

สารบัญ

เนื้อหา	หน้า
บทที่ 1 บทนำ	1
1.1 ความสำคัญและที่มาของปัญหา	1
1.2 วัตถุประสงค์ของ โครงการวิจัย	2
1.3 ขอบเขตของ โครงการวิจัย	2
1.4 ประโยชน์ที่ได้รับ	3
บทที่ 2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	4
2.1 ความหมายและคุณสมบัติของก๊าซชีวภาพ	4
2.2 การนำก๊าซชีวภาพไปใช้ประโยชน์	4
2.3 ความปลอดภัยสำหรับการนำก๊าซชีวภาพมาใช้แทนน้ำมันเชื้อเพลิงและก๊าซหุงต้ม	9
2.4 การปรับปรุงคุณภาพก๊าซชีวภาพก่อนนำไปใช้ประโยชน์	10
2.5 มลพิษทางอากาศที่เกิดจากการเผาไหม้เชื้อเพลิง	13
2.6 การดูดซับ	17
2.7 เคมีคอมพิวเตอร์	17
2.8 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	19
บทที่ 3 วิธีดำเนินการวิจัย	22
3.1 วิธีการศึกษาทางเคมีคอมพิวเตอร์	22
3.2 การทดลองดักจับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ในก๊าซชีวภาพ	23
3.3 ตรวจสอบวัดสารมลพิษจากการเผาไหม้ก๊าซชีวภาพและเชื้อเพลิงอื่นๆ	24
บทที่ 4 ผลการศึกษา	25
4.1 ผลการศึกษาทางเคมีคอมพิวเตอร์	25
4.2 ผลการศึกษากการปรับปรุงคุณภาพก๊าซชีวภาพด้วยวัสดุดูดซับ	28
4.3 ออกแบบระบบการดูดซับเพื่อใช้กับระบบบำบัดน้ำเสียจากการผลิตยางแผ่นจริง	31
4.4 ผลการศึกษามลพิษในอากาศจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงก๊าซชีวภาพ	34
บทที่ 5 สรุปผลและอภิปรายผล	36
5.1 การคำนวณทางเคมีคอมพิวเตอร์	36
5.2 การศึกษาประสิทธิภาพในการดูดซับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์จากก๊าซชีวภาพในระดับห้องปฏิบัติการและการประยุกต์ใช้ในพื้นที่จริง	37
5.3 การตรวจวัดมลพิษในอากาศจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงก๊าซชีวภาพเปรียบเทียบกับเชื้อเพลิงอื่นๆ	38

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
ภาพที่ 2.1 การใช้ก๊าซชีวภาพในครัวเรือน	7
ภาพที่ 2.2 การใช้ก๊าซชีวภาพกับหม้อต้มไอน้ำในโรงงานผลิตอาหารสัตว์	8
ภาพที่ 3.1 แผนภาพชุดคอกอสมันที่ใช้ศึกษาการปรับปรุงคุณภาพก๊าซชีวภาพ	24
ภาพที่ 4.1 ระบบบำบัดน้ำเสียการผลิตยางแผ่นแบบบ่อหมักก๊าซชีวภาพ ที่มีการติดตั้งระบบปรับปรุงคุณภาพก๊าซชีวภาพ	32

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
ตารางที่ 2.1 ค่าความร้อนของก๊าซชนิดต่างๆ (กิโลแคลอรี/ลบ.ม.)	4
ตารางที่ 2.2 ความหนาแน่นของก๊าซชนิดต่างๆที่อุณหภูมิ 0 °C ความดัน 1 บรรยากาศ	5
ตารางที่ 2.3 ค่าการจุดติดไฟอัตโนมัติของก๊าซที่ใช้เป็นเชื้อเพลิง	6
ตารางที่ 2.4 ระดับความเป็นพิษของก๊าซแต่ละชนิด	9
ตารางที่ 2.5 อาการบ่งชี้ทางร่างกายเมื่อได้รับก๊าซแต่ละชนิดเข้าไปในร่างกาย	10
ตารางที่ 2.6 อันตรายของก๊าซ SO ₂ ต่อสุขภาพ	14
ตารางที่ 2.7 อันตรายของก๊าซ NO ₂ ต่อสุขภาพ	15
ตารางที่ 4.1 แสดงค่าพลังงานการดูดซับของโมเลกุล H ₂ S, CO ₂ และ CH ₄ บนโครงสร้างซีโอไลต์ชนิด H-FER ขนาด 5T, 12T และ 34T	25
ตารางที่ 4.2 แสดงค่าความยาวพันธะและมุมพันธะของระบบการดูดซับ โมเลกุล H ₂ S, CO ₂ และ CH ₄ บนโครงสร้างซีโอไลต์ชนิด H-FER ขนาด 5T ที่เสถียร	26
ตารางที่ 4.3 แสดงค่าความยาวพันธะและมุมพันธะของระบบการดูดซับ โมเลกุล H ₂ S, CO ₂ และ CH ₄ บนโครงสร้างซีโอไลต์ชนิด H-FER ขนาด 12T ที่เสถียร	26
ตารางที่ 4.4 แสดงค่าความยาวพันธะและมุมพันธะของระบบการดูดซับ โมเลกุล H ₂ S, CO ₂ และ CH ₄ บนโครงสร้างซีโอไลต์ชนิด H-FER ขนาด 34T ที่เสถียร	27
ตารางที่ 4.5 แสดงความสามารถ และประสิทธิภาพการดูดซับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ก่อนและหลังผ่านการดูดซับด้วยซีโอไลต์ธรรมชาติที่ปริมาณ 100 กรัม	28
ตารางที่ 4.6 แสดงความสามารถ และประสิทธิภาพการดูดซับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ก่อนและหลังผ่านการดูดซับด้วยซีโอไลต์ธรรมชาติที่ปริมาณ 500 กรัม	29
ตารางที่ 4.7 แสดงความสามารถ และประสิทธิภาพการดูดซับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ก่อนและหลังผ่านการดูดซับด้วยซีโอไลต์ธรรมชาติที่ปริมาณ 1000 กรัม	29
ตารางที่ 4.8 ประสิทธิภาพการดูดซับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ด้วยถ่านประสิทธิภาพสูง	30
ตารางที่ 4.9 แสดงความสามารถ และประสิทธิภาพการดูดซับก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ก่อนและหลังผ่านการดูดซับด้วยฟอยเหล็ก	31
ตารางที่ 4.10 ผลการวิเคราะห์หึ่งค์ประกอบก๊าซชีวภาพก่อนและหลังผ่านการดูดซับด้วยซีโอไลต์ธรรมชาติ ด้วยเครื่อง Gas Chromatography (GC)	33
ตารางที่ 4.11 ผลการตรวจวัด SO ₂ และ NO ₂ ที่เกิดจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงก๊าซชีวภาพก่อนผ่านชุดกรอง	34
ตารางที่ 4.12 ผลการตรวจวัด SO ₂ และ NO ₂ ที่เกิดจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงก๊าซชีวภาพหลังผ่านชุดกรอง	34

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
ตารางที่ 4.13 ผลการตรวจวัด SO ₂ และ NO ₂ ที่เกิดจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงก๊าซหุงต้ม (LPG)	35
ตารางที่ 4.14 ผลการตรวจวัด SO ₂ และ NO ₂ ที่เกิดจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงถ่านไม้	35