

## บทที่ 3

### ขั้นตอนและวิธีดำเนินงานวิจัย

ในบทที่ 3 จะกล่าวถึงขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย โดยแบ่งออกเป็นด้านต่างๆ ดังนี้

3.1 ตัวอย่างวัตถุคิบในการคุณค่าคอมวัลเนาและการทดสอบจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั่นสังกะสีที่ใช้ในการวิจัย

3.2 เครื่องมือ อุปกรณ์ และสารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

3.3 การศึกษาลักษณะทางกายภาพและเครื่องของภาคตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั่นสังกะสี

3.4 การศึกษาอัตราส่วนผสมและระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมในการทำคุณค่าคอมวัลเนา

3.5 การศึกษาสมบัติทางกายภาพของคุณค่าคอมวัลเนาแบบมีฟองอากาศ-อบไอน้ำที่มีการใส่ภาคตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั่นสังกะสี

3.6 การศึกษาผลกระแทกต่อสิ่งแวดล้อมของคุณค่าคอมวัลเนาแบบมีฟองอากาศ-อบไอน้ำที่มีการใส่ภาคตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั่นสังกะสี

**3.1 ตัวอย่างวัตถุคิบในการคุณค่าคอมวัลเนาและการทดสอบจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั่นสังกะสีที่ใช้ในการวิจัย**

สำหรับวัตถุคิบที่ใช้ในงานวิจัยครั้งนี้ประกอบด้วย 2 ส่วนหลัก คือ วัตถุคิบที่ใช้ในการผลิตคุณค่าคอมวัลเนา และภาคตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั่นสังกะสี

#### 3.1.1 วัตถุคิบในการผลิตคุณค่าคอมวัลเนา

ในการวิจัยครั้งนี้วัตถุคิบที่ใช้ในกระบวนการผลิตคุณค่าคอมวัลเนาประกอบด้วย ปูนปอร์ตแลนด์ซีเมนต์ประเภทที่ 1 (Ordinary Portland cement) เนื่องจากมีความเหมาะสมกับงานคุณค่าทั่วไป รายละเอียดที่ผ่านการล้างจนสะอาดก่อนที่นำมาด้วยเครื่องบด团圆 (Ball Mill) จนมีขนาดที่สามารถผ่านกรวยร่องเบอร์ 65 ปูนขาว (Quick lime) และผงอะลูมิเนียม เป็นผงอะลูมิเนียมที่เหลือใช้งานกระบวนการกลึงและตะไบชั้นงานจากโรงงานกลึงโลหะ

### 3.1.2 การตัดก่อนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสี

ในส่วนของตัวอย่างการตัดก่อนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสี แบ่งออกเป็น 2 ตัวอย่าง คือ การตัดก่อนจากระบบบำบัดน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมและการตัดก่อนสังเคราะห์จากระบบบำบัดน้ำเสียขึ้น โดยในการศึกษาครั้งนี้ใช้สารเคมีเป็นตัวแทนสำหรับการทดลอง สำหรับการตัดก่อนในส่วนที่ 1 ได้รับความอนุเคราะห์ตัวอย่างการตัดก่อนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสีของ บริษัทไทยเรยอน จำกัด โดยทำการเก็บตัวอย่างการตัดก่อนหลังจากผ่านเครื่องรีดน้ำ และแบ่งส่วนหนึ่งไว้เคราะห์สมบัติและที่เหลือนำไปอบแห้งและบด และส่วนที่ 2 ใช้สารเคมี  $ZnSO_4$  (Analytical Grade) แทนการตัดก่อนสังเคราะห์จากระบบบำบัดน้ำเสีย

## 3.2 เครื่องมือ อุปกรณ์และสารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

### 3.2.1 เครื่องมือและอุปกรณ์ได้แก่

1. เตาเผาอุณหภูมิสูง
2. ถ้วยใส่ตัวอย่างสำหรับเผา (Crucible)
3. เครื่องซั่งละเอียด 4 ทศนิยม
4. เครื่องวัด pH
5. แพ่นกรองขนาดรูพรุน 0.45 ไมโครเมตร
6. หลอดทดลอง
7. หม้ออบไอน้ำความดันสูง
8. เครื่องกวนเขย่าแบบหมุน (Rotary Agitator)
9. เครื่องย่อยสลายสารด้วยคลื่นไมโครเวฟ (Microwave Digester)
10. เครื่อง ICP (Inductively Coupled Plasma Spectrometer)
11. แบบสำหรับหล่อซีเมนต์
12. เครื่องแก้วสำหรับวัดดวง
13. ตะวัน และหัวปืนพสม
14. เครื่องวัดความสามารถในการต้านแรงอัด
15. ตะแกรงขนาดมาตรฐานเบอร์ 200 และ 230

### 3.2.2 สารเคมีที่ใช้ในการทดลองได้แก่

1. กรดไนตริก ( $\text{HNO}_3$ )
2. กรดไฮโดรฟลูออริก(HF)
3. กรดไฮโดรคลอริก (HCl)
4. กรดบอริก ( $\text{H}_3\text{BO}_3$ )
5. โซเดียมไฮดรอกไซด์ ( $\text{NaOH}$ )
6. กรดอะเซติก( $\text{CH}_3\text{COOH}$ )
7. ซิงค์ซัลเฟต $\text{ZnSO}_4$

### 3.2.3 การเตรียมสารเคมี

#### 1. การเตรียมสารละลายกรดบอริก

ชั้งผงกรดบอริก 53.4647 กรัม ละลายในน้ำที่ปราศจากไอออน ปรับปริมาตรให้เป็น 1,000 มิลลิลิตร จะได้สารละลายกรดบอริกความเข้มข้น 0.87M

#### 2. การเตรียมสารละลายโซเดียมซิเตรท

นำสารละลายกรด Citric ในปริมาณที่เหมาะสมมาปรับ pH ให้มีค่าเท่ากับ 5 ด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ 4 N

#### 3. การเตรียมน้ำสกัด 1 ของ TCLP

เติมกรด Acetic 5.7 มิลลิลิตร ลงในน้ำ 500 มิลลิลิตร แล้วเติมโซเดียมไฮดรอกไซด์ 1 N 64.3 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร โดยสารละลายจะมีค่า pH ประมาณ 5

#### 4. การเตรียมน้ำสกัดชนิดที่ 2 ของ TCLP

เติมกรด Acetic 5.7 มิลลิลิตร ลงในน้ำ 1 ลิตร โดยสารละลายจะมีค่า pH ประมาณ 3

## 3.3 การศึกษาลักษณะทางกายภาพและเคมีของกากระดกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั้นสังกะสี

ในการศึกษาลักษณะทางกายภาพและเคมีของกากระดกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั้นสังกะสีประกอบด้วย พารามิเตอร์ต่างๆ ดังแสดงในตารางที่ 3-1

ตารางที่ 3-1 การศึกษาลักษณะทางเคมีของกากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปั้นสังกะสี

พารามิเตอร์ที่ศึกษา	มาตรฐาน/วิธีการวิเคราะห์/เครื่องมือวิเคราะห์
พารามิเตอร์ทางกายภาพ	
ความชื้น (Moisture Content)	ASTM D 2216-98
พารามิเตอร์ทางเคมี	
ชนิดและปริมาณ โลหะหนักทั้งหมด (Total Heavy Metals)	US EPA SW-846 Method 3051A และ Inductively Coupled Plasma with Atomic Emission Spectroscopy (ICP-AES)

### 3.3.1 ความชื้น (Moisture Content)

ความชื้นแสดงถึงปริมาณน้ำที่มีอยู่ในวัสดุใช้เพื่อแปลงค่าโลหะหนักที่ได้เป็นหน่วยต่อน้ำหนักเปรียกดำเนินการโดย นำตัวอย่างมาซึ่งน้ำหนักก่อนอบ (น้ำหนักเปรียก) จากนั้นนำตัวอย่างมาอบที่อุณหภูมิ  $105 \pm 5$  องศาเซลเซียส ระยะเวลา 24 ชั่วโมงหรือจนกว่าตัวอย่างจะแห้งแล้ว ทำการทึบตัวอย่างให้เย็นในตู้ดูดความชื้น (Desiccators) จากนั้นทำการซึ่งน้ำหนักแห้ง แล้วหาอัตราส่วนของน้ำที่หายไปต่อปริมาณของน้ำทั้งหมด การทดสอบนี้ทำตามมาตรฐาน ASTM D 2216-98 หลักการในการคำนวณแสดงดังสมการที่ 3.1

$$\text{ความชื้น (Moisture Content)} = \frac{\text{น้ำหนักตัวอย่างที่หายไป} \times 100}{\text{น้ำตัวอย่างก่อนอบ}} = \frac{(\text{น้ำหนักตัวอย่างก่อนอบ} - \text{น้ำหนักตัวอย่างหลังอบ}) \times 100}{\text{น้ำตัวอย่างก่อนอบ}} \quad (3.1)$$

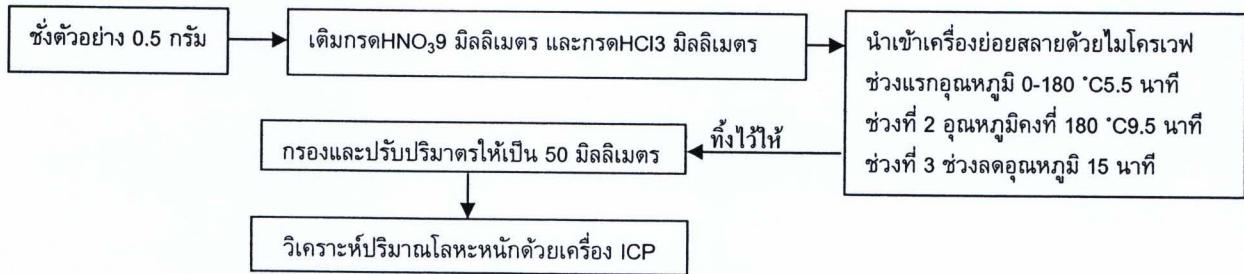
### 3.3.2 ชนิดและปริมาณโลหะหนักทั้งหมด (Total Heavy Metals)

ทำการย่อยสลายตัวอย่าง โดยเครื่องย่อยสลายด้วยไมโครเวฟ (Microwave Digester) โดยวิธีมาตรฐานของ US EPA SW-846 Method 3051A โดยมีขั้นตอนดังนี้

1. หั้งตัวอย่าง 0.5 กรัม ใส่ลงในหลอด Vessel
  2. เติมกรดไฮโดรคลอริก  $3\pm0.1$  มิลลิลิตร
  3. ปิดฝาหลอด Vessel จากนั้นนำเข้าเครื่องย่อยสลายคัวยไม้ โครเวฟที่อุณหภูมิ 180 ดับเบิลเป็น 3 ช่วง ได้แก่ ช่วงแรกอุณหภูมิ 0-180 องศาเซลเซียส ใช้เวลา 5.5 นาที คงที่ 180 องศาเซลเซียส ใช้เวลา 9.5 นาที และช่วงที่ 3 ช่วงลดอุณหภูมิ ใช้เวลา 5-15
  4. เมื่อถึงเวลาที่กำหนด นำหลอด Vessel ออกจากเครื่อง ทิ้งให้เย็น

5. นำสารละลายน้ำกรองและปรับปริมาตรให้เป็น 100 มิลลิลิตร

6. นำไปวิเคราะห์ชนิดและปริมาณโลหะหนักด้วยเครื่อง ICP



รูปที่ 3-1 ชนิดและปริมาณโลหะหนักทั้งหมด (Total Heavy Metals)

### 3.4 การศึกษาอัตราส่วนผสมและระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมในการทำคอนกรีตมวลเบา

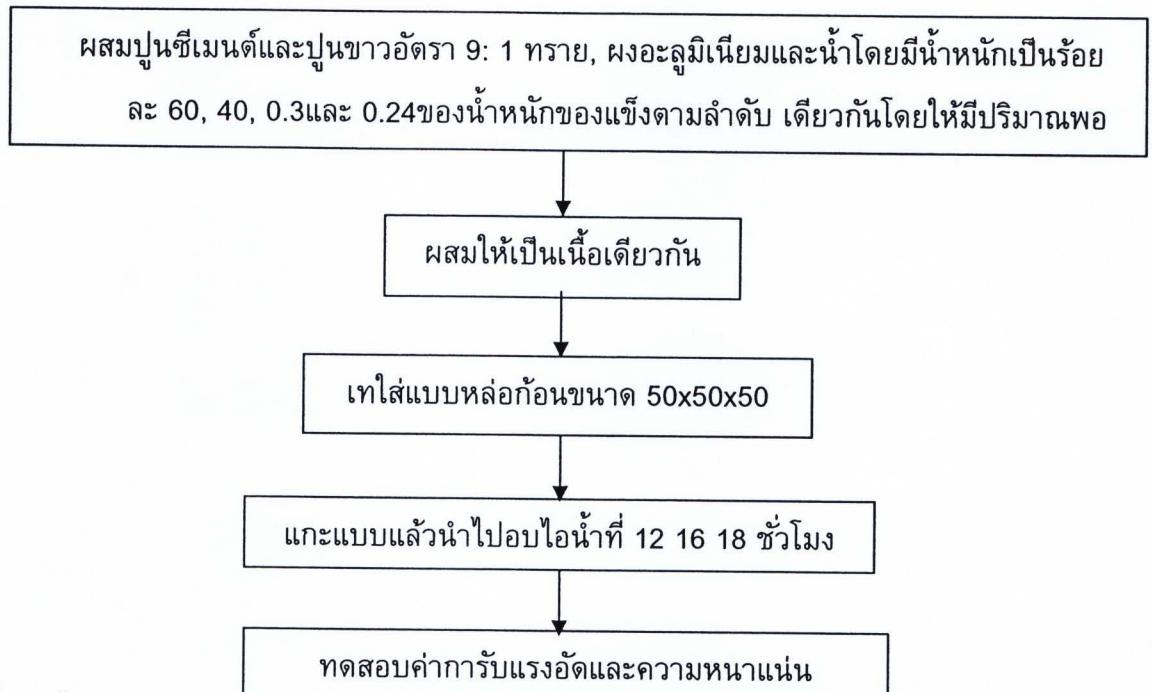
วัตถุประสงค์ของการศึกษาอัตราส่วนและระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมในการอบไอน้ำของการผลิตอิฐมวลเบา คือ เพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตอิฐมวลที่จะใช้เป็นสภาวะเดียวกันตลอดการศึกษาทดลอง โดยแบ่งการศึกษาออกเป็น 2 ส่วน คือ การศึกษาระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา และการศึกษาอัตราส่วนผสมที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบาในการศึกษาทั้งสองส่วนนี้จะใช้พารามิเตอร์ในการเลือกสภาวะที่เหมาะสม คือ กำลังรับแรงอัด(Compressive Strength) และความหนาแน่น(Bulk Density)

#### 3.4.1 การศึกษาระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา

ในการศึกษาระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา ทำการศึกษาโดยใช้ระยะเวลาในการอบไอน้ำที่ 12, 16 และ 18 ชั่วโมง ขึ้นตอนในการดำเนินการศึกษาดังรายละเอียดด้านล่างและสรุปได้ดังแผนผังในรูปที่ 3-2

1. ผสมปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9:1, ทราย, ผงอะลูมิเนียมและน้ำโดยมีน้ำหนักเป็นร้อยละ 60, 40, 0.3 และ 0.24 ของน้ำหนักของแข็งตามลำดับ ผสมให้เข้ากันเป็นเนื้อเดียวกัน โดยใหม่ปริมาณพอทำก้อนมอร์ตาร์ 18 ก้อน
2. เทลงแบบ 50x50x50 มิลลิเมตร ทิ้งไว้เป็นเวลา 1 วัน ถอดก้อนมอร์ตาร์ออกจากแบบแล้วนำไปอบในตู้อบไอน้ำแรงดันสูงที่เวลา 12, 16 และ 18 ชั่วโมง โดยอบจำนวนก้อนต่อช่วงเวลา
3. นำก้อนมอร์ตาร์ไปทดสอบค่าความสามารถในการรับแรงอัด โดยใช้ชิ้นทดสอบรูปทรงสี่เหลี่ยมลูกบาศก์ที่มีขนาดที่มีขนาดไม่เกิน 10 เซนติเมตร หากก้อนตัวอย่างมีความสามารถชั้นมากเกินร้อย

ละ 10 ให้น้ำไปอุบัติที่ 75 องศาเซลเซียส กดชิ้นตัวอย่างในแนวตั้งจากกับด้านขาวของชิ้นตัวอย่างจนได้กำลังรับแรงอัดสูงสุดเมื่อขึ้นทดสอบเกิดการแตกเสียหาย



รูปที่ 3-2 ขั้นตอนการศึกษาระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา

### 3.4.2 การศึกษาอัตราส่วนผสมที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา

ในการศึกษาระยะเวลาในการอบไอน้ำที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา ทำการศึกษาโดยอัตราส่วนของ ปูนซีเมนต์ต่อทราย 55:45 60:40 และ 65:35 ผงอะลูมิเนียมร้อยละ 0.3-0.5 และ น้ำ 0.24-0.3 ของน้ำหนักของแข็ง

1. ผสมอัตราส่วนน้ำหนักของปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9 : 1 ปูนซีเมนต์ต่อทราย 60:40, ผงอะลูมิเนียมต่อของแข็งทั้งหมด 0.3 และน้ำโดยมีน้ำหนักเป็นร้อยละ 0.24, 0.266, 0.3 ของน้ำหนักของแข็ง ผสมให้เข้าเป็นเนื้อเดียวกัน โดยให้แต่ละส่วนผสมมีปริมาณพอทำก้อนมอร์ตาร์ 6 ก้อน
2. ผสมอัตราส่วนน้ำหนักของปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9 : 1 ปูนซีเมนต์ต่อทราย 55:65, 60:40 65:35 ผงอะลูมิเนียมต่อของแข็งทั้งหมด 0.3 และน้ำโดยมีน้ำหนักเป็นร้อยละ 0.24 ของน้ำหนักของแข็ง ผสมให้เข้าเป็นเนื้อเดียวกัน โดยให้แต่ละส่วนผสมมีปริมาณพอทำก้อนมอร์ตาร์ 6 ก้อน

3. ผสมอัตราส่วนน้ำหนักของปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9:1, ปูนซีเมนต์ต่อทราย 60:40, ผงอะลูมิเนียมต่อของแข็งทั้งหมด 0.3, 0.4, 0.5 และน้ำโดยมีน้ำหนักเป็นร้อยละ 0.24ของน้ำหนักของแข็ง ผสมให้เข้าเป็นเนื้อเดียวกัน โดยให้แต่ละส่วนผสมมีปริมาณพอทำก้อนมอร์ตาร์ 6 ก้อน

4. เทลงแบบ 50x50x50 มิลลิเมตร ทึ่งไว้เป็นเวลา 1 วัน ถอดก้อนมอร์ตาร์ออกจากแบบแล้วนำไปปอกในตู้อบ ไอน้ำแรงดันสูงที่เวลา ที่ได้จากการทดสอบ 3.4.1

5. นำก้อนมอร์ตาร์ที่ได้มาทำการทดสอบสมบัติต่างๆดังนี้

ก. ความหนาแน่นเชิงปริมาตร

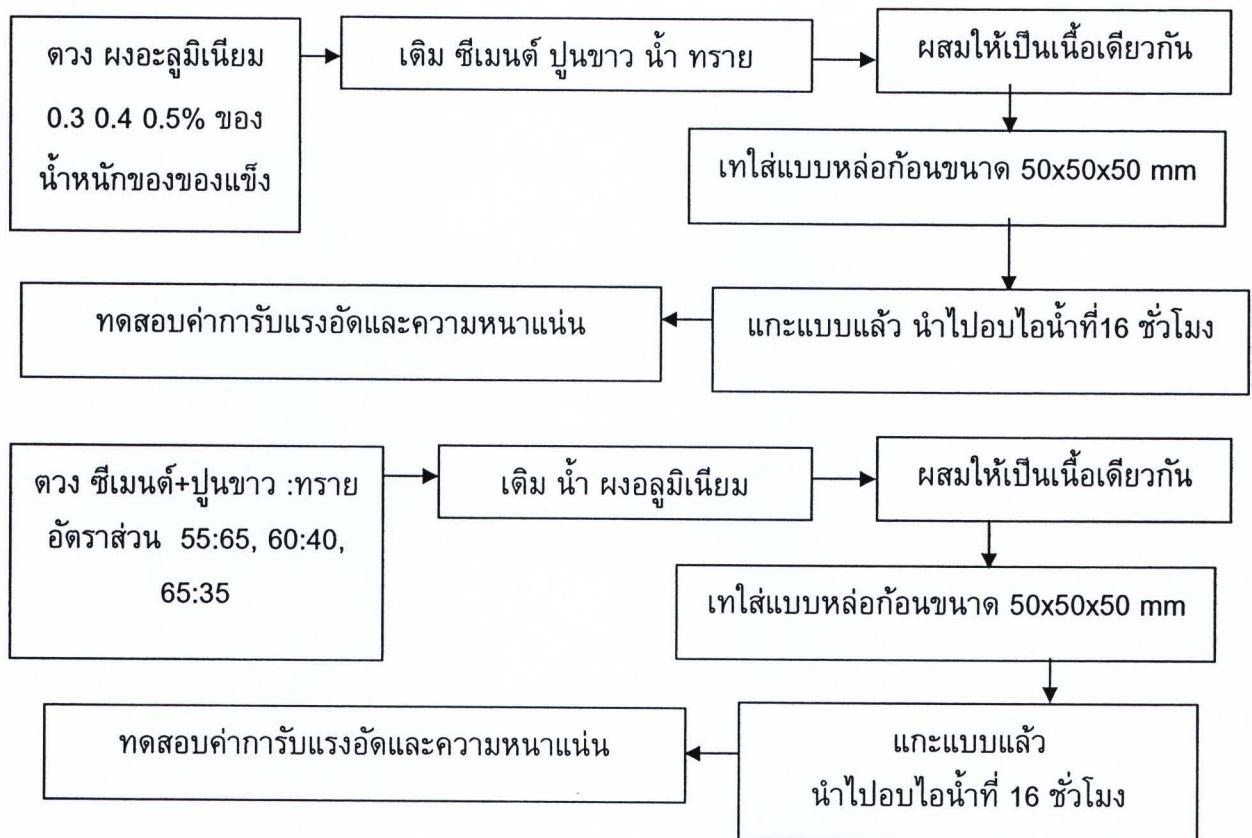
นำตัวอย่างขนาด 100 มิลลิเมตร x 100 มิลลิเมตร x 100 มิลลิเมตรเข้าตู้อบที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 24 ชั่วโมงวัดปริมาตรและมวลของชิ้นทดสอบ

ข. ความต้านแรงอัด

นำตัวอย่างขนาด 100 มิลลิเมตร x 100 มิลลิเมตร x 100 มิลลิเมตร ไปทำการทดสอบเมื่อชิ้นทดสอบมีปริมาณความชื้นร้อยละ 10 + ร้อยละ 2 กดชิ้นทดสอบด้วยวิธีตามที่ระบุในมอก.109 โดยใช้อัตราเพิ่มแรงอัดตามตารางที่ 4 ในแนวตั้งๆๆ กับด้านยาวของชิ้นตัวอย่างจนได้ค่าแรงอัดสูงสุด เมื่อชิ้นทดสอบแตกเสียหายแล้ววัดปริมาณความชื้นของชิ้นทดสอบ

ตารางที่ 3-2 การศึกษาระยะเวลาในการอบไอน้ำและอัตราส่วนผสมที่เหมาะสมในการสังเคราะห์คอนกรีตมวลเบา

หัวข้อที่ศึกษา	มาตรฐาน/วิธี/เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์
1. เวลาที่เหมาะสมในการอบไอน้ำของคอนกรีตมวลเบา	อบไอน้ำตัวอย่างที่เวลา 10 12 14 และ 16 ชั่วโมง แล้วนำไปวิเคราะห์ กำลังรับแรงอัด
2. ส่วนผสมที่เหมาะสมในการอบไอน้ำของคอนกรีตมวลเบา	อบไอน้ำตัวอย่างด้วยเวลาที่ได้จากข้อ 1 โดยมีส่วนผสมเป็นปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9:1, ทราย, ผงอะลูมิเนียมและน้ำโดยมีน้ำหนักเป็นร้อยละ 50-60, 40-50, 0.3-0.5 และ 0.26-0.32 ของน้ำหนักของแข็งตามลำดับ แล้วนำไปวิเคราะห์ ค่าต้านแรงอัด และ ความหนาแน่นเชิงปริมาตร



รูปที่ 3-3 ขั้นตอนการศึกษาอัตราส่วนผสมที่เหมาะสมสำหรับการผลิตคอนกรีตมวลเบา

### 3.5 การศึกษาสมบัติทางกายภาพของคอนกรีตมวลเบาแบบมีฟองอากาศ-อบไอน้ำที่มีการใส่กากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปนสังกะสี

ในการศึกษาสมบัติทางกายภาพของคอนกรีตมวลเบาแบบมีฟองอากาศ-อบไอน้ำที่มีการใส่กากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปนสังกะสีทำการศึกษาโดยมีการใช้ตัวอย่างจากตะกอนจากระบบที่ปนสังกะสี แบ่งออกเป็น 2 ตัวอย่าง คือ การตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมจริงและการตะกอนสังเคราะห์จากระบบบำบัดน้ำเสียขึ้น โดยในการศึกษารังน้ำที่ใช้สารเคมี  $ZnSO_4$  (Analytical Grade) แทนการตะกอนสังเคราะห์จากระบบบำบัดน้ำเสีย ใน การศึกษาทำโดยใช้ภาคตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ปนสังกะสีจากโรงงานในอัตราส่วน ร้อยละ 0, 10, 20, 30, 40, 50 ของวัตถุดิบทั้งหมดและภาคของเสียสังเคราะห์หรือของ  $ZnSO_4$  วัตถุประสงค์ของการศึกษา คือ เพื่อหาปริมาณของภาคของเสียที่สามารถใส่ลงในคอนกรีตมวลเบาได้และยังสามารถ

นำคอกนกรีตมวลเบาไปใช้งานจริงได้ ขั้นตอนในการดำเนินงานศึกษาแสดงดังรายละเอียดด้านล่าง และสรุปในตารางที่ 3-3

1. ผสมปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9:1, ทรารย, ผงอะลูมิเนียมและน้ำโดยมีอัตราส่วนของ ส่วนผสมที่ได้จากการทดลองส่วนที่ 3 แล้วเติมผง  $ZnSO_4$  มีน้ำหนัก 0,5.51,11.07,16.68,22.34 และ 28.05กรัม ผสมให้เข้าเป็นเนื้อดียวกัน โดยให้แต่ละส่วนผสมมีปริมาณพอดำก้อนมอร์ตาร์ 6 ก้อน

2. ผสมปูนซีเมนต์และปูนขาวอัตรา 9:1, ทรารย, ผงอะลูมิเนียมและน้ำโดยมีอัตราส่วนของ ส่วนผสมที่ได้จากการทดลองส่วนที่ 3 แล้วเติมการตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสีแบบ แห้ง โดยมีน้ำหนักเป็นร้อยละ 0,10,20,30,40 และ 50 ของน้ำหนักของแข็งก่อนการเติมการตะกอน จากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสี ทำการผสมให้เข้าเป็นเนื้อดียวกัน โดยให้แต่ละส่วนผสมมี ปริมาณพอดำก้อนมอร์ตาร์ 6 ก้อน

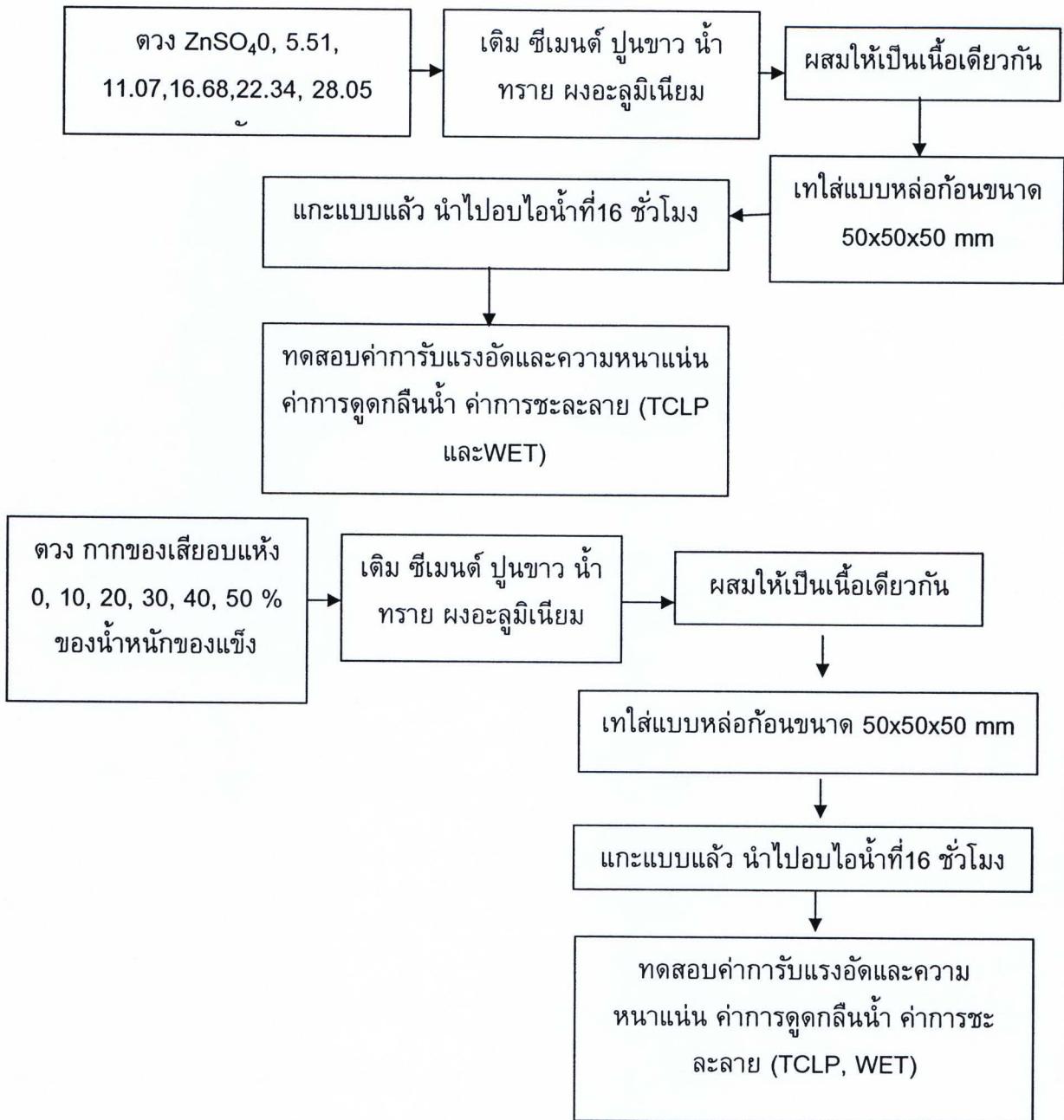
3. เทลงแบบ 50x50x50 มิลลิเมตร ทึ่งไว้เป็นเวลา 1 วัน ถอดก้อนมอตาร์ออกจากแบบแล้ว นำไปอบในตู้อบไอน้ำแรงดันสูงตามเวลาที่ได้จากการทดลองส่วนที่ 2

4. นำก้อนมอตาร์ที่ได้มาทำการทดสอบสมบัติต่างๆดัง 4.4.2 ข้อที่ 3 และการดูดกลืนน้ำ อัตราการดูดกลืนน้ำ

5. นำตัวอย่างขนาด 100 มิลลิเมตร x 100 มิลลิเมตร x 100 มิลลิเมตร ไปอบในตู้อบให้แห้ง จนได้น้ำหนักคงที่เป็นเวลาไม่น้อยกว่า 24 ชั่วโมงที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียสปล่อยให้เย็นที่ อุณหภูมิห้องไม่น้อยกว่า 4 ชั่วโมงจากนั้นวัดมวล และมิติของแต่ละก้อนแล้วเชื่อมต่อทุกส่วนในน้ำ สะอาดให้น้ำท่วมเป็นเวลา 24 ชั่วโมงแล้วยกออกใช้ผ้าชุมน้ำ เช็ดที่ผิวที่ลักษณะแตกต่างกันแล้วซึ่งใหม่ให้เสร็จ ภายใน 3 นาทีน้ำหนักที่ซึ่งได้ถือเป็นน้ำหนักคอกนกรีต มวลเบาที่ดูดกลืนน้ำ

### ตารางที่ 3-3 สรุปการศึกษาอัตราส่วนผสมของกากของเสียที่ป่นเป็นสังกะสีที่เหมาะสม

หัวข้อที่ศึกษา	มาตรฐาน/วิธี/เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์
1. ส่วนผสมที่เหมาะสมของกากของเสีย ในการอบไอน้ำของคอกนกรีตมวลเบา	อบไอน้ำตัวอย่าง โดยมีส่วนผสมตาม 4.4.2 โดยมี ส่วนผสมของกากของเสียร้อยละ 0-20 ของวัตถุคิด ทั้งหมด แล้วนำไปวิเคราะห์ ค่าด้านแรงอัด การ ดูดกลืนน้ำ ความหนาแน่นเชิงปริมาตร
2. ผลกระทบของกากของเสียจริงที่มีต่อ คอกนกรีตมวลเบา	



รูปที่ 3-4 ขั้นตอนการศึกษาอัตราส่วนผสมของกากของเสียที่ป่นเปี้ยนสังกะสีที่เหมาะสม

### 3.6 การศึกษาผลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมของคอนกรีตมวลเบาแบบมีฟองอากาศ-อบไอน้ำที่มีการใส่กากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสี

ในการศึกษาผลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมของคอนกรีตมวลเบาแบบมีฟองอากาศ-อบไอน้ำที่มีการใส่กากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่ป่นสังกะสี จะนำตัวอย่างคอนกรีตมวลเบาจากข้อ 3.5 มาปริมาณโลหะหนักที่สามารถละลายออกมากจากตัวอย่างได้โดยทำการศึกษาด้วยวิธีการสกัด 2

วิธี คือ การสกัดด้วยวิธี Waste Extraction Test (WET) และการสกัดด้วยวิธี Toxicity Characteristic Leaching Process (TCLP)

### 3.6.1 การสกัดด้วยวิธี Waste Extraction Test (WET)

การสกัดด้วยวิธี Waste Extraction Test (WET) มีขั้นตอนดังนี้

1) นำตัวอย่างมาบดและร่อนด้วยตะแกรงมาตรฐานเบอร์ 10 แล้ว นำตัวอย่าง 50 กรัมใส่ลงในภาชนะที่ทำความสะอาด

2) เติม 500 มิลลิลิตรของน้ำสกัดลงในตัวอย่างจากนั้นนำของผสมไปใส่ถ้วยก้าชในโตรเจนเป็นเวลา 15 นาทีเพื่อไล่ออกซิเจนในน้ำสกัดออกไปและป้องกันไม่ให้ออกซิเจนในอากาศละลายลงไปในตัวอย่างและนำไปเขย่าโดยใช้ table shaker หรือ overhead stirrer หรือ rotary extractor ซึ่งสามารถทำให้ของผสมอยู่ในสภาพถูกความผสมอยู่ตลอดเวลา (vigorously agitated suspension) เป็นเวลา 48 ชั่วโมง

3) จากนั้นนำของผสมไปกรองหรืออาจไปปั่นด้วยแรงเหวี่ยง (Centrifuged) แล้วมากรองผ่านแผ่นกรองเมมเบรน (Membrane Filter) ที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางของรูกรอง 0.45 ไมครอน โดยใช้ thick-walled suction flask ปรับอุณหภูมิในระหว่างการสกัดให้อยู่ระหว่าง 20-40 องศาเซลเซียส

4) นำสารละลายมากรองและนำไปปรับสภาพให้เป็นกรดด้วยกรดไฮดริกจนความเข้มข้นของกรดในสารละลายผสม (สารละลายที่กรองได้จากข้อ 3 ผสมกับกรดไฮดริก) เป็นร้อยละ 5 โดยปริมาตร (ให้ปรับสภาพให้เป็นกรดทันทีหลังจากผ่านการกรอง) นำไปวิเคราะห์ชนิดและปริมาณโลหะหนักด้วยเครื่อง ICP

แผนผังขั้นตอนการสกัดด้วยวิธี Waste Extraction Test (WET) สรุปได้ดังรูปที่ 3-5



### รูปที่ 3-5 แผนผังขั้นตอนการสกัดด้วยวิธี Waste Extraction Test (WET)

#### 3.6.2 การสกัดด้วยวิธี Toxicity Characteristic Leaching Process (TCLP)

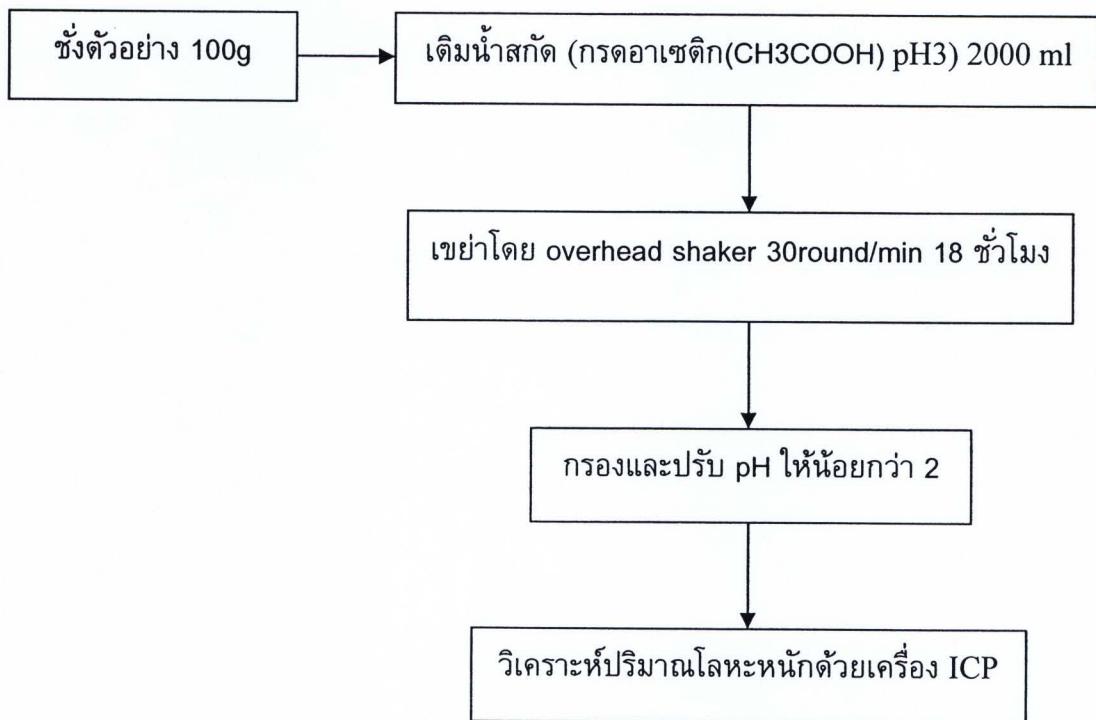
การสกัดด้วยวิธี Toxicity Characteristic Leaching Process (TCLP) มีขั้นตอนดังนี้

- 1) นำตัวอย่างน้ำสักด้ที่เหมาะสมกับการระบุสารละลายน้ำในกระบวนการคีกามารึ้งนี้ใช้น้ำสักด้เบอร์ 2
  - a) นำตัวอย่างมาบดและร่อนด้วยตะแกรงมาตรฐานเบอร์ 10 แล้ว นำตัวอย่าง 5 กรัมใส่ลงในภาชนะที่ทำความสะอาดแล้ว
  - b) เติมน้ำ 96.5 มิลลิลิตรเขย่าเป็นเวลา นาทีวัดค่า pH ถ้าค่า pH น้อยกว่า 5 ให้ใช้น้ำสักด้ 1
  - c) ถ้าค่า pH มากกว่า 5 ให้เติมกรดไฮโดรคลอริก 1 N 3.5 มิลลิลิตร คนให้เข้ากันแล้วปิดด้วยกระถางพิกานาพิกานาอุ่นจนมีอุณหภูมิ 50 °C และคงไว้ 10 นาที
  - d) ทิ้งให้สารละลายนึ่นด้วยแล้ววัดค่า pH ถ้าค่า pH น้อยกว่า 5 ให้ใช้น้ำสักด้ 1 ถ้าค่า pH มากกว่า 5 ให้ใช้น้ำสักด้ 2
- 2) นำตัวอย่างมาบดและร่อนด้วยตะแกรงมาตรฐานเบอร์ 10 แล้ว นำตัวอย่าง 100 กรัมใส่ลงในภาชนะที่ทำความสะอาดแล้ว
- 3) เติม 2000 มิลลิลิตรของน้ำสักดลงในตัวอย่างและนำไปเขย่าโดยใช้ Table shaker หรือ Overhead stirrer หรือ Rotary extractor ซึ่งสามารถทำให้ของผสมอยู่ในสภาพถูกกวนผสมอยู่ตลอดเวลา (vigorously agitated suspension) เป็นเวลา 18 ชั่วโมงควรปรับอุณหภูมิในระหว่างการสกัดให้อยู่ระหว่าง 20-25 องศาเซลเซียส
- 4) นำสารละลายน้ำกรองและนำไปปรับสภาพให้เป็นกรดด้วยกรดไฮดริกจนมีค่า pH น้อยกว่า 2
- 5) นำไปวิเคราะห์ชนิดและปริมาณโลหะหนักด้วยเครื่อง ICP

แผนผังขั้นตอนการสกัดด้วยวิธี Toxicity Characteristic Leaching Process (TCLP) สรุปได้  
ดังรูปที่ 3-6

ตารางที่ 3-4 สรุปการศึกษาผลกระบวนการต่อสิ่งแวดล้อมของคุณค่าความเป็นกรดด่างของเสีย

หัวข้อที่ศึกษา	มาตรฐาน/วิธี/เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์
1. ผลกระบวนการต่อสิ่งแวดล้อม	วิธีการฉีดละลาย แบบWET และ TCLP



รูปที่ 3-6 แผนผังขั้นตอนการสกัดด้วยวิธี Toxicity Characteristic Leaching Process (TCLP)