

### บทที่ 3

#### วิธีการดำเนินการวิจัย

##### สถานที่ในการทดลอง

ห้องปฏิบัติการมลพิษทางอากาศ (AG 2302) ภาควิชาทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม คณะเกษตรศาสตร์ทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยนเรศวร ต.ท่าโพธิ์ อ.เมือง จ.พิษณุโลก

##### ระยะเวลาทำการศึกษา

ศึกษาผลของก๊าซโอโซนต่อการเปลี่ยนแปลงทางเคมีของข้าว โดยศึกษาถึงกิจกรรมของเอนไซม์ซูเปอร์ออกไซด์ดีสโมเทส ปริมาณของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ และปริมาณรวมของแอสคอเบต โดยทำการทดลองในระหว่าง เดือนสิงหาคม – เดือนธันวาคม 2547

##### การวางแผนการทดลอง

1. การทดลองแบบสุ่มในบล็อกสมบูรณ์ (Randomize Complete Block Design: RCBD) โดยการทดลองมี 2 บล็อก 1 บล็อกประกอบด้วยการทดลองโอโซน 40 ppb, 70 ppb และ charcoal-filtered;CF (โอโซนน้อยกว่า 10 ppb)
2. การเก็บตัวอย่างพืช แบ่งเป็น 5 ช่วง ตามช่วงอายุการเจริญเติบโตของข้าว
  - 2.1 ก่อนทำการรมก๊าซโอโซน อายุ 23 วัน
  - 2.2 30 วัน ระยะแตกกอ ( Tillering )
  - 2.3 60 วัน ระยะกำเนิดช่อดอก ( Panicle initiation )
  - 2.4 90 วัน ระยะออกดอก ( Flowering )
  - 2.5 120 วัน ระยะเก็บเกี่ยว ( Harvesting )
3. การควบคุมสภาพแวดล้อมและปัจจัยการเจริญเติบโต
  - 3.1 การใส่ปุ๋ย สูตร 16-20-0 (อายุ 20 วัน) และ สูตร 46-0-0 (อายุ 50 วัน)
  - 3.2 จุดอุณหภูมิในตู้ chamber ประมาณ 28-38 องศาเซลเซียส วัดอุณหภูมิด้วย portable temperature printer C 8510 10 channel ยี่ห้อ Comark

3.3 ความเข้มแสงในตู้ chamber ประมาณ 300-350 PPFD โดยใช้ หลอดไฟ high intensity discharge lamp 400 watts 3.5 Amps E40 Type KRC400/vh/960/E40 ยี่ห้อ Kolorarc

3.4 กรองอากาศด้วย charcoal-filtered

3.5 ให้พืชได้รับแสงเป็นเวลา 12 ชม./วัน ทั้ง 3 กลุ่ม และสัมผัสก๊าซโอโซนเป็นเวลา 8 ชม./วัน ใน 2 กลุ่มคือ กลุ่ม 40 ppb และ 70 ppb โดยใช้ ozone generator Model OZ-3020 เป็นเครื่องสำหรับผลิตก๊าซโอโซน และใช้ ozone monitor No. 129 2B Technologies, Inc Model 202 ในการตรวจวัดระดับความเข้มข้นของปริมาณโอโซนในแต่ละ chamber

#### การเก็บรวบรวมข้อมูล

1. การทดลองระยะที่ 1 การคัดเลือกพันธุ์ข้าวที่ sensitive และ resistance ต่อ ก๊าซโอโซน (Screening)

1.1 คัดเลือกพันธุ์ข้าวมาจำนวน 24 พันธุ์ เพาะเมล็ดในตู้ chamber ที่ควบคุม สภาพอากาศ ด้วย charcoal-filtered;CF (โอโซนน้อยกว่า 10 ppb)

1.2 แยกต้นข้าวที่มีอายุได้ 2 สัปดาห์ลงกระถาง จำนวน 144 กระถาง แบ่งเป็น กลุ่มควบคุม 72 กระถาง และกลุ่มทดลอง 72 กระถาง (พันธุ์ละ 6 กระถาง ; กลุ่มควบคุม 3 กระถางและกลุ่มทดลอง 3 กระถาง )

1.3 กลุ่มที่ 1 เป็นกลุ่มควบคุมจำนวน 72 กระถาง วางในตู้ chamber ที่มีอากาศบริสุทธิ์ โดยมีการควบคุมสภาพภายใน charcoal-filtered;CF (โอโซนน้อยกว่า 10 ppb)

1.4 กลุ่มที่ 2 เป็นกลุ่มทดลองกับก๊าซโอโซน (Ozone treatment) จำนวน 72 กระถางวางในตู้ chamber ที่มีความเข้มข้นของก๊าซ โอโซน 70 ppb (Lyons et.al.1999) เป็น เวลา 2 สัปดาห์

1.5 ศึกษาผลกระทบที่เกิดขึ้นที่สัปดาห์เริ่มต้นและสัปดาห์ที่ 2 ดังนี้

1.5.1 อาการบาดเจ็บที่มองเห็นได้ ( visible injury )

1.5.2 น้ำหนักแห้ง ( biomass)

1.5.3 การแตกกอ (tiller)

1.6 คัดเลือกพันธุ์ข้าวที่มีอาการเสียหาย หรือมีการตอบสนองสูงต่อก๊าซโอโซน และ มีการตอบสนองต่ำมาอย่างละ 1 พันธุ์

## 2. การทดลองระยะที่ 2

### เตรียมพืชที่ใช้ในการทดลอง

2.1 เพาะเมล็ดพันธุ์ข้าวที่ได้จากการคัดเลือกในการทดลองระยะที่ 1 ในตู้ chamber ที่มีการควบคุมสภาพภายใน charcoal-filtered;CF (ไอโซนน้อยกว่า 10 ppb)

2.2 เมื่อดันข้าวมีเริ่มมีใบอ่อน 2 ใบ (อายุประมาณ 20 วัน) ทำการแยกพืชลงปลูกในกระถาง ขนาด 8 นิ้ว จำนวน 90 กระถาง กระถางละ 2 ต้น

2.3 แบ่งพืชแต่ละพันธุ์เป็น 3 กลุ่ม ใส่ใน chamber ที่มีความเข้มข้นของก๊าซไอโซนที่ 40 ppb (Schraudner et al.,1997) 70 ppb (Lyons et al.,1998) และ charcoal-filtered;CF (ไอโซนน้อยกว่า 10 ppb)

2.4 เมื่อพืชมีอายุ 23 วันเริ่ม รุมก๊าซไอโซน 8 ชั่วโมง/วัน (Maggs & Ashmor,1998) จนถึงระยะเวลาที่เก็บเกี่ยว (120 วัน)

2.5 เก็บตัวอย่างตามระยะเวลาที่กำหนด ทำการทดลองโดยหาปริมาณการทำงานของ SOD ปริมาณของ  $H_2O_2$  และ Total ascorbate ในห้องปฏิบัติการ

## 3. การวิเคราะห์ตัวอย่างในห้องปฏิบัติการ

### 3.1 การวิเคราะห์กิจกรรมของ Superoxide dismutase ( SOD )

การวิเคราะห์ใช้วิธีที่ Worthing ซึ่งเป็นวิธีที่สำคัญของ Winterbourn และคณะ(1975)

3.1.1 นำใบข้าวมาชั่งให้ได้ 0.1 กรัม น้ำหนักสด โดยเครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง capacity 101 g ยี่ห้อ Mettler Toledo บดให้ละเอียดเติมโซเดียมฟอสเฟตบัฟเฟอร์เข้มข้น

50 มิลลิโมลาร์ (pH 7.8) 2 มิลลิลิตร สารละลายกรดเอทิลีนไดเอมีนเตตระอะเซติก (EDTA) 0.1 มิลลิโมลาร์ และ 100 เปอร์เซนต์น้ำหนักต่อน้ำหนักโพลีไวนิลไพโรไลโดน (polyvinylpyrrolidone)

3.1.2 นำไปเซนตริฟิวที่ 19,000 รอบ โดยใช้เครื่องยี่ห้อ SORVALL รุ่น Biofuge Stratos เป็นเวลา 20 นาที ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เก็บของเหลวใสที่อยู่ด้านบนเพื่อนำไปวิเคราะห์

3.1.3 ปิเปตสารละลายลงในหลอดทดลองดังนี้ สารละลายกรดเอทิลีนไดเอมีน เตตระอะเซติกในไซยาไนด์ (EDTA/cyanide) 0.2 มิลลิลิตร ไนโตรบลูเตตระโซลัม 0.1 มิลลิลิตร และสารละลาย ตัวอย่าง 5  $\mu$ l ลงใน ependrop tupe

3.1.4 ปรับสารละลายในหลอดให้มีปริมาตรเป็น 3.0 มิลลิลิตรด้วยฟอสเฟตบัฟเฟอร์ (phosphate buffer)

3.1.5 ตั้งหลอดทดลองทิ้งไว้ประมาณ 5–8 นาที ที่อุณหภูมิมาตรฐาน

3.1.6 เติมไรโบฟลาวิน (riboflavin) ปริมาตร 0.05 มิลลิลิตร ตั้งทิ้งไว้ในกล่อง เป็นเวลา 12 นาที

3.1.7 นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงด้วย UV-visible spectroscopy ยี่ห้อ HACH รุ่น DR 4000 ที่ความยาวคลื่น 560 นาโนเมตร

3.1.8 หาปริมาณการทำงานของเอนไซม์ SOD โดยคำนวณจากสูตร

การคำนวณ (Calculation)

$$\text{Units /ug.fw} = 1000/(\mu\text{g enzyme resulting in } \frac{1}{2} \text{ max. inhibition})$$

หมายเหตุ ;

1. ตัวอย่างควรวางใส่ตั้งแต่ 0.1 – 10 ไมโครกรัมและหลอดที่ใช้ควรบรรจุได้ประมาณ 100 ไมโครกรัม จึงจะทำให้การยับยั้งทำงานได้ประสิทธิภาพสูงสุด

2. กล่องสำหรับวางหลอดทดลองในขั้นตอนที่ 3.1.6 ต้องมีความเข้มแสงที่สม่ำเสมอ ควรมีขนาดยาว 4 ฟุต กว้าง 8 นิ้วและสูง 6 นิ้ว ติดตั้งหลอดฟลูออเรสเซนต์ขนาด 40 วัตต์ บุด้วยฟรอยด์โดยรอบ

3.2 การวิเคราะห์หาปริมาณไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ( $\text{H}_2\text{O}_2$ ) (Bioxytech, 1998)

3.2.1 นำตัวอย่างใบข้าวซึ่งน้ำหนักให้ได้ 0.1 กรัม น้ำหนักสด โดยเครื่องชั่ง ทศนิยม 4 ตำแหน่ง capacity 101 g ยี่ห้อ Mettler Toledo

3.2.2 บดให้ละเอียดแล้วเติม 100 นาโนโมลาร์ของฟอสเฟตบัฟเฟอร์ (pH 6.8) ปริมาณ 2 มิลลิลิตร และเซนต์ปีฟที่ 18,000 รอบ โดยใช้ centrifuge ยี่ห้อ SORVALL รุ่น Biofuge Stratos ที่ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 นาที นำของเหลวใสที่อยู่ด้านบนไปเป็นตัวอย่างเพื่อทำการวิเคราะห์

3.3.3 นำ 1 ปริมาตรของสารละลายตัวอย่าง ใส่ลงใน 10 ปริมาตรของสารเคมี ที่ต้องใช้ในการวิเคราะห์ (working reagent) ผสมให้เข้ากัน และตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 25 – 30 นาที

3.3.4 นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงโดย UV-visible spectroscopy ยี่ห้อ HACH รุ่น DR 4000 ที่ความยาวคลื่น 560 นาโนเมตร

3.3.5 คำนวณหาปริมาณของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ จาก standard curve

### เตรียมสารเคมีที่ต้องใช้ในการวิเคราะห์ (Working reagent)

1. 25 มิลลิโมลาร์ของแอมโมเนียมไอโอรอน (II) ซัลเฟต และ 2.5 โมลาร์ ของกรดซัลฟูริก 1 มิลลิลิตร
2. 100 มิลลิโมลาร์ของซอบิทอลและ 125 ไมโครโมลาร์ ของไซลีนอลลอเรนจ์ ในน้ำ 100 มิลลิลิตร
3. นำสารในข้อ 1 จำนวน 1 ปริมาตรผสมกับสารในข้อ 2 จำนวน 100 ปริมาตร โดยเตรียมเฉพาะที่ต้องการใช้วิเคราะห์ในวันนั้น

### การเตรียมสารละลายมาตรฐาน (Standard preparation)

1. เตรียม 25 มิลลิโมลาร์ Standardize  $H_2O_2$  stock solution โดยนำ 28 ไมโครลิตรของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 30 เปอร์เซ็นต์ปรับให้เป็น 100 มิลลิลิตร ด้วย น้ำกลั่นปราศจากไอออน
2. เจือจางสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 25 มิลลิโมลาร์ด้วยอัตราส่วน 1/250 ด้วยน้ำกลั่นปราศจากไอออนได้ความเข้มข้น 100 ไมโครโมลาร์ของสารละลายมาตรฐาน (สูงที่สุด)
3. เจือจางสารละลายมาตรฐานจาก 100 ไมโครโมลาร์ตามความเข้มข้นที่ต้องการ

### 3.3 การวิเคราะห์หาปริมาณ Total ascorbate (Schupp&Renneberg, 1988, Takahama & Onki, 1992 )

#### การเตรียมสารละลายและบัฟเฟอร์

1. Extraction buffer 100 ml  
6% metaphosphoric acid (6 g) + 2.5 mM EDTA (0.0921 g) ละลายให้เข้ากันแล้วปรับปริมาตรให้เป็น 100 ml
2. Assay buffer (pH 6.8) 100 ml (1 M  $KPO_4$ )  
 $KH_2PO_4$  (3.402 g) +  $K_2HPO_4$  (4.355 g) ละลายให้เข้ากันแล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นให้เป็น 100 ml (เตรียมในวันที่จะทำการทดลอง)
3. 100 mM DTT (1,4-Dithio-DL-Threitol) ; ละลาย DTT 16 mg ด้วยน้ำกลั่นแล้วปรับปริมาตรเป็น 1 ml
4. Ascorbate oxidase ; ละลาย ascorbate oxidase 1 mg ในสารละลาย assay buffer (pH 6.8) ปริมาตร 170  $\mu$ l

### วิธีการทดลอง

1. นำใบพืชน้ำหนักประมาณ 0.1 g มาบดให้ละเอียดกับสารละลาย extraction buffer แล้วนำไป centrifuge โดยใช้ ยี่ห้อ SORVALL รุ่น Biofuge Stratos ที่ 4 องศาเซลเซียส 10,000 รอบ

2. วัดค่าการดูดกลืนแสง โดย UV-visible spectroscopy ยี่ห้อ HACH รุ่น DR 4000 ที่ความยาวคลื่น 265 นาโนเมตร

#### ปริมาณ Dehydroascorbate (DHA)

1. extract ของสารตัวอย่าง 50  $\mu$ l + สารละลาย assay buffer (pH 6.8) 945 $\mu$ l วัดค่าดูดกลืนแสง (set sero ด้วยสารละลาย Assay buffer (pH 6.8) ก่อนเติมสารละลาย ตัวอย่าง )

2. เติม สารละลาย ascorbate oxidase ทิ้งไว้ 2 นาที วัดค่าการดูดกลืนแสง

#### ปริมาณ Ascorbic acid (AA)

1. extract ของสารตัวอย่าง 50  $\mu$ l + สารละลาย สารละลาย assay buffer ( pH 6.8 ) 945 $\mu$ l วัดค่าดูดกลืนแสง ( set sero ด้วยสารละลาย assay buffer ( pH 6.8 ) ก่อนเติม สารละลายตัวอย่าง )

2. เติมสารละลาย 100 mM DTT ทิ้งไว้ประมาณ 15 นาที วัดค่าการดูดกลืนแสง

### การวิเคราะห์ข้อมูล

นำข้อมูลปริมาณ SOD,  $H_2O_2$  และ Total ascorbate มาทำการวิเคราะห์ทางสถิติโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS Version 10.0 เพื่อทดสอบหาความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญของแต่ละ treatment โดยใช้วิธีของ Duncan's new Multiple Range Test (DMRT) ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05 (ระดับความเชื่อมั่น 95%)

## อุปกรณ์/สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

### อุปกรณ์

1. กระจกพลาสติกขนาด 6 นิ้ว จำนวน 144 กระจก
2. กระจกพลาสติกขนาด 8 นิ้ว จำนวน 90 กระจก
3. ถังพลาสติก
4. ขวดโพลีทีน (polythene)
5. เมล็ดพันธุ์ข้าว 24 พันธุ์
6. ตู้ Chamber ขนาด 70x120x120
7. หลอดเอปเพนดอร์ฟ (Eppendorf tubes)
8. อุปกรณ์เครื่องแก้วที่ใช้ในการวิเคราะห์
9. ถังฟอม
10. cuvett
11. micro pipet

### สารเคมี

1. แอมโมเนียมไอออนซัลเฟต (Ammonium Iron Sulphate)
2. โฟสเฟตโพแทสเซียมบัฟเฟอร์ (Potassium phosphate buffer (pH 7.8))
3. กรดซัลฟูริก ( $H_2SO_4$ )
4. น้ำตาลซอร์บิทอล (Sorbitol)
5. สารละลายไซลีนอลออเรนจ์ (Xylenol Orange in water)
6. สารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 30 เปอร์เซ็นต์ (30 %  $H_2O_2$ )
7. ไนโตรบลูเตตระโซลัม (NBT)
8. ไรโบฟลาวิน (Riboflavin)
9. สารละลายกรดเอทิลีนไดเอมีนเตตระอะเซติก ในไซยาไนด์ (EDTA/Cyanide)
10. โพลีไวนิลไพโรไลโดน (Polyvinylpyrrolidone (PVPP))
11. โซเดียมคลอไรด์ (Sodium chloride)
12. กลีเซอรอล (Glycerol)
13. แอสคอเบต (Ascorbate)
14. ไดไทโอไธทรอล (1,4-Dithio-DL-Threitol)
15. เมทาฟอสฟอริกแอซิด (Metaphosphoric acid)