

การปรับปรุงคุณสมบัติดินด้วยสารเคมี RRP

นายอาทิตย์ อุทุมานุกูล



ศูนย์วิทยบริพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต^{ภาควิชา}วิศวกรรมเกษตร
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
พ.ศ. 2535

ISBN 974-581-473-3

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

018472

๑๑๑๕๑๒๕๙

SOIL STABILIZATION WITH THE RRP CHEMICAL

MR. ARKOM TECHATUNYAKUL

**คุณวิทยกร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

**A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering**

Department of Civil Engineering

Graduate School

Chulalongkorn University

1992

ISBN 974-581-473-3

หัวขอวิทยานิพนธ์
โดย
ภาควิชา¹
อาจารย์ที่ปรึกษา

การปรับปรุงคุณสมบัติดิน ด้วยสารเคมี RRP
นาย อรุณ เตชะธัญกุล
วิศวกรรมโยธา
รองศาสตราจารย์ ดร.บุญสม เลิศหริษฐวงศ์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้เป็นวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษา²
ตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

มูล วงศ์

คณะกรรมการ

(ศาสตราจารย์ ดร.ถาวร วัชราภัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

สุร พ.

ประธานกรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุรพล จิราลักษณ์)

มน วงศ์

อาจารย์ที่ปรึกษา

(รองศาสตราจารย์ ดร.บุญสม เลิศหริษฐวงศ์)

สุว วงศ์

กรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ทวี ชนะเจริญกิจ)

มน วงศ์

กรรมการ

(ดร.ธีระชาติ รื่นไกรฤกษ์)

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



พิมพ์ด้วยบันทึกด้วยวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวเพียงแผ่นเดียว

academic เดชะอัญญา : การปรับปรุงคุณสมบัติดิน ด้วยสารเคมี RRP (SOIL STABILIZATION WITH THE RRP CHEMICAL) อ.ท.ปรีกษา : รศ.ดร.บุญสม เลิศธิรัญวงศ์, 129 หน้า. ISBN 974-581-473-3

การวิจัยนี้มีจุดมุ่งหมายเพื่อศึกษาผลการนำสารเคมี RRP มาใช้ปรับปรุงคุณสมบัติดิน 2 ชนิด คือ ดินเหนียว จากนิคมอุตสาหกรรมบางปู และ ดินทรายปนดินเหนียว จากแหล่งฉบัง เมื่อผสมสารเคมี RRP ที่ปริมาณต่างๆ โดยได้พิจารณาคุณสมบัติของส่วนผสม ดิน-สารเคมี RRP ดังนี้ คือ ค่า CBR ค่ากำลังรับแรงอัด ค่าการพองตัว ค่าการดูดซึมน้ำ และความคงทน

ผลการศึกษาพบว่า สารเคมี RRP จะช่วยทำให้เสียรptaของดินทั้ง 2 ชนิดดีขึ้น ในขณะที่ ค่าการดูดซึมน้ำ และการห่องตัวลดลง ดังนี้

- ดินเหนียวบางปู ซึ่งเป็นดินประเภท CH มีค่า LL= 73% PI= 40% CEC= 13.05 meq. ได้ปริมาณสารเคมี RRP ที่เหมาะสม 0.024% โดยทำให้ส่วนผสมมีค่า soaked CBR เพิ่มจาก 2.72% เป็น 3.92% ในขณะที่ ค่าการพองตัว และค่าการดูดซึมน้ำลดลงจาก 5.77% เป็น 3.74% และ 9.71% เป็น 4.93% ตามลำดับ

- ดินทรายปนดินเหนียวแหล่งฉบัง เป็นดินประเภท SC มีค่า LL= 48% PI= 22% CEC= 3.95 meq. ได้ปริมาณสารเคมี RRP ที่เหมาะสม 0.012% โดยทำให้ส่วนผสมมีค่า soaked CBR เพิ่มจาก 7.27% เป็น 10.90% ในขณะที่ ค่าการพองตัวและค่าการดูดซึมน้ำลดลงจาก 0.70% เป็น 0.11% และ 7.05% เป็น 1.31% ตามลำดับ

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พิมพ์ต้นฉบับบทคัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

c215028 : MAJOR CIVIL ENGINEERING
KEY WORD : SOIL/STABILIZATION/RRP CHEMICAL

ARKOM TECHATUNYAKUL : SOIL STABILIZATION WITH THE RRP CHEMICAL.
THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. BOONSOM LERDHIRUNWONG, Dr. Ing. 129 pp.
ISBN 974-581-473-3

This research aims at the study about the effect of using RRP chemical for soil stabilization. The clayey soil from Bangpoo Industrial Estate and clayey sand from Lam Chabung are selected as soil samples. The engineering properties of the RRP-soil mixtures such as CBR value, unconfined compressive strength, water absorption, swelling and durability are considered.

The study results showed that RRP chemical can stabilize 2 types of soil by increasing strength, reducing water absorption and swelling properties.

- Bangpoo soil sample was classified as high plastic clay (CH) having LL = 73% PI = 40% and CEC = 13.05 meq. At the optimum RRP content of 0.024%, the soaked CBR was increased from 2.72% to 3.92% while swelling was reduced from 5.77% to 3.74% and the water absorption value was reduced from 9.71% to 4.93%.

- Lam Chabung soil sample was classified as clayey sand (SC) having LL = 43% PI = 22% and CEC = 3.95 meq. At the optimum RRP content of 0.012%, the soaked CBR was increased from 7.27% to 10.90% while swelling was reduced from 0.70% to 0.11% and the water absorption value was reduced from 7.05% to 1.31%.

ศูนย์วิทยบรังษย
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา วิศวกรรมโยธา
สาขาวิชา วิศวกรรมโยธา
ปีการศึกษา 2534

ลายมือชื่อนิสิต ตาม เทศรักษ์
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา มนต์
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

กิจกรรมประจำ

ก่อนอื่น ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณภาควิชา วิศวกรรมโยธา คณะวิศวกรรมศาสตร์ ที่ผู้เขียนได้เข้ามาค้นคว้าหาความรู้ฉบับนี้สำหรับการศึกษา

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำหรับจุลลักษณะฯได้ด้วยความช่วยเหลืออย่างดียิ่ง จากรองศาสตราจารย์ ดร.บุญลุน เลิศพิรัญงค์ อารยธรรมที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ท่านได้ให้คำแนะนำนำและข้อคิดเห็นต่าง ๆ อันเป็นประโยชน์สำหรับการค้นคว้าวิจัยนี้มาโดยตลอด

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณคณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ทุกท่าน ซึ่งประกอบด้วย ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุรพล จิวัลักษณ์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ทวี ธนาเจริญกิจ และอาจารย์ ดร.ธีระชาติ รื่นไกรฤกษ์ ตำแหน่งวิศวกรโยธา ๖ (ผู้เขียนชากู) กองวิเคราะห์และวิจัย กรมทางหลวง ที่ได้ให้คำแนะนำและตรวจแก้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ตลอดจนความรู้และวิชาการต่าง ๆ ที่ถ่ายทอดให้แก่ศิษย์ขณะทำการศึกษาที่ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สำหรับการวิเคราะห์ล้วนประกอบสารเคมี ผู้เขียนได้รับความอนุเคราะห์จากคุณภานุ บริษัท กรมวิทยาศาสตร์บริการ และการวิเคราะห์แรดินเนียม โดยคุณสาวร่าย และคุณประนอม จากศูนย์เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ให้คำแนะนำและความรู้เกี่ยวกับการวิเคราะห์

และผู้เขียนขอขอบคุณ คุณลาลินี ใจเบล ที่ได้อธิบายอันพึงได้จากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ขอขอบคุณที่ได้มาช่วยในการวิจัยครั้งนี้

ท้ายสุดนี้ ความดีหรือประโยชน์ทั้งหลายอันพึงได้จากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ขอขอบคุณที่ได้มาช่วยในการดำเนินการ อาจารย์ ที่ได้ให้การอบรมศึกษาแก่ผู้เขียน

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย	๗
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๘
กิตติกรรมประกาศ	๙
สารบัญ	๙
สารบัญตาราง	๑๐
สารบัญรูป	๑๐
ลัญญาลักษณ์	๑๐

บทที่	หน้า
1. บทนำ	1
1.1 คำนำ	1
1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย	2
1.3 ขอบเขตการวิจัย	2
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	3
2. การวิจัยที่ผ่านมาและทฤษฎี	4
2.1 สารประกอบ Natural and Synthetic Polymers	4
2.1.1 สารทำให้ออนภาคดินรวมตัว (Aggregants)	5
2.1.2 สารทำให้ออนภาคดินเป็นระเบียบ (Dispersants)	7
2.2 องค์ประกอบที่มีผลต่อกำลังของล่วงผสม	9
2.2.1 ชนิดของติน	9
2.2.2 ชนิดของสารปรับปรุงคุณสมบัติ	11
2.2.3 พลังงานการบดอัด	11
2.3 ปฏิกริยาการแลกเปลี่ยนประจุบวก	12
2.4 ปฏิกริยาการแลกเปลี่ยนประจุลบ	14

บทที่		หน้า
3.	ขั้นตอนและวิธีการวิจัย	17
3.1	การศึกษาสมบัติของวัสดุที่ใช้ในการวิจัย	17
3.1.1	การศึกษาสมบัติของวัสดุที่ใช้ในการวิจัย	17
3.1.2	สารเคมี RRP	18
3.2	การศึกษาสมบัติทางด้านวิศวกรรมของส่วนผสมตัวอย่างดิน - สารเคมี RRP ..	21
3.2.1	การทดสอบการบดอัด	21
3.2.2	การทดสอบการรับน้ำหนัก (CBR test)	22
3.2.3	การทดสอบการพองตัวและการดูดซึมน้ำของดิน	23
3.2.4	การทดสอบกำลังรับแรงอัด	24
3.2.5	การทดสอบความคงทน	25
3.3	การศึกษาสมบัติทางด้านเคมีของส่วนผสมตัวอย่างดิน - สารเคมี RRP	
3.3.1	การทดสอบหาค่า pH	27
3.3.2	การทดสอบสมบัติทางด้านผลลัพธิก	27
3.3.3	การทดสอบหาขนาดคละของเม็ดดิน	28
3.3.4	การทดสอบหาค่า C.E.C. (Cation Exchange Capacity) ..	28
3.3.5	X-Diffraction Analysis	28
4.	ผลการศึกษาคุณสมบัติของวัสดุที่ใช้ในการวิจัย	29
4.1	ตัวอย่างดิน 2 ชนิด	29
4.1.1	คุณสมบัติพื้นฐานทางด้านเคมีของตัวอย่างดิน	29
4.1.2	คุณสมบัติทางด้านวิศวกรรมของตัวอย่างดิน	35
4.2	สารเคมี RRP	36
4.2.1	การศึกษาส่วนประกอบทางเคมีของสารเคมี RRP	36
4.2.2	การศึกษาคุณสมบัติทั่วไปทางเคมี	45
5.	ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล	46
5.1	คุณสมบัติทางด้านการบดอัด	46
5.2	คุณสมบัติทางด้านกำลังดึงด้วยวิธี CBR	47
5.2.1	ผลของปริมาณสารเคมี RRP	57

	หน้า
5.2.2 ผลของระยะ เวลาการบ่มก่อนบดอัด	61
5.2.3 ผลของพลังงานการบดอัด	71
 5.3 การศึกษาผลกระทบทางด้านความคงทน	 71
5.4 การศึกษาคุณสมบัติทางด้านความคงทน	77
5.5 การศึกษาการพองตัวและการทรุดตัวในแนวตั้ง	86
5.6 คุณสมบัติด้านพิลิกส์และเคมีของส่วนผสม	94
 6. สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	 101
6.1 สรุปผลการวิจัย	101
6.2 ข้อเสนอแนะ	102
 เอกสารอ้างอิง	 103
ภาคผนวก ก.	107
ภาคผนวก ข.	118
ภาคผนวก ค.	125
ประวัติผู้เขียน	130

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 ผลของสารประเกท dispersant ต่อค่า Liquid limit ของดินเหนียว 2 ชนิด	8
2.2 ผลของสารประเกท dispersant ต่อการบดอัด	10
4.1 สรุปคุณสมบัติทางด้านพลิกล์ส์ และเคมีของดินตัวอย่าง	34
4.2 การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี ด้วยวิธี X-ray Flourescence	44
5.1 ก. ผลการทดสอบการบดอัดส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP (บ่มเป็นระยะเวลา 5 วัน ก่อนทำการบดอัด)	54
5.1 ข. ผลการทดสอบการบดอัดส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP (บ่มเป็นระยะเวลา 5 วัน ก่อนทำการบดอัด)	54
5.2 ก. ผลการทดสอบ CBR สภาพแข็งน้ำ พร้อมกับวัดการพองตัวและการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดิน บางปู-สารเคมี RRP ที่อัตราส่วนต่าง ๆ	58
5.2 ข. ผลการทดสอบ CBR สภาพแข็งน้ำ พร้อมกับวัดค่าการพองตัวและการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดิน แหลมฉบัง-สารเคมี RRP ที่อัตราส่วนต่าง ๆ	58
5.3 ก. ผลการทดสอบ CBR สภาพแข็งน้ำของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.012% ที่ระยะเวลาบ่มก่อนบดอัดต่าง ๆ	62
5.3 ข. ผลการทดสอบ CBR สภาพแข็งน้ำของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.012% ที่ระยะเวลาบ่มก่อนบดอัดต่าง ๆ	62
5.4 ก. ผลการศึกษาพลังงานการบดอัดของส่วนผสมสารเคมี RRP-ดินบางปู ที่อัตราส่วน 0%, 0.012% และ 0.024%	72
5.4 ข. ผลการศึกษาพลังงานการบดอัดของส่วนผสมสารเคมี RRP-ดินแหลมฉบัง ที่อัตราส่วน 0%, 0.012% และ 0.024%	73
5.5 ก. ผลการทดสอบค่ากำลังแรงอัดของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	76
5.5 ข. ผลการทดสอบค่ากำลังรับแรงอัดของส่วนผสม ดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP	76

สารบัญสาร (ต่อ)

หน้า

5.6 ก.	ผลการทดสอบความคงทนของก้อนตัวอย่างส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	80
5.6 ข.	ผลการทดสอบความคงทนของก้อนตัวอย่างส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP...	80
 5.7	สรุปผลการทดลอง One dimensional swell ของส่วนผสมดินทั้งสองชนิด - สารเคมี RRP	87
 5.8 ก.	การกรราชายขนาดคละของอนุภาคเม็ดดิน ส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	95
5.8 ข.	การกรราชายขนาดคละของอนุภาคเม็ดดิน ส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP...	95
 5.9 ก.	คุณสมบัติด้านพลาสติกของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	98
5.9 ข.	คุณสมบัติด้านพลาสติกของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP	98
 5.10 ก.	คุณสมบัติด้านเคมีของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	100
5.10 ข.	คุณสมบัติด้านเคมีของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP	100
 ก.1	การวิเคราะห์ชนิดของแร่ดินเหนียว โดยวิธี X-ray Diffraction	114
ก.2	การแปลงรูมุม 0 ไปเป็นระยะห่างของ interlayer ตามกฎของ Bragg เมื่อสารที่ใช้ทำเป้าเป็นทองแดง	115
ก.3	ข้อมูล X-ray Diffraction ของแร่ที่พบทั่วไปในดิน	116

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญ

รูปที่

หน้า

2.1	ผลการใช้สารประเกท Aggregant เพื่อช่วยในการบดอัดดิน Virginia-sandy clay (Lambe, 1955)	6
2.2	แสดงการจัดเรียงตัวของอนุภาคดินและปริมาณน้ำที่ใช้ต่าง ๆ กัน	11
3.1	แผนภูมิศึกษาและวิเคราะห์สมบัติพื้นฐานของวัสดุที่ใช้ในการทดลอง	19
3.2	แผนภูมิการศึกษาสมบัติของล่ว่านผสมดิน - สารเคมี RRP	20
4.1 ก.	การกระจายของดินเหนียวบางบูด	31
ข.	การกระจายคละของดินแหลมฉบัง	32
4.2 ก.	Compaction curve ของดินเหนียวบางบูด	35
ข.	Compaction curve ของดินเหนียวแหลมฉบัง	35
4.3 ก.	ผลการทดสอบ CBR ลักษณะน้ำ ของตัวอย่างดินบางบูด	37
ข.	ผลการทดสอบ CBR ลักษณะน้ำ ของตัวอย่างดินแหลมฉบัง	38
4.4 ก.	สเปคตรัมมาตรฐานของสารละลายน้ำกรดซัลฟูริก ($6\text{ N H}_2\text{SO}_4$)	40
ข.	สเปคตรัมมาตรฐานของตัวอย่างสารเคมี RRP	40
4.5 ก.	สเปคตรัมมาตรฐานของสารที่ได้จากการกลั่นสารเคมี RRP	41
ข.	สเปคตรัมมาตรฐานของสาร Sodium sulfate, hydrate (Na HSO_4) ...	42
5.1 ก.	Compaction curve ของล่ว่านผสมดินบางบูด-สารเคมี RRP	48
ข.	Compaction curve ของล่ว่านผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP	50
5.2 ก.	แสดงการเปรียบเทียบ Compaction curve ดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	52
ข.	แสดงการเปรียบเทียบ Compaction curve ดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	53
5.3 ก.	ความล้มเหลวระหว่างค่าความหนาแน่นแห้งสูงสุดและปริมาณความชื้นที่เหมาะสมกับปริมาณสารเคมี RRP ในล่ว่านผสมดินบางบูด-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	55
5.3 ข.	ความล้มเหลวระหว่างค่าความหนาแน่นแห้งสูงสุดและปริมาณความชื้นที่เหมาะสมกับปริมาณสารเคมี RRP ในล่ว่านผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ ...	56

สารบัญ (ต่อ)

หน้า

5.4 ก.	การเปลี่ยนแปลงค่า CBR สภาพแข็งน้ำและไม่แข็งน้ำ การพองตัวและค่าการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	59
5.4 ข.	การเปลี่ยนแปลงค่า CBR สภาพแข็งน้ำและไม่แข็งน้ำ การพองตัวและค่าการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP	60
5.5 ก.	ความล้มเหลวระหว่างค่า CBR สภาพแข็งน้ำ ค่าการพองตัวและค่าการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP กับระยะเวลาบ่มก่อนบดอัด	63
5.5 ข.	ความล้มเหลวระหว่างค่า CBR สภาพแข็งน้ำ ค่าการพองตัวและค่าการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP กับระยะเวลาบ่มก่อนบดอัด	64
5.6 ก.	ผลการทดสอบหาค่า CBR ของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0% , 0.003% , 0.006% , 0.012% , 0.018% และ 0.024% ตามลำดับ	65
ข.	ผลการทดสอบหาค่า CBR ของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณ 0% , 0.003% , 0.006% , 0.012% , 0.018% และ 0.024% ตามลำดับ	68
5.7 ก.	ความล้มเหลวระหว่างค่า CBR สภาพแข็งน้ำ ค่าการพองตัว และการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP กับ พลังงานการบดอัด	74
ข.	ความล้มเหลวระหว่างค่า CBR สภาพแข็งน้ำ ค่าการพองตัว และการดูดซึมน้ำของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP กับ พลังงานการบดอัด	75
5.8 ก.	ความล้มเหลวระหว่างค่ากำลังรับแรงอัด กับระยะเวลาบ่มของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP	78
ข.	ความล้มเหลวระหว่างค่ากำลังรับแรงอัด กับระยะเวลาบ่มของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP	79
5.9 ก.	ความล้มเหลวระหว่างระยะเวลาการแตกตัว และปริมาณสารเคมี RRP ของก้อนตัวอย่างผสม ดินบางปู-สารเคมี RRP หลังจากนำไปแข็งน้ำ	81
5.9 ข.	ความล้มเหลวระหว่างระยะเวลาการแตกตัว และปริมาณสารเคมี RRP ของก้อนตัวอย่างผสม ดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP หลังจากนำไปแข็งน้ำ	81
5.10	X-ray diffraction diagram ของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	82

สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

5.11	X-ray diffraction diagram ของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.012% ที่ระยะเวลาบ่มหลังทำการบดอัด 1, 5, 30 วัน	83
5.12	X-ray diffraction diagram ของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.012% ที่ระยะเวลาบ่มหลังทำการบดอัด 7, 15, 30 วัน	84
5.13	X-ray diffraction diagram ของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	85
5.14	ความสัมพันธ์ระหว่างค่า VOID RATIO กับแรงดันแนวตั้งของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0%	88
5.15	ความสัมพันธ์ระหว่างค่า VOID RATIO กับแรงดันแนวตั้งของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.012%	89
5.16	ความสัมพันธ์ระหว่างค่า VOID RATIO กับแรงดันแนวตั้งของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.024%	90
5.17	ความสัมพันธ์ระหว่างค่า VOID RATIO กับแรงดันแนวตั้งของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณ 0%	91
5.18	ความสัมพันธ์ระหว่างค่า VOID RATIO กับแรงดันแนวตั้งของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.012%	92
5.19	ความสัมพันธ์ระหว่างค่า VOID RATIO กับแรงดันแนวตั้งของส่วนผสมดินแหลมฉบัง-สารเคมี RRP ปริมาณ 0.024%	93
5.20	Grain size distribution diagram ของส่วนผสมดินบางปู-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	96

สารบัญ (ต่อ)

หน้า

5.21	Grain size distribution diagram ของส่วนผสมดินแอลมอล์-สารเคมี RRP ปริมาณต่าง ๆ	97
ก.1	ความล้มพันธ์ระหว่างความเข้มของการแผ่รังสีและความยาน้ำคลื่นของรังสีเอ็กซ์ที่ เกิดขึ้นเนื่องจากการแทนที่ของอิเลคตรอนใน shell ต่าง ๆ	108
ก.1	ความล้มพันธ์ระหว่างความเข้มของการแผ่รังสีและความยาน้ำคลื่นของรังสีเอ็กซ์ที่ เกิดขึ้นเนื่องจากการลดความเร็วของอิเลคตรอนใน shell ต่าง ๆ	108
ก.3	ความล้มพันธ์รวมของความเข้มของการแผ่รังสีเอ็กซ์กับความยาน้ำคลื่น	110
ก.4	ความล้มพันธ์ทาง เรขาคณิตของการสะท้อนรังสีเอ็กซ์ตามกฎของ Bragg	110
ข.1	ตำแหน่งของช่วงคลื่นอินฟราเรดในสเปกตรัมของคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า	118
ข.2	ตัวอย่างอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร Benzenesulfonamide และ Sulfanilamide	120
ข.3	แผนผังขั้นตอนการทำงานของ เครื่องมือวัดการดูดคลื่นอินฟราเรด	123
ข.4	เครื่องมือบันทึกสเปกตรัมอัตโนมัติแบบทั่วไปที่ใช้ระบบ Optical-null	124
ข.5	แผนผังอุปกรณ์ภายในของ เครื่องมือบันทึกอินฟราเรดสเปกตรัม แบบ Perkin-Elmer รุ่น 137	124
ค.1	กราฟความล้มพันธ์ระหว่างค่า Void Ratio กับแรงดันนาทีง (Log Pressure)	126
ค.2	กราฟความล้มพันธ์ระหว่างระยะเวลา - การพองตัว (Time-Swell curve) ..	127
ค.3	รายละเอียดการสร้างกราฟ สำหรับวิธีการ Method C	129

ສັບພຸດລັກອົບ

°ໜ	=	ອົງຄາເຊີລເຊີຍລ
°ພ	=	ອົງຄາພາເຣນໄເຊຕໍ
ກກ	=	ກິໂລກຣັມ
ໝມ.	=	ເຫັນຕີເມຕຣ
ມ.	=	ເມຕຣ
ມມ.	=	ມິລິລິເມຕຣ
Α°	=	ອັງສຕຣອມ ($\text{Angstrom} = 1 \times 10^{-10}$ ມ.)
°C	=	ອົງຄາເຊີລເຊີຍລ
C.E.C	=	ຄວາມສາມາດໃນການແລກເປັ້ນປະຈຸບກ (Cation exchange capacity)
cm	=	ເຫັນຕີເມຕຣ
d	=	ຮະຍະທ່າງຮະຫວ່າງອຸນຸກາຄ
in	=	ຟ້ວ (inch)
G _s	=	ຄ່າຄວາມຄ່າງຈຳເພາະຂອງດິນ (Specific gravity of solid)
Hz	=	ເຊີຣຕີ໌ (1 Hertz = 1 cycle per second)
kg	=	ກິໂລກຣັມ
Ib	=	ປອນດໍ
IR	=	Infrared Spectroscopy
OMC	=	ປະມາດຄວາມໜັ້ນພອເໜາະ (Optimum moisture content)
pH	=	ຄ່າຄວາມເປັນກຽດແລະຄ່າງ
q _u	=	Unconfined compressive strength
r _{dmax}	=	ຄວາມໜາແໜ່ນແໜ້ງສູງສຸດ
%	=	ເບືອ່ງເຫັນຕີ
CBR	=	ການທດສອບ California Bearing Ratio
meq	=	milliequivalent