ชื่อเรื่องการค้นคว้าแบบอิสระ

การศึกษาปริมาณของโซเดียมอิริทธอเบทต่อการลดปริมาณ

ในเตรทและในไตรท์ตกค้างในใส้กรอกเวียนนา

ชื่อผู้เขียน

นางสาวสุพิศสา ปิ่นพงษ์

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาโภชนศาสตร์ศึกษา

คณะกรรมการสอบการค้นคว้าแบบอิสระ

อาจารย์ ดร. สักดา พรึ่งลำภู ประธานกรรมการ รองศาสตราจารย์ ประหยัด สายวิเชียร กรรมการ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ทิพย์รัตน์ มณีเลิศ กรรมการ

บทคัดย่อ

การศึกษาครั้งนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาปริมาณของโซเดียมอิริทธอเบทต่อการลคปริมาณ ในเตรทและในไตรท์ตกค้างในไส้กรอกเวียนนา ทำการศึกษาโดยผลิตไส้กรอกเวียนนา 4 กลุ่มที่มี การใส่สารโซเคียมอิริทธอเบท ปริมาณต่างกันคือ 0 ppm.(กลุ่มควบคุม)1000 ppm.2000 ppm.และ 3000 ppm. เก็บรักษาใส่กรอกเวียนนาแต่ละกลุ่มภายใต้รูปแบบการเก็บรักษา แบบที่ 1 คือ การแช่แข็ง ได้แก่ การแช่แข็ง 1วัน 1 สัปดาห์ 2 สัปดาห์ และ 3 สัปดาห์ แบบที่ 2 คือ การแช่เย็น 1วันในศู้เย็น แบบที่ 3 คือ การแช่แข็งร่วมกับการแช่เย็น ได้แก่ แช่แข็ง 1 สัปดาห์แล้วแช่ เย็น 1 สัปดาห์ แช่แข็ง 2 สัปดาห์แล้วแช่เย็น 1 สัปดาห์ และ แช่แข็ง 3 สัปดาห์แล้วแช่เย็น 1 สัปดาห์ ทำการวิเคราะห์หาปริมาณไนเตรทและไนไตรท์ตกค้างในไส้กรอก หลังจากครบเวลาในการเก็บ เวียนนาแต่ละกลุ่ม โดยการวัดความเข้มของสีที่เกิดจากปฏิกริยาdiazo-coupling ระหว่างในโตรเจน จากในใตรท์กับ N-1Naphthylethylenediamine dihydrochloride และsulfanilamide ที่ความยาวคลื่น 540 nm. พบว่าการใส่ โซเดียมอิริทธอเบทเพิ่มขึ้นสามารถทำให้ปริมาณ ในเตรทและ ใน ไตรท์ที่เหลือ ตกค้างลดลง ในการเก็บรักษาทั้ง 3 รูปแบบไส้กรอกเวียนนากลุ่มที่ใส่โซเดียมอิริทธอเบท 2000 ppm. และ 3000ppm. มีปริมาณในเตรทและในใตรท์ตกค้างไม่แตกต่างกัน แต่พบว่ามีปริมาณ ในไตรท์ตกค้างต่ำกว่ากลุ่มที่ไม่ใส่โซเดียมอิริทธอเบท โดยมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทาง สถิติ (p<0.05) สรุปได้ว่า โซเดียมอิริทธอเบทปริมาณ 2000 ppm. เหมาะสมมากกว่า 3000 ppm. ในการผลิตใส้กรอกเวียนนาเพราะว่า ประการแรก ทำให้มีปริมาณในไตรท์เหลือตกค้างอยู่ในระดับ ที่เหมาะสม ประการที่สอง ทำให้สีของผลิตภัณฑ์มีความคงตัว ประการที่สาม การใส่โซเคียม อิริทธอเบทที่ 2000 ppm.มีต้นทุนในการผลิตไส้กรอกเวียนนา ต่ำกว่าการใช้โซเดียมอิริทธอเบทที่ 3000 ppm.

Independent Study Title Effect of Sodium Erythorbate on Decreasing Nitrate and

Nitrite Residual in Vienna Sausage

Author Miss Suphitsa Pinphong

Master of Science Nutrition Education

Examining Committee

Lect. Dr. Sakda Pruenglampoo Chairman

Assoc. Prof. Prayad Saiwichian Member

Assist. Prof. Dr. Tiparat Maneelert Member

ABSTRACT

The objective of this study was to consider an effect of sodium erythorbate on decreasing the nitrate and nitrite residual in Vienna sausage. In the study, 4 groups of Vienna sausage were produced with difference in the amounts of sodium erythorbate. They were 0 ppm. (control), 1000 ppm., 2000 ppm., and 3000ppm. Each group of Vienna sausage was kept in 3 difference conditions. The first condition was freezing. It was frozen for one day, one week, two weeks and three weeks. The second condition was chilling, the sausage was kept in refrigerator for one day. The third condition was to keep the sausage both in freezing and chilling. It was frozen for one week and then chilled one week, frozen two weeks and then chilled one week, frozen three weeks and then chilled one week. After completed in each condition, the sausage in each group was analyzed for nitrate and nitrite residual by measuring the intensity of nitrogen from nitrite and N -1 colour from the diazo - couping reaction between Naphthylethylenediamine dihydrochloride and sulfanilamide at 540 nm. It was found that increasing the amount of sodium erythorbate could reduce nitrate and nitrite residual. Regarding the first, second and third conditions of keeping, the sausage groups with 2000 and 3000 ppm. of sodium erythorbate had not difference in amount of nitrate and nitrite residual. But It was found that they had lower amount of nitrite residual than the sausage group without sodium erythorbate significantly (p < 0.05). It may be concluded that 2000 ppm. of sodium erythorbate was more suitable than 3000 ppm in sausage processing. Because firstly, there was nitrite residual in sausage at optimal amount; secondly, colour of the sausage was stable and thirdly, the cost of sausage processing of using 2000 ppm. was cheaper than that of using 3000 ppm. of sodium erythorbate.

