

ผลการทดลอง

4.1 ผลการวิเคราะห์หาคุณสมบัติของพีตที่ใช้ในการทดลอง

พีตที่ใช้ในการทดลองนำมาจากพรุบาเจาะ จ.นราธิวาส โดยสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ลักษณะของแหล่งที่ขุดแสดงดังรูปที่ 4.1 พีตที่ขุดขึ้นมามีความชื้นประมาณร้อยละ 70-80 นำมาผึ่งแดดให้เหลือความชื้นประมาณร้อยละ 10-20 แล้วอบที่อุณหภูมิ 130 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6-8 ชั่วโมง จะได้พีตที่มีความชื้นไม่เกินร้อยละ 6 ความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละของความชื้นกับเวลาที่ใช้ในการอบแสดงดังตารางที่ 4.1



รูปที่ 4.1 แสดงแหล่งของพีตที่พรุบาเจาะ จ.นราธิวาส

ตารางที่ 4.1 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละของความชื้นกับความถี่ที่ใช้ในการรอบ

เวลา (ชั่วโมง)	ความชื้น (ร้อยละ)
0	16.79
1	10.67
2	9.65
3	7.48
4	5.99
5	4.59



รูปที่ 4.2 แสดงลักษณะของพื้ดก่อนการอบ

หลังจากนั้นนำมาบด และคัดแยกขนาดโดยใช้ตะแกรงให้ได้ขนาด 0.5-2.0 มิลลิเมตร แล้วจึงแยกเส้นใยและวัสดุที่มีน้ำหนักเบาโดยใช้ลม พัดที่ได้และส่วนเส้นใยที่แยกออกมีลักษณะดังรูปที่ 4.3 และการกระจายของขนาดดังตารางที่ 4.2



- รูปที่ 4.3 แสดงลักษณะของพืดที่คัดขนาดแล้ว และเส้นใยที่ต้องแยกออก
- ก. พืดที่คัดขนาดและแยกเส้นใยออกแล้ว
 - ข. เส้นใยและวัสดุน้ำหนักเบาที่แยกออก

ตารางที่ 4.2 แสดงการกระจายขนาดของเม็ดที่แยกขนาดแล้ว

ขนาด (มิลลิเมตร)	ร้อยละโดย น้ำหนัก
<0.25	-
0.25-0.5	2.56
0.5-1.0	19.82
1.0-1.4	23.32
1.4-2.0	41.34
2.0-2.25	12.96

ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของเม็ด (วิเคราะห์โดยประมาณ) แสดงดังตารางที่ 4.3

ตารางที่ 4.3 ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของเม็ด (วิเคราะห์โดยประมาณ)

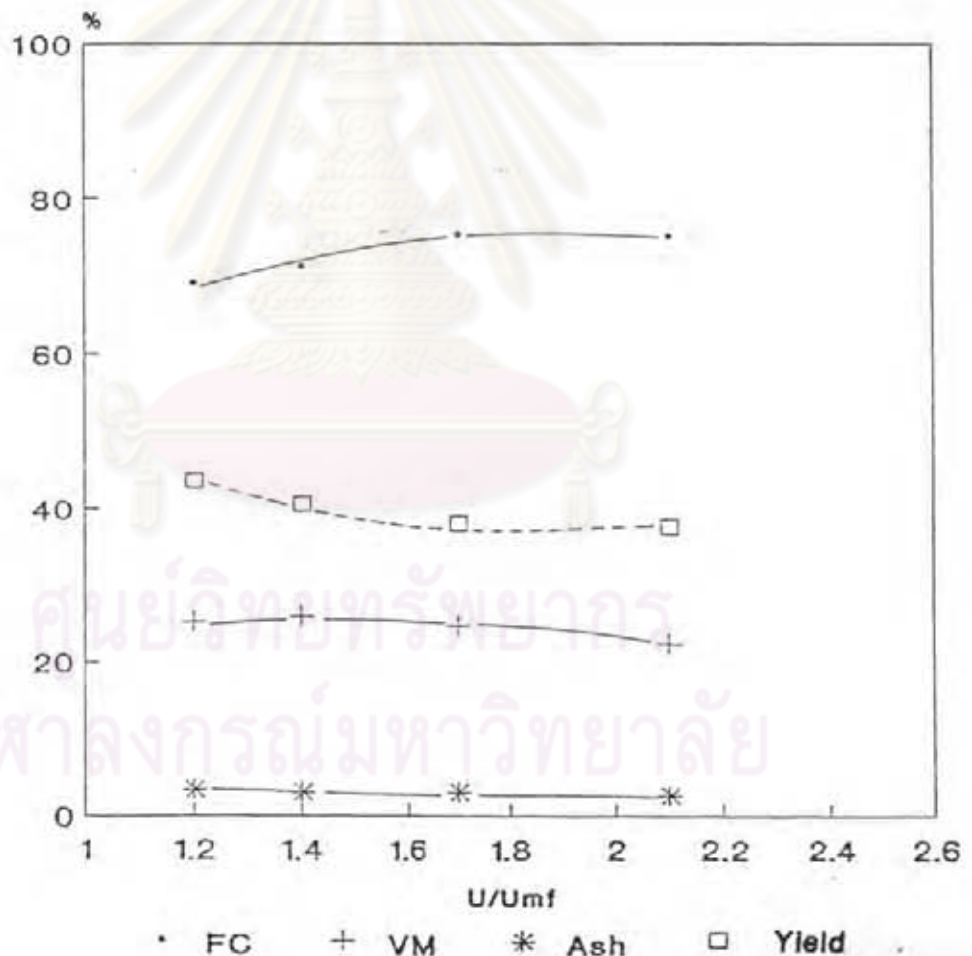
คุณสมบัติ	ร้อยละ	ร้อยละ ไม่รวมความชื้น
ความชื้น	5.48	
สารระเหย	59.40	61.88
คาร์บอนคงตัว	32.37	35.81
เถ้า	2.11	2.31

4.2 การคาร์บอนไนต์ในฟลูอิดซ์เบด

การทดลองนี้ใช้อากาศเป็นตัวกลางในการคาร์บอนไนต์ และทำให้เกิดฟลูอิดซ์ อุณหภูมิ เริ่มต้นในการทดลอง คือที่ 400 องศาเซลเซียส โดยมีการแปรค่าตัวแปรต่างๆ ได้แก่ อัตราการ บ้อนอากาศ และเวลาที่ใช้ในการคาร์บอนไนต์

4.2.1 อิทธิพลของอัตราบ้อนอากาศต่อคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์

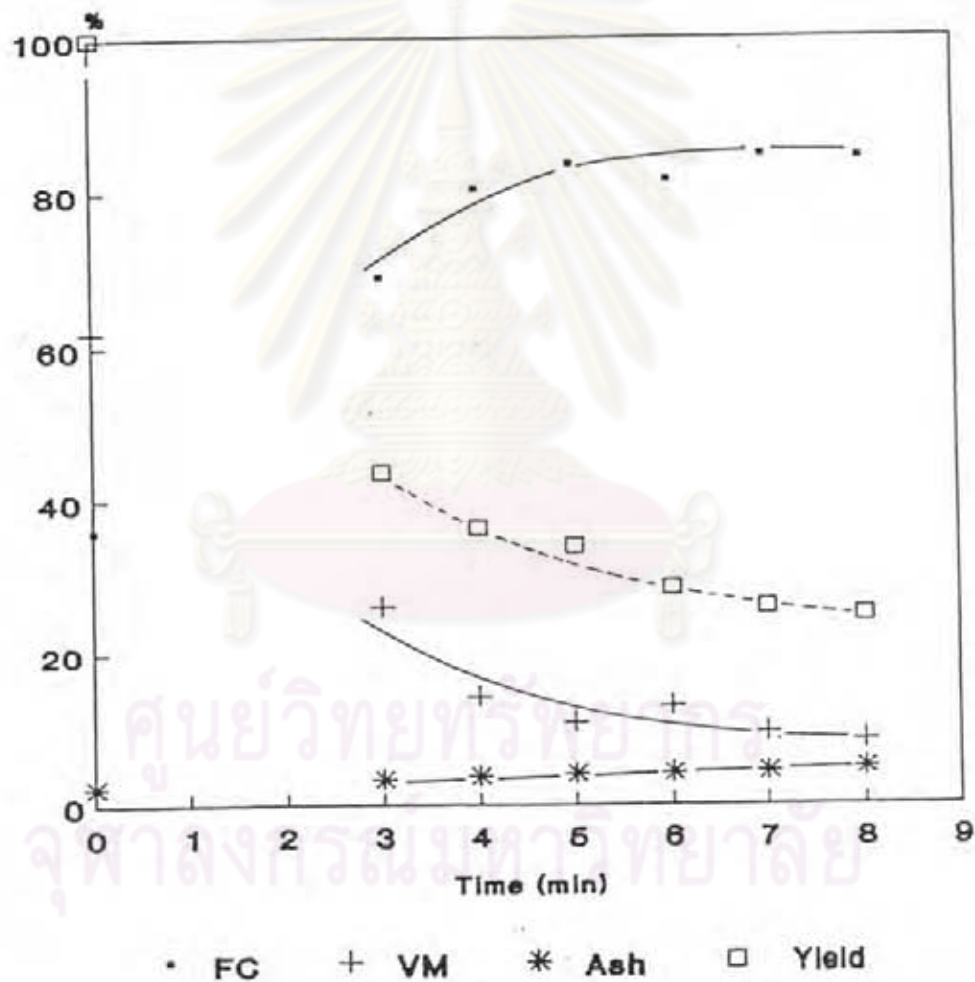
การศึกษาถึงอัตราการไหลของอากาศ ที่มีต่อคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการ คาร์บอนไนต์ โดยทำการทดลองกับเม็ดขนาด 0.5-2.0 มิลลิเมตร ปริมาณ 2.0 กิโลกรัม อุณหภูมิ เริ่มต้น 400 องศาเซลเซียส เวลาคาร์บอนไนต์ 3 นาที ที่ความเร็วอากาศเท่ากับ 1.2, 1.4, 1.7 และ 2.1 เท่าของความเร็วต่ำสุดในการเกิดฟลูอิดเซชัน (ที่อุณหภูมิ 200 องศาเซลเซียส) ผลการทดลองแสดงได้ดังรูปที่ 4.4



รูปที่ 4.4 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการไหลของอากาศกับคุณสมบัติของเม็ด

4.2.2 อิทธิพลของเวลาที่มีต่อคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์

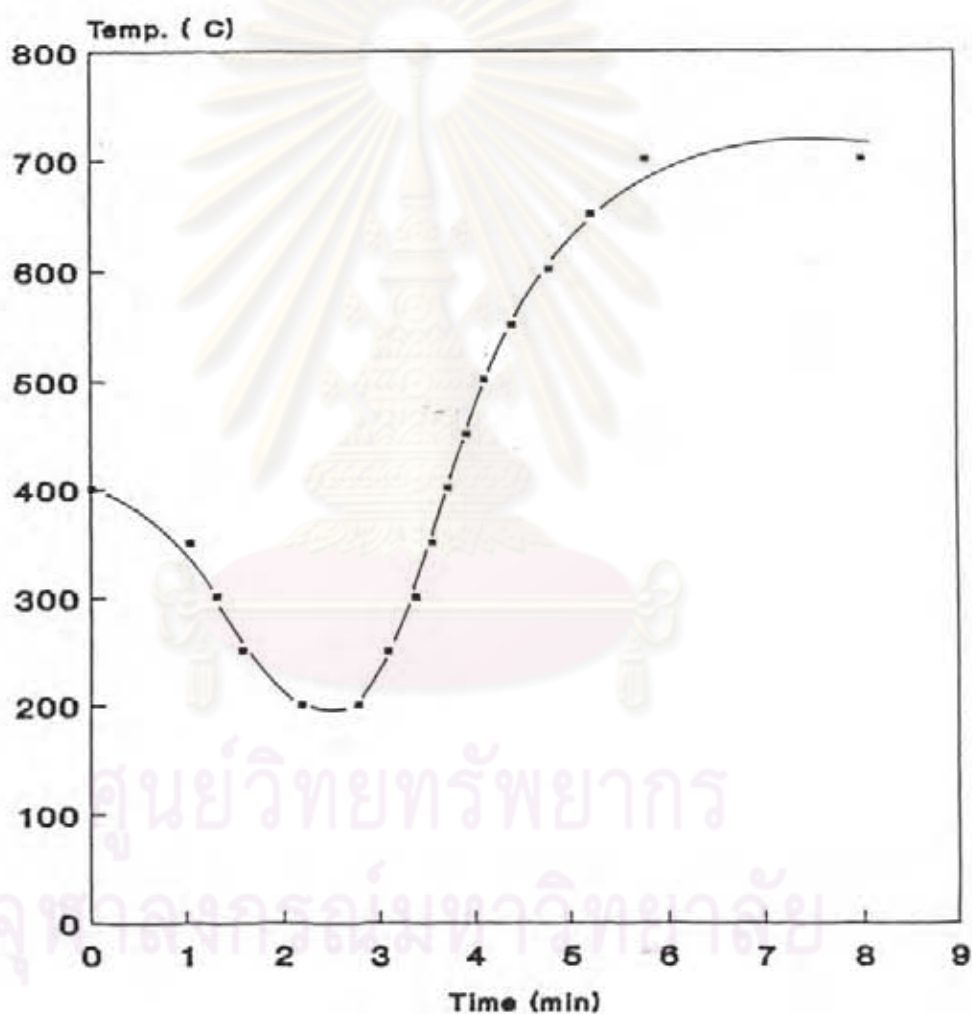
ระยะเวลาในการคาร์บอไนซ์เป็นตัวแปรที่สำคัญตัวหนึ่งที่ทำการศึกษา โดยมี การแปรค่าเวลาต่าง ๆ คือ 3, 4, 5, 6, 7 และ 8 นาที โดยใช้ขนาดของเม็ด 0.5-2.0 มิลลิเมตร ปริมาณ 2.0 กิโลกรัม อัตราการป้อนอากาศ 1.2 เท่าของความเร็วต่ำสุดในการเกิด ฟลูอิดไอเซชัน อุณหภูมิเริ่มต้น 400 องศาเซลเซียส ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.5



รูปที่ 4.5 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลา กับคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์

4.2.3 การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์ระหว่างการคาร์บอนไนซ์

การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในช่วงเวลาต่างๆ ระหว่างการคาร์บอนไนซ์ มีขนาด 0.5-2.0 มิลลิเมตร ปริมาณ 2.0 กิโลกรัม อัตราส่วนระหว่างความเร็วอากาศกับความเร็วต่ำสุดในการเกิดฟลูอิดซ์เท่ากับ 1.2 อุณหภูมิเริ่มต้น 400 องศาเซลเซียส ผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิแสดงดังรูปที่ 4.6



รูปที่ 4.6 แสดงการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์ระหว่างการคาร์บอนไนซ์

4.3 การกระตุ้นในฟลูออไรด์เบด

4.3.1 คุณสมบัติของวัสดุดีบ

วัสดุดีบที่ใช้ในการทดลองใช้ดำนีตที่ได้มาจากการคาร์บอนในฟลูออไรด์เบด เป็นเวลา 5 นาที ซึ่งมีการกระจายของขนาดแสดงดังตารางที่ 4.4

ตารางที่ 4.4 แสดงการกระจายขนาดของดำนีตจากการคาร์บอน 5 นาที

ขนาด (มิลลิเมตร)	ร้อยละโดย น้ำหนัก
<0.25	0.11
0.25-0.5	1.38
0.5-1.0	29.08
1.0-1.4	36.98
1.4-2.0	32.45

นำดำนีตที่คาร์บอนประมาณ 5 นาที จากหลายการทดลองมารวมกัน แล้ว แยกดำนีตออกเป็น 3 ขนาด คือ ขนาด 0.5-1.0, 1.0-1.4 และ 1.4-2.0 มิลลิเมตร ผล การวิเคราะห์โดยประมาณของดำนีตหลังจากการแยกขนาด แสดงดังตารางที่ 4.5

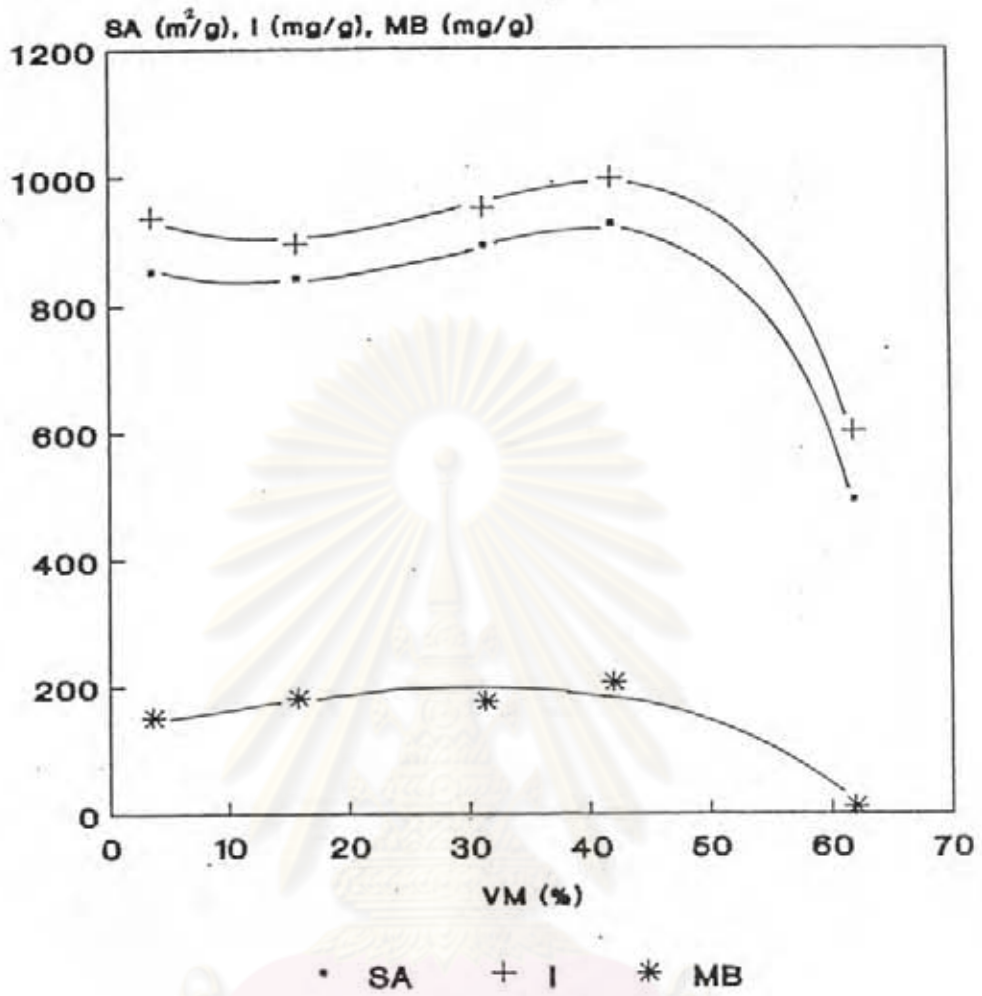
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.5 แสดงค่าการวิเคราะห์โดยประมาณของด้านพืดขนาดต่างๆ

ขนาด (มิลลิเมตร)	ความชื้น (ร้อยละ)	สารระเหย (ร้อยละ)	แก๊ส (ร้อยละ)	คาร์บอนคงตัว (ร้อยละ)
0.5-1.0	8.07	6.60	9.45	75.88
1.0-1.4	7.51	10.58	10.58	66.23
1.4-2.0	8.34	16.90	9.08	65.68

4.3.2 อิทธิพลของปริมาณสารระเหยในวัสดุที่มีต่อคุณสมบัติการดูดซับของถ่านกัมมันต์ การศึกษาอิทธิพลของปริมาณสารระเหยในวัสดุที่มีต่อคุณสมบัติการดูดซับของ ถ่านกัมมันต์นั้นได้ใช้ถ่านพืดที่ได้จากการคาร์บอนไนซ์ โดยเลือกตัวอย่างที่มีค่าร้อยละสารระเหยใน ช่วงที่ต้องการ แต่ไม่ทำการแยกขนาด ปริมาณ 0.5 กิโลกรัม ค่าร้อยละสารระเหยที่ศึกษา คือ 3.6, 16.2, 31.3, 41.9 และ 61.9 อุณหภูมิเริ่มต้นของเบด 500 องศาเซลเซียส อุณหภูมิ ก๊าซก่อนเข้าเบดประมาณ 450 องศาเซลเซียส ความเร็วลม 3.21 เมตรต่อวินาทีหรือประมาณ 1.4 เท่าของความเร็วดำสุดในการเกิดผลอุไฮเดชัน (ของถ่านพืดขนาด 1.4-2.0 มิลลิเมตร) (ที่อุณหภูมิ 700 องศาเซลเซียส) เริ่มป้อนไอน้ำเมื่ออุณหภูมิของเบดถึง 700 องศาเซลเซียส อัตราส่วนของไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ ให้ถ่านได้รับไอน้ำนาน 5 นาที คุณสมบัติการ ดูดซับของถ่านกัมมันต์ที่ทำการวิเคราะห์ คือ ค่าพื้นที่ผิวจำเพาะ ค่าไอโอดีนเน็มเบอร์ และค่าการ ดูดซับเมทิลีนบลู ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.7

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

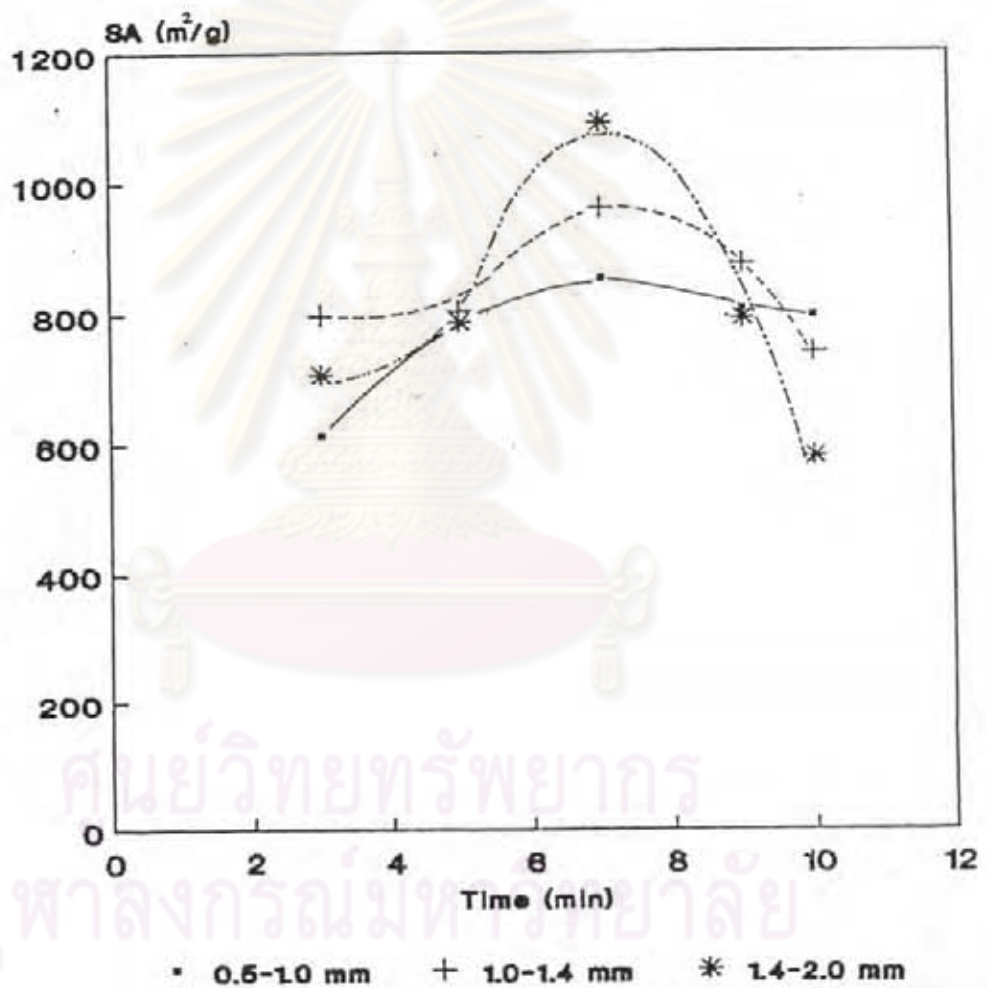


รูปที่ 4.7 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละสารระเหยของวัสดุติดกับคุณสมบัติการดูดซับของดำนกัมมันต์

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.3.3 อิทธิพลของขนาดวัสดุดิบ และเวลาที่ได้รับไอน้ำที่มีต่อค่าพื้นที่ผิวจำเพาะ

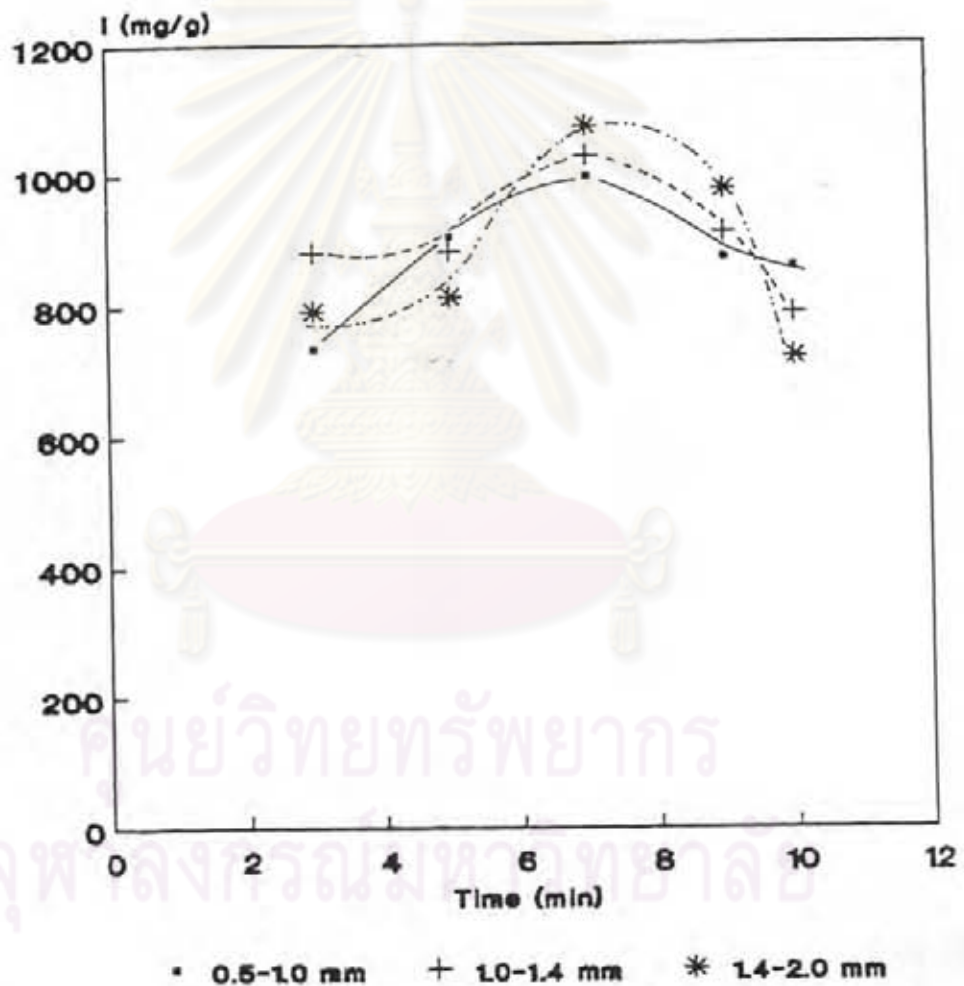
การศึกษาอิทธิพลของขนาดวัสดุดิบและเวลาที่ได้รับไอน้ำที่มีต่อค่าพื้นที่ผิวจำเพาะ ได้แปรขนาดพืดออกเป็นขนาด 0.5-1.0, 1.0-1.4 และ 1.4-2.0 มิลลิเมตร และแปรเวลาที่ ได้รับไอน้ำเป็น 3, 5, 7, 9 และ 10 นาที ปริมาณวัสดุดิบ 0.5 กิโลกรัม อุณหภูมิเริ่มต้นบ่อน วัสดุดิบ 500 องศาเซลเซียส ความเร็วลม 3.21 เมตรต่อวินาที (ที่ 700 องศาเซลเซียส) อุณหภูมิเริ่มได้รับไอน้ำ 700 องศาเซลเซียส อุณหภูมิไอน้ำและก๊าซก่อนเข้าเบตประมาณ 450 องศาเซลเซียส อัตราส่วนของไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.8



รูปที่ 4.8 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาที่ได้รับไอน้ำกับค่าพื้นที่ผิวจำเพาะที่วัสดุดิบ ขนาดต่างๆ

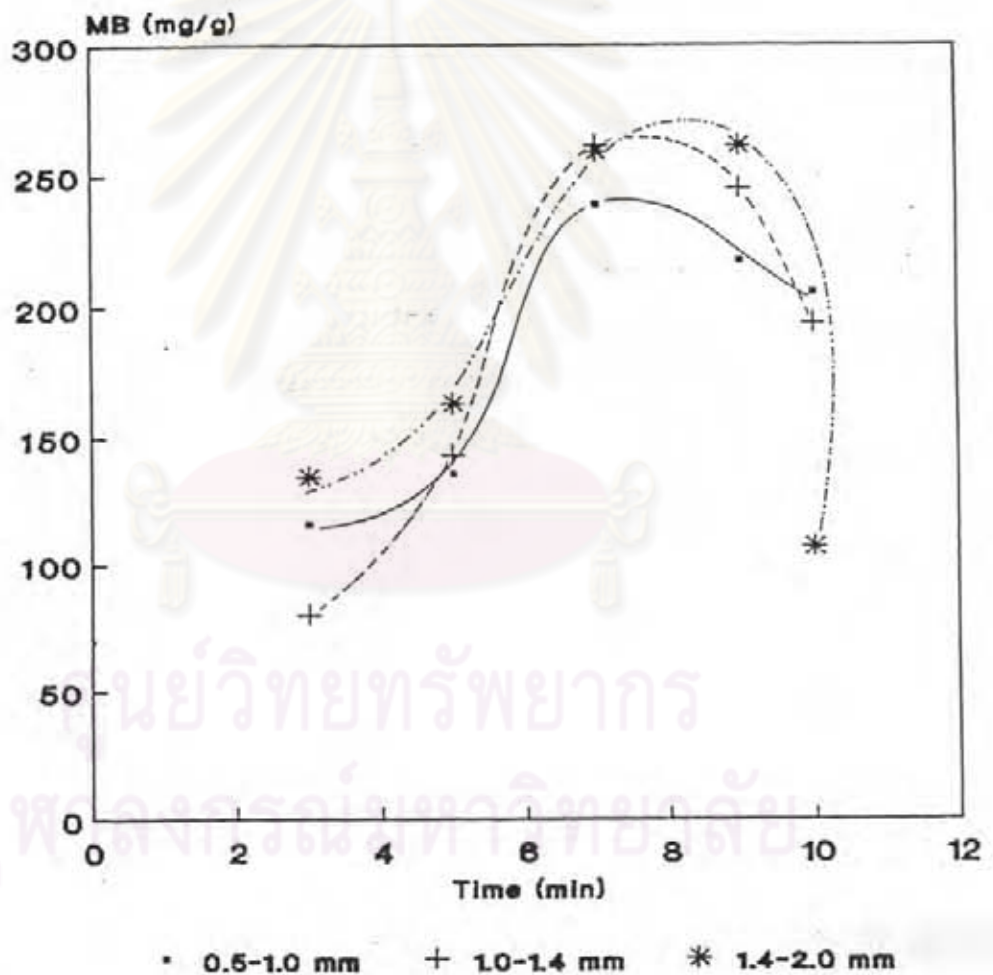
4.3.4 อิทธิพลของขนาดวัตถุติด และเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อไอโอดีนัมเบอร์

การศึกษาอิทธิพลของขนาดวัตถุติดและเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อไอโอดีนัมเบอร์ทดลองที่ขนาดของวัตถุติดเป็น 0.5-1.0, 1.0-1.4 และ 1.4-2.0 มิลลิเมตร เวลาในการรับไอน้ำ 3, 5, 7, 9 และ 10 นาที ปริมาณวัตถุติด 0.5 กิโลกรัม อุณหภูมิเริ่มต้นก่อนป้อนวัตถุติด 500 องศาเซลเซียส ความเร็วลม 3.21 เมตรต่อวินาที (ที่ 700 องศาเซลเซียส) เริ่มป้อนไอน้ำเมื่ออุณหภูมิ 700 องศาเซลเซียส อัตราส่วนของไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ อุณหภูมิไอน้ำและก๊าซก่อนเข้าเบตประมาณ 450 องศาเซลเซียส



รูปที่ 4.9 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาได้รับไอน้ำกับไอโอดีนัมเบอร์ที่วัตถุติดขนาดต่างๆ

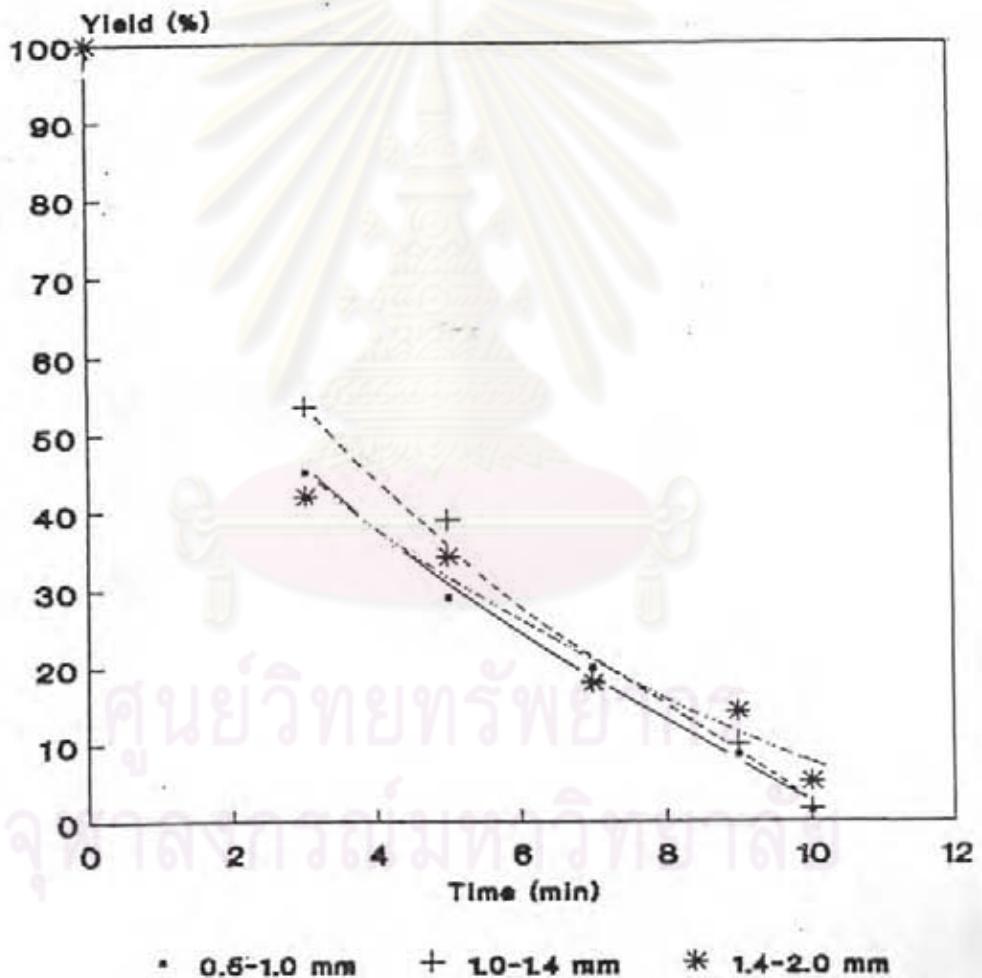
4.3.5 อิทธิพลของขนาดวัตถุติด และเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อการดูดซับเมทิลีนบลู การศึกษาอิทธิพลของขนาดวัตถุติด และเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อการดูดซับ เมทิลีนบลู ได้ทำการทดลองที่วัตถุติดขนาด 0.5-1.0, 1.0-1.4 และ 1.0-2.0 มิลลิเมตร ที่เวลาในการรับไอน้ำ 3, 5, 7, 9 และ 10 นาที ปริมาณวัตถุติด 0.5 กิโลกรัม ความเร็วลม 2.31 เมตรต่อวินาที (ที่ 700 องศาเซลเซียส) เริ่มป้อนวัตถุติดที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส อุณหภูมิที่เริ่มป้อนไอน้ำ คือ 700 องศาเซลเซียส อุณหภูมิไอน้ำ และก๊าซก่อนเข้าเบดประมาณ 450 องศาเซลเซียส อัตราส่วนระหว่างไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ ผลการทดลองแสดงดัง รูปที่ 4.10



รูปที่ 4.10 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาได้รับไอน้ำกับค่าการดูดซับเมทิลีนบลูที่ วัตถุติดขนาดต่างๆ

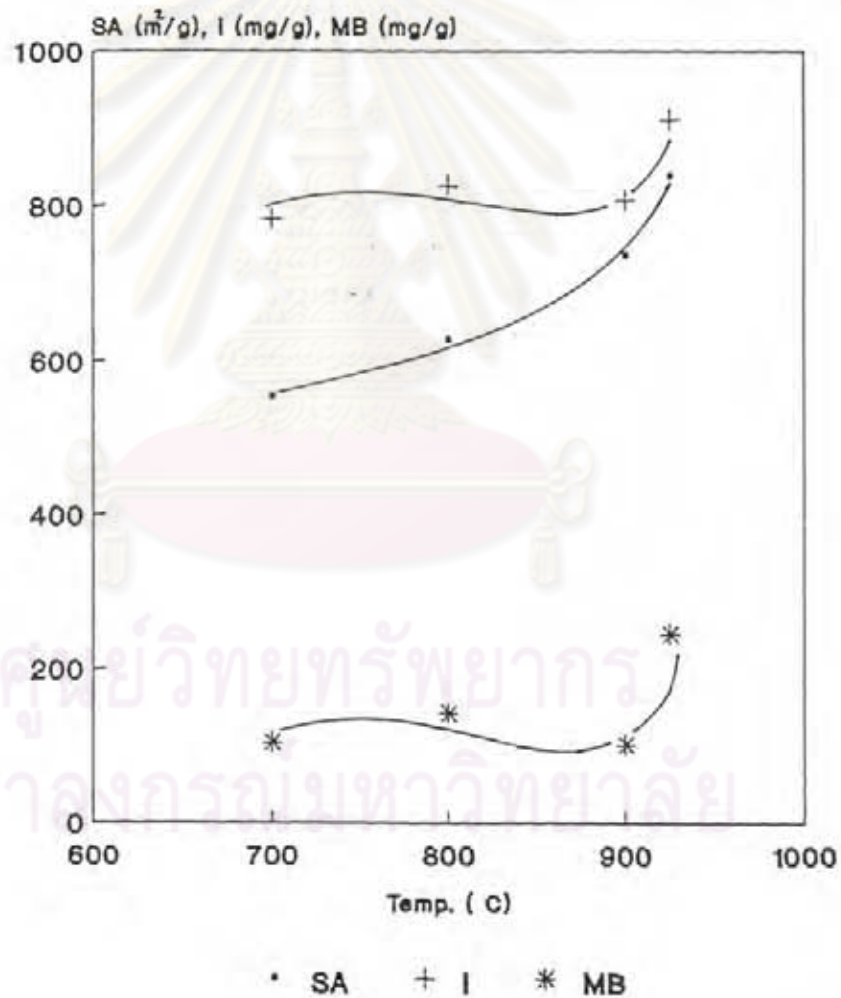
4.3.6 อิทธิพลของขนาดวัตถุดิบ และเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อผลที่ได้ของผลิตภัณฑ์ (%yield)

การศึกษาอิทธิพลของขนาดวัตถุดิบ และเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อผลที่ได้ของผลิตภัณฑ์ ได้แปรขนาดวัตถุดิบออกเป็นขนาด 0.5-1.0, 1.0-1.4 และ 1.4-2.0 มิลลิเมตร เวลาที่รับไอน้ำ 3, 5, 7, 9 และ 10 นาที ปริมาณวัตถุดิบ 0.5 กิโลกรัม อุณหภูมิเริ่มต้น 500 องศาเซลเซียส ความเร็วลม 3.21 เมตรต่อวินาที (ที่ 700 องศาเซลเซียส) เริ่มป้อนไอน้ำเมื่อถึงอุณหภูมิ 700 องศาเซลเซียส อุณหภูมิไอน้ำและก๊าซก่อนเข้าเบดประมาณ 450 องศาเซลเซียส อัตราส่วนระหว่างไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.11

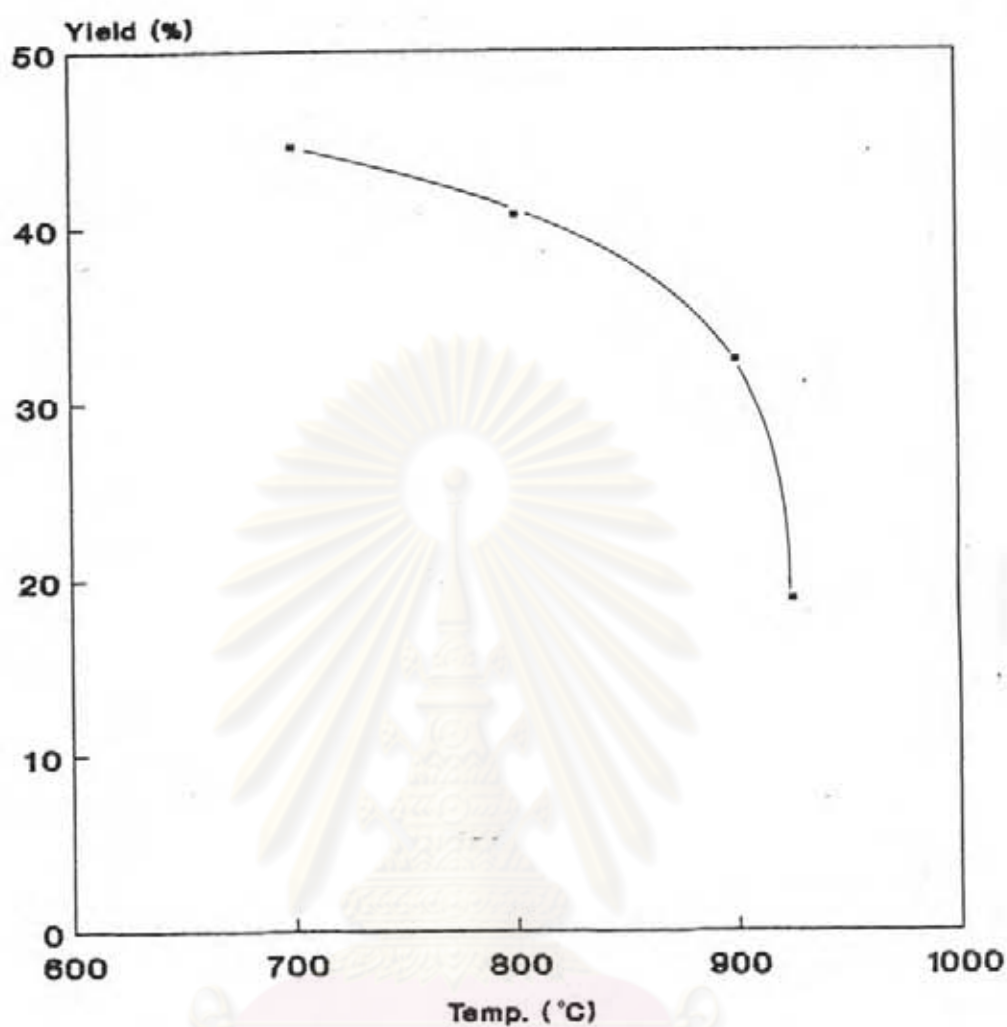


รูปที่ 4.11 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาได้รับไอน้ำที่มีต่อผลที่ได้ของผลิตภัณฑ์ที่วัตถุดิบขนาดต่างๆ

4.3.7 อิทธิพลของอุณหภูมิเริ่มป้อนไอน้ำที่มีต่อคุณสมบัติการดูดซับของถ่านกัมมันต์ การศึกษาอิทธิพลของอุณหภูมิเริ่มป้อนไอน้ำที่มีต่อคุณสมบัติการดูดซับของถ่านกัมมันต์ ได้แปรอุณหภูมิเริ่มป้อนไอน้ำเป็น 700, 800, 900 และ 925 องศาเซลเซียส โดยใช้ ถ่านชนิดขนาด 2.0-4.0 มิลลิเมตรที่ได้จากการคาร์บอนซ์แบบเบดนิ่ง ซึ่งมีค่าสารระเหยประมาณ ร้อยละ 9 มาทดลองเพื่อให้สามารถทำอุณหภูมิได้สูงตามต้องการได้ ปริมาณของวัตถุดิบ 1.0 กิโลกรัม อุณหภูมิเริ่มป้อนวัตถุดิบ 500 องศาเซลเซียส ความเร็วลม 3.21 เมตรต่อวินาที (ที่ 700 องศาเซลเซียส) อัตราส่วนระหว่างไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ อุณหภูมิไอน้ำและก๊าซ ก่อนเข้าเบดประมาณ 450 องศาเซลเซียส คุณสมบัติการดูดซับที่ศึกษาได้แก่ ค่าพื้นที่ผิวจำเพาะ ไอโอดีนหุ้มเบอร์ และค่าการดูดซับเมทิลีนบลู ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.12 และ 4.13



รูปที่ 4.12 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิเริ่มป้อนไอน้ำกับคุณสมบัติการดูดซับ

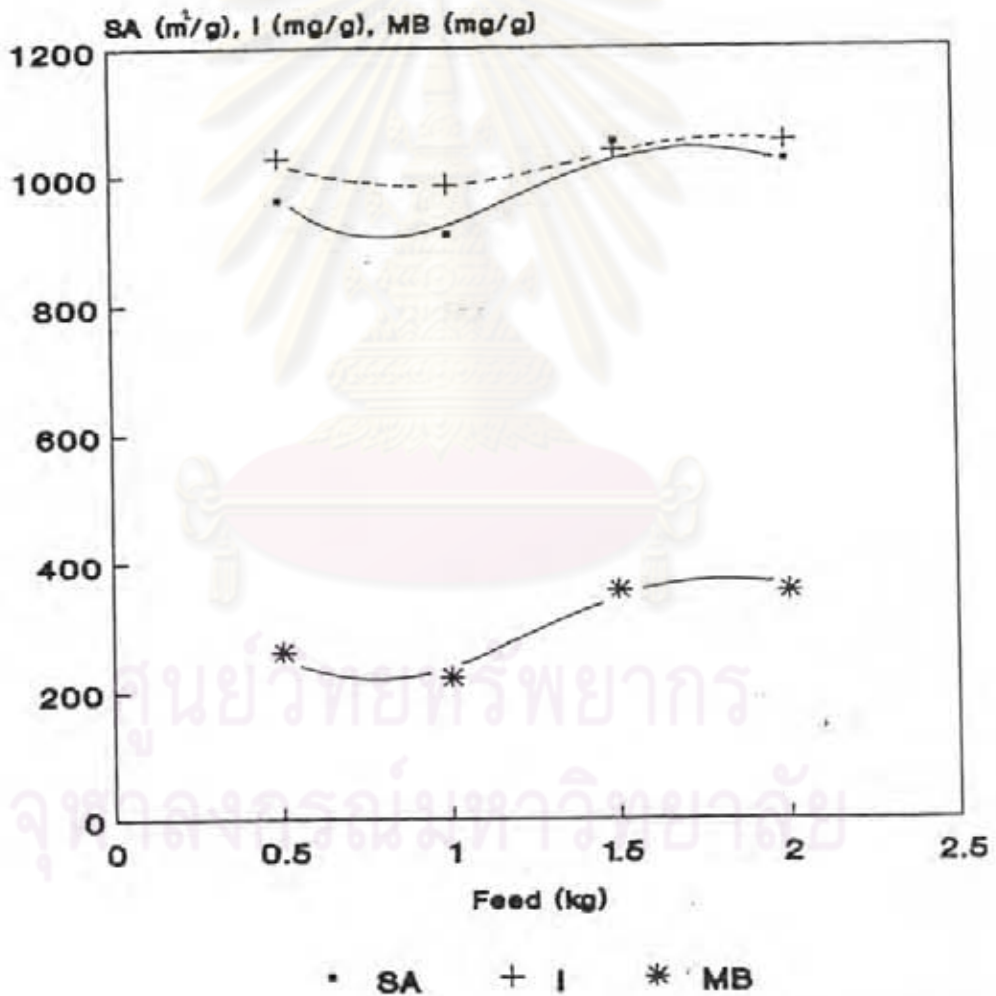


รูปที่ 4.13 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิเริ่มบ่มเนื้อน้ำกับผลที่ได้ของผลิตภัณฑ์

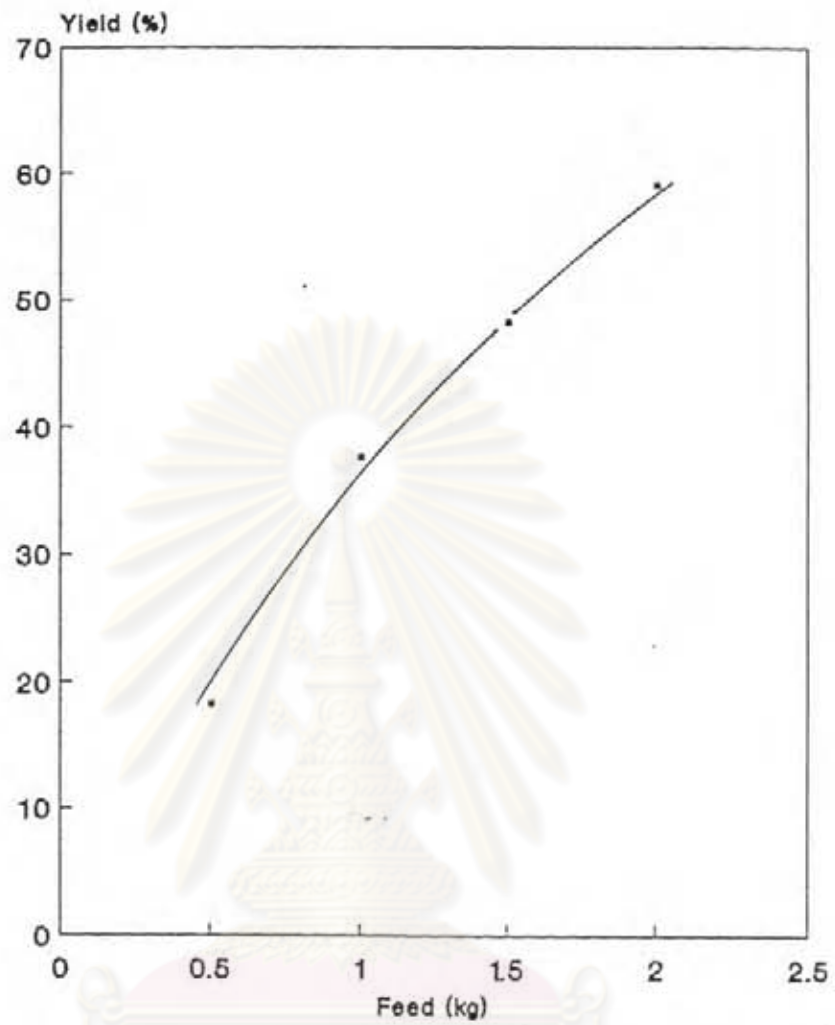
ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.3.8 อิทธิพลของปริมาณวัตถุดิบที่มีต่อคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์

การศึกษาอิทธิพลของปริมาณวัตถุดิบที่มีต่อคุณสมบัติของผลิตภัณฑ์ ทำการแปรค่าปริมาณวัตถุดิบที่ป้อนเป็น 0.5, 1.0, 1.5 และ 2.0 กิโลกรัม ใช้วัตถุดิบขนาด 1.0-1.4 มิลลิเมตร อุณหภูมิเริ่มต้น 500 องศาเซลเซียส ความเร็วลม 2.31 เมตรต่อวินาที (ที่ 30 องศาเซลเซียส) อุณหภูมิเริ่มป้อนไอน้ำ 700 องศาเซลเซียส อัตราส่วนระหว่างไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ อุณหภูมิไอน้ำและก๊าซก่อนเข้าเบด 450 องศาเซลเซียส คุณสมบัติที่ทำการวิเคราะห์ ได้แก่ ค่าพื้นที่ผิวจำเพาะ ไอโอดีนัมเบอร์ ค่าเมทิลเนมเบอร์ ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.14 และผลของปริมาณวัตถุดิบที่มีต่อผลที่ได้ของผลิตภัณฑ์แสดงดังรูปที่ 4.15



รูปที่ 4.14 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณวัตถุดิบกับคุณสมบัติการดูดซับ

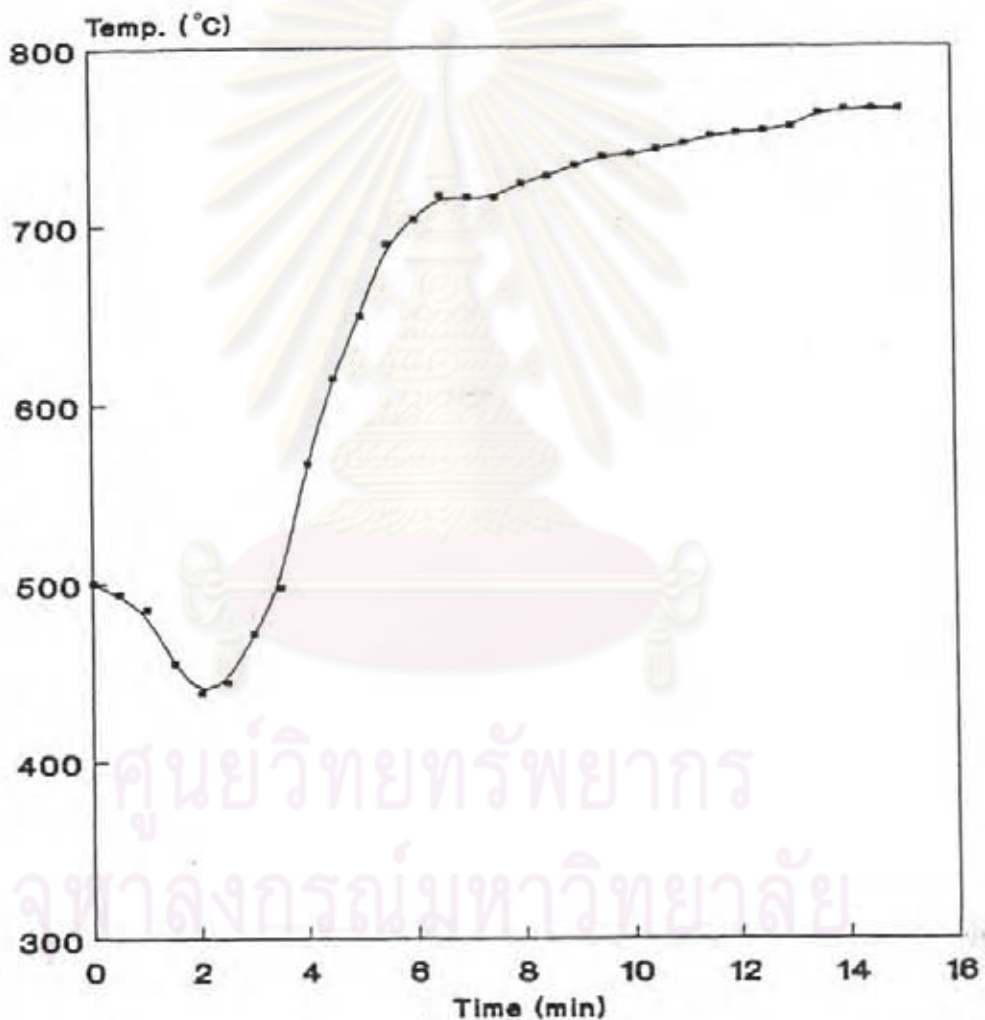


รูปที่ 4.15 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณวัตถุดิบกับผลที่ได้ของผลิตภัณฑ์

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.3.9 การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิภายในเบต

การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิภายในเบตของในแต่ละการทดลองมีลักษณะคล้ายกัน ดังตัวอย่างที่แสดงในรูป 4.16 เป็นการรับไอน้ำเป็นเวลา 9 นาที ของวัตถุบขนาด 1.0-1.4 มิลลิเมตร ปริมาณ 0.5 กิโลกรัม ความเร็วลม 3.21 เมตรต่อวินาที (ที่ 700 องศาเซลเซียส) อุณหภูมิเริ่มรับไอน้ำ 700 องศาเซลเซียส อัตราส่วนระหว่างไอน้ำกับอากาศ 7.6 เปอร์เซ็นต์ อุณหภูมิไอน้ำและก๊าซก่อนเข้าเบตประมาณ 450 องศาเซลเซียส



รูปที่ 4.16 แสดงตัวอย่างการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิภายในเบต

4.3.10 การกระจายขนาดของผลิตภัณฑ์หลังการกระตุ้น

ศึกษาการกระจายขนาดของผลิตภัณฑ์หลังการกระตุ้น วัตถุประสงค์เป็นถ่านมีต ขนาด 1.0-1.4 มิลลิเมตร เวลากระตุ้น 7 นาที อุณหภูมิเริ่มให้ไอน้ำ 700 องศาเซลเซียส

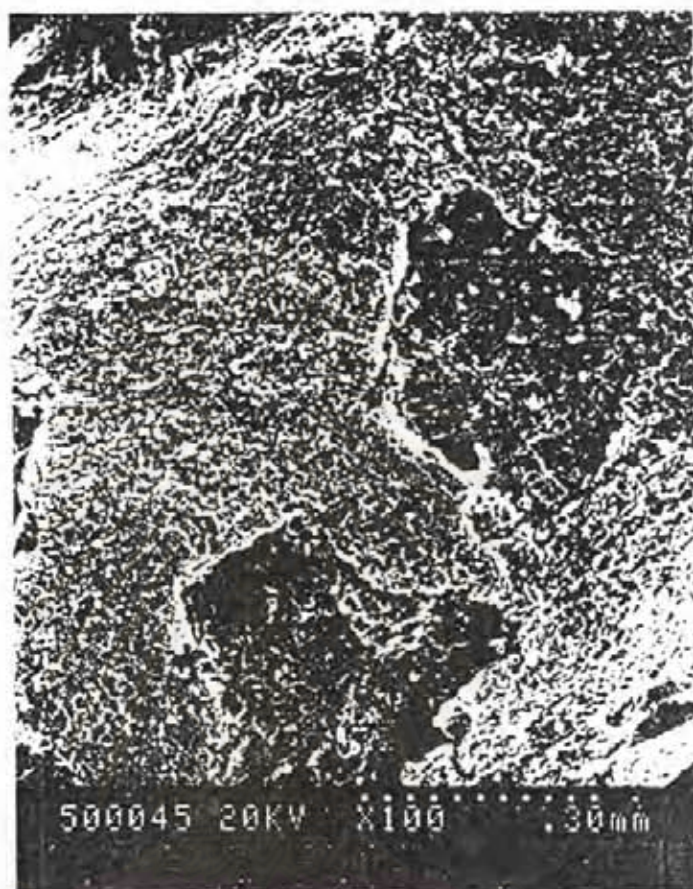
ตารางที่ 4.6 แสดงการกระจายขนาดของผลิตภัณฑ์หลังการกระตุ้น

ขนาด (มิลลิเมตร)	ร้อยละโดย น้ำหนัก
<0.106	0.11
0.106-0.250	0.04
0.250-0.355	0.06
0.355-0.500	18.87
0.500-1.000	31.96
1.000-1.400	48.27

พบว่าผลิตภัณฑ์หลังการกระตุ้นมีขนาดเล็กลงไม่มาก แต่ความหนาแน่นของถ่านหลังจากการกระตุ้นลดลง ถ่านก่อนการกระตุ้นมีความหนาแน่น 0.41 กรัมต่อมิลลิลิตร หลังกระตุ้นถ่านมีความหนาแน่น 0.25 กรัมต่อมิลลิลิตร แสดงว่าถ่านมีขนาดลดลงเล็กน้อยแต่มีความพรุนเพิ่มขึ้นมาก

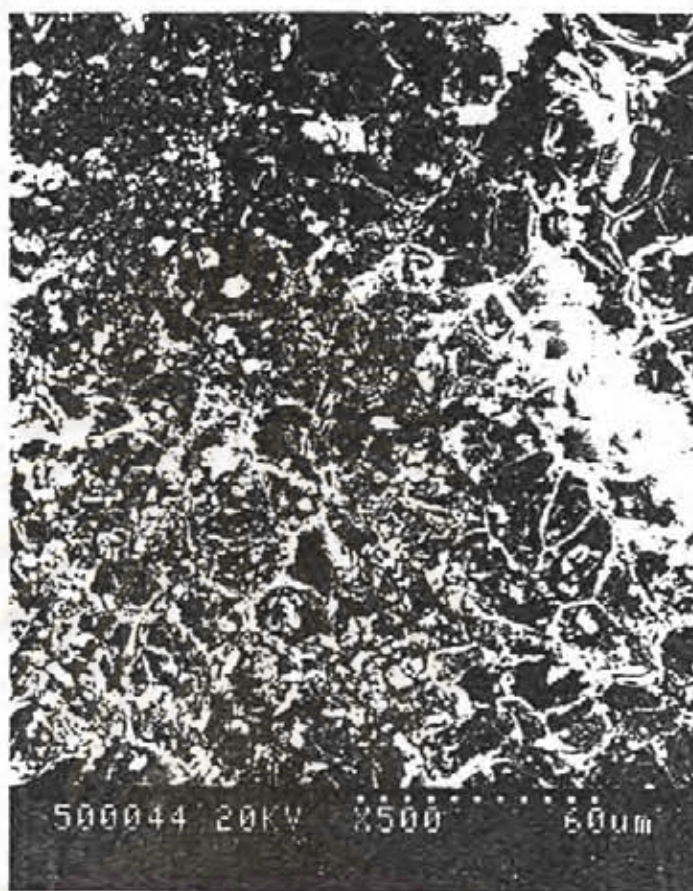
4.3.11 การศึกษาลักษณะของถ่านกัมมันต์ด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน (Electron Scanning Microscope)

เป็นการศึกษาลักษณะรูพรุนของถ่านที่ได้จากการคาร์บอนไนซ์ และถ่านกัมมันต์ที่ผลิตได้ ในตัวอย่างที่มีค่าพื้นที่ผิวต่างๆ กัน โดยตัวอย่างที่ทำการศึกษา คือ พื้นที่ผิว 764.8, 796.7, 891.5 และ 1,091 ตารางเมตรต่อกรัม ใช้กล้องอิเล็กตรอนที่มีกำลังขยาย 100 และ 1,000 เท่า ผลการศึกษาแสดงดังรูปที่ 4.17 ถึง 4.27 พบว่าถ่านที่ยังไม่ได้กระตุ้นจะมีรูพรุนที่ผิวกระจายไปทั่ว รูพรุนเด่นไม่ลึก ส่วนถ่านหลังจากการกระตุ้นจะมีโครงสร้างรูพรุนที่มีรูลึก และมีความซับซ้อนมาก ประกอบด้วยรูพรุนขนาดใหญ่และเล็กเป็นจำนวนมาก



รูปที่ 4.17 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 100 เท่า
ของถ่านที่ยังไม่ได้กระตุ้น

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.18 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 500 เท่า
ของด้านที่ยังไม่ได้กระตุ้น

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



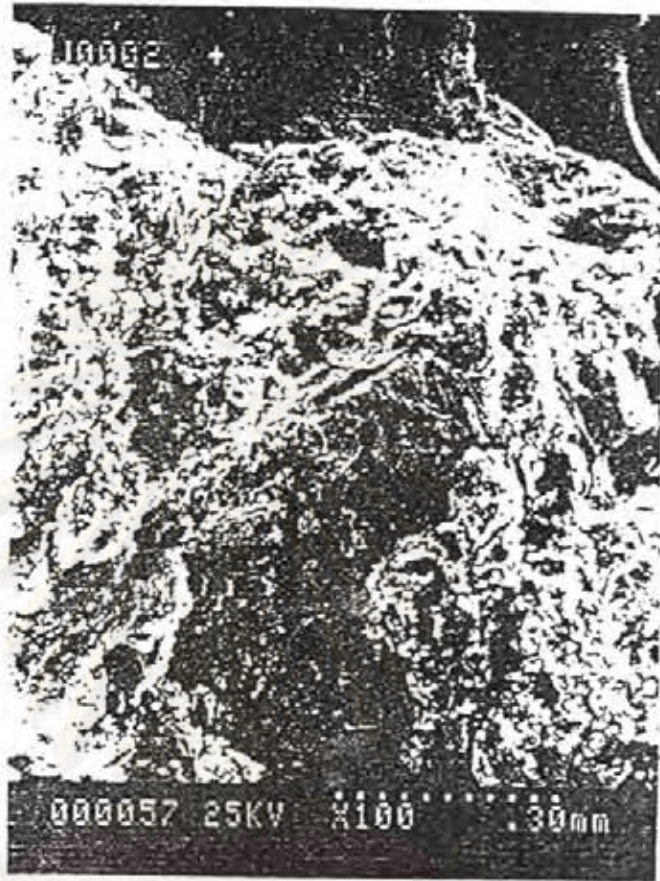
รูปที่ 4.19 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 1,000 เท่า
ของตัวอย่างถ่านที่ยังไม่ได้กระตุ้น

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.20 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 100 เท่า
ของตัวอย่างที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 746.8 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.22 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 100 เท่า
ของตัวอย่างที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 796.7 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.23 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 1,000 เท่า
ของตัวอย่างที่พิมพ์เหนียวจำเพาะ 796.7 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.24 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 100 เท่า
ของตัวอย่างที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 891.5 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.25 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 1,000 เท่า
ของตัวอย่างที่มันที่ผิวจำเพาะ 891.5 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.26 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 100 เท่า
ของตัวอย่างที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 1,091 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.27 แสดงภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนกำลังขยาย 1,000 เท่า
ของตัวอย่างที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 1,091 ตารางเมตรต่อกรัม

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.28 แสดงถ่านกัมมันต์ที่ผลิตได้

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย