

บทที่ 3

ทฤษฎีกระบวนการโคเอเลสเซนซ์

3.1 หลักการแยกสารอิมัลชันด้วยกระบวนการโคเอเลสเซนซ์

กระบวนการโคเอเลสเซนซ์ เป็นกระบวนการที่ทำให้อนุภาคสารกระจายขนาดเล็กเกิดการรวมตัวจนมีขนาดใหญ่ขึ้นโดยผ่านโคเอเลสเซอร์ ทำให้ความเร็วในการลอยตัวของอนุภาคสูงขึ้น และสามารถลطفที่ของดังตกตะกอนได้มาก ความเร็วในการลอยตัวสามารถหาได้จากสมการของ Stoke's Law ดังนี้

$$w = \frac{\Delta\rho \cdot d_e^2}{18 \mu} \cdot g \tag{3.1}$$

เมื่อ  $w$  = ความเร็วในการลอยตัวของหยดน้ำมัน

$\Delta\rho$  = ผลต่างของความหนาแน่นของสารกระจาย และสาร  
ต่อเนื่อง

$g$  = อัตราเร่งเนื่องจากแรงดึงดูดของโลก

$d_e$  = เส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาคสารกระจาย

$\mu$  = ค่าความหนืดของสารต่อเนื่อง

จากสมการที่ 3.1 จะพบว่า ถ้าเราเพิ่มขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาค ความเร็วในการลอยตัวของอนุภาค ก็จะเพิ่มขึ้นเป็นกำลังสองของเส้นผ่าศูนย์กลาง ซึ่งเป็นการเพิ่มที่มีผลอย่างยิ่ง

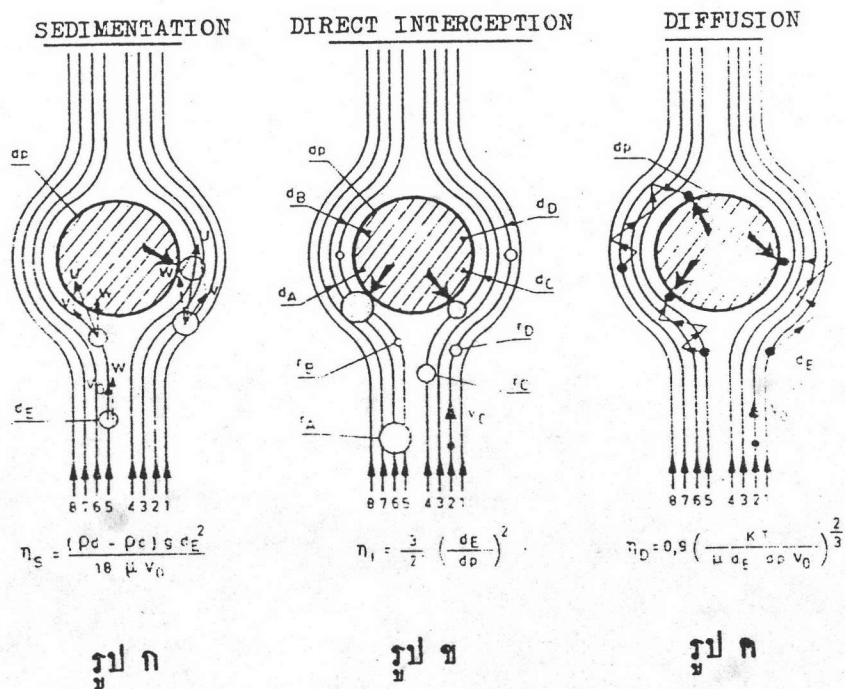
3.2 ทฤษฎีและการทำงานของกระบวนการโคเอเลสเซนซ์

ในอิมัลชัน อนุภาคสารกระจายจะเป็นอนุภาคขนาดเล็ก ๆ แขนงลอยอยู่ในสารต่อเนื่อง เมื่ออิมัลชันผ่านเข้าสู่โคเอเลสเซอร์สารกระจายจะเกิดการปะทะกับสารชั้นตัวกลางภายในโคเอเลสเซอร์ ทำให้มีโอกาสสัมผัสและรวมตัวซึ่งกันและกัน โดยมีขั้นตอนดังนี้



### 3.2.1 การส่งผ่านสารกระจายเข้าสู่ชั้นตัวกลาง

ชั้นท่อนั้นสารชั้นตัวกลางของกระบวนการโคเอเลสเซอร์ ทำหน้าที่เป็นสารชั้นตัวกลางจึงจะเป็นตัวกักจับอนุภาคของสารกระจายที่เข้าสู่ชั้นตัวกลาง ลักษณะของการกักจับอนุภาคของสารกระจายสามารถแสดงเป็นแบบจำลองได้ 3 ลักษณะ ดังนี้.-



รูปที่ 3.1 แสดงแบบจำลองทั้ง 3 แบบ ของการส่งผ่านสารกระจายเข้าสู่ชั้นตัวกลาง

#### 3.2.1.1 แบบจำลองที่ 1 การส่งผ่านแบบตกตะกอน (Transportation by Sedimentation)

การส่งผ่านลักษณะนี้เป็นดังในรูปที่ 3.1 รูป ก จาก การพิจารณาอนุภาคน้ำมันในเส้นทางไหลที่ 5 พบว่าอนุภาคน้ำมันจะเคลื่อนที่ด้วยแรงที่กระทำ 2 แรง คือ

- แรงจากแรงลอยตัวของสารกระจาย (W)
- แรงจากความเร็วของสารต่อเนื่องที่ส่งผ่านเข้าชั้นตัวกลาง ( $v_0$ )

ในขณะที่หยกน้ำมันเคลื่อนเข้าใกล้สารชั้นตัวกลาง แรง  $w$  ยังคงมีทิศทางขึ้นเช่นเดิม ในขณะที่แรง  $v_0$  เปลี่ยนทิศทางไปตามเส้นทางการไหลของสารต่อเนื่อง ทำให้เกิดแรงรวมทั้งอนุภาคสารกระจายเข้าหาสารตัวกลาง ซึ่งจะจับยึดอนุภาคของสารกระจายได้ ประสิทธิภาพของการจับยึดตามแบบจำลองนี้หาได้จากสมการที่ 3.2 (16)

$$\eta_s = \frac{w}{v_0} = \frac{4\rho g \cdot d_e^2}{18\mu v_0} \quad 3.2$$

เมื่อ  $\eta_s =$  ประสิทธิภาพการจับยึดของแบบจำลองที่ 1

3.2.1.2 แบบจำลองที่ 2 การส่งผ่านแบบปะทะ (Transportation by direct interception) การส่งผ่านแบบนี้ จะเกิดขึ้นเมื่อไม่มีผลต่างของความหนาแน่นระหว่างสารกระจาย และสารต่อเนื่อง หรือมีค่าน้อยมาก ดังในรูปที่ 3.1 ข สำหรับแบบจำลองนี้สารชั้นตัวกลางจะจับยึดสารกระจายโดยขึ้นกับขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาคสารกระจายชั้นตัวกลางนั้น ๆ

จากรูปที่ 3.1 ข พิจารณาหยกน้ำมันที่มีรัศมี  $r_A$  ในเส้นทางการไหลที่อนุภาคของสารกระจายจะถูกจับยึดกับสารชั้นตัวกลางเมื่อเคลื่อนที่เข้าใกล้ในระยะ  $d_A$  ซึ่งจะทำให้เกิดการจับยึดโดยตรง ประสิทธิภาพการจับยึดตามแบบจำลองนี้หาได้จาก

$$\eta_r = \frac{3}{2} \left( \frac{d_e}{d_p} \right)^2 \quad 3.3$$

เมื่อ  $\eta_r =$  ประสิทธิภาพการจับยึด

$d_e =$  ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางอนุภาคสารกระจาย

$d_p =$  ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของอนุภาคสารชั้นตัวกลาง

3.2.1.3 แบบจำลองที่ 3 การส่งผ่านแบบแพร่กระจาย (Transportation by diffusion) แบบจำลองแบบนี้ใช้กับอนุภาคสารกระจายที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางน้อยกว่า 5 ไมครอน ซึ่งจะทำให้เกิดการจับยึดแบบ diffusion

ประสิทธิภาพของแบบจำลองแบบนี้หาได้จาก

$$\eta_d = 0.9 \frac{K.T}{c_e d_p V} \quad 2/3 \quad 3.4$$

เมื่อ  $\eta_d$  = ประสิทธิภาพการจับยึกตามแบบจำลองที่ 3

K = ค่าคงที่ของโบลท์ซแมน

T = อุณหภูมิ องศาสัมบูรณ์

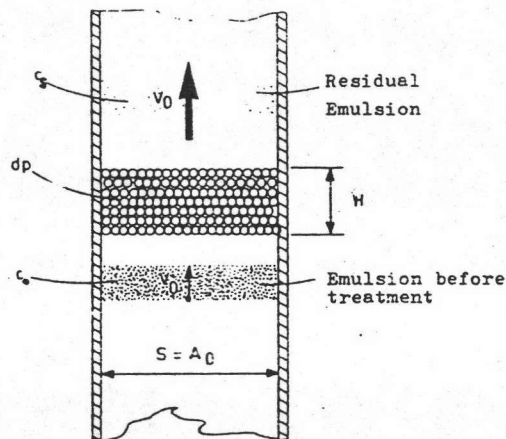
ดังนั้นประสิทธิภาพการจับยึกสารกระจายรวมทั้ง 3 แบบจำลอง มีค่าดังนี้

$$\eta_T = \eta_s + \eta_i + \eta_d \quad 3.5$$

เมื่อพิจารณาสารชั้นตัวกลางที่มีความสูง H ดังในรูปที่ 3.2 สามารถ

หาประสิทธิภาพ

- การจับยึกของสารชั้นตัวกลางทั้งชั้นได้ดังนี้



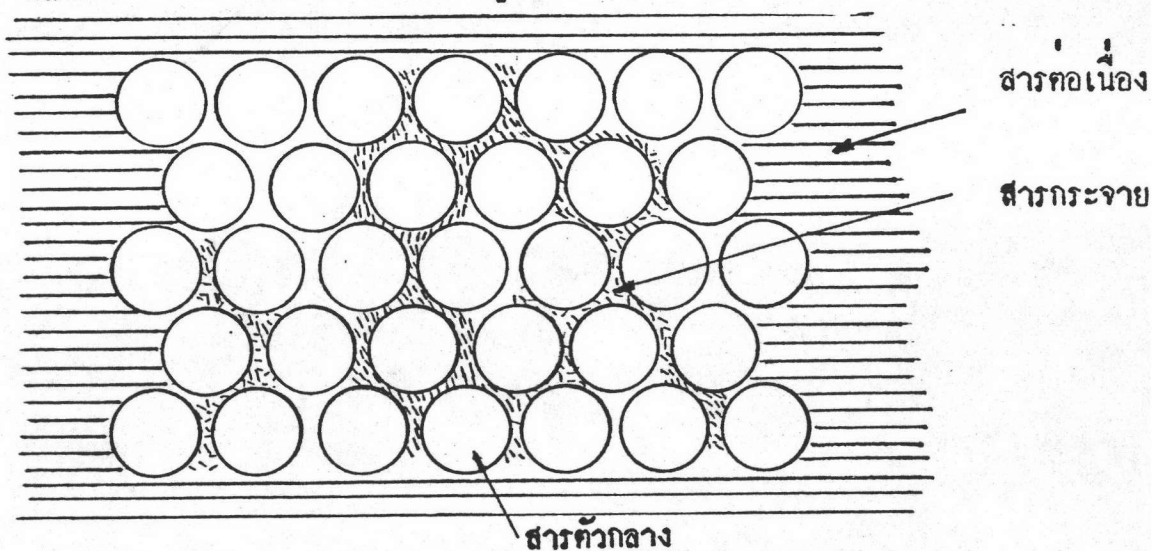
รูปที่ 3.2 แสดงชั้นตัวกลางของกระบวนการโคเอลดเซนต์ที่สารกระจายเคลื่อนผ่าน

$$\frac{1 - C_s}{C_o} = 1 - e^{-3/2 (1 - \epsilon) \alpha \eta_T H/d_p} \quad 3.4$$

- เมื่อ  $C_s$  = ความเข้มข้นของสารกระจายหลังจากออกจากระบบ
- $C_o$  = ความเข้มข้นของสารกระจายก่อนเข้าระบบ
- $\epsilon$  = ค่าความพรุนของสารชั้นตัวกลาง
- $\alpha$  = อัตราส่วนการสะท้อนกลับของสารกระจายเมื่อปะทะกับสารชั้นตัวกลาง โดยทั่วไปมีค่าน้อยกว่า 1

### 3.2.2 การรวมตัวของสารกระจายอยู่ในสารชั้นตัวกลาง

ชั้นตอนนี้เกิดหลังจากสารกระจายถูกส่งผ่านเข้าสู่สารชั้นตัวกลาง และเกิดการปะทะกันอยู่ภายในสารชั้นตัวกลางแล้ว อนุภาคสารกระจายจะรวมตัวกันเป็นฟิล์มจนมีขนาดใหญ่ เคลื่อนผ่านช่องว่างของสารชั้นตัวกลางนั้น ๆ ชนิดของสารชั้นตัวกลางในชั้นตอนนี้มีอิทธิพลมาก จากสมการที่ 2.7 จะพบว่าสารที่เหมาะสมกับการใช้เป็นสารชั้นตัวกลาง ควรมีความมุมสัมผัสระหว่างสารกระจายกับผิวของสารน้อยกว่า 90 องศา เพื่อให้ค่างานแอกติวชันที่ไคมีค่ามากที่สุด ฟิล์มที่เกิดขึ้นจะไคมีลักษณะฉาบ กังรูปที่ 3.3



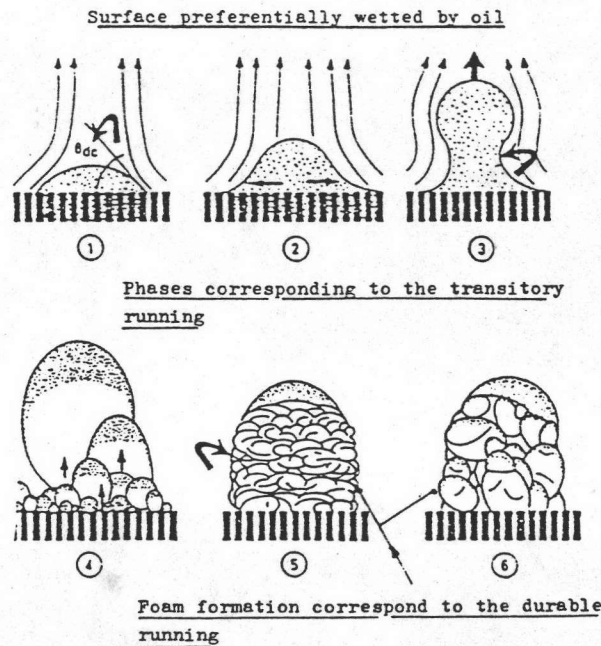
รูปที่ 3.3 แสดงการรวมตัวของสารกระจายที่เคลื่อนที่ผ่านช่องว่างภายในสารชั้นตัวกลาง

### 3.2.3 การหลุกออกจากผิว

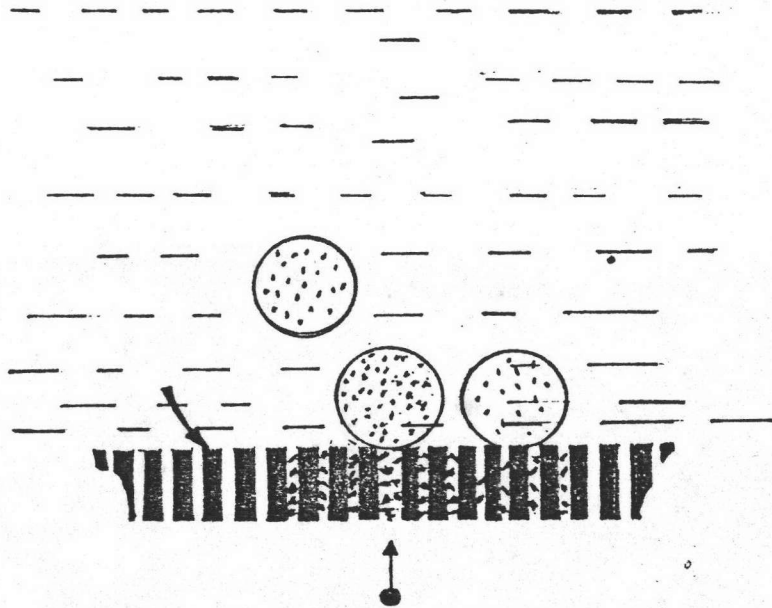
ขั้นตอนนี้เกิดจากสารกระจายที่รวมตัวกันเคลื่อนผ่านช่องว่างภายในสารชั้น  
ตัวกลาง แล้วเคลื่อนสู่ผิวหน้าบนของสารชั้นตัวกลางหลุกลอยสู่ผิวดังตกตะกอน การหลุกลอยของ  
สารกระจายนี้ จะมีขนาดใหญ่หรือเล็กขึ้นอยู่กับปัจจัยดังนี้

3.2.2.1 คุณสมบัติของสารผิวหน้าชั้นตัวกลาง เมื่อสารผิวหน้าชั้นตัว  
กลางเป็นสารที่น้ำมันจับยึดได้ การหลุกลอยของหยคน้ำมันจะยากขึ้นเนื่องจากถูกจับยึดไว้ ทำให้เกิดลักษณะเป็นโฟมชั้นที่ผิวหน้า ดังรูปที่ 3.4 ก

ส่วนในสารผิวหน้าชั้นตัวกลางที่เป็นสารที่น้ำจับยึดได้ การหลุกลอยของ  
หยคน้ำมันจะง่ายขึ้น ลักษณะการหลุกจะเป็นเม็ดกลม ดังรูปที่ 3.4 ข

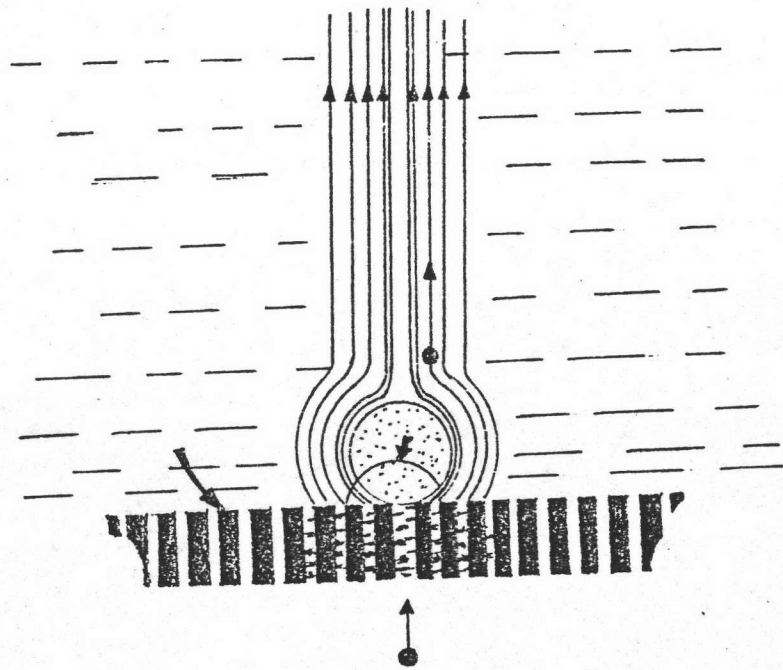


รูปที่ 3.4 ก แสดงการก่อตัวเป็นโฟมของสารกระจายที่ผิวหน้า  
สารชั้นตัวกลางที่น้ำมันจับยึดได้



รูปที่ 3.4 ข แสดงการก่ตัวของสารกระจายที่ผิวหน้าสาร  
ชั้นตัวกลางที่น้ำจับยึกได้

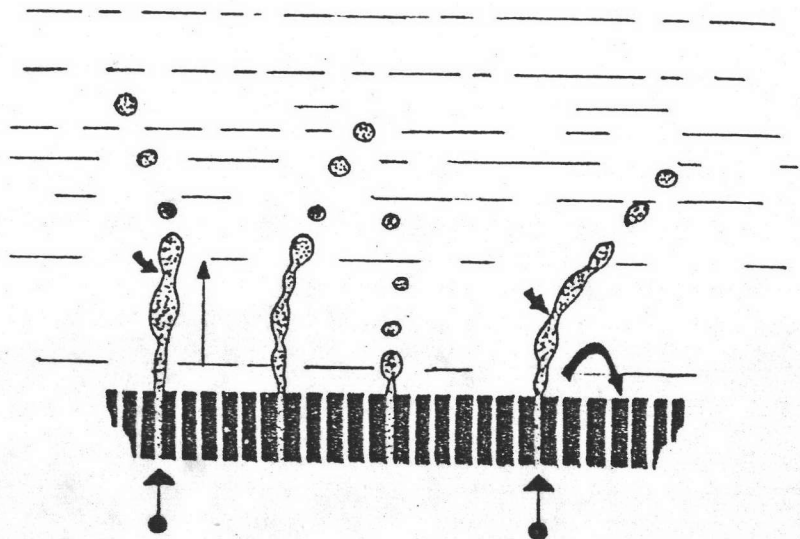
3.2.3.2 แรงคิงนิวระหว่างน้ำกับน้ำมัน และขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของช่องที่ออก ในขณะที่สารกระจายจะหลุดออกจากผิวหน้าสารชั้นตัวกลาง สารกระจายจะก่อตัวมีลักษณะทรงกลม โดยขนาดของทรงกลมนี้จะแปรผันตามแรงคิงนิวระหว่างน้ำกับน้ำมัน และขนาดของช่องออกที่ใหญ่พอเหมาะ ดังรูปที่ 3.5



รูปที่ 3.5 แสดงการก่อตัวของสารกระจายที่ผิวหน้าสารชั้นตัวกลาง



3.2.3.3 อัตราความเร็วของการบำบัด ในกรณีที่อัตราความเร็วของการบำบัดสูง การหลุดออกของสารกระจายจะมีลักษณะเป็นสาย และมีขนาดของการรวมตัวจะมีขนาดเล็ก อัตราความเร็วที่เหมาะสมไม่ควรเกิน 0.5 เมตรต่อวินาที ดังในรูปที่ 3.6



รูปที่ 3.6 แสดงลักษณะการหลุดออกของสารกระจายที่อัตราความเร็วของการบำบัดสูง

3.2.3.4 อัตราส่วนระหว่างสารกระจายกับสารต่อเนื่อง ในกรณีที่อัตราส่วนระหว่างสารกระจายกับสารต่อเนื่องมีค่าสูง การหลุดออกของสารกระจายจะมีลักษณะเป็นสาย และความหนาของชั้นสารกระจายในถังตกตะกอนจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็ว