ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

ผลของสารบิวทิเลเตดไฮดรอกซีโทลูอื่นและไอของเอทา นอลต่อการหืนและสมบัติอื่นของข้าวกล้อง

ผู้เขียน

นางสาวอัญญารัตน์ เอื้อตระกูล

ปริญญา

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต (วิทยาการหลังการเก็บเกี่ยว)

คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

ผศ. คร. วิชชา สอาคสุค ผศ. คร. อรอนงค์ อาร์คีโร ประธานกรรมการ

กรรมการ

บทคัดย่อ

จากการศึกษาผลของสารบิวทิเลเตด ใชครอกซีโทลูอีน (BHT) และ ใอของเอทานอลต่อการ หืนและคุณสมบัติอื่นของข้าวกล้อง โดยทำการรมข้าวกล้องด้วย ใอของเอทานอล (95% v/v) ร่วมกับ BHT ระคับต่างๆ 4 ระคับ คือ 0 g/ml, 0.01 g/ml, 0.02 g/ml และ 0.03 g/ml ทำการรมเป็น ระยะเวลานาน 10, 15 และ 20 นาที แล้วนำมาแบ่งบรรจุในถุงอะลูมิเนียมฟอยล์ เก็บรักษาไว้ที่ อุณหภูมิห้อง เป็นระยะเวลา 6 เดือน พบว่า ไอเอทานอลมีผลต่อปฏิกิริยา lipolytic hydrolysis และ สารบิวทิเลเตด ใชครอกซีโทลูอีนมีผลต่อปฏิกิริยาออกซิเคชันในข้าวกล้อง ข้าวกล้องที่ผ่านการรม ใอเอทานอลร่วมกับ BHT ที่ระดับความเข้มข้นและระยะเวลาต่างๆมีเปอร์เซ็นต์กรด ใขมันอิสระ น้อยกว่าข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมใอเอทานอล ซึ่งแสดงให้เห็นว่าข้าวกล้องที่ผ่านการรมใอเอทานอลมีแนวโน้มการเกิดกลิ่นหืนจากปฏิกิริยา lipolytic hydrolysis น้อยกว่าข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมใอเอทานอลมีแนวโน้มการเกิดกลิ่นหืนจากปฏิกิริยา lipolytic hydrolysis น้อยกว่าข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมใอเอทานอลจะมีผลทำให้สาร conjugated diene hydroperoxides ที่แสดงถึงการ เกิดปฏิกิริยาออกซิเคชันมีปริมาณเพิ่มขึ้น เพื่อลดปฏิกิริยาออกซิเคชันที่เพิ่มขึ้นจึงควรใช้ไอเอทานอลร่วมกับ BHT เนื่องจากไอเอทานอลและ BHT มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณ conjugated diene hydroperoxides โดยข้าวกล้องที่ผ่านการรมใอเอทานอลเพียงอย่างเดียวมีปริมาณ conjugated diene hydroperoxides สูงที่สุด รองลงมาลือข้าวกล้องที่ผ่านการรม ใอเอทานอลร่วมกับ

BHT ที่ความเข้มข้น 0.01 g/ml และข้าวกล้องที่ผ่านการรมไอเอทานอลร่วมกับ BHT ที่ความเข้มข้น 0.02 g/ml ซึ่งมีค่าใกล้เคียงกับข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมไอเอทานอล สำหรับข้าวกล้องที่ผ่านการรมไอเอทานอล สำหรับข้าวกล้องที่ผ่านการรมไอเอทานอลร่วมกับ BHT ที่ความเข้มข้น 0.03 g/ml มีปริมาณ conjugated diene hydroperoxides ต่ำ ที่สุด ดังนั้น เพื่อเป็นการป้องกันการเกิดกลิ่นหืนจากทั้งปฏิกิริยา lipolytic hydrolysis และปฏิกิริยา ออกซิเดชัน จึงควรรมข้าวกล้องด้วยไอเอทานอลร่วมกับ BHT ความเข้นข้น 0.03 g/ml

นอกจากนี้ ใอเอทานอลและ BHT ยังมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพ คุณภาพ การหุงต้ม และปริมาณเชื้อราและแบคทีเรีย โดยค่าความเข้มสว่างของสี (L*) และค่าสีเหลือง (b*) ของข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมไอเอทานอลมีค่าน้อยกว่าข้าวกล้องที่ผ่านการรมไอเอทานอลร่วมกับ BHT ที่ระดับความเข้มข้น และระยะเวลาต่างๆ สำหรับลักษณะเนื้อสัมผัสของข้าวกล้องสุก ข้าว กล้องที่ผ่านการรมไอเอทานอลเพียงอย่างเดียวมีค่าความแข็งของข้าว (hardness) สูงที่สุด รองลงมา คือข้าวที่ผ่านการรมไอเอทานอลร่วมกับ BHT ความเข้มข้น 0.01 g/ml ซึ่งมีค่าใกล้เคียงกับข้าวที่ผ่านการรมไอเอทานอลร่วมกับ BHT ความเข้มข้น 0.02 g/ml รวมทั้งข้าวที่ไม่ผ่านการรมไอเอทานอล ส่วนข้าวกล้องที่ผ่านการรมไอเอทานอลร่วมกับ BHT ความเข้มข้น 0.03 g/ml มีค่า hardness ต่ำที่สุด ส่วนค่าความเหนียวของข้าวสุก (adhesiveness) มีค่ามากที่สุดในข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมไอเอทานอล ร่วมกับ BHT ที่ระดับความเข้มข้นและระยะเวลาต่างๆ มีปริมาณเชื้อราและเชื้อแบคทีเรียน้อยกว่า ข้าวกล้องที่ไม่ผ่านการรมไอเอทานอล

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright[©] by Chiang Mai University All rights reserved

Thesis Title Effects of Butylated Hydroxytoluene and Ethanol Vapors on

Rancidity and Other Properties of Brown Rice

Author Miss Anyarat Ueatrakoon

Degree Master of Science (Postharvest Technology)

Thesis Advisory Committee Asst. Prof. Dr. Vicha Sardsud Chairperson

Asst. Prof. Dr. Orn-Anong Arquero

Member

ABSTRACT

This research aimed to study the effects of butylated hydroxytoluene (BHT) and ethanol vapors on rancidity and other properties of brown rice. The samples of brown rice were treated for 10, 15 and 20 minute with ethanol vapors (95% v/v) mixed with BHT at 4 concentrations: 0 g/ml, 0.01 g/ml, 0.02 g/ml and 0.03 g/ml. The brown rice samples were then packed in aluminum foil bags and stored at ambient temperature for 6 months. It was found that ethanol vapor could reduce lipolytic hydrolysis reaction and BHT could reduce oxidation reaction. The amounts of free fatty acid in brown rice treated with ethanol vapor together with BHT at all concentrations and times were significantly lower than untreated brown rice. The amounts of free fatty acid increased, indicating tendency to hydrolytic rancidity. Thus, the brown rice treated with ethanol vapor had tendency to hydrolytic rancidity lower than the untreated brown rice. But ethanol vapor did affect on the increasing of conjugated diene hydroperoxides that indicating tendency to oxidative rancidity. Ethanol vapor should be used together with BHT to decrease the increasing oxidation reaction, because of ethanol vapor and BHT did effect on the conjugated diene hydroperoxides changing. The brown rice treated with only ethanol vapor had the highest level of

conjugated diene hydroperoxides. Next below was the brown rice treated with ethanol vapor together with 0.01 g/ml of BHT and the brown rice treated with ethanol vapor together with 0.02 g/ml of BHT that close to the ethanol untreated brown rice. The lowest was the brown rice treated with ethanol vapor together with 0.03 g/ml of BHT. Therefore, the brown rice should be treated with ethanol vapor together with 0.03 g/ml of BHT for prevent rancidity result from lipolytic hydrolysis and oxidation reaction.

Furthermore ethanol vapor and BHT did effect on physical quality, cooking quality and the amounts of mold and bacteria. The brightness (L*) and the yellowness (b*) of the untreated brown rice were significantly lower than that treated with the ethanol together with BHT treatments at all concentrations and times. For the texture of cooked brown rice, the hardness of only ethanol treated brown rice was the highest, follow by the brown rice treated with ethanol vapor with 0.01 g/ml of BHT, 0.02 g/ml of BHT and the untreated brown rice. The lowest hardness was observed on the brown rice treated with ethanol vapor with 0.03 g/ml of BHT. The untreated brown rice had the highest adhesiveness. It was also found that the amounts of mold and bacteria on brown rice treated with ethanol together with BHT at every concentrations and times were less than the untreated one.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright[©] by Chiang Mai University All rights reserved