



ความเป็นมาและวิวัฒนาการของ เครื่องทำตะกอน

ตั้งแต่อดีตกาลมานั้น มนุษย์เราได้อาศัยน้ำดื่ม น้ำใช้ จากแม่น้ำลำคลอง บ่อน้ำ และ น้ำฝน ซึ่งได้มาจากธรรมชาติโดยตรง วิธีการผลิตน้ำใช้จากน้ำตามธรรมชาตินี้ได้เริ่มขึ้นในปี 1881⁽¹⁹⁾ ขบวนการผลิตน้ำนั้นได้แก่การทำให้เกิดตะกอนโดยใช้สารเคมี สารเคมีที่นำมาใช้คือ สารส้ม แต่เครื่องมือเครื่องใช้ในการทำยังไม่เป็นที่ทราบแน่ชัดว่าเขาใช้อะไร เพราะมีผู้ศึกษา และทดลองโดยใช้เครื่องจักร เครื่องมือชนิดต่าง ๆ เป็นจำนวนมาก แต่ส่วนใหญ่ก็น้ำใช้สารเคมี ในการทำให้เกิดตะกอนเช่นเดียวกัน

ในปี 1901 Turner และ Russel⁽³¹⁾ ก็ได้ทำการศึกษาค้นคว้าเกี่ยวกับการทำ ตะกอนโดยใช้สารเคมี และพบว่าปริมาณสารส้มที่ใช้ขึ้นอยู่กับความขุ่นของน้ำดิบ และเวลาที่ใช้ ในการผสม ทั้งนี้ จึงกล่าวได้ว่า การเพิ่มปริมาณสารส้มและเวลาที่ใช้ในการผสมเป็นองค์ประกอบ ที่สำคัญในการทำให้เกิดตะกอน ทั้งนี้ เนื่องจากการทำตะกอนยังไม่มีการวิจัยถึง ขบวนการทำ จนกระทั่งในปี 1920 Von Smoluchowski⁽³²⁾ ได้ใช้วิชาคณิตศาสตร์เพื่อหาความสัมพันธ์ ระหว่างจำนวนอนุภาค และอัตราการสัมผัสกัน ต่อมา Camp⁽²⁶⁾ ได้ใช้ความสัมพันธ์ที่ Von ได้สร้างขึ้นมาสร้าง เป็นสมการคือ

$$J_{ij} = \frac{1}{6} n_i n_j \bar{G} (d_i + d_j)^3$$

J_{ij} = จำนวนการสัมผัส

n_i = ความเข้มข้นของอนุภาคที่มีเส้นผ่าศูนย์กลาง d_i

n_j = ความเข้มข้นของอนุภาคที่มีเส้นผ่าศูนย์กลาง d_j

\bar{G} = ความเร็วสัมพัทธ์เฉลี่ยต่อหน่วยระยะทาง

d_i = เส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาค i

d_j = เส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาค j

จากสมการนี้ จะเห็นได้ว่าจำนวนการสัมผัส (Number of Contacts) ขึ้นอยู่กับความเข้มข้นของอนุภาค ความเร็วสัมพัทธ์ของหน่วยระยะทาง และเส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาคนั้น

ในปี 1921 Langelier (20, 29, 33) ได้เสนอวิธี " Jar Test " ซึ่งเป็นวิธีที่ใส่หาปริมาณสารส้มที่พอเหมาะ เพื่อให้เกิดตะกอน วิธี Jar Test นี้เป็นที่นิยมใช้กันอย่างแพร่หลาย และต่อมาได้ใช้มาจนถึงปัจจุบันนี้ ขั้นตอนในการทำให้เกิดตะกอนแบ่งออกเป็น 2 ขั้นตอนคือ ขั้นแรก เป็นการผสมสารส้มกับน้ำดิบ ขั้นสอง เป็นการกวนในถังทำตะกอน (Flocculation chamber) ต่อมาเขาได้ทำการทดลองและคิดค้นเรื่อยมา แต่ยังไม่เหมาะสมในทางปฏิบัติจนกระทั่งเขาได้ใช้สารที่ทำให้เกิดตะกอน ซึ่งคล้ายกับ activated silica ซึ่งเป็นตัวเพิ่มอัตราการเกิดตะกอน ประสิทธิภาพของการเกิดตะกอนนั้น พิจารณาที่อัตราความเร็วของการตกตะกอนและความขุ่นของน้ำหลังจากทิ้งให้ตกตะกอน

Tolmann S.L. (1949)⁽²¹⁾ ได้ทำการทดลอง และศึกษาองค์ประกอบที่มีความสำคัญต่อการเกิดตะกอน เขาได้ว่า

1. การผสมแบบใช้เครื่องจักรกล (Mechanical Mixing) มีประสิทธิภาพดีกว่าแบบแผ่นกั้น (Baffle channels)
2. ตะกอนจะเกิดได้ดี ถ้าหากได้มีการผสมสารเคมีอย่างทั่วถึงในน้ำนั้น
3. ปริมาณสารส้มที่ใส่จะมีเพียงค่าเดียว ที่จะทำให้เกิดตะกอนได้ดีที่สุด ถ้าหากใส่ปริมาณสารส้มมากเกินไป หรือน้อยเกินไป การเกิดตะกอนจะไม่ใช่เท่าที่ควร
4. น้ำขุ่นปนปูน จะทำให้เกิดตะกอนได้ดีขึ้น ทั้งนี้ การจับใบพัดจึงจับให้ใบพัดมีขนาดสั้น ระยะห่างระหว่างกันน้อยกว่าใบพัดที่มีขนาดยาวและมีระยะห่างกันมาก

Bean F.L. (1953)⁽²²⁾ ได้ศึกษาแบบการทำตะกอนชนิดต่าง ๆ และได้สรุปข้อคิดต่าง ๆ ออกมาดังนี้คือ

1. การเกิดตะกอนที่คั้น จะเกิดในบริเวณที่มีการผสมที่คั้น ซึ่งจะเห็นได้ว่าความบริเวณขอบของใบพักนั้น มีการปั่นป่วนมากกว่าบริเวณอื่น ดังนั้น ตะกอนจะเกิดโคติในบริเวณใกล้ ๆ กับขอบของใบพัก
2. การกวนซึ่งเกิดขึ้นโดยการไหลวนของน้ำนั้น มีประสิทธิภาพต่ำและสิ้นเปลืองทั้งเนื้อที่และพลังงาน
3. ความเร็วที่ใช้ในการกวนตะกอน ไม่ควรจะให้เร็วเกินไปเพราะจะทำให้ตะกอนแตก
4. ใช้ใบกวนตะกอนที่มีขนาดยาว และให้ความเร็วในการกวนต่ำกว่าที่ใช้ใบกวนตะกอนที่มีขนาดสั้นและหมุนให้เร็ว
5. อัตราส่วนพื้นที่หน้าตัดของใบพักต่อพื้นที่หน้าตัดของถังน้ำ ควรจะอยู่ระหว่าง 15 - 20 เปอร์เซ็นต์ พื้นที่มากกว่า 25 เปอร์เซ็นต์ จะทำให้เกิดการหมุนวนของน้ำ

Riddick Thomas M. (1961) (6) โคนทำการทดสอบและพบว่า การเกิดตะกอนจะเกิด

เป็น 3 ขั้นตอน คือ

1. ขั้นตอนการเกิดตะกอนเล็ก ๆ
2. ขั้นตอนการสัมผัสกันของพวกคอลลอยด์
3. ขั้นตอนการรวมตัวกันให้เป็นตะกอนขนาดใหญ่

ขั้นตอนเหล่านี้จะสำเร็จได้ของอาศัยปัจจัย

1. Zeta Potential ควรจะอยู่ใกล้ศูนย์
2. ความเร็วสัมพัทธ์ของหน่วยระยะทางควรจะสูง เพื่อให้อัตราการสัมผัสมากที่สุด
3. ระยะเวลาในการกวน ไม่ควรต่ำกว่า 20 นาที

เขาได้เสนอต่อไปอีกว่า ขั้นตอนเหล่านี้ควรจะเกิดต่อเนื่องกันไปเป็นลูกโซ่

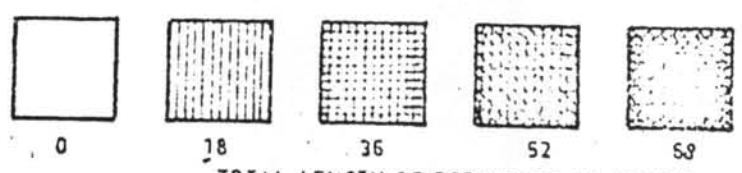
(23) Drobny (1963) ได้ศึกษาไบพัตแบบต่าง ๆ และไคแบ่งตามลักษณะไบพัตออกเป็น 5 ลักษณะ ดังรูปที่ 2.1 คือ

1. ความขรุขระของผิวไบพัต
2. ลักษณะพิเศษของไบพัต
3. ความโค้งของไบพัต
4. พื้นที่ของไบพัต
5. รูปร่างของไบพัต

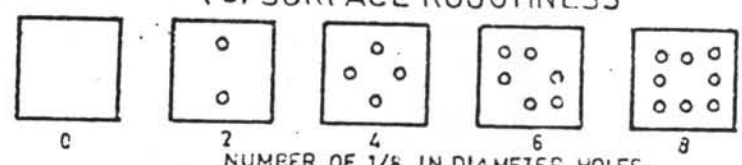
การทดสอบนี้ใช้เวลาจน 10 นาที จากการทดสอบนี้พบว่า

1. ความขรุขระของผิวไบพัต ถ้ามีมากจะช่วยให้เกิดตะกอนไคเร็ว
2. ไบพัตที่เจาะรูจะมีอิทธิพลต่อรูปร่างของตะกอน และเส้นผ่าศูนย์กลางของรูที่เล็กจะไคลักษณะของตะกอนที่ดัด
3. ความโค้งของไบพัต จะมีอิทธิพลต่อการทำตะกอน และค่า $\frac{1}{R}$ ที่น้อย ๆ ($R =$ ความโค้งของไบพัต) จะทำให้เกิดตะกอนที่ไม่ดี จะเป็นผลให้ตะกอนเกิดแตกตัว
4. พื้นที่ของไบพัตระหว่าง 25 - 33 เปอร์เซ็นต์ ของพื้นที่หน้าตัดของถังทำตะกอนในแนวนิ่ง จะช่วยให้การทำตะกอนไคดี
5. รูปร่างที่เหมาะสมที่สุดของไบพัต คือไบพัตในแนวนิ่งและในแนวนอนยาว ส่วนไบพัตรูปจตุรัสจะให้ตะกอนที่เลวที่สุด

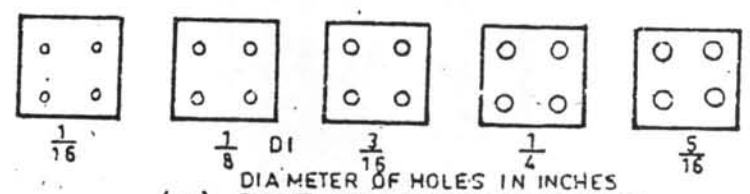
(34) Kawamura (1970) ได้ศึกษาดังระยะเวลาที่ใช้ในการกวาดตะกอนเมื่อเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของปริมาณสารส้มจาก 17 - 100 ก./ลบ.ม. จากการศึกษาดังปริมาณสารส้มที่เติมขบวนการระยะเวลาที่ใช้ในการกวาดตะกอนจะลดลง เมื่อปริมาณสารส้มที่ใส่มากขึ้น และเขาไคบันทึกไว้ว่าค่าความเร็วสัมพันธ์ก่อนหน่วยระยะทาง G โดยทั่ว ๆ ไปใช้ค่า 50 ต่อวินาที และความมากกว่านี้จะทำให้การทำตะกอนมีประสิทธิภาพลดลง ระยะเวลาการทำตะกอนที่ใช้ต่ำสุด 10 นาที



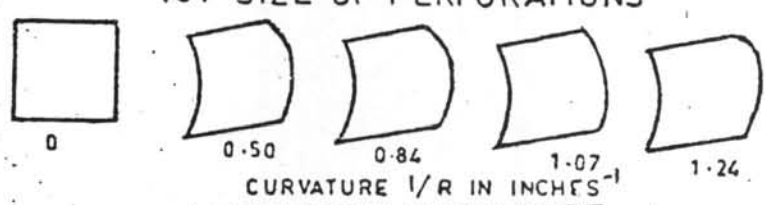
TOTAL LENGTH OF SCRATCHES IN INCHES
 (a) SURFACE ROUGHNESS



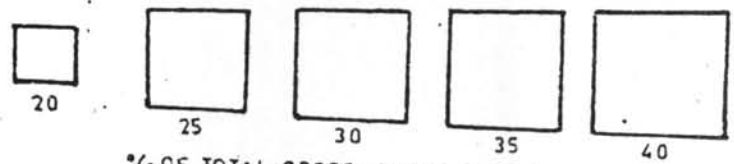
NUMBER OF 1/8 IN. DIAMETER HOLES
 (b) FREQUENCY OF PERFORATIONS



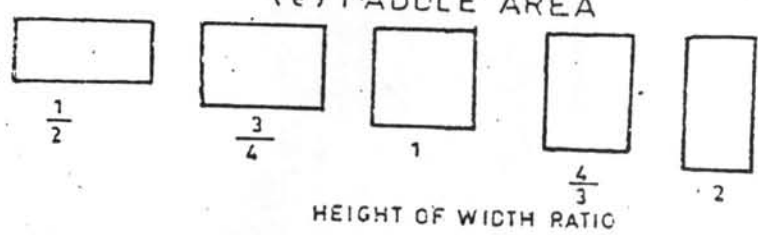
DIA METER OF HOLES IN INCHES
 (c) SIZE OF PERFORATIONS



CURVATURE 1/R IN INCHES⁻¹
 (d) PADDLE CURVATURE



% OF TOTAL CROSS-SECTION AREA OF FLUID
 (e) PADDLE AREA



HEIGHT OF WIDTH RATIO
 (f) PADDLE SHAPE

2.1 PADDLE DESIGNS by DROBNY

Griffith และ William (1972) ⁽²⁵⁾ ได้ทำการศึกษาค้นคว้าการออกแบบและ
 แสดงให้เห็นประโยชน์ของ Jar Test ในการออกแบบและการทำงานของถังตกตะกอน
 เขาได้วัดค่าความเร็วสัมพัทธ์ต่อหน่วยระยะทาง G ที่เหมาะสมเป็นค่าคุณลักษณะทางเคมีที่จะ
 ท้องหา ก่อนจะทำการผลิตน้ำประปา และในขณะที่ความเข้มข้นของสารละลายเกลือแกงเพิ่มขึ้น
 ค่า G ที่เหมาะสมจะเพิ่มขึ้นประมาณ 25 - 45 ต่อวินาที

Gupta (1972) ⁽³⁵⁾ ได้ศึกษาการทำงานของถังตกตะกอน multibottom โดยใช้
 เครื่องทำตะกอนแบบไขของแข็ง เป็นตัวกลาง เป็นตัวทำให้เกิดตะกอนฟล็อก เขาได้บันทึกว่าเครื่อง
 ทำตะกอนแบบไขของแข็ง เป็นตัวกลาง ซึ่งใช้ด้านขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 0.5 มม. เป็นตัวกลาง
 ความลึกของตัวกลาง 0.5 ม. และอัตราการไหลของน้ำ $0.25 \text{ m}^3/\text{m}^2 - \text{นาท}$ ให้ผลการทำ
 ตะกอนได้ดี

วิวัฒน์ แจงอยู่ (1977) ⁽³⁶⁾ ได้ศึกษาเครื่องทำตะกอนแบบไขของแข็ง เป็นตัวกลาง
 ตัวกลางนั้นคือ Bituminous coal ซึ่งมีขนาดต่าง ๆ กัน จากการทดลองของเขาพอสรุป
 ได้ว่า

1. ค่า optimum G สำหรับ unexpanded bed 50 - 140 ต่อวินาที
 สำหรับ expanded bed 165 - 240 ต่อวินาที
2. ค่า Gt_d ที่ให้การทำตะกอนได้ดี
 สำหรับ unexpanded bed $0.8 + 10^4$ ถึง $2.3 + 10^4$
 สำหรับ expanded bed มากกว่า $3.6 + 10^4$
3. ค่า t_d ที่ให้ตะกอนที่คั่งอยู่ในช่วง 2 - 5 นาที
4. ค่าอัตราการไหลไม่ควรต่ำกว่า $0.30 \text{ m}^3/\text{m}^2 - \text{นาท}$
 และไม่ควรเกิน $3.00 \text{ m}^3/\text{m}^2 - \text{นาท}$
5. ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของตัวกลางไม่ควรต่ำกว่า 1 มม.