

บทที่ 1

บทนำ

ความเป็นมาและความสำคัญของปัจจัย

ไร โบฟลาวิน (Riboflavin, RF) หรือวิตามินบี 2 มีลักษณะเป็นผลึกสีเข้ม สีเหลืองแสดค ไม่มีกลิ่น มีรสชาติเด็กน้อย ละลายน้ำได้ดีน้อย ทนต่อความร้อนและกรด แต่สามารถดับง่ายเมื่ออยู่ในสภาวะที่เป็นด่าง แสงสว่าง และแสงอัลตราไวโอลেต ไร โบฟลาวินพบในอาหารทั่วไป เช่น ไข่ น้ำนม ตับ ยีสต์ และผักใบเขียว แต่มีปริมาณไม่มาก เมื่อร่างกายได้รับไร โบฟลาวิน จะคุกซึมได้ดีที่ลำไส้เล็กส่วนด้านหลังถูกเปลี่ยนเป็น ฟลาวิน อะเดนีน โคโนวิคลีโอไฮด์ (Flavin adenine dinucleotide, FAD) และฟลาวิน โมโนโนวิคลีโอไฮด์ (Flavin mononucleotide, FMN) ที่ยื่อบุํ ลำไส้เล็ก ไร โบฟลาวินทำหน้าที่เป็นโคเอนไซม์ที่สำคัญคือ FAD และ FMN ทำหน้าที่ในการรับ หรือให้ออกเดคตรอน ในปฏิกิริยาที่เกี่ยวข้องกับวัฏจักรเครนส์ และยังเกี่ยวข้องกับการสร้างพลังงาน ให้กับเซลล์ในปฎิกิริยาที่เกี่ยวกับการแตกตัวของกรดไขมัน ไร โบฟลาวินมีความสำคัญต่อ เมตาบoliسمของโปรตีน การโบนไซเดต และไขมัน โดยทำหน้าที่เป็นโคเอนไซม์ ทำให้ปฏิกิริยา ต่างๆ ในร่างกายดำเนินได้อย่างสมบูรณ์ ช่วยในการเริญเติบโต สร้างเนื้อเยื่อต่างๆ ในผู้ที่มีภาวะ ขาดไร โบฟลาวินจะมีอาการ คือ ริมฝีปากและมุมปากแห้งแตกเป็นร่อง (Cheilositis) ปากนกกระจอง (Angular stomatitis) ลิ้นอักเสบ (Glossitis) ผิวนังมันเยิ้ม (Seborrheic dermatitis) เครื่องตา เมื่อถูกแสง ไม่กล้าสู้แสง (Photophobia) ซึ่ดเนื่องจากการสร้างเม็ดเลือดแดงลดลง (Normochromic normocytic anemia) ความต้องการไร โบฟลาวินในแต่ละวัน เกี่ยวข้องกับอัตราการเริญเติบโตและ ขนาดของร่างกายดังนี้ ผู้ใหญ่ 1.0-1.4 มิลลิกรัมต่อวัน เด็กกำลังเริญเติบโต 0.8-1.6 มิลลิกรัมต่อวัน และหญิงตั้งครรภ์หรือระยะให้นมบุตร 1.3-1.8 มิลลิกรัมต่อวัน (สมทรง เลขบุํ 2542)

สารชาลบูทามอล (Salbutamol) และเคลนบูเทอโรล (Clenbuterol) เป็นสารกลุ่ม เบต้าอะโภนิสต์ (β -agonist) มีสมบัติในการขยายหลอดลมจึงนำมาใช้ในการผดุงร่างกาย โรคหอบหืด และช่วยให้กล้ามเนื้อมดลูกคลายตัว จดออกฤทธิ์ต่อระบบประสาทส่วนกลาง โดยเน้น การกระตุ้นที่ตำแหน่งเบต้า (β -site) ของเซลล์นี้เมื่อหรือวัยรุ่น นักกีฬานี้ยังทำให้เกิดขบวนการ เพาพลาสต์ไขมัน (Lipolysis) ทึ้งยังมีการสะสมไนโตรเจน (Nitrogen retention) ในร่างกายเพิ่มขึ้น ซึ่งส่งผลทำให้มีการขยายตัวของไขมันและนำเอาไขมันไปใช้ เพิ่มอัตราการสร้างโปรตีน ในกล้ามเนื้อและทำให้มีปริมาณเนื้อแดงเพิ่มขึ้น แต่ผลข้างเคียงคือ ทำให้มีอาการกล้ามเนื้อสั่น หัวใจเต้นเร็วกว่าปกติ กระวนกระวาย วิงเวียน ปวดศีรษะ และนอนไม่หลับ เป็นต้น ผลของ

ชาลนุทามอตต่อระบบการทำงานของร่างกายคนหรือสัตว์จะเกิดอย่างรวดเร็วภายใน 15 นาที หลังจากได้รับสารโดยการกิน โดยจะถูกดูดซึมที่กระเพาะและลำไส้ทันที ใน 4 ชั่วโมงแรกปริมาณสารร้อยละ 50 สามารถถูกขับออกจากร่างกายโดยทางปัสสาวะ แต่หากมีการได้รับสารนี้เกินขนาด ต่อเนื่องจะทำให้เกิดมีการสะสมและอาจเกิดการอื้อชาได้ ซึ่งเมื่อก่อนหรือสัตว์ได้รับสารนี้เกินขนาด หรือมีอาการแพ้ จะมีอาการดังที่กล่าวไว้ข้างต้น ซึ่งปัจจุบันมีผู้เดี่ยงสัตว์บางคน ได้นำสารกลุ่มนี้ ผสมในอาหารสัตว์ โดยเฉพาะในอาหารที่ใช้สำหรับเด็กสูง เพื่อให้สูตรมีเนื้อแดงเพิ่มมากขึ้น ลดไขมันในกล้ามเนื้อ ทำให้เนื้อสูตรมีสีแดงสด ทำให้ผู้บริโภครู้สึกต้องการซื้อมากขึ้น ซึ่งสารนี้จะ ไปสะสมที่ตับและเนื้อของสูกร ทำให้ผู้บริโภคเกิดอาการข้างเคียง และอาจเป็นอันตรายอย่างมากต่อ ผู้ที่เป็นโรคหัวใจ โรคความดันโลหิตสูง ผู้ป่วยเบาหวาน และผู้ป่วยโรคไตroyd เป็นพิษ (Hyperthyroidism)

ในเนื้อแดงของสูกร อาจมีสารกลุ่มเบต้าอะ โภนิสต์ปันเปี้ยนเป็นอันตรายต่อสุขภาพของ ผู้บริโภค จึงได้มีการศึกษาและพัฒนาการวิเคราะห์สารกลุ่มเบต้าอะ โภนิสต์ในเนื้อแดงของสูกร โดยใช้เทคนิคแคปิลารี โซนอิเลคโทร โฟร์ซีส (Capillary zone electrophoresis, CZE)

แคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซีสเป็นเทคนิคที่อาศัยความสามารถในการเคลื่อนที่ภายใน ไฟฟ้าที่แตกต่างกันของสาร จึงสามารถใช้วิเคราะห์สารได้หลายประเภท ตั้งแต่แร่ธาตุอะตอมเดียว จนถึงสาร พอลิเมอร์ (Polymers) ซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุลถึงสองล้าน Dalton ตลอดจนสารเอมีน (Amine) ประชุมวาก กรดอะมิโน (Amino acids) ประจุลบ สารฟลาโวนอยด์ (Flavonoids)

โพลีฟีโนล (Polyphenol) วิตามิน และสารกันบูด ลักษณะเด่นของแคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซีส คือ สามารถตรวจสารมีประจุหรือกรดอินทรีย์ปริมาณต่ำในระดับพีพีบี (Part per billion, ppb)

(ลีมา สีณากวัฒนกิจ, 2542) สามารถวิเคราะห์โมเลกุลชนิดต่าง ๆ ได้ในเวลาเดียวกัน ส่วนในด้าน ของวิตามินนั้น โดยทั่วไปวิตามินแต่ละชนิดจะใช้เทคนิคในการวิเคราะห์ที่แตกต่างกันไป แต่แคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซีสเป็นเทคนิคที่สามารถวิเคราะห์วิตามินที่แตกต่างชนิดกัน โดยเฉพาะ วิตามินที่ละลายในน้ำและสามารถดูดกลืนแสงอัลตราไวโอเลต แคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซีสเป็นวิธี วิเคราะห์ที่กำลังได้รับความสนใจเป็นอย่างสูง เนื่องจากเป็นวิธีที่สะดวก รวดเร็ว ประหยัด และ ขั้นตอนในการเตรียมตัวอย่างไม่ยุ่งยาก เมื่อเปรียบเทียบกับเทคนิคไฮเพอร์ฟอร์มานซ์ลิควิด

ไฮโดรมาโทกราฟี (High performance liquid chromatography, HPLC) หรือแก๊สไฮโดรมาโทกราฟี (Gas chromatography, GC) นั้นจะต้องเลือกชนิดของคอลัมน์ให้เหมาะสมกับประเภทของตัวอย่าง ในการวิเคราะห์ตัวอย่างแต่ละประเภทจะต้องเปลี่ยนคอลัมน์และปรับสมดุลของคอลัมน์ แต่แคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซีสสามารถแยกสารประเภทต่าง ๆ ได้บนคอลัมน์เดียวกันจึงลดขั้นตอน การวิเคราะห์ ในด้านของการลดเวลาในการเปลี่ยนคอลัมน์และการปรับสมดุลของคอลัมน์

โดยทั่วไปการวิเคราะห์โดย แคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซิสยังเป็นวิธีการวิเคราะห์ที่ประยุกต์ เพราะใช้สารตัวอย่างและบันเพื่อปริมาณน้อยในระดับนาโนลิตร รวมถึงใช้เวลาในการวิเคราะห์น้อยเมื่อเทียบกับเทคนิคที่กล่าวมาข้างต้น

อาหารเป็นผลิตภัณฑ์ที่ต้องควบคุมคุณภาพเพื่อให้ได้มาตรฐาน เพื่อประโยชน์ในการแข่งขันทางการตลาด และความปลอดภัยของผู้บริโภค การพัฒนาเทคนิคแคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซิส สำหรับวิเคราะห์อาหาร จึงเป็นวิธีที่ช่วยให้การตรวจวิเคราะห์อาหารมีประสิทธิภาพ มีความแม่นยำ และความเที่ยงมากขึ้น

วัตถุประสงค์ของการวิจัย

- ศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสมสำหรับการหาปริมาณสาร ไร โบฟลาวิน, ฟลาวิน อะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์, ฟลาวิน โนโนนิวคลีโอไทด์, เคลนบูเทอรอล และชาลูบูทามอลด้วยแคปิลารีโซล อิเลคโทร โฟร์ซิส

- เพื่อศึกษาวิธีการเตรียมตัวอย่างในการวิเคราะห์สาร ไร โบฟลาวิน, ฟลาวิน อะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์, ฟลาวิน โนโนนิวคลีโอไทด์, เคลนบูเทอรอล และชาลูบูทามอลโดยวิธี Solid-phase extraction

- ประยุกต์ใช้กับการหาปริมาณสาร ไร โบฟลาวิน, ฟลาวิน อะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์ และฟลาวิน โนโนนิวคลีโอไทด์ในตัวอย่างเบียร์ สารเคลนบูเทอรอลและชาลูบูทามอลในตัวอย่างเนื้อแดงสุกร ด้วยแคปิลารีโซล อิเลคโทร โฟร์ซิส

ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับจากการวิจัย

- ทราบถึงผลของตัวแปรในการวิเคราะห์ และสภาวะที่เหมาะสมในการหาปริมาณสาร ไร โบฟลาวิน, ฟลาวิน อะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์, ฟลาวิน โนโนนิวคลีโอไทด์, เคลนบูเทอรอล และชาลูบูทามอลด้วยแคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซิส

- ได้วิธีการที่เหมาะสมในการเตรียมตัวอย่างสำหรับสาร ไร โบฟลาวิน, ฟลาวิน อะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์, ฟลาวิน โนโนนิวคลีโอไทด์, เคลนบูเทอรอล และชาลูบูทามอล โดยวิธี Solid-phase extraction

- สามารถหาปริมาณ ไร โบฟลาวิน, ฟลาวิน อะเดนิน ไคนิวคลีโอไทด์, ฟลาวิน โนโนนิวคลีโอไทด์ในตัวอย่างเบียร์ สารเคลนบูเทอรอลและชาลูบูทามอลในตัวอย่างเนื้อแดงสุกร ด้วยเทคนิคแคปิลารีโซล อิเลคโทร โฟร์ซิส

4. สามารถนำไปประยุกต์ใช้กับตัวอย่างอื่นสำหรับการวิเคราะห์ด้วยเทคนิคแคปิลารี โซน อิเลคโทร โฟร์ซีส

ขอบเขตของการวิจัย

1. กลุ่มสารที่ทำการวิเคราะห์ ในตัวอย่างเบียร์ คือ ไร โบนฟลาวน, ฟลาวน อะคีนีน ไคนิวคลีโอ ໄท์ แล้วฟลาวน โนโนนิวคลีโอ ໄท์
2. กลุ่มสารที่ทำการวิเคราะห์ในตัวอย่างเนื้อแดงสูกรคือ สารชาลูนathamol และ เคลนบูนูเทอรอล
3. ศึกษาผลของตัวแปรและหาสภาวะที่เหมาะสมในการหาปริมาณกลุ่มสารในข้อ 1 และ 2 ด้วยเทคนิคแคปิลารีอิเลคโทร โฟร์ซีส โดยตัวแปรที่ทำการศึกษา ได้แก่ ชนิดของสารละลาย บันฟเฟอร์ ค่าพีเอช (pH) ของสารละลายบันฟเฟอร์ ความเข้มข้นของสารละลายบันฟเฟอร์ เวลาในการฉีดสารเข้าสู่แคปิลารี (Injection time) อุณหภูมิของแคปิลารีที่ใช้ในการแยกและขั้นตอนในการปรับสภาพผิว (Precondition) ภายในแคปิลารี
4. ศึกษาความถูกต้องของวิธีการวิเคราะห์ (Method validation) ได้แก่ ปีดจำกัดต่ำสุด ของการตรวจวัด (Limit of detection, LOD) ปีดจำกัดต่ำสุดของการวิเคราะห์ปริมาณ (Limit of quantitation, LOQ) ช่วงความเป็นเส้นตรง (Linearity) ของการวิเคราะห์ ความแม่น (Accuracy) และ ความเที่ยง (Precision) ของการวิเคราะห์ด้วยเทคนิคแคปิลารี โซน อิเลคโทร โฟร์ซีส
5. ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการเตรียมตัวอย่างในการหาปริมาณสาร ไร โบนฟลาวน, ฟลาวน อะคีนีน ไคนิวคลีโอ ໄท์ และฟลาวน โนโนนิวคลีโอ ໄท์, ชาลูนathamol และ เคลนบูนูเทอรอล โดยวิธี Solid-phase extraction โดยศึกษาปรอร์เซ็นต์และปริมาตรเมทานอล ที่เหมาะสมในการจะ

สถานที่ทำงานวิจัย

ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา

ช่วงระยะเวลาในการทำงานวิจัย

8 สิงหาคม พ.ศ. 2546-30 มิถุนายน พ.ศ. 2548