

## สารบัญ

บทที่		หน้า
1	<b>บทนำ</b>	
	ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา	7
	วัตถุประสงค์ของงานวิจัย	9
	ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับจากการวิจัย	9
	ขอบเขตของการวิจัย	9
2	<b>ทฤษฎี และงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง</b>	
	ฮอริโมนพืชบราสซิโนไลด์ (Brassinolide)	10
	การวิเคราะห์บราสซิโนสเตรอยด์ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์	14
	น้ำหมักชีวภาพ (Bio-extract)	15
	งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	15
3	<b>วิธีดำเนินการวิจัย</b>	
	อุปกรณ์และเครื่องมือ	20
	สารเคมี	20
	วิธีการทดลอง	21
	1. การเตรียมสารเคมี	21
	2. การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ปริมาณบราสซิโนไลด์ ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์	22
	2.1 ความยาวคลื่นที่ใช้ ( $\lambda_{ex}$ และ $\lambda_{em}$ )	22
	2.2 ค่าพีเอชของสารละลายบัฟเฟอร์	23
	2.3 ความเข้มข้นของสารละลายบัฟเฟอร์	23
	2.4 อุณหภูมิที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยา	23
	2.5 ระยะเวลาที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยา	23
	2.6 ความเข้มข้นของสารละลายแดนซิลอะมีโนเฟนิลโบโรนิก แอซิด	23
	3. การประเมินประสิทธิภาพของวิธี (Evaluation of method performance)	23
	3.1 ช่วงความเป็นเส้นตรง (Linearity)	24
	3.2 กราฟมาตรฐาน (Calibration curve)	24
	3.3 ขีดจำกัดการตรวจวัด (LOD) และขีดจำกัดการหาปริมาณ (LOQ)	24

## สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
<b>3</b>	<b>วิธีดำเนินการวิจัย (ต่อ)</b>
	3.4 ความเที่ยง (Precision) 24
	3.5 ผลของน้ำตาลต่อการรบกวนการวิเคราะห์ 25
	3.6 การหาค่าร้อยละการได้กลับคืน (% Recovery) 25
	4. การวิเคราะห์บราสซิโนสเตียรอยด์ในตัวอย่างด้วยวิธี Standard Addition 26
<b>4</b>	<b>ผลและอภิปรายการวิจัย</b>
	1. สภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ปริมาณบราสซิโนไลด์ ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์ 27
	1.1 ความยาวคลื่นที่ใช้ ( $\lambda_{ex}$ และ $\lambda_{em}$ ) 27
	1.2 ค่าพีเอชของสารละลายบัฟเฟอร์ 28
	1.3 ความเข้มข้นของสารละลายบัฟเฟอร์ 29
	1.4 อุณหภูมิที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยา 30
	1.5 ระยะเวลาที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยา 31
	1.6 ความเข้มข้นของสารละลายแดนซิลอะมิโนฟีนิลบอโรนิก แอซิด 32
	2. การประเมินประสิทธิภาพของวิธี 32
	3. ปริมาณบราสซิโนสเตียรอยด์ในตัวอย่างด้วยวิธี Standard Addition 39
<b>5</b>	<b>สรุปผลการวิจัย</b>
	สรุปผลการวิจัย 41
<b>บรรณานุกรม</b>	<b>42</b>

## สารบัญตาราง

### ตารางที่

	หน้า
4.1 ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานสัมพัทธ์จากการศึกษาความเที่ยง (n=7)	34
4.2 ค่าร้อยละการได้กลับคืนของบราสซิโนไลด์ในตัวอย่างน้ำหมักชีวภาพชนิดต่างๆ (n=3)	36
4.3 ค่าร้อยละการได้กลับคืนของบราสซิโนไลด์ในตัวอย่างปุ๋ยน้ำชนิดต่างๆ (n=3)	39
4.4 ปริมาณบราสซิโนไลด์ในตัวอย่างน้ำหมักชีวภาพทั้ง 18 ชนิด (n=3)	40
4.5 ปริมาณบราสซิโนไลด์ในตัวอย่างปุ๋ยน้ำทั้ง 4 ชนิด (n=3)	40

## สารบัญรูป

รูปที่	หน้า
2.1 โครงสร้างของบราสสิโนไลด์ (Brassinolide) มีคาร์บอน 28 ตัวเป็นโครงสร้างหลัก	11
2.2 โครงสร้างของแคสตาสเทอโรน (castasterone)	11
2.3 โครงสร้างของฮอริโมนกลุ่มบราสสิโนสเตียรอยด์	12
2.4 ปฏิกิริยาของแดนซิลอะมิโนเฟนิลบอโรนิก แอซิด กับหมู่ไดออล (Vicinal diols) เกิดเป็นสารเชิงซ้อนที่มีลักษณะเป็นวงที่สามารถให้ฟลูออเรสเซนซ์ได้	14
2.5 ปฏิกิริยาของบราสสิโนไลด์ กับ 9-ฟิแนนทรีนบอโรนิก แอซิด (9-Phenanthreneboronic acid, PBA)	16
4.1 ฟลูออเรสเซนซ์สเปกตรัมของผลิตภัณฑ์จากปฏิกิริยาอนุพันธ์	27
4.2 สัญญาณฟลูออเรสเซนซ์ของสารผลิตภัณฑ์ที่ค่าพีเอชของสารละลายบัฟเฟอร์ต่างกัน	28
4.3 สัญญาณฟลูออเรสเซนซ์ของสารผลิตภัณฑ์ที่ได้เมื่อความเข้มข้นของสารละลายบัฟเฟอร์ต่างกัน	29
4.4 สัญญาณฟลูออเรสเซนซ์ของสารผลิตภัณฑ์ที่ได้เมื่อทำปฏิกิริยาที่อุณหภูมิต่างกัน	30
4.5 สัญญาณฟลูออเรสเซนซ์ของสารผลิตภัณฑ์ที่ได้เมื่อทำปฏิกิริยาที่ระยะเวลาต่างกัน	31
4.6 สัญญาณฟลูออเรสเซนซ์ของสารผลิตภัณฑ์ที่ความเข้มข้นของสารละลายแดนซิลอะมิโนเฟนิลบอโรนิก แอซิดต่างกัน	32
4.7 กราฟแสดงความเป็นเส้นตรงของสารละลายมาตรฐานบราสสิโนไลด์	33
4.8 กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานบราสสิโนไลด์	33
4.9 สัญญาณฟลูออเรสเซนซ์ของสารผลิตภัณฑ์เมื่อผสมด้วยน้ำตาลชนิดต่างๆ กับบราสสิโนไลด์ 10 ไมโครโมลาร์	35