

วิธีการวิจัย

การวิจัยครั้งนี้เป็นการศึกษาประสิทธิภาพของวัสดุกุณฑินที่จะนำมาใช้ในการควบคุมการเคลื่อนที่ของสารหนูจากคินสู่อาการในรูปของผู้นลละของโดยอาศัยหลักกฎวงจรดูดซับและผลกระทบเป็นหลัก จึงทำการทดลองเพื่อหาอัตราส่วนการผสมระหว่างวัสดุกุณฑินกับคินที่มีการปนเปื้อนสารหนูที่เหมาะสม โดยการทดลองแบบกะ และการทดลองแบบต่อเนื่องเพื่อหาความสามารถในการดูดซับ โดยมีวัสดุอยู่ปกรณ์และขั้นตอนการดำเนินการดังนี้

2.1 วัสดุ

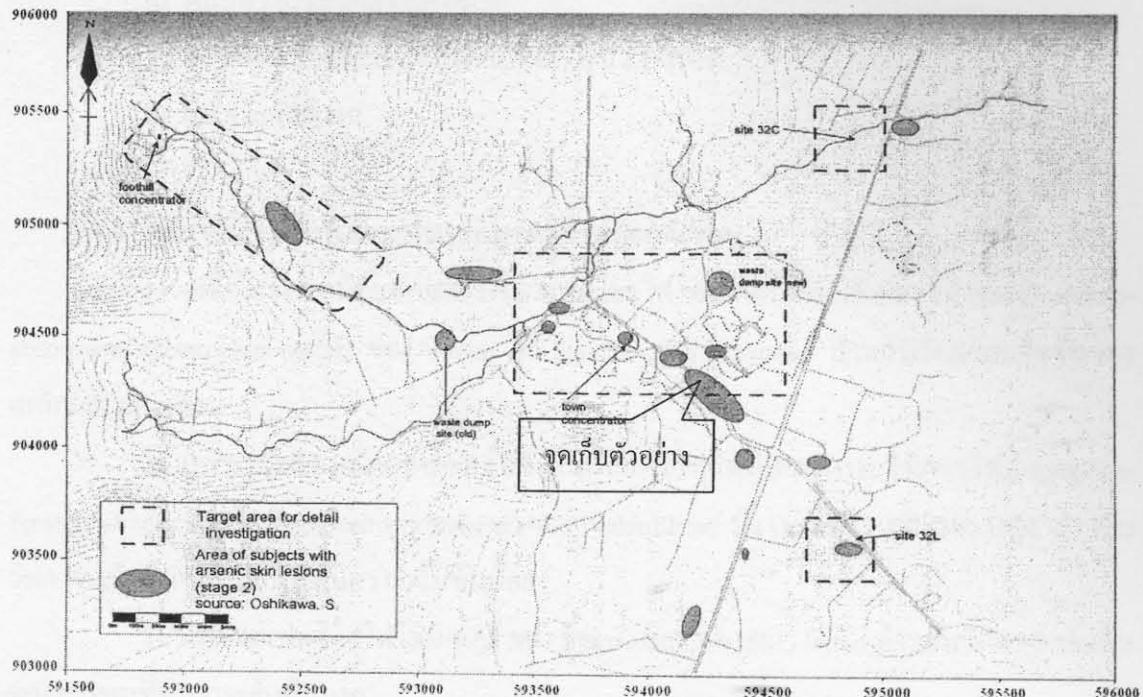
วัสดุที่ใช้ในงานวิจัย ประกอบด้วย วัสดุที่นำมาใช้กุณฑินเหมือนแร่ ตัวอย่างคินที่มีการปนเปื้อนของสารหนูและสารเคมีระดับคุณภาพวิเคราะห์ดังนี้

2.1.1 วัสดุที่นำมาใช้กุณฑินที่ปนเปื้อนสารหนู

- 1) คินลูกรัง จากบ่อกำเนิดขาว อําเภอชะอวด จังหวัดนครศรีธรรมราช
- 2) หินปูนผุน จากเหมืองหินพาหองของห้างหุ้นส่วนสามัญนิติบุคคล อําเภอทุ่งสง จังหวัดนครศรีธรรมราช
- 3) ปูนขาว จากอําเภอร่อนพินุลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช
- 4) เถ้าอ้อย จากเตาเผาของหัววัดภูเก็ต

2.1.2 ตัวอย่างคินที่มีการปนเปื้อนสารหนู นำมาจากบริเวณ โรงแต่งแร่เก่าต่องข้ามคลองเจ้า 108 อําเภอร่อนพินุลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช ดังภาพประกอบที่ 2-1

2.1.3 สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง อยู่ในระดับคุณภาพวิเคราะห์ (AR-grade)



ภาพประกอบที่ 2-1 พื้นที่ที่มีการปนเปื้อนของสารหนู
ที่มา: JICA, 1999

2.2 อุปกรณ์

2.2.1 อุปกรณ์ที่ใช้สำหรับดัดตัวอย่างดิน ที่มีการปนเปื้อนของสารหนูและวัสดุคลุมดินมีดังนี้คือ

- 1) โกร่งบดดิน
- 2) ตะแกรงร่อนขนาด 2 มิลลิเมตร
- 3) ภาชนะสำหรับเก็บตัวอย่างดิน

2.2.2 อุปกรณ์สำหรับใช้ในห้องปฏิบัติการทางเคมี

- 1) เครื่องมือวัดความเป็นกรดเป็นด่าง(pH meter WTW รุ่น pH 526)
- 2) เครื่องเบย่า (Heidolph Promax 2020)
- 3) เครื่องหมุนแทรี่ย์ (Sorvall Super T21)
- 4) เครื่องชั่งแบบละเอียด 4 ตำแหน่ง(Mettler Toledo)

- 5) เตาไฟฟ้า
- 6) ตู้อบความร้อน(drying oven)
- 7) เครื่องมือวัดค่าการนำไฟฟ้า(WTW รุ่น LF 323)
- 8) เครื่องแก้วต่างๆ

2.2.3 อุปกรณ์สำหรับวิเคราะห์สารหมู่ เหล็ก และแคลเซียม

- 1) เครื่องอะตอมนิกแบบชอร์ปชันสเปกโตรโฟโตมิเตอร์แบบใช้เปลวไฟ (flame atomic-absorption spectrophotometer) ของ Varian รุ่น Spectra 220, Australia สำหรับวัดความเข้มข้นของเหล็กและแคลเซียม
 - 2) เครื่องอะตอมนิกแบบชอร์ปชันสเปกโตรโฟโตมิเตอร์แบบใช้กราไฟต์ (graphite-furnace atomic absorption spectrophotometer) ของ PerkinElmer รุ่น Optima 2000 DV, USA สำหรับวัดความเข้มข้นของสารหมู่ที่มีความเข้มข้นน้อย
 - 3) เครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ ของ Shimadzu UV-1601, Japan สำหรับวัดความเข้มข้นของสารหมู่ที่มีความเข้มข้นมาก
- =

2.2.4 อุปกรณ์สำหรับใช้ในการทดสอบแบบคอลัมน์

- 1) คอลัมน์พีวีซีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 10 เมตร ความยาว 11.5 เมตร
- 2) สายลม
- 3) บีบลม
- 4) ระบบอกรด
- 5) ไอลิง
- 6) แผ่น Geo-textile

2.3 ขอบเขตและวิธีการวิจัย

2.3.1 ขอบเขตการวิจัย

2.3.1.1 เก็บตัวอย่างดินที่มีการปนเปื้อนสารหมู่และวัสดุที่จะนำมาใช้คุณคินจากพื้นที่บริเวณอำเภอ่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช ยกเว้นถ้าดอยที่นำมาจาก เตาเผายะภูเก็ต

2.3.1.2 ศึกษาสมบัติของดินที่มีการปนเปื้อนของสารหมู่ และวัสดุที่จะนำมาใช้คุณคินดังนี้

- 1) ปริมาณสารหมู่
- 2) ปริมาณเหล็ก

- 3) ปริมาณแผลเจ็บ
- 4) ค่าการนำไฟฟ้า
- 5) ค่าพีเอช
- 6) ปริมาณอินทรีย์วัตถุ

2.3.1.3 ศึกษาประสิทธิภาพการคุณชั้บสารนูดวัสดุคุณลุ่มคิน เพื่อหาประสิทธิภาพของวัสดุคุณลุ่มคินทั้ง 4 ชนิดในการคุณชั้บสารนูด ทั้งนี้เพื่อคัดเลือกวัสดุคุณลุ่มคินที่มีประสิทธิภาพมากที่สุดสองชนิดเพื่อใช้ในการทดลองขั้นต่อไป

2.3.1.4 ศึกษาระยะเวลาสัมผัสเพื่อเข้าสู่สภาวะสมดุลของการคุณชั้บสารนูด ของวัสดุคุณลุ่มคินสองชนิดที่คัดเลือกได้ในสารละลายพีเอช 4, 7 และ 12

2.3.1.5 ศึกษาความสามารถในการคุณชั้บสารนูดบนวัสดุคุณลุ่มคิน ในสารละลายพีเอช 4, 7 และ 12 โดยพิจารณาจากไอโซเทอมการคุณชั้บ (adsorption isotherm) และค่าคงที่ที่ได้จากการทดลอง

2.3.1.6 ศึกษาประสิทธิภาพของการคุณชั้บสารนูดวัสดุคุณลุ่มคินจากคลั่มน์ และเปรียบเทียบประสิทธิภาพการคุณชั้บสารนูด โดยพิจารณาความเข้มข้นของสารนูดที่เหลืออยู่ เพื่อคัดเลือกวัสดุคุณลุ่มคินที่มีประสิทธิภาพสูงสุดในการคุณชั้บสารนูด

2.3.2 วิธีการวิจัย

สำหรับการทดลองจะแบ่งเป็น 1) การเก็บและเตรียมตัวอย่างคิน 2) การทดลองแบบกะ (batch adsorption test) เพื่อหาประสิทธิภาพในการคุณชั้บสารนูดของวัสดุคุณลุ่มคินทั้ง 4 ชนิด และหัวเวลาที่เข้าสู่สภาวะสมดุล ตลอดจนไอโซเทอมของการคุณชั้บ และ 3) การทดลองแบบต่อเนื่อง (column leaching test) เพื่อหาความสัมพันธ์ระหว่างการเคลื่อนที่ของสารปนเปื้อนที่ละลายในน้ำ ผ่านชั้นคินที่ต้องการทดสอบ ทั้งนี้เพื่อหาประสิทธิภาพของวัสดุคุณลุ่มคินในการคุณชั้บสารนูดที่ปนเปื้อนในคิน โดยการศึกษานิยัตน์ตอนต่างๆ ดังนี้

2.3.2.1 การเก็บตัวอย่างและเตรียมตัวอย่างคิน

เก็บตัวอย่างคินที่มีสารนูดปนเปื้อนมาจากการบริเวณ โรงแต่งแร่เก่าตระหง่านขามศาลา เจ้า 108 อำเภอ่อนพินูลย์ และคินสูกรังจากบ่อคำนันขาด อำเภอชะอวด จังหวัดนครศรีธรรมราช โดยทำการสูบเก็บตัวอย่างคินแบบ composite samples จากผิวคินจนถึงที่ระดับความลึก 30 เซนติเมตรและเก็บถ้วยละลายน้ำจากเตาเผาจะงหัวดภูเก็ต นำตัวอย่างคินเหมือนแร่และคินสูกรัง มาผึ่งลมจนแห้ง ส่วนหินปูนฝุ่น ปูนขาวและถ้วยละลายน้ำไปอบที่ 103 – 105 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมงจากนั้นนำตัวอย่างมาบด แล้วร่อนผ่านตะแกรงขนาด 2 มิลลิเมตร เก็บส่วนที่ผ่าน

ตะแกรง ไว้ในภาชนะ polyethylene เพื่อป้องกันการปนเปื้อนและนำไปวิเคราะห์พีเอช (คิน : น้ำ = 1:5), ค่าการนำไฟฟ้า (คิน : น้ำ = 1:5), ปริมาณสารอินทรีย์ (Walkley & Black Method), ปริมาณสารหมุนทั้งหมด สักัดโดยใช้ (1+1) HNO_3 : (1+4) HCl เท่ากับ 4 : 10 แล้วนำไป reflux ที่อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส 30 นาที ปล่อยให้เย็นแล้วปรับปริมาตรให้ได้ 100 มลลิลิตร กรองด้วยกระดาษกรองเบอร์ 42 นำน้ำส่วนใส่ไปวิเคราะห์ด้วย graphite furnace atomic absorption spectrophotometer (GFASS) ของ PerkinElmer รุ่น Optima 2000 DV, USA (Creed *et al.*, 1994) ปริมาณเหล็กทั้งหมดและปริมาณแคลเซียมทั้งหมด วิเคราะห์ตามมาตรฐานของ method of soil analysis โดยใช้ flame atomic absorption spectrophotometer (FAAS) ของ Varian รุ่น Spectra 220, Australia (Klute, 1986 and Page *et al.*, 1982)

2.3.2.2 การทดลองแบบกะ (batch adsorption test)

เป็นการทดลองเพื่อหาประสิทธิภาพในการดูดซึบสารหมุนของวัสดุคุณคินทั้ง 4 ชนิด และหาเวลาที่เข้าสู่ภาวะสมดุล ตลอดจนไอโซเทอมของการดูดซึบ

1) การศึกษาประสิทธิภาพการดูดซึบสารหมุนด้วยวัสดุคุณคิน

การวางแผนการทดลองจะใช้ ดังตารางที่ 2-1 และกำหนดให้อัตราส่วนการผสมระหว่างวัสดุคุณคินแต่ละชนิด และคินเหมืองแร่เป็นดังนี้คือ 2, 4, 6, 8 และ 10 (% w/w) แล้วเติมน้ำกลั่นปราศจากไฮเดอโรน (deionized water) 100 มลลิลิตร นำไปเขย่า 48 ชั่วโมง จากนั้นกรองด้วยแผ่นกรอง GF/C นำน้ำส่วนใส่ไปวิเคราะห์พีเอช ค่าการนำไฟฟ้า ปริมาณสารอินทรีย์ ปริมาณเหล็ก ปริมาณแคลเซียม และ ปริมาณสารหมุน เพื่อหาประสิทธิภาพของวัสดุคุณคินทั้ง 4 ชนิดในการดูดซึบสารหมุน ทั้งนี้เพื่อคัดเลือกวัสดุคุณคินที่มีประสิทธิภาพสองชนิดเพื่อใช้ในการทดลองข้างต่อไป

ตารางที่ 2-1 การวางแผนการทดลอง

ชุดทดลองที่	วิธีทดลอง
1	คินเหมืองแร่ 25 กรัม + น้ำกลั่นปราศจากไฮเดอโรน 100 มล.
2	(คินคุกรัง + คินเหมืองแร่)* 25 กรัม + น้ำกลั่นปราศจากไฮเดอโรน 100 มล.
3	(หินปูนผุน + คินเหมืองแร่)* 25 กรัม + น้ำกลั่นปราศจากไฮเดอโรน 100 มล.
4	(ปูนขาว + คินเหมืองแร่)* 25 กรัม + น้ำกลั่นปราศจากไฮเดอโรน 100 มล.
5	(ถ้าดอย + คินเหมืองแร่)* 25 กรัม + น้ำกลั่นปราศจากไฮเดอโรน 100 มล.

หมายเหตุ * คือ อัตราส่วนผสมระหว่างวัสดุคุณคินแต่ละชนิดและคินเหมืองแร่แต่ละชุดการทดลอง มีดังนี้ 2, 4, 6, 8 และ 10 (% w/w)

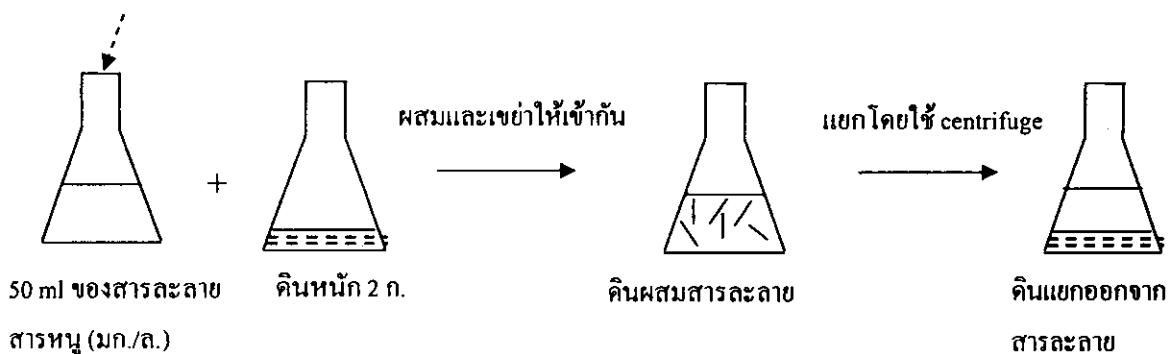
2) การศึกษาระยะเวลาสัมผัสเพื่อเข้าสู่สภาวะสมดุลของการดูดซับสารหนุน

จากผลการศึกษาความสามารถในการดูดซับของสารหนุนนวัสดุคุณคินชนิดต่างๆ ทำให้ทราบประสีทิชภาพของวัสดุคุณคิน 2 ชนิด ที่สามารถดูดซับสารหนุนได้สูง คั่งน้ำขึ้นตอนนี้ จึงใช้วัสดุคุณคินเพียง 2 ชนิดที่สามารถดูดซับสารหนุนได้สูงมาทำการศึกษา โดยจะใช้ปริมาณวัสดุคุณคิน 2 กรัมต่อสารละลายน้ำ 50 มิลลิลิตร (ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ Na₂AsO₄·7H₂O เท่ากับ 100 มิลลิกรัมสารหนุนต่อลิตร) และเดิน NaCl 0.05 มोล เพิ่ม ionic strength เพื่อทำให้สารละลายน้ำที่ใช้ทดลองมีสมบัติทางเคมีใกล้เคียงกันน้ำที่อยู่ในช่องว่างของเม็ดคินตามธรรมชาติ (Mopoung and Thavornyutikam, 2004) และทำการทดลองที่ pH 4, 7 และ 12 (± 0.05) ทำการทดลอง 3 ชั้้น นำไปเขย่าภายใน 25 องศาเซลเซียส และเก็บตัวอย่างตามเวลาที่กำหนดไว้ เป็นระยะเวลาตั้งแต่ 0 - 24 ชั่วโมง จากนั้นนำตัวอย่างที่เขย่าแล้วไปทำการเรวีบงที่ความเร็ว 16,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 10 นาที (Pierce and Moore, 1980) คั่งภาพประกอบที่ 2-2 และนำตัวอย่างไปวิเคราะห์หาปริมาณสารหนุนโดยวิธี colourimetry molybdenum blue (Johnson and Pilson, 1972)

3) การศึกษาความสามารถในการดูดซับของสารหนุนนวัสดุคุณคิน

ใช้ปริมาณวัสดุคุณคิน 2 กรัมต่อสารละลายน้ำ 50 มิลลิลิตร ซึ่งมีความเข้มข้นของสารละลายน้ำ (Na₂AsO₄·7H₂O) เริ่มต้นเท่ากับ 25, 50, 100, 150 และ 200 มิลลิกรัมสารหนุนต่อลิตร ทำการทดลองที่ pH 4, 7 และ 12 (± 0.05) ทำการทดลอง 3 ชั้้น นำไปเขย่าภายใน 25 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง จากนั้นนำตัวอย่างที่เขย่าแล้วไปทำการเรวีบงที่ความเร็ว 16,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 10 นาที และนำตัวอย่างไปวิเคราะห์หาปริมาณสารหนุนโดยวิธี colourimetry molybdenum blue (Johnson and Pilson, 1972)

เดิน NaCl 0.05 มोล



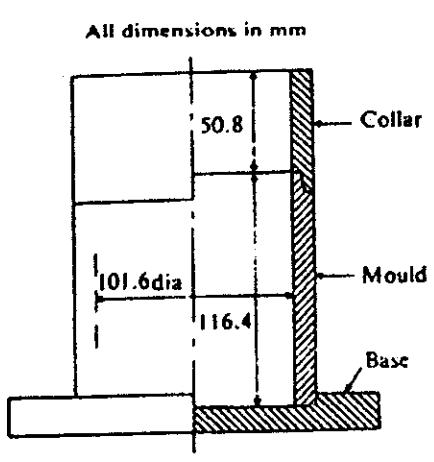
ภาพประกอบที่ 2-2 การทดลองแบบง่าย (batch adsorption test)

2.3.2.3 ศึกษาประสิทธิภาพของการดูดซับสารทรายด้วยวัสดุกลุ่มคินโดยการทดลองแบบต่อเนื่อง (column leaching test)

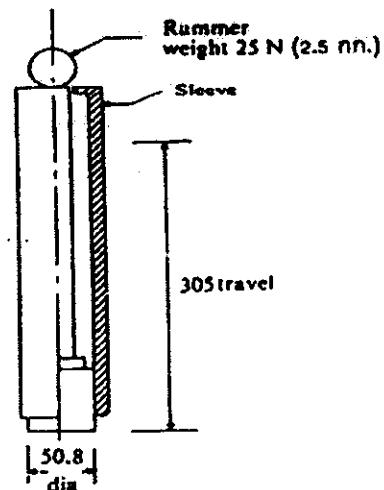
column leaching test เป็นการทดลองที่ใช้หาความสัมพันธ์ระหว่างการเคลื่อนที่ของสารปนเปื้อนที่ละลายในน้ำผ่านชั้นดินที่มีขนาดเม็ดดินเล็ก โดยหลักการจะใช้สารละลายที่ทราบความเข้มข้นที่แน่นอนมาให้หลอมผ่านลงไปในดินที่ผ่านการบดอัดแล้วที่อยู่ใน permeameter จากนั้นนำน้ำที่ไหลออกมาน้ำที่ท้ายน้ำไปหาความเข้มข้นของสารปนเปื้อนที่เคลื่อนที่ผ่านมา ณ เวลา ต่าง ๆ ดังนั้นจึงจำเป็นต้องทำการบดอัดดินตามการทดสอบแบบมาตรฐาน (standard proctor compaction test) ก่อนการทดลองเพื่อให้ดินในแต่ละชั้นและในแต่ละชุดการทดลอง (treatment) มีความหนาแน่นและการให้น้ำซึมผ่านได้ใกล้เคียงกันหรือเท่ากัน

1) การบดอัดดิน

จะใช้ mold โลหะทรงกระบอกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 101.6 มิลลิเมตร สูง 116.4 มิลลิเมตร ปริมาตรเท่ากับ 944 เซนติเมตร ซึ่งสามารถยึดติดกับฐานได้และมีปลอกสูง 50.8 มิลลิเมตร ดังภาพประกอบที่ 2.3 สำหรับ rammer ซึ่งเป็นโลหะหนัก 2.5 กิโลกรัม มีเส้นผ่าศูนย์กลางหน้าตัด 50.8 มิลลิเมตร ระยะตอกกระแทก 305 มิลลิเมตร ดังภาพประกอบที่ 2-4



ภาพประกอบที่ 2-3 Proctor mold



ภาพประกอบที่ 2-4 Rammer

วิธีการทดสอบ จะนำดินที่ผ่านการผสานแห้งและร่อนผ่านตะกรงขนาด 2 มิลลิเมตร แล้วมาผสานน้ำจำนวนหนึ่ง แล้วกระทุบใน mold ด้วย rammer โดยแบ่งดินเป็น 3 ชั้น

เท่าๆ กัน โดยประมาณ แต่ละชั้นกระทุ้ง 25 ครั้ง แล้วปิดผิวคินให้เรียบเสมือน mold จากนั้นนำไปซึ่งหาน้ำหนัก และคำนวณหาความหนาแน่นเปียก (wet density) ได้จากสูตร $p_{wet} = \frac{M}{V}$ และนำคินส่วนหนึ่งไปหาปริมาณความชื้น (w) ก็จะคำนวณหาความหนาแน่นแห้ง (dry density) ได้จากสูตร $p_d = \frac{P_{wet}}{1+w}$

โดยกำหนดให้	p_{wet}	=	ความหนาแน่นเปียก
	p_d	=	ความหนาแน่นแห้ง
	M	=	มวลของคินทั้งหมด
	V	=	ปริมาตรของคินทั้งหมด
	w	=	$\frac{\text{น้ำหนักของน้ำ}}{\text{น้ำหนักของคิน}}$

ทำเช่นเดียวกันนี้ประมาณ 6 ครั้ง โดยแต่ละครั้งเพิ่มปริมาณน้ำเข้าเรื่อยๆ จนได้ค่าความชื้นและความหนาแน่นแห้งของคินชุดหนึ่ง นำผลที่ได้ไปเขียนกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณความชื้นและความหนาแน่นแห้งของคิน เรียกว่า compaction curve ที่จุดยอดของ curve จะเรียกว่า ความหนาแน่นแห้งสูงสุด (max dry density) ณ จุดนี้ความหนาแน่นแห้งของคินสูงสุด จะทำให้น้ำซึมผ่านช้าที่สุด และความชื้นที่จุดความหนาแน่นแห้งสูงสุดนี้ เรียกว่า ความชื้นที่เหมาะสม (optimum moisture content) ซึ่งค่าความชื้น ณ จุดนี้จะนำไปใช้คัดคินในชุดการทดลองด้วย column leaching test ต่อไป

2) การทดลองหาอัตราไหลของการซึมผ่านของน้ำและการระบายน้ำ

หลังจากทำการบดอัดคินทั้ง 3 ชุดตัวอย่าง (treatment) ซึ่งประกอบไปด้วย T1 คือคินป่นเมืองสารหనุ T2 คือคินป่นเมืองสารหนุผสมกับคินลูกรัง 20% w/w และ T3 คือคินป่นเมืองสารหนุ ผสมถ้าโลย 10% w/w แล้วนำมาระบกอนเป็นชุด column leaching test ดังภาพประกอบที่ 2-5 สำหรับหาอัตราไหลของการซึมผ่านของน้ำในคอลัมน์ เพื่อหาค่าคงที่คัววิชี constant head test method ASTM (D2434) และการระบายน้ำด้วยการทดลองแบบต่อเนื่อง โดยใช้คินที่ป่นเมืองสารหนุที่ผสมกับวัสดุคลุมคินและผ่านการบดอัดแล้วมา บรรจุลงในท่อพีวีซีแต่ละท่อที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางขนาด 10 เซนติเมตร ยาว 11.5 เซนติเมตร ดังภาพประกอบที่ 2-6 หลังจากนั้นทำการให้สารละลายน้ำที่ทราบความเข้มข้นแน่นอนโดยในการทดลองนี้จะใช้ deionized water และ K_2SO_4 0.05 มอล เพื่อเปรียบเทียบการระบายน้ำของสารหนุในคินที่มีการป่นเมืองของสารหนุ การใช้ K_2SO_4 มาช่วยละลายเนื้องจาก เมื่อแร่อาร์เซโนไฟไทร์หรือแร่อินชาที่มีชัลไฟด์เป็นองค์ประกอบน หากเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันจะทำให้มีไอออนของ SO_4^{2-} ออกมานะ SO_4^{2-} นี้เอง เป็นไอออนที่ส่งเสริมให้สารหนุเกิดการป่นเมืองไปสู่น้ำผิวดินและน้ำได้คินได้มากขึ้นเนื่องจากจะไป

แบ่งขันกับ AsO_4^{3-} ในการทำปฏิกิริยา กับออกไซด์ของเหล็กและอะลูมิเนียมเพื่อตัดตะกรอบเป็นสารประกอบที่ไม่ละลายน้ำ (Ana and Virginia, 2004) จากนั้นให้สารละลาย ไหลผ่านแต่ละ คอลัมน์ โดยใช้ปั๊มกำหนดอัตราการไหลซึ่งผ่านของน้ำให้เท่ากันทุกคอลัมน์ และทำการเก็บตัวอย่างน้ำ (leachate) ที่ปีղาของคอลัมน์ ตามเวลาที่กำหนดไว้คือ 3, 6, 9, 12, 15, 18, 24, 30, 36, 42, 48, 54, 60 และ 66 ชั่วโมง แล้วนำไปวิเคราะห์หาสมบัติทางเคมีดังนี้คือ พีเอช ค่าการนำไฟฟ้า ปริมาณสารอินทรีย์ ปริมาณเหล็ก ปริมาณแคลเซียม และ ปริมาณสารอนุพันธุ์เพื่อหาประสิทธิภาพของวัสดุคุณคินในการคัดซับสารอนุพันธุ์

2.3.3 เปรียบเทียบข้อมูลจากการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำที่ได้จากห้องปฏิบัติการ

เพื่อศึกษาเปรียบเทียบคุณสมบัติของวัสดุคุณคินในแต่ละสิ่งที่ทดลองและประเมินความสามารถของชั้นวัสดุคุณคินนิดต่างๆ ในการป้องกันการแพร่กระจายของสารอนุพันธุ์ตามแนวคิด

2.3.4 การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

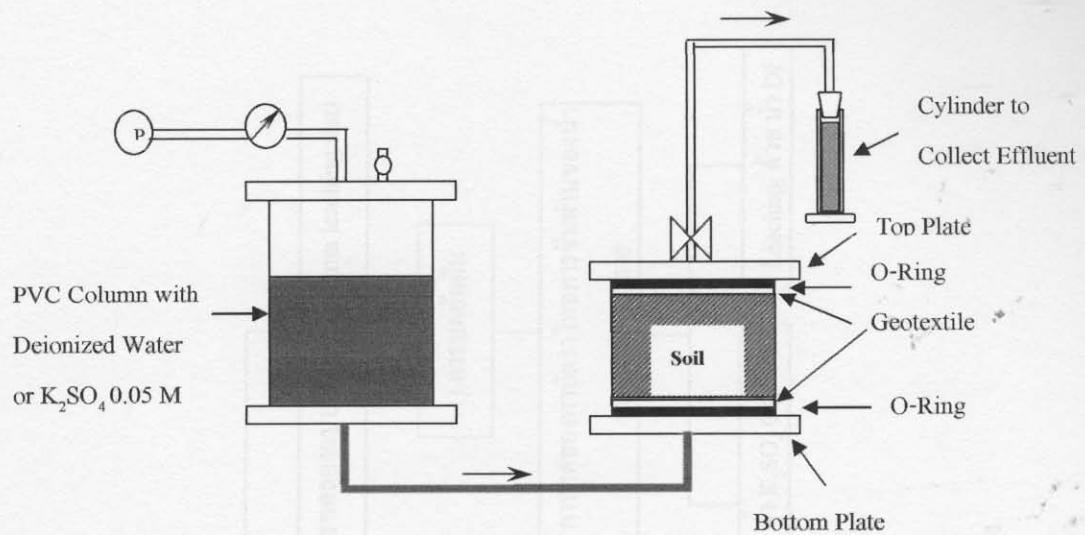
สำหรับสัดส่วนที่นำมาใช้ในการแปลผลข้อมูลในครั้งนี้จะใช้ค่าเฉลี่ย ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน และ สัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ (correlation coefficient: r) จากนั้นทำการแปลผลข้อมูล หากความสัมพันธ์ของข้อมูล วิจารณ์ผลและสรุปผลการทดลอง แล้วจัดทำรายงานวิทยานิพนธ์

สัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ (correlation coefficient: r) มีนิยามความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรที่มีความเกี่ยวข้องกัน ซึ่งสหสัมพันธ์จะมี 2 แบบ คือสหสัมพันธ์ทางบวก (positive correlation) หมายถึง เมื่อตัวแปรตัวหนึ่งมีค่าเพิ่มขึ้น อีกด้วยจะเพิ่มขึ้นตามและสหสัมพันธ์ทางลบ (negative correlation) หมายถึง เมื่อตัวแปรตัวหนึ่งมีค่าเพิ่มขึ้น อีกด้วยจะลดลง

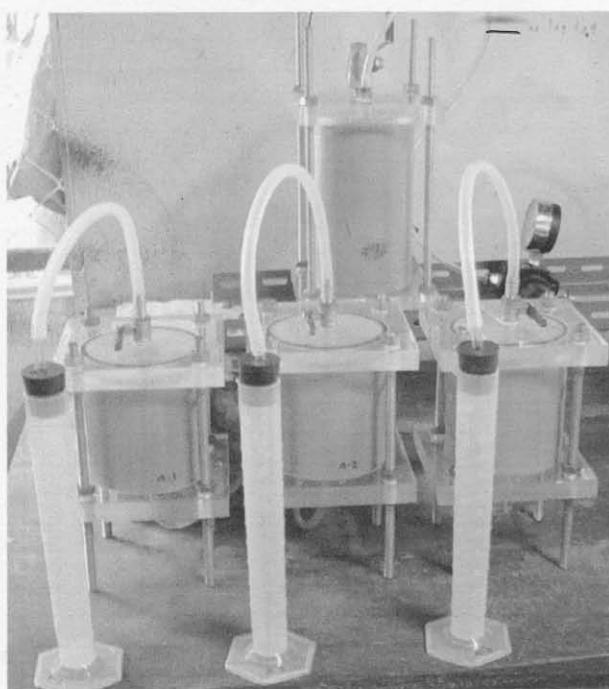
สัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ เป็นตัววัดความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรในเชิงเส้นตรง ค่าของสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์จะบอกถึงระดับความสัมพันธ์ว่ามากหรือน้อย ซึ่งคือการเกากลุ่มของข้อมูลๆ แนวเส้นตรงว่าใกล้ชิด หรือกระจายห่างจากเส้น สัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์จะมีค่าระหว่าง 1 ถึง -1 สัญลักษณ์แทนค่าสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ คือ r เมื่อร่วบรวมข้อมูลของตัวแปร x และ y มาจำนวน n คู่คือ $(x_1, y_1), (x_2, y_2), \dots, (x_n, y_n)$ ก็จะคำนวณค่าสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์จากข้อมูลตามสูตร ดังนี้

$$r = \frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})(y_i - \bar{y})}{\sqrt{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2 \sum_{i=1}^n (y_i - \bar{y})^2}}$$

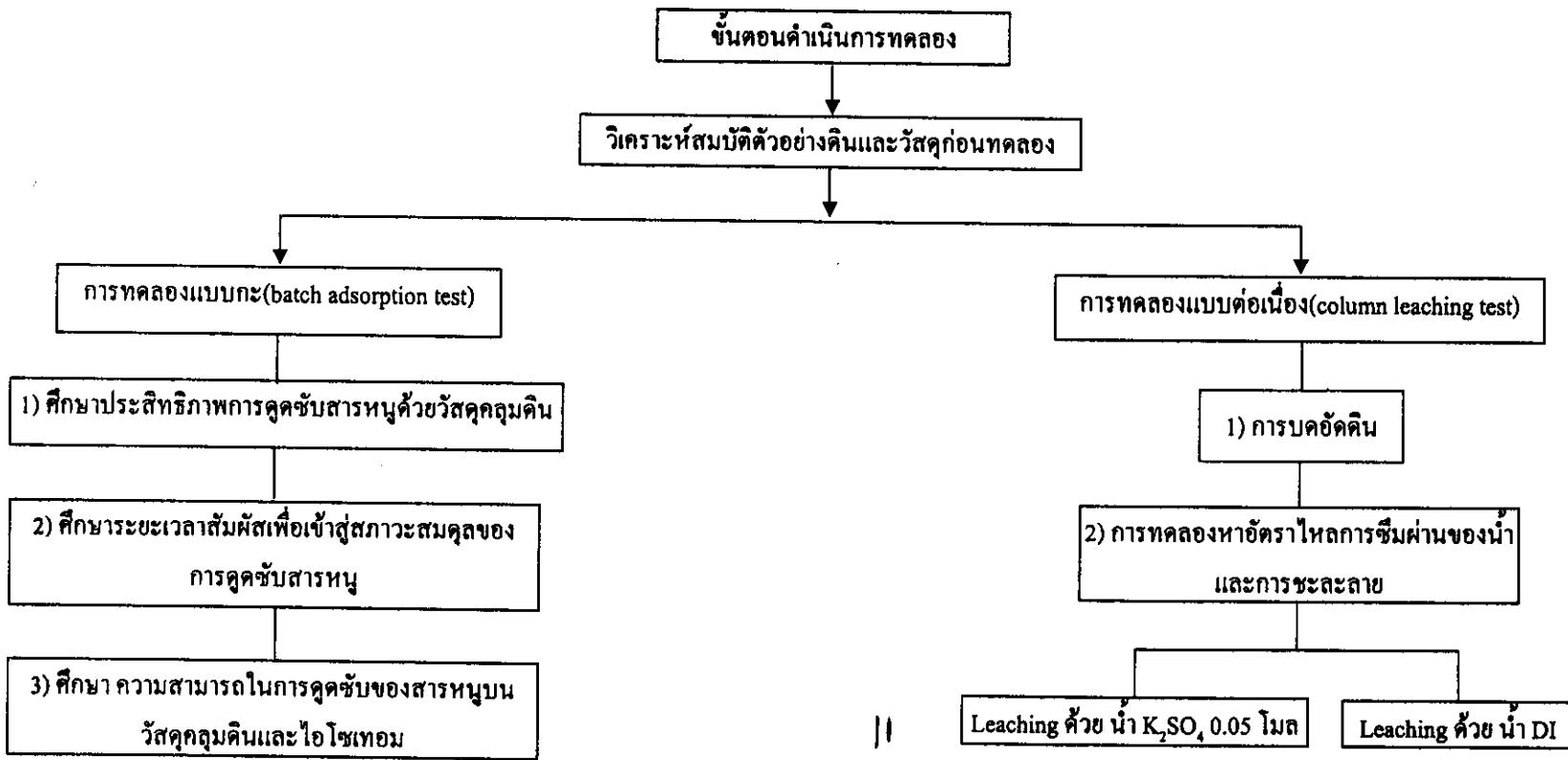
ค่าจะเป็นด้านนี้แสดงระดับความสัมพันธ์เชิงเส้นตรง หรือการเกากลุ่มของข้อมูลแนวเส้นตรงเท่านั้น กรณีความสัมพันธ์ที่ไม่เป็นเชิงเส้นตรงไม่เหมาะสมที่จะใช้ r นั่นคือ ค่า r จะน่าเชื่อถือและแสดงระดับความสัมพันธ์ได้ ก็ต่อเมื่อถูกจำแนกความสัมพันธ์เป็นแบบเส้นตรง



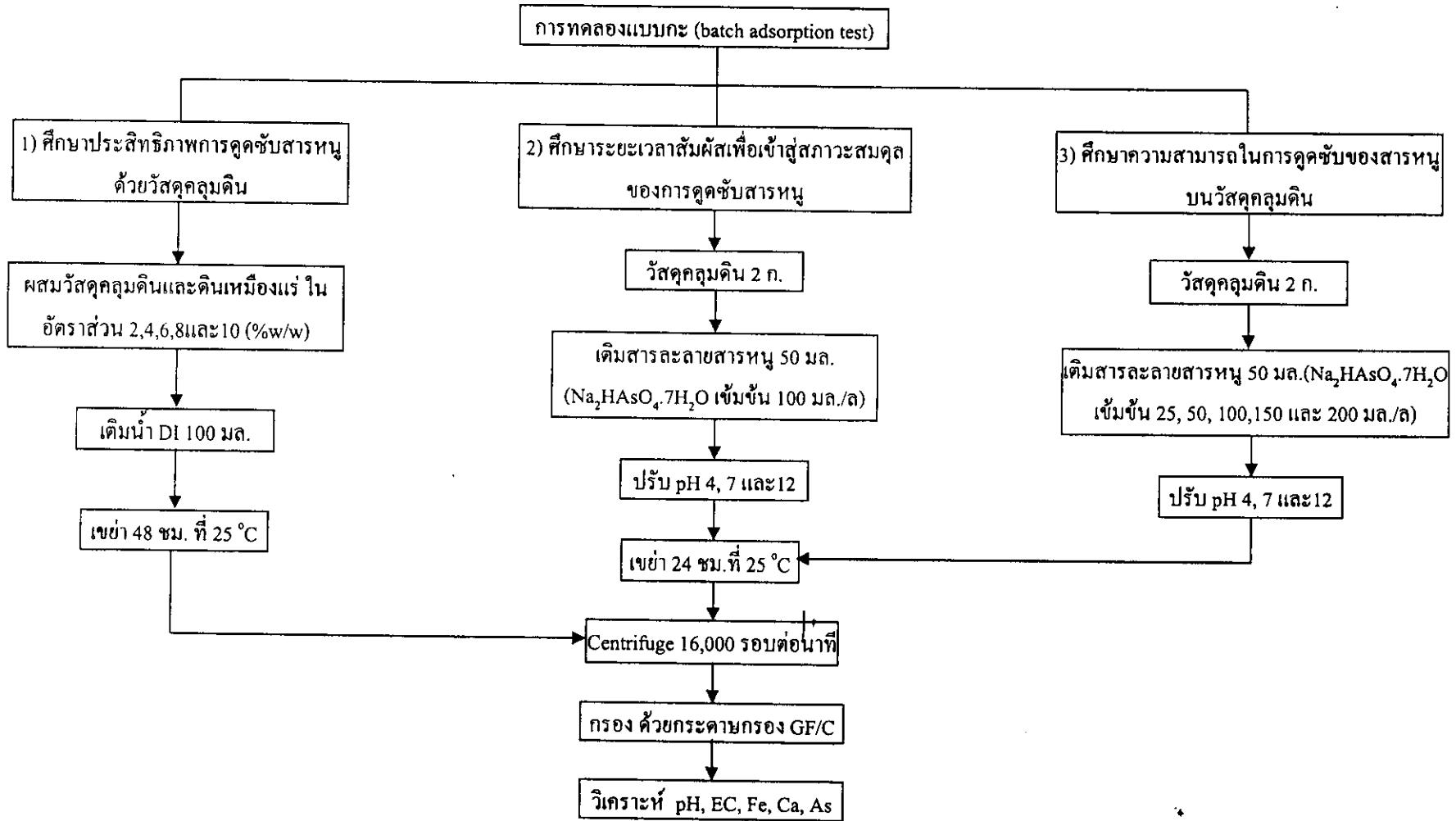
ภาพประกอบที่ 2-5 Column Leaching Test (Constant Head Test)



ภาพประกอบที่ 2-6 แสดงชุดการทดลอง Column Leaching Test



ภาพประกอบที่ 2-7 ขั้นตอนดำเนินการทดลอง



ภาพประกอบที่ 2-8 ขั้นตอนดำเนินการทดลองแบบบันทึก