

## บทที่ 4

### การคำนวณออกแบบระบบเตาเผาซ้ำ

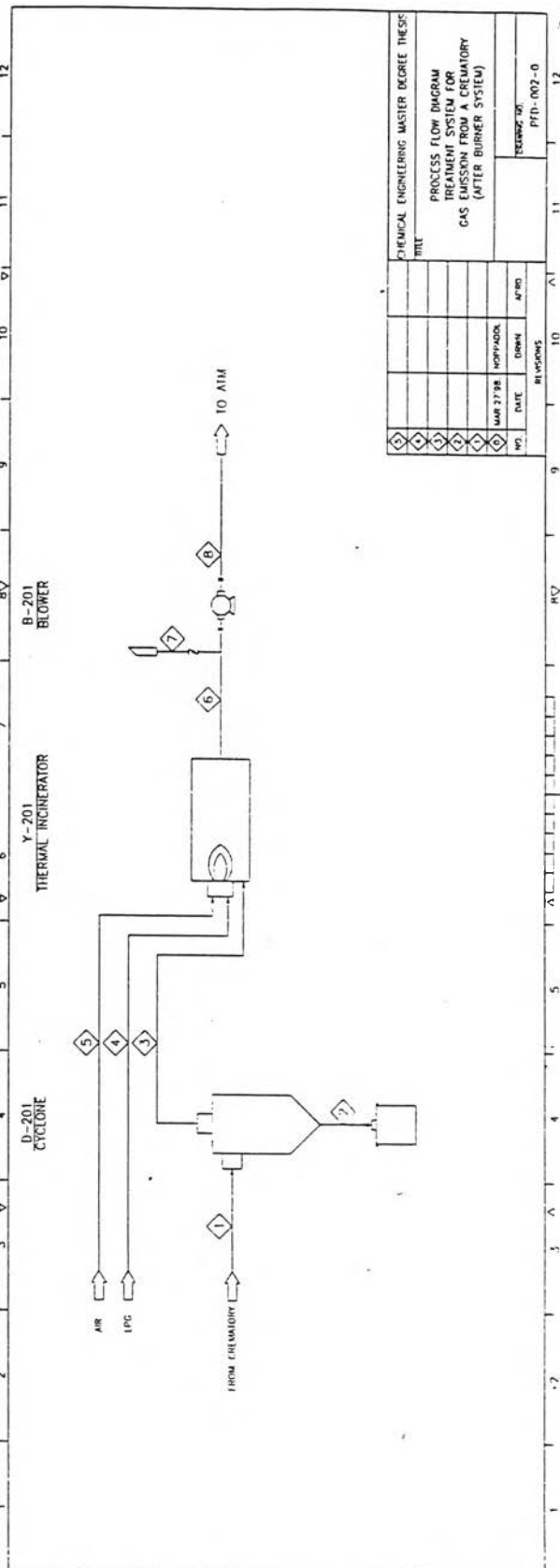
#### 4.1) คำอธิบายกระบวนการของระบบบำบัด

ก๊าซทิ้งจากเตาเผาซึ่งมีสารมลพิษและสารกลิ่นเหม็นเจือปน จะไหลออกจากเตาด้วยอัตราการไหลเฉลี่ย 2958 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง ที่อุณหภูมิเฉลี่ย 400 องศาเซลเซียส จะทำการแยกอนุภาคฝุ่นออกจากกระแสของก๊าซทิ้งก่อนด้วย cyclone ก๊าซทิ้งจะถูกทำการเผาไหม้ซ้ำภายในเตาเผาซ้ำ ก๊าซมลพิษและก๊าซกลิ่นเหม็นจะถูกเปลี่ยนรูปของคาร์บอนไดออกไซด์และไอน้ำด้วยปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิประมาณ 982 องศาเซลเซียสด้วยเวลาสัมผัสเฉลี่ย 1.5 วินาที (เวลาสัมผัส fast path เท่ากับ 0.75 วินาที) ภายในเตาเผา ก๊าซทิ้งจะถูกป้อนเข้าสู่เตาเผาซ้ำ ถูกให้ความร้อนจากหัวเผาซึ่งใช้ก๊าซ LPG เป็นเชื้อเพลิง เดิมอากาศเข้าเตาเผาเพื่อให้การเผาไหม้สมบูรณ์ เตาเผาถูกออกแบบให้มีประสิทธิภาพการกำจัดเท่ากับ 99 เปอร์เซ็นต์ ก๊าซกลิ่นเหม็นซึ่งมีไนโตรเจนและซัลเฟอร์เป็นองค์ประกอบ เมื่อทำปฏิกิริยาออกซิเดชันแล้วอาจผลิตก๊าซไนโตรเจนออกไซด์และซัลเฟอร์ไดออกไซด์ขึ้นรวมกับที่มีอยู่แล้วในก๊าซทิ้งขาเข้า จึงต้องเจือจางด้วยอากาศดีเพื่อให้ปริมาณความเข้มข้นของก๊าซมลพิษที่วัดได้ที่ปลายปล่องมีค่าต่ำกว่ามาตรฐานที่กำหนด

4.2) แผนผังการไหลของระบบบำบัดของระบบบำบัดแบบ After Burning

MATERIAL BALANCE

FLOW NO.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
PRESSURE (mmHg)	-200	400	-136	30	ATM	-50	-50	ATM								
TEMPERATURE (°C)	400	400	400	30	30	982	30	57.8								
FLOW RATE (Kg/h)	1512.1	-	1512.1	10.36	165.43	1687.9	65083.86	66771.76								
MW av (Kg/Kmol)	28.84	-	28.84	44	28.84	28.75	28.51	28.51								
DENSITY (Kg/m <sup>3</sup> )	0.505	-	0.505	1.77	1.166	0.28	1.113	1.037								
VISCOSITY (cP)	0.03	-	0.03	0.008	0.0183	0.004	0.0183	0.0194								
Vol. FLOW RATE (m <sup>3</sup> /h)	2954.5	-	2935.4	5.9	144.6	6046.5	56782.2	63586.9								
NITROGEN (mg/m <sup>3</sup> )	1026	-	1026	5.9	144.6	1150	48941	50091								
OXYGEN (mg/m <sup>3</sup> )	93.1	-	93.1	-	37.3	93.1	14868.5	14861.6								
CARBON DIOXIDE (mg/m <sup>3</sup> )	273	-	273	-	304	304	304	304								
WATER VAPOR (mg/m <sup>3</sup> )	120	-	120	-	3.73	140.8	1274.36	1415.16								
NITRIC OXIDE (mg/m <sup>3</sup> )	8000	-	8000	-	7179.1	180.0	180.0	180.0								
SULFUR DIOXIDE (mg/m <sup>3</sup> )	580	-	580	-	519.1	519.1	13.0	13.0								
ACETIC ACID (mg/m <sup>3</sup> )	2400	-	24000	min 0	-	21.43	-	0.5								
HYDROCARBONS (PROPANE) (mg/m <sup>3</sup> )	23000	-	23000	10.36 Kg/h	-	-	-	-								
ACETALDEHYDE (mg/m <sup>3</sup> )	4	-	4	-	-	0.0360	-	0.0009								
STYRENE (mg/m <sup>3</sup> )	1	-	1	-	-	0.00893	-	0.0002								
HYDROGEN SULFIDE (mg/m <sup>3</sup> )	1	-	1	-	-	0.00893	-	0.0002								
METHYL MERCAPTAN (mg/m <sup>3</sup> )	0.1	-	0.1	-	-	0.00089	-	0.0								
DIMETHYL SULFIDE (mg/m <sup>3</sup> )	0.1	-	0.1	-	-	0	-	0.0								
AMMONIA (mg/m <sup>3</sup> )	37	-	37	-	-	0.33045	-	0.0083								
TRIMETHYL AMINE (mg/m <sup>3</sup> )	2.3	-	2.3	-	-	0.0254	-	0.0005								
PARTICULATE LOAD (mg/m <sup>3</sup> )	201	236 g/h	20.1	-	-	20.1	-	0.5								



## 4.3) สมดุลมวลสาร

<u>สายการไหลที่ 1</u>	เหมือนกับสายที่ 1 ของ บทที่ 3.3
<u>สายการไหลที่ 2</u>	<p>เนื่องจากประสิทธิภาพการกำจัดฝุ่นของไซโคลนที่ออกแบบไว้เท่ากับ 92.9%</p> <p>ปริมาณฝุ่นที่ถูกกำจัดออก = <math>(1176.4 \text{ Nm}^3/\text{h}) \times (201 \times 10^{-3} /\text{m}^3) \times (0.929)</math>  <math>= 220 \text{ g/h}</math></p>
<u>สายการไหลที่ 3</u>	<p>องค์ประกอบของก๊าซคงที่ ปริมาณฝุ่นจะลดลงเหลือ</p> <p><math>= (201 \times 10^{-3} \text{ g/m}^3) \times (1-0.929) \times (1176.4 \text{ Nm}^3/\text{h})</math>  <math>= 16.8 \text{ g/h}</math></p>
<u>สายการไหลที่ 4,5</u>	<p>ปริมาณของก๊าซที่ต้องการเผาซ้ำ, เอนทัลปี ตามภาคผนวก ข เท่ากับ</p> <p><math>\text{N}_2 = 36.7 \text{ kmol/h}, 422804 \text{ KJ/h}</math>  <math>\text{H}_2\text{O} = 6.67 \text{ kmol/h}, 91701 \text{ KJ/h}</math>  <math>\text{CO}_2 = 6.20 \text{ kmol/h}, 111282 \text{ KJ/h}</math>  <math>\text{O}_2 = 2.92 \text{ kmol/h}, 35257 \text{ KJ/h}</math></p> <p>จากสมการการเผาไหม้ ก๊าซเชื้อเพลิง 1 kmol ให้พลังงาน 2212989 KJ และต้องการ <math>\text{O}_2</math> 5 kmol ตามทฤษฎี (30% อากาศเกินพอ)</p> <p>จากอุณหภูมิการเผาไหม้ที่ต้องการ ต้องทำการ trial and error ระหว่างปริมาณของก๊าซเชื้อเพลิงที่ใช้ ปริมาณก๊าซทิ้งที่เกิดขึ้น และ เอนทัลปีของก๊าซขาออก พบว่า ปริมาณก๊าซเชื้อเพลิงที่ต้องการ คือ 0.2355 kmol/h (<math>0.2355 \times 44 \text{ kg/h} = 10.36 \text{ kg/h}</math>)</p>
<u>สายการไหลที่ 6</u>	<p>สำหรับองค์ประกอบที่มีความเข้มข้นสูง จะเป็นไปตามสมการการเผาไหม้ ดังรายละเอียดในภาคผนวก ฏ ส่วนองค์ประกอบของก๊าซกลั่นเหม็น และก๊าซมลพิษ จะถูกกำจัดด้วยปฏิบัติการเผาไหม้</p>

### สายการไหลที่ 7, 8

ที่ประสิทธิภาพ 99 % ที่อุณหภูมิ 982 °C ตามรายละเอียดในภาคผนวก ฎ

เนื่องจากความเข้มข้นของก๊าซกลิ่นเหม็น หรือก๊าซมลพิษบางชนิด ยังเกินมาตรฐานที่อ้างอิง เช่น SO<sub>2</sub> ซึ่งไม่สามารถสลายได้ด้วยปฏิกิริยาการเผาไหม้ จึงทำการเจือจางด้วยอากาศดี ก่อนปล่อยออกสู่บรรยากาศ ในที่นี้จะลดความเข้มข้นของ NO ให้ไม่เกิน 180 ppm เพราะว่า

มวลของ NO ก่อนผสม = มวลของ NO หลังผสม

$$7179.1 \times (6046.5 \text{ m}^3/\text{h}) \times (273/(273 + 982)) = 80 \times (V_2 \text{ m}^3/\text{h}) \times (273/(273+T_2))$$

$$V_2(273+T_2) = 192.16$$

เนื่องจากปริมาตรการไหลของอากาศหลังการผสม และอุณหภูมิ จะขึ้นอยู่กับปริมาตรการไหลของอากาศดี จากการ Trial Error พบว่าอัตราการไหลจริงของก๊าซทั้ง 63596.9 m<sup>3</sup>/h ทำให้ความเข้มข้นของก๊าซกลิ่นเหม็นมีค่าตามกำหนด และอุณหภูมิของก๊าซขาออก เท่ากับ 57.8°C

#### 4.4) การคำนวณออกแบบอุปกรณ์ในระบบ

##### 4.4.1) การคำนวณออกแบบขนาดเตาเผาซ้ำ

จุดประสงค์ : หาขนาดของเตาเผาที่ประสิทธิภาพมากกว่า 99 เปอร์เซ็นต์

สมมติฐาน : อุณหภูมิการเผาไหม้เพื่อทำให้เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันอย่างสมบูรณ์เท่ากับ 982 องศาเซลเซียส

fast path residence time เท่ากับ 0.5 เท่าของเวลาสัมผัสเฉลี่ยเวลาที่ต้องการที่น้อยที่สุดที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันอย่างสมบูรณ์เท่ากับ 0.75 วินาที mean residence time เท่ากับ  $0.75 = \frac{1.5}{0.5}$  วินาที

วิธีการ : ตาม EPA (16)

การคำนวณ

##### 1) หาปริมาณการใช้ก๊าซเชื้อเพลิง (LPG)

อัตราการไหลของก๊าซทั้งจากเมรุ = 1176.4 Nm<sup>3</sup>/h

อุณหภูมิของก๊าซทั้งจากเมรุ = 400 °C

อุณหภูมิการเผาไหม้ที่ต้องการ = 982.2 °C

ความร้อนของก๊าซเชื้อเพลิง = 50295.2 KJ/Kg

จากภาคผนวก ฎ พบว่าปริมาณก๊าซเชื้อเพลิงที่ต้องการเท่ากับ 6.29 mol/h หรือเท่ากับ 5.3 Nm<sup>3</sup>/h

2) คำนวณปริมาตรเตาเผาซ้ำ

$$\text{อัตราการไหลของก๊าซทิ้งจากเมรุ} = 1176.4 \text{ Nm}^3/\text{h}$$

$$\text{อัตราการไหลของก๊าซเชื้อเพลิง} = 5.3 \text{ Nm}^3/\text{h}$$

$$\text{ปริมาณการสูญเสียความร้อน (12)} = 3 \%$$

$$\text{อัตราการไหลของอากาศ} = 140.9 \text{ Nm}^3/\text{h}$$

$$\text{ปริมาณก๊าซรวม} = 1322.7 \text{ Nm}^3/\text{h}$$

$$\text{เวลาสัมผัสเฉลี่ย} = 1.5 \text{ sec}$$

$$\text{จากสมการ} \quad \text{คำนวณปริมาตรของเตาเผาได้}$$

$$= (1322.7 \times (982.2 + 273)) / (400 + 273) / 3600 \times 1.5 \text{ m}^3$$

$$= 3.40 \text{ m}^3$$

#### 4.4.2) การคำนวณหาขนาดของไซโคลน (D-201)

จุดประสงค์ : เพื่อคำนวณหาขนาดของไซโคลนเพื่อใช้ในการดักจับฝุ่น

สมมติฐาน : อนุภาคฝุ่นมีความหนาแน่น 700 kg/m<sup>3</sup> ความเข้มข้นของฝุ่นเท่ากับ 201 mg/m<sup>3</sup> ตามข้อมูลของกรมควบคุมมลพิษ(3) และขนาดของอนุภาคฝุ่นมีการกระจายตัวดังนี้ ขนาด 0 ถึง 44 μm ประมาณ 80% ขนาด 44 ถึง 63 μm ประมาณ 10% 63 ถึง 105 μm ประมาณ 5% และขนาด 105 ถึง 149 ประมาณ 5%

วิธีการ : ตาม stairmand standard design(21)

การคำนวณ

$$\text{จากพารามิเตอร์ } Q/D^2 = 16500, D = ((2954.5/16500)) \times 1000 = 423 \text{ mm.} \quad (4.1)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } a/D = 0.75, a = (0.75 \times 423) = 317 \text{ mm.} \quad (4.2)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } b/d = 0.375, b = (0.375 \times 423) = 159 \text{ mm.} \quad (4.3)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } D_c/D = 0.75, D_c = (0.75 \times 423) = 317 \text{ mm} \quad (4.4)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } S/D = 0.875, S = (0.875 \times 423) = 370 \text{ mm.} \quad (4.5)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } h/D = 1.5, h = (1.5 \times 423) = 635 \text{ mm.} \quad (4.6)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } H/D = 4, H = (4 \times 423) = 1693 \text{ mm.} \quad (4.7)$$

$$\text{จากพารามิเตอร์ } B/D = 0.375, B = (0.375 \times 423) = 159 \text{ mm.} \quad (4.8)$$

การคำนวณความดันลด

จากพารามิเตอร์  $\Delta H = 7.2$

ความเร็วของก๊าซที่ทางเข้า  $v_i$ ;  $(2954.5/(317 \times 159/10^6)) = 16.3 \text{ m/s}$

$$\begin{aligned} \text{ความดันลด, } \Delta P &= \frac{1}{2} \rho v_i^2 \cdot \Delta H = \frac{1}{2} \times 0.505 \times (16.3)^2 \times 7.2 = 483 \text{ Pa} \quad (4.9) \\ &= 49.2 \text{ mmAq} \end{aligned}$$

การคำนวณประสิทธิภาพการกำจัดฝุ่น

$$\text{จาก} \quad \text{EFF} = 1 - \exp(-2(C\Psi)^{1/(2n+2)}) \quad (4.10)$$

$$\text{โดยที่} \quad \eta_{283} = 0.67 D^{0.14} = 0.67(0.423)^{0.14} = 0.594 \quad (4.11)$$

$$\text{ที่ } 400 \text{ }^\circ\text{C} \quad \frac{1 - \eta_{283}}{1 - \eta_{673}} = \left( \frac{T_{283}}{T_{673}} \right)^{0.3} \quad (4.12)$$

$$\Psi = \frac{d^2 \rho_p v_i (n+1)}{18 \mu D} \quad (4.13)$$

$$\Psi/d^2 = \frac{(700) \cdot (16.3) \cdot (0.4735+1)}{18 (3 \times 10^{-5}) (0.423)} = 7.36 \times 10^7$$

เพราะฉะนั้นสมการการทำนายประสิทธิภาพการกำจัดฝุ่นของไซโคลนเท่ากับ

$$\eta = 1 - \exp(-2 ((50.4(7.36 \times 10^7 d^2)^{1/2(0.4735+1)})$$

ที่ขนาด 0 ถึง 44  $\mu\text{m}$  ค่าเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ยของฝุ่น เท่ากับ 22  $\mu\text{m}$

ที่ขนาด 44 ถึง 63  $\mu\text{m}$  ค่าเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ยของฝุ่น เท่ากับ 53.5  $\mu\text{m}$

ที่ขนาด 63 ถึง 105  $\mu\text{m}$  ค่าเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ยของฝุ่น เท่ากับ 84  $\mu\text{m}$

ที่ขนาด 105 ถึง 149  $\mu\text{m}$  ค่าเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ยของฝุ่น เท่ากับ 127  $\mu\text{m}$

เพราะฉะนั้นประสิทธิภาพการกำจัดฝุ่นที่แต่ละขนาดเฉลี่ยของอนุภาคฝุ่นเท่ากับ และค่ารวมเท่ากับ

$$\eta_{22} = 0.912742, \quad \eta_{22} \times \text{Fraction} = 0.91274 \times 0.8 = 0.73019$$

$$\eta_{53.5} = 0.98841, \quad \eta_{53.5} \times \text{Fraction} = 0.98841 \times 0.1 = 0.09884$$

$$\eta_{84} = 0.997653, \quad \eta_{84} \times \text{Fraction} = 0.997653 \times 0.05 = 0.04988$$

$$\eta_{127} = 0.99967, \quad \eta_{127} \times \text{Fraction} = 0.99967 \times 0.05 = 0.04998$$

$$\text{ประสิทธิภาพรวมเท่ากับ } (0.73019) + (0.09884) + (0.04988) + (0.04998) = 0.92890$$

#### 4.4.3) การคำนวณขนาดของพัดลม

$$\begin{aligned}\text{อัตราการไหลที่ต้องการ} &= 63596.9 \text{ m}^3/\text{h} = 63596.9 \times (273.15/330.95) \\ &= 52490 \text{ Nm}^3/\text{h}\end{aligned}$$

$$\text{ความดันสูญเสียทั้งหมด} = 200 \text{ mm Aq (ตามการคำนวณภาคผนวก คม)}$$

จากข้อมูลของผู้ผลิตพบว่า ขนาดของพัดลมที่ได้ เป็นไปตามข้อมูลของผู้ผลิต National (26)

$$\text{ขนาดของมอเตอร์} = 75 \text{ Kw}$$