

บทที่ 2

วิธีการวิจัย

ในการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียจำล่องโดยใช้คอลัมน์บรรจุ (Packed column) ร่วมกับสารดูดซึมชนิดต่างๆ มีสารเคมีและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง วิธีการทดลอง การเก็บตัวอย่าง วิธีการวิเคราะห์ตัวอย่าง และแผนการดำเนินการตั้งต่อไปนี้

2.1 สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

2.1.1 สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมอากาศเสียจำล่อง

- แก๊สแอมโมเนีย (บริษัท เพชรไทยเคมีภัณฑ์ จำกัด)
- อากาศ (อากาศจากเครื่องอัดอากาศ)

2.1.2 สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมสารดูดซึม

- 10% โซเดียมไฮเปอร์คลอไรด์ (Commercial grade)
- โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Commercial grade)
- กรดซัลฟูริก (AR grade)
- น้ำกรอง

2.1.3 สารเคมีที่ใช้ในการเก็บตัวอย่าง

- กรดบอริก (AR grade)
- น้ำกลั่น

2.1.4 สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์ความเข้มข้นของแอมโมเนีย

- 7% โซเดียมไฮเปอร์คลอไรด์ (AR grade)
- โซเดียมไฮดรอกไซด์ (AR grade)
- กรดไฮดรคลอริก (AR grade)
- แมงกานีสชัลเฟต (AR grade)

- พีโนล (AR grade)
- น้ำกลั่น

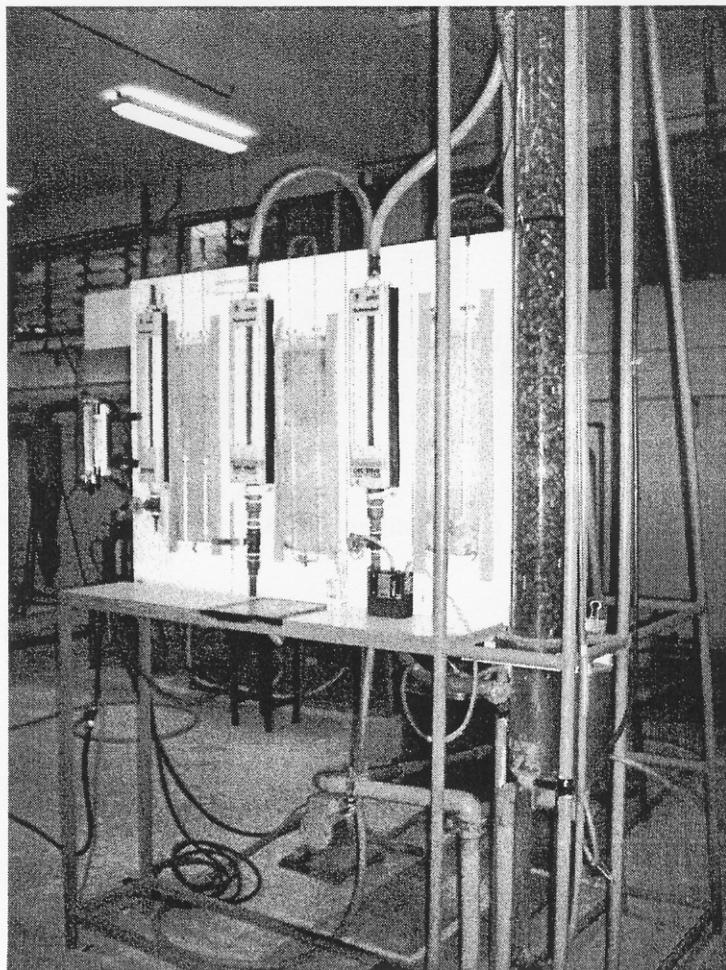
2.1.5 สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์ความเข้มข้นของคลอรีน

- โซเดียมไโอลัฟเฟต (AR grade)
- กรดอะซิติก (AR grade)
- โพแทสเซียมไอโอดีด (AR grade)
- น้ำเปล่า
- น้ำกลั่น

2.2 อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง

2.2.1 อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง ดังแสดงในภาพประกอบที่ 2-1

- Packed Column ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 10 cm.
ความหนาของผังคอลัม 1.0 mm
บรรจุด้วย PVC Raschig rings ขนาด 1.4x1.4 cm
ส่วนสูงของ Packing ที่บรรจุในคอลัม 200 cm.
- Rotameter
- Storage tank
- Pump
- เครื่องอัดอากาศ
- ระบบบอกตัวง



ภาพประกอบที่ 2-1 แสดง Packed column ในการทดลอง

2.2.2 อุปกรณ์ที่ใช้ในการเก็บตัวอย่าง

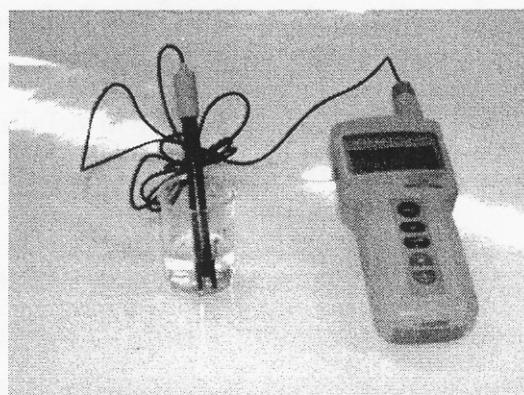
- Sampling pump (GilAir 5 , Gilian) แสดงดังภาพประกอบที่ 2-2
- Gas wash bottle haeds
- สายยางชิลลิโคน
- บีกเกอร์
- ระบบอกรด



ภาพประกอบที่ 2-2 แสดง Sampling pump (GilAir 5 , Gilian)

2.2.3 อุปกรณ์ที่ใช้ในการวิเคราะห์

- เครื่องวัดค่าพีเอช (METTLER TOLEDO LP115) แสดงดังภาพประกอบที่ 2-3
- UV-Spectrophotometer (HEWLETT PACKORD 8453) แสดงดังภาพประกอบที่ 2-4
- อุปกรณ์เครื่องแก้ว
- ชุดอุปกรณ์ Stirrer
- เครื่องซับ
- นาฬิกาจับเวลา



ภาพประกอบที่ 2-3 แสดงเครื่องวัดค่าพีเอช (METTLER TOLEDO LP115)



ภาพประกอบที่ 2-4 แสดง UV-Spectrophotometer (HEWLETT PACKARD 8453)

2.3 วิธีการทดลอง

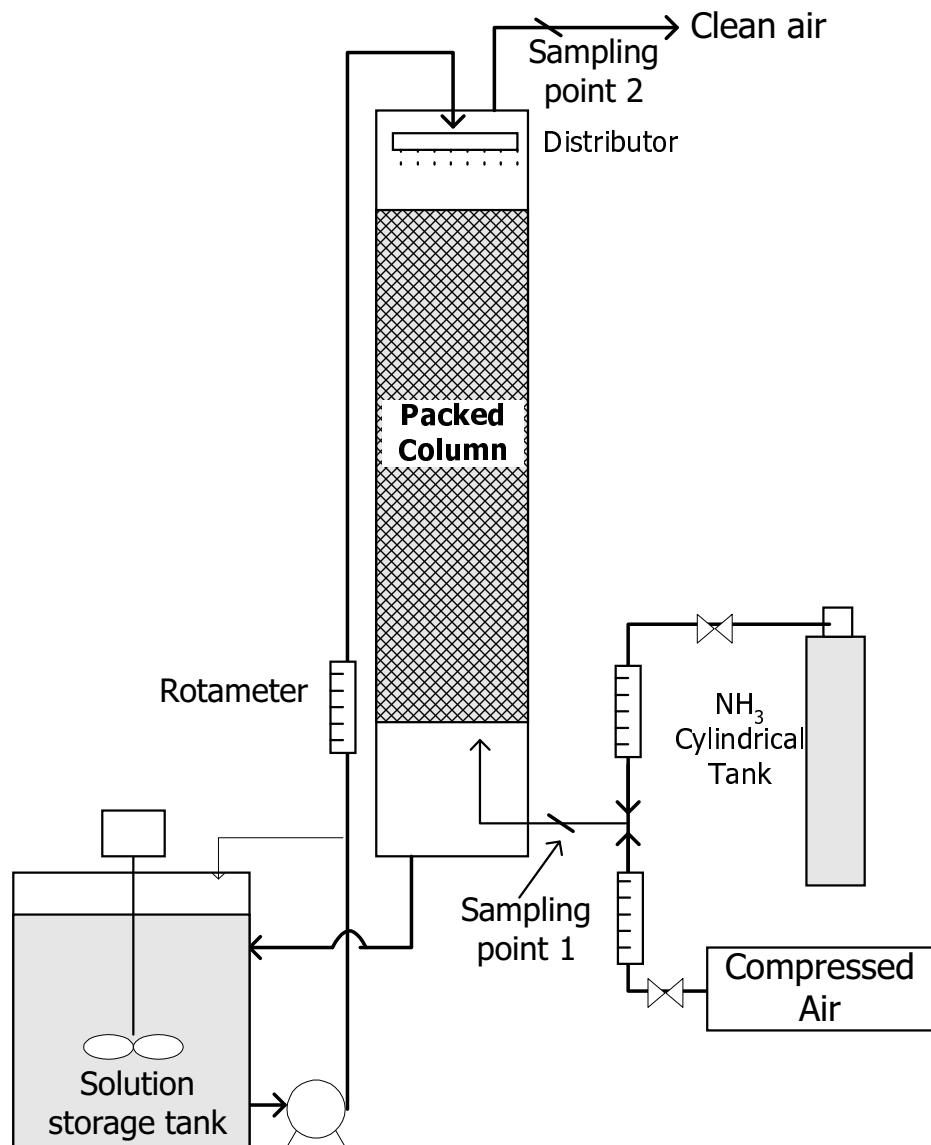
ในการทดลองจะดำเนินการภายใต้สภาวะต่างๆ เพื่อหาค่าประสิทธิภาพและสภาวะที่เหมาะสมในการดำเนินการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียจำลองโดยใช้คลัมน์บรรจุ ซึ่งสามารถแสดง Schematic diagram ของชุดการทดลองได้ดังภาพประกอบที่ 2-5

ขั้นตอนการทดลองบำบัดแอมโมเนียด้วยคลัมน์บรรจุมีดังนี้

1. เตรียมอากาศเสียจำลองโดยเปิดวาล์วของถังแอมโมเนียและปล่อยอากาศอัด (Compressed air) เข้าผสมและเก็บตัวอย่างอากาศมawiเคราะห์ค่าความเข้มข้นของแอมโมเนีย จนได้ความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศและอัตราการไหลของอากาศตามที่ต้องการ อากาศที่เจือปนด้วยแอมโมเนียจะไหลเข้าทางด้านล่างของคลัมน์บรรจุที่อุณหภูมิห้องและความดัน 1 บรรยากาศ

2. เตรียมสารดูดซึมที่ความเข้มข้นตามต้องการ ใน Storage tank ปริมาตร 40 ลิตร และเก็บตัวอย่างสารดูดซึมเพื่อนำไปวัดค่าความเข้มข้นของคลอรีนเมื่อใช้สารละลายนโซเดียมไฮโปคลอไรท์เป็นสารดูดซึม และวัดค่าพีเอชเมื่อใช้สารละลายนโซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นสารดูดซึม จากนั้นเมื่อได้สารละลายน้ำที่มีความเข้มข้นที่ต้องการจะปั๊มสารดูดซึมให้

ให้เลี้ยวทางด้านบนของคอลัมน์บรรจุผ่านอุปกรณ์การกระจายตัวของเหลว (Liquid distributor) ด้วยอัตราการไหลที่กำหนด



ภาพประกอบที่ 2-5 แสดง Schematic diagram ของ Packed column ที่ใช้ในการทดลอง

3. กระแสของอากาศเสียจำลองและสารดูดซึมจะไหลสวนทางกันผ่านตัวกลาง (Media) ภายในคอลัมน์ เกิดการสัมผัสระหว่างเฟสแก๊สและของเหลวทำให้เกิดการดูดซึมและปฏิกิริยาเคมีขึ้นภายในคอลัมน์บรรจุ

4. ทำการเก็บตัวอย่างอากาศที่เจือปนด้วยเอมโมเนียก่อนและหลังเข้าคอลัมน์บรรจุที่จุดเก็บตัวอย่าง (Sampling point) ที่ 1 และ 2 โดยใช้ปั๊มเก็บตัวอย่าง (Sampling pump) ต่อเข้ากับ

Gas wash bottle heads ที่บรรจุด้วยสารละลายน้ำกรดบอริกและเก็บตัวอย่างสารดูดซึมใน Storage tank โดยเก็บตัวอย่างทุก ๆ 1 ชั่วโมง เป็นเวลา 5 ชั่วโมง

5. นำสารละลายน้ำกรดบอริกที่เจือปนด้วยแอมโมเนียก่อนและหลังเข้า colloidal มีบรรจุไป วิเคราะห์หาค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียก่อนและหลังการบำบัด สำหรับตัวอย่างสารดูดซึมใน Storage tank จะถูกนำมาวิเคราะห์หาค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียที่เจือปนอยู่ในสารดูดซึม

6. ทำการวัดค่าพีเอชในกรณีที่ใช้สารละลายน้ำกรดชัลฟูริกหรือสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นสารดูดซึม โดยใช้เครื่องวัดค่าพีเอช และวัดปริมาณความเข้มข้นของคลอรินเมื่อใช้สารละลายน้ำโซเดียมไฮโดรคลอโรไรท์เป็นสารดูดซึมโดยการไหเทรตด้วยโซเดียมไทโอลัลเฟต เพื่อเป็นแนวทางในการควบคุมค่าพีเอชและความเข้มข้นของคลอรินในระบบให้คงที่ตลอดการทดลอง

7. ทำการทดลองโดยควบคุมพารามิเตอร์ต่อไปนี้ ตามสภาวะของการออกแบบ การทดลอง

การเก็บตัวอย่าง

ในการทดลองนี้ จะทำการเก็บตัวอย่างอากาศ 2 จุด คือ จุดก่อนและหลังเข้า colloidal มีบรรจุโดยใช้ Sampling pump ที่อัตราการไหล 2000 ml/min เป็นเวลา 1 นาทีต่อเข้า กับ Gas wash bottle heads ที่บรรจุด้วยสารละลายน้ำกรดบอริกปริมาตร 50 ml เพื่อวิเคราะห์ค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียก่อนและหลังการบำบัด และเก็บตัวอย่างของสารดูดซึมใน Storage tank ปริมาตร 50 ml โดยใช้บีกเกอร์เพื่อนำไปวิเคราะห์ค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในสารดูดซึม และวัดค่าพีเอชเมื่อใช้สารละลายน้ำกรดชัลฟูริกเป็นสารดูดซึมหรือความเข้มข้นของคลอรินเมื่อใช้สารละลายน้ำโซเดียมไฮโดรคลอโรไรท์เป็นสารดูดซึม โดยทำการเก็บตัวอย่างทุก ๆ 1 ชั่วโมงเป็นเวลา 5 ชั่วโมง

การวิเคราะห์ตัวอย่าง

- การวัดค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศเสียก่อนและหลังการบำบัดด้วย Packed column และค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียที่เจือปนในสารดูดซึม ทำการวิเคราะห์ด้วย วิธีฟีเนต (Phenate method) โดยใช้เครื่อง UV-Spectrophotometer ที่ความยาวคลื่น 630 นาโนเมตร (APHA, AWWA and WPCF, 1971) ดังแสดงรายละเอียดการวิเคราะห์ในภาคผนวก ง

- การวัดค่าความเข้มข้นของคลอรินในสารละลายน้ำโซเดียมไฮโดรคลอโรไรท์ซึ่งถูกใช้เป็นสารดูดซึม ทำได้โดยวิธี Iodometric method เพื่อการวิเคราะห์หาค่า Chlorine residual (APHA, AWWA and WPCF, 1971) ซึ่งแสดงรายละเอียดการวิเคราะห์ในภาคผนวก ง

- ค่าความเข้มข้นของกรดชัลฟูริกถูกวัดในรูปของค่าพีเอช โดยใช้เครื่องวัดค่าพีเอช

2.4 การออกแบบการทดลอง

ในการศึกษานี้ได้ออกแบบการทดลองเป็น 5 ชุดการทดลอง ตามชนิดของสารดูดซึม ที่ใช้ร่วมปฏิกริยาในการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย โดยแต่ละชุดการทดลอง มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาอิทธิพลต่างๆ ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัด และหาสภาวะที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย พารามิเตอร์ต่างๆ ที่สนใจในการทดลอง ได้แก่ ความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศ ความเข้มข้นของสารละลายน้ำดูดซึม และอัตราส่วนของอัตราการไหลของอากาศและสารละลายน้ำ (G:L ratio) โดยกำหนดให้อัตราการไหลของอากาศคงที่ เท่ากับ $18 \text{ m}^3/\text{h}$

การทดลองแบ่งเป็น 5 ชุดการทดลอง คือ

การทดลองชุดที่ 1 เป็นการใช้น้ำเป็นสารดูดซึม เพื่อใช้ในการเปรียบเทียบประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียโดยใช้คอลัมน์บรรจุ เมื่อไม่มีการใช้ปฏิกริยาเคมีของสารดูดซึมร่วมในการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย ซึ่งพารามิเตอร์ที่ศึกษาในการทดลองชุดนี้ คือ ความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศเสียก่อนบำบัดและ G:L ratio แสดงดังตารางที่ 2-1

ตารางที่ 2-1 แสดงแผนการทดลองการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียโดยใช้น้ำ

RUN	Concentration of Ammonia inlet (ppm)	G:L ratio
1	500	45
2	500	35
3	400	35
4	200	35
5	150	35
6	100	35

การทดลองที่ 1-6 เพื่อแสดงประสิทธิภาพในการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย เมื่อใช้น้ำเป็นสารดูดซึม นั่นคือการทดลองที่ 1 และ 2 แสดงผลของ G:L ratio ต่อประสิทธิภาพการบำบัด และในส่วนการทดลองที่ 2-6 แสดงผลของการบำบัดที่ความเข้มข้นต่างๆ ของแอมโมเนียในอากาศเสียก่อนบำบัด ในระหว่างการทดลองควบคุมพารามิเตอร์ดำเนินการให้คงที่ตลอดการทดลอง จากการทดลองชุดนี้นำข้อมูลที่ได้มาพลอตกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียเมื่อใช้น้ำเป็นสารดูดซึมกับ G:L ratio และความ

เข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศเสียก่อนบำบัด จากนั้นทำการเปรียบเทียบกับการใช้สารละลายโซเดียมไฮโปคลอไรท์ และสารละลายกรดซัลฟูริกเป็นสารตุดซึ่งในระบบ ที่ G:L ratio ค่าเดียว กัน

การทดลองชุดที่ 2 เพื่อศึกษาการใช้สารละลายโซเดียมไฮโปคลอไรท์เป็นสารตุดซึ่งในการบำบัดแอมโมเนียและหาสภาวะที่เหมาะสม โดยใช้ค่าคลอลัมบ์บรรจุรวมกับปฏิกิริยาออกซิเดชัน โดยมีแผนการทดลองดังตารางที่ 2-2

ตารางที่ 2-2 แสดงแผนการทดลองสำหรับการใช้สารละลายโซเดียมไฮโปคลอไรท์เป็นสารตุดซึ่ง

RUN	Concentration of Ammonia inlet (ppm)	G:L ratio	Concentration of NaOCl (ppm)	ค่าพารามิเตอร์ที่เหมาะสม
7	500	45	0	Concentration of NaOCl = X1
8	500	45	600	
9	500	45	800	
10	500	45	1000	
11	500	45	1200	
12	500	40	X1	G:L ratio = X2
13	500	60	X1	
14	500	90	X1	
15	100	X2	X1	Concentration of NH ₃ = X3
16	150	X2	X1	
17	200	X2	X1	
18	400	X2	X1	
19	500	X2	X1	

การทดลองที่ 7-11 เพื่อศึกษาอิทธิพลความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไฮโปคลอไรท์ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนีย โดยกำหนดค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศก่อนเข้าคลอลัมบ์บรรจุ และ G:L ratio คงที่ ทำการเปลี่ยนแปลงค่าความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไฮโปคลอไรท์ ในช่วงความเข้มข้น 0-1200 ppm และควบคุมความเข้มข้นของคลอรินในสารละลายให้คงที่ตลอดการทดลอง โดยการวัดปริมาณคลอรินในสารละลายและเติมด้วย 10% โซเดียมไฮโปคลอไรท์ จากการทดลองนี้ จะได้ข้อมูลค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียใน

อากาศก่อนและหลังการบำบัดที่แต่ละความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (H_2O_2) นำข้อมูลที่ได้มาพลอตกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย (%Eff) ที่ความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (% H_2O_2) ที่เหมาะสมต่อประสิทธิภาพการบำบัด และค่าความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (% H_2O_2) ที่เหมาะสมต่อการดำเนินการ โดยกำหนดให้ค่าความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (% H_2O_2) ที่เหมาะสมเท่ากับ X_1 ซึ่งค่า X_1 ที่ได้จะถูกนำไปใช้ในการทดลองเพื่อหาสภาวะดำเนินการที่เหมาะสมต่อไป

การทดลองที่ 12-14 เพื่อหา G:L ratio ที่เหมาะสม ทำการทดลองโดยกำหนดค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศก่อนเข้าเครื่องกรอง แล้วค่าความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (% H_2O_2) ที่เหมาะสม เท่ากับ X_1 คงที่ตลอดการทดลอง เปลี่ยนแปลงค่า G:L ratio ในช่วง $40-90 \text{ m}^3 \text{ gas/m}^3 \text{ liquid}$ จะได้ข้อมูลค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศก่อนและหลังการบำบัด ที่ค่า G:L ratio ต่างๆ นำข้อมูลที่ได้มาพลอตกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง ประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย (%Eff) และค่า G:L ratio จะทำให้ทราบอิทธิพลของ G:L ratio ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดและค่าสภาวะที่เหมาะสม โดยกำหนดค่า G:L ratio ที่เหมาะสม เท่ากับ X_2 ซึ่งจะถูกนำไปใช้ในการกำหนดสภาวะดำเนินการในลำดับต่อไป

การทดลองที่ 15-19 เพื่อศึกษาอิทธิพลความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัด ทำการกำหนดค่าความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (% H_2O_2) ที่เหมาะสมเท่ากับ X_1 และ G:L ratio ที่เหมาะสมเท่ากับ X_2 ให้คงที่ตลอดการทดลอง เปลี่ยนแปลงค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศเสียก่อนเข้าเครื่องกรอง ในช่วงค่าความเข้มข้น $100-500 \text{ ppm}$ จะได้ข้อมูลค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศก่อนและหลังการบำบัด นำข้อมูลมาพลอตกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศเสียจำลองก่อนการบำบัดและประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย (%Eff) เพื่อศึกษาอิทธิพลความเข้มข้นของแอมโมเนียที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัด และความสามารถในการบำบัดแอมโมเนียที่ความเข้มข้นต่างๆ โดยจะได้ความเข้มข้นของแอมโมเนียที่เหมาะสม คือ X_3

การทดลองชุดที่ 3 เพื่อศึกษาประสิทธิภาพในการบำบัดแอมโมเนียจากอากาศเสียจำลอง เมื่อใช้สารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (H_2O_2) ที่ความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ เท่ากับ 1-2 เท่าของความเข้มข้นของสารละลายน้ำไฮโดรเจนออกไซด์ (H_2O_2) โดยมีแผนการทดลองดังตารางที่ 2-3

ขั้นตอนการทดลองจะมีลักษณะเช่นเดียวกับการทดลองเบื้องต้นของชุดการทดลองที่ 2 โดยจะกำหนดสภาวะการทดลองดังตารางที่ 2-3

การทดลองที่ 20-24 เพื่อศึกษาอิทธิพลสัดส่วนความเข้มข้นของสารละลายน้ำโซเดียมไฮโดคลอโรท์ต่อสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ ($\text{NaOCl}:\text{NaOH}$) ที่เหมาะสม กำหนดให้ความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศเสียจำลองก่อนบำบัด 500 ppm และ G:L ratio $45 \text{ m}^3 \text{ gas/m}^3 \text{ liquid}$ โดยปรับค่าความเข้มข้นของสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์เป็น $0-2$ เท่า ของความเข้มข้นของสารละลายน้ำโซเดียมไฮโดคลอโรท์ ข้อมูลที่ได้จากการทดลองจะถูกนำมาเปรียบเทียบประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสีย เมื่อไม่มีการเติมและมีการเติมสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ร่วมกับสารละลายน้ำโซเดียมไฮโดคลอโรท์ที่สัดส่วนความเข้มข้นต่างๆ ในระบบ

ตารางที่ 2-3 แสดงแผนการทดลองสำหรับการใช้สารละลายน้ำโซเดียมไฮโดคลอโรท์ร่วมกับสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ในสัดส่วนความเข้มข้นต่างๆ เป็นสารดูดซึม

RUN	Concentration of Ammonia inlet (ppm)	G:L ratio	Concentration of NaOCl: NaOH (mg/l)	ค่าพารามิเตอร์ที่เหมาะสม
20	500	45	600:0	Concentration ratio of $\text{NaOCl}:\text{NaOH}$ solution = X4
21	500	45	600:600	
22	500	45	600:1200	
23	500	45	1000:0	
24	500	45	1000:2000	

การทดลองชุดที่ 4 เพื่อศึกษาอิทธิพลของค่าพีเอชที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัด ซึ่งมีแผนการทดลองแสดงดังตารางที่ 2-4 โดยมีขั้นตอนการทดลองเช่นเดียวกับการทดลองเบื้องต้นของชุดการทดลองที่ 2

การทดลองที่ 25-27 เพื่อศึกษาอิทธิพลของค่าพีเอชของสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนีย กำหนดให้ความเข้มข้นของแอมโมเนียในอากาศทางเข้า 150 ppm อัตราส่วนของอัตราการไหลของอากาศและสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ $35 \text{ m}^3 \text{ gas/m}^3 \text{ liquid}$ และค่าพีเอชของสารละลายน้ำในช่วง $8-12$ ข้อมูลที่ได้จากการทดลองจะถูกเปรียบเทียบกับประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียจำลองเมื่อใช้น้ำเป็นสารดูดซึม และถูกใช้เป็นข้อมูลเพื่ออธิบายผลการทดลองชุดที่ 3

ตารางที่ 2-4 แสดงแผนการทดลองสำหรับการใช้สารละลายนิโตรอิกไซด์ใน ในช่วงค่า pH เอช 8-12 เป็นสารดูดซึม

RUN	Concentration of Ammonia inlet (ppm)	G:L ratio	pH of NaOH	ค่าพารามิเตอร์ที่เหมาะสม
25	150	35	8	pH of NaOH solution = X5
26	150	35	10	
27	150	35	12	

การทดลองชุดที่ 5 เพื่อศึกษาการใช้สารละลายนิโตรอิกเป็นสารดูดซึมในการบำบัดแอมโมเนียในอากาศเสียจำลองและหาสภาวะที่เหมาะสมในการดำเนินการ โดยใช้คลัมน์บรรจุร่วมกับปฏิกิริยาสะเทิน โดยมีแผนการทดลองดังตารางที่ 2-5

ตารางที่ 2-5 แสดงแผนการทดลองสำหรับการใช้สารละลายนิโตรอิกเป็นสารดูดซึม

RUN	Concentration of Ammonia inlet (ppm)	G:L ratio	pH of H ₂ SO ₄	ค่าพารามิเตอร์ที่เหมาะสม
28	500	45	4.0	pH of H ₂ SO ₄ solution = X6
29	500	45	6.0	
30	500	45	6.5-7.0	
31	500	45	8.0	
32	500	45	9.5	
33	500	35	X6	G:L ratio = X7
34	500	60	X6	
35	500	90	X6	
36	150	X7	X6	Concentration of NH ₃ = X8
37	200	X7	X6	
38	400	X7	X6	
39	500	X7	X6	

ขั้นตอนการทดลองจะมีลักษณะเช่นเดียวกับการทดลองชุดที่ 2 โดยมีรายละเอียดเพิ่มเติม คือกำหนดค่าสภาวะของแต่ละการทดลอง ตามตารางที่ 2-5 การทดลองที่ 28-32 เพื่อศึกษาอิทธิพลความเข้มข้นของสารละลายนิโตรอิกซึ่งแสดงในรูปของค่า pH เอชของสารที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียในช่วงค่า pH เอช 4.0-9.5 ความเข้มข้นของแอมโมเนีย

ในอากาศเสียก่อนบ้าด 500 ppm และ G:L ratio $45 \text{ m}^3 \text{ gas/m}^3 \text{ liquid}$ จากการทดลองจะทราบอิทธิพลของค่าพีเอชของสารละลายน้ำที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียมโดยได้ค่าพีเอชที่เหมาะสม ซึ่งกำหนดให้ค่าพีเอชที่เหมาะสม เท่ากับ X6 และค่าพีเอช X6 จะถูกใช้ในการทดลองเพื่อหาสภาวะดำเนินการที่เหมาะสมต่อไป

การทดลองที่ 33-35 มีวัตถุประสงค์เพื่อหา G:L ratio ที่เหมาะสม โดยกำหนดให้ค่าความเข้มข้นของแอมโมเนียมในอากาศเสียจำลองก่อนบ้าด 500 ppm ค่าพีเอชเท่ากับ X6 และเปลี่ยนแปลง G:L ratio ในช่วง $35-90 \text{ m}^3 \text{ gas/m}^3 \text{ liquid}$ จากการทดลองจะทราบอิทธิพลของ G:L ratio ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดแอมโมเนียมในอากาศ และค่า G:L ratio ที่เหมาะสม คือค่า G:L ratio เท่ากับ X7 ซึ่งถูกนำไปใช้ในการกำหนดสภาวะการทดลอง

สำหรับการทดลองที่ 36-39 เพื่อศึกษาอิทธิพลความเข้มข้นของแอมโมเนียมในอากาศที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัด กำหนดให้ G:L ratio เท่ากับ X7 ค่าพีเอชของสารละลายน้ำที่สัมภาระเท่ากับ X6 ซึ่งได้จากการทดลองก่อนหน้านี้ และความเข้มข้นของแอมโมเนียมในอากาศเสียก่อนบ้าดในช่วง 150-500 ppm จากการทดลองจะได้ความเข้มข้นของแอมโมเนียมที่เหมาะสม เท่ากับ X8

จากการทดลองทั้งหมดนี้จะทำให้ทราบสภาวะดำเนินการที่เหมาะสม ซึ่งได้แก่ ความเข้มข้นของสารละลายน้ำดูดซึม ค่า G:L ratio และความเข้มข้นของแอมโมเนียมในอากาศเสียก่อนบ้าดสำหรับการบำบัดแอมโมเนียมในอากาศเสียด้วย Packed column และอิทธิพลของค่าพีเอชที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัด