T 139895

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาสภาวะการทำงานที่เหมาะสมของอุปกรณ์ฟิลเตอร์แพคที่ออกแบบมาเพื่อการ เก็บตัวอย่างสารกรคในบรรยากาศทั้งในรูปละอองลอยและก๊าซ โดยทำการเก็บตัวอย่างสารกรคตั้งแต่ เคือนพฤษภาคมถึงเคือนกันยายน 2545 ณ สถานีตรวจวัคกุณภาพอากาศกรมควบกุมมลพิษ ภายใน สถาบันราชภัฏบ้านสมเด็จเจ้าพระยา ในการศึกษาได้กำหนดสภาวะการทำงานของฟิลเตอร์แพคเพื่อ เก็บตัวอย่างอากาศที่สภาวะต่างๆ คือ ที่อัตราการไหลของอากาศ 0.5, 1.0, 1.5 และ 2.0 ลิตร/นาที ระยะเวลาเก็บตัวอย่าง 3, 5 และ 10 วัน ตัวอย่างทั้งหมดจะถูกนำมาวิเคราะห์หาค่าความเข้มข้นของ อนุภาคกลอไรค์ ในเตรต ซัลเฟต โซเคียม แอมโมเนียม โพแทสเซียม แมกนีเซียม และแคลเซียม ค้วย เครื่องไอออนโครมาโตกราฟีและเปรียบเทียบค่าความเข้าข้นของก๊าซซัลเฟอร์ใดออกไซด์ที่ตรวจวัด ได้ระหว่างฟิลเตอร์แพคกับเครื่องวัดอากาศอัตโนมัติในช่วงเวลาเดียวกัน เพื่อคูอัตราการไหลของ อากาศและระยะเวลาเก็บตัวอย่างที่เหมาะสมของฟิลเตอร์แพคที่ให้ค่าความถูกต้องในการตรวจวัดก๊าซ ซัลเฟอร์ไดออกไซด์ใกล้เคียงกับเครื่องวัดอากาศอัตโนมัติมากที่สุด

ผลการศึกษาพบว่าสภาวะการทำงานของฟิลเตอร์แพคที่ให้ค่าตรวจวัคก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ใกล้ ้เคียงกับเครื่องวัดอากาศอัตโนมัติมากที่สุดคือ ที่อัตราการใหลของอากาศ 0.5 ลิตร/นาที ระยะเวลาเก็บ ตัวอย่าง 5 วัน ที่สภาวะนี้เครื่องวัคอากาศอัตโนมัติวัคค่าความเข้มข้นของก๊าซซัลเฟอร์ใคออกไซค์ใค้ เท่ากับ 2.15 ส่วนในพันล้านส่วน และฟิลเตอร์แพควัคค่าได้เท่ากับ 2.11 ส่วนในพันล้านส่วน ซึ่งให้ค่า การตรวจวัดความเข้มข้นของก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ได้ใกล้เกียงกับเครื่องวัดอากาศอัตโนมัติสูงถึง 98% ในขณะที่สภาวะอื่นๆ จะให้ก่าสูงหรือต่ำกว่าค่าที่วัดได้จากเครื่องวัดอากาศอัตโนมัติ เนื่องจาก อัตราการใหลของอากาศสูงและระยะเวลาการเก็บตัวอย่างนาน จึงทำให้ค่าความเข้มข้นที่ตรวจวัดได้ สงหรือต่ำกว่าค่าที่วัดได้จากเครื่องวัดอากาศอัตโนมัติ ซึ่งผลการตรวจวัดค่าความเข้มข้นของอนุภาค ต่างๆ ที่สภาวะนี้พบว่าอนุภาคแคทไอออนที่มีค่าความเข้มข้นสูงที่สุคคือ อนุภาคแอมโมเนียมซึ่งมีค่า ความเข้มข้นเท่ากับ 61.73 นาโนโมลต่อลูกบาศก์เมตร รองลงมาได้แก่ อนุภาคโซเคียม แคลเซียม โพแทสเซียม และแมกนีเซียม มีค่าความเข้มข้นเท่ากับ 36.81, 21.27, 18.87 และ 16.34 นาโนโมล ต่อลูกบาศก์เมตร ตามลำคับ อนุภากแอนไอออนที่มีก่าความเข้มข้นสูงที่สุดคืออนุภากซัลเฟตซึ่งมีก่า เท่ากับ 32.18 นาโนโมลต่อลูกบาศก์เมตร รองลงมาได้แก่ อนุภาคในเตรต และคลอไรด์ มีค่าความ เข้มข้นเท่ากับ 27.78 และ 26.46 นาโนโมลต่อลูกบาสก์เมตรตามลำคับ และก๊าซที่มีค่าความเข้มข้น สูงที่สุดคือ ก๊าซแอมโมเนียมีค่าความเข้มข้นเท่ากับ 79.69 นาโนโมลต่อลูกบาศก์เมตร รองลงมาได้แก่ ก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ไอกรดในตริก และไฮโดรเจนคลอไรด์ มีค่าความเข้มข้นเท่ากับ 38.39. 23.54 และ 15.46 นาโนโมลต่อลูกบาศก์เมตรตามลำคับ

This research was to experimentally determine a suitable operating condition of a designed four-stage filter pack and applied the condition to collect the atmosphere aerosols and gases. The four-stage filter pack was installed at the Pollution Control Department monitoring station, located at the Rajabhat Institute Bansomdejchaopraya. The air sampling period was 5 months starting from May to September 2002. For each experimental run, the air flow rate was set at 0.5, 1.0, 1.5 and 2.0 L/min with each collecting period of 3, 5 and 10 days. The collected samples were then analyzed using Ion Chromatography to determine their cation and anion concentrations consisted of chloride, nitrate, sulfate, sodium, ammonium, potassium, magnesium and calcium. Sulfur dioxide (SO<sub>2</sub>) was determined by calculation based on the sulfate concentration collected on the second and third stages of the filter pack. The determined SO<sub>2</sub> concentration was then compared with the real time automatic sampler (UV Fluorescence SO<sub>2</sub> Analyzer) to the closest proximity.

The experimental result showed that the suitable condition for the filter pack was to run at the air inlet flow rate of 0.5 L/min and the sampling period of 5 days. At this condition, the SO<sub>2</sub> concentration read by the automatic analyzer was 2.15 ppb while the value from the filter pack experiment was 2.11 ppb. The value was 98% of the automatic analyzer. For other air flow rates and sampling times, the SO<sub>2</sub> concentrations were much differentiated from the automatic analyzer. This indicated the unsuitable conditions.

The result of anion analyses showed that the concentrations of sulfate aerosols were found to be 32.18 nmol/m<sup>3</sup>, followed by nitrate and chloride at the quantities of 27.78 and 26.46 nmol/m<sup>3</sup>, respectively.

The result of cation analyses showed that the highest concentrations found in the area was ammonium aerosols with measured value of 61.73 nmol/m³, followed by sodium, calcium, potassium and magnesium with the quantities of 36.81, 21.27, 18.87 and 16.34 nmol/m³, respectively.

The highest gaseous concentration found in the study area was NH<sub>3</sub> with a value of 79.69 nmol/m<sup>3</sup>, followed by SO<sub>2</sub>, HNO<sub>3</sub> and HCl with the quantities of 38.39, 23.54 and 15.46 nmol/m<sup>3</sup>, respectively.