

วิธีดำเนินการทดลองวิจัย



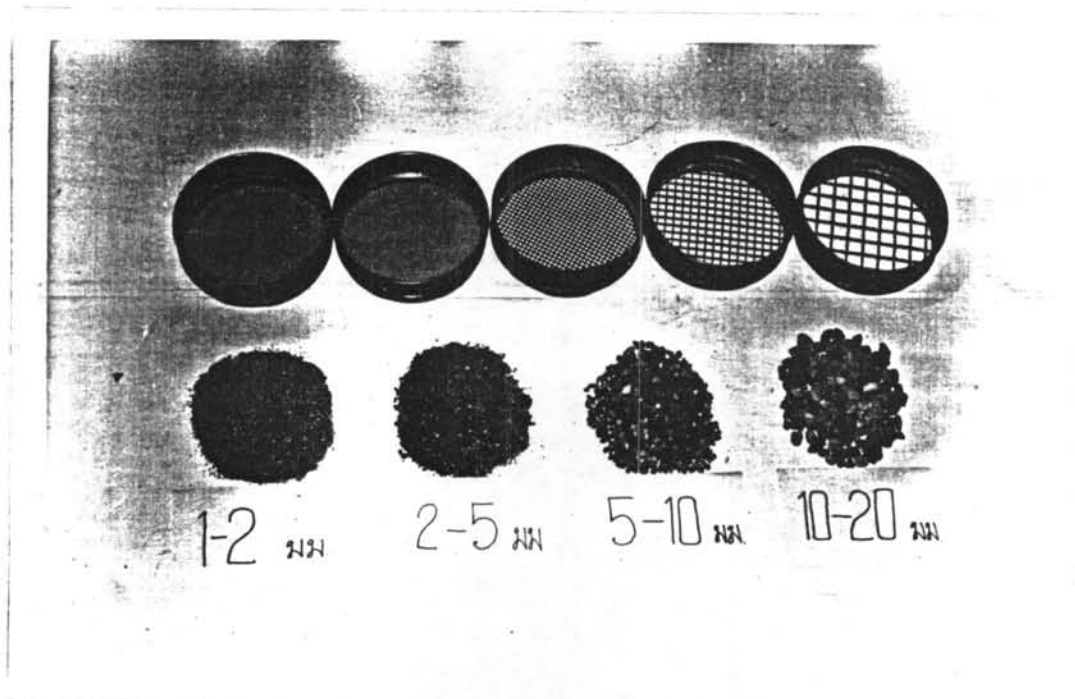
4.1 วัสดุที่ใช้ในการวิจัย

4.1.1 น้ำคิม ใช้น้ำจากน้ำประปาผ่านทรายกรองช้า จากการวัดคุณสมบัติของน้ำทางฟิสิกส์และเคมีของน้ำที่ผ่านทรายกรองช้า มีความขุ่นอยู่ระหว่าง 2 - 5 เจทียู ปริมาณคลอรีนในน้ำไม่มี การสังเคราะห์เป็นน้ำคิมโดยใช้ดินเหนียวซึ่งได้จากนาเก่า ๆ ที่ ต.บางมด อ. ราษฎร์บูรณะ กรุงเทพมหานคร ชนิดของดินเหนียวส่วนใหญ่เป็นพวก illite ประมาณ 40 % นอกนั้นเป็นพวก chlorite และชนิดอื่น ๆ อีกเล็กน้อย กรรมวิธีการเตรียมน้ำคิมสังเคราะห์มีดังนี้

- ก. นำดินเหนียวมาละลายน้ำ แล้วนำไปเข้าเครื่องคีน้ำดินเหนียวเพื่อให้โมเลกุลแตกตัว
- ข. นำดินเหนียวที่ได้ผสมกับน้ำประปา ซึ่งผ่านทรายกรองช้า ผสมทิ้งไว้ในถังตกตะกอนอย่างน้อย 6 ชั่วโมง
- ค. หลังจากนั้นใช้วิธีการคีน้ำคิมที่มีความขุ่นส่วนบนไปทำ เป็นน้ำคิมสต็อก ซึ่งจะมีความขุ่นประมาณ 500 - 1000 เจทียู
- ง. นำน้ำคิมสต็อกที่ได้มาเตรียมน้ำคิมสังเคราะห์ให้ได้ความขุ่น 200 เจทียู เหตุผลที่ใช้ความขุ่นเท่านั้นก็เพราะต้องการให้มีปริมาณคอลลอยด์มากพอที่จะทำให้ศึกษาการทำงานของเครื่องทำตะกอนได้

4.1.2 สารส้ม ซึ่งจากองค์การสารส้ม เป็นชนิดก้อน ทำให้เห็นผลแล้วเตรียมสารส้มที่มีเนื้อสารส้ม 10 % โดยการชั่งน้ำหนักสารส้ม 100 กรัม ต่อน้ำกลั่น 1 ลิตร สำหรับปริมาณสารส้มที่เหมาะสมกับน้ำคิมสังเคราะห์หาได้จากการทำ

4.1.3 กรวด ไลจากกองกรวดซึ่งนำมาใช้ในระบบทรายกรอง เหตุที่ใช้กรวดเพราะ มีลักษณะค่อนข้างกลมและผิวเรียบ ทำให้การเก็บกักอนุภาคในช่องว่างระหว่างเม็ดกรวดน้อย ทำ การคัดกรวด ขนาดต่าง ๆ โดยใช้ตะแกรงร่อนขนาด 1 มม., 2 มม., 5 มม. 10 มม. และ 20 มม. เก็บขนาดกรวดที่ค้างตะแกรงขนาดระหว่าง 1 - 2 มม., 2 - 5 มม., 5 - 10 มม. และ 10 - 20 มม. ก่อนใส่กรวดในท่อทำตะกอนทำการล้างให้สะอาดก่อน



รูปที่ 4.1 แสดงกรวดและตะแกรงร่อนที่ใช้

#### 4.2 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการวิจัย

4.2.1 ท่อทำตะกอน (Flocculator column) ในการทำการวิจัยนี้ใช้ท่อพีวีซี ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 4 นิ้ว สูง 2.00 เมตร จำนวน 1 ท่อ การวัดระดับน้ำที่สูญเสียใช้วิธีท่อ ทอยางซึ่งสามารถเห็นน้ำในระดับท่อได้ ณ จุดต่ำสุด และสูงสุดของตัวกลาง ปล่อยให้คืบผ่านคานกลาง ของท่อ และไหลออกทางคานบนลงสู่ถังตกตะกอน ระดับน้ำที่สูญเสียเร็ววัดจากความแตกต่างระหว่าง ระดับน้ำ 2 จุดนั้น ทางคานกลาง ของท่อก็คือตะแกรง เข้าไปเพื่อป้องกันไม่ให้กรวดตกลงไปในท่อน้ำคืบ

4.2.2 มาโนมิเตอร์ เป็นเครื่องมือวัดค่าระดับน้ำที่สูญเสีย ประกอบด้วยท่อยางใสซึ่ง ติดกับไม้กระดานที่ขึงคอบนระดับคิอยู่ ติดกับมาโนมิเตอร์นี้ให้สูงกว่าทางน้ำออกของท่อทำตะกอน อย่างน้อย 1 ม.

4.2.3 เครื่องมือวัดความขุ่น เป็นแบบ Hach Model 1860 วัดได้ละเอียดถึง 0.01 - 1000 เจทึ

4.2.4 เครื่องมือวัดปริมาณการไหล วัดค่าปริมาณการไหลโดยใช้เครื่องมือวัดปริมาณ การไหลของน้ำชนิดกลุกลอยเป็นกรรขี (Rotameter) และตรวจสอบอีกครั้งโดยใช้กระบอก ทวงพร้อมกับจับเวลาการทดลอง

4.2.5 Jar Test เป็นเครื่องมือทดลองหาจำนวนสารส้มที่ใช้เคมีในน้ำคืบที่มีค่า พอเหมาะที่สุด โดยใช้บีกเกอร์ขนาด 1 ลิตร จำนวน 6 ใบ ความเร็วสามารถควบคุมได้จาก 0 - 100 รอบต่อนาที

#### 4.3 การดำเนินการวิจัย

4.3.1 หาปริมาณสารส้มที่พอเหมาะ เนื่องจากน้ำคืบสังเคราะห์ที่ใช้ในการวิจัยมีปริมาณ อัลคาไลน์ที่พอเพียง ค่าพีเอชของน้ำคืบสังเคราะห์มีค่าเท่ากับ 7.8 จึงไม่ต้องเติมโลม คิวแปร ท่าง ๆ ที่ใช้ในการทำ Jar Test ใดแสดงในตารางที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 แสดงตัวแปรต่าง ๆ ที่ใช้ในการทำ Jar Test

ตัวแปร	เงื่อนไขที่ไรท์ทดลอง
1. นำคิบสังเคราะห์	
1.1 ความขุ่น	200 เจ็ทยู
1.2 pH	7.8
1.3 อัลคาไลน์นิตี	70 พีพีเอ็ม ในรูปแคลเซียมคาร์บอเนต
2. การผสม	
2.1 ผสมเร็ว	
2.1.1 จำนวนรอบต่อเวลา	100 รอบต่อนาที
2.1.2 ระยะเวลาผสมเร็ว	1 นาที
2.2 ผสมช้า	
2.2.1 จำนวนรอบต่อเวลา	35 รอบต่อนาที
2.2.2 ระยะเวลาผสมช้า	29 นาที
3. สารส้ม	
ปริมาณที่ใช้	เปลี่ยนแปลงปริมาณ
4. การตกตะกอน	
ระยะเวลาตกตะกอน	30 นาที
5. อุณหภูมิ	อุณหภูมิของห้อง

## ขั้นตอนในการทำ Jar Test มีดังนี้คือ

- ก. นำตัวอย่างน้ำดิบส่งเคราะห์ใส่ในบีกเกอร์ขนาด 1 ลิตร 6 ใบ ใบละ 1 ลิตร
- ข. เปิดเครื่องกวนใหม่ความเร็ว 100 รอบต่อนาที
- ค. ใส่สารเคมีที่จะทำการศึกษาลงในบีกเกอร์แต่ละใบ ปริมาณต่าง ๆ กัน
- ง. หลังจากใส่สารเคมีแล้ว กวนด้วยความเร็ว 100 รอบต่อนาที เพื่อให้สารผสมกระจายไปทั่วน้ำ
- จ. ลดความเร็วของเครื่องกวนลงให้อยู่ในอัตรา 35 รอบต่อนาที กวนต่อไปอีก 29 นาที เพื่อให้ฟล็อกที่เกิดได้เคลื่อนไปรวมตัวกับความขุ่นที่มีอยู่ในน้ำ ทำให้ฟล็อกมีขนาดโต และหนักขึ้นพอที่จะแยกตัวออกจากน้ำ
- ฉ. เมื่อใช้เวลากวนทั้งหมดครบ 30 นาที แล้วหยุดเครื่องกวนทิ้งไว้พักตะกอน 30 นาที หลังจากนั้นใช้วิธีกาลักน้ำเอาน้ำใสส่วนบนไปหาคุณลักษณะของน้ำทางฟิสิกส์และเคมี

## 4.3.2 วิธีการทดลองวิจัย

การทดลองวิจัยได้กำหนดตัวแปรต่าง ๆ ที่ใช้ซึ่งแสดงในตารางที่ 4.2

ตารางที่ 4.2 แสดงตัวแปรต่าง ๆ ที่ใช้ในการทดลอง เครื่องทำตะกอนแบบใช้ของแข็งเป็นตัวกลาง

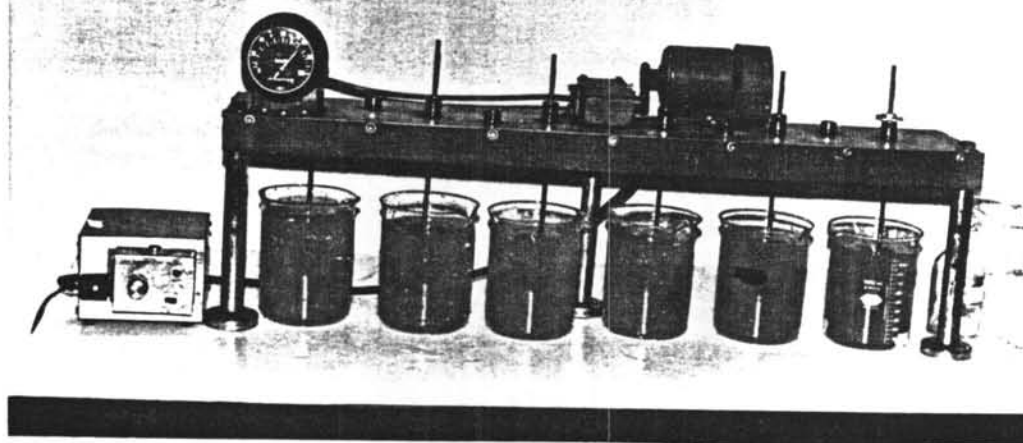
ตัวแปร	เงื่อนไขที่ใช้ในการทดลอง
1. น้ำดิบส่งเคราะห์	
1.1 ความขุ่น	200 เจทียู
1.2 pH	7.8
1.3 อลคาไลเนิตี้	70 พีพีเอ็มในรูปแคลเซียมคาร์บอเนต

ตัวแปร	เงื่อนไขที่ใช้ในการทดลอง
2. สารส้ม	
ปริมาณที่ใช้	100 พีพีเอ็ม
3. ขนาดของตัวกลาง	
1.1 ตัวกลางขนาดเดียวแต่ละการทดลอง	เปลี่ยนแปลง 4 ขนาด $\phi$ 1 - 2, 2 - 5, 5 - 10, และ 10 - 20 มม.
1.2 ตัวกลางหลายขนาดเรียงลำดับกัน จากขนาดเล็กไปหาขนาดใหญ่	เปลี่ยนแปลง 3 แบบ $\phi$ 1 - 2 + $\phi$ 2 - 5 มม. $\phi$ 1 - 2 + $\phi$ 2 - 5 + $\phi$ 5 - 10 มม. $\phi$ 1 - 2 + $\phi$ 2 - 5 + $\phi$ 5 - 10 + $\phi$ 10 - 20 มม.
4. ความลึกของตัวกลาง	
1.1 สำหรับตัวกลางขนาดเดียวใน แต่ละการทดลอง	เปลี่ยนแปลงความลึก 3 ขนาด 0.50, 1.00 และ 1.50 ม.
1.2 สำหรับตัวกลางหลายขนาดเรียง ลำดับจากขนาดเล็กขึ้นไป	
1.2.1 แบบ $\phi$ 1 - 2 + $\phi$ 2 - 5 มม.	เปลี่ยนแปลงความลึก 3 แบบ 0.25 + 0.25 ม. 0.50 + 0.50 ม. 0.50 + 1.00 ม.

- 1.2.2 แบบ  $\phi 1-2+2-5+5-10$  มม. เปลี่ยนแปลงความลึก 3 แบบ  
 $0.125 + 0.125 + 0.25$  ม.  
 $0.25 + 0.25 + 0.50$  ม.  
 $0.50 + 0.50 + 0.50$  ม.
- 1.2.3 แบบ  $\phi 1-2+2-5+5-10+10-20$  มม. เปลี่ยนแปลงความลึก 3 แบบ  
 $0.125 + 0.125 + 0.125 + 0.125$  ม.  
 $0.25 + 0.25 + 0.25 + 0.25$  ม.  
 $0.25 + 0.25 + 0.50 + 0.50$  ม.
5. อัตราการไหลผ่านตัวกลาง
- 5.1 สำหรับตัวกลางขนาดเดียวในแต่ละ  
 การทดลอง เปลี่ยนแปลง 6 ขนาด  
 $0.25, 0.49, 0.74, 0.99,$   
 $1.23$  และ  $1.48 \text{ ม}^3/\text{ม}^2\text{-นาที}$
- 5.2 สำหรับตัวกลางหลายขนาดเรียง  
 ลำดับจากขนาดเล็กขึ้นไป เปลี่ยนแปลง 3 ขนาด  
 $0.49, 0.99$  และ  $1.23$   
 $\text{ม}^3/\text{ม}^2\text{-นาที}$
6. ระยะเวลาการทดลองแต่ละครั้ง
- 6.1 สำหรับตัวกลางขนาดเดียวในแต่ละ  
 การทดลอง 3 ชั่วโมง
- 6.2 สำหรับตัวกลางหลายขนาดเรียง  
 ลำดับจากขนาดเล็กขึ้นไป 2 ชั่วโมง

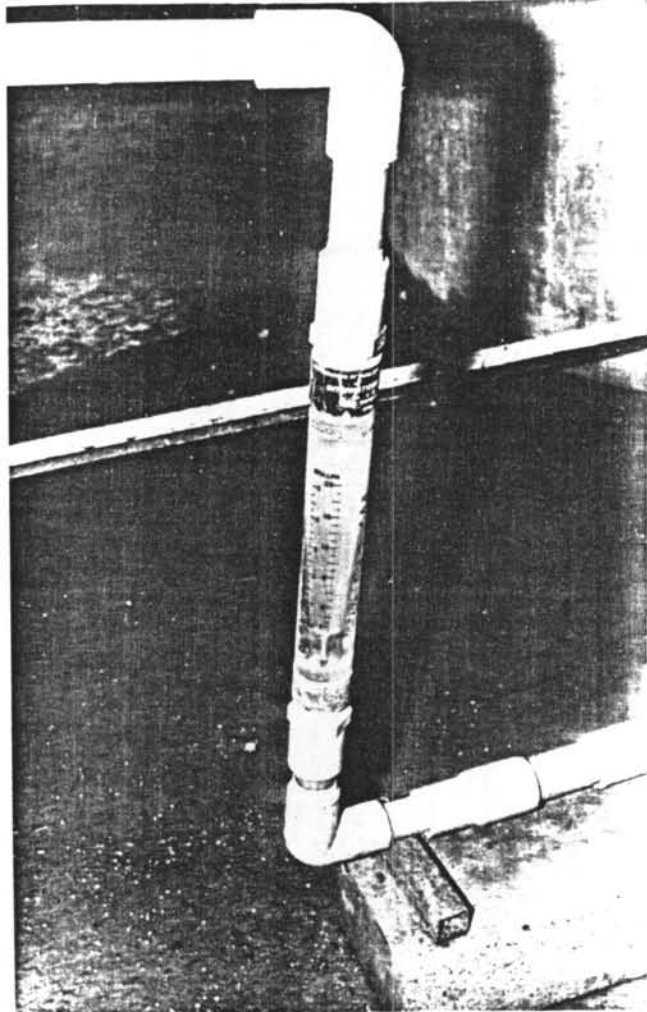


รูปที่ 4.2 แสดง เครื่องมือวัดความขุ่น

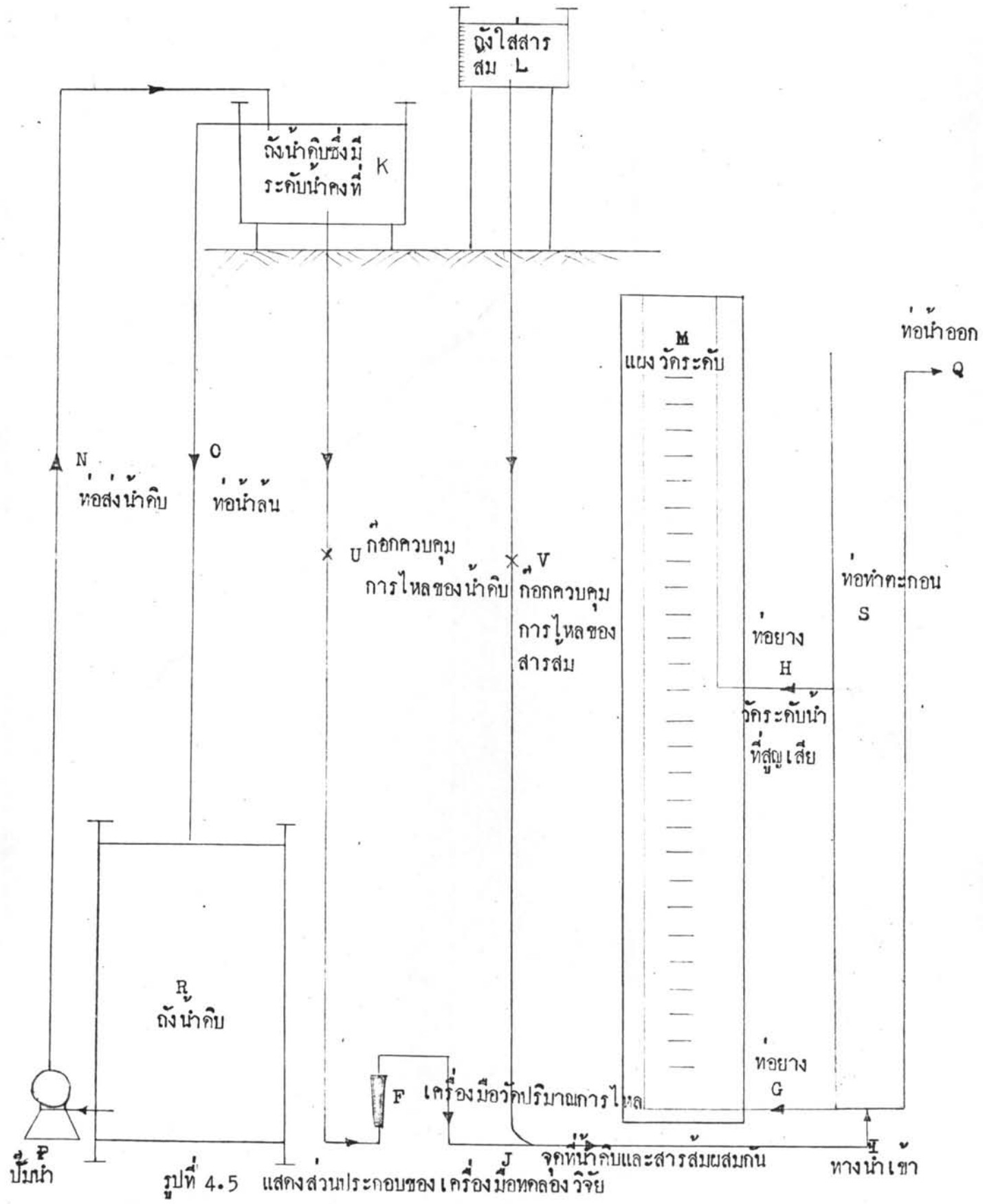


รูปที่ 4.3 แสดง Jar Test

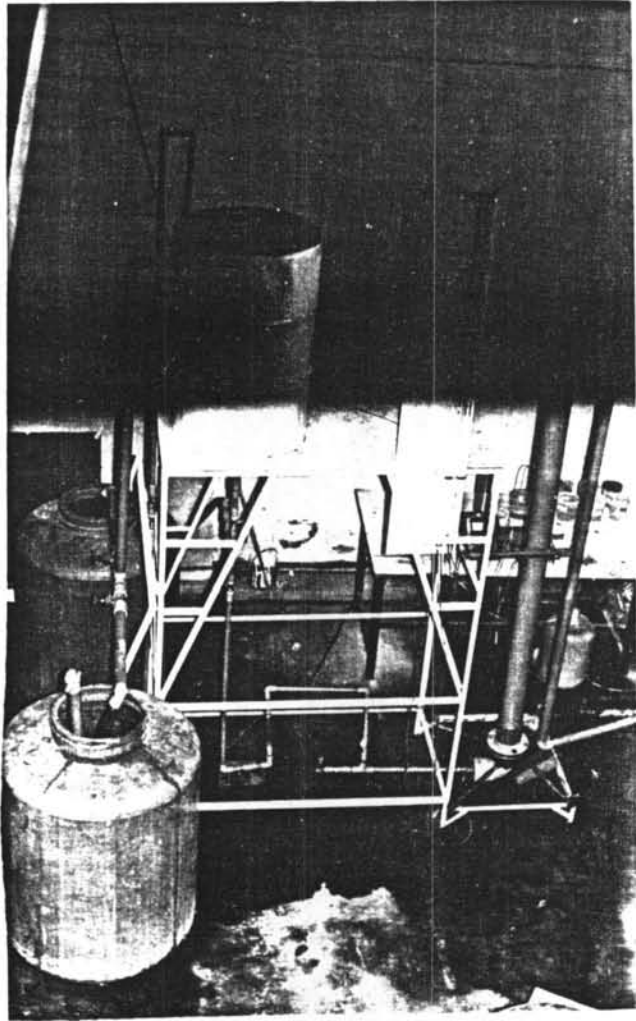




รูปที่ 4.4 แสดง เครื่องมือวัดปริมาณการไหลของน้ำชนิดใช้ตุลกลอยเป็นกรณี



รูปที่ 4.5 แสดงส่วนประกอบของ เครื่องมือทดลอง วิจัย



รูปที่ 4.6 แสดงการศึกษ เครื่องมือกลอง

ขั้นตอนในการทดลอง เครื่องทำตะกอนแบบไซของแข็ง เป็นตัวกลาง (ดังรูปที่ 4.5)

มีดังนี้คือ

สูบน้ำดิบส่งเคราะห์ ที่มีความขุ่น 200 เจทย์ จากถัง R ด้วยปั๊ม P ไปตามท่อส่ง N ขึ้นไปสู่ถังน้ำดิบที่ระดับคงที่ K น้ำดิบจะไหลผ่านท่อน้ำล้น O กลับสู่ถัง R น้ำดิบที่ท่อการจะทดลองจะไหลผ่านเครื่องวัดอัตราการไหลของน้ำชนิดไหลล้อยเป็นครรชน F ส่วนปริมาณการไหลควบคุมโดยวาล์ว U น้ำดิบจะไหลผสมกับสารส้มซึ่งเก็บในถังสูง L ที่มีซีเมนต์ปริมาณและความคุมปริมาณการไหลควบคุมโดยวาล์ว V น้ำดิบผสมกับสารส้มที่จุด J แล้วไหลเข้าทางด้านล่าง I ของท่อทำตะกอน S ซึ่งภายในบรรจุกรวดขนาดต่าง ๆ เป็นตัวกลาง การวัดการระดับน้ำที่สูญเสียวัดโดยวาล์วระดับ M ซึ่งมีท่อย่างรับน้ำ H, G จากท่อทำตะกอนที่ระดับต่าง ๆ ที่ท่อการ

#### 4.4 การเก็บตัวอย่างน้ำ

การเก็บตัวอย่างน้ำจะทำการเก็บทุก ๆ 1 ชั่วโมง หลังจากการทดลองแต่ละครั้ง โดยทำการเก็บตัวอย่างน้ำที่ระดับความลึก 0.50, 1.00 หรือ 1.50 ม. แล้วแต่ขนาดความลึกที่ใช้ในแต่ละการทดลอง ก่อนเก็บตัวอย่างน้ำจาก sampling point จะปล่อยให้ น้ำในท่อทำตะกอนไหลทิ้งไปก่อนประมาณ 200 ลบ.ซม. ทุกครั้ง แล้วจึงทำการเก็บตัวอย่างน้ำใส่บีกเกอร์ขนาด 1,000 ลบ.ซม. และขนาด 200 ลบ.ซม.

#### 4.5 การวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ

4.5.1 การวัดความขุ่นของน้ำ ตัวอย่างน้ำที่เก็บใส่บีกเกอร์ขนาด 1,000 ลบ.ซม. จะวัดความขุ่นของน้ำในส่วนบนหลังจากทิ้งตกตะกอนในบีกเกอร์ 10 นาที และ 30 นาที โดยใช้วิธีการถักน้ำคูดน้ำในส่วนบน แล้วนำไปวัดด้วยเครื่องวัดความขุ่น แบบ Hach Model 1860 และเพื่อเปรียบเทียบผลการทำงานของ เครื่องทำตะกอนแบบไซของแข็ง เป็นตัวกลาง ให้เห็นเด่นชัด จึง เปลี่ยนเป็นในรูปของประสิทธิภาพในการกำจัดความขุ่น (  $\epsilon$  )

จึงสมการ

$$\epsilon = \frac{1}{\text{ความชื้นที่เหลือหลังทิ้งตกตะกอน 30 นาที}}$$

จากสมการ ถ้าความชื้นมีมากประสิทธิภาพในการทำตะกอนจะต่ำ และในทางกลับกัน ถ้าความชื้นน้อยประสิทธิภาพในการทำตะกอนจะสูง

4.5.2 การวัดสารแขวนลอยของน้ำตัวอย่าง ในแต่ละ 1 ชั่วโมง หลังจากการทดลอง จะเก็บตัวอย่างน้ำดิบ และน้ำตัวอย่างที่เก็บในบิกเกอร์ 200 ลบ.ซม. นำมาคนไม่ให้ตกตะกอนเพื่อนำไปหาสารแขวนลอย โดยหาน้ำหนักที่ค้างบนกระดาษกรองแล้วคำนวณหาสารแขวนลอย (SS) จากนั้นสามารถหาเปอร์เซ็นต์ในการกำจัดหรือการเก็บกักในชั้นตัวกลางจึงสมการ

$$\text{เปอร์เซ็นต์การกำจัดในชั้นตัวกลาง} = \frac{\text{SS ของน้ำดิบ} - \text{SS ของน้ำหลังผ่านตัวกลาง}}{\text{SS ของน้ำดิบ}} \times 100$$