

ในการศึกษาผลการเกิดเจลซูริมิจากโปรตีนปลาไนล์ที่เตรียมโดยกระบวนการละลายด้วยกรดภายใต้สภาวะ pH ที่ระดับ 2.37-3.7 และปริมาณเกลือร้อยละ 1-2 โดยปัจจัยคุณภาพที่ประเมินคือ ค่าความแข็ง (breaking force) ความยืดหยุ่น (deformation) ความแข็งแรง (gel strength) และค่าความขาวของเจล (whiteness index) พบว่า เจลซูริมิจากโปรตีนปลาไนล์ที่เตรียมที่ระดับ pH 2.37 และเกลือร้อยละ 1.5 มีค่าความแข็ง ความยืดหยุ่น ความแข็งแรงและความขาวของเจลสูงที่สุด ($p \leq 0.05$) และเทียบเท่ากับคุณภาพของซูริมิปลาไนล์ที่เตรียมแบบดั้งเดิม (ล้างน้ำ) ($p > 0.05$) และจากการศึกษาหาค่าระดับ pH (X_1) และปริมาณเกลือ (X_2) ที่เหมาะสมในการเกิดเจลซูริมิปลาไนล์โดยวางแผนการทดลองแบบ Central Composite Designs (CCD) สามารถหาความสัมพันธ์ของปัจจัยที่ศึกษาดังแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ต่อไปนี้ คือ ค่าความแข็งของเจล (Y_1) = $133.082 - 38.133 X_1 + 19.420 X_1^2$ ($r^2 = 0.898$); ความยืดหยุ่นของเจล (Y_2) = $0.859 - 7.496 \times 10^{-2} X_1 + 6.366 \times 10^{-2} X_1^2 + 3.616 \times 10^{-3} X_2 + 3.49 \times 10^{-2} X_2^2$ ($r^2 = 0.548$); ความแข็งแรงของเจล (Y_3) = $114.275 - 48.711 X_1 + 30.906 X_1^2 + 0.534 X_2 + 8.065 X_2^2$ ($r^2 = 0.866$) และความขาวของเจล (Y_4) = $71.372 - 1.587 X_1 - 1.053 X_1^2$ ($r^2 = 0.781$) โดยสามารถประเมินคุณภาพเจลซูริมิปลาไนล์จากแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ดังกล่าวได้ว่า ค่าความแข็ง ความยืดหยุ่น ความแข็งแรงและความขาวของเจลซูริมิปลาไนล์มีแนวโน้มลดลงเมื่อระดับ pH ที่ใช้ในการศึกษาเพิ่มสูงขึ้น (2.37-3.7) ($p \leq 0.05$) ในขณะที่เกลือมีความสัมพันธ์ในเชิงบวกต่อค่าความยืดหยุ่นและความแข็งแรงของเจลซูริมิปลาไนล์ จากการศึกษาการแยกชนิดของโปรตีนโดยเทคนิคอิเล็กโตรโฟรีซิส (SDS-PAGE) พบว่า การเกิดเจลของซูริมิจากโปรตีนปลาไนล์ที่เตรียมโดยกระบวนการละลายด้วยกรดนั้นเกิดการแตกตัวของแถบโปรตีนมัยโอซินเส้นหนัก (MHC) เป็นแถบโปรตีนใหม่ที่มีขนาดโมเลกุลประมาณ 150 กิโลดาลตัน นอกจากนี้ยังพบว่าการเกิดเจลของซูริมิปลาไนล์ยังมีผลจากการเกิดออกซิเดชันของหมู่ซัลไฟไฮดริล (-SH) ไปเป็นพันธะไดซัลไฟด์อีกด้วย

The total sulfhydryl (SH), SDS-PAGE and various properties (breaking force, deformation, gel strength, whiteness index) of tilapia surimi gels prepared at different pH (2.37-3.70) and salt concentrations (1-2% NaCl) were investigated. Optimum condition of tilapia surimi gelation was studied using Central Composite Designs (CCD). The results showed that there was relation between factors of pH (X_1), salt concentration (X_2) giving the mathematics models as the following equations; Breaking force (Y_1) = $133.082 - 38.133 X_1 + 19.420 X_1^2$ ($r^2 = 0.898$); Deformation (Y_2) = $0.859 - 7.496 \times 10^{-2} X_1 + 6.366 \times 10^{-2} X_1^2 + 3.616 \times 10^{-3} X_2 + 3.49 \times 10^{-2} X_2^2$ ($r^2 = 0.548$); Gel strength (Y_3) = $114.275 - 48.711 X_1 + 30.906 X_1^2 + 0.534 X_2 + 8.065 X_2^2$ ($r^2 = 0.866$) and whiteness index (Y_4) = $71.372 - 1.587 X_1 - 1.053 X_1^2$ ($r^2 = 0.781$) from the models, it was suggested that gel strength, deformation, hardness and whiteness index of tilapia surimi was significantly decreased with increasing pH (2.37-3.70) ($p \leq 0.05$), while salt positively influenced deformation and gel strength. Degradation of myosin heavy chain was found in concomitant with a new protein band of about 150 kDa. In addition, oxidation of sulfhydryl groups to disulfide linkages was observed. In this study found that tilapia surimi prepared at pH 2.37 and 1.5% salt (NaCl) had the highest gel strength ($p \leq 0.05$) and comparable to conventional tilapia surimi ($p > 0.05$)