

บทที่ 3

วิธีหาสูตรสารเคมีเพื่อปรับปรุงค่าความต้านทานของระบบสายดิน

3.1 การหาเปอร์เซ็นต์ความชื้น

ในวันที่ 8 - 12 พฤษภาคม 2543 ที่จังหวัดนครสวรรค์และวันที่ 25 - 26 พฤษภาคม 2543 ที่จังหวัดกำแพงเพชร ได้ทำการเก็บข้อมูลดินโดยมีขั้นตอนในการเก็บดังนี้

1. เปิดหน้าดิน 50 เซนติเมตรและทำการชูดโดยใช้จอบและเครื่องมือในการเจาะ ที่ระดับความลึก 50 เซนติเมตรและ 75 เซนติเมตร เก็บตัวอย่างดินประมาณ 1 กิโลกรัม ใส่ถุง 2 ชั้นพร้อมเขียนหมายเลข ระดับความลึก สถานที่



รูปที่ 3.1 การเก็บตัวอย่างดิน

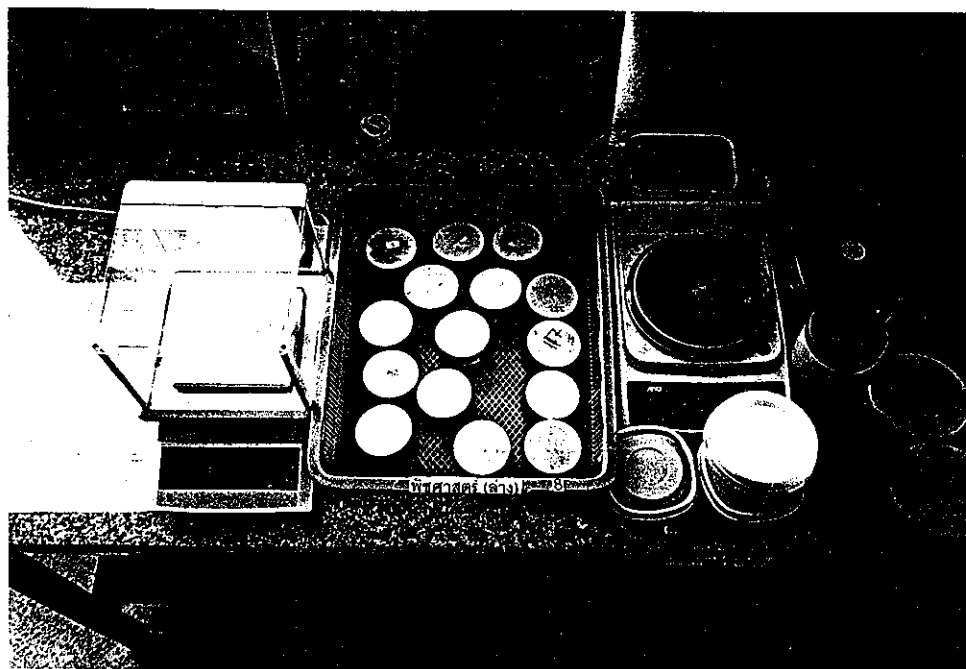
2. ใช้อุปกรณ์เจาะ (core type) ตกลงไป โดยต้องการปริมาตรที่แน่นอนเพื่อนำไปหาเปอร์เซ็นต์ความชื้นและความหนาแน่นของดิน เสร็จแล้วนำดินใส่ถุงพลาสติก 3 ชั้น มัดปากถุงให้

มัดปากถุงให้แน่น เขียนหมายเลข ระดับความลึก สถานที่ แล้วนำไปใส่ในขวดแก้วหรือกระปุกพลาสติกเพื่อรักษาความชื้นไว้



รูปที่ 3.2 ดินในกระป๋องพลาสติก

3. นำไปทดสอบหาปริมาณความชื้น โดยใช้วิธีแบบอบแห้ง โดยมีขั้นตอนดังนี้
 - 3.1 ชั่งน้ำหนักกระป๋องที่จะนำไปใส่ดินแล้วบันทึกค่า
 - 3.2 นำดินในแต่ละพื้นที่และที่ความลึกต่างๆใส่กระป๋องแล้วนำไปชั่งน้ำหนักอีกครั้งแล้วบันทึกค่า
 - 3.3 นำกระป๋องบรรจุดินที่ได้ เข้าเครื่องอบความร้อนที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 24 ชั่วโมง
 - 3.4 เมื่อครบเวลาในการอบแล้วรอให้กระป๋องบรรจุดินเย็นแล้วนำมาชั่งอีกครั้งหนึ่งแล้วบันทึกค่า
 - 3.5 นำค่าที่ได้มาหาเปอร์เซ็นต์ความชื้น เพื่อที่จะใช้ในการวิเคราะห์ต่อไป สำหรับเครื่องมือที่ใช้ตลอดจนอุปกรณ์ต่างๆแสดงผังรูป



รูปที่ 3.3 การนำดินไปชั่งที่เครื่องชั่ง



รูปที่ 3.4 การนำดินไปอบ

หลังจากการที่ได้นำดินไปอบแล้ว ขั้นตอนต่อไปคือการนำดินไปวิเคราะห์หาค่าความนำไฟฟ้า ค่า pH ส่วนประกอบของแมกนีเซียม และส่วนประกอบของแคลเซียม

3.2 การทดสอบค่าความนำไฟฟ้า (Electrical Conductivity)

ค่าความนำไฟฟ้า (Electrical conductivity) คือสภาพการนำไฟฟ้าของวัสดุหรือวัตถุที่ยอมให้ปริมาณไฟฟ้าเช่น กระแสไหลผ่านได้ ในวัสดุต่างชนิดกันก็มีความนำไฟฟ้าที่ต่างกัน เช่นเดียวกัน ดินในแต่ละพื้นที่ก็มีความนำไฟฟ้าที่ต่างกันและค่าความนำไฟฟ้าก็เป็นส่วนกลับกับค่าความต้านทานจำเพาะของดิน จึงเป็นปัจจัยหนึ่งในระบบกราวด์ที่ต้องศึกษา

ขั้นตอนการทดสอบค่าความนำไฟฟ้า

1. นำดิน (หรือสารเคมี) ที่ต้องการตรวจสอบมาทำการบดให้ละเอียด ทำการชั่งดินจำนวน 10 กรัม ผสมน้ำกลั่น 50 มิลลิลิตร หรือในอัตราส่วน 1:5 คนแล้วทิ้งไว้ 30 นาที
2. นำตัวอย่างดินที่ได้มาทำการตรวจสอบโดยเครื่องตรวจวัดค่าความนำไฟฟ้า บันทึกผลการทดลอง

3.3 การทดสอบค่าความเป็นกรดและเบส

ปัจจัยหนึ่งที่ต้องการทดสอบคือค่า pH ของดิน ในสภาพความเป็นกรดและด่างที่ต่างกัน นั้นให้ค่าความต้านทานของดินที่แตกต่างกันออกไป จึงทำการทดสอบและเปรียบเทียบเพื่อหาความสัมพันธ์กับค่าความต้านทาน

ขั้นตอนการทดสอบค่าความเป็นกรดและเบสของดิน

1. นำดินที่ต้องการตรวจสอบมาทำการบดให้ละเอียด ทำการชั่งดินจำนวน 10 กรัม ผสมน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร หรือในอัตราส่วน 1:10 คนแล้วทิ้งไว้ 30 นาที
2. นำตัวอย่างดินที่ได้มาทำการตรวจสอบโดยเครื่องวัดค่าความเป็นกรดและเบสของดิน (pH meter) บันทึกผลการทดลอง

ตารางที่ 3.1 ความเป็นกรดต่างของดิน

(ที่มา : ศูนย์วิจัยและพัฒนาการเกษตรเขต 2 จ. พิษณุโลก)

ความเป็นกรดเป็นด่างของดิน	
ระดับ	pH
กรดจัดมาก	4.5
กรดแก่จัด	4.5-5.0
กรดแก่	5.1-5.5
กรดปานกลาง	5.6-6.0
กรดเล็กน้อย	6.1-6.5

ตารางที่ 3.1 ความเป็นกรดต่างของดิน(ต่อ)

(ที่มา : ศูนย์วิจัยและพัฒนาการเกษตรเขต 2 จ.พิษณุโลก)

ความเป็นกรดเป็นด่างของดิน	
ระดับ	pH
เป็นกลาง	6.6-7.3
เป็นด่างอย่างอ่อน	7.4-7.8
เป็นด่างปานกลาง	7.9-8.4
เป็นด่างแก่	8.5-9.0

สารเคมีมีวิธีทดสอบเช่นเดียวกับการทดสอบค่าความนำไฟฟ้าและค่า pH ของดิน แต่ต้องมีการคำนวณปริมาณสารเคมีเพื่อจะได้ทราบว่าต้องใช้ในปริมาณเท่าใด โดยสารเคมีที่จะนำไปทดสอบมีทั้งหมด 12 สูตรคือ

1. ผงซีปซัม 75%
ดินเหนียว 20%
 Na_2SO_4 5%
2. เกลือ 100%
3. ผงถ่าน 100%
4. ดินเหนียว 75%
ผงซีปซัม 25%
5. กราไฟต์ 100%
6. $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 100%
7. CuSO_4 100%
8. $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 50%
 CuSO_4 50%
9. $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 75%
 CuSO_4 25%
10. $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 25%
 CuSO_4 75%

11. กราไฟต์ 75%
ผงถ่าน 25%
12. กราไฟต์ 25%
ผงถ่าน 75%

สารเคมีทั้ง 12 สูตรนี้สามารถคำนวณหาปริมาณ(กรัม)ได้จากสูตรดังนี้

$$\rho = m/V \quad (3.1)$$

ρ = ค่าความหนาแน่นหรือค่าความถ่วงจำเพาะ(g/cm^3)

m = มวลของสาร(g)

V = ปริมาตรของสาร(cm^3)

ค่าความถ่วงจำเพาะของสารเคมี ดังตารางต่อไปนี้

ตารางที่ 3.2 ค่าความถ่วงจำเพาะ

(ที่มา : คู่มือฟิลิกส์และเคมี)

สาร	ความถ่วงจำเพาะ(g/cm^3)
ยิปซัม ($CaSO_4 \cdot 2H_2O$)	2.32
ดินเหนียว	1.20
โซเดียมซัลเฟต(Na_2SO_4)	2.66
เกลือแกง($NaCl$)	2.16
แมกนีเซียมซัลเฟต($MgSO_4 \cdot 7H_2O$)	1.67
คอปเปอร์ซัลเฟต($CuSO_4$)	3.60
กราไฟต์(C)	2.23

ขั้นตอนต่อไปเป็นการคำนวณปริมาตรของภาชนะที่จะบรรจุซึ่งปริมาตรที่เลือกให้มี 2 แบบ คือแบบแท่งคอนกรีตขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 8 นิ้ว ขาว 16 นิ้ว และหลุมร่องโดนัทขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 30 เซนติเมตร เส้นผ่านศูนย์กลางภายนอก 90 เซนติเมตร โดยใช้เส้นผ่านศูนย์กลางภายนอกบรรจุสารเคมี (รายละเอียดอยู่ในหัวข้อ 2.13)

$$\text{ปริมาตรของแท่งคอนกรีต } (V = \pi r^2 h) \quad (3.2)$$

$$V = \pi(10.16)^2 \times 40.64$$

$$= 13179 \text{ cm}^3$$

$$= 0.0132 \text{ m}^3$$

ปริมาตรของหลุมร่องโค้นท์

$$\begin{aligned} V &= \pi r^2 h \\ &= \pi(45-15)(45+15) \times 30 \\ &= 169646 \text{ cm}^3 \\ &= 0.17 \text{ m}^3 \end{aligned}$$

เมื่อได้ปริมาตรของภาชนะที่จะบรรจุสารเคมีแล้วนั้นสามารถนำไปหาปริมาณของสารเคมีที่ต้องใช้ได้ สมมติเลือกภาชนะบรรจุเป็นแท่งคอนกรีตแล้วเลือกสารเคมีสูตรที่ 1 ต้องการทราบว่าสารแต่ละตัวใช้ปริมาณเท่าใด สามารถหาได้โดย

$$\text{ปริมาตรของแท่งคอนกรีต} = 0.0132 \text{ m}^3$$

ผงยิปซัม	75%	=0.01	m^3
ดินเหนียว	20%	=0.00264	m^3
Na_2SO_4	5%	0.0007	m^3

ยิปซัมจาก $\rho = m/V$

$$\begin{aligned} m &= 2.32 \times 0.01 \times 1000 \\ &= 23.2 \text{ กิโลกรัม} \end{aligned}$$

ดินเหนียว

$$\begin{aligned} m &= 1.2 \times 0.00264 \times 1000 \\ &= 3.17 \text{ กิโลกรัม} \end{aligned}$$

Na_2SO_4

$$\begin{aligned} m &= 2.66 \times 0.0007 \times 1000 \\ &= 1.76 \text{ กิโลกรัม} \end{aligned}$$

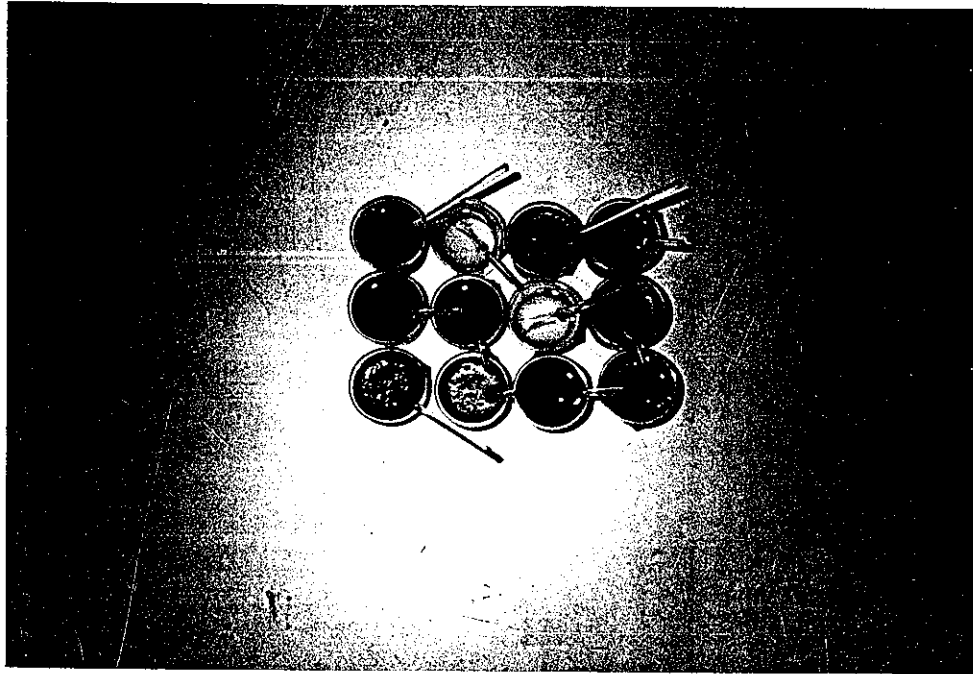
สารเคมีสูตร 1 นี้มีมวลรวม = 28.13 กิโลกรัม เมื่อต้องการนำไปทดสอบหาค่าความนำไฟฟ้าและค่า pH ต้องใช้สารทั้งหมด 10 กรัม ดังนั้นจะใช้สาร

$$\begin{aligned} \text{ยิปซัม} &= (23.12 \times 10) / 28.13 \\ &= 8.25 \text{ กรัม} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{ดินเหนียว} &= (3.17 \times 10) / 28.13 \\ &= 1.13 \text{ กรัม} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Na}_2\text{SO}_4 &= (1.76 \times 10) / 28.13 \\ &= 0.63 \text{ กรัม} \end{aligned}$$

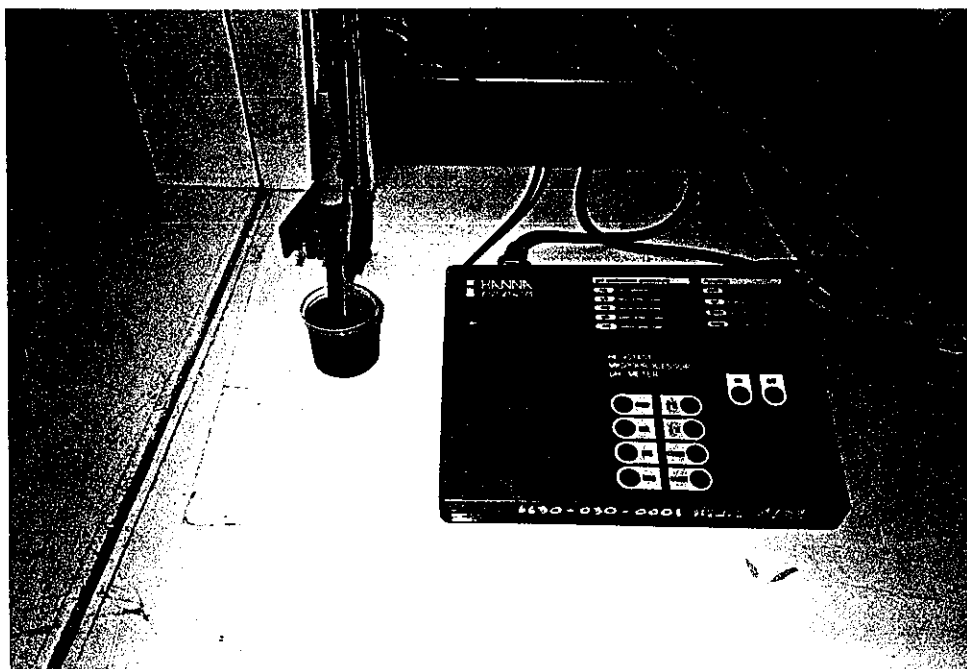
ส่วนการคำนวณปริมาณภาระแบบชุดหลุมร่องโค้งนัทหรือการคำนวณสารเคมีสูตรอื่น ๆ มีหลักการเช่นเดียวกันรายละเอียดของปริมาณสารที่นำไปหาค่าความนำไฟฟ้าและค่า pH แสดงในตารางที่ 4.4 สารเคมีทั้ง 12 สูตรนี้ ได้แสดงดังภาพที่ 3.5-3.7



รูปที่ 3.5 สารเคมีทั้ง 12 สูตร



รูปที่ 3.6 การวัดค่าความนำไฟฟ้าของสารเคมี



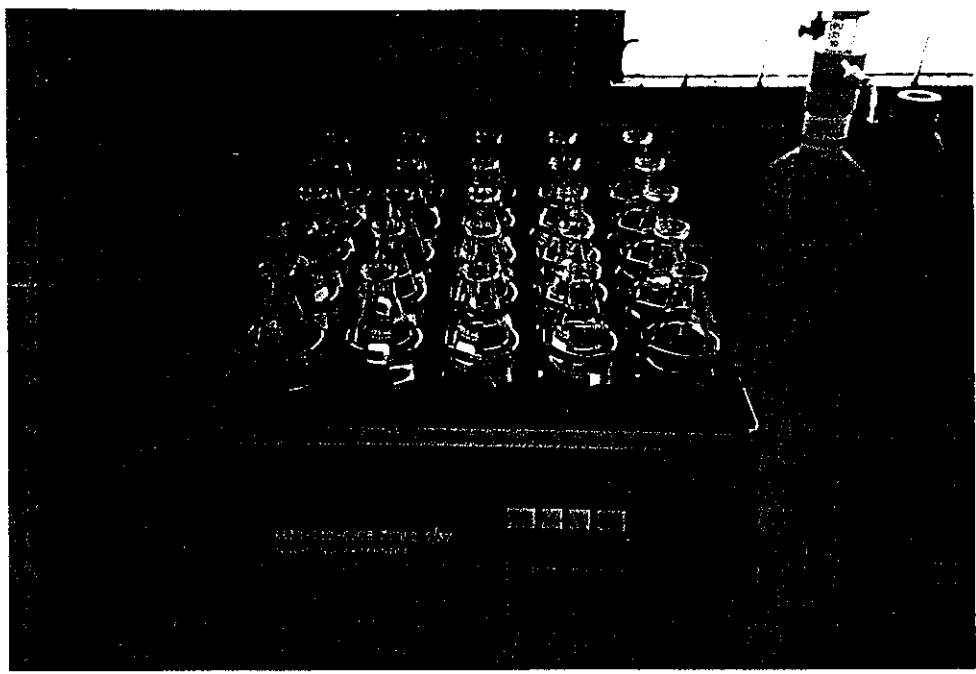
รูปที่ 3.7 การวัดค่า pH ของสารเคมี

3.4 การทดสอบปริมาณของโลหะหนักแมกนีเซียม(Mg)และแคลเซียม(Ca)

ในเนื้อดินจะประกอบไปด้วยธาตุมากมายโดยแต่ละชนิดจะให้คุณสมบัติที่แตกต่างกันโดยธาตุที่สนใจคือพวกเกลือต่างๆ และเกลือนอกจากโซเดียม(Na)แล้วยังมีแมกนีเซียม(Mg)แคลเซียม(Ca)และโพแทสเซียม(K)ที่มีผลต่อค่าความต้านของดินดังนั้นจึงได้เลือกแมกนีเซียม(Mg)แคลเซียม(Ca)มาตรวจสอบเปรียบเทียบกับความสัมพันธ์กับค่าความต้านทาน

ขั้นตอนการทดสอบ

1. นำดินที่ต้องการตรวจสอบมาทำการบดให้ละเอียด ทำการชั่งดินจำนวน 5 กรัมใส่ใน flash เติมน้ำยาสกัดเอทานอล 50 มิลลิลิตร
2. นำสารผสมที่ได้ใส่ในเครื่องเขย่าสาร ดังรูปที่ 3.8 ตั้งความเร็วรอบไว้ที่ 160 รอบต่อนาที เวลา 30 นาทีแล้วนำมากรองด้วยกระดาษกรองเบอร์ 42 ดังรูปที่ 3.9
3. นำสารละลายที่ได้มาเติมน้ำพร้อมสารขจัดโลหะหนัก ดังรูปที่ 3.10
4. เตรียมสารมาตรฐาน(standard)ของแมกนีเซียมและแคลเซียม ความเข้มข้น 0,5,10,15 มาตั้ง(set)ค่าด้วยเครื่องวัดโลหะหนัก
5. นำสารละลายที่ได้มาหาค่าความนำไฟฟ้า และค่าที่สังเกตด้วยเครื่องวัดโลหะหนักเพื่อหาปริมาณของแมกนีเซียมและแคลเซียม ดังรูปที่ 3.11 ฉบับที่กผล



รูปที่ 3.8 การนำดินเข้าเครื่องเขย่าสาร



รูปที่ 3.9 การนำดินมากรองด้วยกระดาษกรอง



รูปที่ 3.10 การนำสารมาเติมน้ำกลั่น



รูปที่ 3.11 เครื่องมือทดสอบหาส่วนประกอบของแมกนีเซียมและแคลเซียม

วิธีการทดสอบหาปริมาณแคลเซียมและแมกนีเซียมของสารเคมีมีวิธีปฏิบัติเช่นเดียวกัน หลังจากนำสารเคมีแต่ละชนิดไปทดสอบหาค่าความนำไฟฟ้า ซึ่งเป็นปัจจัยหลักในการลดค่าความต้านทานแล้ว สามารถเลือกสารเคมีได้ 2 สูตร ซึ่งมีค่าความนำไฟฟ้าสูงและมีราคาประหยัดเหมาะสม สารเคมีทั้ง 2 สูตรนี้คือ

1. อีปซัม	75%	= 16.4 kgs
ดินเหนียว	20%	= 2.27 kgs
Na ₂ SO ₄	5%	= 1.758kgs
2. กราไฟต์	100%	= 29.44 kgs

หลังจากได้สารเคมีที่ได้จากการวิเคราะห์แล้ว นำสารทั้ง 2 สูตรนี้ไปทำการแก้ไขค่าความต้านทานของระบบสายดิน โดยวิธีการแก้ไขทางผู้จัดทำได้ทำวิธีการขุดหลุมและการขุดหลุมร่องโดนัท

ขั้นตอนในการแก้ไขค่ากราวด์มีขั้นตอนดังนี้

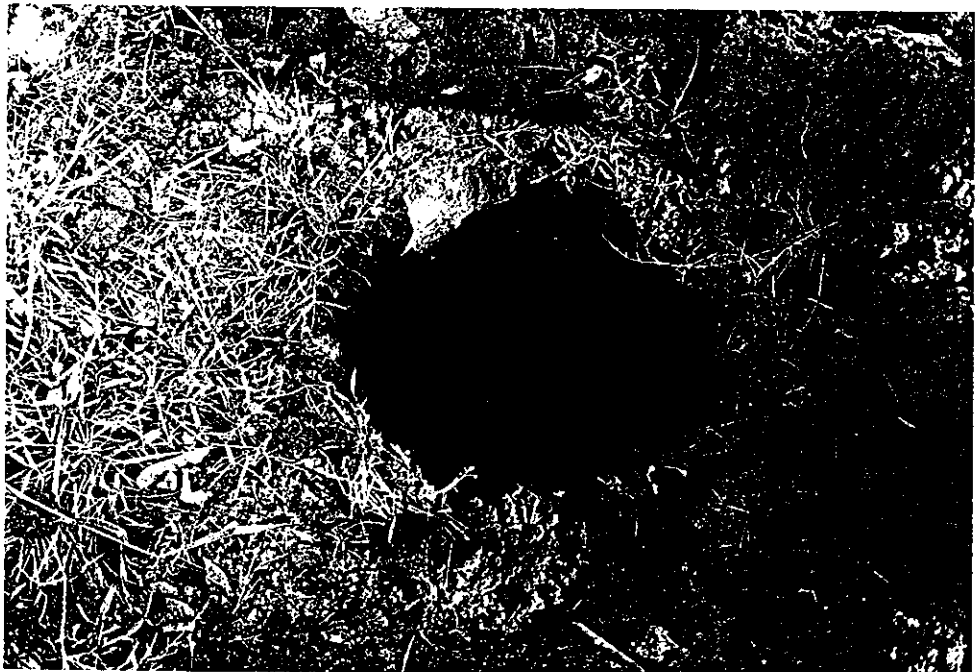
1. เลือกวิธีขุดหลุม ดังรูปที่ 3.12 (ในที่นี้ใช้สารเคมีสูตร 2 ทดสอบ) กราไฟต์มีลักษณะดังรูปที่ 3.13
2. หลังจากนั้นเทสารเคมีลงไปหลุม ดังรูปที่ 3.14



รูปที่ 3.12 ขนาดหลุมที่ใช้



รูปที่ 3.13 ลักษณะของกรไฟต์



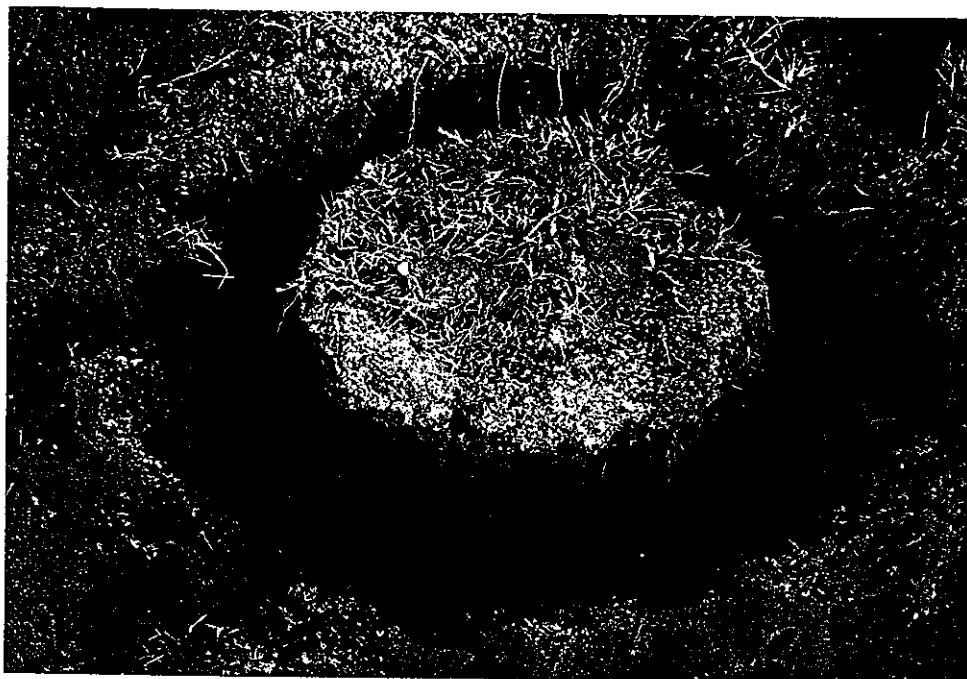
รูปที่ 3.14 การทดสอบเคมีลงในหลุม

3.การขุดหลุมเป็นร่องโดนัทดังรูปที่ 3.15 (ในที่นี้ใช้สารเคมีสูตร 1ทดสอบ)

4.สารเคมีสูตร 1 นี้ ได้จากการนำมาผสมกันในอัตราส่วนที่กำหนด ดังรูปที่ 3.16

5.เกษตรกรมีลง ในหลุม โคนันท์ ให้รอบๆหลุม หลังจากนั้นทำการกลบให้เรียบร้อย ดังรูปที่

3.17



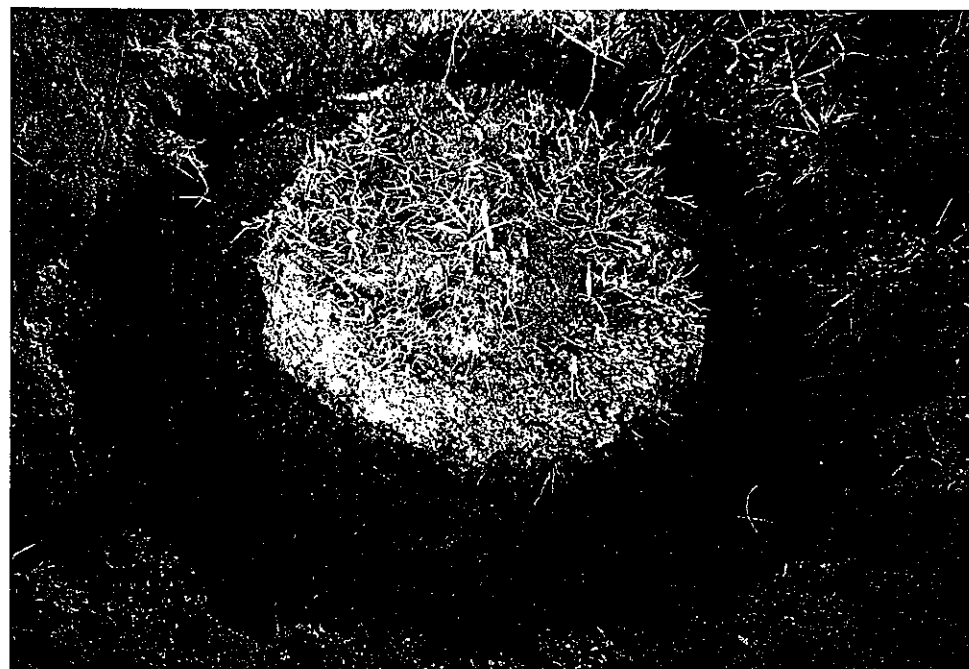
รูปที่ 3.15 การขุดหลุมเป็นร่องโคนันท์



รูปที่ 3.16 วิธีการผสมสารเคมี



(ก)



(ข)

รูปที่ 3.17 การทดสอบเคมีลงในหลุม โคนัท

การใช้วิธีที่แตกต่างกันนี้ก็เพื่อทดสอบดูว่าวิธีใดที่สามารถทำให้ค่าความต้านทานของระบบสายดินมีค่าลดลงดีที่สุดและสารเคมีชนิดนั้นอยู่ได้นานที่สุด