

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อ	(3)
Abstract	(4)
กิตติกรรมประกาศ	(5)
สารบัญ	(6)
รายการตาราง	(9)
รายการภาพประกอบ	(14)
บทที่	
1. บทนำ	1
1.1 บทนำต้นเรื่อง	1
1.2 การตรวจเอกสาร	4
1.2.1 กระแสไฟฟ้าไอออนในเซลล์สัตว์	5
1.2.2 กระแสไฟฟ้าไอออนในเซลล์พืช	7
1.2.3 ผลของสารพิษ	11
1.3 วัตถุประสงค์	15
1.4 ประโยชน์ที่ได้รับจากการวิจัย	15
1.5 ขอบเขตและวิธีการดำเนินการ	15
2. วิธีการวิจัย	16
2.1 วัสดุและอุปกรณ์	16
2.1.1 ตัวอย่าง	16
2.1.2 สารเคมีสำหรับเตรียมสารละลาย APW (artificial pond water)	16
2.1.3 สารเคมีสำหรับซุบอิเล็กโทรด	16
2.1.4 สารเคมีอื่นๆ ที่จำเป็น	16
2.1.5 อุปกรณ์สำหรับเพาะเมล็ดทานตะวัน	17
2.1.6 อุปกรณ์สำหรับวัดกระแสไฟฟ้าไอออนรอบๆ รากทานตะวัน	17
2.1.7 อุปกรณ์สำหรับเตรียมไมโครอิเล็กโทรดเปรียบเทียบ	18
2.1.8 อุปกรณ์สำหรับเตรียมอิเล็กโทรดอ้างอิง	18
	(6)

## สารบัญ(ต่อ)

	หน้า
2.1.9 วัสดุและอุปกรณ์อื่นๆ ที่จำเป็น	18
2.2 หลักการและทฤษฎี	19
2.3 หลักการทำงานของระบบไวเบรติงโพรบ	24
2.4 การเตรียมสารละลาย APW (artificial pond water)	25
2.4.1 การเตรียมสารละลาย APW pH 6.00	25
2.4.2 การเตรียมสารละลาย APW pH 4.50	26
2.4.3 การเตรียมสารละลาย APW เพื่อศึกษาผลของสารพิษ	26
2.5 การเพาะเมล็ดทานตะวัน	27
2.6 การเตรียมรากทานตะวันสำหรับวัดกระแสไฟฟ้าไอออน	27
2.7 การเตรียมโพรบสำหรับวัดกระแสไฟฟ้า	28
2.8 การเตรียมไมโครอิเล็กทรอนิกส์เปรียบเทียบ	30
2.9 การเตรียมอิเล็กทรอนิกส์อ้างอิง	32
2.10 การเปรียบเทียบโพรบ	32
2.11 การวัดกระแสไฟฟ้าไอออน	35
2.12 การคำนวณผล	38
2.13 การศึกษารูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออนรอบรากทานตะวันในสภาวะปกติ (ในสารละลาย APW pH $6.00 \pm 0.05$ )	43
2.14 ผลของเวลาต่อรูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออน	43
2.15 ศึกษาผลของสารพิษต่อรูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออน	43
2.15.1 ผลของอลูมิเนียม	44
2.15.2 ผลของแคดเมียม	44
2.15.3 ผลของอาร์ซีนิก	44
2.16 การหาอัตรายี่สิบของรากทานตะวัน	45
2.17 การวิเคราะห์ผลทางสถิติ	45
2.17.1 ทิศของกระแสไฟฟ้า	45
2.17.2 ผลของสารพิษ	48

## สารบัญ(ต่อ)

	หน้า
3. ผลการทดลองและวิเคราะห์ผลการทดลอง	54
3.1 อาณาเขตของราก	54
3.2 รูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออนรอบรากทานตะวันในสารละลาย APW ที่สภาวะปกติ	54
3.3 อัตรายึดของรากทานตะวันในสารละลาย APW pH 6.00 ที่สภาวะปกติ	66
3.4 รูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออนรอบรากทานตะวันในสารละลาย APW pH 6.00 และ pH 4.50 เป็นเวลา 1-4 ชั่วโมง	70
3.5 ผลของสารพิษต่อรูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออน	81
3.5.1 ผลของอลูมิเนียม	81
3.5.1.1 อลูมิเนียม 1 ไมโครโมลาร์	81
3.5.1.2 อลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์	87
3.5.1.3 อลูมิเนียม 100 ไมโครโมลาร์	93
3.5.1.4 ผลของแคลเซียมต่อความเป็นพิษของอลูมิเนียม	99
3.5.2 ผลของแคดเมียม	106
3.5.3 ผลของอาร์ซีนิก	122
3.6 ผลของสารพิษที่มีต่ออัตรายึดของรากทานตะวัน	127
4. บทสรุป	135
เอกสารอ้างอิง	138
ประวัติผู้เขียน	143

## รายการตาราง

ตาราง	หน้า
1 ส่วนประกอบของสารเคมีในการเตรียมสารละลาย APW ที่มีสารพิษชนิดต่างๆ เพื่อศึกษากระแสไฟฟ้าไอออนในสภาวะปกติและผลของสารพิษที่มีต่อรูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออน	26
2 ตัวอย่างผลการทดลองแสดงค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าในแนวแกน x และแกน y และความหนาแน่นกระแสไฟฟ้าในแนวแกน x และแกน y ที่ได้จากการคำนวณบริเวณผิวราก ด้านใกล้ตัวผู้วัด	42
3 ตัวอย่างผลการทดลองแสดงค่าความต่างศักย์ไฟฟ้าในแนวแกน x และแกน y และความหนาแน่นกระแสไฟฟ้าในแนวแกน x และแกน y ที่ได้จากการคำนวณ บริเวณผิวราก ด้านใกล้ตัวผู้วัด	42
4 ค่าวิกฤตเมื่อกำหนดค่าระดับนัยสำคัญ ( $\alpha$ ) ต่างๆ กันของการทดสอบสัดส่วนของประชากรกลุ่มเดียวแบบทางเดียว	48
5 ตัวอย่างการคำนวณค่าทดสอบทางสถิติของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนในสารละลาย APW pH 4.50 และสภาวะที่มีลูมิเนียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	50
6 ตัวอย่างการคำนวณค่าทดสอบทางสถิติของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนแต่ละตำแหน่งในสารละลาย APW pH 4.50 และสภาวะที่มีลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมง	52
7 ค่าวิกฤตของการแจกแจงแบบที (t) เมื่อ $df = n - 1$ และ $\alpha$ คือค่าระดับนัยสำคัญ	53
8 ค่าเฉลี่ยของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวันทั้งด้านใกล้ตัวและใกล้ตัวผู้วัด ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากจนถึงโคนราก ใน APW pH 6.00	60
9 ค่าเฉลี่ยของกระแสไฟฟ้าไอออนรูปแบบที่ 3 ตามความยาวของรากทานตะวันทั้งด้านใกล้ตัวและใกล้ตัวผู้วัด ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากจนถึงโคนราก ใน APW pH 6.00	63
10 อัตราชีวิตของรากทานตะวันอายุ 42 ชั่วโมง ในสภาวะปกติ APW pH 6.00	67
11 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าในสารละลาย APW pH 6.00 แต่ละราก	72

## รายการตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า
12 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าในสารละลาย APW pH 6.00 แต่ละตำแหน่ง	73
13 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 6.00 โดยวัดเพียงด้านไกลตัวของรากเพียงด้านเดียวจากปลายถึงโคนราก	74
14 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าในสารละลาย APW pH 4.50 แต่ละราก	77
15 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าในสารละลาย APW pH 4.50 แต่ละตำแหน่ง	78
16 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 4.50 โดยวัดเพียงด้านไกลตัวของรากเพียงด้านเดียวจากปลายถึงโคนราก	79
17 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	82
18 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	84
19 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 4.50 และในสภาวะที่มีอลูมิเนียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	85
20 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	89
21 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	90

## รายการตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า	
22	ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 4.50 และในสภาวะที่มีอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	91
23	ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	95
24	ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	96
25	ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 4.50 และในสภาวะที่มีอลูมิเนียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	97
26	ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ ที่มีแคลเซียม 0.2 มิลลิโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	102
27	ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ ที่มีแคลเซียม 0.2 มิลลิโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	103
28	ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 4.50 และในสภาวะที่มีอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ และแคลเซียม 0.2 มิลลิโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	104
29	ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 6.00 กับได้รับแคลเซียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	108

## รายการตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า
30 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 6.00 กับได้รับแคดเมียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	109
31 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 6.00 และในสภาวะที่มีแคดเมียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	110
32 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 6.00 กับได้รับแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	114
33 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	115
34 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 6.00 กับได้รับแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	116
35 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 4.50 กับได้รับแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	117
36 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 6.00 และในสภาวะที่มีแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	118
37 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 4.50 และในสภาวะที่มีแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	119

## รายการตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า
38 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละราก เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 6.00 กับได้รับอาร์ซินิก 10 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	123
39 ผลการทดสอบทางสถิติของขนาดของกระแสไฟฟ้าแต่ละตำแหน่ง เปรียบเทียบระหว่างรากใน APW pH 6.00 กับได้รับอาร์ซินิก 10 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	124
40 ค่าเฉลี่ยของขนาดกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ใน APW pH 6.00 และในสภาวะที่มีอาร์ซินิก 10 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	125
41 แสดงอัตรายึดเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของรากทานตะวันพันธุ์แปซิฟิก 33 ในสภาวะปกติและหลังจากได้รับสารพิษ	127
42 แสดงการลดลงของอัตรายึดของรากทานตะวันพันธุ์แปซิฟิก 33 เปรียบเทียบระหว่างสภาวะปกติและหลังจากได้รับสารพิษ	131



## รายการภาพประกอบ

ภาพประกอบ	หน้า
1 ความต่างศักย์ไฟฟ้า ( $\Delta V$ ) ภายนอกเซลล์เนื่องจากกระแสไฟฟ้าไอออนที่ไหลผ่านสารละลายภายนอกเซลล์	2
2 รูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออนที่ไหลผ่านเซลล์ไซของกบ ที่ตำแหน่งต่างๆ ขณะเซลล์แบ่งตัวในระยะต่างๆ	6
3 รูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออนในระยะต่างๆ ของการเจริญเติบโตของเอ็มบริโอแครอต	7
4 รูปแบบกระแสไฟฟ้าไอออนของเอ็มบริโอแครอตต่างสายพันธุ์	8
5 แสดงอาณาเขตต่างๆ ของปลายราก	9
6 ฟลูอิด โมเซอิก โมเดล (Fluid mosaic model) ของโครงสร้างของเซลล์เมมเบรน	19
7 วงจรไฟฟ้าที่สมมูลกับเมมเบรน	20
8 วงจรไฟฟ้าที่สมมูลกับเซลล์เมมเบรนของ <i>Egeria densa</i>	21
9 ระบบไวเบรติงโพรบ	24
10 (A) การวางเมล็ดเพื่อให้รากงอกในแนวตั้ง (B) ความยาวรากทานตะวันที่ต้องการ	27
11 รากทานตะวันที่ตรงสำหรับวัดกระแสไฟฟ้าไอออน	28
12 ขั้นตอนการชุบโพรบสำหรับวัดกระแสไฟฟ้าไอออน	29
13 ไมโครอิเล็กโทรดเปรียบเทียบ	30
14 การต้มไมโครปิเปตแก้วในสารละลาย 3.0 โมลาร์ โพแทสเซียมคลอไรด์	31
15 การจัดอุปกรณ์สำหรับชุบไมโครอิเล็กโทรด	31
16 การจัดอุปกรณ์เพื่อชุบอิเล็กโทรดอ้างอิง	32
17 การเปรียบเทียบโพรบในแนวแกน y	33
18 การเปรียบเทียบโพรบในแนวแกน x	33
19 ขนาดของความต่างศักย์ไฟฟ้าเนื่องจากกระแสไฟฟ้า +30 นาโนแอมแปร์และ -30 นาโนแอมแปร์	34
20 ทิศของกระแสไฟฟ้าเมื่อเปรียบเทียบในแกน y	34
21 ทิศของกระแสไฟฟ้าเมื่อเปรียบเทียบในแกน x	35
22 ภาพรวมของชุดอุปกรณ์ระบบไวเบรติงโพรบ	36

## รายการภาพประกอบ(ต่อ)

ภาพประกอบ	หน้า
23 โพรบที่สั้นทั้งแกน x และแกน y อิเล็กโทรดอ้างอิงและรากทานตะวันในสารละลายชนิดต่างๆ ที่ใช้ในการศึกษา	36
24 วิธีการวัดความต่างศักย์ไฟฟ้าด้วยระบบไวเบรติงโพรบ	37
25 การรวมกันแบบเวกเตอร์ของกระแสไฟฟ้าในแนวแกน x และแนวแกน y ได้เป็นกระแสไฟฟ้าวรวม	40
26 ภาพกล้องถ่ายภาพแสดงตำแหน่งด้านใกล้ตัวและด้านไกลตัว	41
27 ตัวอย่างการเขียนทิศทางและขนาดของกระแสไฟฟ้าไอออน	41
28 ตัวอย่างรูปแบบที่ 1 ของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน	57
29 ตัวอย่างรูปแบบที่ 2 ของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน	58
30 ตัวอย่างรูปแบบที่ 3 ของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน	59
31 ขนาดและทิศของกระแสไฟฟ้าไอออนภายนอกรากทานตะวันด้านใกล้ตัวผู้วัดในสารละลาย APW pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	61
32 ขนาดและทิศของกระแสไฟฟ้าไอออนภายนอกรากทานตะวันด้านใกล้ตัวผู้วัดในสารละลาย APW pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	62
33 ขนาดและทิศของกระแสไฟฟ้าไอออนรูปแบบที่ 3 ภายนอกรากทานตะวันด้านใกล้ตัวผู้วัดในสารละลาย APW pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	64
34 ขนาดและทิศของกระแสไฟฟ้าไอออนรูปแบบที่ 3 ภายนอกรากทานตะวันด้านใกล้ตัวผู้วัดในสารละลาย APW pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	65
35 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตรายึดของรากทานตะวันและขนาดกระแสไฟฟ้าสูงสุด	68
36 ความสัมพันธ์ระหว่างความยาวรากและอัตรายึดของรากทานตะวัน	68
37 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตรายึดของรากทานตะวันและขนาดกระแสไฟฟ้าสูงสุดของรูปแบบที่ 3	69
38 ความสัมพันธ์ระหว่างความยาวรากและอัตรายึดของรากทานตะวันของรูปแบบที่ 3	69
39 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวันในสารละลาย APW pH 6.00 เป็นเวลา 1-4 ชั่วโมง	70

## รายการภาพประกอบ(ต่อ)

ภาพประกอบ	หน้า
40 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดใน APW pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	75
41 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 4.50 เป็นเวลา 1-4 ชั่วโมง	76
42 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดใน APW pH 4.50 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	80
43 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี ออสุมิเนียมความเข้มข้น 1 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	82
44 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดใน APW pH 4.50 และเมื่อรากได้รับออสุมิเนียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	86
45 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี ออสุมิเนียมความเข้มข้น 10 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	87
46 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 4.50 และเมื่อรากได้รับออสุมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	92
47 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี ออสุมิเนียมความเข้มข้น 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	93
48 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 4.50 และเมื่อรากได้รับออสุมิเนียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	98
49 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างขนาดกระแสไฟฟ้าสูงสุดกับระยะเวลาที่รากทานตะวัน ได้รับสารพิษที่ออสุมิเนียมความเข้มข้นต่างกัน	99

## รายการภาพประกอบ(ต่อ)

ภาพประกอบ	หน้า
50 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี อลูมิเนียมความเข้มข้น 10 ไมโครโมลาร์ ที่มีแคลเซียมความเข้มข้น 0.2 มิลลิโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	100
51 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 4.50 และเมื่อรากได้รับอลูมิเนียม 10 ไมโครโมลาร์ และแคลเซียม 0.2 มิลลิโมลาร์ pH 4.50 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	105
52 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 6.00 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี แคดเมียมความเข้มข้น 1 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	106
53 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 6.00 และเมื่อรากได้รับแคดเมียม 1 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	111
54 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 6.00 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี แคดเมียมความเข้มข้น 100 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	112
55 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 4.50 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี แคดเมียมความเข้มข้น 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	112
56 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 6.00 และเมื่อรากได้รับแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	120
57 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 4.50 และเมื่อรากได้รับแคดเมียม 100 ไมโครโมลาร์ pH 4.50 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก	121

## รายการภาพประกอบ(ต่อ)

ภาพประกอบ	หน้า
58 ตัวอย่างรูปแบบของกระแสไฟฟ้าไอออนตามความยาวของรากทานตะวัน ในสารละลาย APW pH 6.00 เป็นเวลา 1 ชั่วโมงและในสารละลาย APW ที่มี อาร์ซินิกความเข้มข้น 10 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 เป็นเวลา 1-3 ชั่วโมง	122
59 ขนาดและทิศทางของกระแสไฟฟ้าไอออนเฉลี่ย ( $\pm$ SD) ภายนอกรากทานตะวัน ด้านไกลตัวผู้วัดในสภาวะปกติ APW pH 6.00 และเมื่อรากได้รับอาร์ซินิก 10 ไมโครโมลาร์ pH 6.00 ที่ตำแหน่งต่างๆ จากปลายรากถึงโคนราก เปรียบเทียบอัตรายึดเฉลี่ยของรากทานตะวันระหว่างสภาวะปกติในสารละลาย APW และหลังจากได้รับสารพิษสภาวะต่างๆ	126
60 เปรียบเทียบอัตรายึดเฉลี่ยของรากทานตะวันระหว่างสภาวะปกติในสารละลาย APW และจากหลังได้รับสารพิษสภาวะต่างๆ	128
61 แสดงเปอร์เซ็นต์ของอัตรายึดเฉลี่ยของรากทานตะวันระหว่างสภาวะปกติใน สารละลาย APW และหลังจากได้รับสารพิษสภาวะต่างๆ	130
62 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างระยะเวลาที่ใช้ในการทดลองกับขนาดกระแสไฟฟ้า ไอออนสูงสุดและความสัมพันธ์ระหว่างระยะเวลาที่ใช้ในการทดลองกับอัตรายึด	134