

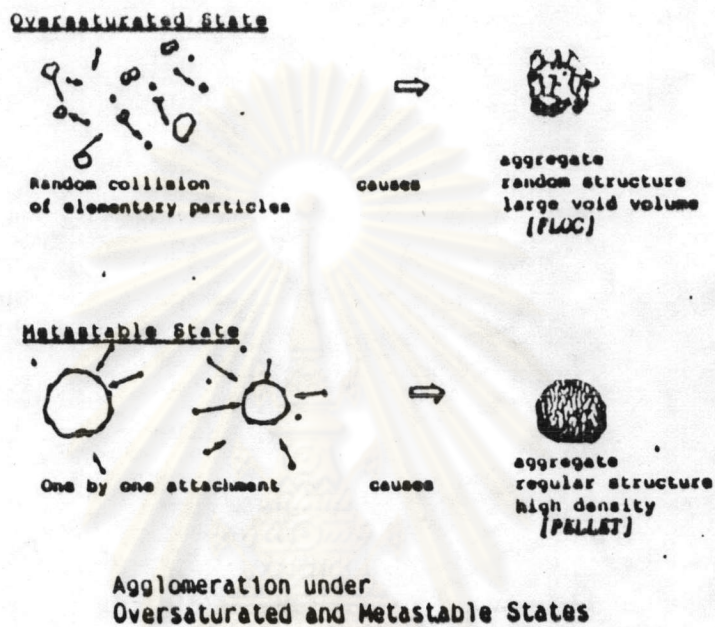
ทฤษฎี และ สมมติฐาน

2.1 สมมติฐานในการสร้างเม็ดตะกอน

Tambo, N. and Matsui, Y. (1987) กล่าวว่า สารละลายที่มีความอิ่มตัวสูงจะมีการจับตัวเป็นของแข็ง (precipitation) เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติ แต่ถ้าสารเข้าสู่สภาวะเสถียรแบบเมตาเสถียร (metastable state) จะไม่มีการตกผลึกหรือมีเกิดขึ้นน้อยมาก กล่าวคือ ความเข้มข้นของสารจะมากกว่าอัตราการละลายได้ของสาร แต่ก็ไม่มากพอที่จะเกิดสภาวะเกินอิ่มตัว (supersaturation) สารละลายจึงไม่เกิดการก่อรูปเป็นของแข็ง (precipitation) หรือถ้าเกิดก็เกิดน้อยมาก แม้จะทิ้งไว้เป็นเวลานานก็ตาม

เมื่อพิจารณาอนุภาคที่สภาวะเสถียรแบบเมตาเสถียรแต่มีขนาดหรือความเข้มข้นไม่เพียงพอที่จะทำให้เกิดการรวมตัวกันด้วยตัวเอง เราเรียกอนุภาคเหล่านี้ว่าอนุภาคเบื้องต้น (elementary particle) เมื่อมีการเติมสารที่อยู่ในสภาวะของแข็งแบบเดียวกับสารละลายเข้าสู่ระบบที่อยู่ในสภาวะเสถียรแบบเมตาเสถียร อนุภาคเบื้องต้นเหล่านี้จะถูกชักนำให้จับตัวซึ่งกันและกันโดยการจับตัวกันแบบหนึ่งต่อหนึ่ง (one by one attachment) ทำให้โมเลกุลของน้ำที่แทรก อยู่ภายในน้อยมาก จึงทำให้ได้เม็ดตะกอนที่มีความหนาแน่นสูง (pellet flocs) รูปที่ 2.1

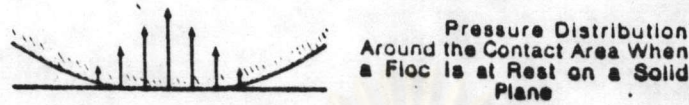
Yusa, M. and Suzuki, H. (1975) กล่าวว่า การสร้างเม็ดตะกอนในทางปฏิบัติสามารถทำได้โดยใช้พลังงานจากภายนอกเข้าสู่ภายในระบบ และเติมสารพวกฟลอคคูลแลนท์เอ็ด เช่น โพลีเมอร์ การใส่พลังงานจากภายนอกเป็นการใช้แรงเข้าไปช่วยแยกน้ำออกจากฟลอค ถ้าการกระจายของแรงรอบๆ ฟลอคมีอย่างสม่ำเสมอ ที่แรงดันเท่าๆ กันฟลอคจะแตกและไม่มี การเปลี่ยนแปลงรวมทั้งไม่สามารถแยกน้ำออกจากฟลอคได้ ในทางตรงกันข้ามถ้ามีแรงดันหรือการกระจายของแรงที่ไม่สม่ำเสมอ และอนุภาคเล็กๆ ที่ประกอบกันเป็นฟลอคมีความแข็งแรงและอยู่ตัวเพียงพอที่จะต้านแรงที่ให้นั้น ของเหลวก็จะถูกไล่ออกจากจุดที่มีแรงภายนอกกระทำอ่อนกว่า เป็นผลให้ฟลอครวมกันแน่นยิ่งขึ้น พบว่ามีการอธิบายสำหรับวิธีการที่ทำให้ผลดังกล่าวข้างต้นเกิดขึ้น สำเร็จอยู่ 2 ลักษณะคือ



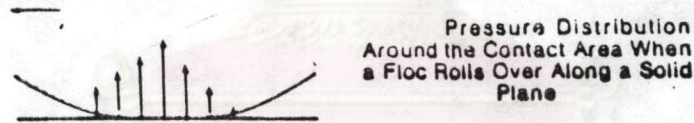
รูปที่ 2.1 เปรียบเทียบการจับตัวเป็นของแข็งในสภาวะปรกติกกับสภาวะเมตะ (Tambo and matsui, 1987)

2.1.1 วิธีการกลิ้ง (Rolling Technique) ถ้ามีแรงกระทำต่อผิววนนอกของฟลอค ณ จุดสัมผัสหนึ่งๆบนแผ่นราบ ในกรณีที่ฟลอคหยุดนิ่งการกระจายตัวของแรงจะเป็นดังรูปที่ 2.2 กล่าวคือการกระจายตัวของแรงจะมีค่ามากที่สุด ณ บริเวณจุดศูนย์กลางของพื้นที่ผิวสัมผัสนั้น ซึ่งจะเกิดการเปลี่ยนรูปร่างมากที่สุด

แต่เมื่อฟลอคกลิ้งไปบนแผ่นราบ แรงกระทำจะมีค่ามากที่สุดที่ตำแหน่งหน้าจุดศูนย์กลางของพื้นที่สัมผัส และแรงกระทำจะน้อยที่สุดที่พื้นที่สัมผัสตอนท้ายของเม็ดฟลอคซึ่งอยู่ตรงข้ามกับทิศทางที่ฟลอคเคลื่อนที่ การกระจายของแรงจะไม่สม่ำเสมอจึงเป็นเหตุให้ฟลอคเปลี่ยนรูปร่างไปได้แสดงในรูปที่ 2.3



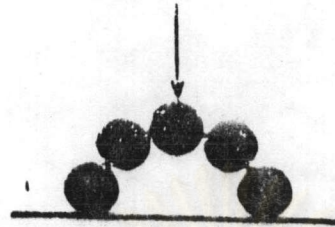
รูปที่ 2.2 การกระจายของแรงที่กระทำต่อฟล็อก ณ จุดสัมผัสเมื่อฟล็อกหยุดนิ่ง (Yusa and Zuzuki, 1975)



รูปที่ 2.3 การกระจายของแรงที่กระทำบริเวณหน้าสัมผัสของเม็ดฟล็อกกับพื้นราบในขณะที่เม็ดฟล็อกเคลื่อนที่ (Yusa and Zuzuki, 1975)

2.1.2 เทคนิคการชน (Collision Technique) เมื่อมีการชนของฟล็อกกับแผ่นราบหรือแผ่นโค้ง ในกรณีดังกล่าวนี้ถ้าอนุภาคเล็กๆ ของฟล็อกรวมตัวกันแน่นพอที่จะต้านแรงกระทำที่เข้าไประบบได้ให้เข้าไประบบได้ การชนกันนี้อาจมีผลในการแยกฟล็อกที่เป็นเม็ดตะกอนจากฟล็อกที่แขวนลอยอยู่ในระบบได้อีกด้วย

จากรูปที่ 2.4 และ 2.5 เมื่อสมมติว่าจุดฟล็อกถูกทำให้รวมกันบนแผ่นราบโดยแรงกลที่ไม่ได้เข้าสู่อะไร จะเป็นผลให้เกิดการชนกันของจุดฟล็อกทำให้เกิดแรงกระทำลงไปที่กลุ่มของ



Internal Constitution of a Loose Bulky Floc Produced by Normal Flocculation

รูปที่ 2.4 ลักษณะภายในของฟล็อกทั่วไปเมื่อเริ่มถูกแรงกระทำ (Yusa and Zuzuki, 1975)



Internal Constitution of a Compact Floc Produced as the Result of Pellet Flocculation

รูปที่ 2.5 ลักษณะของฟล็อกที่เกิดการอัดแน่นหลังจากการถูกแรงกระทำ (Yusa and Zuzuki, 1975)

จุลฟล็อกเกิดการจับเรียงตัวของจุลฟล็อกได้เป็นเม็ดฟล็อกที่มีความหนาแน่นสูง มีช่องว่างภายในน้อยลง ดังรูปที่ 2.4 เมื่อกลุ่มจุลฟล็อกมีจุดสัมผัส 6 จุด และฟล็อกมีช่องว่างภายในขนาดใหญ่ ด้วยแรงที่กระทำไปบนอนุภาคเล็กๆของจุลฟล็อก จะทำให้กลุ่มของจุลฟล็อกมีรูปร่างเปลี่ยนไปดังรูปที่ 2.5 จุดสัมผัสจะเพิ่มเป็น 9 จุด โดยช่องว่างจะมีขนาดเล็กลง อาจกล่าวได้ว่าของเหลวที่อยู่ภายในกลุ่มจุลฟล็อกได้ถูกไล่ออกจากกลุ่มจุลฟล็อก ทำให้ได้เม็ดฟล็อกที่มีความหนาแน่นสูงขึ้น

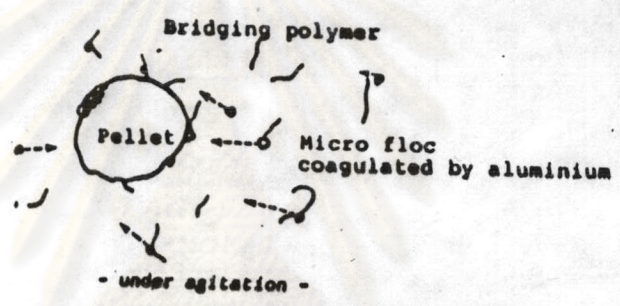
2.2 หลักในการสร้างเม็ดตะกอนและการกำจัดความขุ่น

2.2.1 หลักในการสร้างเม็ดตะกอน บัณฑิต ชาตณรงค์ (2535) เริ่มการสร้างเม็ดตะกอนโดยการเติมสารโคแอกกูแลนต์ชนิดโลหะ (metal coagulant) ในที่นี้ใช้โพอลูมิเนียมคลอไรด์ (polyaluminum chloride, PACl) ที่พีเอช ในช่วง 6.8-7.5 เพื่อให้โพอลูมิเนียมคลอไรด์อยู่ในรูปที่สามารถจับตัวเป็นของแข็ง (John E. Van Benschoten and James K. Edzwald, 1989) และเพื่อทำลายเสถียรภาพของคอลลอยด์ เมื่อมีการสัมผัสกันระหว่างโคแอกกูแลนต์และสารแขวนลอย โดยใส่พลังงานกลจากภายนอกด้วยการกวนเร็วจะทำให้เกิดจุลฟล็อก (Microfloc) จุลฟล็อกที่ได้จากกระบวนการกวนเร็วจะถูกส่งมาเข้าทางปลายของอุปกรณ์สร้างเม็ดตะกอน ซึ่งเป็นท่อรูปทรงกระบอกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางประมาณ 2.5 นิ้ว ยาว 2.5 เมตร จุลฟล็อกเหล่านี้จะถูกผสมด้วยโคแอกกูแลนต์เอ็ด (ในที่นี้ใช้โพลีเมอร์ประจุลบ) เพื่อเพิ่มความแข็งแรงในการเกาะติดให้กับจุลฟล็อก และมีการใช้แรงกลจากภายนอกคือการกวนช้าตลอดความยาวที่ไหลขึ้น เม็ดตะกอนที่เกิดขึ้นเหล่านี้จะทำหน้าที่เป็นแกนกลางหรือเป่าสัมผัสของระบบในสภาวะเสถียรแบบเม็ดต่อไป

จุลฟล็อกที่มาเกาะติดที่ผิวของอนุภาคเบี่ยงต้นนี้จะรวมกันแบบหนึ่งต่อหนึ่ง (Tambo and Matsui 1987) ได้เม็ดตะกอนที่มีความแข็งแรงและมีความหนาแน่นสูงเนื่องจากไม่มีโมเลกุลของน้ำแทรกอยู่ภายในหรือมีน้อยมากดังรูปที่ 2.6

2.2.2 การเปลี่ยนแปลงของเม็ดตะกอนภายในอุปกรณ์สร้างเม็ดตะกอน

ในการกวนช้าด้วยความเร็วเกรเดียนท์ปานกลางจะสามารถป้องกันไม่ให้เกิดการโตแบบสุ่มของฟล็อก (random flocs) กล่าวคือความปั่นป่วนของน้ำจะทำให้ฟล็อกหลวมที่รวมตัวกันอย่างไม่แน่นแต่ก็ออกจากกัน และเมื่อฟล็อกที่แตกออกจากกันนี้ได้เคลื่อนที่ไปสัมผัสกับอนุภาคเบี่ยงต้นตัวฟล็อกแน่นจะเป็นเป่าสัมผัสให้อนุภาคเกาะ เกิดการรวมตัวกันแบบหนึ่งต่อหนึ่งอีกครั้งจะได้เป็นเม็ดตะกอนทรงกลมที่มีความหนาแน่นสูงและสามารถทนต่อความปั่นป่วนของน้ำได้ และพบว่าเม็ดตะกอนที่มีขนาดเล็กจะอยู่ส่วนบน ส่วนเม็ดตะกอนที่มีขนาดใหญ่จะอยู่ส่วนล่างของอุปกรณ์สร้างเม็ดตะกอน เม็ดตะกอนที่มีขนาดใหญ่เมื่อถูกแรงเฉือนของใบพัดกวนน้ำและความปั่นป่วนอย่างต่อเนื่องตลอดความยาวของอุปกรณ์สร้างเม็ดตะกอน จะทำให้เม็ดตะกอนเหล่านี้แตกออกได้เม็ดตะกอนที่มีขนาดเล็กลอย



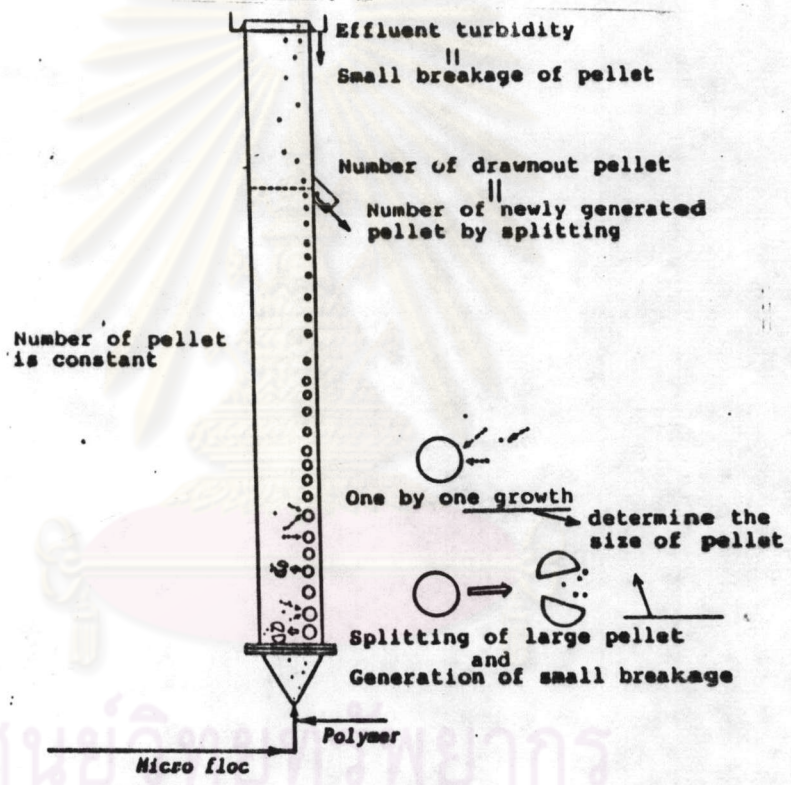
Application of Metastable State Operation for Clay Suspension-

ศูนย์วิทยทรัพยากร

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 2.6 การจับตัวกันแบบหนึ่งต่อหนึ่งภายใต้สภาวะเสถียรแบบเมตะ (Tambo and Mutsui, 1987)

ชั้นส่วนบนของอุปกรณ์สร้างเม็ดตะกอนและเกิดการจับตัวกันแบบหนึ่งต่อหนึ่งอีกตามลำดับจนกลายเป็นเม็ดตะกอนขนาดใหญ่จุ่มลงอีกครั้งหนึ่งหมุนเวียนอยู่เช่นนี้ อนึ่งการหมุนเวียนของการแตกและเกิดเป็นเม็ดตะกอนเมื่อเกิดขึ้นและแตกลงในอัตราที่คงที่ ณ ระดับชั้นเม็ดตะกอนต่างๆจะเรียกสภาวะนี้ว่าสภาวะมวลสมดุลคงที่ (steady state mass balance) ดังรูปที่ 2.7 ส่วนเม็ดตะกอนส่วนที่แตกออกเป็นอนุภาคเล็กมากก็จะลอยขึ้นสู่ส่วนบนเพราะมีน้ำหนักเบากลายเป็นความขุ่นในน้ำทิ้งต่อไป



Steady State Mass Balance

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 2.7 ลักษณะการเกิดเม็ดตะกอนที่สภาวะคงที่ (Tambo and mutsui, 1987)