

บทที่ 4

การทดลอง

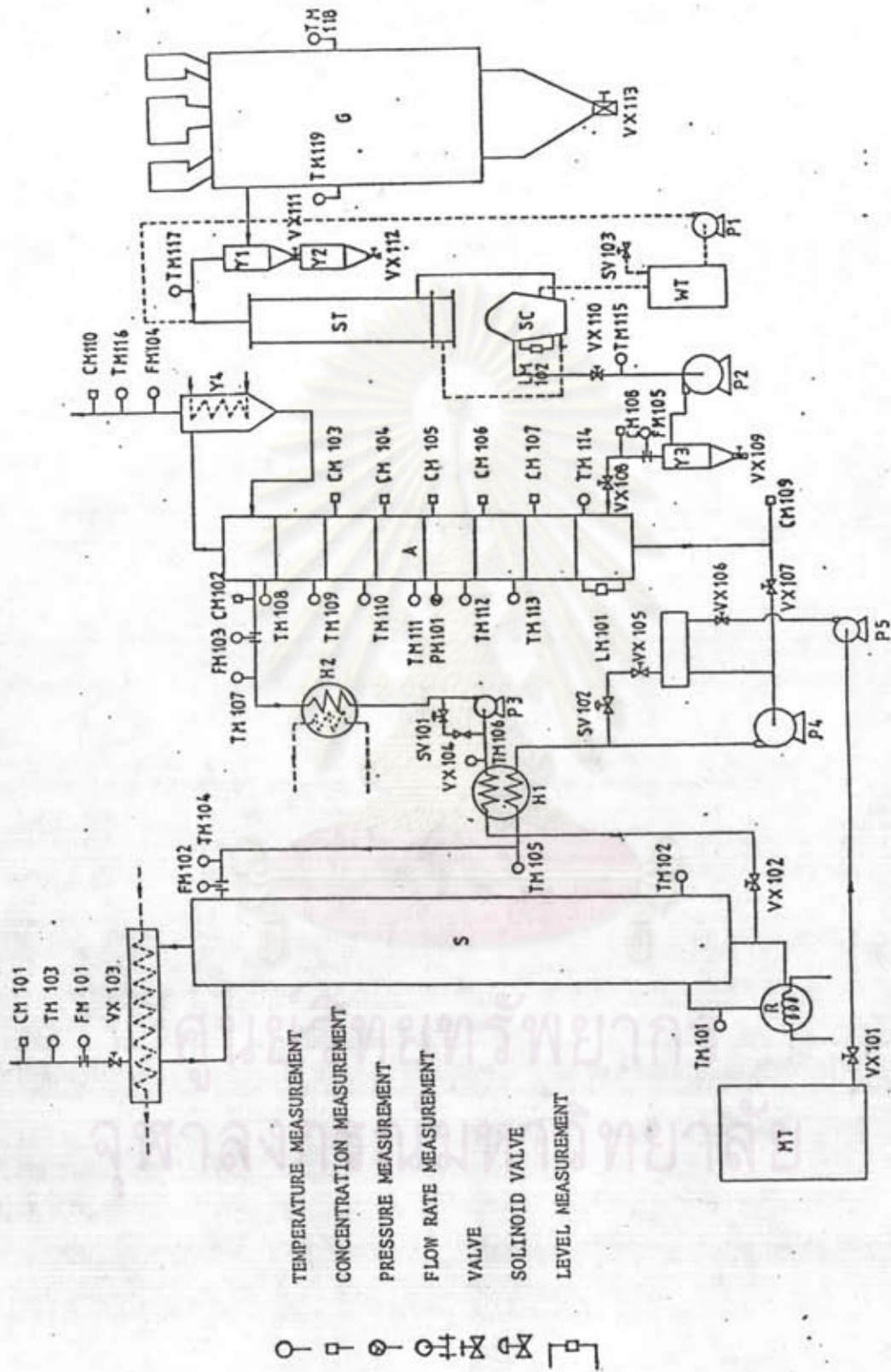
4.1 รายละเอียดเกี่ยวกับระบบต่างๆ ของโรงงานต้นแบบกำจัดแก๊สคาร์บอน-ไดออกไซด์โดยใช้สารละลายโมโนเอชานอลามีน

โรงงานต้นแบบนี้ประกอบด้วยหน่วยต่างๆในรูป 4.1.1 ดังนี้คือ

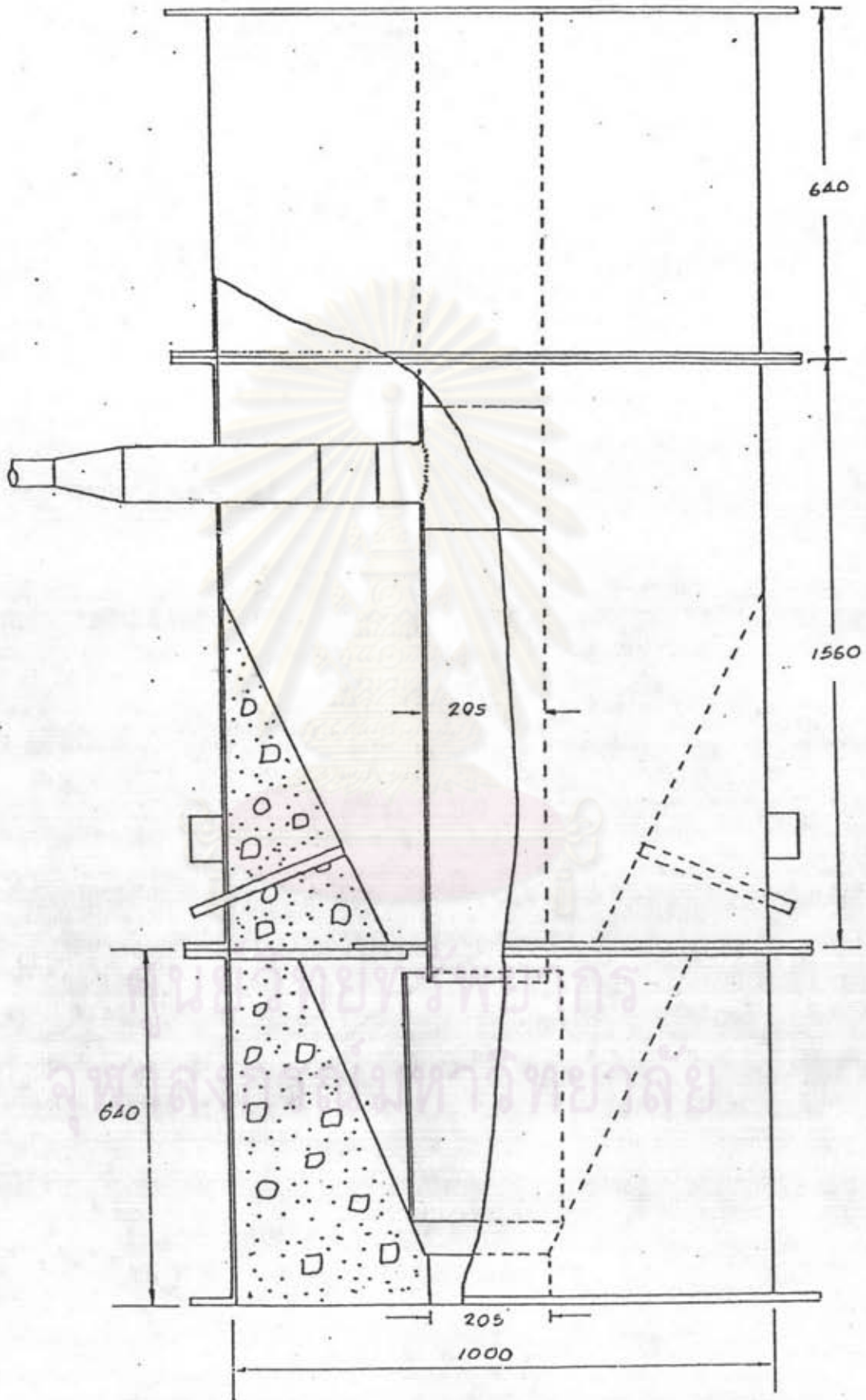
- 1) หน่วยผลิตแก๊สสังเคราะห์ (Gasifier)
- 2) หน่วยกำจัดฝุ่นออกจากแก๊สสังเคราะห์ (Scrubber and Spray Tower)
- 3) หน่วยดูดซึมแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (Absorber)
- 4) หน่วยกลั่นสารดูดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (Stripper)

4.1.1 หน่วยผลิตแก๊สสังเคราะห์ (20)

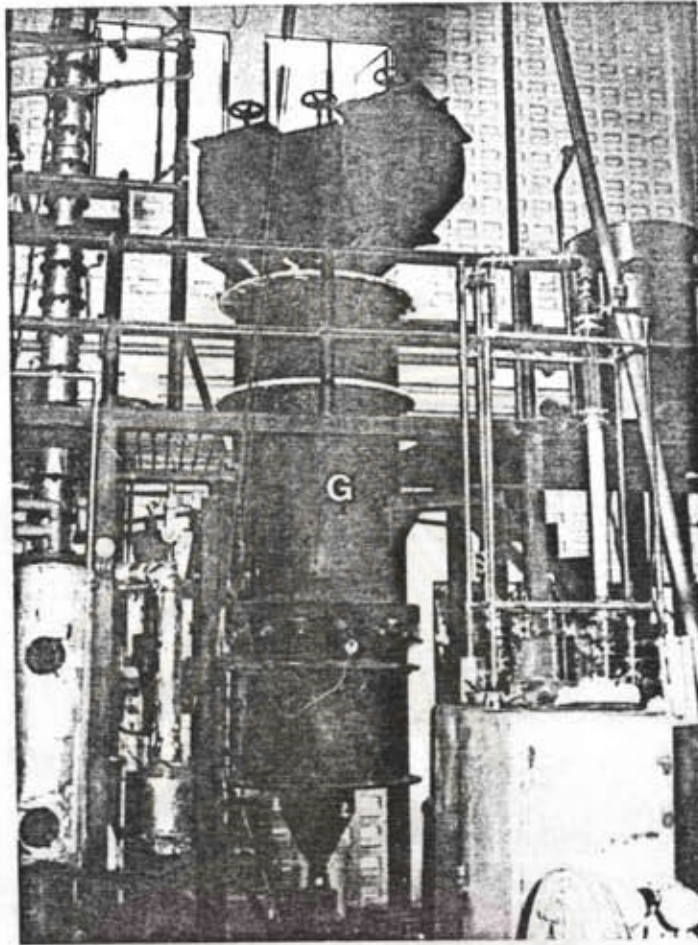
หน่วยนี้เป็นเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1 เมตร สูง 2 เมตร แสดงในรูป 4.2.1 และ 4.2.2 ภายในแบ่งเป็น 2 เขต คือ เขตที่เกิดการเผาไหม้ (Combustion Zone) หรือบางทีเรียกว่า "ฮาร์ทโซน" (Hearth Zone) จะเป็นส่วนที่เกิดการเผาไหม้ของคาร์บอน ให้แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ จะเป็นจุดที่มีอุณหภูมิสูงสุดของเตา เชื้อเพลิงที่ใช้ในบริเวณนี้เป็นชีเลื่อย ผสมกับถ่านไม้ในอัตราส่วน ชีเลื่อย : ถ่านไม้ เท่ากับ 2:1 เขตที่สอง คือเขตที่เกิดปฏิกิริยารีดักชัน (Reduction Zone) หรือเรียกบริเวณนี้ว่า "แก๊สซิฟิเคชันโซน" (Gasification Zone) เป็นช่วงที่จะเกิดปฏิกิริยาแก๊สซิฟิเคชันต่างๆ เพื่อให้ได้แก๊สไฮโดรเจน คาร์บอนมอนอกไซด์ มีเทน เขตที่เกิดปฏิกิริยารีดักชันนี้มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 205 มม. ยาว 1,500 มม. เชื้อเพลิงที่ใช้เป็น ถ่านไม้



รูปที่ 4.1.2 แสดงตำแหน่งการวัดค่าต่าง ๆ

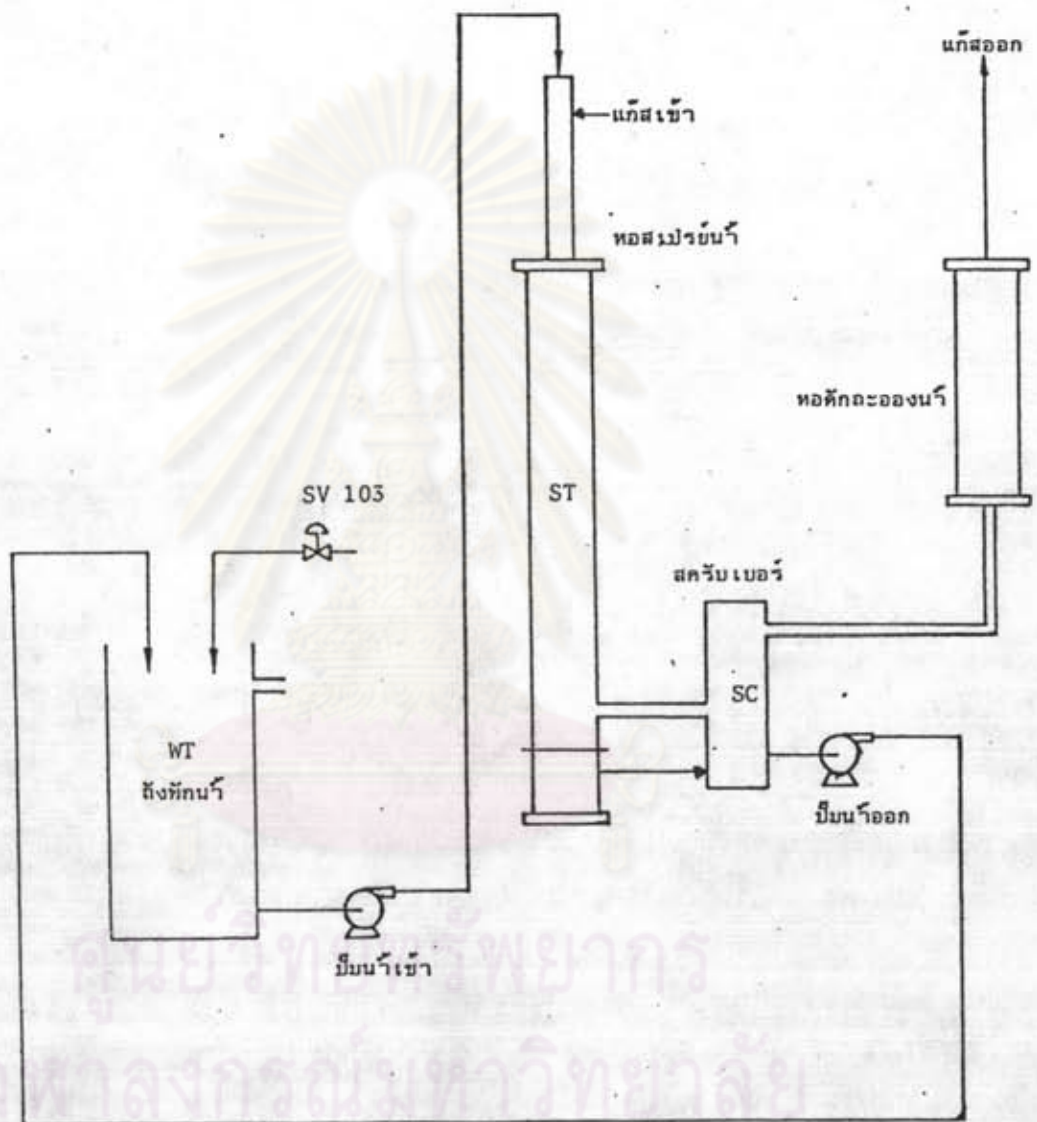


รูปที่ 4.2.1 ภาคตัดภายในของเตาผลิตแก้วสังเคราะห์

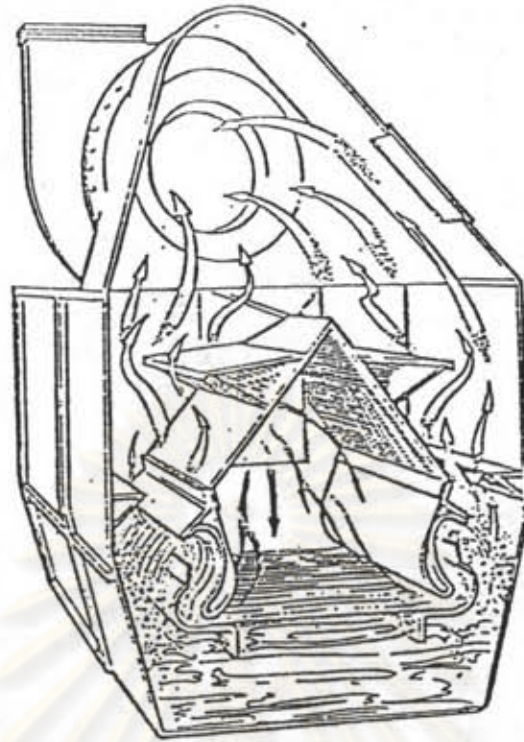


รูปที่ 4.2.2 แสดงเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ที่ใช้ในการทดลองนี้

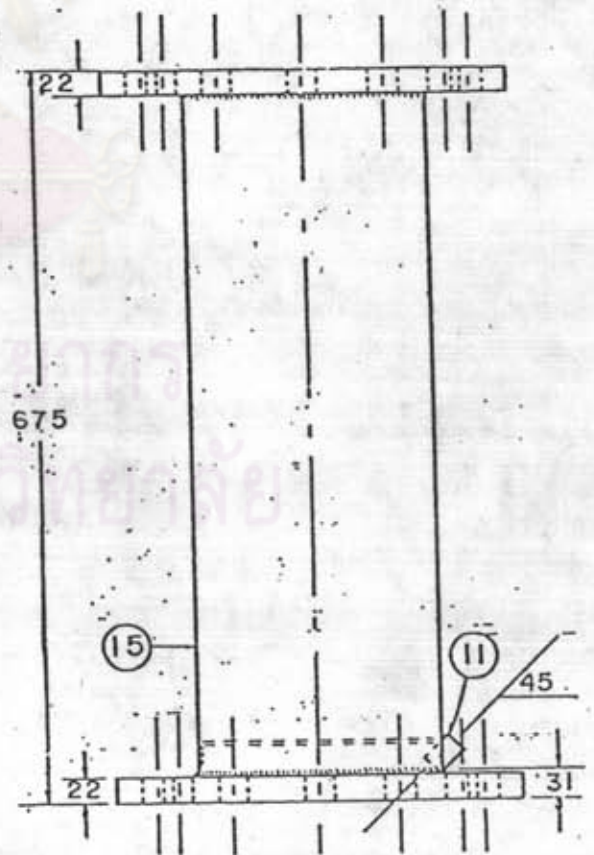
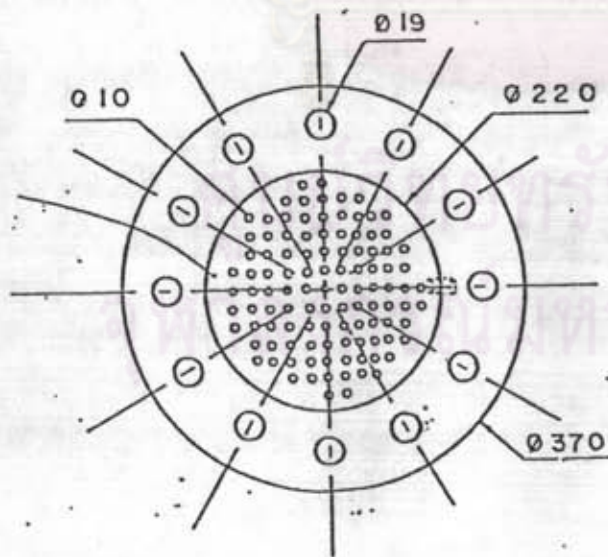
ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



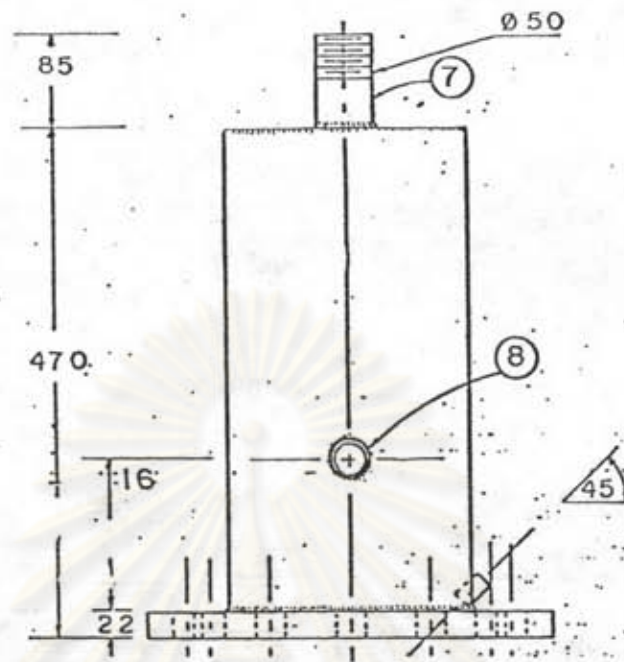
รูปที่ 4.3 กระบวนการกำจัดคาร์บอนไดออกไซด์และสิ่งสกปรกออกจากแก๊ส
 ผลิตแกล้งเคราะห้ตลอดจนการลดอุณหภูมิของแก๊สที่ออก
 จากเตาผลิตแกล้งเคราะห้



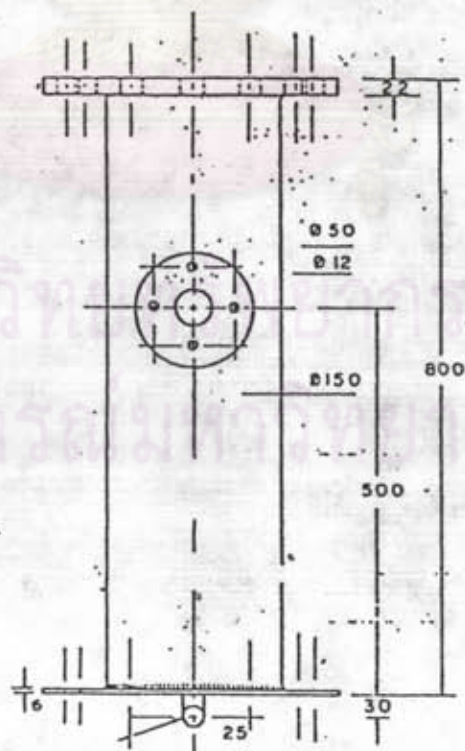
รูปที่ 4.4 การเกิดละอองภายในสครับเบอร์ (Scrubber) (21)



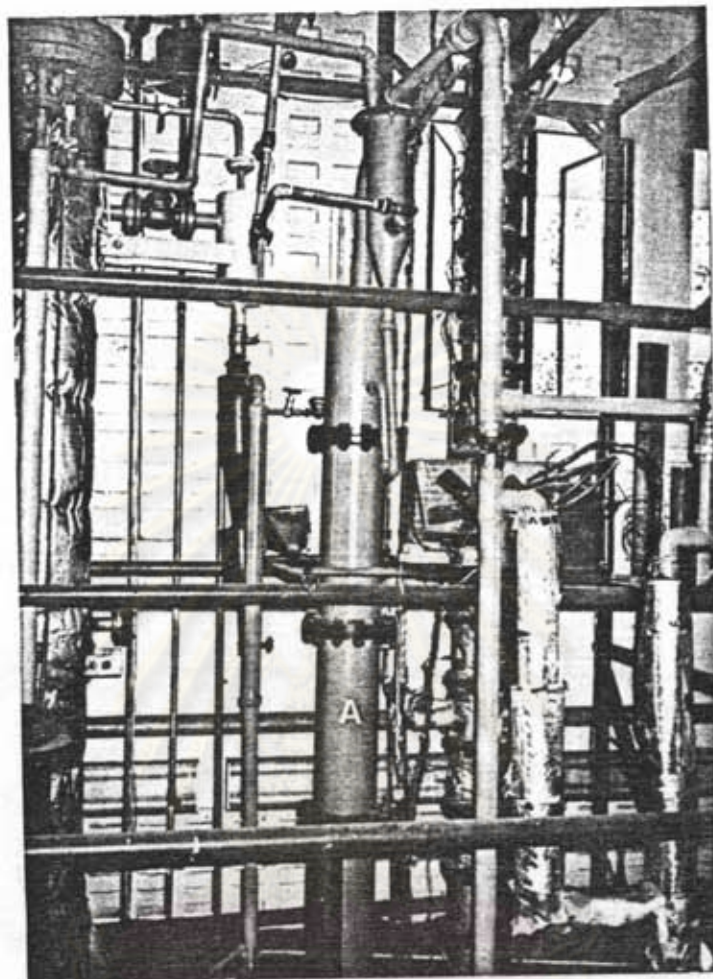
รูปที่ 4.5 ภาพด้านข้างของตัวถังพอลิคาร์บอเนตออกไซด์



รูปที่ 4.6 ส่วนหัวของหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์

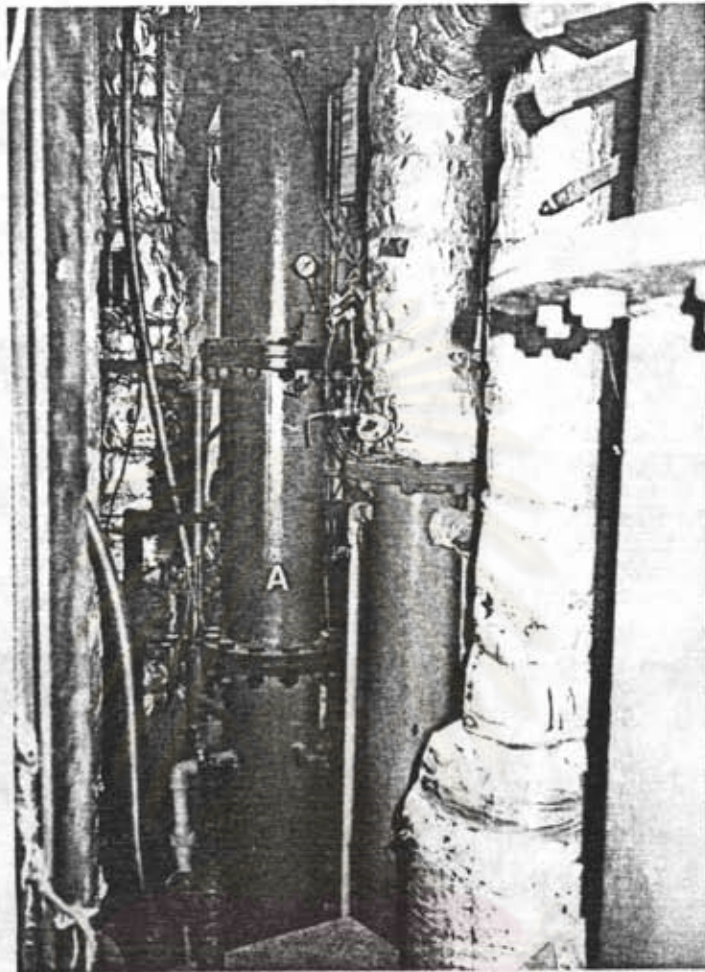


รูปที่ 4.7 ส่วนล่างของหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์



รูปที่ 4.8 แสดงส่วนบนของหอกลั่นที่ใช้ในการทดลอง

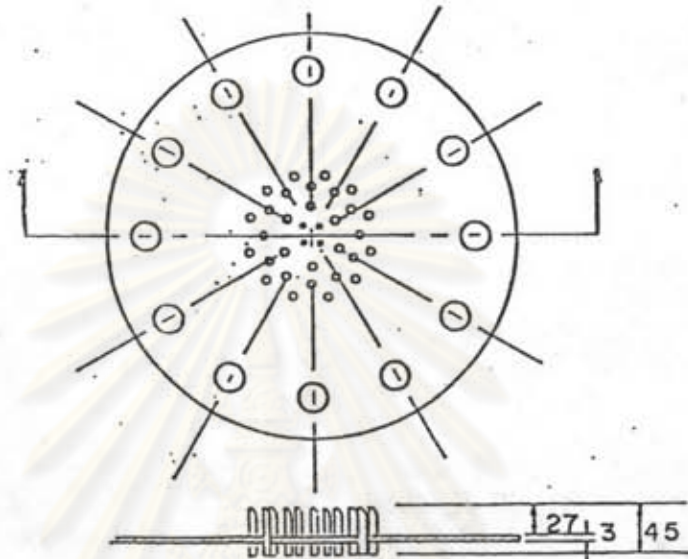
ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.9 แสดงส่วนล่างของหอคูดซิม ที่ใช้ในการทดลอง

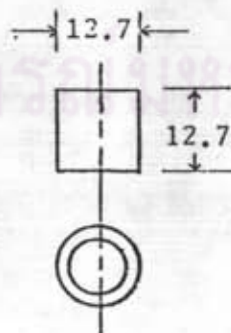
ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

แผ่นกระจายสารเคมีเป็นแผ่นทองเหลืองวงกลม มีขนาดเท่าหน้าแปลนมาตรฐาน (370 มม.) เจาะรูภายในมีขนาด 10 มม. จำนวน 30 รู แต่ละรูมีท่อกระจายสารเคมีที่เกิดจากท่อทองแดงเส้นผ่าศูนย์กลาง 10 มม. ยาวก่อนละ 45 มม. ดังรูป 4.10

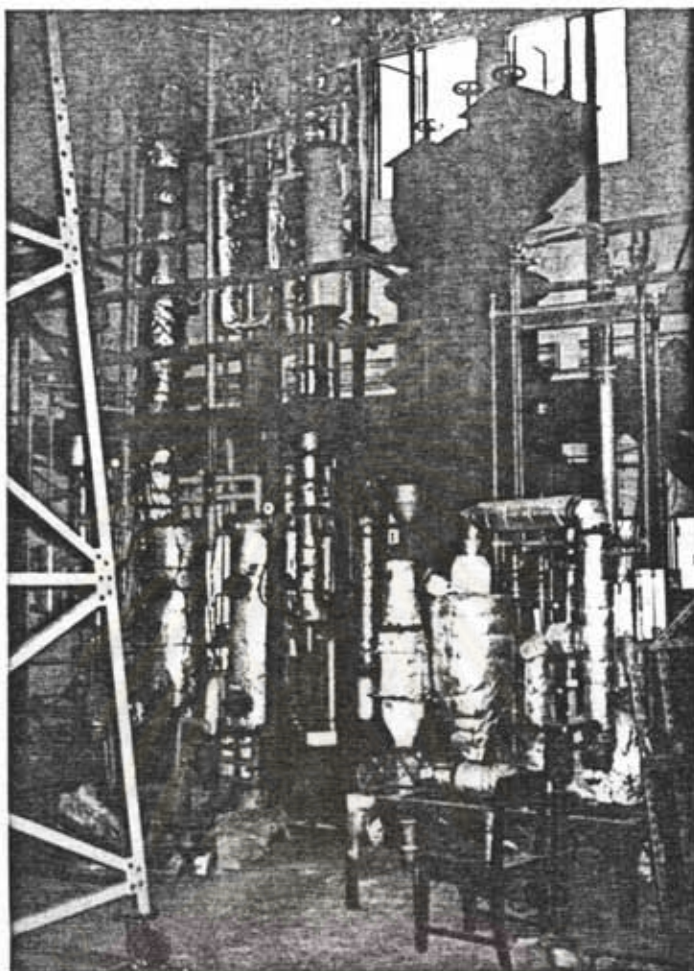


รูปที่ 4.10 แผ่นกระจายสารเคมี

แพคกิ้งที่บรรจุภายในหอ เป็นวงแหวนแรชซิก (Rashing Ring) ขนาดมาตรฐาน (Nominal Size) เท่ากับ 1.27 เซนติเมตร ทำด้วยท่ออลูมิเนียมหนา 1 มม.

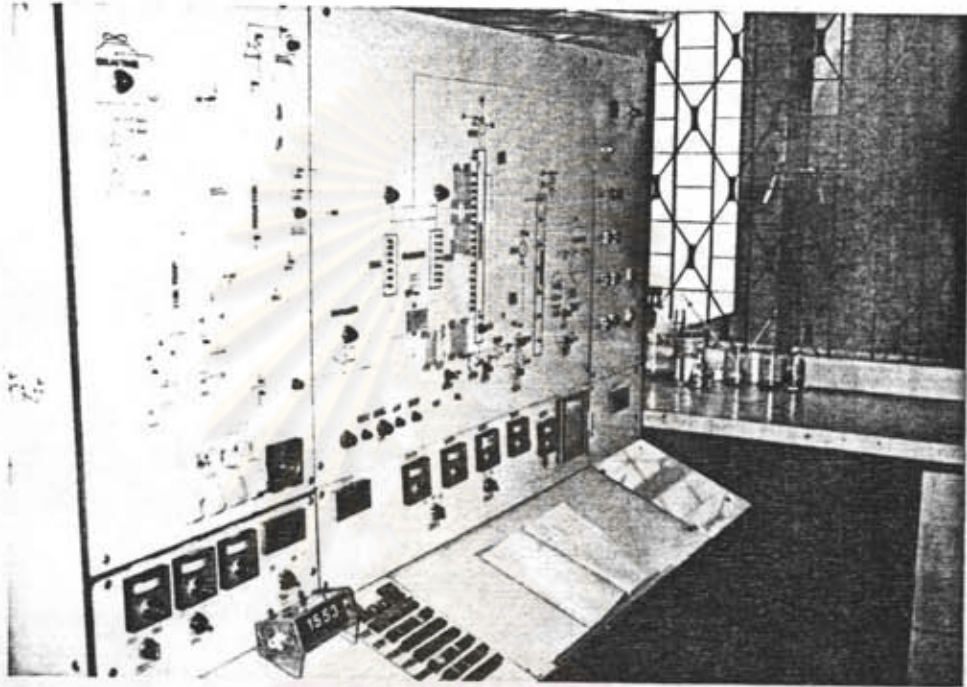


รูปที่ 4.11 แพคกิ้งภายในหอคูดซิม



รูปที่ 4.12 แสดงโรงงานต้นแบบที่ใช้ในการทดลอง

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.13 แสดงตู้ควบคุมการทำงานของโรงงานต้นแบบ

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.1.4 หน่วยกลั่นสารคูดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

หอกกลั่นที่ใช้มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 152 มม. ชนิดของเพลท (Plate) เป็นชนิดเพลทรูพรุน (Perforated Plate หรือ Sieve Plate) มีช่องทางลง (Down Comer) แบบท่อ เพลทรูพรุนมีความหนา 3 มม. มีจำนวน 20 เพลทเท่ากับ 230 มม. จุดป้อนเข้า (Feed Point) อยู่ที่เพลทที่ 3 ความร้อนที่ใช้ในส่วนต้มกลั่น (Reboiler) ได้มาจาก ลวดความร้อน (Heater) ขนาด 4500 วัตต์ จำนวน 4 ตัว โดยลวดความร้อน 3 ตัว ติดตั้งที่ส่วนต้มกลั่น อีก 1 ตัวติดตั้งที่ส่วนล่าง (Bottom) ของหอกกลั่น

4.2 การเตรียมการก่อนเดินเครื่อง

4.2.1 เตรียมสารละลายโมโนเอทานอลามีน ความเข้มข้น 12.2% จำนวน 150 ลิตร ในถังโมโนเอทานอลามีน ซึ่งทำด้วยเหล็กกล้าไร้สนิม (Stainless Steel) สารละลายโมโนเอทานอลามีนที่ใช้เป็นเกรดทางการค้า (Commercial Grade) ความเข้มข้นเท่ากับ 99.9% ในระหว่างการเตรียมต้องระวังไอของสารละลายโมโนเอทานอลามีน อย่าให้เข้าตาหรือสูดดมเข้าร่างกาย

4.2.2 เตรียมเชื้อเพลิงสำหรับเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ ซึ่งเป็นที่เลื่อยผสมกับถ่าน ในอัตราส่วน ที่เลื่อย : ถ่าน เท่ากับ 2:1 เตรียมไว้ กระสอบละ 35 กิโลกรัม ในการเดินเครื่องเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ 1 วัน ใช้เชื้อเพลิง 2 กระสอบโดยเติมลงในเตาข้างละกระสอบ (ช่องกลางไม่ต้องเติมเชื้อเพลิง)

4.2.3 ตรวจสอบไซโคลนดักฝุ่น ของเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ (Y1 และ Y2) โดยให้วาล์วตัวบน (VX111) เปิดอยู่ และ วาล์วตัวล่างปิด (VX112)

4.2.4 ตรวจสอบครีบบอเตอร์ว่ามีน้ำในถังพักเฟียงพอนและน้ำไม่มีฝุ่นตะกอน

4.2.5 ตรวจสอบเครื่องสูบลูกสูบ (P2) ให้มีน้ำมันอยู่ภายในตัวเครื่องสูบลูกสูบ. สายพานตึง. ทดลองหมุนวงล้อเครื่องสูบลูกสูบไม่มีสิ่งติดขัด

4.2.6 ตรวจสอบวาล์วทางเข้าหอคูดซิม (VX108) ให้ปิด และวาล์วได้ไซโคลน Y3 (VX109) ให้เปิด เพื่ออย่ามิให้แก๊สเข้าหอคูดซิม

4.3 ขั้นตอนการเดินเครื่อง (Start up)

4.3.1 สูบสารละลายโมโนเอทานอลามีน ที่เตรียมไว้จากถังเก็บ (MT) เข้าสู่หอดูดซึม (A) ทางถังพัก โดยใช้เครื่องสูบ (P5)

4.3.2 สูบสารละลายโมโนเอทานอลามีนจากหอดูดซึมไปยังหอกลั่นสารคู่แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (S) โดยใช้เครื่องสูบ (P4) และกลับไปยังหอดูดซึมโดยเครื่องสูบ (P3) ดูระดับของสารละลายในหอทั้งสองจากหลอดแก้วข้างหอ

4.3.3 ปรับการไหลเวียนของสารละลายในหอทั้งสองให้เท่ากัน เพื่อให้สารละลายท่วมหอใดหอหนึ่ง โดยปรับที่วาล์ว VX102, VX104, VX105 และ VX106

4.3.4 เปิดระบบน้ำหล่อเย็น (Cooling Tower) ตรวจสอบว่าพัดลมและเครื่องสูบน้ำหล่อเย็นเดินเป็นปกติไม่ติดขัด

4.3.5 เปิดหลอดความร้อน (Heater) ที่อยู่ในหม้อต้มซ้ำ (R) จำนวน 3 ตัวและที่อยู่ส่วนล่าง (Bottom) ของหอกลั่นสารจำนวน 1 ตัว ควรเปิดทีละตัวห่างกันประมาณ 5 นาที สำหรับหลอดความร้อนที่ส่วนล่างของหอกลั่นสารต้องให้ระดับสารละลายท่วมหลอดความร้อนอยู่ตลอดเวลา

4.3.6 จัดบันทึกอุณหภูมิในหม้อต้มซ้ำ ทุกๆ 10-15 นาที

4.3.7 ล้างเครื่องสูบ (P5)

4.3.8 เดินระบบสควิบเบอร์ ตรวจสอบให้มีการไหลเวียนของน้ำ

4.3.9 เดินเครื่องสูบน้ำแก๊ส (P2) ตรวจสอบว่าวงล้อหมุนได้ดีไม่มีเสียง

ผิดปกติ

4.3.10 จุดเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ (G) โดยใช้ไฟล่อจากหัวเชื่อมแก๊สเมื่อนพบว่าไฟติดดีแล้ว จึงเสียบแท่งวัดอุณหภูมิเข้าไปภายในเตา

4.3.11 จัดบันทึกอุณหภูมิภายในเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ทุกช่วงเวลาเมื่ออุณหภูมิเตาถึง 700-800 องศาเซลเซียส ให้เก็บตัวอย่างแก๊สที่ออกจากเครื่องสูบน้ำแก๊สที่วาล์ว VX109 ไปวิเคราะห์ปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ โดยใช้เครื่องแก๊สโครมาโตกราฟี (Gas Chromatography) ถ้าวัดปริมาณแก๊ส CO₂ ได้ประมาณ 6-7 % (โดยปริมาตร) หรือมากกว่านั้นถือว่าใช้ได้

4.3.12 ถ้าอุณหภูมิภายในเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ลดลงมาก ต้องใช้หลอดเข็มตามรูของเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ หรือต้องเติมซีลีเนียมผสมถ่านในอัตราส่วน 2:1 ลงในช่องด้านบน 2 ช่องข้างๆ ช่องละเท่าๆกัน (ห้ามเติมลงช่องกลาง)

4.3.13 คู่มือที่กักอุณหภูมิในหม้อต้มซ้ำ ถ้าอุณหภูมิคงที่อยู่ที่ประมาณ 80-100 ° C แสดงว่าหอกลิ้นสารดูดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์พร้อมที่จะทำงานแล้ว

4.3.14 ปล่องแก๊สจากเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์เข้าหอคูดซิมทางด้านล่างของหอ โดยเปิดวาล์ว VX108 และปิดวาล์ว VX109

4.3.15 ในช่วงเวลาแรกๆ แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์จะถูกดูดซิมได้มากจึงควรรอให้ระบบเข้าสู่สถานะคงตัว (Steady State) โดยการเก็บตัวอย่างแก๊ส และตัวอย่างสารละลายโมโนเอทานอลามีน ทั้งขาเข้าและขาออกจากหอคูดซิมไปวิเคราะห์เป็นระยะ

4.3.16 เก็บข้อมูลตามต้องการ

4.4 ขั้นตอนการหยุดเครื่อง (Shut Down)

4.4.1 ปิดแก๊สไม่ให้เข้าสู่หอคูดซิมโดยเปิดวาล์ว VX109 และปิดวาล์ว VX108

4.4.2 ปิดเครื่องสูบล้างแก๊ส (P2)

4.4.3 ปิดสกริปเปอร์

4.4.4 ปิดรอรอบๆเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ให้หมดไฟในเตาจะดับไปเอง

4.4.5 ปล่องให้สารละลายโมโนเอทานอลามีน ไหลหมุนเวียนต่อไปอีกสักพัก เพื่อแยกแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ออกจากสารละลาย ทดสอบได้โดยเก็บตัวอย่างแก๊สที่ออกจากเครื่องควบแน่น (Condenser) ของหอกลิ้นสาร (CM101) ไปวิเคราะห์หาปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

4.4.6 ปิดลดความร้อน เมื่อไม่มีแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ออกจากหอกลิ้นสารแล้ว แต่ยังให้สารละลายไหลหมุนเวียนเพื่อให้อุณหภูมิลดลง

4.4.7 สูบล้างสารละลายออกจากหม้อต้มซ้ำของหอกลิ้นสารเข้าไปเก็บในถังเก็บสารละลายโมโนเอทานอลามีน

4.4.8 ใช้น้ำประปาล้างหอคูดซิม, หอกลิ้นสาร, เครื่องสูบล้างของหอคูดซิม (P4), เครื่องสูบล้างของหอกลิ้นสาร (P3) และเครื่องสูบล้างที่สูบล้างสารละลายออกจากหอ (P5) โดยใช้น้ำล้างหลายครั้ง

4.4.9 ใช้น้ำจากเครื่องสูบล้าง (P2) หรือจากเครื่องอัดอากาศ (Compressor) เป่าภายในหอทั้งสองให้แห้งสนิท

4.5 การเก็บข้อมูลและการวัดค่า

จุดที่ทำการเก็บข้อมูล และวัดค่าทั้งหมดแสดงในรูป 4.1.2

4.5.1 การวัดอัตราการไหล

การวัดอัตราการไหลของแก๊สขาเข้าหอคูดซิม (FM 105) ใช้ ออริฟิส (Orifice) เป็นตัววัด กราฟระหว่างผลต่างระดับปรอท กับ อัตราการไหล (ลบ. เมตร/ชั่วโมง) แสดงในรูป ฎ.1 ส่วนการวัดอัตราการไหลของแก๊สขาออกจากหอคูดซิม (FM 104) และขาออกจากหอกลิ้นแยกสาร (FM 101) ใช้เครื่องวัดความเร็วลมวัดที่ปากทางออก

การวัดอัตราการไหลของสารละลายโมโนเอธาโนลามีน วัดในช่วงขาเข้าหอคูดซิม (FM 103) โดยใช้มิเตอร์วัดน้ำ

4.5.2 การวัดค่าอัตราส่วนการจับคาร์บอนไดออกไซด์ (Carbonation Ratio)

ค่าอัตราส่วนการจับคาร์บอนไดออกไซด์จะได้รับการวัดค่า pH ของสารละลายโมโนเอธาโนลามีน ทั้งขาเข้า (CM 102) และขาออกจากหอคูดซิม (CM 109) ความสัมพันธ์ระหว่างค่าอัตราส่วนการจับคาร์บอนไดออกไซด์ กับค่า pH ของสารละลายโดยมีอุณหภูมิเป็นตัวแปรนั้น ได้จากผลงานที่มีผู้ทำการทดลองไว้แล้ว ซึ่งผลงานนั้นถูกนำมาเปรียบเทียบ และตรวจสอบ โดยการไต่เตตราตามวิธีของ (ยี่ซังซาง) (Yi-Chung chang) (23) (ภาคผนวก ฅ)

4.5.3 การวัดความเข้มข้นของคาร์บอนไดออกไซด์ในกระแสแก๊ส

ปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ และแก๊สอื่นๆ หาได้โดยการเก็บตัวอย่างแก๊สไปฉีดเข้าเครื่องแก๊สโครมาโทกราฟี (Gas Chromatography) ตำแหน่งที่เก็บแก๊สเพื่อหาปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2), ไฮโดรเจน (H_2), ออกซิเจน (O_2), ไนโตรเจน (N_2), คาร์บอนมอนอกไซด์ (CO) และน้ำ (H_2O) ได้แก่ CM 108 (แก๊สขาเข้าหอคูดซิม), CM 110 (แก๊สขาออกจากหอคูดซิม) และ CM 101 (แก๊สขาออกจากหอกลิ้นแยกสาร) ตำแหน่งที่

เก็บแก๊สเพื่อหาปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์อย่างเดี่ยวได้แก่ CM 103, CM 104, CM 105, CM 106 และ CM107 (ตามความสูงของหอคูดซิม)

สภาวะของเครื่องแก๊สโครมาโตกราฟี และรูปแสดงเครื่องแก๊สโครมาโตกราฟี แสดงในภาคผนวก ญ

4.5.4 การวัดอุณหภูมิและความดัน

ใช้เทอร์โมคัปเปิล (Thermocouple) วัดอุณหภูมิตามจุดต่างๆ (TMxxx) ตามที่แสดงในรูป 4.1.2 โดยทำการบันทึกทุกครึ่งชั่วโมง สำหรับอุณหภูมิตามความสูงของหอคูดซิม ตั้งแต่จุด TM 108 ถึง TM 113 จะเป็นอุณหภูมิของสารละลายที่จุดนั้น เนื่องจากเทอร์โมคัปเปิลจะจุ่มอยู่ในสารละลายบนแผ่นกระจายสารละลายแต่ละชั้น

ส่วนความดันใช้เกจวัดความดัน (Pressure Gauge) วัดความดันของหอคูดซิมที่ตำแหน่ง PM 101

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย