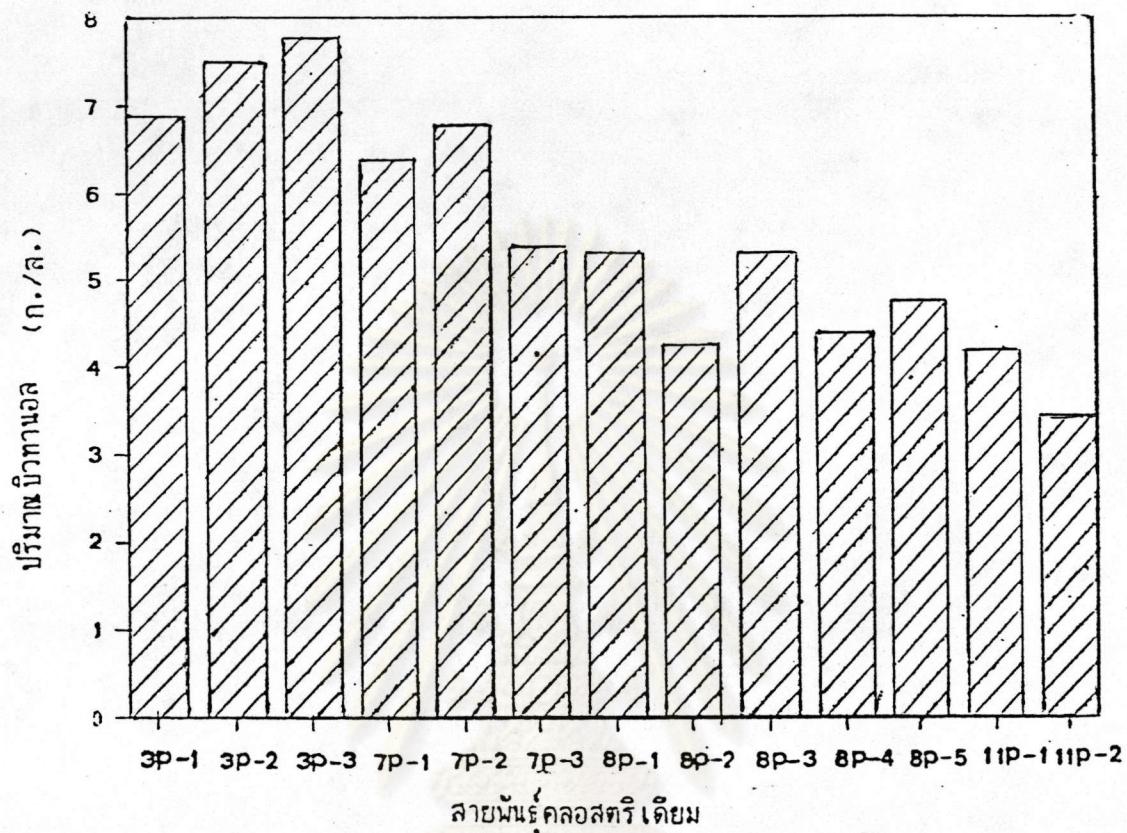
จากการเลี้ยงคลอสต์รี เดียมทั้ง 13 สายพันธุ์ ที่อุณหภูมิต่าง ๆ กัน คือที่ ๓๐, ๓๗ และ ๔๐ องศาเซลเซียล พบว่า อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการผลิตบีวานอลของคลอสต์รีเดียมทั้ง 13 สายพันธุ์ จะอยู่ในช่วง ๓๐-๓๗ องศาเซลเซียล โดยที่อุณหภูมิ ๓๗ องศาเซลเซียล ผลิตบีวานอลได้สูงสุด ยกเว้นคลอสต์รีเดียมสายพันธุ์ ๓๘-๓ อุณหภูมิที่ผลิตบีวานอลได้สูงสุดอยู่ที่ ๓๐ องศาเซลเซียล คลอสต์รีเดียมสายพันธุ์ ๘๘-๒ ผลิตบีวานอลได้สูงสุดคือ ๖.๘๑ กรัมต่อลิตร ที่อุณหภูมิ ๓๗ องศาเซลเซียล ผลการทดลองแสดงไว้ในรูปที่ ๓

ตารางที่ 8 สายพันธุ์ของคลอสตอรีเดียมที่ผลิตบิวทานอลให้ปริมาณสูงในอาหาร
ไฟเต็ตโต เด็กโตรล บรรจุ

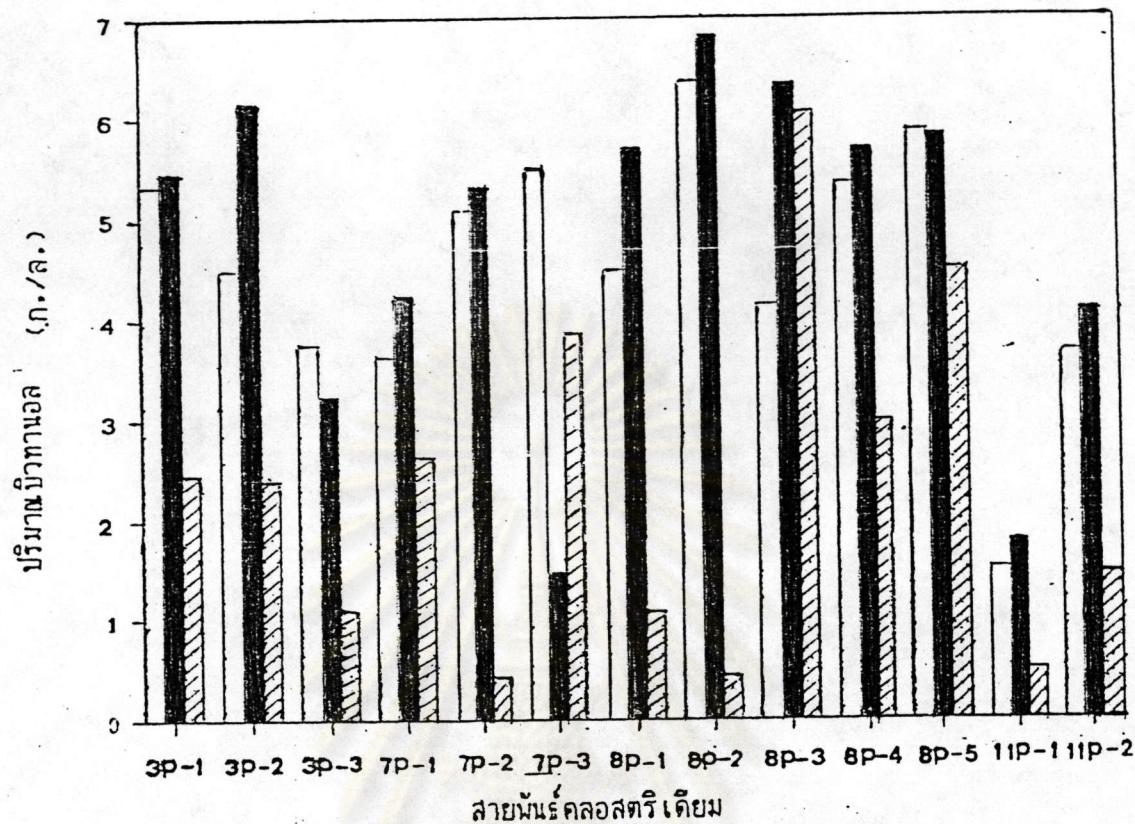
สายพันธุ์คลอสตอรีเดียม	แหล่งที่มา (จังหวัด)	ปริมาณบิวทานอล (ก./ล.)
3p-1	ชลบุรี	6.81
3p-2	"	7.51
3p-3	"	7.77
7p-1	ปทุมธานี	6.40
7p-2	"	6.79
7p-3	"	5.40
8p-1	ฉะเชิงเทรา	5.32
8p-2	"	4.27
8p-3	"	5.32
8p-4	"	4.39
8p-5	"	4.77
11p-1	กรุงเทพมหานคร	4.20
11p-2	"	3.45

2.2 ผลการคึกซ่าปริมาณแบ่งมันสำปะหลังที่เหมาะสมต่อการผลิตบิวทานอล

จากผลการผันแปรปริมาณแบ่งมันสำปะหลังในอาหารเลี้ยงเชื้อระหว่าง 5-10% พบร้าคลอสตอรีเดียมทุกสายพันธุ์ ผลิตบิวทานอลได้สูงในอาหารเลี้ยงเชื้อรึมปริมาณแบ่ง 7% ยกเว้นคลอสตอรีเดียมสายพันธุ์ 3p-1 และ 3p-2 และพบร้าคลอสตอรีเดียมสายพันธุ์ 8p-2 ผลิตบิวทานอลได้สูงสุดคือ 6.81, 7.29 และ 7.82 กรัมต่อลิตร ในอาหารเลี้ยงเชื้อรึมปริมาณแบ่ง 5, 7 และ 10% ตามลำดับ ผลการทดลองแสดงในรูปที่ 4

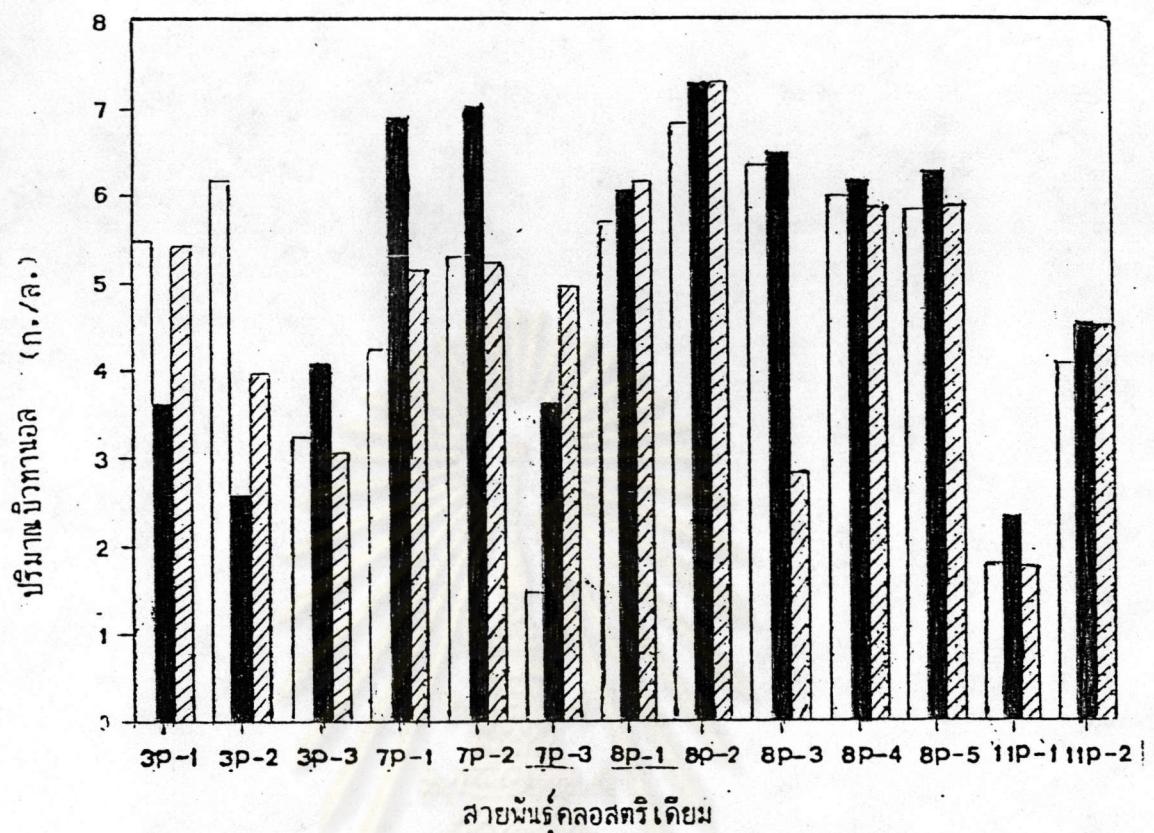


รูปที่ 2 ปริมาณของบีวานอลที่ผลิตได้ปริมาณสูงในอาหารไฟเต็โต เด็กໂຕรล บรรจุ
โดยคลอสทรีเดียม 13 สายพันธุ์ ที่ดัดแยกได้



รูปที่ 3 ผลของอุณหภูมิต่อการผลิตบีวานอล ในอาหารเป็นมันสำปะหลัง โดยคลอสตรีเดียม 13 สายพันธุ์ ที่คัดแยกได้

- อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส
- อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส
- ▨ อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส



รูปที่ 4 ผลของปริมาณแบ่งมันสำปะหลัง ต่อการผลิตน้ำหนักนอล โดย คลอสตريเดียม 13 สายพันธุ์ ที่คัดแยกได้

- แบ่ง 5 เปอร์เซนต์
- แบ่ง 7 เปอร์เซนต์
- ▨ แบ่ง 10 เปอร์เซนต์

คุณย์วิทยหรรพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

จากผลการทดลอง ในข้อ 2. พบว่าคลอสต์ริเดียมสายพันธุ์ 8P-2 เป็นสายพันธุ์ที่ผลิตบีวานอลได้ในปริมาณสูงสุดในอาหารแบ่งมันสำปะหลัง จึงเลือกคลอสต์ริเดียมสายพันธุ์นี้มาศึกษาการผลิตอาชีโโน-บีวานอลในถังหมักต่อไป

3. ผลการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการหมักเพื่อผลิตอาชีโโน-บีวานอล
จากแบ่งมันสำปะหลัง โดยคลอสต์ริเดียมสายพันธุ์ 8P-2 ในถังหมัก

3.1 ผลของอุณหภูมิต่อการผลิตอาชีโโน-บีวานอล

จากผลการทดลอง ในข้อ 2.1 คลอสต์ริเดียมสายพันธุ์ 8P-2 ผลิตบีวานอลได้สูงที่อุณหภูมิระหว่าง 30-37 องศาเซลเซียส ในการทดลองนี้จึงศึกษาถึงอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการผลิตอาชีโโน-บีวานอลในถังหมัก ที่อุณหภูมิ 30, 35 และ 37 องศาเซลเซียส ในอาหารเลี้ยงเชื้อ (ภาชนะ ก. หมายเลข 3) ที่มีปริมาณแบ่ง 5% ความเป็นกรดต่างเริ่มต้นเป็น 6.0 ไม่ควบคุมความเป็นกรดต่างในระหว่างการหมัก ผลการทดลองแสดงไว้ในรูปที่ 5, 6 และ 7 และสรุปผลการทดลองไว้ในตารางที่ 9

จากผลการทดลอง พบว่าที่อุณหภูมิ 30, 35 และ 37 องศาเซลเซียส ได้ตัวกำลalive รวม (บีวานอล อาชีโโน เอทานอล) ใกล้เคียงกัน คือ 9.16, 10.65 และ 9.26 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ โดยเฉพาะที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส จุลินทรีย์ที่ผลิตบีวานอลและอาชีโโนได้ในปริมาณสูงสุด คือ 7.0 และ 3.53 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ

ผู้ติดตามการเจริญเติบโตและการสร้างตัวกำลalive ของคลอสต์ริเดียมสายพันธุ์ 8P-2 ที่อุณหภูมิ 30, 35 และ 37 องศาเซลเซียส ในสภาวะที่ไม่ควบคุมความเป็นกรดต่าง จะมีลักษณะเหมือนกันเด่นนี้ ในระยะแรกคลอสต์ริเดียมจะเจริญเติบโตอย่างรวดเร็ว (log phase) และสร้างกรด (อะเซติก และบีติค) ออกมาน้ำหมัก (fermentation broth) ทำให้ความเป็นกรดต่างลดลง และความเป็นกรดต่างคงตัวสูตในช่วงโมงที่ 12 (pH 4.3-4.4) หลังจากนั้นคลอสต์ริเดียมจะหยุดการเจริญเติบโต และเริ่มคงที่ (stationary phase) ในระยะนี้จะสร้างตัวกำลalive เพิ่มขึ้นเรื่อยๆ

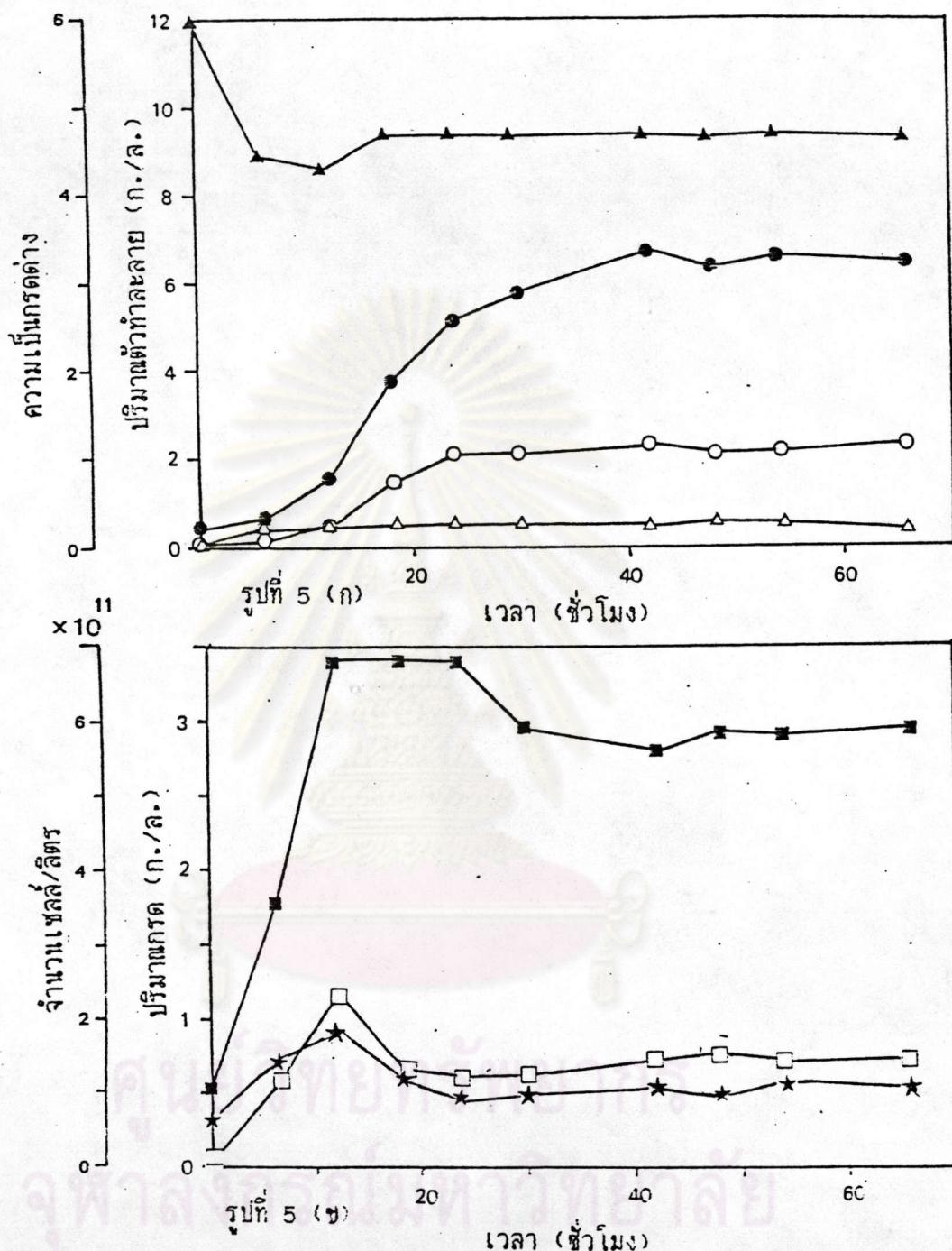
พร้อมกับการถูกใช้ไปในการผลิตอาชีโตก-บีวากนอล ทำให้ความเป็นกรดค้างในน้ำมักสูงขึ้น เล็กน้อยและคงที่ ปริมาณตัวกำละลายน้ำสูงสุดในร้าวโมงที่ 42

ตารางที่ 9 เปรียบเทียบผลที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5% ที่อุณหภูมิ 30, 35 และ 37 องศาเซลเซียส ที่ความเป็นกรดค้างเริ่มต้นเป็น 6.0 ไม่ควบคุมความเป็นกรดค้าง โดยคลอสทรีเตียมลายพันธุ์ 8P-2

รายการเปรียบเทียบ	อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส)		
	30	35	37
1. ความเข้มข้นสูงสุดของ บีวากนอล อาชีโตก เอทานอล (ก./ล.)	6.49, 2.21, 0.46	7.0, 3.53, 0.12	6.13, 2.97, 0.16
2. ความเข้มข้นของ กรดอะเซติกและ กรดบีวากิริก (ก./ล.)	0.52, 0.73	0.20, 0.49	0.25, 0.65
3. ปริมาณเชลล์สูงสุด (จำนวนเชลล์/ล.)	3.41×10^{-12}	6.66×10^{-11}	3.05×10^{-11}
4. ความเป็นกรดค้างค่าลูค ของอาหารเลี้ยงเรือ	4.30	4.22	4.40
5. ระยะเวลาที่ผลิตบีวากนอล ได้สูงสุด (ร้าวโมง)	42	42	42

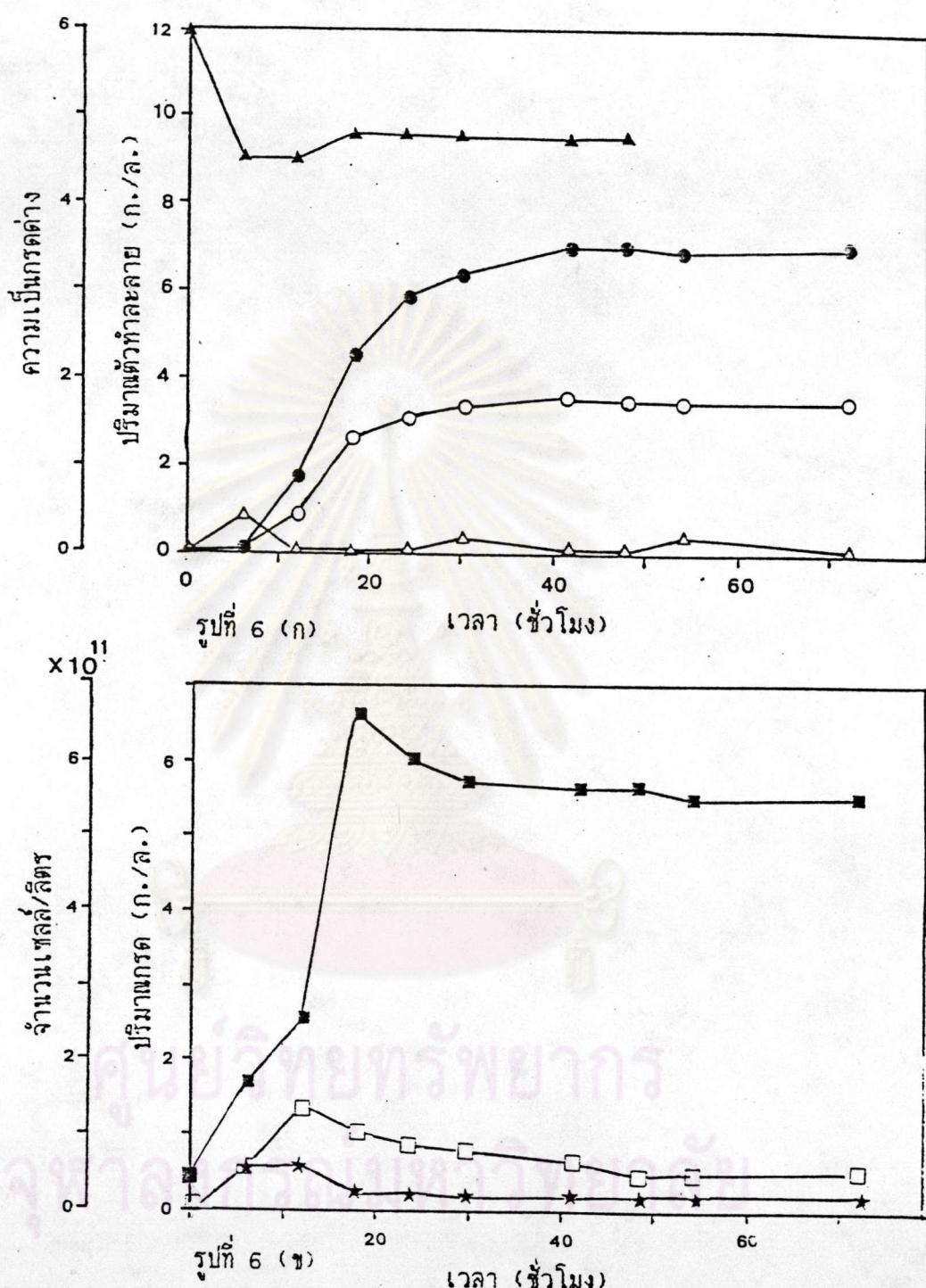
3.2 ผลกระทบความเป็นกรดค้างค่าการผลิตอาชีโตก-บีวากนอล

ผลกระทบของการหมักเนื้อผลิตอาชีโตก-บีวากนอลในอาหารเลี้ยงเรือ (ภาคผนวก ก. หมายเลขอ 3) ที่มีปริมาณแบ่ง 5% อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ควบคุมความเป็นกรดค้างที่ 5.5, 6.0 และ 6.5 ตามลำดับ แสดงไว้ในรูปที่ 8, 9 และ 10 และสรุปผลการทดลองไว้ในตารางที่ 10

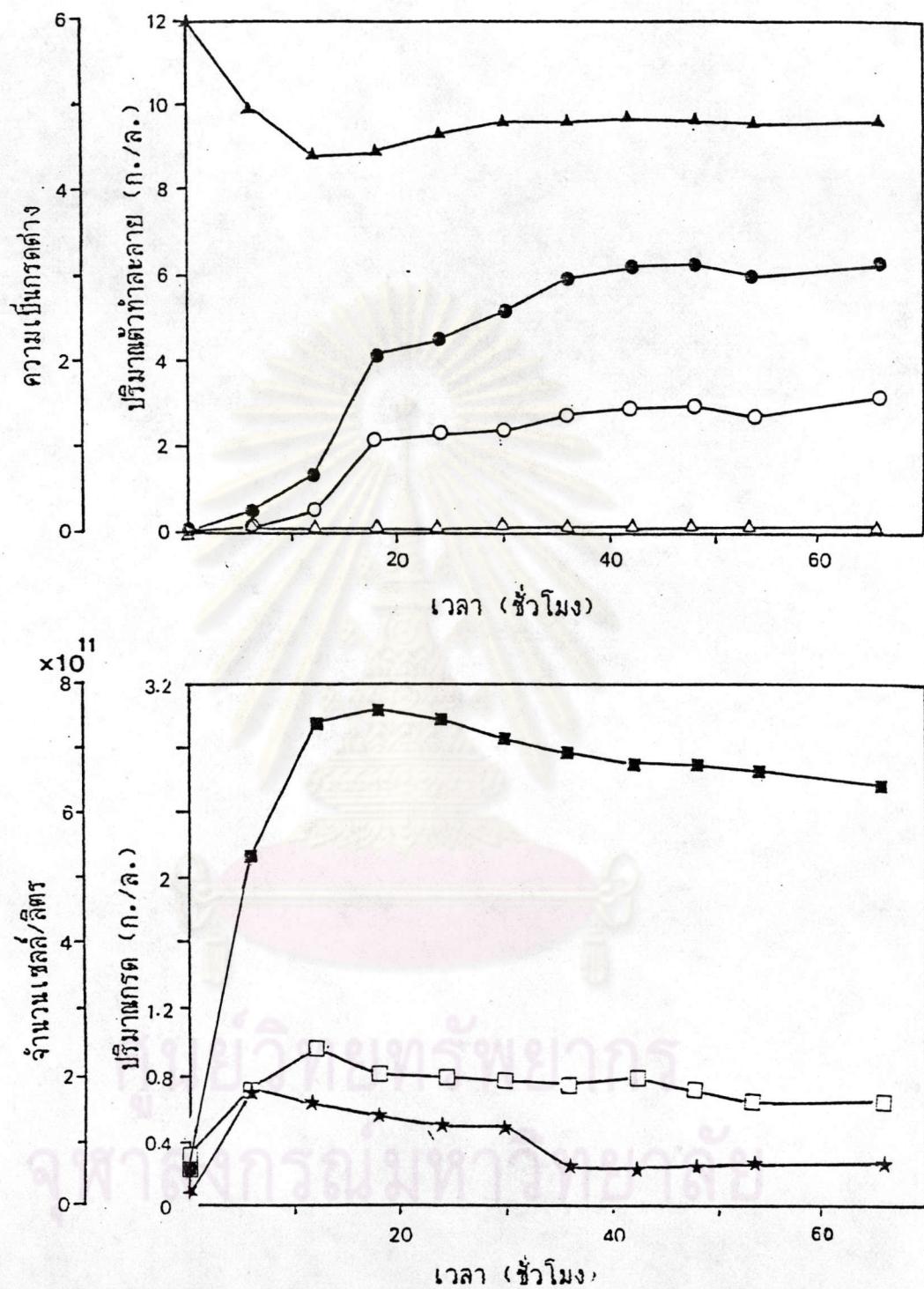


รูปที่ 5 ปริมาณผ้ากำลําลายที่ได้จากการหมักเบี้งมันสำปะหลัง 5%
ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียล ความเป็นกรดด่างเริ่มต้นเป็น
6.0 โดยคลอสติเดียมลาราโนร์ 89-2

- | | |
|-------------------|-------------------|
| (ก) ● บีวิกานอล | (ก) □ การบีวิกิรค |
| ○ อาซีติน | ★ การอะเซ็ติก |
| △ เอทานอล | ■ จำนวนเชลล์ |
| ▲ ความเป็นกรดด่าง | |



รูปที่ 6 ปริมาณผ้าทำลาภายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5% กับอุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียล ความเป็นกรดต่างเริ่มต้นเบื้องต้น 6.2 ไม่ควบคุมความเป็นกรดต่าง โดยคลอสตาวิเตียมลายันช์ 89-2
 (ก) ● บีทาโนล ○ อาร์โซน △ เอธานอล ▲ ความเป็นกรดต่าง^(ช) □ กรณีบีกิริด ★ กรณีอะเซติก ■ จำนวนเซลล์

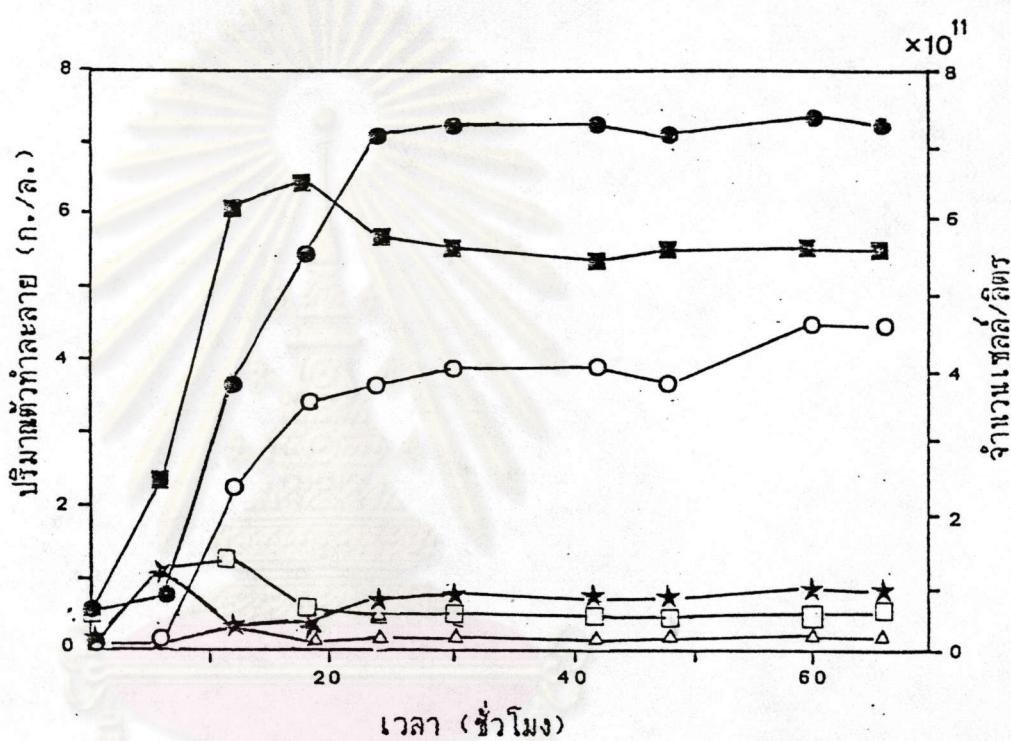


รูปที่ 7 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการน้ำกับน้ำสำลีหลัง 5%
ทิ่องามมิ 37 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดด่างเริ่มต้นเป็น 6.0
ไม่ควบคุมความเป็นกรดด่าง โดยคลอสตอรีเดียมลายพันธุ์ ยร-2
(ก) ● บีวทานอล (ข) □ กรณบีวาริก
○ อาซิโน ★ กรณอะเซติก
△ เอทานอล ■ จำนานเชลล์
▲ ความเป็นกรดด่าง

ตารางที่ 10 เปรียบเทียบผลที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5% ของคลอสต์ริ เติมสารพัชร์ 8g-2 เมื่อเลี้ยงท่ออุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียล ควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 5.5, 6.0 และ 6.5 ตามลำดับ

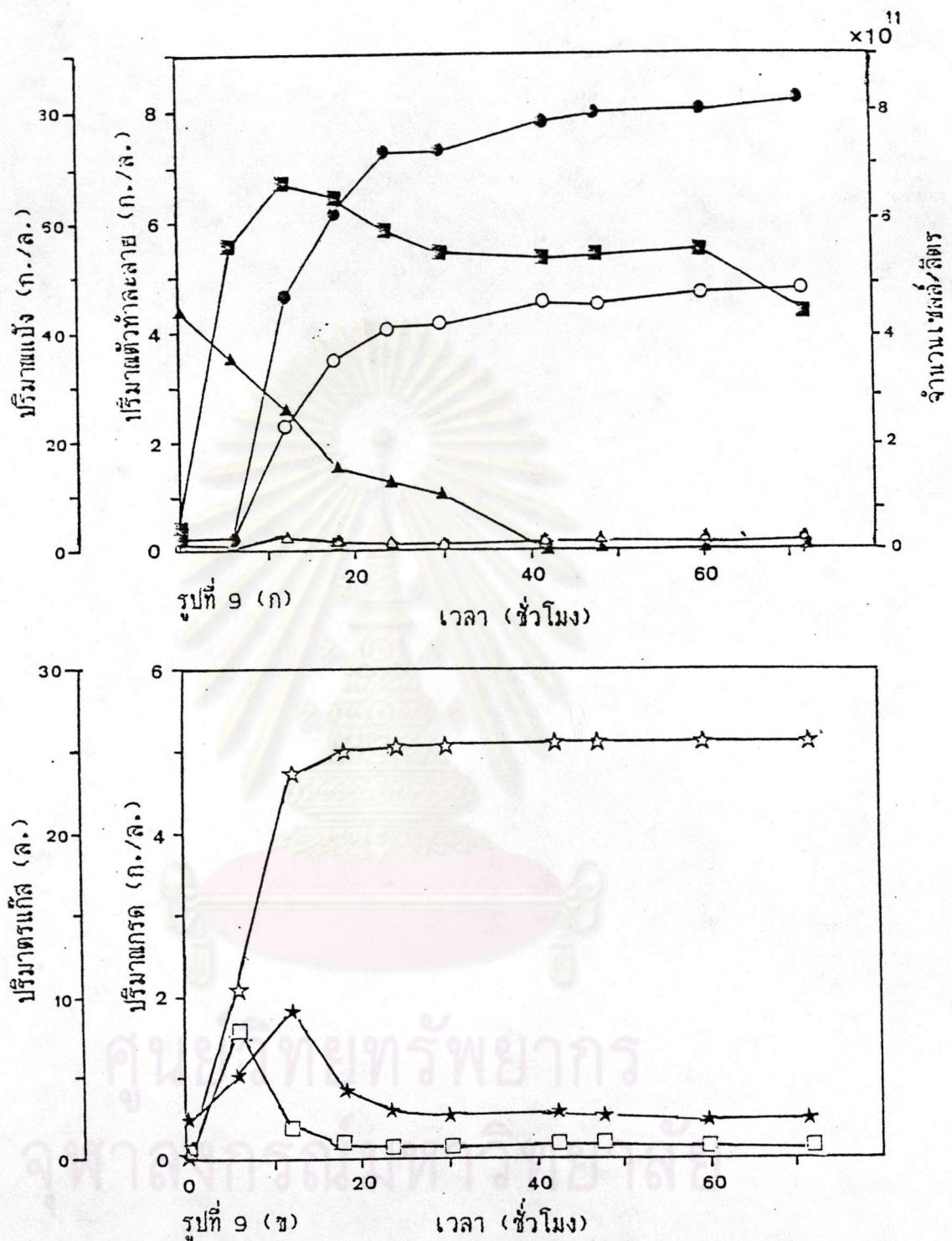
	ค่าความเป็นกรดด่าง		
	5.5	6.0	6.5
1. ความเข้มข้นสูงสุดของน้ำกานออล อาเรโนเอธานออล (ก./ล.)	7.30, 4.16, 0.15	7.97, 4.59, 0.14	7.89, 4.51, 0.12
2. ความเข้มข้นของกรดอะเซติก และกรดบิวทิริก (ก./ล.)	0.50, 0.79	0.47, 0.12	0.51, 0.15
3. ปริมาณเชลล์สูงสุด (จำนวนเชลล์/ล.)	6.46×10^{11}	6.78×10^{11}	6.78×10^{11}

จากผลการทดลองพบว่า ผลผลิตสวัสดิ์ละลายรวมที่ได้จากการหมักที่ควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 5.5, 6.0 และ 6.5 มีค่าเป็น 11.61, 12.70 และ 12.52 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ จากการหมักในสภาวะที่ไม่ควบคุมความเป็นกรดด่าง และการหมักในสภาวะควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 5.5 พบว่าน้ำหมัก (fermentation broth) มีความน้ำหนืด (viscosity) เมื่อเทียบกับการหมักในสภาวะควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 6.0 และ 6.5



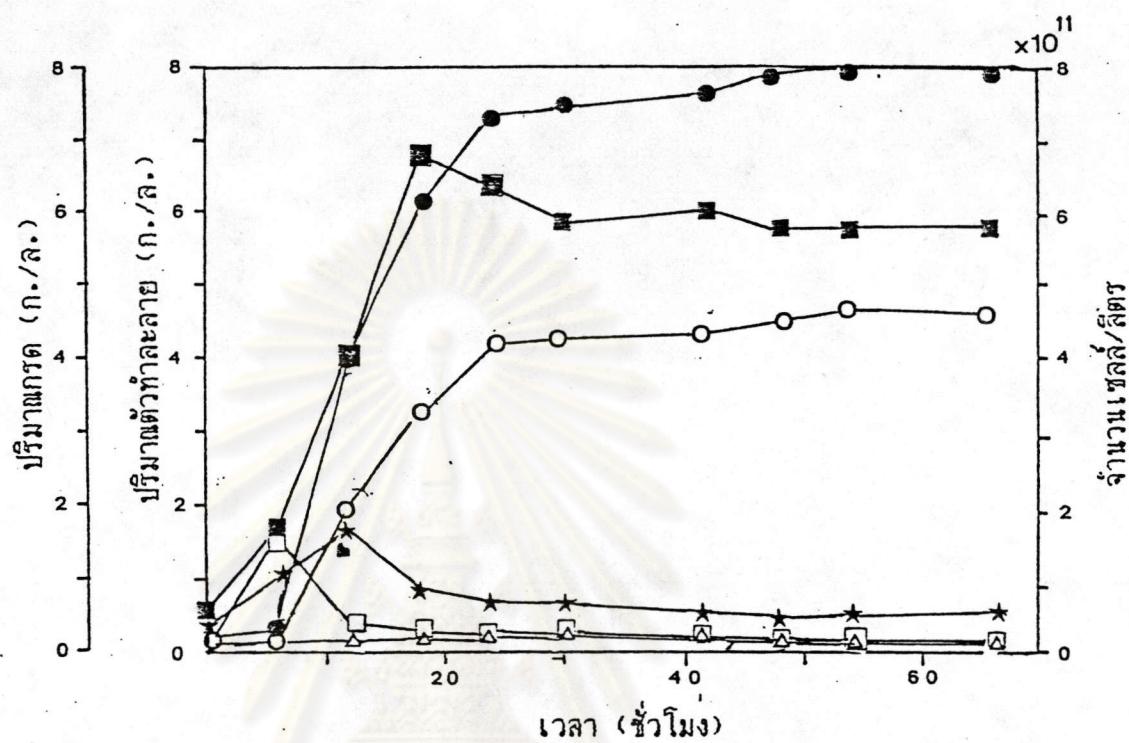
รูปที่ 8 ปริมาณตัวกำลังล้ายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5%
ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียล ควบคุมความเป็นกรดต่างที่ 5.5
โดยคลอสตอรีเดียมลายพันธุ์ 8p-2

- บีกานอล
- อาซิโติ
- △ เอธานอล
- กรณีริก
- ★ กรณีเชิง
- จำนานเซลล์



รูปที่ 9 ปริมาณหัวกำลังลายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5%
ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ควบคุมความเป็นกรดต่างที่ 6.0
โดยคลอสตอรีเตียมสาขพันธุ์ 8p-2

- | | | | |
|--------------|-----------------|-----|-----------------|
| (ก) | ● บีวานอล | (ก) | □ กรรมบีวากิริค |
| ○ อาซีโตน | ★ กรรมอะเซติก | | |
| △ เอทานอล | ☆ ปริมาณเอนไซม์ | | |
| ▲ ปริมาณแป้ง | | | |
| ■ จำนวนเซลล์ | | | |



รูปที่ 10 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5%
ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 6.5
โดยคลอสตอร์ เดียมสายพันธุ์ 8p-2

- บีวานอล
- อาซิโนน
- △ เอธานอล
- กรรมบีวีริก
- ★ กรรมอะเซติก
- จำนวนเชลล์

ศูนย์วิทยาทรัพยากร
อุปกรณ์รวมมหาวิทยาลัย

3.3 ผลการศึกษาปริมาณที่เหมาะสมของแป้งมันสำปะหลังต่อการผลิต อาชีวะน-บีวานอล

จากผลการทดลอง ในข้อ 2.2 คลอสต์รีเตียมสายผู้ที่ 8p-2 ผลิต
บีวานอลได้สูงในอาหารที่มีปริมาณแป้งมันสำปะหลัง 5-7% ในการทดลองนี้จึงศึกษาถึง
ปริมาณแป้งที่เหมาะสมต่อการผลิตอาชีวะน-บีวานอลในถังหมัก โดยแบ่งปริมาณแป้ง 4,
5 และ 7% ตามลำดับ อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียล ควบคุมความเป็นกรดด่างเป็น 6.0
ผลการทดลองแสดงไว้ในรูปที่ 11, 9 และ 12 และสรุปผลการทดลองไว้ในตารางที่ 11

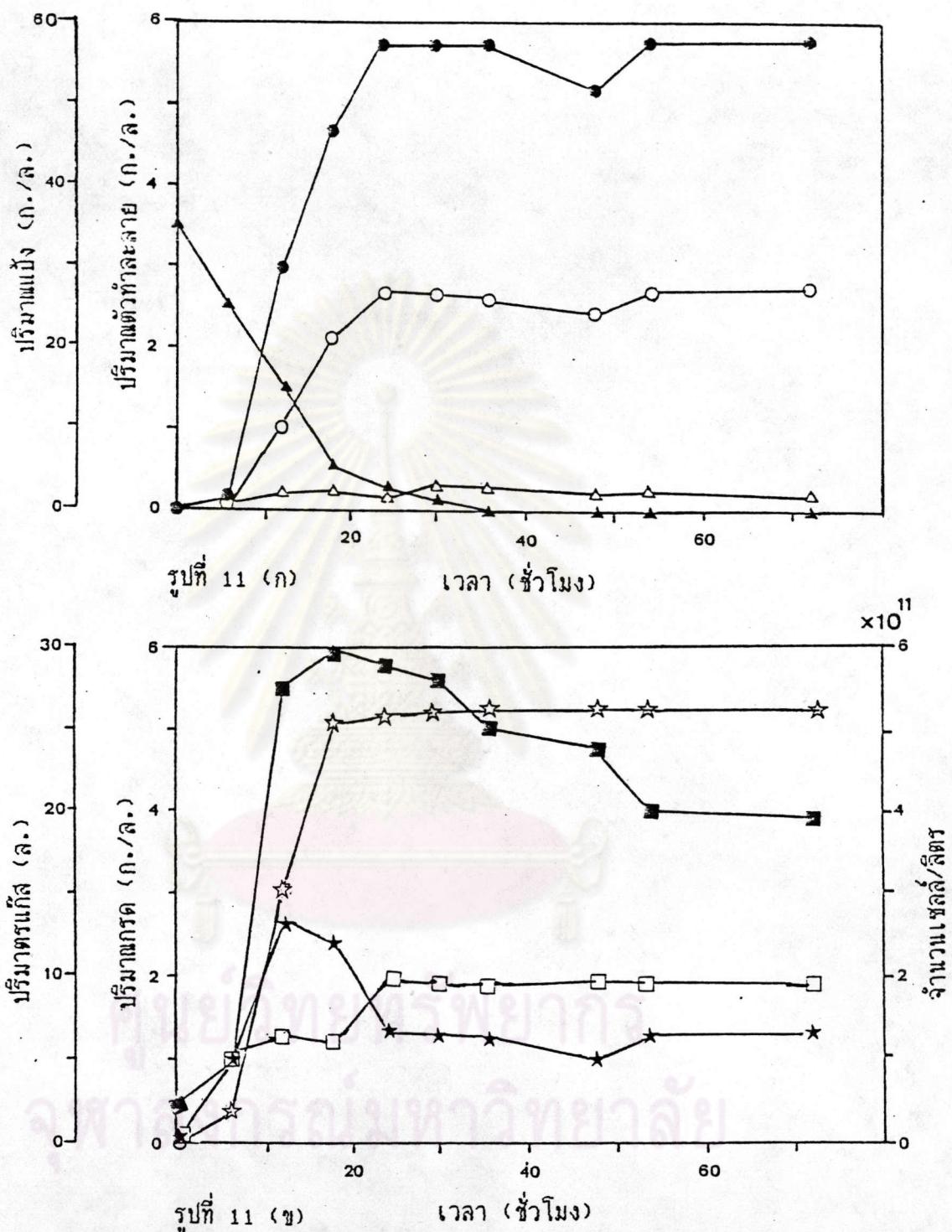
ในการทดลองนี้ได้ศึกษาผลต่อกรรมการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ โดยการ
นับจำนวนเซลล์และวัดปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้น พบว่าจำนวนเซลล์ที่นับได้ตามระยะเวลาต่าง ๆ
จะสัมพันธ์กับปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้น จึงสามารถใช้ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นติดตามการเจริญ
เติบโตของจุลินทรีย์ได้อิสระนั่นเอง และปริมาณแก๊สที่จุลินทรีย์สร้างขึ้นสูงสุด จะบ่งชี้ถึงการ
เจริญเติบโตได้สูงสุดของจุลินทรีย์

การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแป้งมันสำปะหลัง พบว่าปริมาณแป้งมัน
สำปะหลังหลังการอบผ่า เชื้อจะลดลง เนื่องจากมีปริมาณแป้งมันสำปะหลังบางส่วนสลายไป
เป็นน้ำตาล ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีปริมาณแป้ง 4% หลังการอบผ่า เชื้อเมื่อวิเคราะห์ปริมาณ
แป้ง พบว่าปริมาณแป้งจะลดลงเหลือ 3.55% ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีปริมาณ 5% หลังการ
อบผ่า เชื้อพบว่ามีปริมาณแป้งเหลือ 4.5% และตรวจพบปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ 0.44% (รูปที่
22) ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีปริมาณแป้ง 7% หลังการอบผ่า เชื้อจะมีปริมาณแป้งเหลือ 6.45%

จากผลการทดลองพบว่าปริมาณแป้งที่เหมาะสมคือ 50 กรัมต่อลิตร ให้
ปริมาณตัวกำลังลักษณะสูงสุด คือ บีวานอล 7.97 กรัมต่อลิตร อาชีวะน- 4.59 กรัมต่อลิตร
เบอร์เชนต์การเปลี่ยนแป้งเป็นแพลลิตเป็น 27.23 เมื่อมักในอาหารแป้ง 40 กรัมต่อลิตร
จะให้ตัวกำลังลักษณะเป็น 8.63 กรัมต่อลิตร คลอสต์รีเตียมใช้แป้งหมอดกายใน 36 ชั่วโมง
เบอร์เชนต์การเปลี่ยนแป้งเป็นแพลลิตเป็น 21.26% เมื่อมักในอาหารแป้ง 70 กรัมต่อลิตร
คลอสต์รีเตียมสร้างตัวกำลังลดลงเมื่อเทียบกับการหมักในอาหารที่มีแป้ง 5% เบอร์เชนต์
การเปลี่ยนแป้งเป็นแพลลิตเป็น 19.0 มีปริมาณแป้งที่เหลือจากการหมัก 16 กรัมต่อลิตร

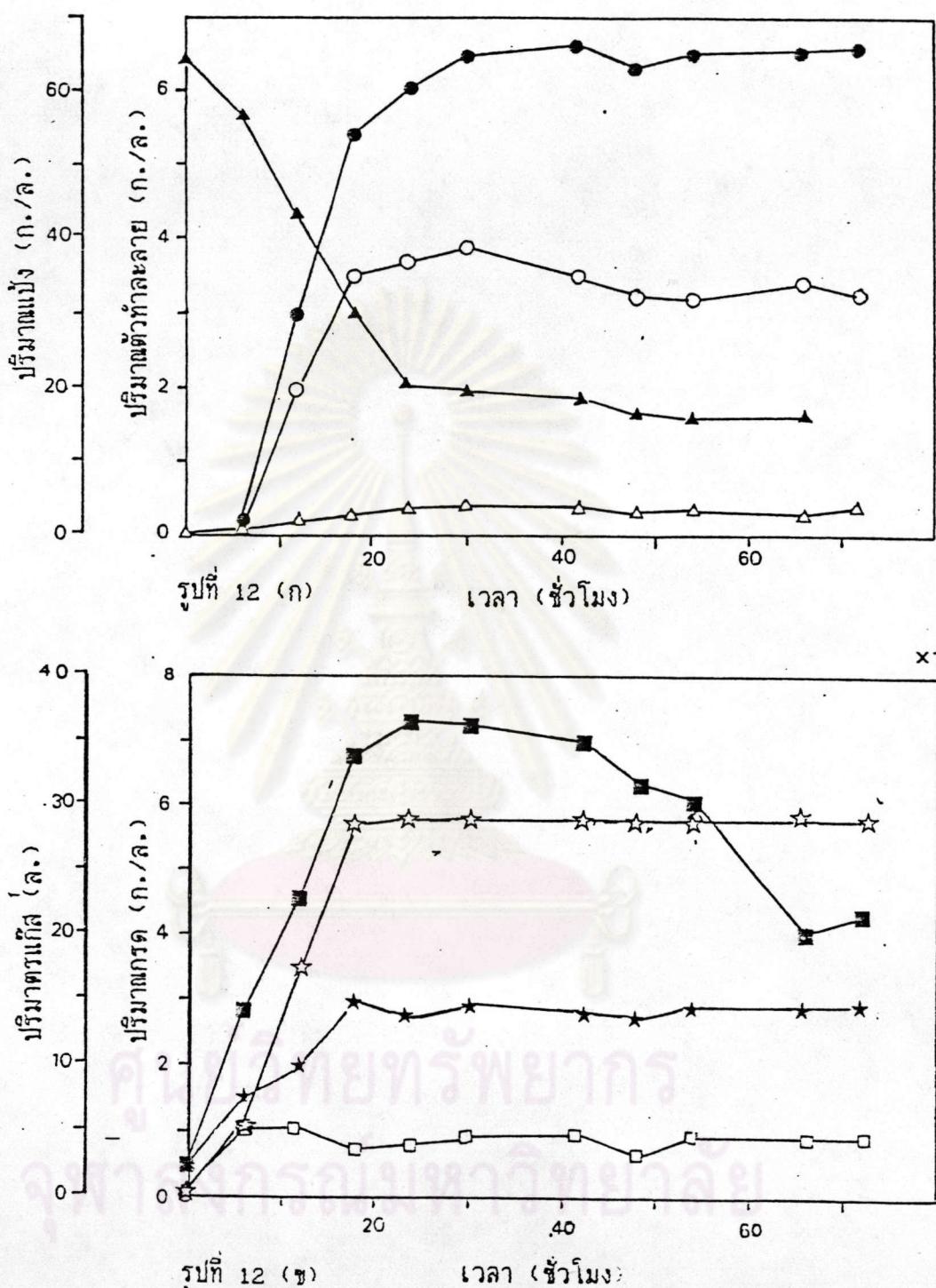
ตารางที่ 11 เปรียบเทียบผลที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 4, 5 และ 7% ตามลำดับ
ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ควบคุมความเป็นกรดด่างเป็น 6.0
โดยคลอสทรีเดียมลายนัมเบอร์ 8P-2

	ปริมาณแบ่งมันสำปะหลัง (%) น้ำหนักต่อปริมาตร)		
	40	50	70
1. ความเข้มข้นสูงสุดของ น้ำกานอล อาร์โนน เอทานอล (ก./ล.)	5.73, 2.67, 0.23	7.97, 4.59, 0.14	6.57, 3.33, 0.36
2. ความเข้มข้นของ กรดอะเซติก และ กรดบิวทิริก (ก./ล.)	1.29, 1.93	0.50, 0.14	2.93, 0.93
3. ปริมาณแบ่งที่ถูกนำไป (ก./ล.)	39.90	46.63	54.0
4. ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้น ก็งนมด (ล.)	26.10	25.55	28.85
5. ปริมาณเชลล์สูงสุด (จำนวนเชลล์/ ล.)	5.97×10^{-11}	6.70×10^{-11}	7.33×10^{-11}
6. เปอร์เซนต์การเปลี่ยน เป็นผลผลิต (% conversion yield)	21.62	27.23	19.0



รูปที่ 11 ปริมาณตัวกำลังภายในที่ได้จากการมักเบ่งมันสำปะหลัง 4%
ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 6.0

(ก)	<input checked="" type="radio"/> บีวานอล	(ข)	<input type="checkbox"/> กรดบีวานิคิค
	<input type="radio"/> อาซิโนน		<input checked="" type="checkbox"/> ★ กรดอะเซติก
	<input checked="" type="radio"/> เอชานอล		<input checked="" type="checkbox"/> ☆ ปริเมตแรก็อก
	<input checked="" type="radio"/> ▲ ปริมาณเบ่ง		<input checked="" type="checkbox"/> ■ จำนวนเซลล์



รูปที่ 12 บาร์มิเตอร์ตัวทั่วทั้งลักษณะที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 7%

ต่อหน่วย 35 องศาเซลเซียส ควบคุมความเป็นกรดต่างกับ 6.0

(ก)	● น้ำทanol	(ช)	□ กรณีวิธีร้า
○ อะซิโตน	★ กรณีอะเซติก		
△ เอทานอล	☆ บาร์มิเตอร์แก๊ส		
▲ บาร์มิเตอร์แบ้ง	■ จำนวนเซลล์		

3.4 ผลของแหล่งไข่ต่อการผลิตอาชีโตน-นิวทานอล

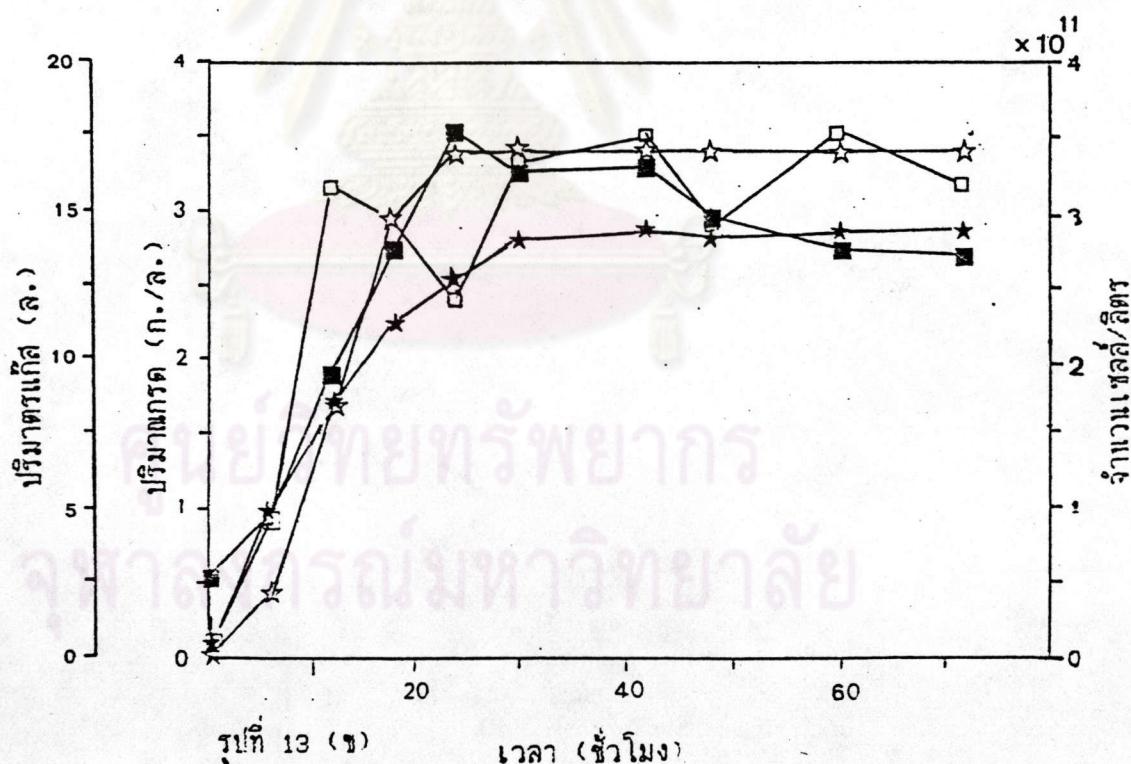
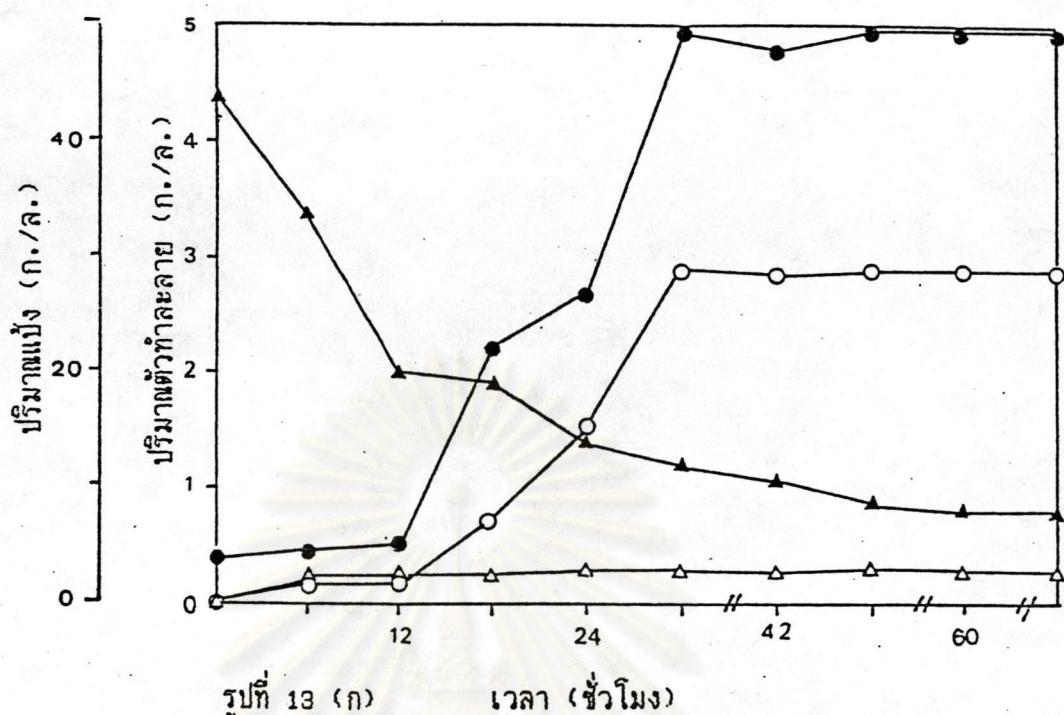
3.4.1 ผลของสารสกัดจากไข่ต่อการผลิตอาชีโตน-นิวทานอล

ผลการทดลองการมักเนื้อผลิตอาชีโตน-นิวทานอล ในอาหารเลี้ยงเชื้อ (ภาคผนวก ก. หมายเลข 3) ที่มีปริมาณเป็น 5% อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียล ความคุณค่า เป็นกรดต่างๆ 6.0 แปรผันปริมาณสารสกัดจากไข่สัตว์ 0.2-0.8% แสดงไว้ในรูปที่ 9, 13, 14, 15 และ 16 และสรุปผลการทดลองไว้ในตารางที่ 12

พบว่าสารสกัดจากไข่สัตว์มีผลต่อการเพิ่มผลผลิตของนิวทานอลและอาชีโตน และการเจริญเติบโตของกลอสตอร์เดียมสายพันธุ์ 89-2 ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีสารสกัดจากไข่สัตว์ 0.8% จะให้ปริมาณบีบากanol สูงสุดคือ 8.53 กรัมต่อลิตร แต่เมื่อเปรียบเทียบผลต่างของปริมาณตัวกำลังลักษณะที่ผลิตได้ต่อผลต่างของปริมาณของสารสกัดจากไข่สัตว์ที่ใช้พบว่าปริมาณสารสกัดจากไข่สัตว์ที่ใช้ปริมาณ 0.5% จะเหมาะสมที่สุด

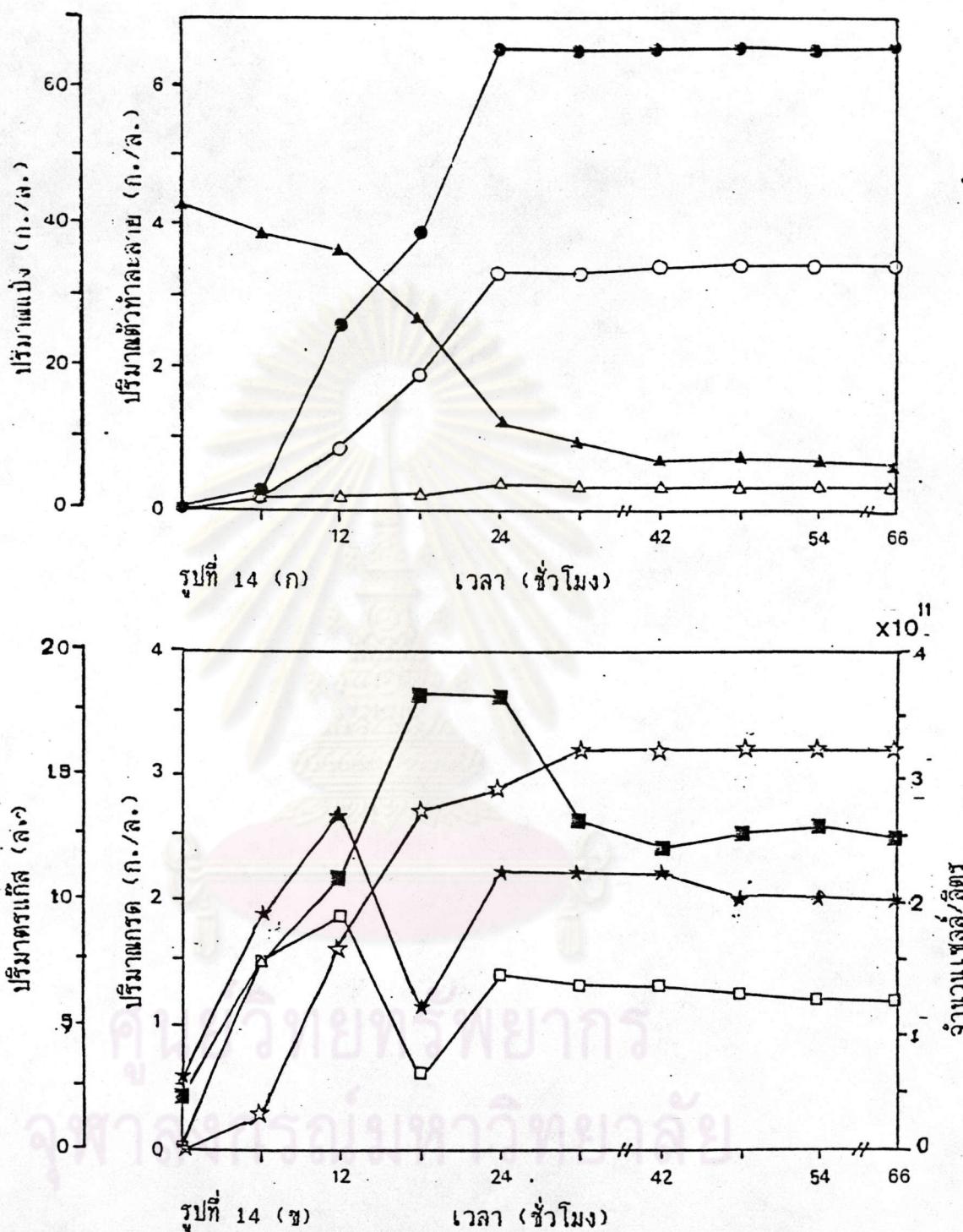
ตารางที่ 12 เปรียบเทียบผลที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5 เปอร์เซนต์ ที่มีปริมาณสารสกัดจากเยลล์ 0.2, 0.4, 0.5, 0.6 และ 0.8% ตามลำดับ โดยคลอสตวิเติมส่ายหั่น 8x-2 ท่อหนา 35 องศาเซลเซียส ความคุณภาพเป็นกรดด่างเป็น 6.0

	สารสกัดจากเยลล์ (%)				
	0.2	0.4	0.5	0.6	0.8
1. ความเข้มข้นสูงสุดของน้ำกานanol ชาชีโโน เอทานอล (ก./ล.)	4.57, 2.53, 0.29	6.55, 3.42, 0.29	7.60, 3.50, 0.64	7.97, 4.59, 0.14	8.53, 4.07, 0.31
2. ความเข้มข้นของกรดอะเซติก และกรดน้ำหาริก (ก./ล.)	2.86, 3.40	2.11, 1.24	2.15, 2.53	0.50, 0.14	2.51, 2.48
3. ปริมาณแบ่งที่ใช้ไป (ก./ล.)	41	43.6	47	46.63	47.60
4. ปริมาณเซลล์สูงสุด (จำนวนเซลล์/ลิตร)	3.49×10^{11}	3.66×10^{11}	6.16×10^{11}	6.70×10^{11}	6.83×10^{11}
5. ปริมาณก้าชีที่เกิดขึ้นทั้งหมด (ล.)	15.10	16.00	24.40	25.55	28.70
6. เปอร์เซนต์การเปลี่ยนแบ่งเป็นผลิตภัณฑ์	18.02	23.53	25.00	27.23	27.12
7. ผลต่างของตัวทำละลายรวมที่ผลิตได้ ต่อผลต่างของปริมาณสารสกัดจากเยลล์ ที่ใช้		1.43	1.48	0.95	0.21



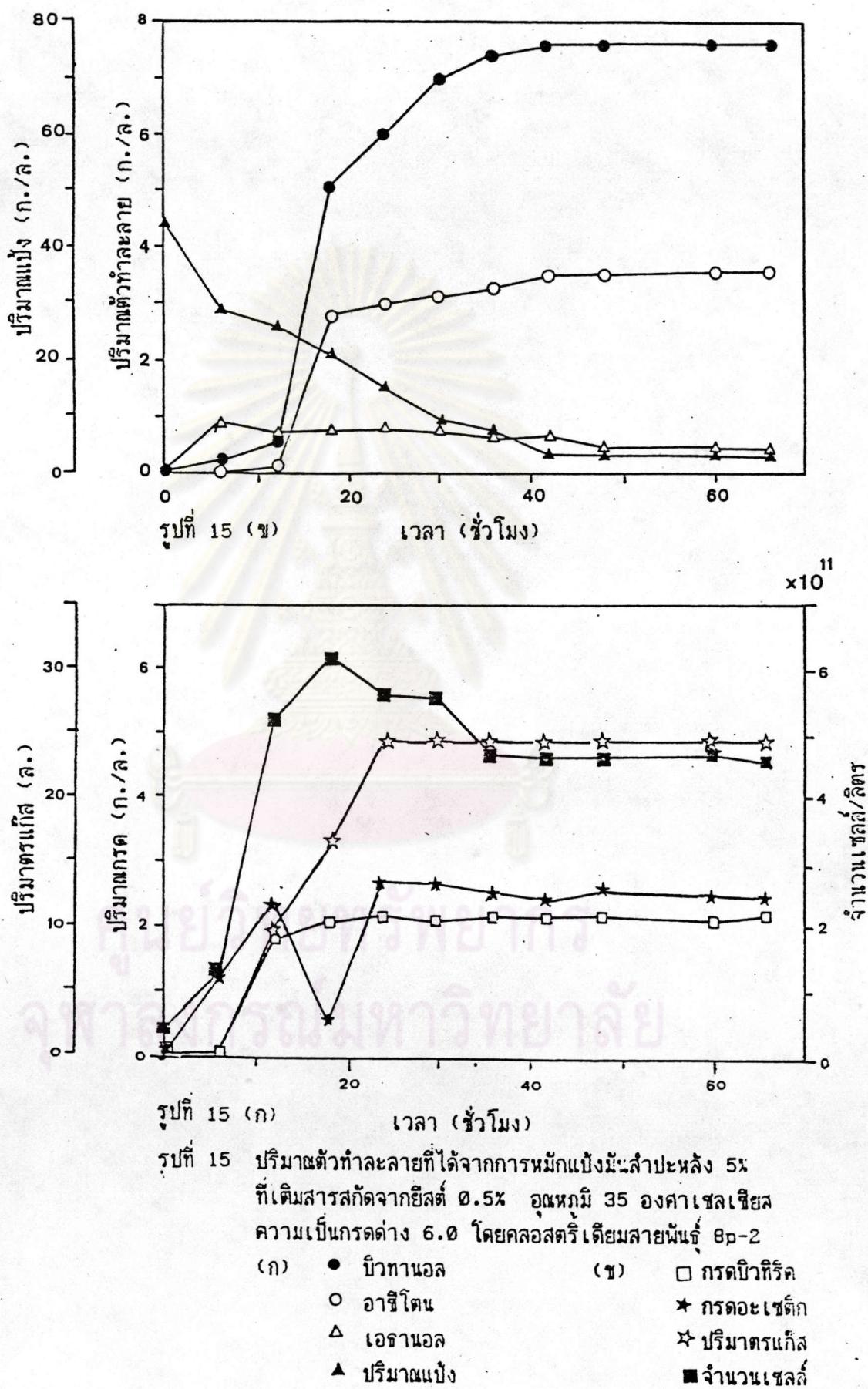
รูปที่ 13 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารลักษณะยืด 0.2% อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียล
ความเป็นกรดต่าง 6.0 โดยคลอสตรีเดียมลายพันธุ์ 8p-2

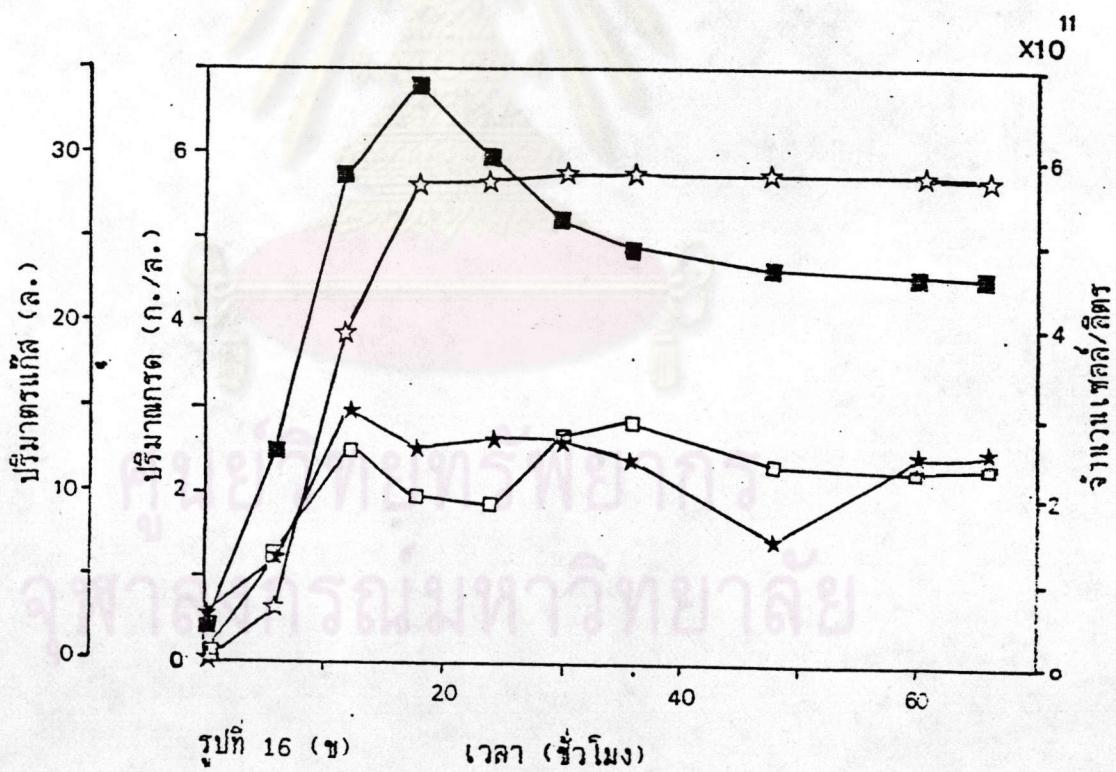
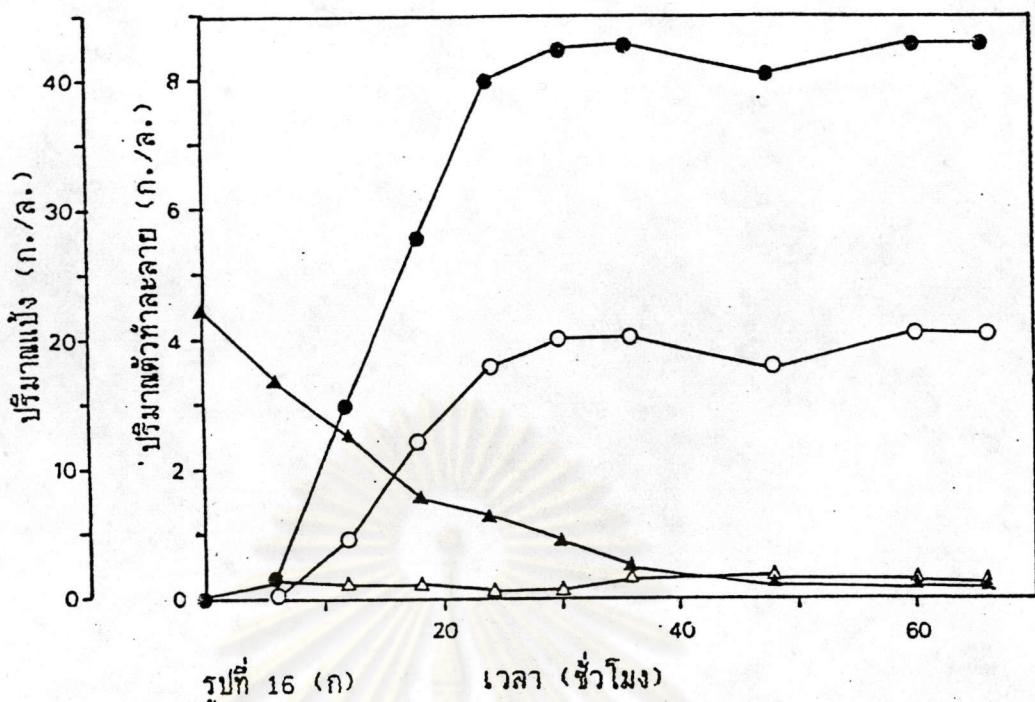
- | | | | |
|-----|-----------|-----|-----------------|
| (ก) | ● บีกานอล | (ข) | □ กลับบิกิริค |
| | ○ ชาเรตต์ | | ★ กรดอะเซติก |
| | △ เอธานอล | | ❖ ปริมาณอะเกลล์ |
| | | | ■ จำนานเซลล์ |



รูปที่ 14 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารกัดจากไซล์ต์ 0.4% อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส
ความเป็นกรดด่าง 6.0 โดยคลอสตอร์เจียมสายพันธุ์ 8p-2

- | | | | |
|-----|---|-----|--|
| (ก) | ● บีทาโนล
○ วาซิโทน
△ เอทานอล
▲ ปริมาณแป้ง | (ข) | □ กรดบีติก
★ กรดอะเซติก
☆ ปริมาณแก๊ส
■ จำนวนเซลล์ |
|-----|---|-----|--|





รูปที่ 16 ปริมาณตัวกำลังภายใต้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารสกัดจากยีสต์ 0.8% อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส
ความเป็นกรดด่าง 6.0 โดยคลอสตริเดียมลักษณ์ 8p-2

(ก)	● บีทานอล	(ข)	□ กรณฑ์ปฏิกิริค
	○ อาซิโตะ		★ กรณฑ์เชิง
	△ เอทานอล		☆ ปริมาณแก๊ส
	▲ ปริมาณแบ่ง		■ จำนวนเซลล์

**3.4.2 ผลของการเติมแอมโมเนียมชัลเฟต์ร่วมกับสารสกัดจากยีสต์
เป็นแหล่งไนโตรเจน**

โดยทั่วไปในอาหารสั่งเคราะห์ที่ใช้กลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน จะใช้แอมโมเนียมชัลเฟตหรือแอมโมเนียมอะซิเตดเป็นแหล่งไนโตรเจนในปริมาณ $0.20\text{--}0.22\%$ (21) ในงานวิจัยนี้ใช้แบ่งมันสำปะหลัง เป็นแหล่งคาร์บอน และพบว่าสารสกัดจากยีสต์เป็นแหล่งไนโตรเจนที่ทำให้คลอสตอริเดียมสายพันธุ์ ๘๗-๒ เจริญเติบโตได้ดี สามารถเพิ่มผลผลิตอาชีโตนและบีวากานอลได้ (ผลการทดลองในข้อ 3.4.1) แต่เมื่องจากสารสกัดจากยีสต์มีราคาแพง การทดลองนี้จึงศึกษาการใช้แอมโมเนียมชัลเฟตเป็นแหล่งไนโตรเจนร่วมกับสารสกัดจากยีสต์ โดยแบ่งเป็นปริมาณสารสกัดจากยีสต์เป็น 0.2 , 0.4 , 0.5 และ 0.6% และเสริมสร้างด้วยแอมโมเนียมชัลเฟต 0.2% ในแต่ละการทดลอง ควบคุมความเป็นกรดด่างที่ 6.0 ผลการทดลองแสดงไว้ในรูปที่ ๑๗, ๑๘, ๑๙ และ ๒๐ และสรุปผลการทดลองไว้ในตารางที่ ๑๓

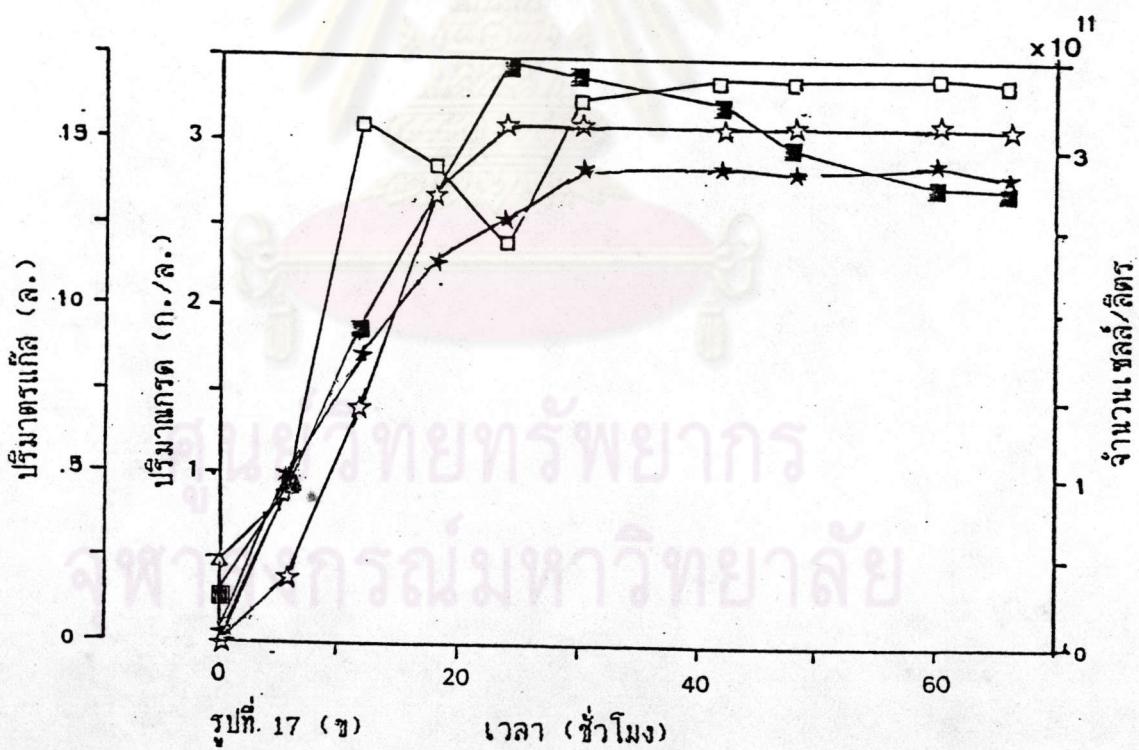
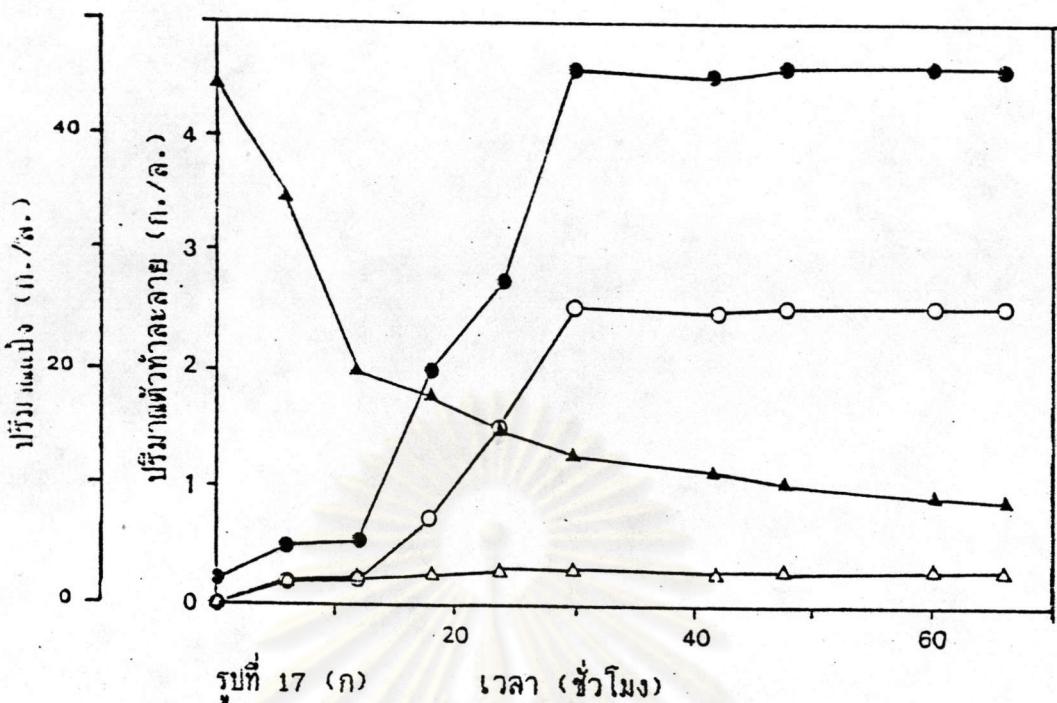
จากผลการทดลองเมื่อเติมแอมโมเนียมชัลเฟต 0.2% ร่วมกับสารสกัดจากยีสต์ 0.2% เป็นแหล่งไนโตรเจน พบว่าได้ตัวทำละลายรวมเป็น 8.10 กรัมต่อลิตร และเมื่อเทียบกับการเติมเฉพาะสารสกัดจากยีสต์ 0.2% (ตารางที่ ๑๒) จะเห็นได้ว่าจะได้ตัวทำละลายเพิ่มขึ้น เมื่อเพิ่มแอมโมเนียมชัลเฟตเป็น 0.2% แต่การเติมแอมโมเนียมชัลเฟตเป็น 0.2% ร่วมกับสารสกัดจากยีสต์ในปริมาณ 0.4 , 0.5 และ 0.6% พบว่าจะได้ตัวทำละลายรวมเป็น 10.12 , 11.1 และ 11.1 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับการเติมเฉพาะสารสกัดจากยีสต์เป็น 0.4 , 0.5 และ 0.6% (ตารางที่ ๑๒) พบว่าการเติมแอมโมเนียมชัลเฟต 0.2% จะได้ตัวทำละลายลดลง

จากผลการทดลองในข้อ 3.4.1 และ 3.4.2 สรุปได้ว่าสารสกัดจากยีสต์เป็นแหล่งไนโตรเจนและปัจจัยการเจริญ (growth factor) ที่จำเป็นและเพียงพอสำหรับคลอสตอริเดียมสายพันธุ์ ๘๗-๒ ในการผลิตอาชีโตน-บีวากานอลจากแบ่งมันสำปะหลัง และไม่สามารถใช้แอมโมเนียมชัลเฟตแทนสารสกัดจากยีสต์ได้

ตารางที่ 13 เปรียบเทียบผลที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5% ที่เติมสารสกัดจากยีสต์เป็น 0.2, 0.4, 0.5 และ 0.6% ตามลำดับ ร่วมกับแอมโมเนียมชัลเฟต 0.2% ที่อุ่นหมาย 35 องศาเซลเซียส
ควบคุมความเป็นกรดด่างเป็น 6.0 โดยคลอสทริเติมลายพื้นที่ 8p-2

	สารสกัดจากยีสต์ + แอมโมเนียมชัลเฟต (%)			
	0.2+0.2	0.4+0.2	0.5+0.2	0.6+0.2
1. ความเข้มข้นสูงสุดของน้ำกานanol อาซีโตน เอทานอล (ก./ล.)	4.94, 2.89, 0.30	6.62, 3.27, 0.23	7.47, 3.28, 0.35	7.61, 3.27, 0.23
2. ความเข้มข้นของกรดอะเซติก และกรดบิวทิริก (ก./ล.)	2.86, 3.30	2.03, 1.41	2.08, 2.78	2.48, 1.0
3. ปริมาณแบ่งที่ใช้ไป (ก./ล.)	41.1	47	46.8	46.75
4. ปริมาณเชลล์สูด (จำนวนเชลล์/ลิตร)	3.50×10^{11}	3.33×10^{11}	5.66×10^{11}	5.07×10^{11}
5. ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นทั้งหมด (ล.)	17.05	19.45	23.35	24.45
6. เบอร์เซนต์การเปลี่ยนเป็นผลิตภัณฑ์	19.78	21.53	23.71	23.74

ศูนย์วิทยทรัพยากร
อุปกรณ์รวมมหาวิทยาลัย



รูปที่ 17 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักเป็นมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารลักษณะยีสต์ 0.2% และแวนโนเนียมชั้ลเฟต 0.2%
อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดด่างเป็น 6.0
โดยคลื่นสอดริ เติมลายพันธุ์ 8p-2

(ก) • นิวทานอล

๙๖

△ เอกสารแนล

◀ ปริมาแบบปั้ง

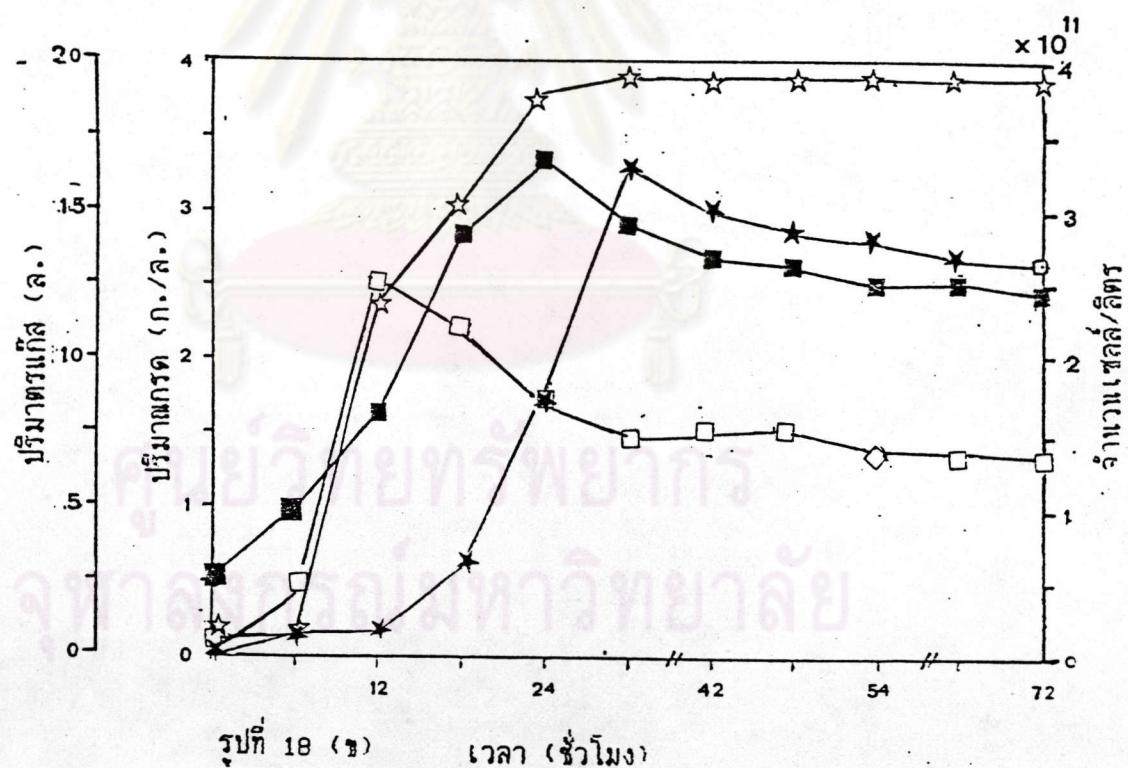
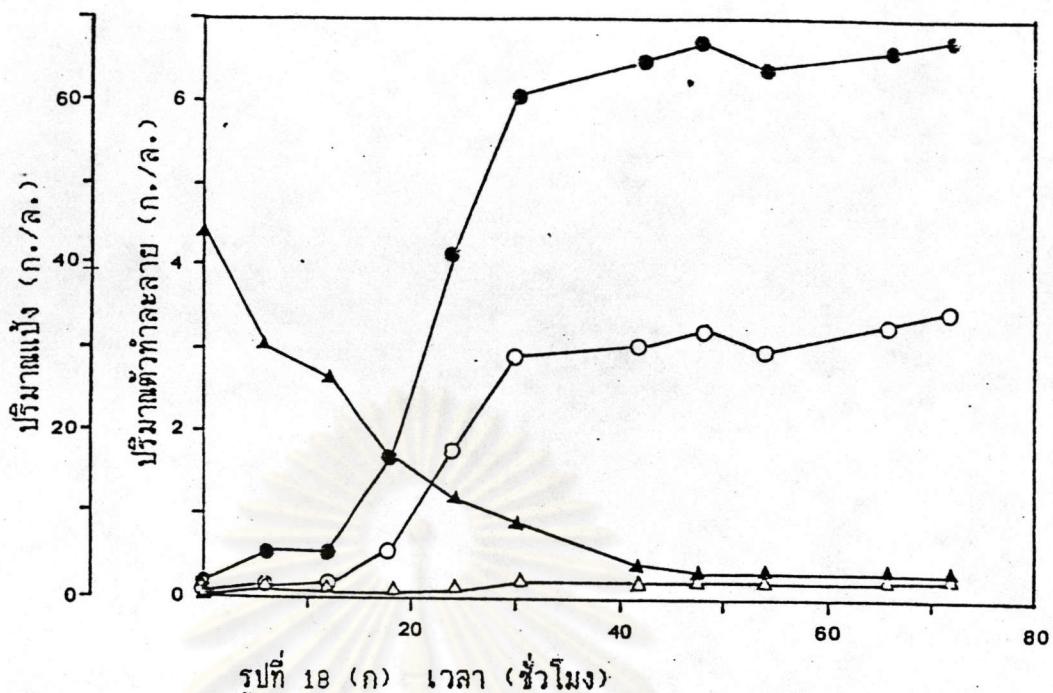
(፭)

□ ວຽກເນື້າທີ່ຮູດ

๗๘๙

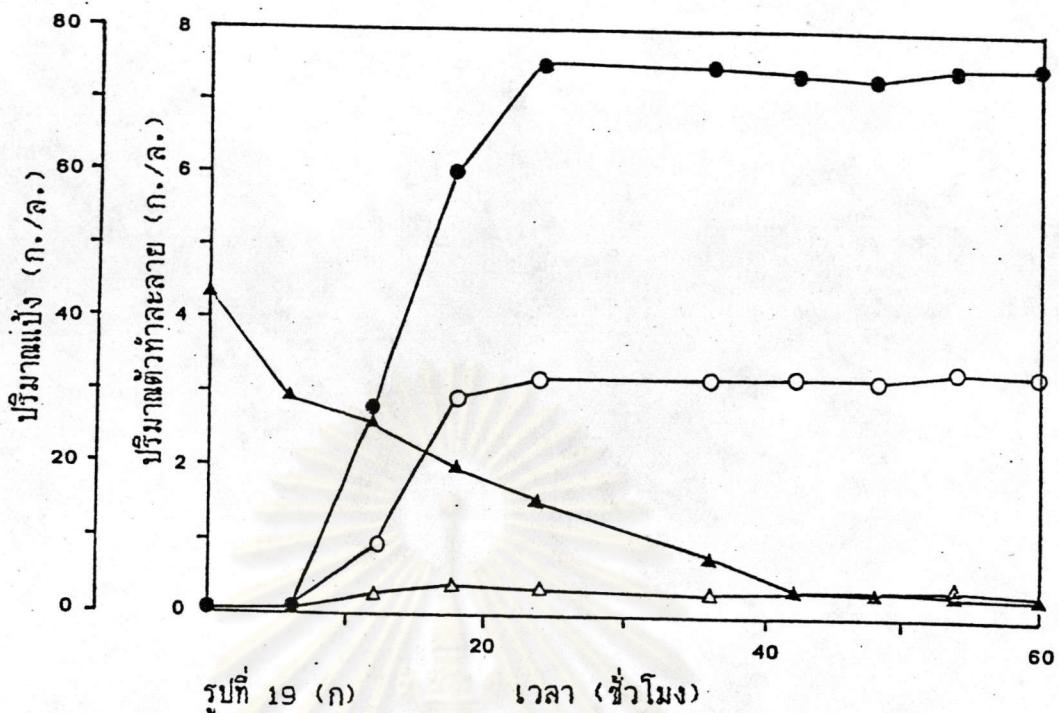
๑๖๘

๖๙๘

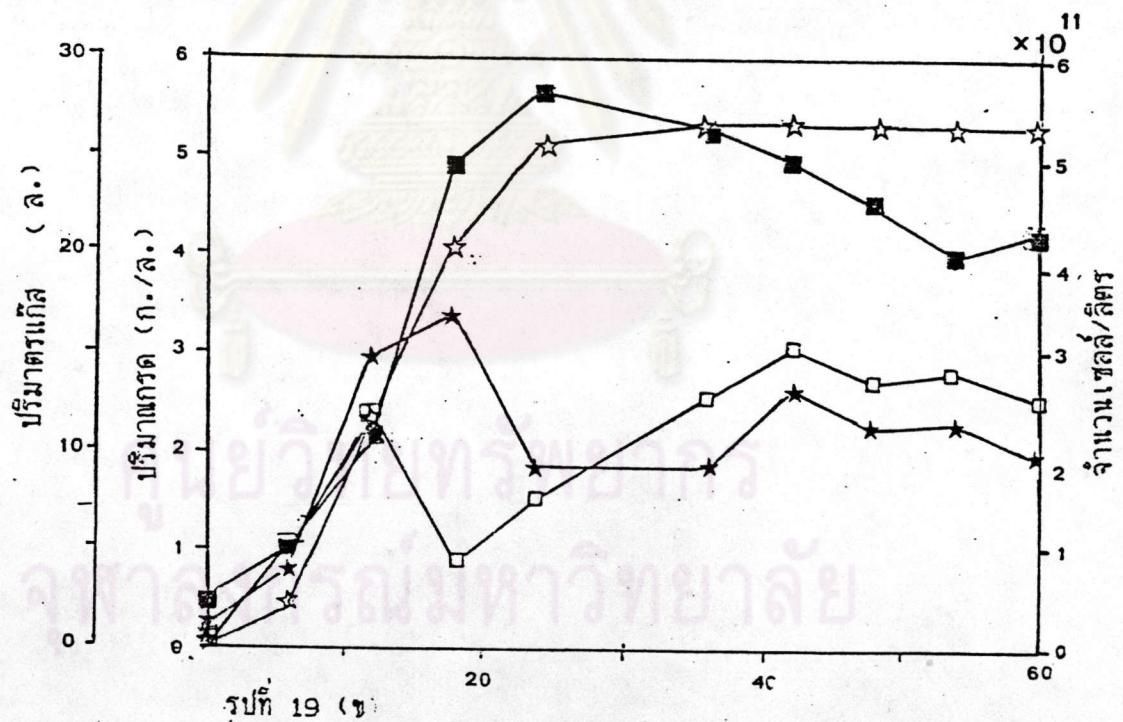


รูปที่ 18 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารกัดจากเยื่อต์ 0.4% และแอมโมเนียมชัลเฟต 0.2%
อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดด่างเป็น 6.0
โดยคลอสทริเดียมสไลพ์ชั้น 80-2

- | | | | |
|--------------|--------------|-----|---------------|
| (ก) | ● น้ำทวนออล | (ข) | □ กรดบิวทิริก |
| ○ อาซิโน | * กรดอะเซติก | | |
| △ เอธานอล | ✗ ปริมาณกรด | | |
| ▲ ปริมาณแป้ง | ■ จำนวนเจลส์ | | |

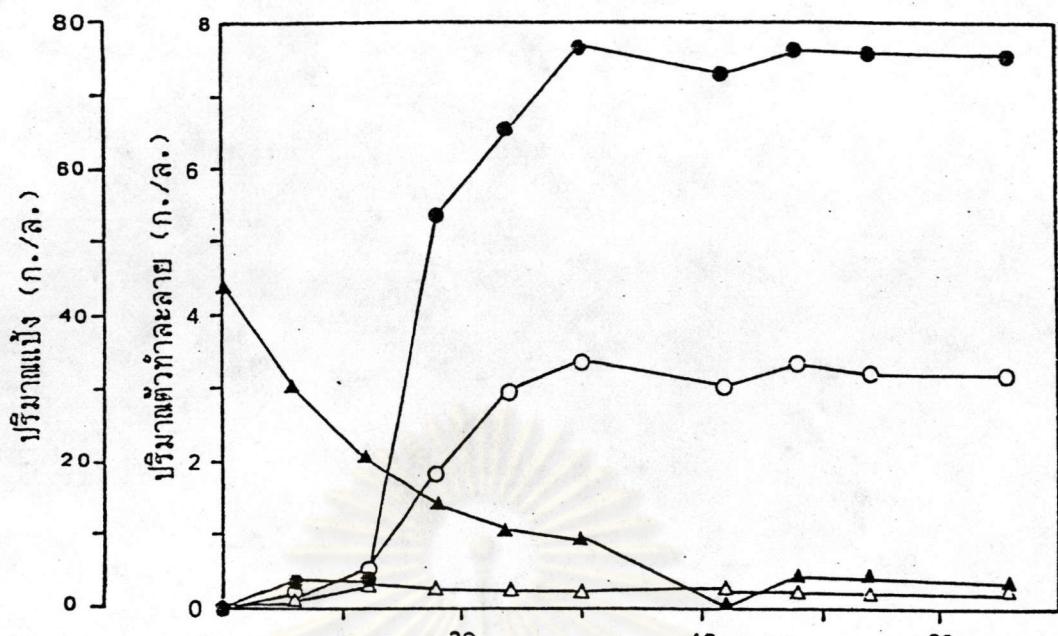


รูปที่ 19 (ก) เวลา (ชั่วโมง)

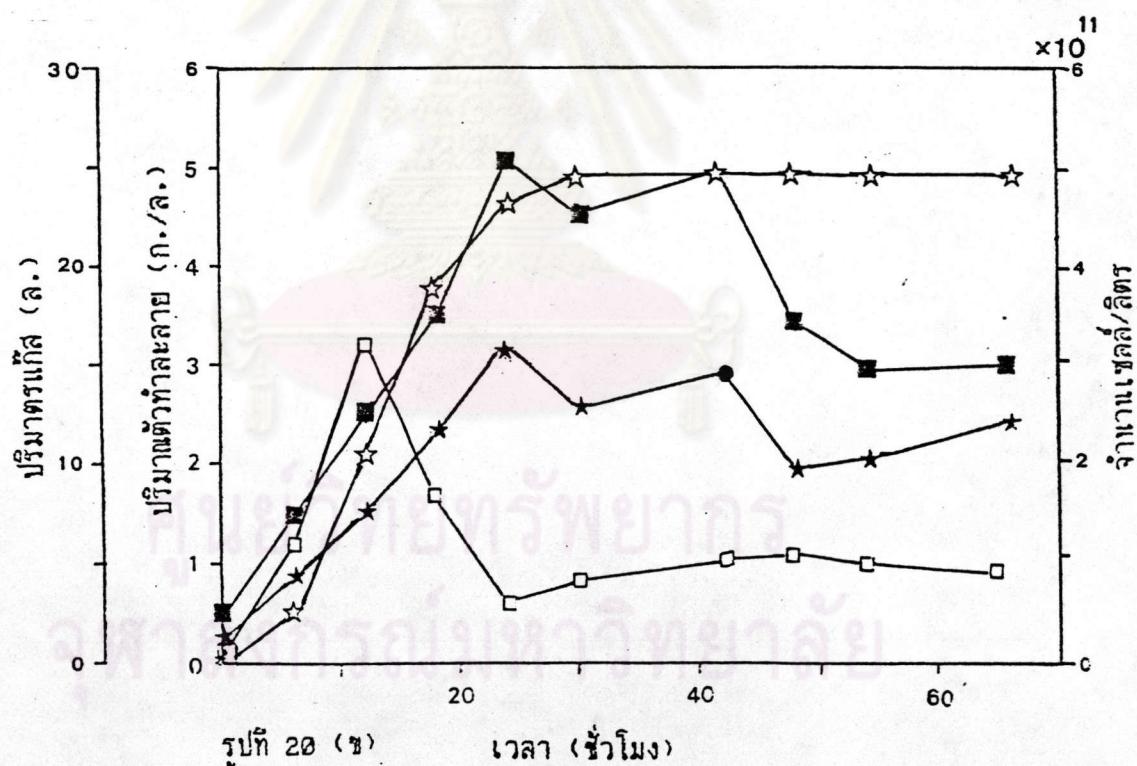


รูปที่ 19 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5% ที่เติมสารสกัดจากยีสต์ 0.5% และแอนโนเนียมชีลเฟล 0.2% อัตราภูมิ 35 องศาเซลเซียล ความเป็นกรดค่าเป็น 6.0 โดยคลอสตริเดียมลาราฟันธ์ 8p-2

- | | | | |
|-----|--------------|-----|---------------|
| (ก) | ● น้ำกานอล | (ข) | □ กรดบิวทิริก |
| | ○ อาชีโน | | * กรดอะเซติก |
| | △ เอราโนล | | ✚ ปริมาณกรด |
| | ▲ ปริมาณแป้ง | | ■ จำนวนเซลล์ |



รูปที่ 20 (ก) เวลา (ชั่วโมง)

รูปที่ 20 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการนักแบ่งมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารสกัดจากยีสต์ 0.6% และแอนโนมีเนียมชีลเฟต 0.2%
อัตราหมุน 35 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดค่าคงเป็น 6.0
โดยคลอสทริเดียมลายนั้นคือ 8P-2

- | | | | |
|-----|--------------------|-----|--------------------|
| (ก) | ● บีกานอล | (ข) | □ กรรมบีกีริก |
| | ○ อาซิโตน | | * กรรมอะเซติก |
| | △ เอทานอล | | ☆ ปริมาณตัวทำละลาย |
| | ▲ ปริมาณตัวทำละลาย | | ■ จำนวนเชลล์ |

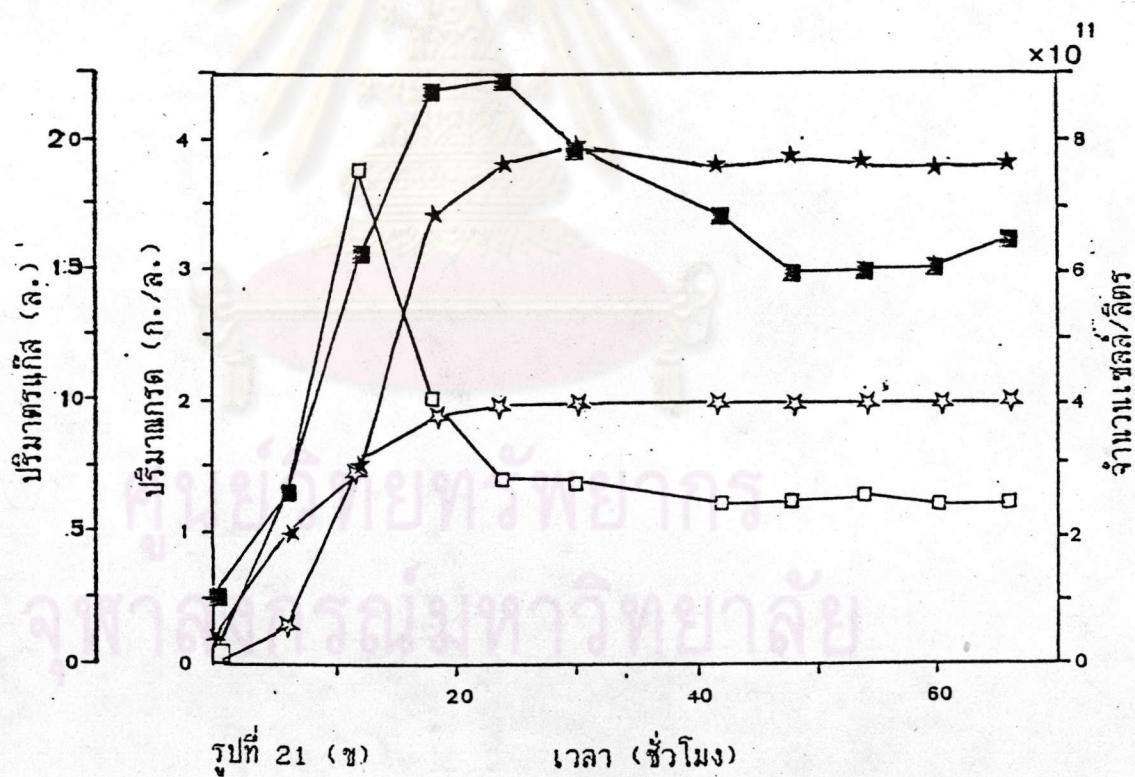
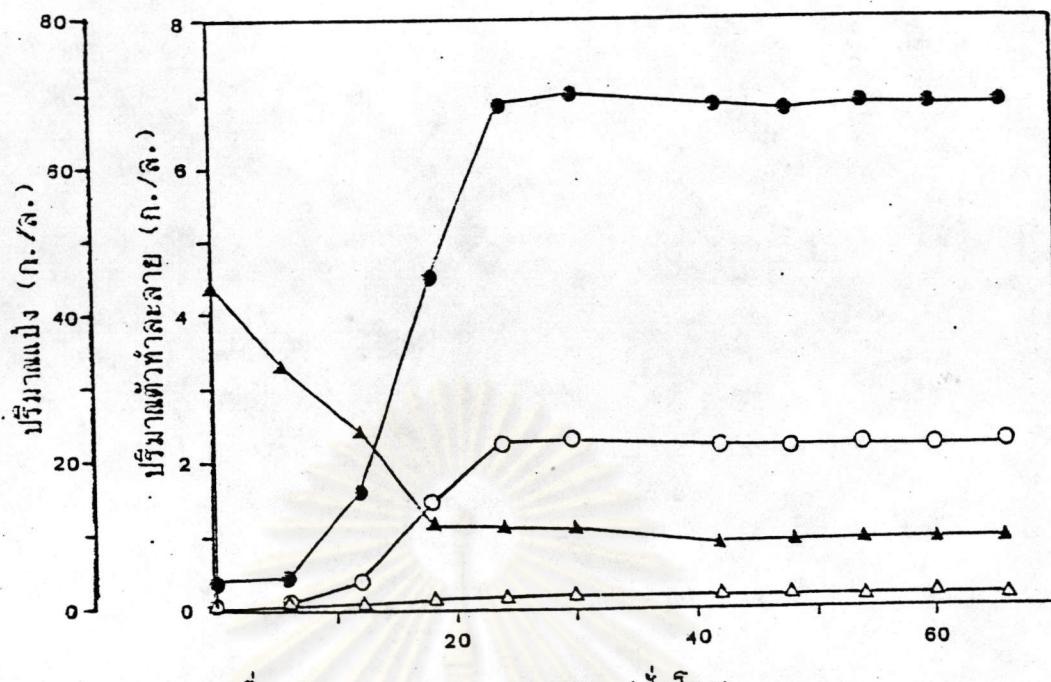
3.5 ผลของแมกนีเซียมชั้ลเนค(เอกรอ. 7H₂O) ต่อการผลิตอาชีโคน-บีวากนอล

ผลของแมกนีเซียมชัลเนคต่อการผลิตอาชีโคน-บีวากนอล โดย
คลอสเตรเดียมสายพันธุ์ 8P-2 ในอาหารเลี้ยงเชื้อ (ภาคผนวก ก. หมายเหตุ 3) ที่มี
ปริมาณแป้ง 5% ปริมาณสารสกัดจากเยื่อสี 0.5% หนักที่อยู่หกูนิ 35 องศาเซลเซียส
ควบคุมความเป็นกรดค่าคงที่ 6.0 ผลการทดลองแสดงไว้ในรูปที่ 21, 19, 22 และ 23
และตารางที่ 14

能看出 แมกนีเซียมชัลเนคต่อการผลิตอาชีโคน บีวากนอล และการ
เจริญเติบโตของเซล เมื่อไม่เพิ่มแมกนีเซียมในอาหารเลี้ยงเชื้อจะได้ตัวกำลังลายรวมเป็น
9.26 กรัมต่อลิตร และให้ปริมาณกรดรวม 6.57 กรัมต่อลิตร ปริมาณแป้งที่ถูกนำไปใช้
40.5 กรัมต่อลิตร % การเบลลี่แป้งเป็นตัวกำลังลายเป็น 22.86 ปริมาณแมกนีเซียมที่
เหมาะสมต่อการผลิตอาชีโคน-บีวากนอล และการเจริญเติบโตคือ 0.03% ให้ตัวกำลังลาย
สูงสุดคือ 14.03 กรัมต่อลิตร % การเบลลี่แป้งเป็นตัวกำลังลายเป็น 29.22 การเจริญ
เติบโตของคลอสเตรเดียมสูงสุดคือ 9.85×10^{12} เซลล์ต่อลิตร ปริมาณแก๊สสูงสุด 31.25 ลิตร

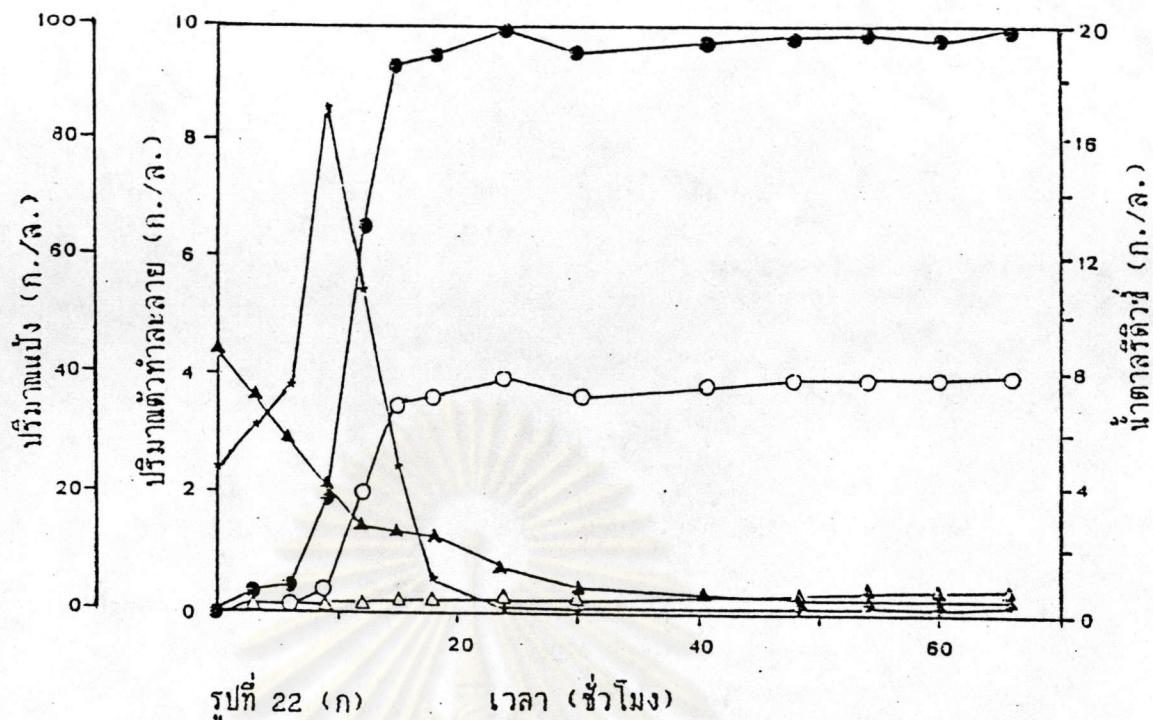
ตารางที่ 14 เบรยนเติบผลที่ได้จากการนำแบ่งมันสำบะหสัง 5 เบอร์เซนต์ ที่เติมแมกนีเซียมชัลเฟตเป็น 0.00, 0.02, 0.03 และ 0.04% ตามลำดับ ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดต่างเป็น 6.0 โดยคลอสตริเติมลายพันธุ์ 8p-2

	ปริมาณแมกนีเซียมชัลเฟต (%)			
	0.00	0.02	0.03	0.04
1. ความเข้มข้นของน้ำทanol อาซีโนน เอทานอล (ก./ล.)	6.84, 2.23, 0.19	7.60, 3.50, 0.64	9.82, 3.95, 0.26	8.13, 3.27, 0.17
2. ความเข้มข้นของกรดอะเซติก และกรดบิวทิริก (ก./ล.)	3.81 2.76	2.15 2.53	1.46 0.69	1.42 2.76
3. ปริมาณแบ้งที่ใช้ไป (ก./ล.)	40.5	47.0	48.0	48.0
4. ปริมาณเชลล์สูงสุด (จำนวนเชลล์/ลิตร)	4.49×10^{11}	6.16×10^{11}	9.85×10^{11}	9.35×10^{11}
5. ปริมาณก้าชที่เกิดขึ้นทั้งหมด (ล.)	9.90	24.05	31.25	34.75
6. เบอร์เซนต์การเปลี่ยนเป็นผลิตภัณฑ์	22.86	25.00	29.22	25.06

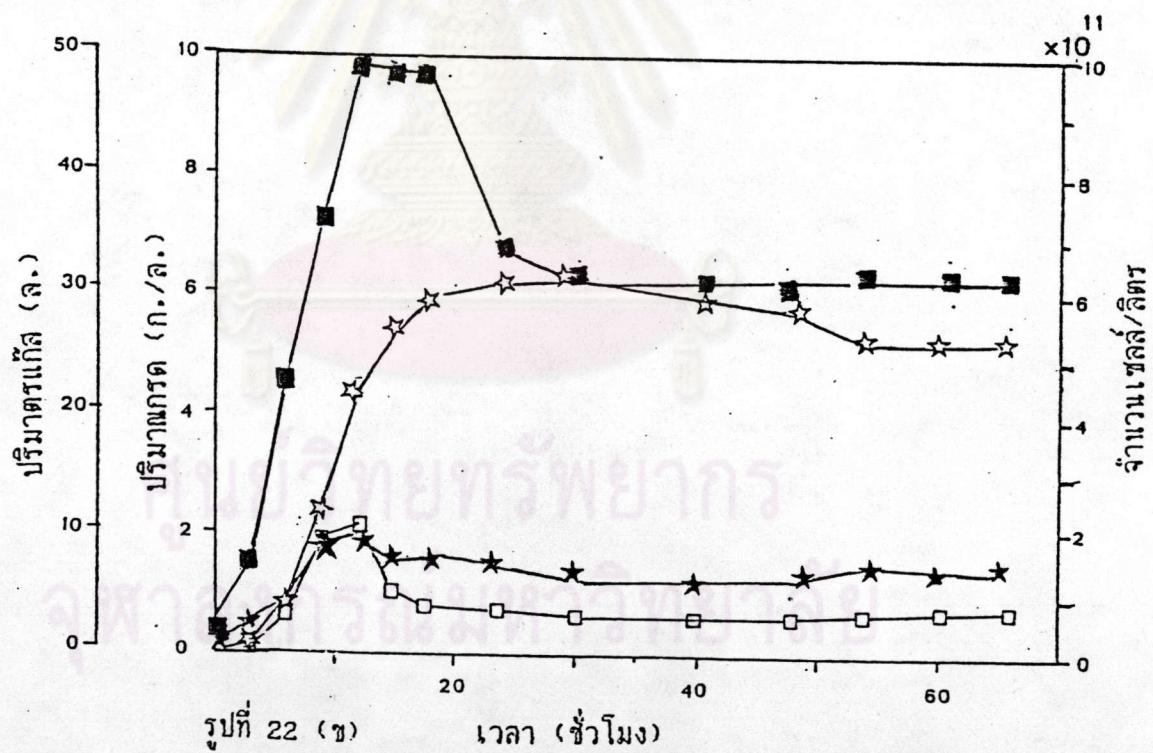


รูปที่ 21 ปริมาณพั่วกำลังชายที่ได้จากการหมักแป้งมันสำปะหลัง 5% ที่เติมสารสกัดจากยีสต์ 0.5% และไม่เติมแมกนีเซียมซีลฟล อัตราหมัก 35 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดด่างเป็น 6.0 โดยคลอสตรีเดียมสายพันธุ์ 8P-2

- | | | | |
|-----|----------------------|-----|----------------|
| (ก) | ● ปริมาณแป้ง | (ข) | □ กรรมบิวทิริก |
| | ○ ปริมาณพั่วกำลังชาย | | * กรรมอะเซติก |
| | △ ปริมาณกรด | | ☆ ปริมาณกรด |
| | ▲ จำนวนเซลล์ | | ■ จำนวนเซลล์ |



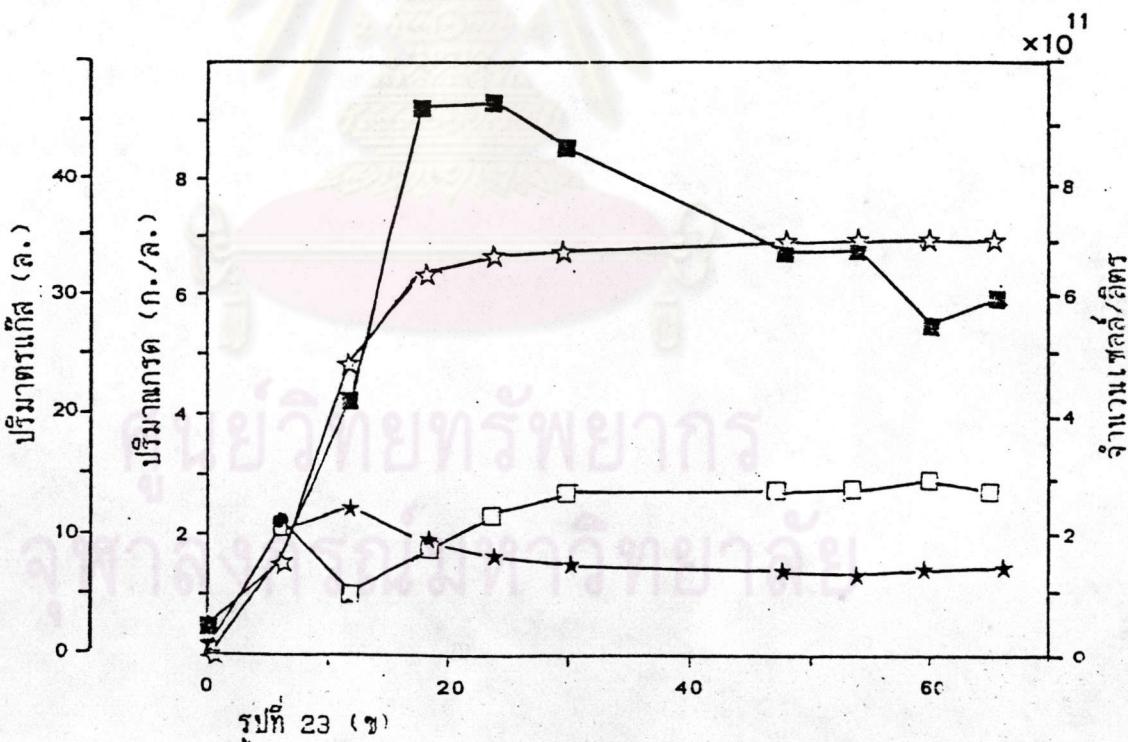
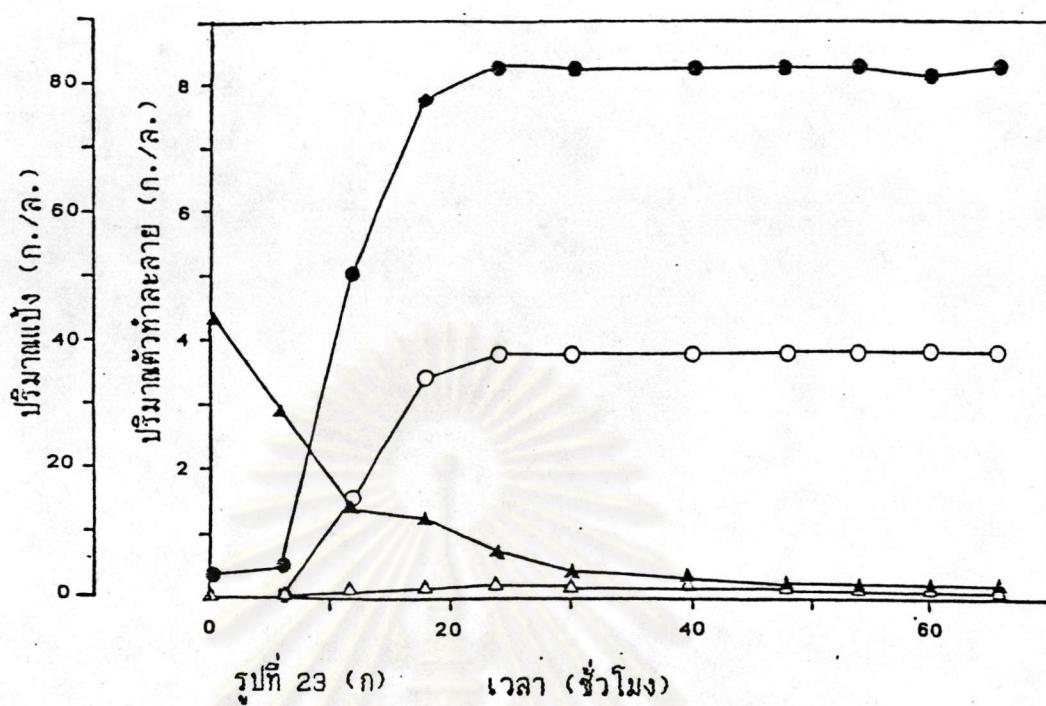
รูปที่ 22 (ก) เวลา (ชั่วโมง)



รูปที่ 22 (ข) เวลา (ชั่วโมง)

รูปที่ 22 ปริมาณตัวกำลังลายที่ได้จากการหมักแบ่งมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารสกัดจากเยื่อต์ 0.5% และเติมแมกนีเซียมซัลเฟต 0.03%
อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ความเป็นกรดด่างเป็น 6.0
โดยคลอสตอร์เดียมสายหันเชื้อ 8p-2

- | | | | |
|---------------------|----------------|-----|----------------|
| (ก) | ● บิวทานอล | (ข) | □ กรรมน้ำหิริด |
| ○ อาชีโนน | ★ กรรมอะเซติก | | |
| △ เอธานอล | ☆ ปริมาณรากก์ล | | |
| ▲ ปริมาณแบ่ง | ■ จำนวนเซลล์ | | |
| ★ ปริมาณน้ำยาลักษณะ | | | |



รูปที่ 23 ปริมาณตัวทำละลายที่ได้จากการหมักเป็นมันสำปะหลัง 5%
ที่เติมสารลักษณะยิลต์ 0.5% และเติมแมกนีเซียมชีลเฟล 0.04%
อัตราหมุน 35 องศาเซลเซียล ความเป็นกรดด่างเป็น 6.2
โดยคลอรอลิโคเดย์เมลลาร์ท์ 8P-2

(ก)	● บิวทานอล	(ข)	□ กรดบิวทิริก
	○ อาซีโนน		* กรดอะเซติก
	△ เอทานอล		◇ ปริมาณแก๊ส
	▲ ปริมาณแพ้ง		■ จำนวนเซลล์

4. ผลการศึกษาฤทธิกรรมการเจริญเติบโต การเปลี่ยนแปลงทางสัณฐานวิทยา
การผลิตอาชีโคน-นิวทานอล ของคลอส库里เดียมสายพันธุ์ BP-2

ผลการศึกษาฤทธิกรรมการเจริญเติบโต การเปลี่ยนแปลงทางสัณฐานวิทยา
การผลิตอาชีโคน-นิวทานอล ในสภาวะการหมักที่เหมาะสมก่อ อาหารเลี้ยงเรือ
(ภาชนะ ก. หมายเลขอ 3) ที่มีปริมาณปูนสำปะหลัง 5% สารสกัดจากยีสต์ 0.5%
แมกนีเซียมชีลเฟก 0.03% ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส ความคุณภาพเป็นกรดค่างที่ 6.0
และลงไว้ในรูปที่ 22 การเปลี่ยนแปลงทางสัณฐานวิทยาแสดงไว้ในตารางที่ 15 และองค์
ประกอบของแก๊สแสดงไว้ในตารางที่ 16

能看出 คลอส库里เดียมสายพันธุ์ BP-2 เจริญเติบโตอย่างรวดเร็วในระยะ 12
ชั่วโมงแรก ฝังเกล็ดเริ่มปรากฏในชั่วโมงที่ 3 และเมื่อเริ่มอย่างรวดเร็ว รูปร่างของเซลล์
รูปทรงเคลื่อนที่เร็วใน 3 ชั่วโมงแรก และหยุดเคลื่อนที่ในชั่วโมงที่ 9 คลอส库里เดียมไว้ปั้ง^{โดยอยู่สลายอย่างรวดเร็ว กระบวนการน้ำคัลลิคิวซ์ในปริมาณสูงในชั่วโมงที่ 9 แล้วเริ่มสร้างถัว}
กำลังลาย บริษัทกรค (บิวทิริก อะเรคิก) จะถูกสร้างขึ้นในปริมาณสูงสุดในชั่วโมงที่ 12
และคลอส库里เดียมเริ่มสะสมกลานูโลสภายในเซลล์ เชลล์โคร์น

ในชั่วโมงที่ 12-18 การเจริญเติบโตของคลอส库里เดียมเริ่มคงที่ เชลล์หงนมควม
รูปร่างโค้ง เรียกว่า Clostridial form หรือรูปร่างแบบชิการ์ (cigar)
อัตราการใช้ปั้งคล่อง น้ำคัลลิคิวซ์น้อยลง ในระยะนี้คลอส库里เดียมจะสร้างอาชีโคน-
นิวทานอล อย่างรวดเร็ว บริษัทกรคจะคล่อง

ในชั่วโมงที่ 18-24 เชลล์หงุดการเจริญเติบโต (จำนวนเชลล์จะคงที่ บริษัท
แก๊สรวมจะสูงสุด) เชลล์จะสร้างสปอร์ภายในเซลล์ซึ่งมีรูปร่างแบบชิการ์ อัตราการสร้าง
อาชีโคน-นิวทานอลเริ่มคงที่ บริษัทกรคที่คล่องจะคงที่

ในชั่วโมงที่ 24-30 เชลล์จะสลายตัวเอง (autolyse) เหลือแต่สปอร์อีกครั้ง
การสร้างอาชีโคน-นิวทานอลจะคงที่

ตารางที่ 15 การเปลี่ยนแปลงทางสัณฐานวิทยาของคลอสเตรียเดียมสายพันธุ์ 8P-2
ตามระยะเวลา ในรายหัวการมัก

ระยะเวลา (ชั่วโมง)	สัณฐานวิทยา
0-3	เซลล์รูปร่างเป็นแท่ง เคลื่อนที่รวดเร็ว
3-9	เซลล์รูปร่างแท่ง เริ่มเคลื่อนที่ช้าลง และไม่เคลื่อนที่ในชั่วโมงที่ 9
9-12	เซลล์เริ่มสละส่วนกลางไป เซลล์เริ่มโคลนน์
12-18	ลักษณะเซลล์จะเป็นแบบ Clostridial form คือ เซลล์จะพองออก หรือเรียกรูปร่างนี้ว่า "cigar shaped"
18-24	เซลล์เริ่มสร้างสปอร์ภายนอกในเซลล์ที่มีรูปร่างแบบ cigar
24 -> 30	เซลล์เริ่มแตกตัว (lysis) และจะเป็นสปอร์อีสระ ในชั่วโมงที่ 30

ตารางที่ 16 องค์ประกอบของแก๊สตามระยะเวลา ที่ได้จากการมักเพื่อผลิต
อาชีโโน-บีวากนอล โดยคลอสเตรียเดียมสายพันธุ์ 8P-2

เวลา (ชั่วโมง)	ปริมาตรรวมของแก๊ส	องค์ประกอบ (%) โดยปริมาตร	
		H ₂	CO ₂
0	0	0	0
6	15.00	61.75	38.25
12	22.50	53.00	46.50
18	29.75	24.00	76.00
24	31.00	12.25	88.00

5. การจำแนกชนิดของคลื่นสหัสสิริ เดิมสายพันธุ์ 8p-2

คลอสต์รี เดียมสาขพันธุ์ B-2 เมื่อเลี้ยงในอาหารฟูเตโต เด็กโตรล วาร์ก
อายุเชือ 48 ชั่วโมง อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส ลักษณะทางสันฐานวิทยาและการเจริญที่
ศึกษา คือลักษณะโคโลนี สีโคโลนี ขนาดของโคโลนี ลักษณะและตำแหน่งของสปอร์ การ
สร้างกลานูลอส (granulose) การติดสีกรัม ผลการศึกษาแสดงไว้ในตารางที่ 17 และผล
การศึกษาลักษณะทางสิริรักษวิทยาแสดงไว้ในตารางที่ 18

ตารางที่ 17 ลักษณะลักษณะวิทยาและลักษณะการเจริญของคลอสต์รีเดียมสายพันธุ์ 8p-2

ลักษณะที่ศึกษา	ลักษณะทางสัณฐานวิทยา
1. รูปร่างโคโลนี	โคโลนีกลม ขอบไม่เรียบ
2. ขนาดของโคโลนี	เส้นผ่าศูนย์กลาง 1-3 มม.
3. สีของโคโลนี	สีครีม หรือขาวอมเทา
4. รูปร่างและตำแหน่งสปอร์	สปอร์รูปไข่ (oval) อยู่ค่อนไปทางปลาย (subterminal)
5. การสร้างกลานูโลส (granulose)	จะมีกลานูโลสภายในเซลล์
6. การติดสิ่งรุกราน	กรัมบวก

ตารางที่ 18 ลักษณะทางสิริราชวิทยาของคลอสต์รี เดียมสายพันธุ์ 8p-2

ลักษณะที่ศึกษา	ลักษณะทางสิริราชวิทยา
1. การสร้างเอนไซม์คต้าเลส	ไม่สร้างเอนไซม์คต้าเลส
2. ความล้มเหลวที่กับออกซิเจน	ไม่ต้องการออกซิเจน (Anaerobe)
3. การย่อยเจลาติน	ไม่ย่อยสลายเจลาติน
4. การริดิชในเตตระ	ไม่ริดิชในเตตระ
5. การเคลื่อนที่ของเซลล์	เซลล์เคลื่อนที่
6. การใช้สารอาหารไปไอเดต เป็นแหล่งคาร์บอน	ใช้เป็นแหล่งคาร์บอนได้
แบ้ง	"
กลูโคส	"
แรฟโนโนล	"
ดูริกออล	"
ไซโอล	"
ทริยาโนล	"
แอลกอฮอล	"

จากการศึกษาลักษณะทางสิริราชวิทยาและลักษณะบางประการทางสิริราชวิทยาของคลอสต์รี เดียมสายพันธุ์ 8p-2 นำมาเปรียบเทียบกับหลักการจำแนกแบบที่เรียกตามหลักการของ Bergey (30) พบว่าคลอสต์รี เดียมสายพันธุ์ 8p-2 มีลักษณะต่างๆ บางประการที่ได้ศึกษาคล้ายกันกับ Clostridium butylicum อายุรุ่กีตามยังไม่สามารถจัดจำแนกชนิดของคลอสต์รี เดียมสายพันธุ์ 8p-2 ได้