

## ทอรีนและฮีสตามีนในตัวอย่างปลาทะเล และปลาน้ำจืด

### TAURINE AND HISTAMINE IN SEAFISH AND FRESHWATER FISH SAMPLES

กานจานา คล่องงานฉุย\* พรพิมล ม่วงไทย  
Kanjana Klongnganchul\*, Pornpimol Muangthai

ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศรีนครินทรวิโรฒ  
Department of Chemistry, Faculty of Science, Srinakharinwirot University.

\*Corresponding author, E-mail: k.klongnganchui@gmail.com

#### บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้มีจุดประสงค์เพื่อตรวจวิเคราะห์ปริมาณทอรีนและฮีสตามีนแบบพร้อมกันในตัวอย่างปลา ได้แก่ ปลาทะเล และปลาน้ำจืดของประเทศไทยด้วยเทคนิคโคมาก็อกราฟ ของเหลวสมรรถนะสูง โดยวิธีการเตรียมสารอนุพันธ์ของทอรีนและฮีสตามีนด้วยออร์โท-พทาอลัตต์ไฮดร์ทั้งนี้ได้ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ พบว่าสภาวะที่เหมาะสมจะใช้วัฏภัณฑ์เคลื่อนที่เป็นสารละลายผสมของฟอสเฟดบัฟเฟอร์ pH 4.8 เชั่งขั้น 0.02 มอลาร์ต่ออะซิโตในไตรอล อัตราส่วน 65 : 35 โดยปริมาตร ควบคุมอัตราการไหล 0.8 มิลลิลิตรต่อนาที และตรวจวัดด้วยฟลูออเรสเซนต์ที่ความยาวคลื่นของการกระตุ้นและความยาวคลื่นของการเปล่งแสง 333 และ 451 นาโนเมตร ตามลำดับ โดยสามารถวิเคราะห์ทอรีนและฮีสตามีนได้พร้อมกันภายในเวลา 10 นาที ค่าระยะเวลารีเทนชันเท่ากับ 5.415 และ 8.483 นาที ตามลำดับ ผลของการศึกษาประสิทธิภาพของวิธีการวิเคราะห์พบว่า กราฟมาตรฐานของทอรีนและฮีสตามีนมีความเป็นเส้นตรงอยู่ในช่วงความเชั่งขั้น 0.0005 ถึง 10 และ 0.03 ถึง 10 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ ให้ค่าสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ ( $R^2$ ) ของทอรีนและฮีสตามีนเท่ากับ 0.9975 และ 0.9980 ตามลำดับ มีค่าขีดจำกัดต่ำสุดที่สามารถตรวจวัดได้ (LOD) และค่าขีดจำกัดต่ำสุดที่สามารถตรวจวิเคราะห์ปริมาณได้ (LOQ) ของทอรีน เท่ากับ 0.0001 และ 0.0005 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ สำหรับฮีสตามีนมีค่า LOD และ LOQ เท่ากับ 0.01 และ 0.03 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ และดังให้เห็นว่าวิธีวิเคราะห์นี้สามารถแยกทอรีนและฮีสตามีนได้อย่างมีประสิทธิภาพ และสามารถนำไปวิเคราะห์ปริมาณทอรีน และฮีสตามีนในตัวอย่างปลาน้ำจืดและปลาทะเลได้ โดยตรวจพบปริมาณทอรีนในตัวอย่างปลาอยู่ในช่วง  $490.81 \pm 1.7$  ถึง  $1721.92 \pm 1.9$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และมีปริมาณฮีสตามีนในช่วง  $6.78 \pm 0.2$  ถึง  $19.07 \pm 1.4$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม นอกจากนี้ได้ศึกษาปัจจัยวิธีการปรุงอาหารด้วยวิธีต้ม นึ่ง และทอดในตัวอย่างปลา พบร่วมกับการปรุงอาหารส่งผลต่อปริมาณทอรีนและฮีสตามีนในตัวอย่าง

คำสำคัญ: ทอรีน ฮีสตามีน ปลาทะเล ปลาน้ำจืด

### Abstract

The aim of this research was to simultaneous analysis taurine and histamine content in fish samples as seafish and freshwater fish of Thailand by high-performance liquid chromatography and derivatized with *o*-phthalaldehyde (OPA). The optimization of HPLC conditions for quantitative analysis of taurine and histamine were obtained. The optimum conditions for mobile phase system were 0.02 M phosphate buffer pH 4.8 : acetonitrile as 65:35, controlled flow rate at 0.8 mL/min and detected by fluorescence detector with fluorescence excitation and emission peaks at 333 and 451 nm, respectively. This condition could separate taurine and histamine within 10 mins, retention time of taurine and histamine were 5.415 and 8.483 mins, respectively. Validation method of the analysis was also studied and the calibration curve showed a linearity range of 0.0005 - 10 and 0.03 - 10 mg/L for taurine and histamine, respectively, with the correlation coefficients ( $R^2$ ) of taurine and histamine as 0.9975 and 0.9980 respectively. The limits of detection (LOD) and limits of quantitation (LOQ) of taurine and histamine presented as 0.0001 mg/L and 0.0005 mg/L for taurine and 0.01 mg/L and 0.03 mg/L for histamine. The method was showed an effective separation of both taurine and histamine and applied to quantity of taurine and histamine in fish samples. Taurine in Thai fishes samples were found in the range of  $490.81 \pm 1.7$  -  $1721.92 \pm 1.9$  mg/kg. Histamine in Thai fishes were found in the range of  $6.78 \pm 0.2$  -  $19.07 \pm 1.4$  mg/kg. The effects of processing on fish samples such as boiling, steaming and frying were studied and the results revealed that taurine and histamine content depend on processing method.

**Keywords:** Taurine, Histamine, Seafish, Freshwater Fish

### บทนำ

ปลาเป็นหนึ่งในอาหารที่คนส่วนใหญ่นิยมบริโภค เนื่องจากปลาเป็นแหล่งอาหารที่มีคุณค่าทางโภชนาการที่มีปริมาณโปรตีนสูง มีกรดไขมันไม่อิ่มตัวในกลุ่มโอมega-3 โอมega-6 และมีวิตามิน A, D, E, K และแร่ธาตุ อีกทั้งยังมีกรดอะมิโนที่จำเป็นต่อร่างกายหลายชนิด เช่น ไลซีน ทริโโนนิน และทอรีน ซึ่งทอรีนเป็นสารที่มีประโยชน์ต่อร่างกายมนุษย์

ทอรีน (Taurine หรือ 2-Aminoethane Sulfonic Acid) เป็นกรดอะมิโนอิสระชนิดเบตา ( $\beta$ -amino acid) ที่มีชัลเฟอร์เป็นองค์ประกอบแต่ไม่ได้เป็นกรดอะมิโนที่เป็นส่วนประกอบของโปรตีน (Non Protein Amino Acid) [1] ทอรีน

เป็นกรดอะมิโนที่ร่างกายสามารถสังเคราะห์ขึ้นเองได้ โดยเกิดจากการเมtabolismของซีสเทอีน(Cysteine)และเมธิโโนน(Methionine)ทอรีนมีบทบาทสำคัญต่อร่างกายมนุษย์ โดยเป็นหนึ่งในสารที่ส่งผลต่อการพัฒนาระบบประสาทและสมอง ช่วยส่งเสริมการเรียนรู้ด้วยโถของมนุษย์ ช่วยลดความดันโลหิต ช่วยควบคุมระดับโคเลสเตอรอลในเลือด และทำหน้าที่เป็นสารต้านอนุมูลอิสระได้อีกด้วย [2] ถึงแม้ทอรีนเป็นกรดอะมิโนที่ร่างกายสามารถสังเคราะห์ขึ้นเองได้ แต่อย่างไรก็ตามปริมาณทอรีนที่ร่างกายสังเคราะห์ได้นั้นไม่เพียงพอต่อการใช้งานจึงจำเป็นต้องรับทอรีนเพิ่มจากการบริโภคอาหารที่มีทอรีน เช่น อาหารทะเล หอยนางรม ปลา เนื้อหมู

เนื้อไก่ และนมวัว เป็นต้น เป็นที่ทราบกันว่า การบริโภคปลาจะได้รับคุณค่าทางอาหารมากกว่า การบริโภคเนื้อสัตว์ชนิดอื่น แต่ในขณะเดียวกัน อาจได้รับสารพิษเข้าไปพร้อมกัน โดยสารพิษที่พบมากในปลาคือ อีสตามีน

อีสตามีน (Histamine หรือ  $\beta$ -aminoethylimidazole) เป็นสารในกลุ่มไบโอดิจิโนเมิน (Biogenic Amines) ที่มีในโตรเจน เป็นองค์ประกอบของ อีสตามีนเป็นสารที่ร่างกายสามารถสังเคราะห์ได้จากปฏิกิริยานิรกรรมของอีสติดีน ของกรดอะมิโนอีสติดีน ด้วยเอนไซม์อีสติดีน นิรกรรมออกซิเลส (Histidine Decarboxylase) สายตัวเป็นอีสตามีน [3] นอกจากนี้ยังสามารถรับสารอีสตามีนได้จากอาหารที่มีการปนเปื้อน อีสตามีน โดยเฉพาะผลิตภัณฑ์จากปลา และอาหารทะเล เมื่อในร่างกายมีปริมาณอีสตามีนมากเกินไป อีสตามีนจะส่งผลให้เกิดอาการแพ้มีผื่นคัน แสบร้อนบริเวณปาก [4] อีสตามีนเป็นสารพิษในกลุ่มที่เรียกว่า Scombroid Poisoning ที่ส่งผลให้เกิดอาการแพ้อาหารทะเล โดยจะพบมากในปลาวงศ์ Scombridae และ Scomberesocidae เช่น ปลาชาร์ดีน ปลาทูน่า และปลาแฮริง เป็นต้น [5] จึงทำให้หลายประเทศให้ความสำคัญกับปริมาณอีสตามีนในอาหาร โดยใช้เป็นข้อกำหนดตัวบ่งชี้ที่บ่งบอกถึงคุณภาพของปลา และผลิตภัณฑ์จากปลา เนื่องจากปลาและผลิตภัณฑ์ปลาจะมีปริมาณอีสตามีนเพิ่มขึ้นจากการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ที่ปนเปื้อนหลังจากปลาตาย โดยองค์การอาหารและยาของสหราชอาณาจักรได้กำหนดให้ปริมาณอีสตามีนในปลาไม่ควรเกิน 50 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม [6]

จากความสำคัญของสารทั้งสองชนิด ทำให้ งานวิจัยนี้สนใจที่จะนำเทคนิคทางเคมีวิเคราะห์มาใช้ในการตรวจวัดปริมาณสารทอร์นและอีสตามีนแบบพร้อมกันในตัวอย่างปลาสด และทำการศึกษาผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณทอร์นและอีสตามีน ในตัวอย่างปลาที่ผ่านกระบวนการปรุงอาหารโดยผลการวิเคราะห์ปริมาณทอร์นและอีสตามีน

ในตัวอย่างปลาสามารถนำไปใช้เป็นประโยชน์แก่ผู้บริโภค โดยเฉพาะกรณีผู้บริโภคที่แพ้อาหารทะเล

## วัตถุประสงค์ของการวิจัย

- เพื่อศึกษาหาวิธีการวิเคราะห์ปริมาณทอร์นและอีสตามีนพร้อมกัน โดยใช้เทคนิคโครมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง
- เพื่อประยุกต์ใช้วิธีวิเคราะห์ในการตรวจสอบปริมาณทอร์นและอีสตามีนในตัวอย่างปลาสด และปลาที่ผ่านกระบวนการปรุงอาหาร

## วิธีดำเนินการวิจัย

### อุปกรณ์ เครื่องมือและสารเคมี

- เครื่องโครมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูงที่ใช้ตัวตรวจวัดแบบฟลูออเรสเซนต์ (รุ่น HP 1100) จากบริษัท Hewlett-Packard โดยใช้คอลัมน์ C18 (SphereClone 5  $\mu\text{m}$  ODS, ขนาด 250 x 4.60 mm) จากบริษัท Fortis
- เครื่องฟลูออเรสเซนต์สเปกโตรโฟโตเมตร์ รุ่น JASCO FP-6200
- เครื่องชั่งอย่างละเอียด 4 ตำแหน่ง (รุ่น AB104-S) จากบริษัท METTLER TOLEDO
- เครื่องผลิตน้ำประปาจากไอก้อน (รุ่น LaboStar) จากบริษัท SIEMENS
- เครื่องอัลตราโซนิก (Ultrasonic) จากบริษัท Mettler electronic
- เครื่อง pH meter (รุ่น Cyberscan 500)
- เครื่องเขย่า (รุ่น Vortex-genie 2) จากบริษัท Scientific
- สารมาตรฐานทอร์น (taurine, AR Grade) จากบริษัท sigma
- สารอีสตามีนไดไฮดรคลอไรด์ (histamine dihydrochloride, AR Grade) จากบริษัท Fluka
- สารออร์โท-พทาล อัล ดี ไชร์ (o-phthalaldehyde, AR Grade) จากบริษัท ACROS
- สาร 2-เมอร์แคปโตเอทานอล (2-mercaptoethanol, AR Grade) จากบริษัท Merck

- สารบอรัฟ (borax, AR Grade)  
จากบริษัท APS Finechem

- สารอะซิโตไนโตรล (acetonitrile, HPLC Grade) จากบริษัท Carlo Erba

- สารโพแทสเซียมไดไฮดรอเจนฟอสเฟส (potassium di-hydrogen phosphate anhydrous, AR Grade)

จากบริษัท Quality Reagent Chemical Product

- สารไตรคลอโรอะซีติก (trichloroacetic acid, AR Grade) จากบริษัท CARLO ERBA

- สารโซเดียมคาร์บอเนต (sodium carbonate anhydrous, AR Grade) จากบริษัท Quality Reagent Chemical Product

### ตัวอย่างปลา

ตัวอย่างปลาที่ใช้ในงานวิจัยแบ่งเป็น ตัวอย่างปลาทะเล และปลาন้ำจืดที่มีข่ายหัวไปตามท้องตลาด

ปลาทะเล ได้แก่ ปลาโถ (*Katsuwonus pelamis*) ปลาทู (*Rastrelliger brachysoma*) ปลานี้อ่อน (*Kryptopterus bleekeri*) ปลาอินทรีย์ (*Scomberomorus guttatus*) และ ปลากระบอก (*Parupeneus cinnabarinus*)

ปลาหัวจีด ได้แก่ ปลาทับทิม (*Oreochromis niloticus*) ปลานิล (*Alutera monoceros*) ปลาช่อน (*Channa striatus*) ปลาดุก (*Clarias spp.*) และ ปลาสวาย (*Pangasianodon hypophthalmus*)

ตอนที่ 1 การศึกษาสภาวะที่เหมาะสม และประสิทธิภาพของวิธีการวิเคราะห์ปริมาณ ทองคำและอีสตาเมินด้วยเทคนิคโครมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง

1.1 การศึกษาสภาวะที่เหมาะสม ในการวิเคราะห์ปริมาณทองคำและอีสตาเมิน โดยใช้เทคนิคโครมาโทกราฟีของเหลว สมรรถนะสูง

ทำการศึกษาโดยเตรียมสารละลายน้ำตราชาน ผสมทองคำ และอีสตาเมิน ที่ความเข้มข้น 1 มิลลิกรัมต่อลิตร และเติมสารละลายน้ำตราชาน ออร์โท-พทาลไดอัลกิเอต ปริมาณ 20 ไมโครลิตร ผสมให้สารละลายน้ำตราชานเข้ากันด้วยเครื่องเขย่าเป็นเวลา 10 วินาที ก่อนฉีดเข้าสู่เครื่องโครมาโทกราฟี ของเหลวสมรรถนะสูง

โดยศึกษาสภาวะระบบของเครื่องโครมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูงที่ดัดแปลงมาจากการ วิจัยของ Pappa-Louisi และคณะ [7] มีดังนี้

- คอลัมน์ C18 (250 mm × 4.6 mm, 5 μm)

- อัตราส่วนของวัฏภากเคลื่อนที่ที่ใช้เป็น สารละลายน้ำตราชาน pH 5.0 เข้มข้น 0.02 โมลาร์ ต่ออะซิโตไนโตรล

- อัตราการไหลของวัฏภากเคลื่อนที่ 1.0 มิลลิลิตรต่อนาที

- ปริมาณต่อหนึ่งตัวอย่างวิเคราะห์ที่ 20 ไมโครลิตร

- ตรวจจับสัญญาณโดยใช้ฟลูออเรสเซนต์ ดีเทกเตอร์ ที่ความยาวคลื่นของการกระตุนและ ความยาวคลื่นของการเปล่งแสง เท่ากับ 333 และ 451 นาโนเมตร ตามลำดับ

#### 1.1.1 ศึกษาอัตราส่วนของวัฏภาก เคลื่อนที่ที่เหมาะสม

ทำการศึกษาอัตราส่วนของวัฏภาก เคลื่อนที่สารละลายน้ำตราชาน pH 5.0 เข้มข้น 0.02 โมลาร์ ต่ออะซิโตไนโตรล ในช่วง 60:40 ถึง 75:25 โดยปริมาตร บันทึกโครมาโทแกรมที่ได้เพื่อนำไปวิเคราะห์หา อัตราส่วนวัฏภากเคลื่อนที่ที่เหมาะสม

#### 1.1.2 ศึกษาอัตราการไหลของวัฏภาก เคลื่อนที่ที่เหมาะสม

ทำการศึกษาอัตราการไหลของ วัฏภากเคลื่อนที่สารละลายน้ำตราชาน pH 5.0 เข้มข้น 0.02 โมลาร์ต่ออะซิโตไนโตรล ในช่วง 0.6 ถึง 1.2 มิลลิลิตรต่อนาที

บันทึกໂຄຣມາໂທແກຣມທີ່ໄດ້ເພື່ອນໍາໄປວິເຄຣະໜໍ  
ຫາວັດທະນາໄລຂອງວັງການເຄື່ອນທີ່ທີ່ເໝາະສົມ

### 1.1.3. ສຶກໜາຄ່າ pH ທີ່ເໝາະສົມຂອງ ວັງການເຄື່ອນທີ່

ທຳການສຶກໜາຄ່າ pH ທີ່ເໝາະສົມຂອງວັງການເຄື່ອນທີ່ສາຮະລາຍຝຟສັເປັບັັງເປັນຂັ້ນ 0.02 ໂມລາර් ຕ່ອະນຸໂຕໃນໄຕຣලູຕ່າວັ່າງ 65 : 35 ໂດຍປົມາຕາຣ ໃນຂ່າວງ pH 4.6 ຄື 5.8 ບັນທຶກໂຄຣມາໂທແກຣມທີ່ໄດ້ເພື່ອນໍາໄປວິເຄຣະໜໍທ່າ pH ທີ່ເໝາະສົມຂອງວັງການເຄື່ອນທີ່

### 1.2 ກາຮສຶກໜາປະສິທິກາພຂອງວິເຄຣະໜໍ (Method Validation)

#### 1.2.1 ສຶກໜາຂ່າວງຄວາມເປັນເສັນຕຽງ

ເຕີຍມສາຮະລາຍມາຕຽນຜົມສົມຂອງທອຽນ ແລະ ອືສັມ ທີ່ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນ 0.1 ຄື 10 ມິລິລິກຣັມຕ່ອລິຕຣ ຈາກນັ້ນນໍາສາຮະລາຍມາຕຽນຜົມແຕ່ລະຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນທ່ານຸພັນຮັກບອ້ອງໂຮງໂທ-ພທາລໄດ້ອັດໄຟດປົມາຕາຣ 20 ໄມໂຄຣລິຕຣ ກ່ອນຈົດເຂົ້າສູ່ເຄື່ອງໂຄຣມາໂທກາຟຂອງເຫຼວ ສມຮຽນະສູງ ພວັນກັບບັນທຶກໂຄຣມາໂທແກຣມ ແລະ ຄ່າພື້ນທີ່ໄດ້ພື້ນ ເພື່ອນໍາໄປສ້າງກາຟມາຕຽນທອຽນແລະ ອືສັມ ໂດຍສ້າງຄວາມສົມພັນຮັກຮ່ວງຄ່າສັງຄູາພື້ນທີ່ໄດ້ພື້ນ (ແກນ Y) ກັບຄ່າຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງທອຽນ ແລະ ອືສັມ (ແກນ X)

#### 1.2.2 ກາຮທາຄ່າຂຶ້ນຈຳກັດຕໍ່ສຸດ ທີ່ສາມາຄວາມຈົດໄດ້ (LOD) ແລະ ຄ່າຂຶ້ນຈຳກັດຕໍ່ສຸດທີ່ສາມາຄວາມຈົດວິເຄຣະໜໍປົມາຕາຣໄດ້ (LOQ)

ເຕີຍມສາຮະລາຍມາຕຽນທອຽນ ແລະ ອືສັມ ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນ 0.1 ມິລິລິກຣັມຕ່ອລິຕຣ ທ່ານຸພັນຮັກບອ້ອງໂຮງໂທ-ພທາລໄດ້ອັດໄຟດປົມາຕາຣ 20 ໄມໂຄຣລິຕຣ ກ່ອນຈົດເຂົ້າສູ່ເຄື່ອງໂຄຣມາໂທກາຟຂອງເຫຼວ ສມຮຽນະສູງ ຈາກນັ້ນທ່ານຸພັນຮັກບອ້ອງໂຮງໂທ-ພທາລໄດ້ອັດໄຟດປົມາຕາຣ 20 ໄມໂຄຣລິຕຣ ແລະ ອືສັມ ໂດຍສ້າງຄວາມສົມພັນຮັກຮ່ວງຄ່າສັງຄູາພື້ນທີ່ໄດ້ພື້ນ (Blank) ໂດຍຈະໄດ້ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງຄ່າ LOD ແລະ LOQ ຕາມຈຳດັບ

### ຕອນທີ່ 2 ວິເຄຣະໜໍປົມາຕຽນທອຽນ ແລະ ອືສັມໃນຕ້າວອ່າງປລາ

#### 2.1 ວິເຄຣະເຕີຍມຕ້າວອ່າງປລາ

ສຸມຕ້າວອ່າງປລາຈາກຕລາດສດ ໄດ້ແກ່ ປລາໂອປລາຖຸ ປລາເນື້ອຍ່ອນ ປລາອິນທີ່ຢີ ປລາກະບອກປລາທັບທຶນ ປລານິລ ປລາດຸກ ປລາສາວຍ ແລະ ປລາຊ່ອນ ນໍາຕ້າວອ່າງເນື້ອປລາມາສັບໃຫ້ລະເອີດພວັນກັບຂຶ້ນຕ້າວອ່າງ 1.000 ກຣັມ ແລ້ວທ່ານການຕົກຕະກອນໂປຣຕິນເນື້ອປລາດ້ວຍການເຕີມສາຮະລາຍກາຟໄຕຣຄລໂໂຣແອົນທີ່ກ່າວມເຂັ້ມຂັ້ນ 10% (w/v) ປົມາຕາຣ 10 ມິລິລິຕຣ ແລະ ນໍາໄປສັກດ້ວຍຄລືນເສີບງຄວາມຄືສູງ (Ultrasonic Extraction) ເປັນເວລາ 20 ນາທີ ຈາກນັ້ນກຽມແລະເກີບສ່ວນສາຮະລາຍໃສມາປັບໃໝ່ສກວະເປັນກາລາດ້ວຍໂໂຫເດີມຄາຣບອນເນັດ ນໍາສາຮັກດ້ວຍໄປວິເຄຣະໜໍປົມາຕຽນແລະ ອືສັມໃນຕ້າວອ່າງປລາ

#### 2.2 ວິເຄຣະໜໍປົມາຕຽນແລະ ອືສັມ ໃນຕ້າວອ່າງປລາ

ທຳການວິເຄຣະໜໍປົມາຕຽນ ແລະ ອືສັມໃນຕ້າວອ່າງປລາ ທີ່ໄດ້ຈາກການສຸມຕ້າວອ່າງຈາກຕລາດສດ ໂດຍນໍາສາຮັກດ້ວຍປລາທີ່ເຕີຍມໄດ້ທ່ານຸພັນຮັກບອ້ອງໂຮງໂທ-ພທາລໄດ້ອັດໄຟດນໍາໄປຕຽມຈົດວິເຄຣະໜໍປົມາຕຽນແລະ ອືສັມໃນຕ້າວອ່າງປລາທີ່ເໝາະສົມຂອງເຄື່ອງໂຄຣມາໂທກາຟຂອງເຫຼວ ສມຮຽນະສູງຈາກຕອນທີ່ 1 ແລະ ທ່ານຸພັນຮັກບອ້ອງໂຮງໂທ-ພທາລໄດ້ອັດໄຟດປົມາຕາຣ 20 ໄມໂຄຣລິຕຣ ແລະ ອືສັມ ໂດຍສ້າງຄວາມສົມພັນຮັກຮ່ວງຄ່າສັງຄູາພື້ນທີ່ໄດ້ພື້ນ (Blank) ໂດຍຈະໄດ້ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງຄ່າ LOD ແລະ LOQ ຕາມຈຳດັບ

### ຕອນທີ່ 3 ສຶກໜາບັງຈຸຍຈາກຮູປແບບ ກາງປຽບອາຫານ ທີ່ມີຜົດຕ່າງໆ ໄດ້ແກ່ ກາງຕົ້ມ ນຶ່ງ ແລະ ຖອດແລ້ວທ່ານການເຕີຍມຕ້າວອ່າງປລາຈາກຕລາດສດ

ທ່າດ້ວຍໃຫ້ຕ້າວອ່າງປລາທັບທຶນມາຜ່ານກາງປຽບອາຫານທີ່ຕ່າງໆ ໄດ້ແກ່ ກາງຕົ້ມ ນຶ່ງ ແລະ ຖອດແລ້ວທ່ານການເຕີຍມຕ້າວອ່າງປລາຈາກຕລາດສດ

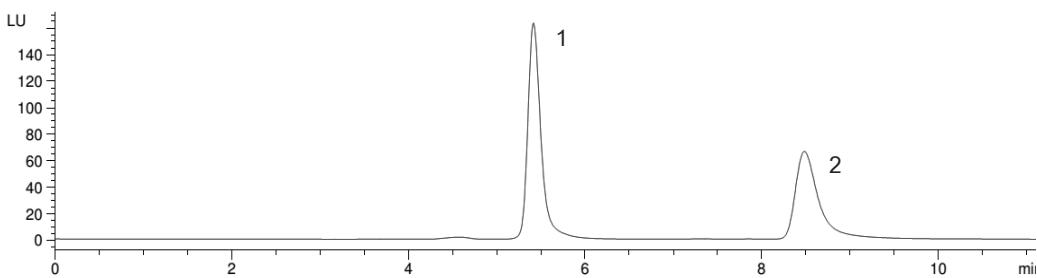
## ผลการวิจัย

**ตอนที่ 1 การศึกษาสภาวะที่เหมาะสม และประสิทธิภาพของวิธีการวิเคราะห์ปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมินด้วยเทคนิคโครมาโทกราฟี ของเหลวสมรรถนะสูง**

**1.1 การศึกษาสภาวะที่เหมาะสม ใน การวิเคราะห์ปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมิน โดยใช้เทคนิคโครมาโทกราฟี ของเหลว สมรรถนะสูง**

จากผลการศึกษาสภาวะที่เหมาะสม ใน การวิเคราะห์ปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมิน

ด้วยเทคนิคโครมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง พบร่วมสภาวะที่เหมาะสมในการแยกทอร์นและ อีสตาเมินคือ วัฏจักรเคลื่อนที่เป็นสารละลาย ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 4.8 เข้มข้น 0.02 มोลาร์ ต่ออะซิโตได้ไตรีโนัตตราส่วนร้อยละ 65 : 35 โดยปริมาตร อัตราการไหลเท่ากับ 0.8 มิลลิลิตร ต่อนาที ซึ่งระบบสภาวะที่พัฒนาขึ้นสามารถ วิเคราะห์ทอร์นและอีสตาเมินได้พร้อมกัน ภายในเวลา 10 นาที โดยให้ค่าระยะเวลา รีเทนชันเท่ากับ 5.415 และ 8.483 นาที ตามลำดับ แสดงดังภาพที่ 1



**ภาพที่ 1 โครมาโทแกรมที่ได้จากการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ทอร์นและอีสตาเมินพร้อมกัน (1 แทน ทอร์น 2 แทน อีสตาเมิน)**

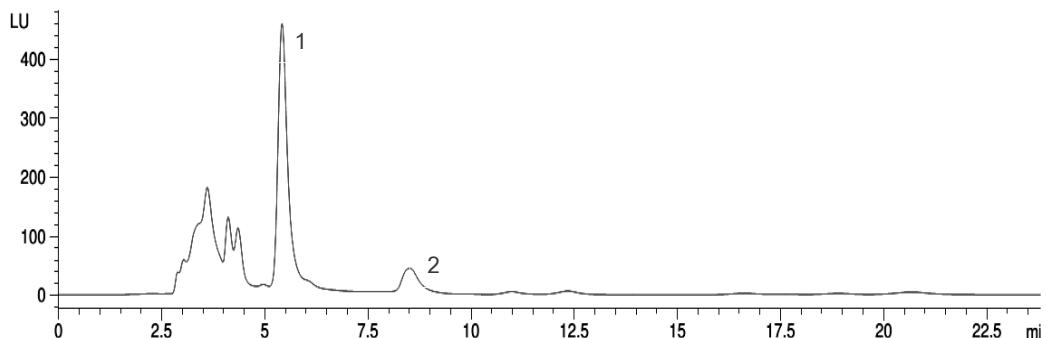
## 1.2 การศึกษาประสิทธิภาพของวิธีการวิเคราะห์ (Method Validation)

จากผลการศึกษาช่วงความเป็นเส้นตรง สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมิน โดยสร้างกราฟมาตรวัดฐานแสดงความสัมพันธ์ ระหว่างความเข้มข้นของสารละลายมาตรฐาน ทอร์นและอีสตาเมินกับพื้นที่ได้พีค ในช่วงความเข้มข้น 0.1 ถึง 10 มิลลิกรัมต่อลิตร พบร่วม กราฟมาตรวัดฐานของทอร์นและอีสตาเมินมีช่วง ความเป็นเส้นตรงในช่วงความเข้มข้นที่ได้ทำการศึกษา และให้ค่าสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ ( $R^2$ ) ของทอร์น และอีสตาเมิน เท่ากับ 0.9975 และ 0.9980 ตามลำดับ และวิธีวิเคราะห์ที่มีค่า LOD และ LOQ ของทอร์น เท่ากับ 0.0001 และ 0.0005 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ สำหรับ

อีสตาเมิน มีค่า LOD และ LOQ เท่ากับ 0.01 และ 0.03 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ

## ตอนที่ 2 การวิเคราะห์หาปริมาณ ทอร์น และอีสตาเมินในตัวอย่างปลา

จากการวิเคราะห์ปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมิน ในตัวอย่างปลาสด พบร่วมปลาแต่ละชนิดมีปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมินที่แตกต่างกัน โดยมีปริมาณ ทอร์นอยู่ในช่วง  $490.81 \pm 1.7$  ถึง  $1721.92 \pm 1.9$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และมีปริมาณ อีสตาเมินในช่วง  $6.78 \pm 0.2$  ถึง  $19.07 \pm 1.4$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ดังตารางที่ 1 และภาพที่ 2 แสดงดังโครมาโทแกรม ของการวิเคราะห์ปริมาณ ทอร์นและอีสตาเมิน ในตัวอย่างปลาทุก



ภาพที่ 2 โครโนโกราฟมารอนพันธุ์ของทอรีนและไฮสตาเมินในตัวอย่างปลาทู (1 แทน ทอรีน 2 แทน ไฮสตาเมิน)

ตารางที่ 1 ปริมาณทอรีนและไฮสตาเมินในตัวอย่างปลาสด

ตัวอย่างปลา	ปริมาณทอรีน (มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม $\pm$ SD)	ปริมาณไฮสตาเมิน (มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม $\pm$ SD)
<b>ปลาทะเล</b>		
ปลากระนอง	1628.76 $\pm$ 2.4	19.07 $\pm$ 1.4
ปลาเนื้ออ่อน	593.40 $\pm$ 2.1	11.37 $\pm$ 1.1
ปลาทู	907.92 $\pm$ 1.5	7.41 $\pm$ 0.2
ปลาอินทรีย์	490.81 $\pm$ 1.7	9.38 $\pm$ 0.6
ปลาโอ	1721.92 $\pm$ 1.9	11.30 $\pm$ 0.3
<b>ปลานำ้าจืด</b>		
ปลาช่อน	1295.79 $\pm$ 3.4	9.15 $\pm$ 0.5
ปลาดุก	520.66 $\pm$ 2.9	10.76 $\pm$ 0.2
ปลานิล	1380.97 $\pm$ 2.4	10.14 $\pm$ 0.9
ปลาทับทิม	1648.45 $\pm$ 1.3	6.78 $\pm$ 0.2
ปลาสาย	1137.73 $\pm$ 2.7	7.88 $\pm$ 0.1

จากผลการวิเคราะห์ปริมาณทอรีนและไฮสตาเมินในตัวอย่างปลาสดที่นิยมบริโภคในประเทศไทยแต่ละชนิด พบว่าปลาทะเลที่มีปริมาณทอรีนสูงที่สุดคือ ปลาโอ มีปริมาณทอรีนเท่ากับ  $1721.92 \pm 1.9$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และปลานำ้าจืดที่มีปริมาณทอรีนสูงสุดคือ ปลาทับทิม มีปริมาณทอรีนเท่ากับ  $1648.45 \pm 1.3$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ทำให้ทราบว่าจากทอรีนจะสามารถตอบได้ในปลาทะเลซึ่งเป็นแหล่งของทอรีนแล้วยังพบว่า

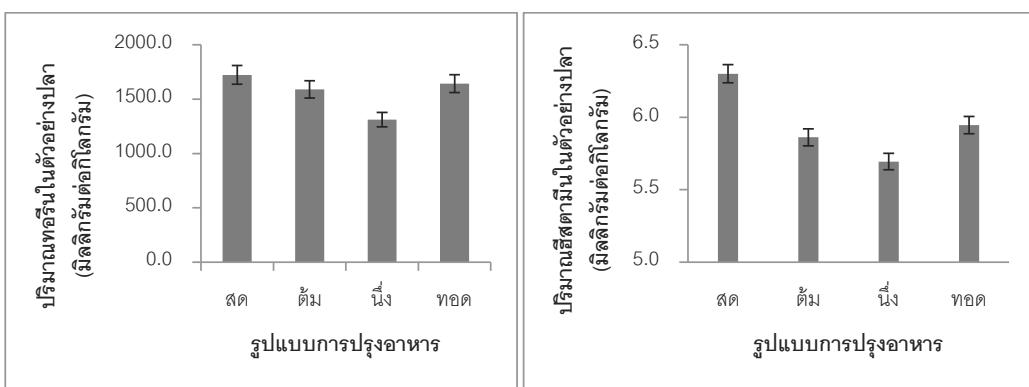
ในปลานำ้าจืดก็มีทอรีนสูงที่เป็นแหล่งของทอรีน เช่นกัน สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณไฮสตาเมินในปลานำ้าจืดและปลาทะเล พบว่าในปลาทะเล มีปริมาณไฮสตาเมินสูงกว่าปลานำ้าจืด โดยในปลาทะเลที่มีปริมาณไฮสตาเมินสูงที่สุดคือ ปลากระนอง มีปริมาณไฮสตาเมินสูงเท่ากับ  $19.07 \pm 1.4$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และในปลานำ้าจืดมีปริมาณไฮสตาเมินสูงที่สุดคือ ปลาดุก มีปริมาณไฮสตาเมินเท่ากับ  $10.76 \pm 0.2$  มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งความสดของปลาเป็นปัจจัยสำคัญ

ที่ส่งผลให้ปริมาณอีสตาเมินในปลาแตกต่างกัน นอกจากนี้จากการรายงานของ Silva และคณะ [8] พบว่าปลาแต่ละชนิดจะมีปริมาณ อีสติดีนที่แตกต่างกัน โดยปลาทะเลในระบุล Scombrid เช่น ปลาโอ (*Katsuwonus pelamis*) ปลาทู (*Rastrelliger brachysoma*) มีปริมาณอีสติดีน ในเนื้อปลาสูง จึงส่งผลให้มีอีสติดีนในปลาจะถูกย่อยโดยสลายด้วยเอนไซม์อีสติดีน ดีكار์บอชิเลส ไปเป็นอีสตาเมิน ดังนั้นจึงทำให้ตัวปลาพบปริมาณ อีสตาเมินในปลาทะเลมากกว่าปลา淡水 นอกจากนี้ ปลา淡水จึงสามารถตรวจพบอีสตาเมินได้ เนื่องจากอีสติดีนเป็นกรดอะมิโนสารตั้งต้น ในการกระบวนการเมtabolism ของอีสตาเมิน

ที่สามารถพบได้ในปลาทุกชนิด

### ตอนที่ 3 ศึกษาปัจจัยจากรูปแบบการปรุงอาหาร ที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทอร์นและอีสตาเมิน

จากการศึกษาระบวนการปรุงอาหารที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทอร์นและอีสตาเมินในปลาสด พบร่วมกับกระบวนการปรุงอาหาร แต่ละวิธีส่งผลให้ปริมาณทอร์นและอีสตาเมินลดลง ซึ่งผลการศึกษาการเปลี่ยนแปลงปริมาณทอร์น และอีสตาเมินในตัวอย่างปลา เมื่อนำตัวอย่างปลาสดไปปรุงอาหารด้วยวิธีต่างๆ ได้แก่ ดัม นึ่ง และทอด ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณทอร์น และอีสตาเมินแสดงดังภาพที่ 3



ภาพที่ 3 ปริมาณทอร์นและอีสตาเมินในตัวอย่างปลาทั้งหมดที่ผ่านกระบวนการปรุงอาหาร

จากการวิเคราะห์ปริมาณทอร์นและอีสตาเมินในตัวอย่างปลาที่ผ่านกระบวนการปรุงอาหาร พบร่วมกับการปรุงอาหารด้วยวิธีการต้ม นึ่ง และทอด ส่งผลต่อปริมาณทอร์นและอีสตาเมิน ในเนื้อปลา โดยการปรุงอาหารด้วยวิธีการทอดสามารถเก็บรักษาปริมาณทอร์นและอีสตาเมิน ในเนื้อปลาไว้ได้ดีที่สุดเมื่อเทียบกับวิธีปรุงอาหาร วิธีต้ม และนึ่ง เนื่องจากทอร์นและอีสตาเมินสามารถละลายในน้ำมันได้ดีน้อย แต่สามารถละลายในน้ำได้ดี ซึ่งการปรุงอาหารด้วยวิธีการต้มและนึ่งจะมีน้ำเป็นส่วนประกอบในการปรุงอาหารจึงทำให้ทอร์น

และอีสตาเมินละลายออกมากับน้ำจากการบวนต้ม และนึ่ง นอกจากนี้ความร้อนจากกระบวนการปรุงอาหารจะฆ่าเชื้อจุลทรรศน์ที่ทำหน้าที่ย่อยสลาย อีสติดีนไปเป็นอีสตาเมินได้ จึงส่งผลให้ปริมาณ อีสตาเมินในปลาที่ผ่านการปรุงอาหารไม่เพิ่มขึ้น [9]

### สรุปและอภิปรายผล

การวิเคราะห์ปริมาณทอร์นและอีสตาเมินในตัวอย่างปลาทะเล และปลา淡水ของไทย ด้วยเทคนิคโคลมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง โดยเตรียมเป็นสารอนุพันธ์ทอร์นและอีสตาเมิน

ด้วยออร์โท-พทาลอลัลไดไฮเดรตก่อนทำการตรวจวัดด้วยฟลูอเรสเซนต์ การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ปริมาณทอรีนและยีสตามีนพบว่า สภาวะที่เหมาะสมในการแยกทอรีนและยีสตามีนคือ วัฏภาคเคลื่อนที่เป็นสารละลายผสมของฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 4.8 เข้มข้น 0.02 มोลาร์ ต่ออะซิตอิโนไดร์ลในอัตราส่วนร้อยละ 65 ต่อ 35 โดยปริมาตร อัตราการไหลเท่ากับ 0.8 มิลลิลิตรต่อนาที ซึ่งสามารถวิเคราะห์ทอรีนและยีสตามีนภายในเวลา 10 นาที และมีประสิทธิภาพในการวิเคราะห์ปริมาณทอรีนและยีสตามีน

จากการวิเคราะห์ปริมาณทอรีนและยีสตามีนในตัวอย่างปลาและปลาหน้าจีด แสดงให้เห็นว่า ปลาและปลาหน้าจีดมีปริมาณทอรีนไม่แตกต่างกันโดยขึ้นอยู่กับชนิดของปลา

สำหรับยีสตามีนพบว่า ปลาทะเลจะมีปริมาณยีสตามีนมากกว่าปลาหน้าจีด เนื่องจากปลาทะเลในตระกูล Scombrid จะมีปริมาณยีสตามีนสูงส่งผลให้ในปลาทะเลมีปริมาณยีสตามีนมากกว่าปลาหน้าจีด จากข้อมูลผลการวิเคราะห์ปริมาณทอรีนและยีสตามีนในตัวอย่างปลาข้างต้น สามารถนำไปใช้เป็นแนวทางในการเลือกบริโภคปลาสำหรับผู้ที่แพ้อาหารทะเลได้

จากการศึกษาปัจจัยที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทอรีนและยีสตามีนในตัวอย่างปลา พบว่า กระบวนการปรุงอาหารจะส่งผลให้ปริมาณทอรีนและยีสตามีนลดลง เนื่องจากทอรีนและยีสตามีนสามารถถลายน้ำในกระบวนการปรุงอาหาร และความร้อนจากการกระบวนการปรุงอาหารสามารถยับยั้งการเพิ่มขึ้นของปริมาณยีสตามีนในปลาได้

## เอกสารอ้างอิง

- [1] Shifen, M.; Xiaojing D.; & Yongjian L. (2002). Separation method for taurine analysis in biological samples. *Journal of Chromatography B*. 781: 251–267.
- [2] ประسن์ เทียนบุญ. (2547). ทอรีน. วารสารโภชนาบำบัด. 15(1): 23-32.
- [3] Valeria, F.; & Claudia, L. (1998). Histamine and histidine determination in tuna fish samples using high-performance liquid chromatography Derivatization with o-phthalaldehyde and fluorescence detection or UV detection of “free” species. *Journal of Chromatography A*. 809: 241–245.
- [4] ยุพิน สังวินทะ; และคณะ. (2537). เกสชวิทยา. กรุงเทพฯ: ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล.
- [5] จิรวัฒน์ ยงสวัสดิกุล; และคณะ. (2546). ปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณยีสตามีนในกระบวนการผลิตน้ำปลา. ใน เอกสารรายงานการวิจัย. มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี.
- [6] Food and Drug Administration, USA. (1995). Decomposition and histamine–raw frozen tuna and mahi-mahi; canned tuna; and related species; availability of revised compliance policy guide. *Federal Registration*. 60: 39754–39756.
- [7] Pappa-Louisi, A.; Sotiropoulos, S.; & Balkat zopoulou, P. (2008). Mobile phase pH, column temperature, and eluent flow rate effects on separation and fluorescence electrochemical detection of OPA derivatives of amino acids in reversed-phase liquid chromatography. *Journal of Liquid Chromatography & Related Technologies*. 31: 1434–1447.

- [8] Silva, C.C.G.; Da Ponte, D.J.B.; & Enes Dapkevicius, M.L.N. (1998). Storage temperature effect on histamine formation in big eye tuna and skipjack. *Journal of Food Science*. 63: 644–647.
- [9] World Health Organization & Food and Agriculture Organization of the United Nations. (2012). *Joint FAO/WHO expert meeting on the public health risks of histamine and other biogenic amines from fish and fishery products: meeting report*. Rome Italy: FAO headquarters.