

## วัสดุอุปกรณ์และวิธีดำเนินการวิจัย

### วัสดุอุปกรณ์

#### 1. สถานที่ทดลอง

ทดลอง ณ พื้นที่เกษตรกรรมคำลับบางแก้ว อ่าวເກອນเมือง จังหวัดฉะเชิงเทรา ซึ่งพื้นที่ทดลองมีลักษณะเป็นแบบยกร่องคันให้สูงและมีร่องน้ำล้อมรอบ ใช้พื้นที่ทดลองประมาณ 3 ไร่ จำนวน 3 ร่องคัน โดยแหล่งร่องคันมีขนาดกว้างประมาณ 9 เมตร ยาวประมาณ 150 เมตร และร่องน้ำที่ล้อมรอบกว้างประมาณ 2 เมตร ในระยะทางจากขอบร่องคัน ประมาณห้าชั่งละ 1.5 เมตร มีต้นมะม่วงอายุ 1 ปี ความสูงลำต้นเฉลี่ย 60 เซนติเมตร พื้นที่คันบริเวณนี้เดิมใช้ประโยชน์ในการทำนาแล้วปรับสภาพมาเป็นสวนมะม่วง คันบริเวณทดลองจัดอยู่ในคันธุคบagan น้ำเบรี้ยว (Bang Nam Prieu Series : Bp) เนื้อคันเป็นดินเหนียว สีเทาเข้ม มีจุลประสีแคลป์บันเหลือง มีความเป็นกรดสูง พื้นอื่นประมาณ 4.0 จัดอยู่ใน สมาชิก The very fine clayey kaolinite, acid family of Hydromorphic Alluvial Soil. (National), Typic Tropaquepts (USDA) (กองสำรวจคัน กรม พัฒนาที่ดิน, 2526)

#### 2. ภาคตะกอนน้ำเสีย

ภาคตะกอนที่นำมาใช้ในการทดลองน้ำจากกระบวนการบำบัดน้ำเสีย 2 แห่ง คือ  
2.1 ภาคตะกอนจากโรงงานบำบัดน้ำเสียชุมชนหัวยชวาง ซึ่งเป็นภาคตะกอน จากถังหมัก (anaerobic digester) ซึ่งทองจะเรียกว่า "ADS"

2.2 ภาคตะกอนจากการบำบัดน้ำเสียของโรงงานผลิตคุน雅แคร กรุงเทพมหานคร เป็นภาคตะกอนจากถังปฏิริยา (aeration tank) ซึ่งผ่านการหมักในบ่อคินแล้ว ซึ่งทองจะเรียกว่า "ATS"

### 3. สารประกอบคลอไรต์ของโลหะหนัก

สารประกอบคลอไรต์ของโลหะหนักที่ใช้ในการทดลองมี 7 ชนิด คือ แคตเมียมคลอไรต์ ( $\text{CaCl}_2$ ) คอปเปอร์คลอไรต์ ( $\text{CuCl}_2$ ) เมอริกคลอไรต์ ( $\text{FeCl}_3$ ) แมงกานีสคลอไรต์ ( $\text{MnCl}_2$ ) นิเกลคลอไรต์ ( $\text{NiCl}_2$ ) เลตคลอไรต์ ( $\text{PbCl}_2$ ) และซิงค์คลอไรต์ ( $\text{ZnCl}_2$ ) สารประกอบเหล่านี้มีบทบาทให้เป็นสารละลายด้วยน้ำกลัน แล้วเก็บสารละลายในขวดโพลีเอทธิลีน

### 4. พืชทดลอง

ใช้ผักคะน้า (Chinese kale, *Brassica oleracea* L. var *alboglabra* Bailey) เป็นพืชทดลอง

### 5. ปัจจัยเคมี

ใช้ปุ๋ยเคมีสูตร 20-10-10 และปุ๋ยมูเรีย

### 6. สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์

ใช้สารเคมีเกรดงานวิเคราะห์ (analytical reagent grade) สำหรับการวิเคราะห์ตัวอย่างจากตะกอน คินและพีช

### 7. เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์

7.1 เครื่องวัดพีเอช

7.2 เครื่องซักอย่างละเอียด

7.3 เครื่องบด (blender and mill) สำหรับบดตัวอย่างพีช

7.4 เตาอบ (oven)

7.5 เตาแพนความร้อน (hot plate)

7.6 เตาเผา (muffle furnace)

7.7 เครื่องวิเคราะห์ในโตรเจนแบบเจลเทค (Kjeltec System) ของ Tecator รุ่น 1002 สำหรับวิเคราะห์แอมโมเนียมในโตรเจน และในเตรค์ในโตรเจน

- 7.8 เครื่องสเปคตอฟไฟฟิเตอร์ของ Bausch & Lomb รุ่น 88  
 7.9 เครื่องอะคอมมิก แบบสอร์บชั้น สเปคตอฟไฟฟิเตอร์ ของ Perkin Elmer รุ่น 4000 และของ Instrumentation Laboratory รุ่น 551 สำหรับวิเคราะห์โลหะหนักในภาคตะกอน คิมและพีซ

### วิธีดำเนินการทดลอง

#### 1. การวางแผนการทดลอง

วางแผนการทดลองสำหรับภาคตะกอนแบบชันท์แบบ Randomized Complete Block Design ทำการทดลอง 3 ชั้น มีคำรับทดลอง (treatment) 14 คำรับใน 1 บล็อก (block) รายละเอียดของคำรับทดลองมีดังนี้

1.1 คำรับทดลองที่ 1 คือ คำรับที่ไม่มีการเพิ่มภาคตะกอนและปุ๋ยเคมี หรือแปลงความคุม (Control)

1.2 คำรับทดลองที่ 2 คือ เพิ่มปุ๋ยเคมีสูตร 20-10-10 และปุ๋ยเรียบร้อยรวมกันทั้งหมดเท่ากับ 1 กิโลกรัมต่อแปลง (160 กิโลกรัมต่อไร่)

1.3 คำรับทดลองที่ 3-6 คือ เพิ่มภาคตะกอนแบบผสมคลุกเคล้ากันติดด้วยอัตราเพิ่ม 20 40 60 และ 80 กิโลกรัมต่อแปลงตามลำดับ (เท่ากับ 3.2 6.4 9.6 และ 12.8 ตันต่อไร่หรือเท่ากับ 20 40 60 และ 80 เมตริกตันต่อเฮกตาร์)

1.4 คำรับทดลองที่ 7-10 คือ เพิ่มภาคตะกอนแบบโรยบนผิวดินด้วยอัตราเพิ่ม 20 40 60 และ 80 กิโลกรัมต่อแปลงตามลำดับ

1.5 คำรับทดลองที่ 11-14 คือ เพิ่มสารละลายโลหะหนักให้ปริมาณโลหะหนักที่เพิ่มปริมาณเท่ากับปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในภาคตะกอน ในรูปที่พิชุดคึ่งได้ ในอัตราเพิ่ม 20 40 60 และ 80 กิโลกรัมต่อแปลงตามลำดับ พร้อมกันนี้เพิ่มปุ๋ยเคมีสูตร 20-10-10 และปุ๋ยเรียบร้อยรวมกันทั้งหมดเท่ากับ 1 กิโลกรัมต่อแปลง

#### 2. การเตรียมแปลงทดลอง

ได้พารวนต้นระดับความลึก 15 เซนติเมตร และหัวน้ำปูนมาตรฐาน 1,722 กิโลกรัมต่อไร่ เพื่อยกระดับพื้นเชิงให้ได้ 6.5 ความกว้างและความยาวของการปูนทั่วเคราะห์

โดยวิธีแบบเรียนคลอไรด์-ไครอเทอรานอลามีน (Barium Chloride-Triethanolamine Method) (ASA-SSSA, 1982) หลังจากน้ำอึกประมาณ 30 วันจึงปรับแต่งพื้นที่ใน เป็นแปลงทดลองขนาด  $2 \times 5$  ตารางเมตร จัดระยะให้แต่ละแปลงห่างกันประมาณ 50 เซนติเมตร ใน 1 ร่องคิด มี 28 แปลงทดลอง คั้นน้ำในการทดลองคงเหลือไม่แปลงทดลอง ทั้งหมด 84 แปลง แผนผังแสดงการจัดแปลงทดลองดังปรากฏในรูปที่ 1

### 3. การเติมภาคตะกอน

เมื่อทำแปลงทั้งหมด 84 แปลงเสร็จเรียบร้อยแล้ว จึงนำภาคตะกอนเติมลง ในแปลงทดลองที่ต้องเติมภาคตะกอน ภาคตะกอนแต่ละชิ้นที่ใช้เติมลงแปลงทดลองจะใช้ในรูป ภาคตะกอนแห้ง โดยนำภาคตะกอนไปผึ่งแดดบนลานซึ่งเมนทอลแจ้ง เมื่อภาคตะกอนเริ่มแห้ง จะจับตัวเป็นก้อนใหญ่ห้องบดทุบให้แตกเป็นก้อนเล็ก ๆ และผึ่งแดดต่อไปจนภาคตะกอนแห้งสนิท ซึ่งจะมีลักษณะเป็นเม็ดเล็ก ๆ แข็ง มีสีขาวไม่มีกลิ่นเหม็น และยังมีความชื้นประมาณร้อยละ 5.24 หลังจากนั้น จึงบรรจุภาคตะกอนแต่ละชิ้นใส่ถุงพลาสติก หรือถุงน้ำจะสุมตัวอย่างภาคตะกอน จากถุงบรรจุเท่าน้าไปวิเคราะห์ส่วนตัวและองค์ประกอบเคมีในห้องปฏิบัติการ การเติมภาคตะกอน ใช้วิธีเติม 2 วิธี คือ

#### 3.1 การเติมแบบโรยบนผิวดิน ใช้วิธีโรยกภาคตะกอนให้กระจายอย่างสม่ำเสมอทั่วทั้งผิวดินในแปลงทดลอง

#### 3.2 การเติมแบบผสมคลุกเคล้ากับดิน ใช้วิธีโรยกภาคตะกอนให้กระจายอย่างสม่ำเสมอทั่วทั้งผิวดินในแปลงทดลอง และพรวนดินทันทีเพื่อให้ภาคตะกอนกับดินผสมกันเป็นเนื้อเดียวคลอตทั่วทั้งแปลงในระดับความลึกประมาณ 15 เซนติเมตร

### 4. การเติมสารละลายโลหะหนัก

เติมสารละลายโลหะหนักลงในแปลงทดลองก่อนปลูกผักคน้ำ 3 วัน โดยปริมาณโลหะหนักในรูปสารประกอบคลอไรด์ แต่ละชิ้นที่เติมลงแปลงทดลอง มี 4 อัตราเติม ซึ่งแต่ละอัตราเติมจะมีปริมาณโลหะหนักเท่ากันปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในภาคตะกอนแต่ละชิ้น ในอัตราเติมภาคตะกอน 20 40 60 และ 80 กิโลกรัมต่อแปลง ตามลำดับ ตั้งปรากฏในตารางที่ 3 สำหรับปริมาณโลหะหนักในรูปสารประกอบคลอไรด์ที่ใช้เตรียมสารละลาย พิจารณาได้จากภาคผนวก ตารางที่ 21 ซึ่งเป็นปริมาณที่จะทำให้ปริมาตรของสารละลายโลหะ-

|             |             |             |             |             |             |  |             |             |
|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|--|-------------|-------------|
| B(2)<br>ATS | 28<br>HM 80 | 27<br>HM 60 |             | 56<br>TD 60 | 55<br>M 40  |  | 84<br>HM 20 | 83<br>HM 40 |
|             | 25<br>C     | 26<br>TD 20 |             | 53<br>M 60  | 54<br>C     |  | 81<br>F     | 82<br>M 40  |
|             | 24<br>M 40  | 23<br>F     |             | 52<br>HM 40 | 51<br>TD 20 |  | 80<br>M 80  | 79<br>TD 20 |
| B(4)<br>ADS | 21<br>TD 40 | 22<br>M 20  |             | 49<br>HM 60 | 50<br>HM 20 |  | 77<br>TD 60 | 78<br>M 20  |
|             | 20<br>HM 40 | 19<br>M 60  |             | 48<br>HM 80 | 47<br>TD 40 |  | 76<br>M 60  | 75<br>TD 40 |
|             | 17<br>HM 20 | 18<br>M 80  |             | 45<br>M 20  | 46<br>M 80  |  | 73<br>HM 80 | 74<br>TD 80 |
|             | 16<br>TD 60 | 15<br>TD 80 |             | 44<br>TD 80 | 43<br>F     |  | 72<br>HM 60 | 71<br>C     |
|             | 13<br>C     | 14<br>HM 40 |             | 41<br>TD 20 | 42<br>F     |  | 69<br>TD 60 | 70<br>TD 40 |
|             | 12<br>TD 40 | 11<br>TD 20 |             | 40<br>HM 60 | 39<br>HM 20 |  | 68<br>HM 40 | 67<br>HM 80 |
|             | 9<br>TD 80  | 10<br>M 20  |             | 37<br>TD 40 | 36<br>M 40  |  | 55<br>TD 20 | 66<br>M 40  |
| B(1)<br>ADS | 8<br>HM 60  | 7<br>F      | B(3)<br>ATS | 36<br>M 60  | 35<br>C     |  | 64<br>C     | 63<br>M 20  |
|             | 5<br>M 60   | 6<br>M 40   |             | 33<br>HM 40 | 34<br>M 20  |  | 61<br>HM 60 | 62<br>HM 20 |
|             | 4<br>HM 20  | 3<br>M 80   |             | 32<br>TD 80 | 31<br>HM 80 |  | 60<br>F     | 59<br>M 80  |
|             | 1<br>TD 60  | 2<br>HM 80  |             | 29<br>M 80  | 30<br>TD 60 |  | 57<br>TD 20 | 58<br>M 60  |

๑๗๔

#### แผนที่รวมถึงการรับและทดสอบ

- | <u>หมายเหตุ</u> |                 |  |
|-----------------|-----------------|--|
| 1.              | B (n)           | บล็อกที่ ๗.  |
| 2.              | ADS             | ภาคตะกอนจากโรงงานบ้านค้าทึ้ง ซึ่งเข็นหัวยชาง       |
| 3.              | ATS             | ภาคตะกอนจากโรงงานสีดีเครื่องแม่                    |
| 4.              | C               | คำรับทคล่องที่ไม่มีการเติมลิ้งทคล่อง               |
| 5.              | F               | คำรับทคล่องที่เดินปุ่ยเคมี                         |
| 6.              | M               | คำรับทคล่องที่เดินภาคตะกอนแบบผู้ผลักเคลื่าน กับคิน |
| 7.              | TD              | คำรับทคล่องที่เดินภาคตะกอนแบบปะโยชน์ผู้ดิน         |
| 8.              | HM              | คำรับทคล่องที่เติมสารละลายโลหะหนัก                 |
| 9.              | 20 40 60 และ 80 | : อัตราเติม ( กก. / แปรง )                         |

ตารางที่ 3 ปริมาณโลหะหนักในรูปสารประกอบคลอไรท์ที่ cheming แบล็งท์คลอง เทียบเท่ากับ  
ปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในภาคตะกอน ADS และ ATS ในอัตราเชิง 20 40  
60 และ 80 กิโลกรัม/แบล็ง

ปริมาณโลหะหนักในรูปสารประกอบคลอไรท์ cheming  
แบล็งท์คลอง เทียบเท่ากับปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในภาคตะกอน

| โลหะหนัก  | ADS ในอัตราเชิง (กก./แบล็ง) |       |        |        | ATS ในอัตราเชิง (กก./แบล็ง) |       |       |       |
|---|-----------------------------|-------|--------|--------|-----------------------------|-------|-------|-------|
|   | 20                          | 40    | 60     | 80     | 20                          | 40    | 60    | 80    |
| $\text{CdCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$<br>(มิลลิกรัม) | 9.6                         | 19.2  | 28.8   | 38.4   | 19.0                        | 38.0  | 57.0  | 76.0  |
| $\text{CuCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$<br>(กรัม)      | 3.0                         | 6.0   | 9.0    | 12.0   | 15.1                        | 30.2  | 45.3  | 60.4  |
| $\text{FeCl}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$<br>(กรัม)      | 34.6                        | 69.2  | 103.8  | 138.4  | 29.5                        | 59.0  | 88.5  | 118.0 |
| $\text{MnCl}_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$<br>(กรัม)      | 9.1                         | 18.2  | 27.3   | 36.4   | 15.1                        | 30.2  | 45.3  | 60.4  |
| $\text{NiCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$<br>(มิลลิกรัม) | 358.2                       | 716.4 | 1074.6 | 1432.6 | 242.7                       | 485.4 | 728.1 | 970.8 |
| $\text{PbCl}_2$<br>(มิลลิกรัม)                            | 95.1                        | 190.2 | 285.3  | 380.4  | 83.7                        | 167.4 | 251.1 | 334.8 |
| $\text{ZnCl}_2$<br>(กรัม)                                 | 20.8                        | 41.6  | 62.4   | 83.2   | 25.0                        | 50.0  | 75.0  | 100.0 |

หนักแต่ละชนิดความเส้นหนันรักษากับปริมาณโลหะหนักแต่ละชนิดที่มีอยู่ในอากาศภายนอก ปริมาณ 20 40 60 และ 80 กิโลกรัม ปริมาตรของสารละลายโลหะหนักที่เติมลงในแปลงทดลองเพื่อให้มีปริมาณโลหะหนักเท่ากับปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในอากาศภายนอก ADS และ ATS ในอัตราเดิม 20 40 60 และ 80 กิโลกรัมต่อแปลง คูณจากภาคผนวก ตารางที่ 22

### 5. การป้องกันคน

หลังจากเติมอากาศภายนอกแล้วประมาณ 3 สัปดาห์ จึงเริ่มป้องกันคนเมื่อวันที่ 9 กันยายน 2528 โดยใช้วิธีหัวน้ำเมล็ดพันธุ์ในการจ่ายอย่างสม่ำเสมอทั่วทั้งแปลง ขณะเดียวกันเฉพาะแปลงที่ห้องเติมน้ำปุ๋ยเคมีจะหัวน้ำปุ๋ยเคมีสูตร 20-10-10 ลงไปด้วยในปริมาณ 500 กรัมต่อแปลง ตลอดจนน้ำพางข้าวมาครุณแล้วคนบ้าแปลงทดลองให้เข้มข้นทั่วทั้งแปลง เมื่อเมล็ดพันธุ์งอกและเจริญเติบโตได้ 3 สัปดาห์ จึงถอนแยกเพื่อจัดແควและระยะห่างระหว่างต้น ในแต่ละแปลงโดยใหม่ระยะห่างระหว่างಡาวและระยะห่างระหว่างต้นในแต่ละแปลงห่างกันประมาณ 25 เซนติเมตร และให้ปุ๋ยเรีย 250 กรัมต่อแปลง สำหรับแปลงทดลองที่เติมน้ำปุ๋ยเคมี

### 6. การตู้แลกรักษาระหว่างป้องกัน

การให้น้ำเพื่อชำระกระทำทุกวันในตอนเช้าเพื่อทำให้เกิดความชื้นอย่างเพียงพอสำหรับการเจริญเติบโตโดยใช้เครื่องสูบน้ำให้แทรกกระจายเป็นฝอย และจะหยุดให้น้ำในวันที่มีฝนตก

พนยาปราบศัตรูพืชตามปริมาณที่ระบุในฉลากหันที่ เมื่อเริ่มสังเกตได้ว่ามีแมลงศัตรูพืชมากกว่า ยกปราบศัตรูพืชที่ใช้ คือ พาเดน และแอมบูช

นอกจากนี้แล้วเพื่อช่วยให้คนผักคนน้ำมีการตั้งตัวได้ดี จึงให้ปุ๋ยเรียทุกแปลง ๆ ละ 250 กรัม เมื่อคนผักคนน้ำเจริญเติบโตได้ 3 สัปดาห์ และในสัปดาห์ที่ 5 ให้ปุ๋ยเรีย 250 กรัมต่อแปลง ลงในแปลงทดลองที่เติมน้ำปุ๋ยเคมีด้วย

## 7. การเก็บเกี่ยวผลผลิต

เก็บเกี่ยวผลผลิตเมื่อวันที่ 6 พฤศจิกายน 2528 เมื่อผักคน้าเจริญเติบโต ถึงขั้นที่สามารถตัดออกจำหน่ายได้ พื้นที่เก็บเกี่ยวผลผลิต (harvest area) ในแต่ละแปลงทดลอง มีอาณาบริเวณทางจากขอบแปลงแรกด้านประมาย 50 เซนติเมตร คิดเป็นพื้นที่ 4 ตารางเมตร

## 8. การเก็บตัวอย่าง

8.1 ต้น ไข้วิธีสุ่มตัวอย่างบริเวณผิวดินในระดับความลึกประมาณ 15 เซนติเมตรโดยใช้พัลว์มือ สุ่มตัวอย่างพื้นที่แปลงทดลองจากร่องต้นแค勒ร่อง ๆ ละ 3 จุด คือบริเวณปลายร่องต้นหงส์สองปลายนะ ละ 1 จุด และบริเวณกลางของร่องต้น 1 จุด นำไปวิเคราะห์ปริมาณความชื้นของกากปูน ค่าพื้นที่และองค์ประกอบในเม็ด ส่วนตัวอย่างพื้นที่ในช่วงระยะเวลาปลูกผักคน้า สุ่มตัวอย่างพื้นจากแปลงทดลองทุกแปลง ละ 5 จุด คือ จากจุดที่อยู่บริเวณมุมหงส์ 4 มุม ซึ่งห่างจากขอบแปลงด้านละ 50 เซนติเมตร มุมละ 1 จุด และอีก 1 จุดจากบริเวณจุดกึ่งกลางของแปลง เก็บตัวอย่างพื้นทุก 2 สัปดาห์ คงแต่รีบปลูกจนถึงเวลาเก็บเกี่ยว รวมทั้งหมด 4 ครั้ง นำไปวิเคราะห์ค่าพื้น เช่นโนเนียในโตรเจนและในเครื่องในโตรเจน พร้อมกันนี้ เฉพาะตัวอย่างพื้นตั้งครึ่งสูตรห้ำย วิเคราะห์ปริมาณโลหะหนักด้วย

8.2 ผักคน้า สุ่มตัวอย่างพื้นผักคน้าพร้อมหัวราก ขณะเก็บเกี่ยวผลผลิต จากแปลงทดลองทุกแปลง ละ 3 หัว จำกจำนวนจุดเก็บตัวอย่าง 3 จุดใน 1 แปลง คือ จุดกึ่งกลางของแปลงทดลอง 1 จุด และจุดในแนวกึ่งกลางความกว้างของแปลงซึ่งห่างจากปลายของแปลง 50 เซนติเมตร ปลายละ 1 จุด

## 9. การวิเคราะห์ตัวอย่าง

### 9.1 การเตรียมตัวอย่าง

- 1) ต้น หัวไห้แห้งโดยผึ่งในที่ร่ม บดแล้วร่อนผ่านตะกรองขนาด 2 มิลลิเมตร
- 2) ผักคน้า ล้างพื้นผักคน้าและราด้วยน้ำสะอาดจนเกลี้ยงพื้น และล้างต่อคุณน้ำกลัน จากนั้นนำไปอบให้แห้งที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส เมื่อตัวอย่างแห้งนำไปซังน้ำหนักและนับค่าวิเครื่องบค

9.2 วิธีวิเคราะห์ ใช้วิธีวิเคราะห์พารามิเตอร์คง ฯ ตามวิธีของ ASA - SSSA (1982) ดังนี้

1) พีอีช (คิม:น้ำ = 1:1) วัดค่าด้วยเครื่องวัดพีอีช

2) อินทรีย์คาร์บอน (organic carbon) ใช้วิธีออกเลย์แบล็ค

(Walkley Black method)

3) ในไครเจนหั้งหมก (total - N) ใช้วิธีเจลดาล (Kjeldahl method)

4) แอนโนเนียมในไครเจน ( $\text{NH}_4^+ - \text{N}$ ) และในเครคในไครเจน ( $\text{NO}_3^- - \text{N}$ ) ใช้วิธีกลั่นด้วยไอน้ำ (steam distillation method) โดยใช้ชุดเครื่องมือแบบเจลเทศของ Tecator รุ่น 1002

5) พอสฟอรัส (available - P) ใช้วิธีสักด้วยสารละลายเบรท (Bray II) และวิเคราะห์ปริมาณฟอสฟอรัสด้วยวิธีทิว์คิวกรดแอสโคโรบิก (ascorbic acid reduction)

6) โภคส์เชี่ยม (exchangeable - K) ใช้วิธีสักด้วยสารละลายแอนโนเนียมอะซิเดต. ที่มีฤทธิ์เป็นกลาง ความเข้มข้น 1 นอร์มล (1N  $\text{NH}_4\text{OAc}$ ) และวิเคราะห์ปริมาณโภคส์เชี่ยมด้วยเครื่องอะคอมมิก อบส่อร์บชัน สเปคโตรไฟฟ์โอมิเตอร์

7) โลหะหนัก แคดเมียม ทองแดง แมงกานีส นิเกิล ตะกั่ว และสังกะสี ใช้วิธีทำตัวอย่างให้เป็นสารละลายแล้ววิเคราะห์ปริมาณด้วยเครื่องอะคอมมิก อบส่อร์บชัน สเปคโตรไฟฟ์โอมิเตอร์ โดยวิเคราะห์โลหะหนัก 2 รูป คือ

1) โลหะหนักในรูปที่สามารถถูกดึงได้ (available) ใช้วิธีสักด้วยสารละลายพีพีเอ 0.005 โมลาร์ ( $0.005 \text{ M DTPA}$ ) อัตราส่วนปริมาณตัวอย่างต่อสารละลายเท่ากับ 1:2 และใช้เวลาเชี่ยว 2 ชั่วโมง กรองด้วยกระดาษกรองเบอร์ 42 (Whatman no. 42)

2) โลหะหนักในรูปปริมาณโลหะหนักหั้งหมก ใช้วิธีรายและชิง (dry ashing) โดยนำตัวอย่างปริมาณ 1.000 กรัม ใส่ถ้วยกระเนื้อง (crucible) เพาท์อัฟฟ์ 450 องศาเซลเซียส นาน 5 ชั่วโมง ละลายเดาด้วยกรดไฮโตรคลอริก ความเข้มข้น 6 นอร์มล จำนวน 2 มลลิลิตร นำไปประเทجنแห้ง และเผิงกรดไฮโตร

กลุ่มริก ความเข้มข้น 1 นอร์มัล จำนวน 5 มิลลิลิตร ตั้งทิ้งไว้ 30 นาที จึงเติมน้ำกลั่นประปาสูจจากอ่อนลงไปอีก 25 มิลลิลิตร กรองด้วยกระดาษกรองเบเนอร์ 42

#### 10. การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

วิเคราะห์ข้อมูลขั้นแรกด้วยวิธีวิเคราะห์ความแปรปรวน (analysis of variance (ANOVA)) เพื่อทดสอบว่าแพล็คตัวรับทดสอบมีความแตกต่างกันหรือไม่ ถ้าพบว่ามีความแตกต่างกันระหว่างตัวรับทดสอบ จึงวิเคราะห์ข้อมูลตามวิธีของดันแคน (Duncan's new multiple range test (DMRT)) เพื่อทดสอบว่าตัวรับทดสอบคู่ใดบ้างที่ให้ผลแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ

ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย