

Thesis Title Development in Flow Injection Analysis for Anionic Surfactants, Hyoscine Butylbromide, Yttrium, Cobalt and Manganese

Author Mr. Wiboon Praditweangkum

Ph.D. Chemistry

Examining Committee

Assoc. Prof. Dr. Kate Grudpan	Chairman
Asst. Prof. Dr. Yuthsak Vaneesorn	Member
Dr. Ponlayuth Sooksamiti	Member
Dr. Jaroon Jakmunee	Member
Assoc. Prof. Dr. Udom Sriyotha	Member
Prof. Dr. Colin D. Flint	Member

ABSTRACT

Flow injection analysis (FIA) systems for the determination of anionic surfactants, hyoscine butylbromide, yttrium, cobalt and manganese have been developed. Anionic surfactants, based on an ion-pair formation with methylene blue and extracted into chloroform, the absorbance of the separated chloroform stream was continuously monitored at 650 nm. The preliminary study of a FIA system with on-line single solvent extraction was useful for the first designation of a FIA manifold with on-line double solvent extraction that overcame interference. The proposed FIA procedure with on-line double solvent extraction was applied to determine anionic surfactants in different types of water. The results obtained showed good correlation between the FIA procedure and the Abbott's batch method. Hyoscine butylbromide was formed an ion association compound with bromothymol blue and subsequently extracted into chloroform. An on-line method was investigated. The absorbance of the yellow ion association compound in chloroform phase was continuously monitored at 420 nm. The proposed method was applied to tablet samples. FIA determination of yttrium was based on formation of yttrium-arsenazoIII complex in acetic acid/acetate buffer (pH 4.0) which was continuously monitored at 650 nm. The proposed FIA procedure was applied to determine yttrium contents in ore leachates of reference materials and samples, the results were compared

with the ones analyzed by ICP-AES. Cobalt and manganese determination by FIA, based on formation of Co(II)-PAR [4-(2-pyridylazo)resorcinol] complex at pH 6.0 which was continuously monitored at 520 nm while Mn(II)-formaldoxime complex, at pH 10.0, was measured at 475 nm. The developed FIA procedures were applied to determine Co(II) and Mn(II) contents in reused catalyst samples. The results were validated by ICP-AES.

ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

การพัฒนาไฟลอกินเจคชันอะนาลิติกส์สำหรับแอนไอดีอนิกเซอร์เพคแคนท์
ชัยอสซีนบิวทิล ไบร์ไมค์ อิตเทรย์ม โคบอลด์ และแมงกานีส

ชื่อผู้เขียน

นายวิญญาณ์ ประดิษฐ์เวียงคำ

วิทยาศาสตรดุษฎีบัณฑิต สาขาวิชานคณี

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

รศ.ดร. เกตุ กรุดพันธ์	ประธานกรรมการ
ผศ.ดร. ยุทธศักดิ์ วงศ์สอน	กรรมการ
ดร. พลยุทธ ศุขสมิติ	กรรมการ
ดร. จรุณ จักร์มุณี	กรรมการ
รศ.ดร. อุดม ศรีไยรา	กรรมการ
ศ.ดร. กอลิน ดี ฟลินท์	กรรมการ

บทคัดย่อ

ได้พัฒนาระบบไฟลอกินเจคชันอะนาลิติก (เอฟไอเอ) สำหรับวิเคราะห์หาปริมาณแอนไอดีอนิกเซอร์เพคแคนท์ ชัยอสซีนบิวทิล ไบร์ไมค์ อิตเทรย์ม โคบอลด์ และแมงกานีส การวิเคราะห์แอนไอดีอนิกเซอร์เพคแคนท์ที่อาศัยพื้นฐานการเกิดเป็นสารประกอบ ion-pair กับแม่พิมพ์น้ำ แต่ถูกสกัดเข้าสู่ชั้นคลอโรฟอร์ม วัดค่าการคุณค่าในแบบของกระแสคลอโรฟอร์มที่ถูกแยกออกมากอย่างต่อเนื่องที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตร การศึกษาในเบื้องต้นที่วิธีระบบเอฟไอเอแบบการสกัดด้วยตัวทำละลายอินทรีย์ครั้งเดียวอย่างต่อเนื่องมีประสิทธิภาพน้ำไปสู่การออกแบบระบบเอฟไอเอแบบการสกัดด้วยตัวทำละลายอินทรีย์สองครั้งอย่างต่อเนื่องที่แก๊สปูหัวผลรับกวนแล้ว ได้ประยุกต์วิธีเอฟไอเอแบบการสกัดด้วยตัวทำละลายอินทรีย์สองครั้งอย่างต่อเนื่องที่พัฒนาขึ้นเพื่อวิเคราะห์หาปริมาณแอนไอดีอนิกเซอร์เพคแคนท์ที่ในตัวอย่างน้ำจากหลายแหล่ง พนับว่าวิธีนี้ให้ผลการทดลองสอดคล้องกับวิธีของ Abbott แบบการสกัดตามลำดับขั้น การวิเคราะห์ชัยอสซีนบิวทิล ไบร์ไมค์อาศัยพื้นฐานการเกิดเป็นสารประกอบ ion association กับไบโรมีโซนอย่างต่อเนื่องตามคุณค่าการสกัดเข้าสู่ชั้นคลอโรฟอร์ม ได้พัฒนาวิธีแบบต่อเนื่องขึ้น ทำการวัดค่าการคุณค่าในแบบของกระแสคลอโรฟอร์มที่มีสีเหลืองของสารประกอบ ion association อย่างต่อเนื่องที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร ได้ประยุกต์วิธีที่พัฒนาขึ้นกับ

ตัวอย่างยาเม็ด วิธีเอฟไอเอสำหรับการวิเคราะห์อิตเทเรียมอาทัยพื้นฐานการเกิดสารประกอบเชิงช้อน อิตเทเรียม-อาร์เซนาไซด์ ในสารละลายน้ำฟเฟอร์รัคอะซีติก/อะซีเตต (พีเอช 4.0) ตรวจวัดสารประกอบเชิงช้อนที่เกิดขึ้นอย่างต่อเนื่องที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตร ได้ประยุกต์วิธีเอฟไอเอ ที่พัฒนาขึ้นเพื่อวิเคราะห์หาปริมาณอิตเทเรียมในส่วนที่ได้จากการจะสินแร่ของวัตถุอ้างอิงและตัวอย่าง ต่าง ๆ เปรียบเทียบผลการทดลองกับวิธีไอซีพี-เออีเอส การวิเคราะห์โดยอัลต์และแมงกานีสโดยวิธีเอฟไอเออาทัยพื้นฐานการเกิดสารประกอบเชิงช้อน โคนอลต์(II)-พาร์ [4-(2-ไพริดีลเอโซไฮดรอร์ชินอล)] ที่พีเอช 6.0 ตรวจวัดสารประกอบเชิงช้อนที่เกิดขึ้นอย่างต่อเนื่องที่ความยาวคลื่น 520 นาโนเมตร และการเกิดสารประกอบเชิงช้อนแมงกานีส(II)-ฟอร์มัคดีอกซีน ที่พีเอช 10.0 ตรวจวัดสารประกอบเชิงช้อนที่เกิดขึ้นอย่างต่อเนื่องที่ความยาวคลื่น 475 นาโนเมตร ได้ประยุกต์วิธีเอฟไอเอที่พัฒนาขึ้น เพื่อวิเคราะห์หาปริมาณ โคนอลต์(II)และแมงกานีส(II)ในตัวอย่างตัวเร่งปฏิกิริยาที่จะนำกลับมาใช้ใหม่ ยืนยันผลการทดลองกับวิธีไอซีพี-เออีเอส