



246675



ການປຶ້ມຂບໍາເທືອນຕ່າງໆທີ່ສັດທິ່ງຂອງເບື້ອນໄພໃຫຍ່ໄລຍະນີ້ວິພາບທີ່ວິພາບທີ່ ၁၃၀၇၄၄  
ເຊັ່ນຕໍ່ໄກວະເຖິງນະໂອຫ້າງທ່ານໄປວາໃນທັນນັບນັດຫຼາຍ

ມະນາປະຈຸບັນທຸກ ມັນຕູກ

ໃຫຍ່ພັນທະນາ ແນວດລ່າຍທີ່ສັດທິ່ງຂອງເບື້ອນໄພໃຫຍ່ໄລຍະນີ້ວິພາບ  
ເມື່ອຢູ່ງາງໃກ່ກາງຮຽນຂາດຕະຫຼອດທີ່ຫຼາຍ ດາວໂຫຼນທີ່ມີຄວາມໄວ້ ໂດຍມີພາຫຼວມ  
ຄວາມສົດໃຈຫຼືພາຍໃຕ້ມີຄວາມຄວາມຫຼັງ  
ອາກົາໃຫຍ່ພັນທະນາໄປວິພາບທີ່ວິພາບທີ່ ၁၃၀၇၄၄

ນ.ນ. ၁၃၅၄

b 00251445

ห้องสมุดงานวิจัย สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ



246675

การเปรียบเทียบค่าฟลักซ์ของชั้ดเพอร์ไซด์คัทแบบจำลองของເອົ້າຄື່ໄວາເຮັດວຽກແລະອັຕຣາສ່ວນ  
ໂນເວນໃນພື້ນທີ່ປ່າເບຕ້ອນ

นายประดิพัทธ์ ตั้งนรกุล วศ.บ. (วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม)



วิทยานิพนธ์นີ້ເປັນສ່ວນໜຶ່ງຂອງການສຶກຍາຄາມຫດກສູງ  
ปรິญญาວິຊາວົງນາມຫາສຕ່າມຫາບັນຈິຕ ສາຂາວິຊາເທິດ ໂດຍສຶກສູນ  
ຄະພລັງຈາກສຶກສູນແລະວັດຖຸ  
ມາວິທຍາລັຍເທິດ ໂດຍພະຈອນເກຳລ້ານບູຮີ

พ.ศ. 2554

ຄະນະການການສອບວິທຍານິພນ໌

.....  
.....

(รศ. ดร. มัลลิกา ปัญญาภรณ์ โป.)

ประธานການການສອບວິທຍານິພນ໌

.....  
.....

(รศ. ดร. พจนีຍ ชุมมงคล)

กรรมการແລະອາຈານທີ່ປຶກຂາວິທຍານິພນ໌

.....  
.....

(รศ. ดร. ວິນຍ ສມບູຮັນ)

กรรมการ

.....  
.....

(ผศ. ดร. ສົມບູຮັນ ເຈິຍරາກ)

กรรมการ

ລົງທຶນຂອງມາວິທຍາລັຍເທິດ ໂດຍພະຈອນເກຳລ້ານບູຮີ

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การเปรียบเทียบค่าฟลักซ์ของชัลเฟอร์ไไดออกไซด์ด้วยแบบจำลองของເອົ້າດີ ໂຄວາເຮືຍແລະອັຕຣາສ່ວນໂບເວນໃນພື້ນທີປ່າເບຕ້ອນ
หน่วยกิต	12
ผู้เขียน	นายประดิพัทธ์ ตั้งนรกุล
อาจารย์ที่ปรึกษา	รศ. ดร. พจนีย์ ขุมมงคล
หลักสูตร	วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชา	เทคโนโลยีสิ่งแวดล้อม
สาขาวิชา	เทคโนโลยีสิ่งแวดล้อม
คณะ	พลังงานสิ่งแวดล้อมและวัสดุ
พ.ศ.	2554

### บทคัดย่อ

246675

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาอิทธิพลของตัวแปรทางชลຊุตุนิยมวิทยา ต่อค่าฟลักซ์ และค่าความเร็วของตักษะแบบแห้งของก้าชชัลเฟอร์ไไดออกไซด์ ด้วยเทคนิคເອົ້າດີໂຄວາເຮືຍ ແລະອັຕຣາສ່ວນໂບເວນ และเปรียบเทียบผลที่ได้ระหว่างสองเทคนิคที่ใช้ประเมิน ตัวแปรที่ทำการตรวจวัด ได้แก่ ความเร็วลมในแนวคั่ง ความชื้นสัมพัทธ์ อุณหภูมิ รังสีสุทธิ และความเข้มข้นของก้าชชัลเฟอร์ไไดออกไซด์ ข้อมูลที่เก็บ เป็นแบบต่อเนื่องทุกวัน ตั้งแต่เดือนสิงหาคม 2552 ถึงเดือนเมษายน 2553 ผลการศึกษาพบว่าค่ารังสีสุทธิ ความเร็วลมในแนวคั่ง และความชื้นสัมพัทธ์ของบรรยายการศึกษาไม่อิทธิพลสูงต่อค่าฟลักซ์ และความเร็วใน การตักษะแบบก้าชชัลเฟอร์ไไดออกไซด์ ค่าฟลักซ์มีแนวโน้มสูงสุดในช่วงเวลาเที่ยงวันจากอิทธิพล ของรังสีสุทธิ และความปั่นป่วนของลมในบรรยายกาศ ซึ่งตัวแปรทั้งสองค่าจะสูงในเวลากลางวัน ในขณะ ที่ค่าฟลักซ์จะแปรผันกับค่าความชื้นสัมพัทธ์ เนื่องจากก้าชชัลเฟอร์ไไดออกไซด์จะแปรรูปไปเป็น สารประกอบชัลเฟดในสภาพความชื้นสูง เมื่อเปรียบเทียบค่า ฟลักซ์เฉลี่ยรายเดือนของก้าชชัลเฟอร์ไได ออกไซด์ระหว่างสองเทคนิคที่ใช้ศึกษาพบว่ามีค่าใกล้เคียงกัน โดยเทคนิคເອົ້າດີໂຄວາເຮືຍให้ค่าอยู่ในช่วง 7.67 - 9.37 นาโนกรัม/ตารางเซนติเมตร/วินาที และเทคนิคอັຕຣາສ່ວນໂບເວນให้ค่าอยู่ในช่วง 6.70 - 10.01 นาโนกรัม/ตารางเซนติเมตร/วินาที เมื่อทราบค่าฟลักซ์จะสามารถประมาณความเร็วของการตักษะแบบ ก้าชชัลเฟอร์ไไดออกไซด์ได เทคนิคເອົ້າດີໂຄວາເຮືຍจะให้อัตราความเร็วของการตักษะอยู่ในช่วง 0.22 – 0.59 เซนติเมตร/วินาที และเทคนิคอັຕຣາສ່ວນໂບເວນให้ค่าอยู่ในช่วง 0.22 – 0.39 เซนติเมตร/วินาที ค่าที่สูงหรือต่ำขึ้นกับถูกากล ซึ่งอยู่ภายใต้อิทธิพลของตัวแปรทางชลຊุตุนิยมวิทยา

คำสำคัญ: ເອົ້າດີໂຄວາເຮືຍ/ອັຕຣາສ່ວນໂບເວນ/ชัลເຟອົກ/ໄດອົກໄຊດີ/ການຕະຫຼາມແບບແໜ້ງ/ຈຸລອຸຕູ  
ນິຍມວິທີ

Thesis Title	Model Comparison of Sulfur Dioxide Flux by Eddy Covariance and Bowen Ratio in the Tropical Forest
Thesis Credits	12
Candidate	Mr. Pradipat Tangnorakul
Thesis Advisor	Assoc. Prof. Dr. Pojanie Khummongkol
Program	Master of Engineering
Field of Study	Environmental Technology
Department	Environmental Technology
Faculty	School of Energy, Environment and Materials
B.E.	2554

### **Abstract**

**246675**

This research aims to determine the micrometeorological effects on dry flux and deposition velocity of sulfur dioxide using Eddy covariance and Bowen ratio techniques. The application results of the two techniques are compared. The micrometeorological parameters consist of a vertical wind speed, relative humidity, temperature, net radiation and sulfur dioxide concentration. All parameters were collected in real time from August 2009 to April 2010. The study results show that the net radiation, the vertical wind speed and the relative humidity assert substantial influences on diurnal fluxes and the deposition velocity of sulfur dioxide. The maximum flux tends to occur around the noon time because of influences causing by the net radiation and the atmospheric wind turbulence. The two meteorological parameters have high values during the day time. The sulfur dioxide fluxes also found inversely proportional to the relative humidity. In high humidity, sulfur dioxide has tendency to transform to sulfate compound. The Eddy covariance and the Bowen ratio techniques that determine the monthly average values of sulfur dioxide fluxes also show close proximity between the two techniques. The monthly average fluxes of sulfur dioxide using the Eddy covariance were calculated to be in a range of  $7.67 - 9.37 \text{ ng/cm}^2/\text{s}$  and the Bowen ratio found to be in a range of  $6.70 - 10.01 \text{ ng/cm}^2/\text{s}$ . Once the flux is known, the deposition velocities of  $\text{SO}_2$  can be determined. The deposition velocities of sulfur dioxide by Eddy covariance were calculated to be in a range of  $0.22 - 0.59 \text{ cm/s}$  and the Bowen ratio were calculated to be in a range of  $0.22 - 0.39 \text{ cm/s}$ . The high or low values that obtained depend on seasonal variation which in turn under the influences of the micrometeorological parameters.

**Keywords:** Eddy covariance/Bowen ratio/ $\text{SO}_2$ /Dry deposition/Micrometeorological

## กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยวิทยานิพนธ์นี้สำเร็จได้ด้วยคี ผู้ทำงานวิจัยต้องขอกราบขอบพระคุณ รศ. ดร. พจนีย์ ชุมมงคล อาจารย์ที่ปรึกษา รศ. ดร. วินัย สมบูรณ์ ผศ. ดร. สิริลักษณ์ เจริรากร รศ. ดร. มัลลิกา ปัญญาภะ ไป ที่ กรุณาให้คำปรึกษา ข้อเสนอแนะนำในการจัดทำ และดำเนินงานวิจัยอันเป็นประโยชน์ในการทำวิจัยนี้ รศ. ดร. อรุณา ชิดไธสง ที่กรุณาอนุเคราะห์ให้ใช้สถานที่ในการเก็บข้อมูล คุณอรชร พิมสารย์ และคุณ กาญจน์ คุ้มทรัพย์ ที่ให้ความอนุเคราะห์ช่วยเหลือในการเก็บข้อมูล การใช้เครื่องมือและอุปกรณ์ รวมถึงคำแนะนำในการดำเนินงานวิจัย กราบขอบพระคุณ บิดา มารดา รวมถึงพี่ๆ และเพื่อนๆ ที่ให้ กำลังใจและความช่วยเหลือ ทำให้งานทุกอย่างสำเร็จด้วยดี

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๑
กติกาธรรมประการ	๑
<b>สารบัญ</b>	<b>๑</b>
รายการตาราง	๒
รายการรูปประกอบ	๗
รายการสัญลักษณ์	๗
รายการประมวลคำศัพท์และคำย่อ	๘
<b>๑ บทนำ</b>	<b>๑</b>
1.1 ความสำคัญและที่มาของงานวิจัย	๑
1.2 วัตถุประสงค์	๒
1.3 ขอบเขตของงานวิจัย	๒
1.4 ขั้นตอนการดำเนินงานโดยสังเขป	๒
1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	๓
<b>๒ ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง</b>	<b>๔</b>
2.1 ความหมายและความรู้พื้นฐานของฝุ่นกรด	๔
2.2 แหล่งกำเนิดและสารตั้งต้นที่ก่อให้เกิดการตกสะสมของกรดในบรรยากาศ	๔
2.3 แหล่งกำเนิดของการตกสะสมของสารกรด	๕
2.4 ออกไซเด็กซ์ของไนโตรเจน ( $\text{NO}_x$ )	๖
2.5 ออกไซเด็กซ์ของกำมะถัน ( $\text{SO}_x$ )	๗
2.6 การตกสะสมของกรด (Acid Deposition)	๘
2.7 จุลอุตุนิยมวิทยา (Micrometeorology)	๑๐
2.8 ฟลักซ์ของการตกสะสมของกรด	๑๕
2.9 เทคนิคการศึกษาการตกสะสมของสารกรดในบรรยากาศ	๑๙
2.10 พลกระหบการตกสะสมของสารกรด	๒๔
2.11 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	๒๘

	หน้า
<b>3 วิธีการดำเนินงานวิจัย</b>	<b>31</b>
3.1 การศึกษาพื้นที่ป่าไม้เขตร้อน	32
3.2 การเก็บรวบรวมข้อมูลทางอุตุนิยมวิทยา	32
3.3 การหาค่าความเข้มข้นของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์	34
3.4 การคำนวณค่าฟลักซ์ของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์ด้วยวิธี Bowen Ratio	35
3.5 การคำนวณค่าฟลักซ์ของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์ด้วยวิธี Eddy Covariance	36
3.6 ความเร็วในการตัดสะสมของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์ ( $V_d$ )	37
3.7 รายงานวิเคราะห์ข้อมูลและเปรียบเทียบข้อมูล	38
<b>4 ผลการทดลองและวิจารณ์ผล</b>	<b>39</b>
4.1 ค่าความเข้มข้นของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์ในบรรยากาศ	39
4.2 ค่าฟลักซ์และความเร็วในการตัดสะสมของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์ด้วยวิธี Bowen Ratio	40
4.3 ค่าฟลักซ์และความเร็วในการตัดสะสมของก๊าซชัลเฟอร์โดยออกไซด์ด้วยวิธี Eddy Covariance	46
4.4 การเปรียบเทียบค่าฟลักซ์และความเร็วในการตัดสะสมแบบแห้ง	49
4.5 การเปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างค่าฟลักซ์ ความเร็วในการตัดสะสมแบบแห้ง รังสีสูทธิ และความชื้นสัมพัทธ์	51
4.6 การเปรียบเทียบค่า $V_d$ กับงานวิจัยอื่นที่เกี่ยวข้อง	53
<b>5 สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ</b>	<b>55</b>
5.1 สรุปและวิจารณ์ผล	55
5.2 ข้อเสนอแนะ	56
<b>เอกสารอ้างอิง</b>	<b>57</b>
<b>ภาคผนวก</b>	<b>63</b>
ก. ค่าคงที่ที่ใช้ในการคำนวณ	63
ข. ค่าความเข้มข้น ฟลักซ์ และความเร็วในการตัดสะสมของก๊าซ $SO_2$	65
ค. ค่าเฉลี่ยที่ได้จากการตรวจวัด	71
<b>ประวัติผู้วิจัย</b>	<b>77</b>

## รายการตาราง

ตาราง	หน้า
2.1 ปัจจัยที่มีอิทธิพลการตกลงสมและการกำจัดของสารกรด	15
2.2 ความไวของดิน (Soil Sensitivity) ต่อฝนกรด	25
4.1 ตารางเปรียบเทียบ $V_d$ กับงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	53
ก-1 ค่าความหนาแน่นของอากาศ	64
ก-2 ค่า Sensibility of Heat	64
ข-1 ค่าความเข้มข้นเฉลี่ยของก๊าซชัลเพอร์ไ/do/อกไชค์	66
ข-2 ค่าฟลักซ์ของก๊าซชัลเพอร์ไ/do/อกไชค์ด้วยเทคนิค Bowen Ratio	67
ข-3 ค่าฟลักซ์ของก๊าซชัลเพอร์ไ/do/อกไชค์ด้วยเทคนิค Eddy Covariance	68
ข-4 ค่าความเร็วในการตกลงสมของก๊าซชัลเพอร์ไ/do/อกไชค์ด้วยเทคนิค Bowen Ratio	69
ข-5 ค่าความเร็วในการตกลงสมของก๊าซชัลเพอร์ไ/do/อกไชค์ด้วยเทคนิค Eddy Covariance	70
ค-1 ค่ารังสีสุทธิเฉลี่ย	72
ค-2 ค่าความชื้นสัมพathเฉลี่ย	73
ค-3 อุณหภูมิเฉลี่ย	74
ค-4 Soil Heat Flux เฉลี่ย	75
ค-5 ความเร็วลมในแนวคิ่งเฉลี่ย	76

## รายการรูปประกอบ

	<b>หน้า</b>
<b>รูป</b>	
2.1 ระบบของมลภาวะทางอากาศและแหล่งกำเนิดของสารตั้งต้นที่ก่อให้เกิดสารกรดในบรรยากาศ	5
2.2 การทดสอบสารกรดแบบเปียกและแบบแห้ง	8
2.3 ลักษณะการเคลื่อนที่ของลมทั้งแนวตั้งและแนวอน (3 Dimensions)	14
2.4 การเก็บตัวอย่างบนพื้นผิวธรรมชาติ	17
2.5 แบบจำลองความต้านทาน (Resistance Model)	22
2.6 เสียงหายของรูปปั้นหินในประเทศเยอร์มันที่เกิดจากการกัดเซาะของฝนกรด	26
3.1 ขั้นตอนการดำเนินการวิจัยโดยสังเขป	31
4.1 ความเข้มข้นเฉลี่ยของก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ในบรรยากาศเดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	40
4.2 ค่าเฉลี่ยของ Net Radiation เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	41
4.3 ค่าเฉลี่ยของ Soil Heat Flux เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	42
4.4 ค่าเฉลี่ยของความชื้นสัมพัทธ์ เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	43
4.5 ค่าเฉลี่ยอุณหภูมิบรรยากาศ เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	44
4.6 ค่าฟลักซ์เทคนิค Bowen Ratio เฉลี่ย เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	45
4.7 ค่าความเร็วในการทดสอบเทคนิค Bowen Ratio เฉลี่ย เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	46
4.8 ค่าความเร็วลมในแนวตั้งเฉลี่ย เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	47
4.9 ค่าฟลักซ์เทคนิค Eddy Covariance เฉลี่ย เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	48
4.10 ค่าความเร็วในการทดสอบเทคนิค Eddy Covariance เฉลี่ย เดือนสิงหาคม 2552 ถึง มกราคม 2553 และมีนาคม 2553 ถึง เมษายน 2553	49

<b>รูป (ต่อ)</b>	<b>หน้า</b>
------------------	-------------

4.11 ค่าฟลักซ์เฉลี่ย 3 ถูกผล	50
4.12 ค่าความเร็วในการทดสอบของก๊าซชั้ลเพอร์ไอดิอกไซด์เฉลี่ย 3 ถูกผล	51
4.13 ความสัมพันธ์ระหว่างค่าฟลักซ์ และรังสีสุทธิ เฉลี่ย 3 ถูกผล	52
4.14 ความสัมพันธ์ระหว่างค่าความเร็วการทดสอบ และรังสีสุทธิ เฉลี่ย 3 ถูกผล	52
4.15 เปรียบเทียบ $V_d$ ระหว่างพื้นที่ป่าไม้ผลัดใบ	54

## รายการสัญลักษณ์

$B$	=	Bowen ratio	
$c_p$	=	heat capacity of air	cal/g°C
$D_{2-1}$	=	gaseous turbulent transfer coefficient	cm/s
$Rn$	=	net radiation flux	W/m <sup>2</sup>
$G$	=	soil heat flux	W/m <sup>2</sup>
$\rho_a$	=	density of dry air	g/cm <sup>3</sup>
$\lambda$	=	latent heat of vaporization	cal/g
$P$	=	atmospheric pressure	kPa
$e_1, e_2$	=	partial pressure of vapor at two different heights	kPa
$C_p$	=	heat capacity of air = 0.24	cal/g°C
$T_{d1}, T_{d2}$	=	temperature of air at two different heights	°C
$P$	=	atmospheric pressure	mmHg
$M$	=	molecular weight of dry air	g/mol
$T$	=	temperature of dry air	°C
$e$	=	vapour pressure	mmHg
$\lambda$	=	latent heat of vaporization of water	cal/g
$EC$	=	Eddy covariance	-
$F$	=	ฟลักซ์	ng/cm <sup>2</sup> /s
$c'$	=	ค่าความเข้มข้นที่มีการเปลี่ยนแปลงในเวลาสั้น	ng/cm <sup>3</sup>
$w'$	=	ค่าความเร็วลมในแนวดิ่งที่มีการเปลี่ยนแปลงในเวลาสั้น	cm/s
$C$	=	ค่าความเข้มข้นของก๊าซ ณ เวลาใดเวลาหนึ่ง	ng/cm <sup>3</sup>
$\bar{C}$	=	ค่าเฉลี่ยความเข้มข้นของก๊าซ	ng/cm <sup>3</sup>
$w$	=	ค่าความเร็วของลม ณ เวลาใดเวลาหนึ่ง	cm/s
$\bar{w}$	=	ค่าความเร็วของลมเฉลี่ย	cm/s
$V_d$	=	deposition velocity	cm/s

## รายการประมวลคำศัพท์และคำย่อ

atm	=	atmosphere
°C	=	degree Celsius
cm <sup>2</sup> /s	=	square meter per second
kPa	=	kilo pascal
mb	=	milli bar
m/s	=	meter per second
ppb	=	part per billion
W/m <sup>2</sup>	=	Watt per square meter