

หัวข้อวิทยาพนธ์	การทำไข่รำข้าวอุตสาหกรรมให้บริสุทธิ์
หน่วยกิตของวิทยานิพนธ์	12 หน่วยกิต
โดย	นางสาวพุทธชาติ แก้วแดง
อาจารย์ที่ปรึกษา	รศ.ดร. คณิต กฤษณ์จันทร์
	รศ. นฤมล จีบโชค
ระดับการศึกษา	วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขา	เทคโนโลยีชีวเคมี
ปีการศึกษา	2544

บทคัดย่อ

ไข่รำข้าวอุตสาหกรรมเป็นส่วนเหลือทิ้งจากการผลิตน้ำมันรำข้าวเพื่อบริโภค โดยไข่รำข้าวนี้จะมีน้ำมันรำข้าวติดปนมากด้วย น้ำมันรำข้าวที่ติดปนมากับไข่รำข้าวจะส่งผลต่อคุณสมบัติทางเคมีและการภาพของไข่ เช่น ทำให้ไข่ไม่แข็งตัวที่อุณหภูมิห้อง ไข่มีค่าไオโอดีนสูงขึ้น เมื่อไข่รำข้าวถูกคุณชั้นบนขี้เด็กแกลบ (สารช่วยกรอง) ที่ อัตราส่วน 1:1 น้ำหนัก/น้ำหนักแล้วใช้ตัวทำละลายไオโซออกเทนหรือไオโซโพรพานอลที่เย็นอุณหภูมิ 3-4 องศาเซลเซียสในการแยกน้ำมันรำข้าวออกจากไข่รำข้าว และใช้ตัวทำละลายไオโซออกเทนหรือไオโซโพรพานอลที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียสแยกไข่รำข้าวออกจากสารช่วยกรอง โดยไオโซออกเทนสามารถแยกน้ำมันรำข้าวออกจากไข่รำข้าวได้ดีกว่าไオโซโพรพานอล ไข่รำข้าวที่แยกได้โดยใช้ไオโซออกเทน เป็นตัวทำละลายจะมีค่าไオโอดีน 7.73-0.65 และมีจุดหลอมเหลว 80-88 องศาเซลเซียส ไข่รำข้าวที่แยกโดยใช้ไオโซโพรพานอลเป็นตัวทำละลายในแฟร์กชั่นแรกจะมีน้ำมันรำข้าวปนเกื้อน絮และมีค่าไオโอดีนสูงถึง 36.12 และมีจุดหลอมเหลว 76-78 องศาเซลเซียส ขณะที่แฟร์กชั่นที่ 2-10 ซึ่งมีน้ำมันรำข้าวอยู่น้อยกว่าจะมีค่าไオโอดีนอยู่ในช่วง 1.66-0.48 และมีจุดหลอมเหลวอยู่ระหว่าง 84- 88 องศาเซลเซียส

คำสำคัญ (Keywords) : ค่าไオโอดีน / น้ำมันรำข้าว / ไข่รำข้าว / ขี้เด็กแกลบ