Thesis Title Determination of Volatile Organic Compounds from

Biomass Burning by Gas Chromatography with Flame

Ionization Detector

Author Mr. Eakachai Singcom

Degree Master of Science (Chemistry)

Thesis Advisory Committee Asst. Prof. Dr. Somporn Chantara Advisor

Dr. Pitchaya Mungkornasawakul Co-advisor

Abstract

Biomass burning emits pollutants, including some volatile organic compounds (VOCs), to the atmosphere. This thesis aims to determine some VOCs namely benzene, toluene, m,p-xylene and styrene emitted from biomass burning by gas chromatography-flame ionization detector (GC-FID). The instrument detection limits (IDL) of the analytes were 0.17-0.29 μg/mL. Organic solvents used for VOCs absorption were methanol and acetonitrile. The experiment was performed in a testing chamber consisting of VOCs chamber, collectors and pump. Mixed VOC standards together with toluene-d₈ (surrogate standard) were placed in the chamber. Right after VOC solution evaporation was completed, VOC vapor was pumped into the series of 3 glass collectors containing methanol (15 mL/collector). The operation time was 15, 30, 45 and 60 minutes. It was found that 60 minutes operation time provided the highest VOCs (86-115%). This optimum condition was applied for the experiment using acetonitrile as VOC absorption solvent. Recoveries obtained were relatively low (53-74%). Therefore, methanol was selected for collecting of VOCs from biomass burning. Three types of biomass including rice straw, maize residue and leaf litter

were collected from agricultural and forest areas in Mae Rim District, Chiang Mai Province. Each type of biomass (1, 2 and 5 g) was burnt in the combustion chamber. Smoke emitted from biomass burning was continuously pumped into a series of 7 glass tubes containing 30 mL of methanol in each tube. These tubes were packed in a foam box filled with ice cubes. VOCs in each collector were analyzed by GC-FID. Emission factors (EFs) of those mentioned VOCs from all types of biomass burning in descending order were benzene > toluene > styrene > m,p-xylene. In terms of biomass type, burning of maize residues emitted higher VOCs than burning of leaf litter and rice straw, respectively. EFs of benzene, toluene, m,p-xylene and styrene from maize residue burning were 82.0, 51.3, 13.8 and 23.7 mg/kg, respectively, while those from leaf litter burning were 63.0, 30.9, 7.10 and 12.3 mg/kg, respectively. The EFs from burning of rice straw were 35.7, 23.8, 7.50 and 9.60 mg/kg, respectively. Information obtained from questionnaires in the sampling area and biomass burning experiments was calculated for emission rate (ER). ERs of benzene, toluene, m,p-xylene and styrene from rice straw burning were 369, 245, 78 and 99 kg/year, respectively, while those from maize residue burning were 22, 14, 4 and 6 kg/year, respectively. The ERs from burning of leaf litter were 16, 8, 2 and 3 kg/year, respectively. It can be concluded that ER of VOCs in Mae Rim District, Chiang Mai Province from rice straw burning was much higher than burning of maize residues and leaf litter, due to more plantation and burning areas.

ชื่อเรื่องวิทยาน**ิพน**ช์

การวิเคราะห์ปริมาณสารอินทรีย์ระเหยง่ายจากการเผา ชีวมวล โดยแก๊สโครมาโทกราฟิด้วยเฟลมไอออไนเซชันดีเทคเตอร์

ผู้เขียน

นายเอกชัย สิงห์คำ

ปริญญา

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต (เคมี)

คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ คร. สมพร จันทระ อาจารย์ที่ปรึกษาหลัก อาจารย์ คร. พิชญา มังกรอัศวกุล อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

บทคัดย่อ

การเผาชีวมวลมีการปลดปล่อยสารมลพิษรวมทั้งสารอินทรีย์ระเหยง่ายบางชนิดสู่ บรรยากาศ งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อหาปริมาณสารอินทรีย์ระเหยง่าย ได้แก่ เบนซีน โทลูอื่น เมทา.พารา-ไซลีน และ สไตรีน จากการเผาชีวมวลโดยวิเคราะห์ด้วยเครื่องแก๊สโครมาโทกราฟี ด้วยเฟลมไอออไนเซซันดีเทกเตอร์ ปิดจำกัดต่ำสุดของเครื่องมือในการตรวจวัดสารอินทรีย์ระเหย ง่ายที่สนใจมีค่าอยู่ในช่วง 0.17-0.20 ใมโครกรัม/มิลลิลิตร ตัวทำละลายอินทรีย์ที่ใช้เป็นตัวคูคซับ สารอินทรีย์ระเหยง่ายคือเมธานอลและอะซีโตในใตรล์ การทคลองจะทำในกล่องทคสอบซึ่ง ประกอบด้วย ภาชนะแบบปิดสำหรับบรรจุสารอินทรีย์ระเหยง่าย หลอดแก้วเก็บตัวอย่าง และปั้ม โดยนำสารละลายมาตรฐานผสมของสารอินทรีย์ระเหยง่าย ผสมกับ โทลูอีน-ดี, (สารมาตรฐานซูโร เกต) เติมลงไปในภาชนะที่เป็นชุคทคสอบ หลังจากที่สารละลายอินทรีย์ระเหยง่ายกลายเป็นไอจน สมบูรณ์ ทำการปั้มใอของสารเข้าสู่หลอดแก้วซึ่งเชื่อมต่อกัน 3 หลอด โดยในแต่ละหลอดมี เมชานอลบรรจุอยู่ 15 มิลลิลิตร เวลาที่ใช้ในการทคสอบ คือ 15, 30, 45 และ 60 นาที สรุปได้ว่าที่ เวลา 60 นาทีให้ร้อยละการกลับคืนของสารอินทรีย์ระเหยง่ายมากที่สุด (86-115%) จากสภาวะที่ เหมาะสมนี้นำไปประยุกต์ใช้กับอะซีโตในไตรล์ได้ร้อยละการกลับคืนของสารอินทรีย์ระเหยง่ายมี ค่าค่อนข้างต่ำ (53-74%) ดังนั้นจึงเลือกเมธานอลเป็นตัวเก็บสารอินทรีย์ระเหยง่ายจากการเผาชีว มวล ชีวมวลสามชนิด ได้แก่ ฟางข้าว ซังข้าวโพด และ เศษใบไม้จากป่า จากพื้นที่เกษตรกรรมและ พื้นที่ปาในอำเภอแม่ริม จังหวัดเชียงใหม่ นำชีวมวลแต่ละชนิด (1, 2 และ 5 กรัม) มาเผาในเตาเผา ทำการปั๊มควันที่ได้จากการเผาชีวมวลลงไปยังเมธานอล ซึ่งบรรจุในหลอดแก้วเชื่อมต่อกัน 7 หลอด ๆ ละ 30 มิลลิลิตร บรรจุในกล่องโฟมที่มีน้ำแข็ง เมื่อเสร็จสิ้นนำไปวิเคราะห์ด้วยเครื่องแก๊ส โครมาโทกราฟีด้วยเฟลมไอออในเซซันดีเทคเตอร์ การเผาชีวมวลแต่ละชนิดมีการปล่อย

สารอินทรีย์ระเหยง่ายเรียงลำดับจากมากไปน้อย คือ เบนซีน > โทลูอีน > สไตรีน > เมทา,พาราไซสิน ทั้งนี้การเผาซังข้าวโพดให้ปริมาณสารอินทรีย์ระเหยง่าย มากกว่าการเผาเสษใบไม้จากป่า และฟางข้าว ตามลำดับ ค่าแฟกเตอร์การปลดปล่อยของเบนซีน โทลูอีน เมทา,พารา-ไซลิน และส ใตรีน จากซังข้าวโพด คือ 82.0, 51.3, 13.8 และ 23.7 มิลลิกรัม/กิโลกรัม ตามลำดับ ในขณะที่เสษ ใบไม้ปลดปล่อยออกมาเท่ากับ 63.0, 30.9, 7.10 และ 12.3 มิลลิกรัม/กิโลกรัม ตามลำดับ ค่าการ ปลดปล่อยของฟางข้าวเท่ากับ 35.7, 23.8, 7.50 และ 9.60 มิลลิกรัม/กิโลกรัม ตามลำดับ ส่วนอัตราการปลดปล่อยคำนวณจากพื้นที่การเผาที่ได้จากแบบสอบถามในพื้นที่เก็บตัวอย่าง และข้อมูลจาก การทดลองเผาชีวมวล ได้อัตราการปล่อย เบนซีน โทลูอีน เมทา,พารา-ไซลิน และสไตรีน จากการ เผาพังข้าวคือ 369, 245, 78 และ 99 กิโลกรัม/ปี ตามลำดับ ส่วนอัตราการปล่อยสารจากการ เผาซังข้าวโพดเป็น 22, 14, 4 และ 6 กิโลกรัม/ปี ตามลำดับ ส่วนอัตราการปล่อยสารอินทรีย์ระเหยง่าย ในอำเภอแม่ริม จังหวัดเชียงใหม่ จากการเผาฟางข้าวมีค่ามากกว่าการเผาซังข้าวโพดและเสษใบไม้ จากป่า เนื่องจากมีพื้นที่ปลูกและพื้นที่ที่ถูกเผาจำนวนมากกว่า

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright[©] by Chiang Mai University All rights reserved