

บทที่ 4

สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

4.1 สรุปผลการวิจัย

ในการวิจัยนี้ได้เสนอผลการศึกษาการพัฒนาวิธีการแยกแบบออนไลน์ (on-line) ชนิดเพื่อวิเคราะห์สารตัวอย่างได้ในระดับความเข้มข้นต่ำๆ ซึ่งการศึกษาทางฟลอกเคมีจะสามารถพัฒนาเทคนิคฟลอกเคมีชันของนาโนอะลิชิลให้มีประสิทธิภาพในการวิเคราะห์เพิ่มสูงขึ้น เพื่อให้สามารถวิเคราะห์สารตัวอย่างได้ในระดับความเข้มข้นต่ำๆ ซึ่งการศึกษาทางฟลอกเคมีชันของนาโนอะลิชิลจะต้องมีการควบคุมการแพร์ ซึ่งเป็นส่วนที่สำคัญในการวิเคราะห์ตัวอย่าง โดยต้องการให้ได้การตรวจวัดเกิดขึ้นในสภาวะที่ควบคุมได้และในการเกิดปฏิกิริยาขึ้นในระหว่างการผสมโดยการแพร์นั้นจะทำให้ความสูงของพีคสูงขึ้นเรื่อยๆ เมื่อปฏิกิริยาได้ดำเนินจนถึงจุดๆ หนึ่ง จะได้ค่าการตอบสนองที่สูงที่สุดของปฏิกิริยานั้น โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมื่อมีการนำกระบวนการแยกสารแบบออนไลน์มาใช้ร่วมกัน เนื่องจากมีผลของการถ่ายมวลมาเกี่ยวข้องกับขั้นตอนหนึ่งของการตรวจวิเคราะห์

ในการวิเคราะห์ระบบฟลอกเคมีชันนั้นตัวแปรที่สำคัญที่มีผลต่อการแพร์ของสารตัวอย่าง ทางกายภาพ เช่น อัตราการไหล ความเข้มข้นของสารที่ทำให้เกิดปฏิกิริยา ปริมาตรของสารตัวอย่างที่ใช้ในการฉีด เป็นต้น ตัวอย่างเช่นปริมาตรของสารตัวอย่างที่ใช้ในการฉีด ถ้าเพิ่มปริมาตรของสารตัวอย่าง ในการวิเคราะห์โดยวิธีฟลอกเคมีชันของนาโนอะลิชิล พบร่วมกับการเปลี่ยนตำแหน่งที่พับสัญญาณในการวิเคราะห์แต่เวลาที่ทำการวิเคราะห์ในแต่ละตัวอย่างจะมีการเปลี่ยนแปลงไป หากปริมาตรสารตัวอย่างเพิ่มขึ้นก็จะพบว่าความกว้างของสัญญาณจะเพิ่มขึ้นด้วย แต่ถ้าใน การศึกษา นั้น มีการใช้ปริมาตรสารตัวอย่างในปริมาตรที่สูงมากจะพบว่าสัญญาณของฟลอกเคมีชันจะไม่มีลักษณะเป็นพื้นราบแทน ซึ่งผลจากการเพิ่มปริมาตรของสารตัวอย่างนั้นยังพบว่าค่าการกระจายตัวของสารละลายจะมีค่าลดลงแต่ความกว้างของสัญญาณจะเพิ่มขึ้น ซึ่งภายหลังจากการทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมกับการวิเคราะห์ด้วยระบบออนไลน์ที่พัฒนาขึ้นสามารถนำมาประยุกต์ใช้ในการศึกษาปริมาณชัลไฟต์ในตัวอย่างอาหารประเภทหมักดอง เพื่อศึกษาคุณภาพของระบบออนไลน์ได้

ภายหลังการศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสมสำหรับระบบการแยกแบบออนไลน์ของระบบ และภายใต้สภาวะดังกล่าว สามารถทำการศึกษาปริมาณชัลไฟต์ในตัวอย่างอาหารประเภทหมักดองชนิดต่างๆ เช่น หน่อไม้ดอง หัวผักกาดดอง และขิงหันฝอยได้

การศึกษาการวิเคราะห์ด้วยระบบคอมพิวเตอร์ พนักงานวิธี PFI-CL ซึ่งจะอาศัยการแยกกัชตัวอย่างให้แพร่ผ่านเยื่อเลือกผ่านโดยไม่สัมผัสกับเยื่อโดยตรงทำให้ระยะเวลาอยู่การใช้งานของเยื่อเลือกผ่านใช้ได้นานกว่า ทำให้ไม่ต้องเปลี่ยนเยื่อเลือกผ่านบ่อย และสามารถหาคุณลักษณะเฉพาะของวิธีการวิเคราะห์ได้ดังตาราง 4.1

ตาราง 4.1 คุณลักษณะเฉพาะของการวิเคราะห์ด้วยเทคนิคเพอร์ว้าพอเรชันไฟล์อินเจคชัน

คุณลักษณะเฉพาะ	ผลที่ได้จากการวิธี PFI-CL
ช่วงความเป็นเส้นตรง ความแม่นยำในการวิเคราะห์	0.5-6 มิลลิกรัมต่อลิตร %RSD เท่ากับ 2.76
ขีดจำกัดต่ำสุดของการวิเคราะห์	0.2 มิลลิกรัมต่อลิตร
ความเร็วในการวิเคราะห์	30 ตัวอย่างต่อชั่วโมง
ความคงทนของเยื่อเลือกผ่าน	ประมาณ 14 วัน
ร้อยละการกลับคืนของชัลไฟต์	ร้อยละ 91-104

ส่วนในการศึกษาผลจากไอโอดอนรับกวนที่สำคัญซึ่งมีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณชัลไฟต์ได้แก่ Cl^- , glucose, sucrose, ethanol, ascorbic acid ไอโอดอนเหล่านี้จะไม่มีผลต่อการวิเคราะห์ส่วนไอโอดอน I^- , S^{2-} , Mn^{2+} , Fe^{3+} ในอัตราส่วน 1:1 จะมีผลต่อการวิเคราะห์แม้ว่ามีการเจือปนในระดับความเข้มข้นที่ต่ำ (Negative error) ซึ่งเกิดจากไอโอดอนเหล่านี้เป็นตัวออกซิไดส์หรือตัวเรติกวาร์ที่แรง จึงมีสมบัติในการเข้าແย่งทำปฏิกิริยากับสารตัวอย่าง และเปอร์เมงกานเดตได้ทำให้รับกวนผลการวิเคราะห์

จากการทดลองปริมาณชัลไฟต์โดยวิธีการเติมสารมาตรฐาน (standard addition) ได้ปริมาณของชัลไฟต์ในตัวอย่างอาหารมากดอง เช่น หน่อไม้ดอง ผักกาดดอง และขิงหันฝอยเท่ากับ $1,300.0 \pm 0.1$ 406.0 ± 0.4 และ 20.7 ± 0.2 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ ซึ่งพบว่าวิธีเติมสารมาตรฐานและวิธีกราฟมาตรฐานให้ผลการทดลองที่ใกล้เคียงกันมาก แต่การวิจัยโดยการเติมสารมาตรฐานจะมีความถูกต้องแม่นยำมากกว่า เพราะเป็นค่าที่ได้จากการละลายที่มีเมทริกซ์คล้ายกัน ส่วนวิธีกราฟมาตรฐานอาจมีความคลาดเคลื่อนบ้างเล็กน้อยเนื่องจากได้จากการเปรียบเทียบ แต่มีผลดีสำหรับการวิเคราะห์ตัวอย่างที่มีปริมาณมาก ๆ

จากการทดลองหาปริมาณชัลไฟต์โดยวิธีกราฟมาตรฐานด้วยวิธีเพอร์ว้าพอเรชัน ได้ปริมาณของชัลไฟต์ในตัวอย่างน้ำหนอนไม้ดอง เท่ากับ $1,317.6 \pm 5.8$ มิลลิกรัมต่อลิตร และได้

ปริมาณของชัลไฟต์ในตัวอย่างน้ำผักกาดดอง เท่ากับ 466.5 ± 1.8 มิลลิกรัมต่อลิตร และขิงหันฟอย เท่ากับ 22.7 ± 0.3 มิลลิกรัมต่อลิตร เมื่อนำมาเปรียบเทียบกับวิธีการหาปริมาณชัลไฟต์ด้วยวิธีดิฟเพอเรนเชียล พลัสโซโลกราฟี จากการศึกษาหาความแตกต่างของข้อมูลที่ศึกษาได้ทั้ง 2 วิธี ด้วยค่า t (t-test) ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และที่ระดับความเสี่ยเท่ากับ 4 เพื่อนำมาเปรียบเทียบกับค่า t ในตารางแจกแจงแบบที่ โดยค่า t จากตารางแจกแจงแบบที่เท่ากับ 2.776 จากการคำนวณค่า t ของทั้งสามตัวอย่าง พบว่าตัวอย่างน้ำหันฟอยไม่ดองน้ำผักกาดดอง และขิงหันฟอย มีค่า t เท่ากับ 0.5726, 0.3640 และ 1.9216 ตามลำดับ ซึ่งค่า t ที่คำนวณได้มีค่าไม่มากกว่าค่า t จากตาราง ดังนั้นค่าความเข้มข้นของชัลไฟต์ที่ตรวจพบไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ และเทคนิค PFI-CL ที่ได้พัฒนาขึ้นนี้มีความแม่นยำในการวิเคราะห์ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ปริมาณที่อนุญาตใช้ตามประกาศของกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 84 อนุญาตให้ใช้สารชัลไฟต์ โดยใช้ได้สูงสุดไม่เกิน 500 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และอาหารที่ไม่ให้ใช้สารชัลไฟต์ คือ หน่อไม้ดอง และขิงหันฟอย จากการวิเคราะห์ตัวอย่างอาหารทั้งสาม พบว่าค่าที่ได้มีปริมาณสูงเกินกว่าที่กำหนดไว้ อันเป็นผลเนื่องมาจากทางผู้ผลิต ได้มีการใช้สารชัลไฟต์ในปริมาณที่มากในการผลิต เพื่อให้ผลิตภัณฑ์มีคุณลักษณะเดียวกันในน้ำบริโภคและเก็บรักษาไว้ได้นาน อย่างไรก็ตาม หากใช้สารกัลูมนีในปริมาณที่มากเกินไปอาจส่งผลกระทบโดยตรงต่อผู้บริโภคได้ ดังนั้นในฐานะผู้บริโภค ควรพิจารณาเลือกซื้ออาหารจากแหล่งที่ปลอดภัยและมีสภาพภายนอกที่ไม่มีสีสันจัดจ้าน หรือข้าวมากเกินไป หรือเมื่อซื้อมาบริโภคควรทำการล้างและแช่อาหารไว้เป็นเวลาหนึ่งนาที เพื่อลดปริมาณชัลไฟต์ลง

จากการศึกษาและพัฒนาเทคนิคการวิเคราะห์ปริมาณชัลไฟต์ด้วยวิธีการแยกแบบออนไลน์ ชนิดเพอร์วัพอเรชันฟลอกอินเจคชัน ร่วมกับการตรวจวัดด้วยเคมิลูมิเนสเซนซ์ พบว่าเทคนิคที่พัฒนาขึ้นนี้มีความไว ความถูกต้องและแม่นยำสูง สามารถวิเคราะห์ได้ง่ายและรวดเร็ว เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้มีราคาถูก และที่สำคัญคือ สามารถวิเคราะห์หาปริมาณชัลไฟต์ได้ตามที่ตั้งจุดมุ่งหมายไว้ก่อนทำการทดลอง นอกจากนี้ระบบแยกแบบออนไลน์ยังสามารถประยุกต์การใช้รีเอเจนต์ที่มีราคาแพงได้อีกด้วย โดยระบบการแยกแบบออนไลน์ที่พัฒนาขึ้นยังสามารถตัดแปลงใหม่เพื่อใช้สำหรับการวิเคราะห์สารที่สนใจอื่น ๆ ได้ตามความเหมาะสมของปฏิกรรมเคมีที่เกิดขึ้น

4.2 ข้อเสนอแนะ

ในระบบการแยกแบบออนไลน์ชนิดเพอร์ว้าพอเรชันฟอลอินเจคชัน (PFI) ร่วมด้วยการตรวจวัดแบบเคมิลูมิเนสเซนต์ สำหรับวิเคราะห์หาปริมาณซัลไฟต์นั้นเป็นระบบที่ให้ผลการวิเคราะห์ที่รวดเร็ว มีสภาพไวสูง และมีคุณลักษณะในการวิเคราะห์พื้นฐานอยู่ในเกณฑ์ที่ดี แต่ใน การวิเคราะห์ยังมีข้อเสียจากการทดลองมากอยู่ เช่น ออกจากระบบตรวจวัดแบบเคมิลูมิเนสเซนต์ แล้วอาจเลือกใช้เครื่องมือครัวตรวจทางไฟฟ้าเช่นเทคนิคแอมเปอร์โรมетรี มาช่วยในการวิเคราะห์ เพื่อให้ลดความซับซ้อนในระบบการตรวจวัดลง หรืออาจใช้ระบบไมโครฟลักนาลิซีส (μTAS) หรือ แล็บออนชิพ (lab-on-chip) เพื่อลดการใช้งานสารเคมีให้น้อยลง ซึ่งยอมจะช่วยทำให้มีของเสียจากการทดลองน้อยลง และขนาดของเครื่องมือหรือชิ้นส่วนที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยาเคมียัง สามารถลดขนาดลงเหลือเพียงไม่กี่ตารางเซนติเมตร

จึงไม่แปลกที่พบว่าบทความวิจัยและความสนใจในการวิเคราะห์แบบฟอลอินเจคชันจะมา ลิซีสในปัจจุบัน จึงมีเพิ่มขึ้นอย่างมาก และเป็นที่แพร่หลายในวงการวิทยาศาสตร์แขนงต่างๆ ดังนั้น จึงอาจคาดหมายได้ว่าวิเคราะห์แบบฟอลอินเจคชันจะมีบทบาทสำคัญต่อการ วิเคราะห์สารตัวอย่างประเภทต่าง ๆ ต่อไป ในสภาพปัจจุบันและในอนาคตอันใกล้