

บทที่ 3

ทฤษฎีการถ่ายเทมวลสารและการออกแบบหอแยกด้วยแอร์สตริปปิง

3.1 บทนำ

การใช้แอร์สตริปปิงในหอแพค ภาพที่ (3-1) โดยให้มันไหลในทิศทางตรงกันข้ามนั้น ใช้ได้ดีในการควบคุมสารปนเปื้อนอินทรีย์ ซึ่งได้แก่ ไตรฮาโลมีเทน (Trihalomethane) ตัวทำ ละลายอันมีคลอรีนผสม (Chlorinated solvent) และสารระเหยชนิดอื่น ๆ ภาพที่ (3-1)ได้นิยม ใช้แอร์สตริปปิงในการบำบัดน้ำเสีย และการควบคุมมลภาวะทางน้ำ มักเกี่ยวข้องกับการแยก ออกจากสารละลายเจือจาง ยิ่งไปกว่านั้นในหลายกรณีตัวถูกละลายที่สามารถระเหยได้ พอดี กับความด้านทานของก๊าซ ก็จะไม่นำมากำนวณในการถ่ายเทมวล จริง ๆ แล้วข้อสมมตินี้ก็ได้ มีการใช้กันทั่ว ๆ ไปในเรื่องการแยกตัวถูกละลายอินทรีย์ที่ระเหยได้ ซึ่งมีอยู่ในปริมาณ เล็กน้อยจากน้ำโดยใช้แอร์สตริปปิง ในการวิจัยนี้เป็นแบบจำลองของการถ่ายเทมวลโดยใช้ แอร์สตริปปิงในทิศทางไหลสวนกันในหอแพค

8.2 ทฤษฎีการใหลสวนทางกัน โดยใช้แอร์สตริปปิง (Air stripping)

3.2.1 สมการการออกแบบ (Design equations) แอร์สตริปปิงสามารถหาได้ใน หอแพคที่อากาศและน้ำจะเคลื่อนที่ใหลสวนทางาัน โดยที่น้ำจะเคลื่อนที่ลงเหนือแพคกิ้งเป็น ฟิล์ม ในขณะที่อากาศเคลื่อนที่ขึ้นทำหน้าที่เป็นเฟสต่อเนื่อง (ภาพที่ 3-2) สมการที่สร้างขึ้น ถูกเขียนขึ้นมาแล้วสำหรับในกรณีของการดูดกลืน และการแยกออก (stripping) สมการที่ แสดงในที่นี้ใช้ในกรณีของกระบวนการแยกที่อุณหภูมิคงที่ (isothermal desorption) สำหรับ ตัวถูกละลายที่ระเหยได้ และมีปริมาณน้อย ๆ ความสูงแพคกิ้ง สำหรับการแยกคือ

$$Z = HTU \times NTU$$
 (4)

เมื่อ HTU = ความสูงของหน่วยถ่ายเท (m) ซึ่งก็คืออัตราส่วนของความเร็วที่ ผิว, $\mu_o(m/s)$ ต่ออัตราคงที่ในการถ่ายเท $K_L^{a(s^{-1})}$

$$HTU = \mu_{o}/(K_{L}a) = K_{m}/\rho_{L} (K_{L}a)$$
(6)





ภาพที่ 3-1 ผังแสดงหอแยกแบบสตริปปิงคอฉัมน์ระดับไพล๊อตสเกล⁽⁵⁾

-



ภาพที่ 3-2 ภาพแสดงการไหลสวนทางกันในหอแพค⁽⁵⁾

เมื่อ

$$L_M =$$
 อัตราการ ใหลของของเหลวต่อหน่วยพื้นที่ (kg. m⁻². s⁻¹)

 $\rho_L =$
 ความหนาแน่นของของเหลว (kg. m⁻³)

 $K_La =$
 อัตราคงที่การถ่ายเททั้งหมดโดยอาศัยแรงผลักดันของเฟส

 ของเหลว (liquid - phase) เป็นเกณฑ์

 นั่นคือ
 $K_La =$
 $K_La =$
 $K_L (m. s^{-1}) x a (m^{-1})$
 $K_La =$
 สัมประสิทธิ์ทั้งหมด (m. s¹)

 $a =$
 พื้นที่ผิวจำเพาะ (m⁻¹)

 NTU
 หมายถึง จำนวนหน่วยถ่ายเท (ซึ่ง ไม่มีมิติ) มีนิยามเป็น

NTU =
$$S_{ln} = (C_{L,2} - C_{G,1}/H_C) (S-1) + 1$$
 (5)
S-1 $(C_{L,1} - C_{G,1}/H_C) S$

เมื่อ C_{L,2} และ C_{L,1} เป็นความเข้มข้นของตัวถูกละลายในของเหลวภายใน และภายนอกตาม ลำคับ

$$C_{G,1} =$$
 ความเข้นข้นของตัวถูกละลายในก๊าซภายใน ภาพที่ (3-2)

 $H_c =$
 ค่าคงที่ของเฮนรี่ ซึ่งก็คือ สัมประสิทธิ์การแบ่งปัน (partition coeffient) ที่ไม่มีหน่วย

 =
 บวล (หรือโมลาร์) ความเข้นข้นในเฟส
 =
 y

 มวล (หรือโมลาร์) ความเข้นข้นในเฟส
 =
 y

 มวล (หรือโมลาร์) ความเข้นข้นในเฟสของเหลว
 x

 S
 =
 $Q_G H_c$
 =
 แอร์สตริปปิงแฟคเตอร์ (air stripping factor)
 (7)

 Q_L
 อัตราเร็วโดยปริมาตรของก๊าซ และของเหลว ตามลำดับ

 (7)

ในงานวิจัยนี้ก็คล้ายๆ กับงานบำบัดน้ำเสียอื่น ๆ กล่าวคือ การพ่นอากาศเข้าไปต้องไม่ มีการเจือปนของสารที่เราสนใจ ดังนั้นจึงแทนก่า C_{GJ} = 0 ลงในสมการที่ (5) จะได้

$$Z = \frac{L_{M}}{\rho_{L}K_{L}a} \frac{S' \ln C_{L,2}/C_{L,1} (S-1) + 1}{S}$$
(9)

สมการที่ (9) นี้สามารถนำไปใช้กำนวณเพื่อประมาณก่าความสูงของแพกกิ้ง ซึ่งเป็น ก่าที่สำคัญมากในกระบวนการแยกสารด้วยหอแพก ในบางกรณีอาจกำหนดก่า S ขึ้นมาได้เลย ด้วย เทรย์บัล⁽¹⁸⁾ ได้ใช้สมการที่ (4) โดยจัดให้อยู่ในรูปกราฟ เพื่อสะดวกในการใช้

3.2.2 สตริปปีงแฟคเตอร์ (Stripping factor) อาจกล่าวได้ว่าเป็นแฟคเตอร์ของความ สามรถในการเกิดสมดุลย์ (equilibrium capacity factor)

ตัวอย่างเช่น <u>Q_G</u> x H_c ถ้า S > 1 หมายถึงสถานะก๊าซมีความจุที่เหมาะสมที่จะแยก Q_L

ตัวถูกละลายทั้งหมดออกจากของเหลวที่ผ่านเข้าไป นั่นคือ สามารถแยกออกโดยวิธีนี้อย่าง สมบูรณ์ แต่ถ้า S < 1 ระบบจะถูกจำกัดโดยสมคุลย์ และการแยกออกได้บางส่วน (fractional removal) จะมีค่าใกล้เคียงกับสตริปปิงแฟคเตอร์ นั่นคือ

 $(1 - C_{L,l}/C_{L,2}) \rightarrow S \qquad i \hat{10} \quad Z \rightarrow \alpha \qquad (10)$

เห็นได้ชัดเจนว่า สตริปปึงแฟคเตอร์เป็นค่าที่แสดงถึงประสิทธิภาพของการส่งอากาศ, การหาปริมาณของของเหลวภายในของสตริปปึงแฟคเตอร์ต่อคุณภาพของของเหลว

8.8 ทฤษฎีของความด้านทานสองชนิด

ความต้านทานทั้งหมดต่อการถ่ายเทมวลสารระหว่างเฟส (interphase mass transfer) นั้น

อาจกล่าวได้ว่าเป็นผลรวมของความด้านทานของสถานะก๊าซ และของเหลว เพื่อวัตถุประสงค์ ดังกล่าว สามารถนำเอาทฤษฎีนี้มาใช้ได้คือ

$$\mathbf{R}_{\mathrm{T}} = \mathbf{R}_{\mathrm{L}} + \mathbf{R}_{\mathrm{G}} \tag{11}$$

เมื่อ T, L, G คือ ผลรวม, ในเฟสของเหลวและในเฟสก้าซ

การให้คำนิยามความด้านทานเป็นสัดส่วนกลับของค่าคงที่ต่าง ๆ ข้างด้นตามลำดับ และสมมติว่าสมคุลย์เฟสถูกควบคุมโดยกฎของเฮนรี่ (Henry) ที่ผิวสัมผัส (interface) จะได้

$$(\mathbf{K}_{L}\mathbf{a})^{\cdot 1} = (\mathbf{k}_{L}\mathbf{a})^{\cdot 1} + (\mathbf{H}_{C}\mathbf{k}_{G}\mathbf{a})^{\cdot 1}$$
 (12)

เมื่อ K = สัมประสิทธิ์การถ่ายเทมวลรวม k = สัมประสิทธิ์ของแต่ละเฟส ดังนั้นอัตราส่วนของความด้านทานจะเป็น

$$\frac{R_{L}}{R_{G}} = \frac{H_{C}k_{G}a}{k_{L}a} = \frac{H_{C}k_{C}}{k_{L}}$$
(13)

$$\frac{R_L}{R_T} = 1 + \frac{k_L}{H_C k_C}^{-1}$$
(14)

ถ้ำ (H_ck_g / k_L) >> 1 ความด้านทานของสถานะก๊าซจะน้อยมากจนดัดทิ้งได้ สถานะ ของเหลวจะเป็นตัวควบคุม แต่ถ้าความด้านทานทั้ง 2 มีค่าใกล้เคียงกัน ด้องใช้ทั้ง 2 ค่าในการ พิจารณาการถ่ายเทมวลสารด้วย

8.4 แบบจำลองสำหรับใช้ทำนายค่าคงที่อัตราการถ่ายเทมวล (Mass transfer rate constant)

ในรายงานนี้ได้ใช้แบบจำลอง 3 แบบในการทำนายค่าคงที่อัตราการถ่ายเทมวล (mass transfer rate constant) ได้แก่ แบบจำลองของเซอร์วูด และฮอลโลเวย์ (Sherwood & Holloway)⁽²¹⁾ ซัลแมน (Shulman)⁽²²⁾ และออนดา (Onda)⁽²³⁾ แบบจำลองของเซอร์วูด -ฮอลโลเวย์ มีสมมติฐานว่า ให้ใช้ความด้านทานของสถานะของเหลวเป็นตัวควบคุม ตัดความ ด้านทานของสถานะก๊าซทิ้งแบบจำลองนี้เป็นที่นิยมใช้กันมากในปัจจุบัน ในการศึกษาเกี่ยวกับ การกำจัดสารอินทรีย์ที่ระเหยได้เพื่อการบำบัดน้ำเสีย ส่วนแบบจำลองของซัลแมนและคณะ และออนดาและคณะนั้น พิจารณาความด้านทานของทั้งสองสถานะ จึงเรียกได้ว่าเป็นแบบ จำลองของความต้านทานสองชนิด

3.4.1 แบบจำลองของเชอร์วูด - ฮอลโลเวย์

เชอร์วูด - ฮอลโลเวย์ ได้ศึกษาถึงการแยกไฮโครเจน คาร์บอนไดออกไซด์ และออกซิเจนจากน้ำ โดยให้อากาศไหลสวนทางกับน้ำในคอลัมน์ที่บรรจุด้วยเฟสนิ่งหลายชนิด ให้อัตราการไหลของน้ำ และอากาศเป็น 0.27 < L_M < 43 kg. m⁻².S⁻¹ และ 0.04 < G_M < 1.8 kg.m⁻².s⁻¹ ตัวถูกละลายทั้งหมดเป็นก๊าซ ซึ่งมีค่าคงที่ของเฮนรี่ (Henry) มาก (H_C > 1) ดังนั้น ตัวควบคุมคือความด้านทานของสถานะของเหลว ซึ่งข้อนี้เป็นการยอมรับว่าอัตราการไหล ของก๊าซไม่มีผลต่ออัตราคงที่การถ่ายเทมวล⁽²¹⁾ ดังนั้นอัตราคงที่การถ่ายเทมวล จึงขึ้นกับอัตรา การไหล และคุณสมบัติของของเหลวเท่านั้น ทำให้

$$\frac{k_{L}a}{D_{L}} = \frac{10.746\alpha}{\mu_{L}} \frac{0.3048L_{M}}{\mu_{L}} \frac{\mu_{L}}{\rho_{L}} \frac{0.5}{\rho_{L}}$$
(15)

เมื่อ D = การแพร่เชิงโมเลกุล (m².S⁻¹) μ = ความเร็วของของไหล (Pa.S) ρ = ความหนาแน่นของของไหล (kg.m⁻³)

สัมประสิทธิ์ α และเลขยกกำลัง n ในสมการที่ (15) เป็นค่าสำหรับแพคกิ้งที่ได้จาก การทดลอง เชอร์วูด - ฮอลโลเวย์ และคนอื่น ๆ ใช้แพคกิ้งเป็น เซรามิค เบิร์ล รูปอานม้าขนาด ¹/₂ นิ้ว มีค่า α = 150, n = 0.28 จากสมการที่ (15) จะได้ค่า L_M/µ_L มีหน่วยเป็น (ความยาว)⁻¹ k_La/D_L มีหน่วยเป็น (ความยาว)⁻² ค่าคงที่ 10.764 (มาตราอังกฤษ) เลขยกกำลัง 0.5 คือ ชมิดช์ นัมเบอร์ (Schmidt number) ที่ไม่มีหน่วย

 S_{c} = $\mu_{L}/(\rho_{L} D_{L})$ ซึ่งเป็นไปตามทฤษฎีการทะลุทะลวง⁽²⁴⁾

3.4.2 แบบจำลองของชัลแมน (Shulman)

แบบจำลองนี้ให้ความสำคัญกับการประมาณค่า k_L, k_c และ a ออกจากกันโดย นำความคิดของเทรย์บอลมาพิจารณาในกรณีที่ความต้านทานของทั้งก๊าซ และของเหลวมีส่วน ในการคำนวณความสัมพันธ์ของชัลแมนต่อสัมประสิทธิ์ของสถานะของเหลว (liquid phase coefficient), k_L,แสดงเป็นความสัมพันธ์ระหว่างกลุ่มที่ไม่มีหน่วย คือ

> เชอร์วูด นัมเบอร์, Sh = k_L d_s/D_L เรโนลด์ นัมเบอร์, Re = d_s L_M/μ_L ชมิดช์ นัมเบอร์, Sc = μ_L/(ρ_L D_L)

$$\frac{k_L d_s}{D_L} = 25.1 \quad \frac{d_s L_M}{\mu_L} \quad \frac{0.45}{\rho_L D} \quad (16)$$

โดยค่าความยาวเฉพาะ d_s คือเส้นผ่าสูนย์กลางของแพคกิ้ง ซึ่งมีพื้นที่ผิวเท่ากัน สัมประสิทธิ์ 25.1 เป็นค่าคงที่ที่ได้จากการทดลองซึ่งไม่ขึ้นกับหน่วยที่เลือก สมการที่ (16) ได้ถูกตรวจสอบโดย ชัลแมนและคณะ⁽²²⁾ โดยใช้ย้อมูลจากรายงานที่มีอยู่ก่อนหน้านี้ ซึ่ง ครอบคลุมช่วงของ L_M เดียวกันกับของเชอร์วูด - ฮอลโลเวย์ ชัลแมนและคณะ ได้หาความ สัมพันธ์ของสัมประสิทธิ์ของสถานะก๊าซ โดยอาศัยหลักการกลายเป็นไอเหนือแพคกิ้ง ซึ่ง เตรียมมาจากแนพธาลีนที่เป็นของแข็งซึ่งมีค่า G_M อยู่ระหว่าง 0.14 - 1.4 kg. m⁻² .s⁻¹ เขาราย งานผลในรูปที่ไม่มีหน่วยสำหรับของผสมของก๊าซที่เจือจางสามารถจัดสมการใหม่ได้เป็น

$$\frac{k_{\rm G} d_{\rm s}}{D_{\rm G}} = 1.195(1-{\rm G})^{0.36} \frac{d_{\rm s} G_{\rm M}}{\mu_{\rm G}} \frac{\mu_{\rm G}}{D_{\rm G} \rho_{\rm L}}^{0.33}$$
(17)

สมการที่ (17) สำหรับค่า k_G ก็คล้าย ๆ กับ k_Lในสมการที่ (16) ซึ่งทั้งสองแทนความ สัมพันธ์ระหว่างกลุ่มที่ไม่มีหน่วยเหมือนกันคือ Sh, Re และ Sc อย่างไรก็ตามขณะที่ k_L เป็น สัคส่วนกับ D¹² ตามทฤษฎีการทะลุทะลวง แต่ k_L ขึ้นกับ D_G^{2/3} ตามความคาดหมายของการ ถ่ายเทมวล ในชั้นขอบเขตที่ปั่นป่วนหรือไม่สามารถควบคุมได้ (Turbulent boundary layer) ซึ่งมีค่า Sc น้อย ๆ

ชัลแมนและคณะ ได้อธิบายถึงความหมายของการประมาณพื้นที่ผิวสัมผัส แต่ข้อมูล แสคงในรูปของกราฟที่ยุ่งยาก จึงไม่สามารถนำมาแสคงในที่นี้ได้

3.4.3 แบบจำลองของออนคา

ออนคาและคณะ ก็ให้ความสำคัญกับการประมาณค่า k_L, k_G และ a แยกออก จากกัน พื้นที่ผิวสัมผัสเฉพาะก็ใช้เฉพาะพื้นที่ผิวที่เปียกของแพคกิ้ง (a_w) ซึ่งประมาณได้จาก อัตราการไหลของของเหลว และคุณสมบัติของแพคกิ้ง และของเหลว

$$\frac{a_{w}}{a_{t}} = 1 - \exp\left[-1.45(\sigma_{C}/\sigma_{L}) \times (L_{M}/a_{t}\mu_{L})\right]^{0.1} \left[\left[L_{M}^{2}a_{t}/(\rho_{L}^{2}g)\right]^{-0.5}\left[L_{M}^{2}/(\rho_{L}\sigma_{L}a_{t})\right]^{0.2}\right]$$
(18)

เมื่อ $a_{t} =$ พื้นที่ผิวเฉพาะของแพคกิ้ง $\sigma_{c} =$ พื้นที่ผิววิกฤตของแพคกิ้ง

$ ho_L$	=	ความหนาแน่นของของเหลว
μ_L	=	ความหนืด
σ_{L}	=	ความตึงผิว

3 เทอมสุดท้ายที่เป็นเลขยกกำลังในสมการที่ (18) เป็นค่าที่ตกลงกันว่าคือ เรโนลด์ (Reynolds) ฟราวด์ (Froude) และ เวเบอร์ นัมเบอร์ (Weber number) ซึ่งไม่มีหน่วย สมการ ที่ (18) นี้มีความถูกด้องเป็น ± 20% สำหรับเซรามิกแก้ว และพีวีซี ที่มีรูปร่างเป็นอานม้า ทรงกลม และแท่ง รวมทั้งสารที่เคลือบแวกซ์ (wax) สำหรับวัสดุแพคกิ้งของเหลว และอุณหภูมิ ที่กำหนด พื้นที่ผิวจำเพาะจะเพิ่มตามอัตราเร็วของของเหลวที่เพิ่มขึ้น และ a, มีค่าเข้าใกล้ L_M ซึ่งมีก่ามาก ๆ

ค่า k_L หาได้จากข้อมูลจำนวนมาก ๆ (โคยรวมถึงงานของเชอร์วูด และฮอลโลเวย์ ด้วย) โดยใช้วงแหวน ทรงกลม แท่ง และอานม้าที่มีขนาด 4-50 mm. อัตราการไหลของของเหลวคือ 0.8-43 kg. m⁻² .s⁻¹ ออนดาและคณะ รายงานผลในรูปที่ไม่มีหน่วย

$$k_{L} \quad \frac{\rho_{L}}{\mu_{L} g} = 0.0051 \quad \frac{L_{M}}{a_{W} \mu_{L}} \quad \frac{2/3}{\rho_{L} D_{L}} \quad (a_{t} d_{p}) \quad (19)$$

เมื่อ d_p = ขนาดของแพคกิ้ง (m)

ความถูกต้องของการประมาณค่า k_L = ± 20% ⁽¹⁹⁾ ออนดาและคณะ ได้หาความสัมพันธ์ ของสมการที่ (19) โดยแสดงว่าเทอมทางซ้ายมีก่าเป็น

$$k - \rho_{L} = \frac{k_{L}}{\mu_{L} g} = \frac{\mu_{L}}{a_{t} D_{L}} - \frac{\mu_{L}^{2} a_{t}^{3}}{\rho_{g}^{2}} = \frac{Sh \cdot Ga}{S_{C}}$$
(20)

เมื่อ Sh = เชอร์วูด นัมเบอร์ (Sherwood number) นิยามโดยใช้ a_เ⁻¹ เป็นค่าความยาวเฉพาะ Sc = ชมิดช์ นัมเบอร์ (Schmidt number) Ga = กาลิเลโอ นัมเบอร์ (Galileo number) ซึ่งหาได้จากอัตราส่วน ของแรงหนีคต่อแรงเร่งโน้มถ่วง

จากสมการที่ (19) มีเทอมที่อยู่ในรากที่ 2 คือ D_L เหมือนสมการที่ (15), (16) ตาม ทฤษฎีการทะลุทะลวง แต่ขึ้นกับ L_M นั่นคือ

$$k_{L} \alpha L_{M}^{2/3}$$
มีค่ามากกว่าตามสมการที่ (16) คือ $k_{L} \alpha L_{M}^{0.45}$

สำหรับสัมประสิทธิ์ของสถานะก๊าซ ออนคาและกณะ ได้ใช้ข้อมูลของการถ่ายเทมวล หากวามสัมพันธ์ สำหรับการดูดกลืน และการกลายเป็นไอโดยใช้อัตราการไหลของก๊าซ 0.014 < G_M < 1.7 kg.m⁻².s⁻¹ ใช้แพกกิ้งที่มีรูปร่างต่าง ๆ กัน ซึ่งมีขนาด 4-50 mm. และได้ กวามสัมพันธ์เป็น

$$\frac{k_{G}}{a_{t} D_{G}} = 5.23 \frac{G_{M}}{a_{t} \mu_{G}} \frac{0.7}{\rho_{G} D_{G}} \frac{\mu_{G}}{(a_{t} d_{p})^{-2}}$$
(21)

แต่พวกเขาได้กล่าวว่า ก่ากงที่ในสมการที่ (21) จะเปลี่ยนแปลงไปถ้าแพคกิ้งมีขนาด เล็ก ๆ (d_p < 15 มิลลิเมตร) โดยเปลี่ยนจาก 5.23 เป็น 20 ก่า k_g ในแบบจำลองของออนดา สมการที่ (21) มีก่าใกล้เกียงกับก่าในแบบจำลองของชัลแมน โดยที่ก่า k_g ขึ้นกับ G_M และ D_g

8.5 เปรียบเทียบการใช้งานแบบจำลอง

แบบจำลองทั้ง 3 แบบ นับว่ามีศักยภาพดีสำหรับการประมาณ และทำนายถึงการถ่ายเท มวลในการกำจัดสารอินทรีย์ที่ระเหยได้ที่มีอยู่ในปริมาณน้อย ๆ จากน้ำโดยการพ่นอากาศเข้า ไป แบบจำลองของซัลแมนนำมาจากเทรย์บอล (Treybal) ขณะที่ของออนดานั้นนำมาจากคู่มือ วิศวกรรมเคมี (Chemical Engineers' Handbook²⁰⁾) สำหรับการออกแบบการคำนวณการดูด กลืนและกำจัด อย่างไรก็ตามข้อมูลพื้นฐานนั้น ไม่ได้รวมการกำจัดสารอินทรีย์จากสารละลาย ในน้ำ ดังนั้นการนำเอาแบบจำลองเหล่านี้มาใช้กับตัวอย่างเหล่านี้จะด้องหาเงื่อนไขที่เหมาะสม ก่อนนำไปใช้

อุมแพร์ (Umpere) และคณะ⁽²⁷⁾ พบว่าข้อมูลแอร์สตริปปังของไตรฮาโลมีเธน, CHCl₃, CHBrCl₂, CHBr₂Cl., CHBr₃ ที่มีอัตราส่วนของอากาศ/น้ำสูง ๆ สามารถใช้แบบจำลอง เซอร์วูด-ฮอลโลเวย์ (สมการที่ 15) ได้ แต่ค่าที่ได้จากการทดลองจะมีค่าน้อยกว่าค่าที่คำนวณ จากเชอร์วูด-ฮอลโลเวย์ ถึง 2 เท่า

บอล (Ball) และคณะ ⁽²⁸⁾ ก็ประสบความสำเร็จกับการหาความสัมพันธ์ของข้อมูล แอร์สตริปปิงสำหรับสารประกอบกลุ่มฮาโลจีเนทเต็ค อาลิฟาติค (halogenated aliphatic) โดย ใช้แบบจำลองของเชอร์วูล - ฮอลโลเวย์ แต่เขาก็พบว่าด้องมีการปรับค่า α และ n เพื่อจะให้ ค่าที่ได้ไกล้เคียงกับค่าที่คำนวณได้ คิวมิโน (Cummino) และเวสตริก (Westrick)⁽²⁹⁾ ก็แสดงให้ เห็นว่าการใช้แบบจำลองของออนดานั้น ให้ผลใกล้เคียงกับข้อมูลจากการสตริปปิงของ CHCl = CCl₂ โดยที่ $\sigma < L_M < 20 \text{ kg.m}^{-2.s^{-1}}$ โดยมีก่ากลาดเกลื่อนมาตรฐานสัมพันธ์ (relative standard error) = 17.8% แต่ถ้าลดค่าคงที่ของเฮนรี่ (Henry) ลง 3 เท่าก็จะได้ผล ใกล้เคียงกัน รายงานนี้ได้รวบรวมงานของโรบัทส์และคณะ⁽³⁰⁾ ซึ่งได้ทดสอบแบบจำลอง การถ่ายเทมวล 3 แบบ ซึ่งได้กล่าวมาแล้ว โดยไม่ได้มีการปรับก่าตัวแปร (parameter) ต่าง ๆ

8.6 ส่วนประกอบสำหรับหอแพค (packed bed component)

หอแพค (ภาพที่ 3-3) อาจประกอบด้วยแพคกิ้งเบคเดียว หรือหลายเบค เพื่อให้เกิด การสัมผัสกันของของเหลว ซึ่งก่อให้เกิดการถ่ายเทมวลและความร้อยภายในหอ สำหรับ หอแพคแบบเบคเดียวที่มีการไหลสวนทางกันของเฟสแก๊ส และของเหลวภายในหอแล้ว โดยทั่วไปจะมีองก์ประกอบภายในคือ

- 1. แพคกิ่ง (Packing)
- 2. ตัวกระจายของเหลว (Liquid Distributer)
- 3. แผ่นโฮลด์ดาวน์ (Packing Hold-down)
- 4. อุปกรณ์รองรับแพคกิ่ง (Packing Support)

รายการ 1, 2, 4 อาจจะแยกเป็นส่วนของอุปกรณ์เสริมสำหรับแพคกิ้ง แต่โดย ภาพรวมแล้วสมรรถนะการสัมผัสกันของของเหลวกับก๊าซไม่เพียงแต่ขึ้นอยู่กับแพคกิ้งเท่านั้น แต่ยังขึ้นอยู่กับปัจจัยเสริมเหล่านี้ด้วยเป็นสำคัญ จึงไม่ควรมองข้ามเป็นอย่างยิ่ง ภาพที่ 3-3 เป็นภาพส่วนประกอบภายในหอแพคแบบหลายเบค ซึ่งจะอธิบายในตอนต่อไป⁽³²⁾

8.7 ชนิดและประเภทของแพคกิ้ง

8.7.1 ชนิดของแพคกิ่ง (Types of Packing)

โดยทั่วไปมักแบ่งแพคกิ้ง เป็นสองประเภท คือ แพคกิ้งแบบสะแตค (stacked or structured packings) และแพคกิ้งแบบรานคอม

แพคกิ้งแบบสะแตก ตัวอย่างเช่น กริล (grids) จะมีโครงสร้างที่เปิด และสามารถใช้ กับอัตราไหลของแก๊สที่สูงได้โดยมีความดันลดไม่มากนัก ตัวอย่างเช่น ใช้ในหอทำให้เย็น (cooling tower) ส่วนของแพคกิ้งแบบรานคอม ใช้กันอย่างกว้างขวางในกระบวนการของ อุตสาหกรรม ชนิดหลัก ๆ ของแพคกิ้งแบบรานคอมดูได้จากภาพที่ 3-4 ข้อมูลที่ใช้ในการ ออกแบบสำหรับแพคกิ้งเหล่านี้ แสดงในตารางที่ 3.1 และ 3.2



<u>ภาพที่ 3-3</u> ภาพแสดงภายในของหอแพค

ราสจิก ริง คังในภาพที่ 3-4 เป็นแบบที่ใช้ในอุตสาหกรรมเก่าแก่แบบหนึ่งของราน คอมแพคกิ้ง และขณะนี้ก็ยังคงใช้อยู่ทั่วไป แพลริง (Pall ring) คังในภาพที่ 3-4 B เป็น ราสจิกริงพิเศษซึ่งรูเปิดทำโดยการพับของพื้นผิวในวงแหวน สิ่งนี้จะเพิ่มพื้นที่อิสระและ ปรับปรุงลักษณะการกระจายของเหลว



<u>ภาพที่ 3-4</u> แพคกิ้งแบบรานดอมชนิดต่าง ๆ ⁽⁸⁵⁾

แบร์ล สาคเดอล์ (Berl saddles) ดังภาพที่ 3-4 A พัฒนามาเพื่อให้มีการกระจายของ ของเหลวคีกว่าราสจิกริง อินทาลอค สาคเดอล์ (intalox saddles) ดังภาพที่ 3-4 A เป็นแบบ ที่ปรับปรุงมาจากแบบ แบร์ล สาคเดอล์ ไฮแพค (Hypac) และซุปเปอร์อินทาลอค (Super Intalox) แพคกิ้ง ดังแสดงในภาพที่ 3-5 ซึ่งปรับปรุงมาจากแบบแพลริง และอินทาลอค สาคเดอล์ ตามลำคับ แบบอินทาลอค สาคเดอล์ ซุปเปอร์อินทาลอค และไฮแพคแพคกิ้ง เป็น

<u>ตารางที่ 3.2</u> แนวทางการเลือกและการออกแบบโดยทั่วไปสำหรับแพคกิ้งแบบแรนดอม⁽⁸⁸⁾

	Packing					
Factor	Raschig Ring	Berl Saddle	Intalox Saddle	Slotted Ring		
Сарасіту	Low	High (plastic) Moderate (ceramic)	High (plastic) Moderate (ceramic)	High (plastic and metal) Moderate (ceramic)		
"In bed" redistribution	Poor	Good	Good	Good		
Turndown	Pour	Good	Good	Good		
Efficiency	Poor	Good	Good	Good		
Pressure drop	High	Low (plastic)	Low (plastic)	Low (plastic and metal)		
		Moderate (ceramic)	Moderate (ceramic)	Moderate (ceramic)		
Material of construction:						
Plastic	Νο	Yes	Yes	Yes		
Metal	Yes	No -	No	Yes		
Ceramic	Yes	Yes	Yes	Yes		
Carbon	Yes	Yes	Νυ	No		
Cost:						
Plastic	_	Low	High	Low		
Metal	Moderate	-	-	Moderate		
Ceramic	Low	Moderate	High	High		
Carbon	High	High	_	·		

ชื่อเชิงการค้าของบริษัทนอร์คัน เคมิคัล โพรเซสส์ โพรคักท์ (Norton Chemical Process Products Ltd.,)⁽³⁵⁾



<u>ภาพที่ 3-5</u> แสดงภาพที่แพคกิ้งแบบไฮแพค และ ซุปเปอร์อินทาลอค

8.7.2 ความดันฉดของหอแพก (Pressure Drop)⁽³⁵⁾

ปรากฏการณ์การเกิดความดันลดภายในหอแพค สามารถอธิบายได้ในภาพที่แบบ ้ความสัมพันธ์โคยทั่วไป ระหว่างความคันลด (-∆P) และอัตราไหลเชิงปริมาตรของแก๊สต่อ พื้นที่หน้าคัคหอ (U_a) คังแสคงในภาพที่ 3-6 โคยที่ -∆P จะเป็นสัคส่วนกับประมาณ U _G^{1.8} ถ้าขณะที่แก๊สไหลขึ้นมีของเหลวเริ่มไหลลงในหอ จะพบว่าที่อัตราไหลของของเหลวต่ำ ๆ ้เส้นความคันลดจะคล้ายกับกรณีที่ไม่มีของเหลวไหลอยู่ด้วย นั้นคือการไหลของของเหลว ไม่มีผลต่อทางเดินของแก๊ส แต่เมื่อกวามเร็วของแก๊สเพิ่มขึ้นถึงก่าหนึ่ง -∆P จะเริ่มเพิ่มขึ้น อย่างรวคเร็วและ - $\Delta P \propto U_{G}^{-25}$ คังแสดงในช่วง xy บนเส้นกราฟ C บนช่วง xy นี้ การไหล ของของเหลว มีผลต่อการไหลของแก๊สและค่าโฮลค์ อัพ (Hold-up) ของของเหลวจะเพิ่มขึ้น ้เรื่อย ๆ และของเหลวจะบรรจุอยู่ในช่องว่างของแพคกิ้งเรื่อย ๆ การด้านทานการไหลจะสูง ขึ้นเรื่อย ๆ และที่การไหลของแก๊สที่เหนือจุด y จะทำให้ค่า -∆P สูงขึ้นมากและจะทำให้ ของเหลวในหอหยุคไหล จุด x เรียกชื่อว่า จุคโหลด (loading point) และจุค y เรียกว่า ้งุดท่วม สำหรับการไหลของของเหลวที่ก่านั้น ๆ ถ้าการไหลของของเหลวเพิ่มขึ้นจะได้ เส้นกราฟใหม่คือ เส้นกราฟ D ซึ่งจะพบว่างุดการท่วมจะเกิดขึ้นที่ค่าการใหลของแก๊สต่ำกว่า แต่ค่า -∆P ยังคงเป็นค่าเดิม โดยปกติหอแพกระทำงานอยู่ในช่วง xy นั่นคือ กำหนดค่า โฮลด์ อัพ ค่าหนึ่ง เพื่อให้การสัมผัสระหว่างของเหลวกับแก๊สเกิดได้ดีและหอแพคจะ ไม่ทำงานที่สภาวะการท่วม จากภาพที่ 3-6 จะพบว่าช่วง xy นี้ มีช่วงการไหลของแก๊สสั้นมาก ดังนั้นเพื่อความปลอดภัยในการออกแบบจะกำหนดให้การทำงานของหออยู่ที่จุดการโหลด (จุด x)



<u>ภาพที่ 8-6</u> แสดงความสัมพันธ์ ระหว่างความดันถูด กับ ความเร็วของแก๊สในหอแพคที่เปียก⁽⁸⁵⁾



<u>ภาพที่ 8-7</u> ความดันลดผ่าน กริด และวงแหวน สะแตก เส้นโค้งที่เป็นเส้นประ แสดงถึงค่าประมาณ (ตัวเลขของเส้นโค้ง ดูได้จากภาพที่ 3-8)⁽³⁵⁾

นายบี โรส (B. Rose) และนายยัง (Young) ได้เสนอสมการความสัมพันธ์ของแพคกิ้ง แบบราสชิงริง (Raschig Ring) ระหว่างความคันลค และหอเปียกและแห้ง ดังนี้

 $-\Delta P_{\rm w} = -\Delta P_{\rm d} (1+3.30/d_{\rm n})$ (22)

<u>หมายเหตุ</u> สมการนี้จะใช้ได้ดีกับขนาดแพกกิ่งเล็ก ๆ

การกำนวณกวามคันลดกร่อมหอแพลเมื่อมีการไหลของของเหลวและแก๊สอย่าง ต่อเนื่องและเมื่อการทำงานของหออยู่ในสภาวะต่ำกว่าจุดการโหลดทำได้หลายวิธีด้วยกัน หนึ่งในวิธีนั้น ได้แก่ การกำนวณกวามดันลดสำหรับการไหลของแก๊สเท่านั้น เสร็จแล้วจะคูณ ก่ากวามดันลดนี้ด้วย แฟกเตอร์ ซึ่งรวมถึงผลการไหลของของเหลว ส่วนอีกวิธีหนึ่งนั้นหา โดย นายมอร์รีส และนายแจกสัน⁽³⁷⁾ซึ่งได้จัดข้อมูลที่ทดลองในช่วงกว้างของแพกกิ้งแบบ วงแหวนที่เป็นของแข็ง และแพกกิ้งแบบกริด (grid) ลงในภาพที่กราฟเพื่อกวามสะดวกใน การกำนวณ ภาพที่กราฟดังแสดงในภาพที่ 3-7 และ 3-8 ตามลำดับ



Plain grids

- 25 mm < 25 mm × 1-6 mm 1
- 25 mm a 50 mm × 1:6 mm
- 1 25 mm < 25 mm × 64 mm
- 4 25 mm × 50 mm × 6.4 mm

Serviced grids

- 5 100 mm < 100 mm × 12.5 mm
- 30 mm × 50 mm × 9.5 mm 6
- 38 mm > 38 mm < 48 mm

Stacked stoneware rings:

- 8 100 mm < 100 mm × 9-5 mm
- 75 mm × 75 mm × 9·5 mm 5
- 16
- 11 50 mm < 50 mm × 6-4 mm
- 12 50 mm × 50 mm × 4-8 mm

- Random metal rings:
- 13 50 mm × 50 mm × 1.6 mm
- 25 mm > 25 mm × 1.6 mm 14
- 15 12.5 mm < i2.5 mm × 0.8 mm

Random stoneware rings:

- 75 min × 75 mm × 9-5 mm 16
- 50 mm < 50 mm > 6.4 mm 17
- 18 50 mm > 50 mm > 4-8 mm
- 19 38 mm = 38 mm = 4.8 mm
- 20 25 min × 25 mm × 24 mm
- 12.5 mm 12.5 mm > 1.6 mm 22

Random carbon rings:

- 21 50 mm × 50 mm × 6.4 mm* 24
- 25 mm × 25 mm × 4.8 mm
- 25 12.5 mm × 12.5 mm × 1.6 mm⁺

Quartz:

- 29 50 mm
- 30 12 5-32 mm

<u>ภาพที่ 3-8</u> ความดันลด ผ่าน วงแหวนและของแข็งรานดอม เส้นโค้งที่เป็นเส้นประ แสดงถึงค่าประมาณ⁽³⁵⁾

59

จำนวนของเฮดเนื่องจากความเร็ว (Velocity head) N ที่หายไปต่อหน่วยความสูงของ แพคกิ้งหาได้จากกราฟที่ก่าอัตราการเปียก (wetting rate) ใค ๆ (ดูได้จากสมการ 24) แล้วนำ ก่า N มาแทนลงในสมการนี้

<u>หมายเหต</u> สมการ (23) สามารถใช้ได้กับทุกหน่วย เช่น - ΔP (N/m²) ρ_G (kg/m) U_G (m/s) และ N(m⁻¹) เป็นต้น

โดยทั่วไปแล้วผู้ผลิตจะสร้างกราฟความสัมพันธ์ที่อธิบายถึงความคันลคกับอัตราการ ใหลของแก๊สโดยที่มีอัตราการไหลของของเหลวเป็นตัวแปรพิจารณา ที่กล่าวมาข้างต้นนั้นจะ เหมาะกับกรณีที่อยู่ที่ใด้จุดโหลด สำหรับกรณีเหนือจุดโหลดนั้น พบว่าค่าความคันจะต่ำเกิน ไป ฉะนั้นต้องพิจารณาก่อนว่า หอแพคนั้นทำงานอยู่ในสภาวะที่หรือใต้จุดโหลดหรือไม่ ภาพที่ 3-9 แสดงความคันลดที่เกิดขึ้นต่อความสูงของแพคกิ้ง 1 ฟุต



<u>ภาพที่ 8-9</u> ความสัมพันธ์ของความดันสดกับตัวแปรต่าง ๆ ⁽⁸⁵⁾

8.8 ค่าความดันลดที่ยอมได้ (Allowable pressure drop)⁽⁷⁾

ได้มีการศึกษาถึงความดันลดที่เหมาะสม หรือที่ยอมรับได้สำหรับหอแบบแพกเพื่อ การทำงานของหอให้ได้ประสิทธิภาพหรือความสามารถ (capacity) ตามต้องการ พิจารณา ภาพที่ 3-10



<u>ภาพที่ 8-10</u> ช่วงการทำงานที่สามารถทำงานกับหอแพคได้ดี⁽¹⁷⁾

3.9 จุดการโหลด (Loading Point)

นายมอร์รีส (Morris) และนายแจคสัน (Jackson)⁽³⁸⁾ ได้สร้างกราฟความสัมพันธ์ของ ฟังก์ชั่น ψ (U_G/U_L) ที่จุดโหลด และสำหรับอัดราการเปียกหลาย ๆ ค่า (Lw) (พิจารณาสมการ 24) ค่า U_G, U_L เป็นค่าเฉลี่ยของความเร็วแก๊ส และของเหลวขณะที่หอว่างเปล่า ψ (=√ρg/ρ_{*}) คือแฟกเตอร์ปรับค่าความหนาแน่นของแก๊ส และ ρ_{*} คือ ความหนาแน่นของอากาศที่ 293 K



<u>ภาพที่ 3-11</u> ความสัมพันธ์ระหว่าง อัตราส่วนแก๊สต่อของเหลว กับอัตราการเปียก ที่จุดการโหลด สำหรับ กริด และวงแหวนสะแตค (เส้นโค้งประเป็นค่าโดยประมาณ)

8.10 จุดท่วม (Flooding Point)

นายโลโบ (Lobo) และเพื่อน⁽³⁹⁾ ได้พัฒนาความสัมพันธ์สำหรับจุดท่วม สำหรับ แพคกิ้งอย่างรานดอม แสดงในภาพที่ 3-12ซึ่งเป็นกราฟระหว่าง



G คือ อัตราเชิงมวลของการไหลของแก๊ส

μ คือ ความหนืดของน้ำที่ 293 K (ประมาณ 1 mNs/m²)

ตัวแปรที่ห้อยท้าย G แทนแก๊ส และ L แทนของเหลว

พื้นที่ภายในเส้นโค้งแทนภาวะของการเดินหอที่เป็นไปได้ ในสมการข้างบนมีเทอม อัตราส่วนของ _{Pc}/_{PL}และ _{Pc}/_P อยู่ด้วย ซึ่งจะสามารถใช้ได้ในของเหลวและแก๊สหลายชนิด



ภาพที่ 3-12 สหสัมพันธ์สำหรับอัตราการท่วมในหอแพด⁽⁸⁵⁾

8.11 การกระจายของของเหลวในหอแพค

สำหรับแพคกิ้งชนิดหนึ่ง ๆ จะมีค่าอัตราการใหลของเหลวต่ำสุด สำหรับการใช้อย่าง ได้ผลของพื้นที่ผิวของแพคกิ้ง การยังผล (effectiveness) ของการเปียกของพื้นที่ใช้งาน วัดได้ โดยก่าอัตราการเปียก (wetting rate) (L_w) โดยกำหนดให้ L_w = อัตราการไหลเชิงปริมาตรของของเหลวด่อหน่วยพื้นที่หน้าตัดของหอ พื้นผิวของแพกกิ้งต่อหน่วยปริมาตรของหองหล

จะเห็นได้ว่า อัตราการเปียกก็เหมือนกับอัตราการไหลเชิงปริมาตรของของเหลว ต่อหน่วยความยาวของเส้นรอบวงในหอที่มีผนังเปียก โดยที่ของเหลวจะไหลลงบนผิวของ ทรงกระบอก ถ้าอัตราการไหลของของเหลวต่ำเกินไป ชั้นบาง ๆ ที่ต่อเนื่องของของเหลวจะ ไม่เกิดขึ้นรอบเส้นรอบวงของทรงกระบอก และพื้นที่ผิวบางพื้นที่จะไม่มีผลต่อการถ่ายเทมวล

3.12 โฮลด์ อัพ (Hold - up)⁽⁴⁾

ค่าปริมาตรของเฟสของเหลวในหอมีความจำเป็นต้องทราบโดยเฉพาะ ถ้าของเหลวที่ เกี่ยวข้องมีปฏิกิริยาเคมีเกิดขึ้นด้วย หรือใช้ในการออกแบบระบบควบคุมหอ สำหรับระบบ แก๊ส ของเหลว ค่าโฮลด์ อัพ ของของเหลว (H_w) สำหรับภาวะต่ำกว่าจุดโหลดจะแปรผันเป็น กำลังที่ 0.6 ของอัตราไหลของของเหลว และสำหรับแบบราสชิกริง หรือสาดเดอร์ ค่า H_w จะ ประมาณได้จากสมการ

		Hw	$= 0.143 (L'/d)^{0.6}$	(25)
โดยที่	L'	คือ	อัตราการใหลของของเหลว (กก./ม.²วิน	าที)
	d	คือ	เส้นผ่าศูนย์กลางเสมือน (equivalent dia	meter) (เส้นผ่าศูนย์กลาง
			ทรงกลมที่มีพื้นที่ผิว.ท่ากับพื้นที่ผิวแพค	กิ้งนั้น ๆ)
	Hw	คือ	โฮลค์ อัพ (ม. ³ ของเหลว/ ม. ³ ของหอ)	



<u>ภาพที่ 3-13</u> โฮลด์ อัพ ของของเหลว ที่หอแพคใช้แพคกิ้งแบบซุปเปอร์อินทาลอค สาดเดอล์ ที่ทำด้วย เซรามิก⁽³⁵⁾

8.18 การคำนวณหาพื้นที่หน้าตัดขวางหอแพก⁽⁸⁵⁾

พื้นที่หน้าตัดของหอขึ้นอยู่กับขีดจำกัดในการไหลของของไหลในแต่ละเฟส สภาวะ ที่เป็นขีดจำกัด เช่น การท่วมของของเหลวในหอแพค

ในหอซึ่งประกอบด้วยวัสดุที่เป็นแพคกิ้งและมีการใหลของของเหลวค่าหนึ่ง ซึ่งพบ ว่า ความเร็วของแก๊ส จะมีอยู่ค่าหนึ่งซึ่งเรียกว่า ความเร็วที่ทำให้เกิดการท่วมขึ้นภายในหอ (Flooding Velocity)



<u>ภาพที่ 3-14</u> สหสัมพันธ์สำหรับการท่วม และความดันลดของหอแพค

ภาพที่ 3-15 แสดงสหสัมพันธ์สำหรับการท่วม และความดันลด โดยแสดงอยู่ใน ภาพที่ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราไหลของของเหลว ไอ สมบัติทางกายภาพของระบบและ ลักษณะของแพคกิ้ง กับอัตราไหลเชิงมวลของแก๊สต่อหน่วยพื้นที่หน้าตัด โดยมีความดันลด เป็นตัวพารามิเตอร์ ค่า K4 ในภาพที่ 3-14 เป็นฟังก์ชัน ดังนี้

μ_L = ความหนึดของของเหลว (นิวตัน - วินาที/ตร.เมตร)

ρ_ι, ρ_ν = ความหนาแน่นของของเหลวและไอ ตามลำดับ (กิโลกรัม/ลบ.เมตร)

เมื่อทราบค่า <u>G</u> <u>P</u> ค่าใดค่าหนึ่ง จะสามารถหาค่าอัตราไหลเชิงมวลของแก๊สต่อหน่วยพื้นที่ <u>G</u> PL

หน้าตัด (G_v) ขณะที่มีการท่วมเกิดขึ้นได้ทันที โดยลากเส้นตรงในแนวดิ่งไปตัดกับเส้นการ ท่วม แล้วอ่านค่า K₄ จากแกนตั้งอาศัยสมการ (26) คำนวณหาค่า G_v ขณะมีการท่วมได้ และ โดยทั่วไปในการออกแบบ จะออกแบบให้ป้อนของเหลวที่ 70% ของจุดท่วม⁽³⁵⁾ ดังนั้น จะ สามารถคำนวณหาค่า G_v ขณะที่หอทำงานจริง ๆ ได้ และถ้าทราบค่าอัตราไหลของแก๊ส (V) จะสามารถคำนวณหาพื้นที่หน้าตัดของหอได้ทันที เพราะพื้นที่หน้าตัดเท่ากับ V/G_v ค่าเส้นผ่า ศูนย์กลางของหอหาได้จากพื้นที่หน้าดัดของหอ

8.14 ตัวกระจายของเหลว (Liquid Distributer)⁽¹⁾

ทำหน้าที่กระจายของเหลวให้กระจายอย่างทั่วถึงและสม่ำเสมอบนแพคกิ้ง ซึ่งจะ ทำให้หอแพกสามารถทำงานได้อย่างมีประสิทธิภาพสูง พบว่ามีอยู่หลายแบบ กรณีที่เป็น หอเล็ก ก็จะมีเพียงรูเปิดตรงกลางบนยอดหอเท่านั้น สำหรับกรณีหอแบบใหญ่นั้น การออก แบบตัวกระจายก่อนข้างยุ่งยาก เพื่อให้ได้บรรลุวัตถุประสงก์ตามต้องการ โดยที่แก๊สจะ สามารถไหลขึ้นอย่างสะดวก หรือการใช้ความคันคันส่ง (pressure drop) น้อยที่สุด ซึ่ง สามารถแบ่งออกได้ตามลักษณะการไหลลง การเกิดความดันคร่อม แนวทางการพิจารณา เลือกจะพิจารณาจาก 1. อัตราไหลของของเหลว 2. แนวโน้มของการเกิดการอุดคัน หรือ ปริมาณสิ่งสกปรกเจือปนในเฟสของเหลว 3. ลักษณะการป้อนของเหลว ตัวอย่างเช่น แบบ ออริฟีซ ซึ่งให้ของเหลวไหลผ่านรูเล็ก ๆ คล้าย ๆ ตะแกรง ส่วนแก๊สหรืออากาศให้ไหลผ่าน ช่องปล่อง (port) (ดูภาพประกอบที่ 3-15) และแบบรูเล็ก ๆ ตามท่อเป็นการปล่อยไหลด้วย แรงโน้มถ่วงโดยส่วนมาก (ภาพที่ 3-16) เป็นต้น

8.15 ตัวกระจายของเหลวอีกครั้ง⁽³⁵⁾

ของเหลว หรือแก๊สจะมีปริมาณไม่น้อยที่ไหลออกทางค้านข้างหอ ที่มีช่องว่าง (void space) มากกว่าในบริเวณที่เป็นแพคกิ้ง เพราะจะไหลได้สะควกกว่า จึงจำเป็นต้องมีอุปกรณ์ ช่วยกระจายของเหลว และแก๊สที่บริเวณดังกล่าวเข้าไปในแพคกิ้งอีกครั้ง (Liquid Redistributer) มักจะใช้สำหรับหอที่มีขนาดเล็กกว่า 0.6 ม. ดังแสดงในภาพที่ 3-17 เป็นต้น



<u>ภาพที่ 3-15</u> ตัวกระจายของเหลวแบบออริฟิล

<u>ภาพที่ 3-16</u> ตัวกระจายของเหลวแบบนอสเซิล



<u>ภาพที่ 3-17</u> ตัวกระจายของเหลวอีกครั้ง

8.16 ตัวรองรับแพคกิ้ง (Packing Support)

มีหน้าที่รองรับน้ำหนักของแพคกิ้งในทุกสภาวะทั้งแห้งและเปียก และทั้งขณะทำงาน อยู่ โดยที่ด้วรองรับแพคกิ้งที่ดีจะต้องมีค่าความดันลดตกคร่อมน้อยที่สุด และการออกแบบที่ดี จะมีการแยกช่องทางไหลของแก๊สออกจากของเหลวเพื่อลดความดันลด และป้องกันการเกิด การท่วมของของเหลวดังแสดงในภาพที่ 3-18 เป็นต้น



8.17 แผ่นโฮลด์ ดาวน์ (Hold-down Plate)⁽⁵⁵⁾

มีหน้าที่เพื่อป้องกันสภาพการเกิดสภาพพลูอิดไดเบคของแพคกิ้ง โดยที่ไม่ทำให้เกิด ความดันลดมาก เพื่อป้องกันความเสียหายต่อแพคกิ้งอันเกิดจากการที่มีการไหลของอากาศที่ อัตราป้อนสูง ๆ แล้วจะไปอุดช่องทางเดินทางของไหล ดังแสดงในภาพที่ 3-19



ภาพที่ 3-19 แผ่นโฮลด์ ดาวน์ วางอยู่บนแพคกิ้งเบด