

บทที่ 4

ผลการวิจัย

1. แยกแบคทีเรียที่ตรึงในโตรเจนและละลายนฟอสเฟตจากแหล่งต่างๆ ตามธรรมชาติ

ในการทดลองนี้ได้ทำการเก็บตัวอย่างดิน ปูยอินทรีย์ หลักที่น้ำเสีย ตัวปลา และดินรังปلوว์ จากพื้นที่ต่างๆ ในประเทศไทยจำนวนทั้งหมด 166 ตัวอย่าง มาแยกแบคทีเรียที่สามารถตรึงในโตรเจนและละลายนฟอสเฟตได้ โดยแยกเชื่อมอาหารปราศจากไนโตรเจนที่เดินแก๊สเขียนไฮโดรเจนฟอสเฟตตามสูตร 1 ในภาชนะ ก พบร่วมกับแบคทีเรียที่สามารถเริญและเกิดวงไสรอบไฮโลนีทั้งหมด 18 สายพันธุ์ ดังแสดงในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 แบคทีเรียที่สามารถตรึงในโตรเจนและละลายนฟอสเฟตที่แยกได้จากแหล่งต่างๆ

แบคทีเรียสายพันธุ์	แหล่งเก็บตัวอย่าง
N1	เชื้อ Hi-tech : ปูยหมักสมบูรณ์ สวนจิตรลดลาภ
N2	พค.1 : ปูยหมักจากเครื่องหมักปูปุ่น สวนจิตรลดลาภ
N3	เชื้อปูปุ่นจากเครื่องหมักปูปุ่น สวนจิตรลดลาภ
N4	ปูยหมักกอง 8 เก็บอบรมบูรณ์ (แกลบล+ฟาง) สวนจิตรลดลาภ
N10	ปูยหมักอินทรีย์ บริษัทเอเชียปูย
N11	มูลค้างคาวแท้ 100%
N12	ปูยอินทรีย์ นูโก้
M2	ตัวเร่งปูยหมักไบโอนิก
S8	ดิน จาก อ.สายบุรี จ.ปัตตานี (สวนมะพร้าว)
S11	ดิน จาก อ.สายบุรี จ.ปัตตานี (ใต้ต้นสน บริเวณหาดวากูรี)
S32	ดิน จาก อ.เมือง จ.ประจำวันคีรีขันธ์
S54	ดิน ที่ผ่านการปรับปรุงโดยปูนมาრ์ล สถานีพัฒนาที่ดิน จ.ปัตตานี
T18	ปลวกดิน จาก อ.สายบุรี จ.ปัตตานี
T27	ปลวกดิน จากอุทยานแห่งชาติ เขาใหญ่ (บริเวณที่ 1)
ST20	ดินรังปلوว์ จาก อ.สายบุรี จ.ปัตตานี
ST26	ดินรังปلوว์ จากอุทยานแห่งชาติ เขาใหญ่ (บริเวณที่ 1)
ST27	ดินรังปلوว์ จากอุทยานแห่งชาติ เขาใหญ่ (บริเวณที่ 3)
ST30	ดินรังปلوว์ จากอุทยานแห่งชาติ เขาใหญ่ (บริเวณที่ 6)

2. คัดเลือกแบคทีเรียสายพันธุ์ที่มีประสิทธิภาพในการตรึงในโครง筋และละลายฟอสเฟต ได้สูง

2.1 ทดสอบประสิทธิภาพในการตรึงในโครง筋ของแบคทีเรียที่แยกได้

ทดสอบประสิทธิภาพในการตรึงในโครง筋ของแบคทีเรียที่แยกได้ทั้ง 18 สายพันธุ์ โดยวัดอัตราการตรึงในโครง筋ด้วยวิธีอะเซธิลีน รีดักชันตามขั้นตอนในข้อ 2.1 พนว่า แบคทีเรียทั้ง 18 สายพันธุ์ มีการตรึงในโครง筋โดยการวัดปริมาณอะธิลีนที่สร้างขึ้นต่อน้ำหนักเซลล์ แห้งอยู่ในช่วง $15.74 - 113.51 \text{ nmole/mg cell dry wt./hr.}$ และแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีประสิทธิภาพในการตรึงในโครง筋ได้สูงสุด คือ สามารถสร้างอะธิลีนได้ $113.51 \text{ nmole/mg cell dry wt./hr.}$ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติ พนว่าแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีปริมาณอะธิลีนที่สร้างสูง กว่าแบคทีเรียสายพันธุ์อื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ยกเว้นแบคทีเรียสายพันธุ์ ST30 ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 ดังแสดงในตารางที่ 5 และรูปภาพผนวกที่ 1

2.2 ทดสอบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตของแบคทีเรียที่แยกได้

ทดสอบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตของแบคทีเรียที่แยกได้ทั้ง 18 สายพันธุ์ โดยวิเคราะห์หาปริมาณฟอสเฟตที่อยู่ในรูปสารละลายจากน้ำเลี้ยงเชื้อในวันที่ 2, 6, 10 และ 14 ด้วยวิธีคัลเลอริเมตريค ดีเทอร์นิเนชัน ตามขั้นตอนในข้อ 2.2 พนว่าแบคทีเรียมีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ทั้ง 18 สายพันธุ์ โดยในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อแบคทีเรียทั้ง 18 สายพันธุ์มีการละลายฟอสเฟตให้อยู่ในรูปสารละลายได้สูงสุด อยู่ในช่วง $1.07 - 7.57 \mu\text{g/ml.}$ และแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด คือ มีฟอสเฟตอยู่ในรูปสารละลายในวันที่ 14 ได้ $7.57 \mu\text{g/ml.}$ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติ พนว่าในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีปริมาณฟอสเฟตอยู่ในรูปสารละลามากกว่าแบคทีเรียสายพันธุ์อื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ยกเว้นแบคทีเรียสายพันธุ์ N2 N10 N11 และ N12 ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 ดังแสดงในตารางที่ 6 และรูปภาพผนวกที่ 2

2.3 คัดเลือกแบคทีเรียสายพันธุ์ที่มีความสามารถทั้งในการตรึงในโครง筋และละลายฟอสเฟต ได้สูง

จากการทดสอบประสิทธิภาพในการตรึงในโครง筋และละลายฟอสเฟตของแบคทีเรียที่แยกได้ทั้ง 18 สายพันธุ์ ในข้อ 2.1 และ 2.2 พนว่าแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีประสิทธิภาพในการตรึงในโครง筋ได้สูงสุด โดยสร้างอะธิลีนได้ $113.51 \text{ nmole/mg cell dry wt./hr.}$ และมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในระดับปานกลางคือ $5.72 \mu\text{g/ml}$ และแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด โดยมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ $7.57 \mu\text{g/ml}$ และสามารถสร้างอะธิลีนได้ในระดับปานกลาง คือ $45.95 \text{ nmole/mg cell dry wt./hr.}$ จึงคัดเลือกแบคทีเรียทั้ง 2 สายพันธุ์นี้ นอกจากรายงานนี้ยังคัดเลือกแบคทีเรียสายพันธุ์ที่มีประสิทธิภาพทั้งในการตรึงในโครง筋และละลายฟอสเฟตอยู่ในกลุ่มปานกลางอีกหนึ่งสายพันธุ์ คือ

แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 ซึ่งสามารถครองในโตรเจนโดยสร้างเอชิลินได้ 50.05 nmole/mg cell dry wt./hr. และสามารถละลายฟอสเฟตได้ 5.90 μg/ml

ตารางที่ 5 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพการครองในโตรเจนจากปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นโดยวิธีอะเซชิลิน รีดักชันของแบคทีเรียที่แยกได้ทั้ง 18 สายพันธุ์

แบคทีเรียสายพันธุ์	ปริมาณเอชิลินที่สร้าง (nmole/mg cell dry wt./hr.)
N1	45.95 cdefg
N2	23.73 fg
N3	15.74 g
N4	21.84 fg
N10	29.37 fg
N11	29.84 fg
N12	29.97 fg
M2	113.51 a
S8	75.47 bc
S11	33.28 efg
S32	47.16 cdef
S54	50.05 cdef
T18	63.17 bcde
T27	67.24 bcd
ST20	42.27 defg
ST26	21.29 fg
ST27	33.63 fg
ST30	89.48 ab
เฉลี่ย	46.28

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง

ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกันแสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

ตารางที่ 6 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรีย 18 สายพันธุ์ เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่ใส่ไครแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

แบคทีเรียสายพันธุ์	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลาย ($\mu\text{g/ml}$)			
	วันที่ 2	วันที่ 6	วันที่ 10	วันที่ 14
N1	0.43 bc	3.31 ab	6.08 a	7.57 a
N2	0.40 cde	3.22 ab	5.00 bc	7.51 a
N3	0.37 cdef	2.65 bcde	4.91 c	6.59 bc
N4	0.28 fg	2.23 def	4.52 cd	6.41 bcd
N10	0.52 ab	3.76 a	6.53 a	7.42 a
N11	0.42 bcde	3.37 ab	6.02 ab	7.42 a
N12	0.46 bc	2.86 bcd	5.96 ab	7.00 ab
M2	0.16 h	2.41 cdef	3.94 cd	5.72 defg
S8	0.36 cdefg	2.47 cdef	3.94 cd	5.63 defg
S11	0.43 bcd	2.95 bcd	4.76 c	6.08 cde
S32	0.25 gh	2.11 ef	3.61 d	5.27 fg
S54	0.36 cdefg	2.74 bcde	4.15 cd	5.90 cdef
T18	0.63 a	3.10 abc	4.67 cd	5.18 fg
T27	0.60 a	3.07 abc	4.61 cd	4.98 g
ST20	0.31 defg	1.81 fg	2.56 e	3.16 h
ST26	0.27 fg	1.20 gh	1.57 f	1.82 I
ST27	0.31 defg	2.47 cdef	4.06 cd	5.42 efg
ST30	0.30 efg	0.81 h	0.96 f	1.07 j
เฉลี่ย	0.38	2.59	4.33	5.56

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนี้

ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

ตารางที่ 7 เรียงลำดับจากมากไปน้อยของประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนจากปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้น และประสิทธิภาพการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลาย ในวันที่ 14 ของแบคทีเรีย 18 สายพันธุ์

ลำดับที่	แบคทีเรียสายพันธุ์	
	ปริมาณเอธิลีนที่สร้าง (nmole/mg cell dry wt./hr.)	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสาร ละลาย ($\mu\text{g/ml}$)
1	M2 a	N1 a
2	ST30 ab	N2 a
3	S8 bc	N11 a
4	T27 bcd	N10 a
5	T18 bcde	N12 ab
6	S54 cdef	N3 bc
7	S32 cdef	N4 bcd
8	N1 cdefg	S11 cde
9	ST20 defg	S54 cdef
10	ST27 fg	M2 defg
11	S11 efg	S8 defg
12	N12 fg	ST27 efg
13	N11 fg	S32 fg
14	N10 fg	T18 fg
15	N2 fg	T27 g
16	N4 fg	ST20 h
17	ST26 fg	ST26 I
18	N3 g	ST30 j

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง
ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3. แปรผันปัจจัยที่มีผลต่อประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนและละลายน้ำฟอสฟेटของแบคทีเรียสายพันธุ์ที่คัดเลือกได้

จากการคัดเลือกแบคทีเรียที่มีความสามารถในการตรึงไนโตรเจนและละลายน้ำฟอสฟेटได้สูงจำนวน 3 สายพันธุ์ คือสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 มาหาแหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน อุณหภูมิ และค่าความเป็นกรด-ค่างที่เหมาะสมต่อการตรึงไนโตรเจนและละลายน้ำฟอสฟेटของแบคทีเรียทั้ง 3 สายพันธุ์ มีผลการทดลองดังนี้

3.1 แปรผันปัจจัยที่มีผลต่อประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนของแบคทีเรียสายพันธุ์ที่คัดเลือกได้

3.1.1 ผลการแปรผันแหล่งคาร์บอน

เมื่อเลี้ยงแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่ปราศจากไนโตรเจนที่แปรผันแหล่งคาร์บอนเป็น 3 ชนิด ได้แก่ กูลูโคส ซูโครส และแมมนิทอล ที่ความเป็นกรด-ค่าง 7.0 ± 0.2 บ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 48 ชั่วโมง นำไปวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนจากปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้น ด้วยเทคนิคอะเซธิลีน รีดักชัน ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุดเมื่อใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน รองลงมาคือ ซูโครส และแมมนิทอล ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 3) โดยมีปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันแหล่งคาร์บอนเป็นกูลูโคส ซูโครส และแมมนิทอล มีค่า 60.08 41.04 และ 37.41 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน สูงกว่าใช้ซูโครสและแมมนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 8)

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุดเมื่อใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน รองลงมาคือ ซูโครส และแมมนิทอล ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 3) โดยมีปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันแหล่งคาร์บอนเป็นกูลูโคส ซูโครส และแมมนิทอล มีค่า 17.96 14.03 และ 2.31 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนสูงกว่าเมื่อใช้แมมนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเทียบกับใช้ซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน (ตารางที่ 8)

แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 มีประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุดเมื่อใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน รองลงมาคือ ซูโครส และแมมนิทอล ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 3) โดยมีปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันแหล่งคาร์บอนเป็นกูลูโคส ซูโครส และแมมนิทอล มีค่า 31.45 17.52 และ 7.57 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทาง

สถิติพบว่าปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อใช้กลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนสูงกว่าเมื่อใช้mannitol เป็นแหล่งคาร์บอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเทียบกับใช้ซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน (ตารางที่ 8)

ตารางที่ 8 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพการครึ่งในโตรเจนจากปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้น เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่บรรยายแหล่งคาร์บอนเป็นกลูโคส ซูโครส และmannitol ความเป็นกรดค่า 7.0 ± 0.2 บ่ที่อุณหภูมิห้อง 48 ชั่วโมงของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54

แบคทีเรียสายพันธุ์	ปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแหล่งคาร์บอนต่างกัน (nmole/mg cell dry wt./hr.)		
	กลูโคส	ซูโครส	mannitol
N1	60.08 a	41.04 b	37.41 b
M2	17.96 a	14.03 a	2.31 b
S54	31.45 a	17.52 ab	3.97 b

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน

ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.1.2 ผลการแปรผันแหล่งในโตรเจน

เมื่อเลี้ยงแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเหลวที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนและแปรผันแหล่งในโตรเจนเป็น 4 ชนิด ได้แก่ แอมโนเนียมคลอไรด์ โซเดียมไนเตรต เปปโตกน และไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจน ที่ความเป็นกรด-ด่าง 7.0 ± 0.2 บ่ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 48 ชั่วโมง นำไปวิเคราะห์ประสิทธิภาพการครึ่งในโตรเจนจากปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้น ด้วยเทคนิคอะเซธิลีน รีดักชัน ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีประสิทธิภาพในการครึ่งในโตรเจน ได้สูงสุด เมื่อไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจน รองลงมาคือ เมื่อใช้แหล่งในโตรเจนเป็นโซเดียมไนเตรต แอมโนเนียมคลอไรด์ และเปปโตกนตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 4) โดยมีปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันแหล่งในโตรเจนเป็นแอมโนเนียมคลอไรด์ โซเดียมไนเตรต เปปโตกน และไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจน มีค่าเป็น 3.80 8.49 3.37 และ 60.08 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจนสูงกว่าเมื่อใส่แหล่งในโตรเจนทั้งสามชนิดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 9)

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีประสิทธิภาพในการครึ่งในโตรเจน ได้สูงสุด เมื่อไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจน รองลงมาคือ เมื่อใช้แหล่งในโตรเจนเป็นโซเดียมไนเตรต เปปโตกน และ

แอนโนนเนียมคลอไรด์ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 4) โดยมีปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันเหล่งในไตรเจนเป็นแอนโนนเนียมคลอไรด์ ใช้เดิมในเครท เปปโตัน และไม่ได้เติมเหล่งในไตรเจน มีค่าเป็น 0.11 4.73 0.50 และ 17.96 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อไม่ได้เติมเหล่งในไตรเจนสูงกว่าเมื่อใส่เหล่งในไตรเจนทั้งสามชนิดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 9)

แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 มีประสิทธิภาพในการตรวจในไตรเจนได้สูงสุด เมื่อไม่ได้เติมเหล่งในไตรเจน รองลงมา คือ เมื่อใส่เหล่งในไตรเจนเป็นโซเดียมในเครท แอนโนนเนียมคลอไรด์ และเปปโตัน ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 4) โดยมีปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันเหล่งในไตรเจนเป็นแอนโนนเนียมคลอไรด์ ใช้เดิมในเครท เปปโตัน และไม่ได้เติมเหล่งในไตรเจน มีค่าเป็น 3.82 8.01 3.05 และ 31.45 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อไม่ได้เติมเหล่งในไตรเจนสูงกว่าเมื่อใส่เหล่งในไตรเจนทั้งสามชนิดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 9)

ตารางที่ 9 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพการตรวจในไตรเจนจากปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวที่มีกัลโคลสเป็นเหล่งคาร์บอน และแปรผันเหล่งในไตรเจนเป็นแอนโนนเนียมคลอไรด์(NH_4Cl) โซเดียมในเครท(NaNO_3) เปปโตัน(Peptone) และไม่ได้เติมเหล่งคาร์บอน(N-free) ความเป็นกรด-ค้าง 6.8 บ่มที่อุณหภูมิห้อง 48 ชั่วโมงของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54

แบคทีเรียสายพันธุ์	ปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีเหล่งในไตรเจนต่างกัน (nmole/mg cell dry wt./hr.)			
	NH_4Cl	NaNO_3	Peptone	N-free
N1	3.80 b	8.49 b	3.37 b	60.08 a
M2	0.11 b	4.73 a	0.50 b	17.96 a
S54	3.82 b	8.01 ab	3.05 b	31.45 a

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน

ตัวเลขที่มีอักษรกำกับค้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.1.3 ผลการแปรผันอุณหภูมิ

เมื่อเลี้ยงเชื้อแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเหลวปราศจากไตรเจนที่มีกัลโคลสเป็นเหล่งคาร์บอน ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 และแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมง นำไปวิเคราะห์ประสิทธิภาพการตรวจในไตรเจนจากปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้น ด้วยเทคนิคอะเซทิลิน รีดักชัน ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุด เมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส รองลงมาคือ 40 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 5) โดยมีปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่ำ เชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส มีค่าเป็น 25.35 70.49 และ 36.56 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส สูงกว่าเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 20 และ 40 องศาเซลเซียสอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 10)

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุด เมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส รองลงมาคือ 40 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 5) โดยมีปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่ำ เชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส มีค่าเป็น 5.25 30.71 และ 12.33 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส สูงกว่าเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเทียบกับเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส (ตารางที่ 10)

แบคทีเรีย S54 มีประสิทธิภาพในการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุด เมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส รองลงมาคือ 40 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 5) โดยมีปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่ำ เชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส มีค่าเป็น 11.44 41.70 และ 26.73 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอชิลินที่สร้างขึ้นเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส สูงกว่าเมื่อบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียสอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับบ่ำ เชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส (ตารางที่ 10)

ศูนย์วิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 10 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพการตรึงในไตรเจนจากปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อเดี่ยง เชือในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีกําลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ค่าความเป็นกรด-ค่า 7.0 ± 0.2 และแปรผันอุณหภูมินในการบ่มเชือเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมงของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54

แบคทีเรียสายพันธุ์	ปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นในอาหารเดี่ยงเชือที่มีอุณหภูมิต่างกัน (nmole/mg cell dry wt./hr.)		
	20°C	30°C	40°C
N1	25.35 b	70.49 a	36.56 b
M2	5.25 b	30.71 a	12.33 ab
S54	11.44 b	41.70 a	26.73 ab

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน

ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.1.4 ผลการแปรผันค่าความเป็นกรด-ค่า

เมื่อเดี่ยงเชือแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเดี่ยงเชือปราศจากไนโตรเจนที่มีกําลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนและแปรผันความเป็นกรด-ค่าเป็น 5 6 7 8 และ 9 บ่มเชือที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 48 ชั่วโมง ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีประสิทธิภาพการตรึงในไตรเจนได้สูงสุด เมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 7 รองลงมาคือ 8 6 9 และ 5 ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 6) โดยมีปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 5 6 7 8 และ 9 มีค่าเป็น 15.43 35.01 53.31 49.17 และ 33.51 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 7 สูงกว่าเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ค่าเป็น 5 6 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับปรับค่าความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 8 (ตารางที่ 11)

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีประสิทธิภาพการตรึงในไตรเจนได้สูงสุดเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 7 รองลงมาคือ 8 6 9 และ 5 ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 6) โดยมีปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 5 6 7 8 และ 9 มีค่าเป็น 3.23 13.61 24.58 22.79 และ 10.81 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่า ปริมาณเอธิลีนที่สร้างขึ้นเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ค่าในอาหารเดี่ยงเชือเป็น 7 สูงกว่า เมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ค่าเป็น 5 6 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทาง

สถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ด่างในอาหารเดี่ยงเชื้อเป็น 8 (ตารางที่ 11)

แบปทิสต์เรียสายพันธุ์ S54 มีประสิทธิภาพการตรึงไนโตรเจนได้สูงสุดเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ด่างในอาหารเดี่ยงเชื้อเป็น 7 รองลงมาคือ 8 9 6 และ 5 ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 6) โดยมีปริมาณเอธิลินที่สร้างขึ้นเมื่อแปรผันความเป็นกรด-ด่างในอาหารเดี่ยงเชื้อเป็น 5 6 7 8 และ 9 มีค่าเป็น 6.67 21.69 36.74 36.14 และ 28.23 nmole/mg cell dry wt./hr. ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่า ปริมาณเอธิลินที่สร้างขึ้นเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ด่างในอาหารเดี่ยงเชื้อเป็น 7 สูงกว่าเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับเมื่อปรับค่าความเป็นกรด-ด่างในอาหารเดี่ยงเชื้อเป็น 6 8 และ 9 (ตารางที่ 11)

ตารางที่ 11 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพการตรึงไนโตรเจนจากปริมาณเอธิลินที่สร้างขึ้น เมื่อเดี่ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน และแปรผันค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 6 7 8 และ 9 ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 48 ชั่วโมงของแบปทิสต์เรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54

แบปทิสต์เรียสายพันธุ์	ปริมาณเอธิลินที่สร้างขึ้นในอาหารเดี่ยงเชื้อที่มีความเป็นกรด-ด่างต่างกัน (nmole/mg cell dry wt./hr.)				
	pH 5	pH 6	pH 7	pH 8	pH 9
N1	15.43 c	35.01 b	53.31 a	49.13 a	33.51 b
M2	3.23 c	13.61 bc	24.58 a	22.79 ab	10.81 c
S54	6.67 b	21.69 ab	36.74 ab	36.14 a	28.23 a

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน

ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.2 แปรผันปัจจัยที่มีผลต่อประสิทธิภาพการละลายฟ้อสเฟต

3.2.1 ผลการแปรผันแหล่งคาร์บอน

เมื่อเดี่ยงเชื้อแบปทิสต์เรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเดี่ยงเชื้อปราศจากไนโตรเจนที่มีไครแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส และแปรผันแหล่งคาร์บอนเป็น 3 ชนิด คือ กลูโคส ซูโครส และแม่นนิกอต ที่ความเป็นกรด-ด่าง 7.0 ± 0.2 บันทึกอุณหภูมิห้องบนเครื่องแข็งความเร็ว 200 รอบต่อนาที จากนั้นเก็บตัวอย่างน้ำเดี่ยงเชื้อในวันที่ 2 6 10 และ 14 ของอาหาร

เดียงเชื้อ ไปวิเคราะห์ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำด้วยวิธีคัลเคนเริมตริก คีเทอร์นิเนชันตามวิธี ในข้อ 2.2.3 ได้ผลการทดลองดังนี้

แบบที่เรียกวันที่ N1 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในวันที่ 2 ถึงวันที่ 10 ของการเดียงเชื้อ เมื่อใช้กูลิโคสและซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน หลังจากนั้นมีการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อยในกูลิโคส และเริ่มน้ำการละลายฟอสเฟตลดลงในซูโครส ส่วนเมื่อใช้แม่นนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนละลายฟอสเฟต ได้เพียงเล็กน้อยเท่านั้นและเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันแหล่งคาร์บอนทั้ง 3 ชนิดในอาหารเดียงเชื้อ พบร่วมเมื่อใช้กูลิโคสเป็นแหล่งคาร์บอนมีประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมา คือ ซูโครส และแม่นนิทอล ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 7) โดยมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำสูงสุดเมื่อใช้กูลิโคสเป็นแหล่งคาร์บอนจะเกิดในวันที่ 14 ของการเดียงเชื้อ มีค่าเป็น 7.49 ในโครงการนั้นต่ออัตราร่วมเมื่อใช้ซูโครสและแม่นนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำสูงสุดในวันที่ 10 ของการเดียงเชื้อ มีค่าเป็น 5.27 และ 0.09 ในโครงการนั้นต่ออัตราร่วมตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำเมื่อใช้กูลิโคสเป็นแหล่งคาร์บอนสูงกว่าเมื่อใช้ซูโครสและแม่นนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบความระยะเวลาที่บ่มเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อใช้กูลิโคสและซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน แต่เมื่อใช้แม่นนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอน ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำที่เวลา 2 10 และ 14 วัน ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ แต่แตกต่างจากวันที่ 6 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 12)

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 12 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส แปรผันแหล่งคาร์บอนเป็นกูลิโคส ชูโครส และแม่นิทอล ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 และบ่อมเชื้อที่อุณหภูมิเป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแหล่งคาร์บอนต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)		
	กูลิโคส	ชูโครส	แม่นิทอล
2	0.52 a(d)	0.24 b(d)	0.02 c(b)
6	3.40 a(c)	2.71 b(c)	0.09 b (a)
10	6.92 a(b)	5.27 b(a)	0.06 c (ab)
14	7.49 a (a)	4.94 b (b)	0.00 c (b)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอัตราในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอัตราในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อเมื่อใช้กูลิโคสและชูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน ส่วนเมื่อใช้แม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนสามารถลดละลายฟอสเฟตได้เพียงเล็กน้อย และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันแหล่งคาร์บอนทั้ง 3 ชนิดในอาหารเลี้ยงเชื้อ พบร่วมกันว่าเมื่อใช้กูลิโคสเป็นแหล่งคาร์บอนมีประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ชูโครส และแม่นิทอลตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 8) โดยมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อใช้กูลิโคส ชูโครส และแม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนอยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ มีค่าเป็น 5.12 3.31 และ 0.06 ในโครงรั้นต่อตัว ตามลำดับ เมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายเมื่อใช้กูลิโคสเป็นแหล่งคาร์บอนสูงกว่าเมื่อใช้ชูโครสและแม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาที่บ่อมเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อใช้กูลิโคสและชูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน แต่มีเมื่อใช้แม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 13)

ตารางที่ 13 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไทรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอฟอรัส แปรผันแหล่งคาร์บอนเป็นกูลูโคส ชูโครส และแม่นิทอล ความเป็นกรด-ด่าง 7.0 ± 0.2 และบ่มเชื้อที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแหล่งคาร์บอนต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)		
	กูลูโคส	ชูโครส	แม่นิทอล
2	0.19 a(d)	0.01 b(d)	0.00 b(a)
6	1.51 a(c)	0.99 b(c)	0.06 c (a)
10	3.61 a (b)	2.47 b (b)	0.06 c (a)
14	5.12 a (a)	3.31 b (a)	0.06 c (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอัตราในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอัตราในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อมีอิํใช้กูลูโคสและชูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน ส่วนเมื่อใช้แม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนสามารถละลายฟอสเฟตได้เพียงเล็กน้อย และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันแหล่งคาร์บอนทั้ง 3 ชนิดในอาหารเลี้ยงเชื้อ พบร่วมกันที่ใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนมีประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตต่ำสุด (รูปภาคผนวกที่ 9) โดยมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อใช้กูลูโคสและชูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนอยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อมีค่า 6.32 และ 4.27 ในไครกรัมต่อลิตร ตามลำดับ ส่วนเมื่อใช้แม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนมีฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดในวันที่ 2 และ 6 ของการเลี้ยงเชื้อมีค่า 0.06 ในไครกรัมต่อลิตร เมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติ พบร่วมกันที่ใช้กูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนสูงกว่าเมื่อใช้ชูโครสและแม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาที่บ่มเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อใช้กูลูโคสและชูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน แต่เมื่อใช้แม่นิทอลเป็นแหล่งคาร์บอนปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 14)

ตารางที่ 14 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟ้อสเฟตจากปริมาณฟ้อสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ S54 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไครแคลเซียมฟ้อสเฟตเป็นแหล่งฟ้อสฟอรัส แปรผันแหล่งคาร์บอนเป็นกูลูโคส ชูโกรส และเมนนิทอล ที่ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 และบ่มเชื้อที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟ้อสเฟตในรูปสารละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแหล่งคาร์บอนต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)		
	กูลูโคส	ชูโกรส	เมนนิทอล
2	0.27 a(d)	0.06 b(d)	0.03 b(ab)
6	2.44 a(c)	1.69 b(c)	0.06 c(a)
10	4.55 a(b)	3.43 b(b)	0.06 c(a)
14	6.32 a(a)	4.27 b(a)	0.00 c(b)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.2.2 ผลการแปรผันแหล่งในไนโตรเจน

เมื่อเลี้ยงเชื้อแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีไครแคลเซียมฟ้อสเฟตเป็นแหล่งฟ้อสฟอรัส มิกูลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน แปรผันแหล่งในไนโตรเจนเป็น 4 ชนิด ได้แก่ แอมโมเนียมคลอไรด์ โซเดียมไนเตรท เปปโตกน และไม่ได้เติมแหล่งในไนโตรเจน ที่ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 บ่มที่อุณหภูมิห้องบนเครื่องเบี่ยงเบ้าความร้อน 200 รอบต่อนาที จากนั้น เก็บตัวอย่างน้ำเลี้ยงเชื้อในวันที่ 2 6 10 และ 14 ของการเลี้ยงเชื้อไปวิเคราะห์หาปริมาณฟ้อสเฟตในรูปสารละลายด้วยวิธีคัลเลอริเมตريك ดีเทอร์นิเนชัน ตามวิธีในข้อ 2.2.3 ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีอัตราการละลายฟ้อสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันแหล่งในไนโตรเจนเป็น แอมโมเนียมคลอไรด์ โซเดียมไนเตรท เปปโตกน และไม่ได้เติมแหล่งในไนโตรเจน และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟ้อสเฟตเมื่อ แปรผันแหล่งในไนโตรเจนทั้ง 4 ชนิดในอาหารเลี้ยงเชื้อ พบร่วมแอมโมเนียมคลอไรด์มีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟ้อสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ เปปโตกน โซเดียมไนเตรท และไม่ได้เติมในไนโตรเจน ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 10) โดยปริมาณฟ้อสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อแปรผันแหล่งในไนโตรเจนเป็นแอมโมเนียมคลอไรด์ โซเดียมไนเตรท เปปโตกน และไม่ได้เติมแหล่งในไนโตรเจน จะอยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ มีค่าเป็น 13.21 9.18 11.98 และ 7.49 ไมโครกรัมต่อ

มิลลิติตร ตามลำดับ เมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติ พบว่าในวันที่ 2 ของการเลี้ยงเชื้อมีเมื่อใช้ เปป์ไตน์เป็นแหล่งในโตรเจนมีฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าเมื่อแปรผันแหล่งในโตรเจนเป็น โซเดียมในเตรท และไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจนอย่างมีนัยสำคัญ แต่ไม่มีความแตกต่างจาก แอนโอมเนียมคลอไรค์อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ในวันที่ 6 ของการเลี้ยงเชื้อมีเมื่อใช้แอนโอมเนียมคลอไรค์เป็นแหล่งในโตรเจนมีฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุด แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ ทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับ เปป์ไตน์ และในวันที่ 10 และ 14 ของการเลี้ยงเชื้อมีเมื่อใช้แอนโอมเนียมคลอไรค์เป็นแหล่งในโตรเจนมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าแหล่งในโตรเจนอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาในการบ่ม เชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในทุกแหล่งในโตรเจน (ตารางที่ 15)

ตารางที่ 15 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มิกกูโคลสเป็นแหล่งคาร์บอน แปรผันแหล่งในโตรเจนเป็น แอนโอมเนียมคลอไรค์ (NH_4Cl) โซเดียมในเตรท(NaNO_3) เปป์ไตน์(Peptone) และไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจน(N-free) ที่ความเป็นกรดค้าง 7.0 ± 0.2 และบ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแหล่งในโตรเจนต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)			
	NH_4Cl	NaNO_3	Peptone	N-free
2	1.29 a (d)	0.57 b (d)	1.41 a (d)	0.52 b (d)
6	5.75 a (c)	3.01 b (c)	5.60 a (c)	3.40 b (c)
10	8.46 a (b)	6.05 d (b)	7.71 b (b)	6.92 c (b)
14	13.21 a (a)	9.18 c (a)	11.98 b (a)	7.49 d (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันแหล่งในโตรเจนเป็น แอนโอมเนียมคลอไรค์ โซเดียมในเตรท เปป์ไตน์ และไม่ได้เติมแหล่งในโตรเจน และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อ

แปรผันเหลืองในไตรเจนทั้ง 4 ชนิดในอาหารเลี้ยงเชื้อ พบร่วมกันไมเนียมคลอไรด์มีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ เปปโตก โซเดียมไนเตรท และไม่ได้เติมเหลืองในไตรเจน ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 11) โดยปริมาณฟอสเฟตที่อยู่ในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อแปรผันเหลืองในไตรเจนเป็น ammonium chloride โซเดียมไนเตรท เปปโตก และไม่ได้เติมเหลืองในไตรเจน จะอยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อมีค่าเป็น 8.91 5.69 8.16 และ 5.12 ในไตรเจนค่อ มิลลิลิตร ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าในวันที่ 2 ของการเลี้ยงเชื้อมีใช้ เปปโตกเป็นเหลืองในไตรเจนมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าเมื่อแปรผันเหลืองในไตรเจนเป็น ammonium chloride โซเดียมไนเตรท และไม่ได้เติมเหลืองในไตรเจนอย่างน้อย สำหรับทางสถิติ ส่วนวันที่ 6 10 และ 14 เมื่อใช้ ammonium chloride เป็นเหลืองในไตรเจนเป็นโซเดียมไนเตรท เปปโตก และไม่ได้เติมเหลืองในไตรเจน และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาในการบ่มเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างน้อยสำหรับทางสถิติในทุกเหลือง ในไตรเจน (ตารางที่ 16)

ตารางที่ 16 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสาร ละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่ มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นเหลืองฟอสฟอรัส มิกก์โคลาสเป็นเหลืองคาร์บอน แปรผัน เหลืองในไตรเจนเป็น ammonium chloride(NH₄Cl) โซเดียมไนเตรท(NaNO₃) เปป โตก(Peptone) และไม่ได้เติมเหลืองในไตรเจน(N-free) ที่ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 และบ่มเชื้อที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อ ที่มีเหลืองในไตรเจนต่างกัน ($\mu\text{g}/\text{ml}$)			
	NH ₄ Cl	NaNO ₃	Peptone	N-free
2	0.63 b (d)	0.33 c (d)	0.78 a (d)	0.19 d (d)
6	1.96 a (c)	1.11 c (c)	1.73 ab (c)	1.51 b (c)
10	5.18 a (b)	3.88 c (b)	4.33 b (b)	3.61 c (b)
14	8.91 a (a)	5.69 c (a)	8.16 b (a)	5.12 d (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบบที่เรียสายพันธุ์ SS4 มือตราชาระลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันแหล่งในไตรเจนเป็น แอนโนเนียมคลอไรด์ โซเดียมในเครท เปป์โตน และไม่ได้เติมแหล่งในไตรเจน และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันแหล่งในไตรเจนทั้ง 4 ชนิดในอาหารเลี้ยงเชื้อ พบว่าแอนโนเนียมคลอไรด์มีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ เปป์โตน โซเดียมในเครท และไม่ได้เติมในไตรเจน ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 12) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อแปรผันแหล่งในไตรเจนเป็นแอนโนเนียมคลอไรด์ โซเดียมในเครท เปป์โตน และไม่ได้เติมแหล่งในไตรเจน จะอยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ มีค่าเป็น 10.23 7.53 9.21 และ 6.32 ในไตรกัมต่อ มิลลิกรัม ตามลำดับ เมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่า ในวันที่ 2 ของการเลี้ยงเชื้อเมื่อใช้เปป์โตนเป็นแหล่งในไตรเจนมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าเมื่อแปรผันแหล่งในไตรเจนเป็นแอนโนเนียมคลอไรด์ โซเดียมในเครท และไม่ได้เติมแหล่งในไตรเจนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ในวันที่ 6 และ 10 ของการเลี้ยงเชื้อเมื่อใช้แอนโนเนียมคลอไรด์เป็นแหล่งในไตรเจนเป็นแหล่งในไตรเจนมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าเมื่อใช้โซเดียมในเครท และไม่ได้เติมแหล่งในไตรเจน อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ส่วนในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อพบว่าเมื่อใช้แอนโนเนียมคลอไรด์เป็นแหล่งในไตรเจนมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาในการบ่มเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในทุกแหล่งในไตรเจน (ตารางที่ 17)



ตารางที่ 17 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ S54 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มิกกุโโคสเป็นแหล่งคาร์บอน แปรผันแหล่งไนโตรเจนเป็น แอมโมเนียมคลอไรด์(NH_4Cl) โซเดียมไนเตรท(NaNO_3) เปปไตอน(Peptone) และไม่ได้เติมแหล่งไนโตรเจน(N-free) ที่ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 และบ่มเชื้อที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแหล่งไนโตรเจนต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)			
	NH_4Cl	NaNO_3	Peptone	N-free
2	0.90 b (d)	0.48 c (d)	1.02 a (d)	0.27 d (d)
6	3.10 a (c)	2.29 b (c)	3.01 a (c)	2.44 b (c)
10	6.05 a (b)	4.82 bc (b)	5.57 ab (b)	4.55 c (b)
14	10.23 a [†] (a)	7.53 c (a)	9.21 b (a)	6.32 d (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.2.3 การแปรผันอุณหภูมิ

เมื่อเลี้ยงแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเลี้ยงเชื้อปราศจากไนโตรเจน และที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส ใช้มิกกุโโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ที่ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 แล้วแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส เบื้องต้นความเร็ว 200 รอบต่อนาที จากนั้นเก็บตัวอย่างนำเข้าเลี้ยงเชื้อในวันที่ 2 6 10 และ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ ไปวิเคราะห์ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายด้วยวิธีคลาสิคริเมตريك ดีเทอร์มินชัน ตามวิธีในข้อ 2.2.3 ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นในวันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันอุณหภูมิทั้ง 3 ระดับในการบ่มเชื้อ พบร่วมกับอุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส มีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ 40 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 13) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส อยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยง

เชื้อ มีค่าเป็น 6.29 9.03 และ 6.83 ในโครงการนั่งมินิลิตรตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสสูงกว่าเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ 20 และ 40 องศาเซลเซียสอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาในการบ่มเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในทุกระดับอุณหภูมิของการบ่มเชื้อ (ตารางที่ 18)

ตารางที่ 18 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มิกروโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ความเป็นกรด-ด่าง 7.0 ± 0.2 และแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลาย ที่อุณหภูมิในการบ่มเชื้อต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)		
	20°C	30°C	40°C
2	0.63 c (d)	1.05 a (d)	0.78 b (d)
6	2.77 b (c)	3.52 a (c)	2.50 b (c)
10	5.03 c (b)	6.74 a (b)	5.81 b (b)
14	6.29 c (a)	9.03 a (a)	6.83 b (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเดือนกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันอุณหภูมิทั้ง 3 ระดับในการบ่มเชื้อพบว่าในวันที่ 2 ถึงวันที่ 10 ของการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียสมีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ 30 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ แต่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ พบว่าที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส มีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ 40 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 14) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่มเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส อยู่ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ มีค่าเป็น 3.01 5.90 และ 5.69 ในโครงการนั่งมินิลิตรตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติ พบว่าในวันที่ 2 และ 10 ของการเลี้ยงเชื้อเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียสมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าเมื่อบ่มเชื้อที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเทียบกับที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ในวันที่ 6 ของการเดี้ยงเชื้อเมื่อบ่นเชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำกว่าที่อุณหภูมิ 20 และ 30 องศาเซลเซียสอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และในวันที่ 14 ของการเดี้ยงเชื้อเมื่อบ่นเชื้อที่ 30 องศาเซลเซียสมีปริมาณฟอสเฟตที่ละลายน้ำสูงสุด แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเทียบกับเมื่อที่ 40 องศาเซลเซียส และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาในการบ่นเชื้อพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในทุกระดับอุณหภูมิของการบ่นเชื้อ (ตารางที่ 19)

ตารางที่ 19 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำของแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 เมื่อเดี้ยงเชื้อในอาหารเหตุประสาจากในโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มิกกุโโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ความเป็นกรด-ด่าง 7.0 ± 0.2 และแปรผันอุณหภูมิในการบ่นเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำที่อุณหภูมิในการบ่นเชื้อต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)		
	20°C	30°C	40°C
2	0.24 c(d)	0.45 ab (d)	0.69 a (d)
6	0.96 c(c)	1.75 b (c)	2.53 a (c)
10	2.05 b(b)	3.97 a (b)	4.21 a (b)
14	3.01 b(a)	5.90 a (a)	5.69 a (a)

นายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน

แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นในวันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเดี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่นเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันอุณหภูมิทั้ง 3 ระดับในการบ่นเชื้อ พบร่วมกับที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส มีผลให้ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ 40 และ 20 องศาเซลเซียส ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 15) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำสูงสุดเมื่อแปรผันอุณหภูมิในการบ่นเชื้อเป็น 20 30 และ 40 องศาเซลเซียส อยู่ในวันที่ 14 ของการเดี้ยงเชื้อ มีค่าเป็น 4.00 7.22 และ 4.30 ในโตรกรัมต่อนิลลิตรตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติ พบร่วมในวันที่ 2 และ 6 ของการเดี้ยงเชื้อเมื่อบ่นเชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายน้ำสูงสุดแต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับ

บ่อมเชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส ในวันที่ 10 และ 14 ของการเลี้ยงเชื้อเมื่อบ่อมเชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายนุ่งกว่าเมื่อเทียบกับบ่อมเชื้อที่ 20 และ 40 องศาเซลเซียสอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบตามระยะเวลาในการบ่อมเชื้อพบว่าที่เวลา 2, 6, 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายนอกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อบ่อมเชื้อที่อุณหภูมิ 20 และ 30 องศาเซลเซียส แต่เมื่อบ่อมเชื้อที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส ในวันที่ 10 และ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 20)

ตารางที่ 20 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายนองแบคทีเรียสายพันธุ์ S54 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไข่ในไตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มีกําลังทดสอบ ความเป็นกรด-ค้าง 7.0 ± 0.2 และแปรผันอุณหภูมิในการบ่อมเชื้อเป็น 20, 30 และ 40 องศาเซลเซียสที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายนี่อุณหภูมิในการบ่อมเชื้อต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)		
	20°C	30°C	40°C
2	0.42 b(d)	0.63 a (d)	0.57 ab (d)
6	1.57 b(c)	2.50 a (c)	2.14 a b(b)
10	2.92 c(b)	5.06 a (b)	3.91 b (b)
14	4.00 b(a)	7.22 a (a)	4.30 b (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.2.4 การแปรผันความเป็นกรด-ค้าง

เมื่อเลี้ยงเชื้อแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในอาหารเลี้ยงเชื้อปราศจากไข่ในไตรเจน ที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มีกําลังทดสอบ ความเป็นกรด-ค้างเป็น 5, 6, 7, 8 และ 9 บ่อมเชื้อที่อุณหภูมิห้อง บนเครื่องเพาเวอร์ 200 รอบต่อนาทีจากนั้นเก็บตัวอย่างนำเข้าเลี้ยงเชื้อไปวิเคราะห์ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายนี่วิธีคัลเลอริเมตريك ดีเทอร์มินชัน ตามวิธีการในข้อ 2.2.3 ได้ผลการทดลองดังนี้

แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแปรผันความเป็นกรด-ค้างในอาหารเลี้ยงเชื้อเป็น 5, 6, 7, 8 และ 9 และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแปรผันความเป็นกรด-ค้าง พบร่วมกันแต่ละความ

เป็นกรด-ด่างให้ผลไม่แตกต่างกันมากนัก โดยในวันที่ 2 ถึงวันที่ 10 ของการเดี้ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ความเป็นกรด-ด่าง 6 7 8 และ 9 ตามลำดับ ส่วนในวันที่ 14 พบว่าที่ความเป็นกรด-ด่าง 7 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ความเป็นกรด-ด่าง 6 5 9 และ 8 ตามลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 16) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อแบ่งความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 6 7 8 และ 9 อยู่ในวันที่ 14 ของการเดี้ยงเชื้อนี้ ค่าเป็น 7.62 7.77 7.86 7.19 และ 7.43 ไม่โครงรัมต่อมลิกิติตร ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าในวันที่ 2 ถึงวันที่ 6 ของการเดี้ยงเชื้อปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 สูงกว่าที่ความเป็นกรด-ด่าง 7 8 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับที่ความเป็นกรด-ด่าง 6 ส่วนในวันที่ 10 ของการเดี้ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าที่ความเป็นกรด-ด่าง 8 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างจากที่ความเป็นกรด-ด่าง 6 และ 7 อย่างมีนัยสำคัญ และในวันที่ 14 ของการเดี้ยงเชื้อพบว่าที่ความเป็นกรด-ด่าง 7 มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 8 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับที่ความเป็นกรด-ด่าง 6 และเมื่อเปรียบเทียบระยะเวลาในการบ่มเชื้อ พบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญในทุกระดับค่าความเป็นกรด-ด่าง (ตารางที่ 21)

ตารางที่ 21 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 เมื่อเดี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน และแปรผันค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 6 7 8 และ 9 บ่มเชื้อที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลาย ที่ค่าความเป็นกรด-ด่างต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)				
	pH 5	pH 6	pH 7	pH 8	pH 9
2	0.90 a (d)	0.84 ab (d)	0.75 bc (d)	0.72 bc (d)	0.66 c (d)
6	3.52 a (c)	3.40 ab (c)	3.19 bc (c)	3.19 bc (c)	3.04 c (c)
10	6.23 a (b)	6.05 ab (b)	5.02 ab (b)	5.87 b (b)	5.51 c (b)
14	7.62 b (a)	7.77 ab (a)	7.86 a (a)	7.19 d (a)	7.43 c (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกันแสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05
เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบบที่เรียบง่ายพันธุ์ M2 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเดี่ยงเชื้อ เมื่อแบ่งผ่านความเป็นกรด-ค่างในอาหารเดี่ยงเชื้อเป็น 5 6 7 8 และ 9 และ เมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อแบ่งผ่านความเป็นกรด-ค่าง พบร่วางในแต่ละ ความเป็นกรด-ค่างให้ผลในภาพรวมไม่แตกต่างกันมากนัก แต่มีลำดับประสิทธิภาพในการละลาย ฟอสเฟตในแต่ละวันของการเดี่ยงเชื้อแตกต่างกันดังนี้ วันที่ 2 และ 6 ของการเดี่ยงเชื้อที่ความเป็น กรด-ค่าง 5 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ที่ความเป็นกรด-ค่าง 6 7 8 และ 9 ตาม ลำดับ ในวันที่ 10 ของการเดี่ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ค่าง 9 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลง มาคือ ที่ความเป็นกรด-ค่าง 5 7 8 และ 6 ตามลำดับ วันที่ 14 ของการเดี่ยงเชื้อที่ความเป็นกรด- ค่าง 7 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ที่ความเป็นกรด-ค่าง 9 5 8 และ 6 ตาม ลำดับ (รูปภาคผนวกที่ 17) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดที่ความเป็นกรด-ค่าง 5 6 7 8 และ 9 อยู่ในวันที่ 14 ของการเดี่ยงเชื้อมีค่าเป็น 5.36 5.09 5.48 5.15 และ 5.39 ไมโครกรัม ต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าในวันที่ 2 ของการเดี่ยงเชื้อ ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายที่ความเป็นกรด-ค่าง 5 สูงกว่าที่ความเป็นกรด-ค่าง 9 อย่างมีนัย สำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับที่ความเป็นกรด-ค่าง 6 7 และ 8 ในวันที่ 6 ของการเดี่ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ค่าง 5 มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุด อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ส่วนในวันที่ 10 ของการเดี่ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ค่าง 9 มีปริมาณ ฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และในวันที่ 14 ของการเดี่ยงเชื้อพบว่าที่ ความเป็นกรด-ค่าง 7 มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าที่ความเป็นกรด-ค่าง 6 และ 8 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับที่ความเป็น กรด-ค่าง 5 และ 9 และเมื่อเปรียบเทียบระยะเวลาในการบ่มเชื้อ พบร่วางที่เวลา 2 6 10 และ 14 วัน มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญในทุกระดับค่าความเป็นกรด-ค่าง (ตารางที่ 22)

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 22 ผลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 เมื่อเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไครแคคเตซึ่ยมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน และเปรียบผันค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 6 7 8 และ 9 บ่มเชื้อที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลาย ที่ค่าความเป็นกรด-ด่างต่างกัน ($\mu\text{g}/\text{ml}$)				
	pH 5	pH 6	pH 7	pH 8	pH 9
2	0.60 a (d)	0.54 ab (d)	0.51 ab (d)	0.51 ab (d)	0.48 b (d)
6	1.87 a (c)	1.72 b (c)	1.66 bc (c)	1.63 bc (c)	1.60 c (c)
10	3.04 b (b)	2.92 b (b)	2.98 b (b)	2.92 b (b)	3.19 a (b)
14	5.36 ab (a)	5.09 c (a)	5.48 a (a)	5.15 bc (a)	5.39 ab (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเดือนี้กำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 มีอัตราการละลายฟอสเฟตเพิ่มขึ้นตั้งแต่วันที่ 2 ถึงวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อเมื่อเปรียบผันค่าความเป็นกรด-ด่างในอาหารเลี้ยงเชื้อเป็น 5 6 7 8 และ 9 และ เมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตเมื่อเปรียบผันค่าความเป็นกรด-ด่าง พบร่วมในแต่ละความเป็นกรด-ด่างให้ผลในภาพรวมไม่แตกต่างมากนัก โดยมีลำดับความสามารถในการละลายฟอสเฟตในแต่ละวันของการเลี้ยงเชื้อต่างกันดังนี้ คือ วันที่ 2 ของการเลี้ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ความเป็นกรด-ด่าง 6 7 8 และ 9 ตามลำดับ ในวันที่ 6 ของการเลี้ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ด่าง 8 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ความเป็นกรด-ด่าง 5 6 7 และ 9 ตามลำดับ ในวันที่ 10 ของการเลี้ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ความเป็นกรด-ด่าง 9 6 7 และ 8 ตามลำดับ วันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อที่ความเป็นกรด-ด่าง 5 สามารถละลายฟอสเฟตได้สูงสุด รองลงมาคือ ความเป็นกรด-ด่าง 7 9 8 และ 6 ตามลำดับ (รูปที่ภาคผนวกที่ 18) โดยปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงสุดเมื่อเปรียบผันค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 6 7 8 และ 9 ในวันที่ 14 ของการเลี้ยงเชื้อ มีค่าเป็น 6.47 5.72 6.02 5.78 และ 5.96 ในครั้งต่อมาลดลงตามลำดับ และเมื่อวิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติพบว่าในวันที่ 2 ของการเลี้ยงเชื้อปริมาณฟอสเฟตที่ละลายได้มีความเป็นกรด-ด่างเป็น 5 สูงกว่าเมื่อที่ความเป็นกรด-ด่าง 7 8 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับที่ความเป็นกรด-ด่าง 6 ส่วนในวันที่ 6 ของ

การเดี่ยงเชือพบว่าที่ความเป็นกรด-ค้าง 8 มีฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าที่ความเป็นกรด-ค้าง 6 7 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติเมื่อเทียบกับที่ความเป็นกรด-ค้าง 5 ในวันที่ 10 และ 14 ของการเดี่ยงเชือพบว่าที่ความเป็นกรด-ค้าง 5 มีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายสูงกว่าเมื่อเทียบกับที่ความเป็นกรด-ค้าง 6 7 8 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อเปรียบเทียบระยะเวลาในการบ่มเชือพบว่าที่เวลา 2 6 10 และ 14 วันมีปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ในทุกระดับค่าความเป็นกรด-ค้าง (ตารางที่ 23)

ตารางที่ 23 พลการวิเคราะห์ประสิทธิภาพในการละลายฟอสเฟตจากปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลายของแบคทีเรียสายพันธุ์ S54 เมื่อเดี่ยงเชือในอาหารเหลวปราศจากไนโตรเจนที่มีไตรแคลเซียมฟอสเฟตเป็นแหล่งฟอสฟอรัส มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน และแพร์พันค่าความเป็นกรด-ค้างเป็น 5 6 7 8 และ 9 บ่มเชือที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 14 วัน

วันที่	ปริมาณฟอสเฟตในรูปสารละลาย ที่ค่าความเป็นกรด-ค้างต่างกัน ($\mu\text{g/ml}$)				
	pH 5	pH 6	pH 7	pH 8	pH 9
2	0.72 a (d)	0.69 a (d)	0.57 b (d)	0.54 b (d)	0.39 c (d)
6	2.44 a (c)	2.23 b (c)	2.08 bc (c)	2.44 a (c)	1.99 c (c)
10	4.09 a (b)	3.64 b (b)	3.55 bc (b)	3.43 c (b)	3.67 b (b)
14	6.47 a (a)	5.72 c (a)	6.02 b (a)	5.78 bc (a)	5.96 bc (a)

หมายเหตุ เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวนอน ตัวเลขที่มีอักษรกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05
เปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยตามอักษรในแนวตั้ง ตัวเลขที่มีอักษรในวงเล็บกำกับด้านขวาที่ต่างกัน แสดงว่าค่าเฉลี่ยมีความแตกต่างกัน ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05

3.3 สรุปสภาวะที่เหมาะสมต่อการตรึงในไนโตรเจนและละลายฟอสเฟตของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54

จากการทดลองการแปรผันปัจจัยที่มีผลต่อประสิทธิภาพการตรึงในไนโตรเจน และการละลายฟอสเฟตของแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 ในข้อ 3.1 และ 3.2 สามารถสรุปสภาวะที่เหมาะสมต่อการตรึงในไนโตรเจนและละลายฟอสเฟตของแบคทีเรียทั้ง 3 สายพันธุ์ได้ดังนี้

3.3.1 ສភາວະທີ່ເໜາະສົມຕ່ອກຕຽງໃນໂຕຮເຈນ

ເມື່ອແປຣັນປັ້ງຈີຍທີ່ມີຜົດຕ່ປະສິທິພາພາກຕຽງໃນໂຕຮເຈນຂອງແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1 M2 ແລະ S54 ພບວ່າແບຄທີ່ເຮີຍທີ່ 3 ສາຍພັນຫຼຸ້ງຕ້ອງການສະກວະທີ່ເໜາະສົມເໜືອນກັນໃນການຕຽງໃນໂຕຮເຈນ ໄດ້ຕື່ສຸດ ໄດ້ແກ່ ເຊິ່ງໃນອາຫາດເລີ່ມເຊື້ອທີ່ໃຊ້ກູໂຄສເປັນແຫລ່ງການ ໄນເຕີມແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ ດ່າວວົມເປັນກຣດ-ດ່າງ 7 ແລະບ່ນເຊື້ອທີ່ອຸພໜກູມ 30 ອົງຄາເໜລເຊີຍສ (ຕາງໆທີ່ 24) ແລະ ແບຄທີ່ເຮີຍທີ່ມີປະສິທິພາພາກທີ່ດີໃນການຕຽງໃນໂຕຮເຈນ ໄດ້ຕື່ສຸດໃນທຸກການທົດລອງ ຂຶ້ນ ແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1

ຕາງໆທີ່ 24 ສຽງສະກວະທີ່ເໜາະສົມຕ່ອກຕຽງໃນໂຕຮເຈນຂອງແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1 M2 ແລະ S54

ສາຍພັນຫຼຸ້ງ	ສະກວະທີ່ເໜາະສົມຕ່ອກຕຽງໃນໂຕຮເຈນ			
	ແຫລ່ງການ	ແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ	ອຸພໜກູມ (°C)	ກຣດ-ດ່າງ
N1	ກູໂຄສ	ໄຟເຕີມແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ	30	7
M2	ກູໂຄສ	ໄຟເຕີມແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ	30	7
S54	ກູໂຄສ	ໄຟເຕີມແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ	30	7

3.3.2 ສະກວະທີ່ເໜາະສົມຕ່ອກຕະລາຍຝອສເຟ

ເມື່ອແປຣັນປັ້ງຈີຍທີ່ມີຜົດຕ່ປະສິທິພາພາກຕະລາຍຝອສເຟຂອງແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1 M2 ແລະ S54 ພບວ່າແບຄທີ່ເຮີຍທີ່ 3 ສາຍພັນຫຼຸ້ງຕ້ອງການສະກວະທີ່ເໜາະສົມໃນການຕະລາຍຝອສເຟ ໄດ້ຕື່ສຸດທີ່ເໜືອນກັນ ຂຶ້ນ ໃຊ້ກູໂຄສເປັນແຫລ່ງການ ໃຊ້ແອນໄນເນີນຄລອໄຣດີເປັນແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ ດ່າວວົມເປັນກຣດ-ດ່າງ 7 ສ່ວນສະກວະທີ່ທີ່ 3 ສາຍພັນຫຼຸ້ງຕ້ອງການແຕກຕ່າງກັນ ຂຶ້ນ ແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1 ແລະ S54 ໃຊ້ອຸພໜກູມໃນການບ່ນເຊື້ອທີ່ 30 ອົງຄາເໜລເຊີຍສ ແຕ່ແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ M2 ໃຊ້ອຸພໜກູມໃນການບ່ນເຊື້ອທີ່ 40 ອົງຄາເໜລເຊີຍສ (ຕາງໆທີ່ 25) ແລະ ແບຄທີ່ເຮີຍທີ່ມີປະສິທິພາພາກໃນການຕະລາຍຝອສເຟ ໄດ້ຕື່ສຸດໃນທຸກການທົດລອງ ຂຶ້ນ ແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1

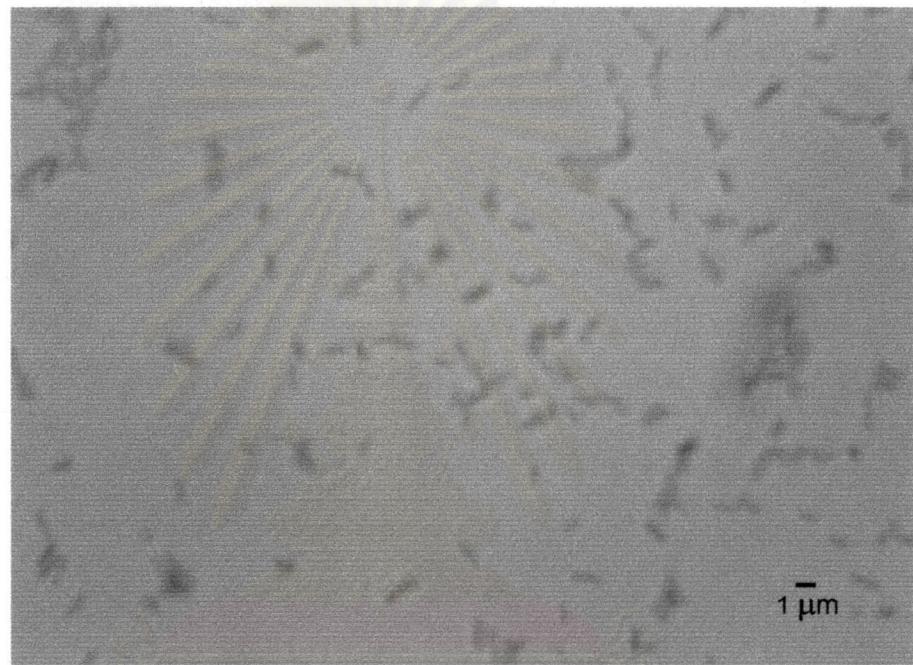
ຕາງໆທີ່ 25 ສຽງສະກວະທີ່ເໜາະສົມຕ່ອກຕະລາຍຝອສເຟຂອງແບຄທີ່ເຮີຍສາຍພັນຫຼຸ້ງ N1 M2 ແລະ S54

ສາຍພັນຫຼຸ້ງ	ສະກວະທີ່ເໜາະສົມຕ່ອກຕະລາຍຝອສເຟ			
	ແຫລ່ງການ	ແຫລ່ງໃນໂຕຮເຈນ	ອຸພໜກູມ (°C)	ກຣດ-ດ່າງ
N1	ກູໂຄສ	NH ₄ Cl	30	5
M2	ກູໂຄສ	NH ₄ Cl	40	5
S54	ກູໂຄສ	NH ₄ Cl	30	5

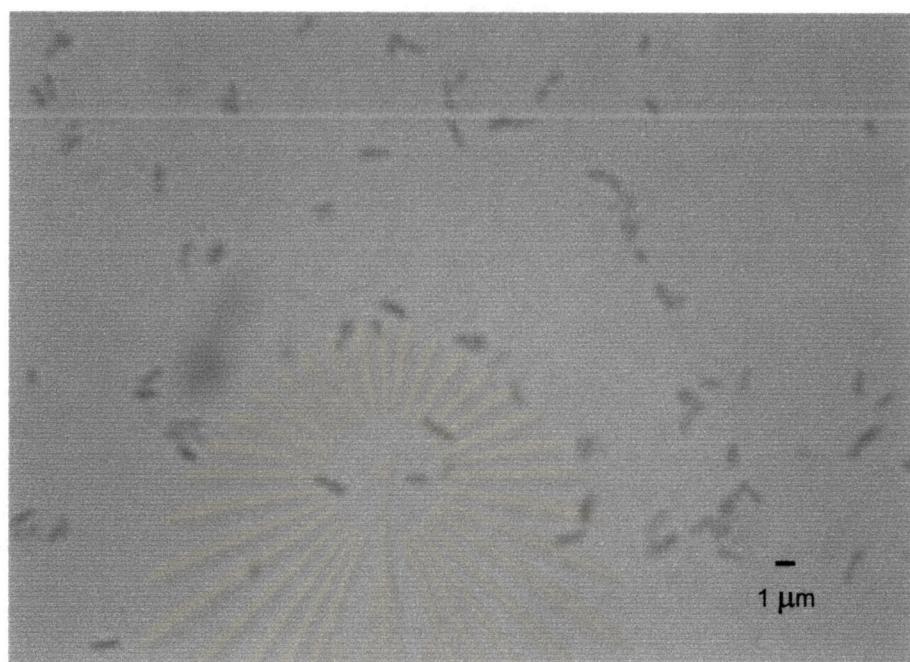
4. การตรวจสอบลักษณะและคุณสมบัติของแบนค์ที่เรียกว่า “กัดเลือก” ได้

4.1 ผลการตรวจสอบลักษณะทางสัมฐานวิทยา ภายใต้กล้องจุลทรรศน์

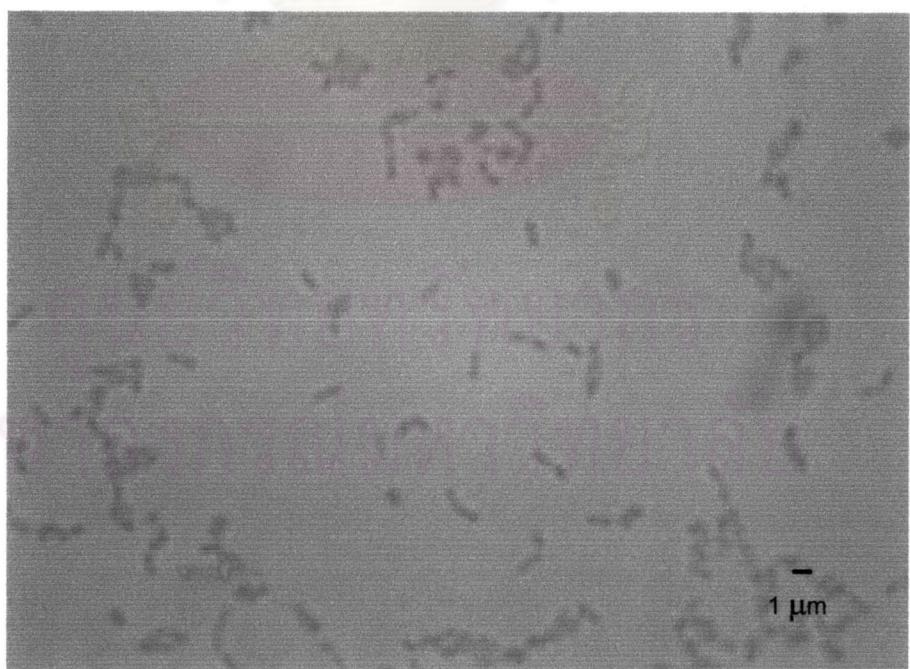
จากผลการคัดเลือกแบนค์ที่เรียกว่า “กัดเลือก” มีประสิทธิภาพสูงในการตรวจในโตรเจนและละลายน้ำฟอสเฟตคือ สายพันธุ์ N1 M2 และ S54 นำมาศึกษาฐานร่องและการข้อมติดสีแกรมของเซลล์แบนค์ที่เรียกว่า “กัดเลือก” พบว่าแบนค์ที่เรียกว่า “กัดเลือก” 3 สายพันธุ์มีลักษณะเหมือนกันคือ มีรูปร่างแท่ง ข้อมติดสีแกรมลบ (รูปที่ 4, 5 และ 6)



รูปที่ 4 ลักษณะของเซลล์และการข้อมติดสีแกรมของแบนค์ที่เรียกสายพันธุ์ N1 ภายใต้กล้องจุลทรรศน์
กำลังขยาย 2,500 เท่า



รูปที่ 5 ลักษณะของเซลล์และการข้อมติดสีแกรมของแบคทีเรียสายพันธุ์ M2 ภายใต้กล้องจุลทรรศน์กำลังขยาย 2,500 เท่า



รูปที่ 6 ลักษณะของเซลล์และการข้อมติดสีแกรมของแบคทีเรียสายพันธุ์ S54 ภายใต้กล้องจุลทรรศน์กำลังขยาย 2,500 เท่า

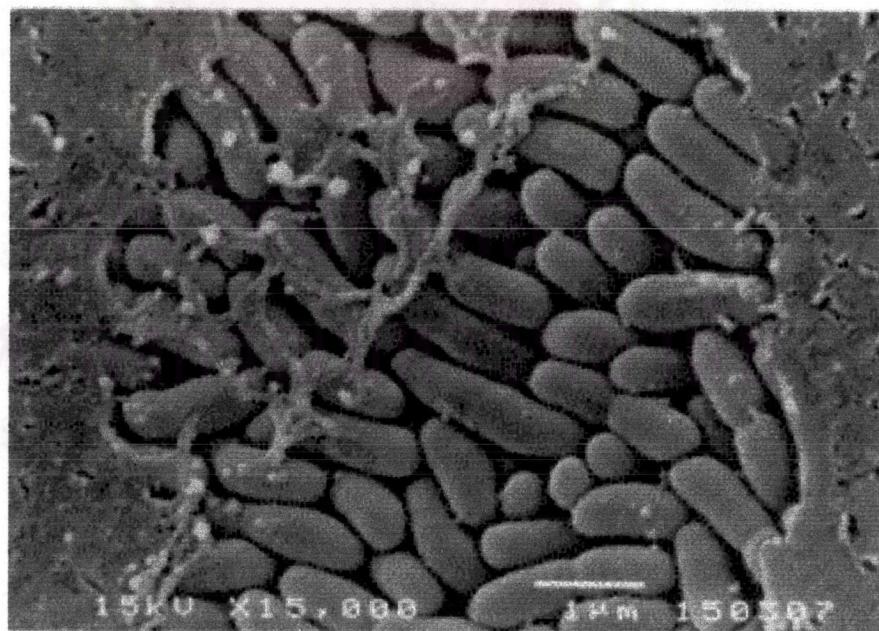
4.2 ผลการตรวจสอบลักษณะทางสัณฐานวิทยาของเซลล์ด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบส่องกราด (SEM)

โดยการนำแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 เลี้ยงบนอาหารเลี้ยงเชื้อปราศจากไนโตรเจนอายุ 3 วัน มาเตรียมตัวอย่างแล้วส่องด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบส่องกราดกำลังขยาย 15,000 เท่า และถ่ายภาพด้วยกล้อง Maniya รุ่น RB67 Pro SD120 พนวจแบคทีเรียทั้ง 3 สายพันธุ์มีลักษณะดังนี้

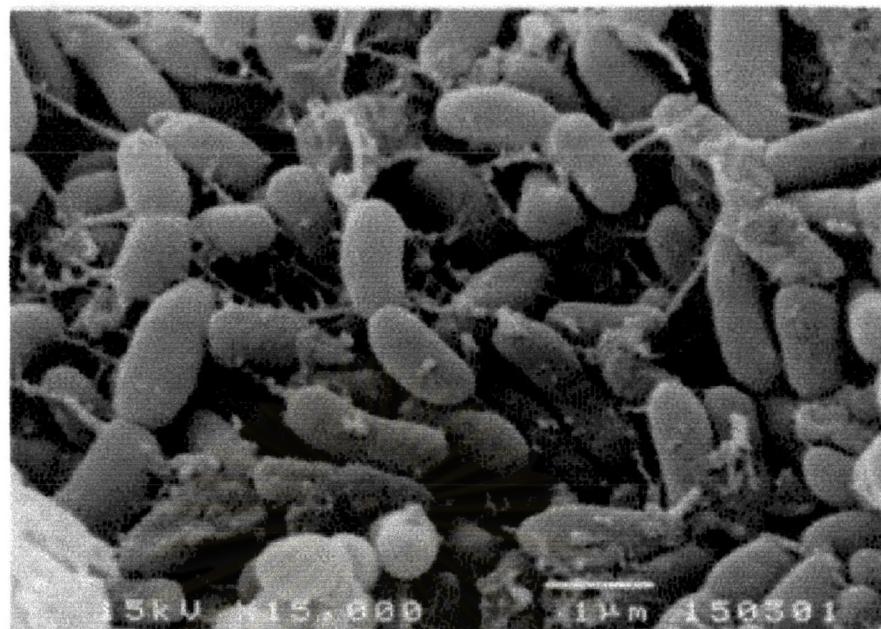
แบคทีเรียสายพันธุ์ N1 มีเซลล์รูปแท่ง โถงเล็กน้อย ปลายมน ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเซลล์ประมาณ 0.5 ไมโครเมตร ยาว 1-2.5 ไมโครเมตร เป็นเซลล์เดี่ยว มีการสร้างเมือกปักคลุมโโคโลนี โดยเฉพาะบริเวณส่วนบนของโโคโลนีมีเมือกปักคลุมอย่างหนาทึบ จนมองไม่เห็นตัวเซลล์บนพื้นผิวส่วนใหญ่ของโโคโลนี นอกจากบริเวณพื้นผิวนางส่วนของโโคโลนีที่มีการหดคลอกของเมือก ซึ่งแสดงให้เห็นว่าเซลล์มีลักษณะการเรียงตัวอย่างหนาแน่น ดังรูปที่ 7

แบคทีเรียสายพันธุ์ M2 มีเซลล์รูปแท่ง โถงเล็กน้อย ปลายมน ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเซลล์ประมาณ 0.5-0.7 ไมโครเมตร ยาว 0.7-1.5 ไมโครเมตร เป็นเซลล์เดี่ยว มีการสร้างเมือกปักคลุมโโคโลนีจนมองไม่เห็นเซลล์ในบริเวณส่วนบนของโโคโลนี แต่บริเวณฐานของโโคโลนี การสร้างเมือกน้อยกว่า ทำให้เซลล์มีลักษณะการเรียงตัวไม่หนาแน่นมากนัก ดังรูปที่ 8

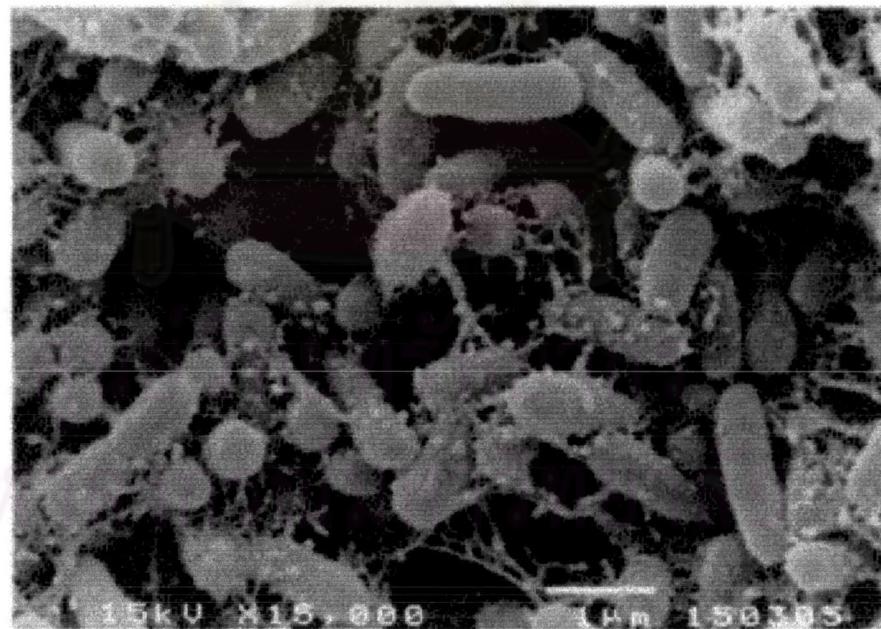
แบคทีเรียสายพันธุ์ S54 มีเซลล์รูปแท่ง โถงเล็กน้อย ปลายมน ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเซลล์ประมาณ 0.5 ไมโครเมตร ยาว 1-2 ไมโครเมตร เป็นเซลล์เดี่ยว มีการสร้างเมือกปักคลุมโโคโลนี จนมองไม่เห็นเซลล์ในบริเวณส่วนบนของโโคโลนี แต่บริเวณฐานของโโคโลนี การสร้างเมือกน้อยกว่า ทำให้เซลล์มีลักษณะการเรียงตัวไม่หนาแน่นมากนัก ดังรูปที่ 9



รูปที่ 7 ภาพถ่ายแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 อายุ 3 วัน จากกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบส่องกราด กำลังขยาย 27,000 เท่า



รูปที่ 8 ภาพถ่ายแบบที่เรียกว่าพันธุ์ M2 อายุ 3 วัน จากกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบส่องกราด กำลังขยาย 27,000 เท่า



รูปที่ 9 ภาพถ่ายแบบที่เรียกว่าพันธุ์ S54 อายุ 3 วัน จากกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบส่องกราด กำลังขยาย 27,000 เท่า

4.3 ผลการทดสอบทางชีวเคมีของแบคทีเรียสายพันธุ์ที่คัดเลือกได้

โดยนำแบคทีเรียสายพันธุ์ N1 M2 และ S54 มาทดสอบคุณสมบัติทางชีวเคมีเบื้องต้น ได้แก่ การเคลื่อนที่ กิจกรรมของเอนไซม์ctypelest และออกซิเดส ในเตรทเทรีดักเทสและในไตรทเทรีดักเทส การทดสอบอินโคล MR-VP การใช้ชิเตอร์ท การย่อยเยปเปง การย่อยเจลาติน การสร้าง H₂S การใช้น้ำตาลชนิดต่างๆ ตามวิธีการทดสอบในบทที่ 3 ข้อ 4.3 ได้ผลดังตารางที่ 26

ตารางที่ 26 แสดงลักษณะและคุณสมบัติจากการทดสอบทางชีวเคมีของแบคทีเรีย N1, M2 และ S54

คุณสมบัติ	แบคทีเรีย		
	สายพันธุ์ N1	สายพันธุ์ M2	สายพันธุ์ S54
colony color	สีครีม	สีครีม	สีเหลือง
mucoid growth on nutrient agar	+	+	+
gram	-	-	-
shape	rod	rod	rod
endospore	-	-	-
cyst	-	-	-
motile	+	+	+
catalase	-	+	-
oxidase	-	-	+
starch hydrolysis	+	+	+
gelatin hydrolysis	-	-	-
indole	-	-	-
MR	-	-	-
VP	-	-	-
citrate utilization	-	-	-
nitrate → nitrite	+	+	+
H ₂ S production	-	-	-
Utilization of carbon source			
Glucose	+	+	+
Galactose	+	+	+
Mannitol	-	-	-
Fructose	+	+	+
Sucrose	-	-	-
Maltose	-	-	-
Lactose	-	-	-