

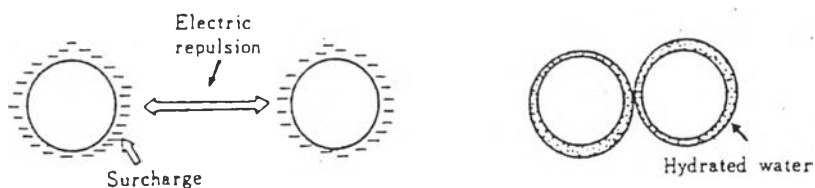
ทฤษฎี แนวความคิด การศึกษาวิจัยที่ผ่านมา

3.1 ทฤษฎีการกรองตรง(Direct Filtration)

การกรองตรง เป็นการกรองซึ่งอาจเตรียมน้ำก่อนกรองหรือไม่ก็ได้ โดยไม่ต้องผ่านหน่วยตกตะกอน ก่อนเข้าสู่หน่วยการกรอง นักวิจัยหลายท่านได้ศึกษาวิจัยการกรองตรงกับเครื่องกรองชั้นเดียว(single media) หรือแบบสองชั้น(dual media) พบว่าได้ผลเป็นที่น่าพอใจยิ่ง Adin(1)วิจัยกรองตรงโดยใช้เครื่องกรองแบบสองชั้น พบว่าสามารถกำจัดสารแขวนลอยได้ง่ายโดยไม่จำเป็นต้องใช้ หน่วยสมานตะกอนและตกตะกอน การกรองตรงมีข้อจำกัดอยู่บ้าง Kawamura(2)รายงานว่าการกรองตรงเหมาะกับน้ำดิบที่มีความขุ่นไม่สูงนัก ไม่ควรเกิน 10 FTU ทฤษฎีพื้นฐานที่สำคัญมีดังต่อไปนี้

3.1.1 ทฤษฎีการรวมตะกอน(Coagulation)

การที่สารแขวนลอยมีความคงตัว(Stability)อยู่ได้ เป็นเพราะ 2 สาเหตุใหญ่คือ เกิดแรงผลักโดยประจุไฟฟ้าสถิตของสารแขวนลอยซึ่งมีประจุลบเอง และการที่โมเลกุลของน้ำห่อหุ้มสารแขวนลอยไว้โดยรอบเป็นการลดโอกาสรวมตัวกัน



รูปที่ 3.1ก แรงผลักโดยประจุไฟฟ้าสถิตของสารแขวนลอยเอง

3.1ข โมเลกุลน้ำห่อหุ้มสารแขวนลอย

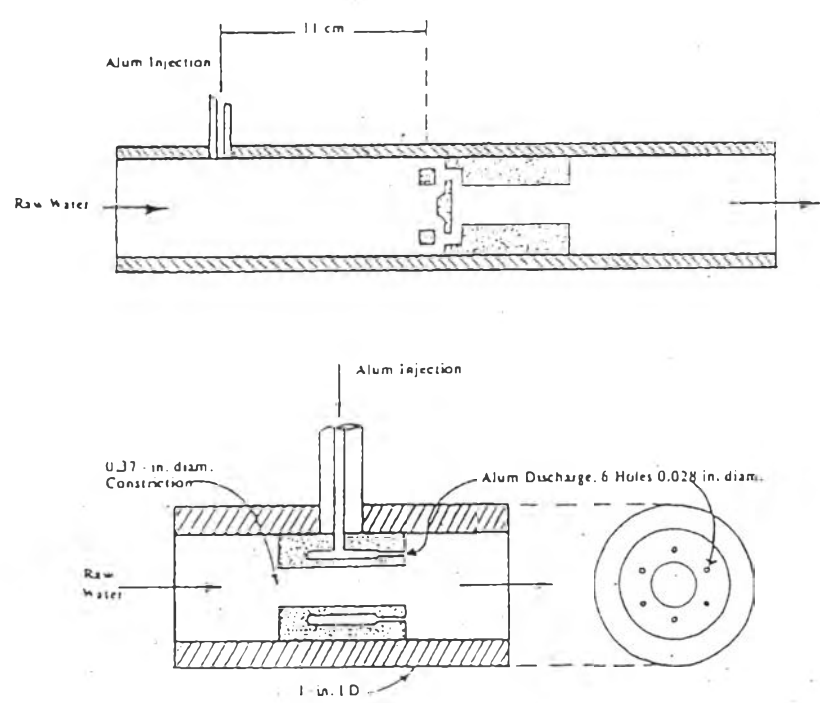
การรวมตะกอนเป็นขบวนการสำคัญในการทำให้สารแขวนลอย

ถูกทำลายความคงตัวและรวมตัวกัน เพื่อง่ายต่อการตกตะกอน หรือกรองออก ตามความต้องการ ขั้นตอนที่สำคัญของการรวมตะกอนมี 2 ลำดับ คือ การกวนเร็ว(Rapid Mix) และการกวนช้า(Slow Mix)

1) การกวนเร็ว

การกวนเร็วเป็นกระบวนการทำลายเสถียรภาพของสารแขวนลอยจนทำให้เกิดการรวมตัวกัน โดยอาศัย 2 กลไกหลัก คือกลไกการดูดติดผิวและทำลายประจุ(Destabilization) และกลไกแบบกวาด(Sweep Coagulation) พารามิเตอร์ที่ใช้แสดงคือ ค่าความปั่นป่วน(G) กับเวลา(t) G ที่เหมาะสมไม่น้อยกว่า 300 วินาที<sup>-1</sup> , t ไม่เกิน 1 นาที

การกวนเร็วโดยใบพัดมีประสิทธิภาพในการทำลายเสถียรภาพจำกัด เนื่องจากต้องใช้ t 10-30 วินาที ได้ G ประมาณ 300 วินาที<sup>-1</sup> ในสภาวะทำลายเสถียรภาพที่เหมาะสม t จะอยู่ระหว่าง 10<sup>-4</sup> - 1 วินาที การฉีดสารรวมตะกอนในเส้นท่อ(Chemical Injection Nozzle) โดยสร้างความปั่นป่วนในท่อแบบต่างๆ เช่นแบบ Orifice หรือ Venturi Tube ใช้เวลาในการกวนผสมน้อยกว่า 1 วินาที เป็นรูปแบบการกวนเร็วที่เหมาะสมอีกวิธีหนึ่ง(รูปที่ 3.2 )



รูปที่ 3.2 การกวนเร็วโดยสร้างความปั่นป่วนในท่อแบบ Orifice (Vrale and jorden(3))

## 2) การกวนช้า

เป็นขั้นตอนต่อจากการกวนเร็ว เพื่อสร้างโอกาสสัมผัสระหว่างกันของสารแขวนลอย ขบวนการสมานตะกอนทั่วไปเกิดขึ้น 3 รูปแบบคือ

2.1) ออร์โธไคเนติก (Orthokinetic Flocculation) เกิดในขณะที่ของเหลวเคลื่อนที่จนอยู่ในสภาวะการกวน ความเร็วในการเคลื่อนที่จะแปรเปลี่ยนไปตามตำแหน่งและเวลา ทำให้อนุภาคที่เคลื่อนที่ไปกับน้ำมีความเร็วแตกต่างกัน จึงเกิดการชนกันและสมานตัวกันที่สุดในที่สุด การสมานตะกอนแบบนี้เกิดขึ้นมากในการผลิตน้ำประปาทั่วไป

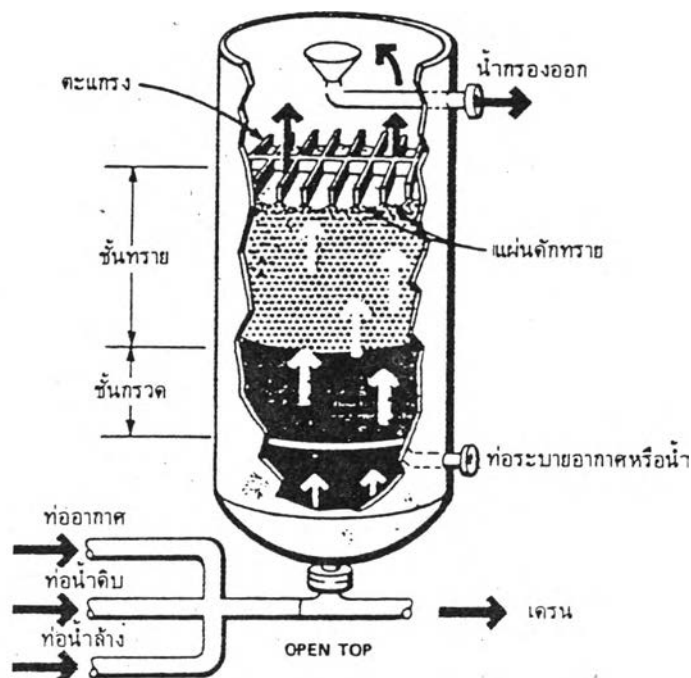
2.2) เพอริไคเนติก (Perikinetic Flocculation) เป็นการเคลื่อนที่โดยความร้อนแปรรูปเป็นพลังงานจลน์ ทำให้อนุภาคคอลลอยด์เคลื่อนที่แบบสุ่ม และชนกันแบบสุ่ม การสมานตะกอนแบบนี้มีบทบาทน้อยในการผลิตน้ำประปา

2.3) การจมตัวด้วยอัตราเร็วที่แตกต่างกัน ในสภาวะสถิตย์ (Static) เช่น การตกตะกอนในถังตกตะกอน จะเกิดการชนกันและสมานตะกอนในขณะที่กำลังตกตะกอน

เช่นเดียวกันกับการกวนเร็ว  $G$  และ  $t$  เป็นพารามิเตอร์ที่แสดงสภาวะการกวน Andrew-Villegas & Letterman(3) ได้ทดลองสมานตะกอนด้วยสารลัมกับน้ำดิบ คาโอลิน พบว่า  $G$  ที่เหมาะสมอยู่ในช่วง 20-50 วินาที<sup>-1</sup>,  $t$  ที่เหมาะสมอยู่ในช่วง 20-30 นาที โดยระบุว่าค่า  $t$  ที่มากกว่านี้ไม่สามารถเพิ่มประสิทธิภาพการสมานตะกอนแต่อย่างใด

## 3.2 เครื่องกรองแบบไหลขึ้น

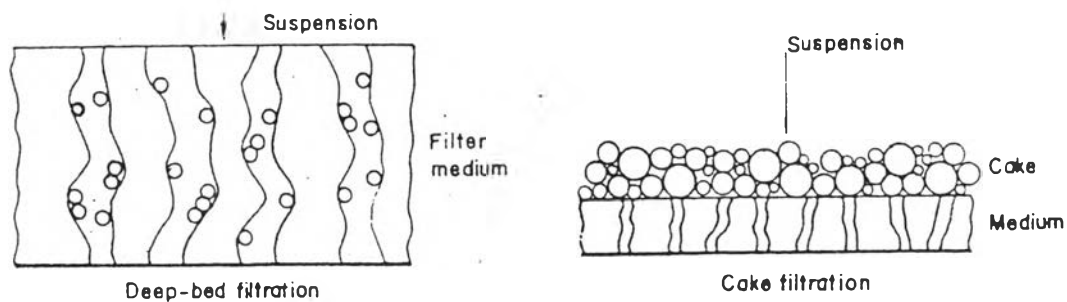
นักวิจัยหลายท่าน ได้รายงานไว้ว่า เครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้นมีอายุการกรองมากกว่าเครื่องกรองลงแบบทั่วไป 2 ถึง 3 เท่า ที่ความขุ่นน้ำหลังตกตะกอน 3-6 FTU. อัตรากรอง 10-15 ม/ชม. (Kawamura(2)) ส่วน Ives(6) รายงานว่า กรองได้นานกว่า 1.2-2.0 เท่า



รูปที่ 3.3 แสดงเครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลชั้นแบบที่นิยมใช้ มีตะแกรง และแผ่นดักทรายติดตั้งบนชั้นกรวด

### 3.2.1 ทฤษฎีการกรองเร็ว

การกรองเร็วเป็นกระบวนการดักจับอนุภาคหรือตะกอนด้วยวิธีทางกายภาพ และเคมี มีลักษณะการกรอง 2 แบบ คือ การกรองติดผิว (Straining) หรือแบบเค็ก เป็นการกรองอนุภาคหรือตะกอนที่มีขนาดใหญ่กว่า ช่องว่างระหว่างสารกรอง จึงไม่จำเป็นต้องใช้สารรวมตะกอน และการกรองแบบติดค้างในชั้นกรอง (Deep bed filtration) เป็นการกรองอนุภาคที่มีขนาดเล็กกว่าช่องว่างระหว่างสารกรอง (รูปที่ 3.4)

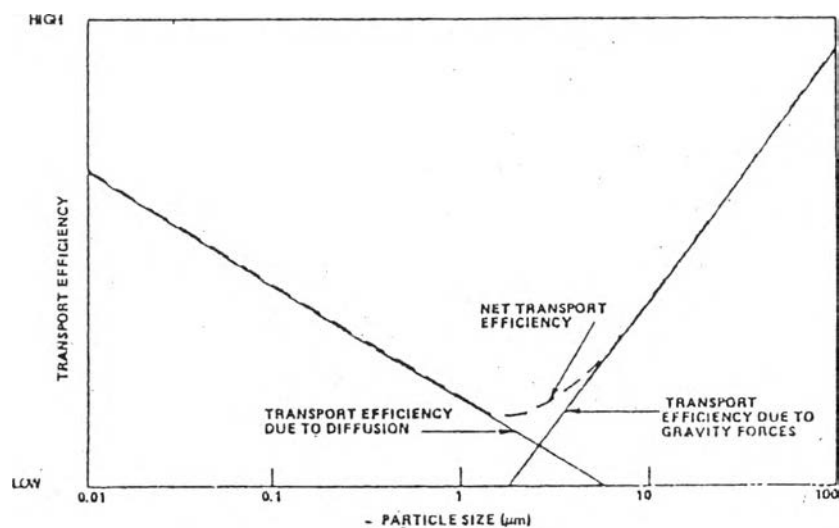


รูปที่ 3.4 กลไกการกรองแบบติดผิว และ แบบติดค้างในชั้นกรอง

การกรองน้ำเสียขั้นที่ 3 และน้ำดีสำหรับโรงงานอุตสาหกรรม มักเป็นแบบติดผิว ส่วนการกรองแบบติดค้างในชั้นกรองจะเกิดขึ้นในการกรองน้ำประปา O'melia(7) รายงานว่า ขบวนการกำจัดความขุ่นโดยสารกรองแบบติดค้างในชั้นกรอง สามารถอธิบายได้จากกลไกการเคลื่อนย้าย(Transport Mechanism) ซึ่งเป็นกระบวนการทาง ฟิสิกส์-เคมี และกลไกติดติด(Attachment Mechanism) ซึ่งเป็นกลไกทาง ฟิสิกส์-เคมี Ives(6) มีความเห็นสนับสนุนว่า กลไกการเคลื่อนย้ายเกิดขึ้นเมื่อ อนุภาคแขวนลอยถูกทำให้หลุดออกจากเส้นทางน้ำเข้าหาเม็ดสารกรอง และหลังจากนั้นจึงเกิด กลไกติดติดเมื่ออนุภาคเข้าไปใกล้เม็ดสารกรองนั้น

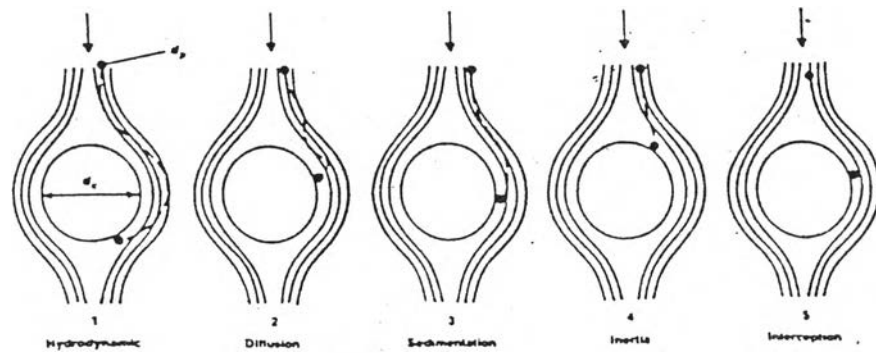
### 1) กลไกการเคลื่อนย้าย

กลไกการเคลื่อนย้ายสามารถอธิบายได้ 3 รูปแบบหลัก (Ives(7)) ได้แก่ การแพร่กระจาย(Diffusion) เป็นการเคลื่อนย้ายเนื่องจากเกิดการเคลื่อนที่แบบสุ่ม(Random Brownian) จะเกิดมากขึ้นเมื่อขนาดอนุภาคเล็กกว่า 1 ไมครอน การตกตะกอน(Sedimentation) ซึ่งเป็นผลมาจาก แรงดึงดูดโลกทำให้อนุภาคมีความเร็วในการตกตะกอนมากจนสามารถแยกตัวออกจากเส้นทางน้ำ(Steam line) การตกตะกอนจะเกิดมากขึ้นเมื่อขนาดอนุภาคใหญ่กว่า 1 ไมครอน Yao et al.(9) รายงานว่า เมื่อพิจารณาทั้ง 2 กลไกนี้ พบว่าขนาดอนุภาค 1 ไมครอน มีประสิทธิภาพการเคลื่อนย้ายต่ำที่สุด(รูปที่ 3.5)



รูปที่ 3.5 ความสัมพันธ์ระหว่าง ประสิทธิภาพกลไกการเคลื่อนย้ายกับขนาดอนุภาคสารแขวนลอย(Sank(10))

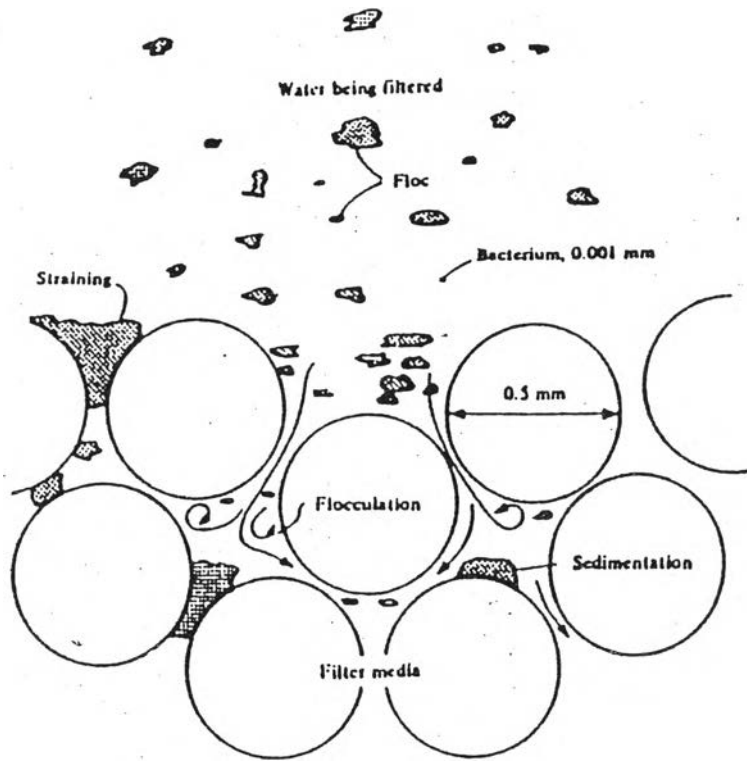
กลไกการเคลื่อนย้ายรูปแบบที่ 3 คือกลไกการแย่ง (Inter-ception) เกิดขึ้นเมื่ออนุภาคเคลื่อนที่มากับเส้นทางการนำ เข้าใกล้เม็ดสารกรองจนมีระยะที่จะถูกดูดติดได้ นอกจากกลไกที่สำคัญทั้ง 3 แล้วยังมีกลไกที่มีอิทธิพลต่อการกรองเพียงเล็กน้อย ได้แก่ กลไกไฮดรอสตาสติก (Hydrodynamic) และกลไกความเฉื่อย (Inertia) (รูปที่ 3.5)



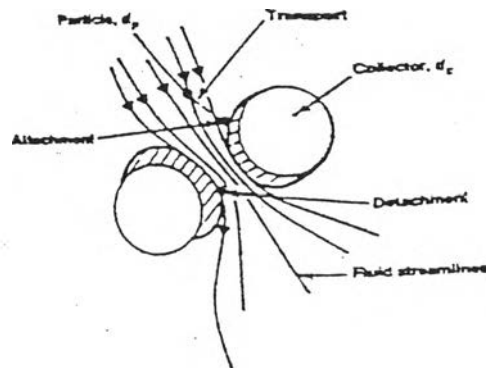
รูปที่ 3.6 กลไกการเคลื่อนย้ายของการกรอง (Amirtharajah(11))

## 2) กลไกการดูดติดสารแขวนลอย

การดักจับอนุภาคโดยสารกรองต้องอาศัยกลไกการเคลื่อนย้ายนำพาเอาอนุภาคเล็กๆ จากเส้นทางการนำพาเข้าใกล้ผิวหน้าของสารกรอง เมื่ออนุภาคเข้าใกล้ผิวหน้าสารกรองมากขึ้น แรงระหว่างผิวหน้าจะทำให้เกิดการดูดติด ระหว่างผิวสารกรองกับสารแขวนลอย ซึ่งเกี่ยวเนื่องมาจากแรงต่างๆ คือ แรงประจุไฟฟ้าสถิต (Electrostatic interaction), แรงแวนเดอร์วาลส์ (Landon Vander Waals) หรือ แรงที่เกิดจากปฏิกิริยาเคมี (Surface Chemical Interaction) เนื่องจากแรงลาก (drag force) เกิดขึ้นตลอดเวลา ดังนั้นการดูดติดสารแขวนลอยจะไม่สามารถเกิดขึ้นได้ถ้าปราศจากแรงแวนเดอร์วาลส์ดึงดูดสารแขวนลอยเข้าหาเม็ดสารกรอง (Amirtharaj(11))



รูปที่ 3.7 กลไกการดักติดสารแขวนลอย



รูปที่ 3.8 กลไกการกรอง และกลไกการหลุด (Amirtharajah(11))

นอกจากกลไกการเคลื่อนที่ และกลไกการดูดติดสารแขวนลอย แล้ว ยังมีกลไกที่สำคัญอีก นั่นคือ กลไกการหลุด (Detachment Mechanism) การหลุดของอนุภาคออกจากสารกรองขึ้นอยู่กับ ข้อจำกัดของความสามารถในการต้านทานแรงเฉือนของอนุภาคที่สะสมระหว่างช่องว่างของสารกรองนั้น การเพิ่มความเร็วยิ่งขึ้นเป็นผลทำให้อนุภาคหลุดออกได้มากขึ้น ดังนั้นการกำจัดอนุภาคจึงเกิดขึ้นได้น้อยลง เมื่อความเร็วของการไหลเพิ่มขึ้น (Ives (8)) การเพิ่มความเร็วในระบบอัตราการกรองที่ Ives อธิบายว่าเมื่ออนุภาคสะสมมากขึ้นในช่องว่าง ทำให้ช่องว่างแคบลง ความเร็วในการไหลจึงเพิ่มขึ้น และเมื่อแรงลากเพิ่มถึงจุดที่เท่ากับแรงดึงดูด (Adhesive Force) อนุภาคจะเริ่มหลุดออกจากสารกรองชั้นแรกๆ ผ่านเข้าไปยังชั้นถัดไป จนกระทั่งหลุดออกจากชั้นกรองในที่สุด ซึ่งเรียกว่าความขุ่นหลุดลอด (Break Through Turbidity)

### 3.3 ปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการกรอง

#### 3.3.1 สารกรอง (Filter Media)

สารกรองที่นิยมในการกรองน้ำแบบทั่วไป คือทรายซิลิกา (Silica Sand), ถ่านแอนทราไซต์ (Anthracite), หินปูน (Calcium Carbonate) และ ถ่านคาร์บอน (Activated Carbon)

ตารางที่ 3.1 แสดงชนิด, ขนาด, ส.ป.ส. ความสม่ำเสมอของสารกรองที่นิยมใช้กับเครื่องกรองแบบทั่วไป

ชนิด Fil. Media	ขนาดสัมฤทธิ์ (E.S.) (Effective Size)	ส.ป.ส. ความสม่ำเสมอ (U.C.) (Uniformity of coefficient)
ทรายละเอียด (Silica Sand)	0.45-0.60	1.60-2.00
ถ่านแอนทราไซต์ (Anthracite)	0.65-0.76	1.85
หินปูน (Limestone)	0.33-0.68	น้อยกว่าหรือเท่ากับ 2.00
ถ่านคาร์บอน (Activated Carbon)	0.35-0.50	น้อยกว่าหรือเท่ากับ 2.00



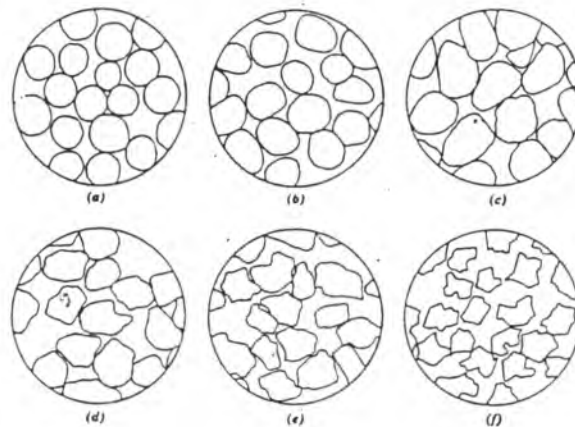
ในที่นี้จะกล่าวเฉพาะทรายกรอง ทรายที่นิยมใช้คือ ทรายซิลิกา ที่มีคุณภาพดี กล่าวคือจะต้องไม่มีหินปูน (Limestone) ซึ่งมีเนื้ออ่อนและละลายน้ำได้ดีปะปน อาจทดสอบได้โดยการ แช่กรดเกลือเข้มข้นเป็นเวลา 24 ชม. ถ้าน้ำหนักหายไปเกิน 5% ถือว่าใช้ไม่ได้ สำหรับขนาดนั้น Pereraสรุปว่าการเปลี่ยนขนาดทรายให้ใหญ่ขึ้นจะทำให้ หัวน้ำสูญเสียลดลง และให้อายุการกรองนานขึ้น

Degremont (11) แนะนำ ทรายขนาดสัมฤทธิ์ ที่ใช้กับเครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลลงเครื่องกรองที่ใช้แรงดันสูง เช่น ทรายขนาด 0.3-0.5 มม. ใช้ อัตรากรองได้สูง 25-50 ม./ชม. (น้ำใช้สำหรับสระว่ายน้ำ) ใช้กรองน้ำดิบความขุ่นน้ำดิบไม่เกิน 100 NTU, ทรายขนาด 0.6-0.8 มม. ใช้ อัตรากรอง 20-25 ม./ชม. ใช้กรองน้ำดิบความขุ่นไม่เกิน 50 NTU, ทรายขนาด 0.9-1.35 มม. ใช้ อัตรากรอง 15-20 ม./ชม. ใช้กรองน้ำดิบความขุ่นน้อยๆ, ทรายขนาด 1.35-2.5 มม. นิยมใช้กรองน้ำเสีย ชั้นที่ 3 หรือใช้เป็นชั้นรองทรายกรองขนาด 0.4-0.5 มม., ส่วนกรวดขนาด 3-25 มม. นิยมใช้เป็นชั้นรอง

สำหรับเครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้น แนะนำให้ใช้ทรายขนาด 0.5-2.0 มม. ความลึกชั้นกรอง 1.8-2.0 ม. ที่อัตรากรองประมาณ 5 ม./ชม.

Fair (14) แนะนำขนาดทรายกรองที่ใช้กับ เครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลลง ขนาดทรายกรอง 0.45 มม. หรือใหญ่กว่า ส.ป.ส. ความสม่ำเสมอไม่เกิน 1.5 ส่วนความลึก 75 ซม. ชั้นกรวดรองลึกไม่เกิน 45 ซม.

นอกจาก ทรายขนาดสัมฤทธิ์ และ ส.ป.ส. ความสม่ำเสมอแล้วยังมีค่าพารามิเตอร์แสดง คุณลักษณะของสารกรองอีก ได้แก่ ดัชนีความกลม (  $\psi$  ) และรูปร่าง (  $S$  ) (รูปที่ 3.9)



Description	Sphericity, $\psi$	Shape Factor, $S$	Typical Porosity, $f$
(a) Spherical	1.00	6.0	0.38
(b) Rounded	0.98	6.1	0.38
(c) Worn	0.94	6.4	0.39
(d) Sharp	0.81	7.4	0.40
(e) Angular	0.78	7.7	0.43
(f) Crushed	0.70	8.5	0.48

รูปที่ 3.9 การบอกความกลมของสารกรองด้วย  $\psi$  และ  $S$  (Fair(14))

$S$  = Shape factor,  $\psi$  = ดัชนีความกลม

### 3.3.2 การเตรียมน้ำก่อนการกรอง

ในการผลิตน้ำประปา การเตรียมน้ำก่อนกรองเป็นขั้นตอนที่สำคัญ Kawamura(2) รายงานว่า การทำลายเสถียรภาพของสารแขวนลอยเป็นสิ่งจำเป็นในการผลิตน้ำให้มีคุณภาพดี หากไม่มีการเตรียมน้ำที่ดี แม้กรองด้วยอัตรากรองที่น้อยกว่า 4.8 ม./ชม. ก็ไม่สามารถผลิตน้ำที่มีคุณภาพดีได้ เช่นเดียวกัน พรชัย(15) รายงานผลวิจัยเครื่องกรองแบบหลายชั้น กรองน้ำดิบความขุ่นไม่เกิน 0.5 NTU โดยไม่เตรียมน้ำก่อนกรอง พบว่ามีประสิทธิภาพการกรองมีเพียง 40% แต่เมื่อใช้สารส้มเตรียมน้ำก่อนกรอง พบว่าสามารถกำจัดความขุ่นได้อย่างมีนัยสำคัญ นอกจากนี้การวิจัยของ Robeck et. al. (16) สรุปว่า การเตรียมน้ำก่อนกรองที่ดีเมื่อใช้อัตรากรอง 4.8-14.7 ม./ชม. จะได้คุณภาพน้ำที่ผ่านการกรองใกล้เคียงกัน

สารรวมตะกอนที่ยังคงนิยมใช้กัน ในการผลิตน้ำประปาจากอดีตจนถึงปัจจุบันหลายประเทศยังคงใช้สารส้ม Bauman and Cleasby(1) รายงานว่าปริมาณสารส้มเพียง 5-10 มก./ล. ก็มีประสิทธิภาพเพียงพอสำหรับการกรองตรงกับน้ำดิบความขุ่นต่างๆ

### 3.3.3 ความขุ่นน้ำดิบ

สารแขวนลอยได้แก่ ดินละเอียด, อินทรีย์สาร, อนินทรีย์สาร ต่างก็เป็นตัวขัดขวางทางเดินของแสง อนุภาคคอลลอยด์เป็นสารแขวนลอยมีช่วงขนาด 0.001-1 ไมครอน สามารถแขวนลอยอยู่ในน้ำได้เป็นเวลานานๆ ปริมาณสารแขวนลอยเหล่านี้สามารถวัดได้ เป็นค่าความขุ่น(turbidity) ที่ระดับต่างๆ ในแหล่งน้ำธรรมชาติมักจะพบค่าไอลินแขวนลอยอยู่เสมอ Culp(16)รายงานการวิจัยว่า ผงดินคาโอลินที่แขวนลอยอยู่ในน้ำมีค่า BEC(Base exchange capacity)แคบ ซึ่งทำให้สังเกตเหตุการณ์เปลี่ยนแปลงได้ดี เมื่อใช้ปริมาณสารส้มรวมตะกอนเพียงเล็กน้อย Culpสรุปผลการกรองตรงกับน้ำดิบด้วยว่า เหมาะที่จะให้กรองน้ำดิบที่มีความขุ่นและสีน้อยกว่า 25 หน่วย, น้ำดิบที่มีสีน้อยๆ ความขุ่นสูงไม่ควรเกิน 200 หน่วย และน้ำดิบที่มีความขุ่นน้อยๆ สีมากไม่ควรเกิน 100 หน่วย Kawamura(18)รายงานว่า การกรองตรงเหมาะกับน้ำดิบความขุ่นระหว่าง 5-10 หน่วย

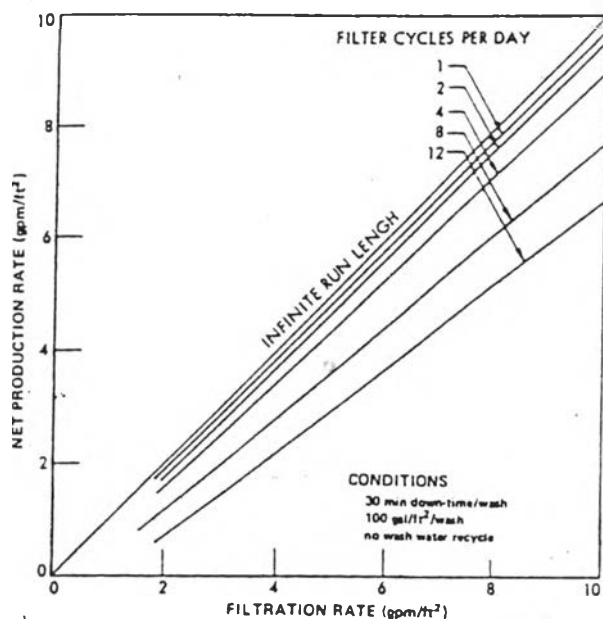
### 3.3.4 ความขุ่นน้ำกรอง

มาตรฐานที่กำหนดความขุ่นน้ำที่ผ่านการกรอง มีหลายมาตรฐาน และหลายสถาบันที่กำหนด สำหรับมาตรฐานคุณภาพน้ำประปา 3 สถาบันที่สำคัญ ได้กำหนดค่าความขุ่นที่ยอมรับได้ดังนี้(WHO(19))

องค์การสหประชาชาติ(WHO)	กำหนดความขุ่นไม่เกิน	1 NTU
การประปาสหรัฐอเมริกา(AWWA)	"	1 NTU
การประปานครหลวง(MWWA)	"	5 NTU

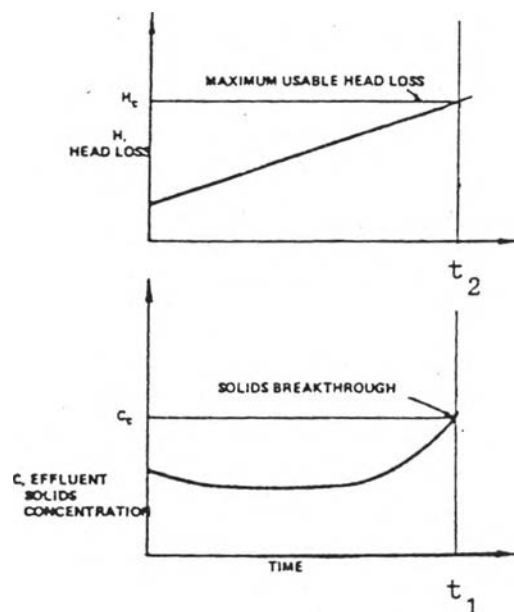
### 3.3.5 อายุการกรอง

โดยปกติอายุการกรองควรอยู่ในช่วง 12-48 ชม.(Fair(14)) ถ้าอายุการกรองนานเกินไป อาจเกิดปฏิกิริยาเคมี, ชีวะ ขึ้นในชั้นกรอง เช่น การตกผลึกของหินปูนอย่างช้าๆ จนเกิดการรวมตัวจับกับทรายเป็นก้อน หรือเกิดการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ขึ้น เครื่องกรองน้ำบางครั้งอาจใช้กรองโดยล้างย้อนวันละ 1-2 ครั้ง โดยให้ปริมาณน้ำกรองไม่แตกต่างจากการล้างย้อนน้อยกว่าวันละ 1-2 ครั้งต่อวัน(รูปที่ 3.10)



รูปที่ 3.10 แสดงการล้างเครื่องกรองน้อยกว่าวันละ 1-2 ครั้ง ไม่ช่วยให้ผลิตน้ำได้ปริมาณมากขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ

ในทางทฤษฎีในการใช้งานเครื่องกรองที่เหมาะสมที่สุด (optimal) ควรจะมี อายุการกรองโดยหัวน้ำสูญเสียสูงสุด ( $t_1$ ) เท่ากับ อายุการกรองโดยความเข้มข้นหลุดรอด ( $t_2$ ) (รูปที่ 3.11)



รูปที่ 3.11 เครื่องกรองที่มี  $t_1 = t_2$

### 3.3.6 หัวน้ำสูญเสีย

Fair(14) ได้แนะนำหลักเกณฑ์การออกแบบการไช้งาน เครื่องกรองแบบทั่วไป ควรมึระดับหัวน้ำสูญเสียเริ่มต้น(Initial Head Loss) ประมาณ 0.30 ม. จนถึงหัวน้ำสูญเสียสูงสุด(Final Maximum Head Loss) 2.45-2.75 ม.

### 3.3.7 การล้างย้อน

นักวิจัยหลายท่านได้ให้ความคิดเห็นเกี่ยวกับ การล้างย้อนในทัศนะต่างดั่งนี้ Camp(19) รายงานว่า สารกรองที่ไช้งานแล้ว จะทำความสะอาดได้ดีโดยล้างย้อนในอัตราที่เพียงพอ แรงที่ล้างตะกอน ส่วนใหญ่หลุดออกได้เนื่องจากแรงเฉือน(Shearing force) Fujita(20) มีความคิดเห็นตรงกันข้ามว่า การทำความสะอาดสารกรอง เกิดขึ้นเนื่องจากการสัมผัสกันระหว่างเม็ดสารกรองมากกว่าแรงเฉือน Kawamura(18) รายงานว่า การล้างย้อนด้วยน้ำร่วมกับการเป่าอากาศเป็นวิธีที่มีประสิทธิภาพมากที่สุด ทั้งเครื่องกรองน้ำประปาและน้ำเสีย ได้มีการทดลองวิจัยกรองน้ำจากแม่น้ำ Missisipi และล้างย้อนด้วยน้ำจากแม่น้ำร่วมกับการเป่าอากาศ พบว่าได้ผลเป็นที่น่าพอใจ(Haney and Steimle(21)) ส่วนปริมาณน้ำล้างย้อน Fair(14) แนะนำว่า เครื่องกรองเร็วที่เหมาะสมควรไช้ น้ำล้างย้อน 1-6 % ของปริมาตรน้ำกรอง

## 3.4 การศึกษาวิจัยที่ผ่านมา

การศึกษาวิจัยในเรื่อง การกรองตรง ที่ผ่านมามีส่วนใหญ่มักเป็นการทดลอง การกรองตรงกับเครื่องกรองแบบสองชั้นแบบไหลลง(Dual Media) หรือเครื่องกรองชั้นเดียวแบบไหลลง(Single Media) และได้ถูกนำไปประยุกต์ไช้งานผลิตน้ำประปาได้ผลเป็นที่น่าพอใจ ในทางตรงกันข้ามการศึกษาวิจัยการกรองตรงโดยไช้เครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้นที่ผ่านมามีค่อนข้างน้อย โดยเฉพาะในแถบประเทศที่มีแหล่งวัตถุดิบแอนทราไซด์มาก ในบางประเทศไม่มีวัตถุดิบดังกล่าว จึงจำเป็นต้องไช้วัตถุดิบธรรมชาติที่หาได้ง่ายและราคาถูก นั่นก็คือทรายกรองโดยนำมาไช้ประโยชน์ในการกรองให้ได้สมรรถนะที่ดีที่สุดเท่าที่จะทำได้ ทั้งในการผลิตน้ำประปา หรือกำจัดน้ำเสีย สำหรับการศึกษาวิจัยที่สำคัญของเครื่องกรองแบบไหลขึ้นมีดังต่อไปนี้

Haney & Steimle(21) ทดลองสมรรถนะของเครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้น เรียกว่า L'Eau Claire Process ประกอบด้วยหินกรองขนาด 32-38 หนา 15 มม., หินกรองขนาด 6.25-9.5 มม. หนา 15 ซม. และทรายขนาดลัมฤทธิ์ 1.8 มม., ส.ป.ส.ความสม่ำเสมอ 1.11 หนา 90 ซม., ทรายขนาดลัมฤทธิ์ 0.95 มม. หนา 90 ซม.(รวมชั้นกรองหนา 213 ซม.) โดยติดตะแกรงเหล็กบนผิวทรายชั้นบนสุด ใช้ โพลีเมอร์เป็นสารรวมตะกอน ที่อัตราการกรอง 15 ม./ชม. สรุปผลการทดลองพบว่า

- 1) ที่อัตราการกรอง 15 ม./ชม. ปริมาณสารโพลีเมอร์ 0.5-7.5 มก./ล. หัวน้ำสูญเสียสูงสุด 8.8 ม.(29 ฟุต) อายุการกรอง 3.5-34.5 ชม.
- 2) ประสิทธิภาพการกำจัดความขุ่นอยู่ระหว่าง 41-91% โดยใช้เวลาไม่เกิน 15 นาที ในการลดความขุ่นน้ำดิบจนได้ต่ำกว่า 1 NTU
- 3) สรุปว่าเครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้น สามารถนำไปใช้ผลิตน้ำสะอาด จากน้ำผิวดินที่มีความขุ่นไม่มากได้อย่างเหมาะสม

ภิญโญ ธรรมศิริ(20) ทดลองวิจัยโดยใช้เครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้น โดยผ่านการเตรียมน้ำก่อนกรองทรายกรอง ES 1.2 มม., UC 1.6, ชั้นกรองหนา 80 ซม. กรองน้ำดิบจากแม่น้ำเจ้าพระยา ความขุ่นน้ำเฉลี่ยหลังตกตะกอน 50 ถึง 70 JTU ที่อัตราการกรอง 100-500 ม./วัน(4.16-20.8 ม./ชม.) สรุปผลการวิจัยดังนี้

- 1) ที่อัตราการกรอง 10.41 ม./ชม. มีประสิทธิภาพการกำจัดความขุ่น 70%
  - ที่อัตราการกรอง 20.83 ม./ชม. มีประสิทธิภาพการกำจัดความขุ่น 60%
- 2) หัวน้ำสูญเสียสูงสุดไม่เกิน 0.96 เท่าของความหนาชั้นทราย
- 3) อัตราการกรองที่เหมาะสมอยู่ในช่วง 8.33-16.66 ม./ชม.
- 4) ปริมาณน้ำล้างย้อนประมาณ 2.5% ของน้ำกรอง

Perera(9) ทดลองเปรียบเทียบเครื่องกรองทรายเร็วแบบไหลขึ้น กับแบบไหลลง น้ำดิบคาโอลิน 100 มก./ล. ที่อัตราการกรอง 5, 10, 15, 20 ม./ชม. ขนาดทรายลัมฤทธิ์ 0.595-0.841 มม. ชั้นกรองหนา 12.5 ซม. ถึง 32.5 ซม. สรุปผลการทดลองได้ดังนี้คือ

- 1) เครื่องกรองแบบไหลขึ้นมีหัวน้ำสูญเสียน้อยกว่าแบบไหลลง  
อย่างมีนัยสำคัญที่สภาวะเดียวกัน
- 2) อายุการกรองแบบไหลขึ้นยาวนานกว่าแบบไหลลงอย่างมี  
นัยสำคัญที่สภาวะเดียวกัน
- 3) เครื่องกรองแบบไหลขึ้นมีประสิทธิภาพเพียงพอ ต่อการใช้  
งานหลังจากเริ่มกรองน้ำ 30 นาที