

สารบัญ

หน้า

สารบัญ	(1)
สารบัญตาราง	(2)
สารบัญภาพ	(4)
คำนำ	1
วัตถุประสงค์ของงานวิจัย	4
การตรวจเอกสาร	6
อุปกรณ์และวิธีการวิจัย	34
อุปกรณ์	34
วิธีการวิจัย	48
ผลการทดลองและวิจารณ์	60
สรุปผลการวิจัย	84
ข้อเสนอแนะและแนวทางในการวิจัยในอนาคต	85
เอกสารและสิ่งอ้างอิง	86
ภาคผนวก	89
ภาคผนวก ก ผลการทดลองและการคำนวณหาสมดุลของการดูดซับ “ในน้ำจาก” ไอ ผสมของเอทานอลและน้ำของสารดูดซับในสภาพอุณหภูมิกึ่งที่	90
ภาคผนวก ข ผลการทดลองหาเด็น โล๊กการดูดซับและเด็น โล๊กการคายซับ “ในน้ำ ของสารดูดซับที่ใช้ในการทดลอง	97
ภาคผนวก ก ผลการทดลองการดูดซับ “ในน้ำจาก” ไอผสมของเอทานอลและน้ำโดย ใช้วัสดุจากห้องคิ่นชนิดต่างๆ เปรียบเทียบกับสารดูดซับโนเลกูลาร์ ซีพ 3A ที่ใช้ในอุตสาหกรรมผลิตอาหารน้ำ “ในน้ำ”	113
ภาคผนวก ง การคำนวณหาอัตราการป้อนของเครื่องดูดซับเบนдин์ที่ใช้ในการ ทดลอง	117
ภาคผนวก จ การสอบเทียบหาอัตราการ “ในลิตรของปั๊ม” ป้อนเอทานอล	120
ภาคผนวก ฉ การทดลองหาความถี่พัฒน์ระหว่างค่าดัชนีการหักเหของแสงกับ ความเข้มข้นของสารละลายเอทานอล	123
ภาคผนวก ช ข้อมูลทางด้านความปลอดภัยในการทำงานเกี่ยวกับเอทานอล	129

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1 โครงการสร้างของซีไอไฮต์โดยใช้พื้นฐานของหน่วยเอกสารนี้	11
2 ค่ามิติของโครงการสร้างซีไอไฮต์ที่พบโดยทั่วไป	13
3 องค์ประกอบทางเคมีของอร์นีและเฟลารีเอ็น โอดีสปอร์ม(โดยน้ำหนักแห้ง)	23
4 การศึกษาตัวแปรที่มีผลต่อสมดุลการดูดซับที่อุณหภูมิคงที่	58
5 การศึกษาตัวแปรที่มีผลต่อเส้นโค้งการดูดซับ	59
6 การศึกษาตัวแปรที่มีผลต่อเส้นโค้งการคายซับ	59
7 แสดงค่าพื้นที่ผิว และปริมาตรรูปทรงวัสดุต่างๆที่ใช้ในการทดสอบ	65
8 เปรียบเทียบค่าคงที่ของสมดุลการดูดซับ ไอน้ำของสารดูดซับที่อุณหภูมิคงที่	76
9 เปรียบเทียบสภาวะที่ใช้ในการทดลองหาเส้นโค้งการดูดซับซึ่งทำให้ได้ความเข้มข้นอ่อนลอกที่ออกจากเบคมากกว่า 99.5 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก	78
10 เปรียบเทียบค่าต่างๆ ที่ได้จากการทดลองหาเส้นโค้งการคายซับไอน้ำ ออกจากสารดูดซับโมเลกุลาร์ซีพ 3A เมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก และวัสดุผสมถ้วยค่าน Hin กับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร	79
 ตารางผนวกที่	
ก1 ผลการทดลองและการคำนวณหาสมดุลการดูดซับโดยใช้สารดูดซับในอุตสาหกรรมชนิดโมเลกุลาร์ซีพ 3A	90
ก2 ผลการทดลองและการคำนวณหาสมดุลการดูดซับโดยใช้สารดูดซับจากวัสดุท้องถิ่นชนิดเมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก	92

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางผนวกที่	หน้า
ก3 ผลการทดลองและการคำนวณหาสมดุลการคูดซับโดยใช้สารคูดซับจากวัสดุห้องถินชนิดวัสดุผสมถ้าloyถ่านหินกับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร	93
ข1 ผลการทดลองหาเส้น โคลิกการคูดซับของโนเมเลกุลาร์ซีพ 3A	97
ข2 ผลการทดลองหาเส้น โคลิกการคายซับของโนเมเลกุลาร์ซีพ 3A	101
ข3 ผลการทดลองหาเส้น โคลิกการคูดซับของเมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก	105
ข4 ผลการทดลองหาเส้น โคลิกการคายซับของเมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก	107
ข5 ผลการทดลองหาเส้น โคลิกการคูดซับของวัสดุผสมถ้าloyถ่านหินกับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร	109
ข6 ผลการทดลองหาเส้น โคลิกการคายซับของวัสดุผสมถ้าloyถ่านหินกับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร	111
ค1 สภาพที่ใช้ทำการทดลองการคูดซับ ไอน้ำจากไออกซิเจนของเอทานอลและน้ำจากการทดลองชุดต่างๆ	114
ค2 ผลความเข้มข้นของเอทานอลที่ออกจากการเบด จากการทดลองชุดต่างๆ	115
จ1 ผลจากการสอบเทียบหาอัตราการไอลจิงของปืนปืนอุทาโนลเครื่องที่ 1	120
จ2 ผลจากการสอบเทียบหาอัตราการไอลจิงของปืนปืนอุทาโนลเครื่องที่ 2	121
ฉ1 การเตรียมสารละลายเอทานอลที่ความเข้มข้น โดยปริมาตรค่าต่างๆ	124
ฉ2 ค่าดัชนีหักเหของแสงของสารละลายเอทานอลความเข้มข้นต่างๆ ที่ 25 องศาเซลเซียส ในการทดลองครั้งที่ 1	126
ฉ3 ค่าดัชนีหักเหของแสงของสารละลายเอทานอลความเข้มข้นต่างๆ ที่ 25 องศาเซลเซียส ในการทดลองครั้งที่ 2	127

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
1 โครงการสร้างแบบเดตตรารีครอนของสารประกอบอะลูมิโนซิลิกेट	8
2 โครงการโดยหน่วยเอกสารนี้ และชื่อย่อของแต่ละโครงการ	10
3 ชีว์ไอไลต์ A ที่มีโครงสร้างเป็นกรงโซดาไลต์	12
4 โครงสร้างของชีว์ไอไลต์ X	12
5 ลักษณะของดินขาวที่มีสารประกอบของอะลูมิโนซิลิกेट	15
6 ลักษณะของดินขาวที่มีสารประกอบของแคลเซียมคาร์บอเนต	15
7 ส่วนประกอบต่างๆ ของมล็ดข้าวโพด	22
8 ภาพจาก Scanning electron microscope (SEM) ภาพบนเป็นภาพขยายของพื้นผิวหอร์นีอีนโดเสปอร์ร์ ภาพล่างเป็นภาพขยายของพื้นผิวเฟลาเรียอีนโดเสปอร์ร์	24
9 พันธะไฮดรเจนระหว่างโมเลกุลของน้ำและหมู่ไฮดรอกซิลของโมเลกุลแป้ง	25
10 รูปแบบของสมดุลระหว่างวัสดุภาชนะการดูดซับที่อุณหภูมิกึ่งที่	26
11 เครื่องดูดซับไอน้ำออกจากไออกซิเจนอุ่นบนอุณหภูมิแบบเปลี่ยนแปลงความดัน	34
12 แบบของเครื่องดูดซับเบนนิ่งแบบเปลี่ยนแปลงความดัน	35
13 เครื่องระเหยอทานอลเหลว	36
14 แบบของเครื่องระเหยอทานอลเหลว	36
15 เครื่องสร้างไออกซิเจนอุ่นบนอุณหภูมิคงที่	37
16 เครื่องหล่อเย็นอทานอล	37
17 แบบของเครื่องหล่อเย็นอทานอล	38
18 ปั๊มป้อนอทานอลที่ใช้ในการวิจัย	38
19 ขาดป้อนอทานอลไริน้ำ ขาดป้อนอทานอล 95.5 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และเครื่องรักษาแรงดันในขาดป้อนอทานอล	39
20 กระเบาะแรงดันสูญญากาศ	40
21 ปั๊มสร้างแรงดันสูญญากาศ	40
22 เครื่องผลิตน้ำมันร้อนและปั๊มน้ำมันร้อน	41

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
23 เครื่องผลิตน้ำหล่อเย็น	41
24 เครื่องวัดอุณหภูมิแบบ 12 ช่อง	42
25 เครื่องวัดความหนาแน่นของเหลว	43
26 เตาเผาไฟฟ้า	44
27 ตู้อบลมร้อน	44
28 เครื่อง Gas Sorption Analyzer รุ่น Autosorp I ของบริษัท Quantachrome	45
29 โมเลกุลาร์ซีพ 3A ของบริษัท ZEOCHEM	46
30 เถ้ากลอยถ่านหิน	46
31 ดินขาว	47
32 เม็ดดักข้าวโพดข้าวเหนียว	47
33 ดินขาวขี้นรูป	48
34 เถ้ากลอยถ่านหินผสมปูนซีเมนต์	49
35 เม็ดดักข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก	49
36 ฟางข้าว	50
37 ชานอ้อย	50
38 ชุดทดสอบสารคุดซับในกระบวนการผลิตอาหารออลไวรันนิ่ง	51
39 แผนภาพแสดงอุปกรณ์ของชุดทดสอบสารคุดซับในกระบวนการผลิตอาหารออลไวรันนิ่งที่ใช้ในงานวิจัย	52
40 สมดุลการคุดซับไอน้ำที่อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส ของโมเลกุลาร์ซีพ 3A	60
41 เส้นโลเก็งการคุดซับไอน้ำจากไออดสมของอาหารออลและน้ำเข้าสู่โมเลกุลาร์ซีพ 3A ที่อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส อัตราการป้อนอาหารออลเข้มข้น 95.5 เมอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก 5.90, 7.86, และ 9.83 มิลลิลิตรต่อน้ำที่	61

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
42 เส้นโล็อกการคายซับไอน้ำออกจากโนมเลกุลาร์ซีพ 3A เข้าสู่ไออกองเอทา นอลไร่น้ำที่ป้อนเข้า ในสภาวะความดันสูญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์ อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส โดยป้อนเอทานอลไร่น้ำที่อัตรา [†] การป้อน 0.98, 1.97, และ 2.95 มิลลิลิตรต่อนาที	62
43 การเปรียบเทียบเส้นโล็อกการคุดซับไอน้ำจากไออกสมของเอทานอลและ น้ำของโนมเลกุลาร์ซีพ 3A กับวัสดุจากห้องถังที่ได้จากการเกยตระประเกท เมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียว ฟางข้าว และชานอ้อย ที่อัตราการป้อน 5.90 มิลลิลิตรต่อนาที อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส	63
44 การเปรียบเทียบเส้นโล็อกการคุดซับไอน้ำจากไออกสมของเอทานอลและ น้ำของโนมเลกุลาร์ซีพ 3A กับวัสดุจากห้องถังประเกท ปูนซีเมนต์ เถ้าลาย ถ่านหิน และดินขาว ที่อัตราการป้อน 5.90 มิลลิลิตรต่อนาที อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส	64
45 ขนาดรูพรุนของโนมเลกุลาร์ซีพ 3A	66
46 ขนาดรูพรุนของเมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก	66
47 ขนาดรูพรุนของวัสดุผสมถ้าลายถ่านหินกับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร	67
48 ขนาดรูพรุนของดินขาวอบแห้ง	67
49 ขนาดรูพรุนของดินขาวเผาที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส	68
50 ขนาดรูพรุนของดินขาวเผาที่อุณหภูมิ 1,200 องศาเซลเซียส	68
51 สมดุลการคุดซับไอน้ำที่อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส ของเมล็ด ข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีกและวัสดุผสมถ้าลายถ่านหินกับปูนซีเมนต์ อัตราส่วน 3 ต่อ 1 เปรียบเทียบกับโนมเลกุลาร์ซีพ 3A	70
52 เส้นโล็อกการคุดซับไอน้ำจากไออกสมของเอทานอลและน้ำข้าวสู่เมล็ด ข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก ที่อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส อัตรา [†] การป้อนเอทานอลเข้มข้น 95.5 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก 3.94, 5.90, และ 7.86 มิลลิลิตรต่อนาที เปรียบเทียบกับโนมเลกุลาร์ซีพ 3A ที่อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส อัตราการป้อน 5.90 มิลลิลิตรต่อนาที	71

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
53 เส้นโค้งการดูดซับไอน้ำจากไออกซ์เจนของเอทานอลและน้ำเข้าสู่สุดยอดถ้าลดอย่างค่อยเป็นเป็น步กับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร ที่อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส อัตราการป้อนเอทานอลเข้มข้น 95.5 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก 5.90, 7.86, และ 9.83 มิลลิลิตรต่อน้ำที่เปรียบเทียบกับไมเลกุลาร์ซีพ 3A ที่อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส อัตราการป้อน 5.90 มิลลิลิตรต่อน้ำที่	73
54 เส้นโค้งการขยายตัวของไออกซ์เจนเมื่อดึงข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีก เข้าสู่ไออกซ์เจนของเอทานอลไริน้ำที่ป้อนเข้า ในสภาวะความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์ อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส โดยป้อนเอทานอลไริน้ำที่อัตราการป้อน 0.98, 1.97, และ 2.95 มิลลิลิตรต่อน้ำที่	74
55 เส้นโค้งการขยายตัวของไออกซ์เจนกับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร เข้าสู่ไออกซ์เจนของเอทานอลไริน้ำที่ป้อนเข้า ในสภาวะความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์ อุณหภูมิ 110 และ 130 องศาเซลเซียส โดยป้อนเอทานอลไริน้ำที่อัตราการป้อน 0.98, 1.97, และ 2.95 มิลลิลิตรต่อน้ำที่	75
56 กราฟแท่งเปรียบเทียบค่าคงที่ของสมดุลการดูดซับไอน้ำความสัมพันธ์ของอัตราการป้อนเอทานอลไริน้ำที่มีต่อ อัตราการลดลงของความเข้มข้นเอทานอลจนถึงจุดต่ำสุด เวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และปริมาตรของเอทานอลไริน้ำที่ใช้ในการป้อนขณะเวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นจนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก เพื่อทำการขยายตัวของไออกซ์เจนไมเลกุลาร์ซีพ 3A ที่อุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส ความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์	77
57	

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า	
58	ความสัมพันธ์ของอัตราการป้อนอาหารอลไรน้ำที่มีต่อ อัตราการลดลงของความเข้มข้นอาหารอลจอนถึงจุดต่ำสุด เวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้น จนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และปริมาตรของอาหารอลไรน้ำที่ใช้ในการป้อนขณะเวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นจนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก เพื่อทำการคายซับไอน้ำออกจากโมเลกุลาร์ซีพ 3A ที่อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส ความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์	80
59	ความสัมพันธ์ของอัตราการป้อนอาหารอลไรน้ำที่มีต่อ อัตราการลดลงของความเข้มข้นอาหารอลจอนถึงจุดต่ำสุด เวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้น จนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และปริมาตรของอาหารอลไรน้ำที่ใช้ในการป้อนขณะเวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นจนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก เพื่อทำการคายซับไอน้ำออกจากเมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีกที่อุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียสความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์	81
60	ความสัมพันธ์ของอัตราการป้อนอาหารอลไรน้ำ ที่มีต่อ อัตราการลดลงของความเข้มข้นอาหารอลจอนถึงจุดต่ำสุด เวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้น จนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และปริมาตรของอาหารอลไรน้ำที่ใช้ในการป้อนขณะเวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นจนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก เพื่อทำการคายซับไอน้ำออกจากเมล็ดข้าวโพดข้าวเหนียวผ่าซีกที่อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส ความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์	81
61	ความสัมพันธ์ของอัตราการป้อนอาหารอลไรน้ำ ที่มีต่อ อัตราการลดลงของความเข้มข้นอาหารอลจอนถึงจุดต่ำสุด เวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้น จนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และปริมาตรของอาหารอลไรน้ำที่ใช้ในการป้อนขณะเวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นจนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก เพื่อทำการคายซับไอน้ำออกจากวัสดุผสมถ้าถ่านหินกับปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร ที่อุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส ความดันสุญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์	82

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่ หน้า	
62 ความสัมพันธ์ของอัตราการป้อนอุ่นอุ่นอลไร์น้ำที่มีต่อ อัตราการลดลง ของความเข้มข้นอุ่นอุ่นอลจันถึงจุดต่ำสุด เวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้น จนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก และปริมาณของอุ่นอุ่นอลไร์น้ำที่ใช้ ในการป้อนขณะเวลาที่ความเข้มข้นเพิ่มขึ้นจนถึง 98 เปอร์เซ็นต์โดย น้ำหนัก เพื่อทำการคายซับไอน้ำออกจากวัสดุผสมถ้าถ่านหินกับ ปูนซีเมนต์อัตราส่วน 3 ต่อ 1 โดยปริมาตร ที่อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส ความดันสูญญากาศ -0.4 ถึง -0.3 บาร์	82
ภาพผนวกที่	
ง1 กราฟแสดงการสอบเทียบหาอัตราการไหลจริงของปืนป้อนอุ่นอุ่นอล เครื่องที่ 1 และ 2	122
ง1 เครื่องวัดค่าดัชนีหักเหของแสงของแหล่งไฟ (Refractometer)	125
ง2 ความสัมพันธ์ของค่าดัชนีหักเหของแสงกับความเข้มข้นของสารละลาย อุ่นอุ่นอลที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส	128