

การตรวจวัดการได้รับสารโพลีไซคลิคอะโรมาติกไฮโดรคาร์บอนจากควันท่อไอเสียรถยนต์โดยใช้  
ระดับ 1-ไฮดรอกซีไฟวินในปั๊สภาวะเป็นตัวชี้วัด

นางสาวสุภาวดี วัฒนา

## ศูนย์วิทยทรัพยากร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต  
สาขาวิชาวิทยาศาสตร์การแพทย์

คณะแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2546

ISBN 974-17-4945-7

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

DETECTION OF POLYCYCLIC AROMATIC HYDROCARBON EXPOSURE FROM AUTOMOBILE  
EXHAUST FUMES USING URINARY 1-HYDROXYPYRENE LEVEL AS AN INDEX

Miss Suparat Wattana

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science in Medical Science

Faculty of Medicine

Chulalongkorn University

Academic Year 2003

ISBN 974-17-4945-7

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การตรวจวัดการได้รับสารเพล็กซิคลิคอะโนมาติกไฮดราร์บอนจากค่านท่อไอเสีย  
กรณีติดอยู่ระดับ 1-ไฮดรอกซีไฟฟ์ในปั๊สภาวะเป็นตัวชี้วัด

โดย

นางสาว สุภาวดี วัฒนา

สาขาวิชา

วิทยาศาสตร์การแพทย์

อาจารย์ที่ปรึกษา

รองศาสตราจารย์ สุพิชา วิทยาลีศปัญญา

คณะแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้  
เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

คณะแพทยศาสตร์

(ศาสตราจารย์นายแพทย์กิริมย์ กมลวัฒนกุล)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

..... ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์แพทย์หญิง วีไล ชินธเนศ)

..... อาจารย์ที่ปรึกษา  
(รองศาสตราจารย์ สุพิชา วิทยาลีศปัญญา)

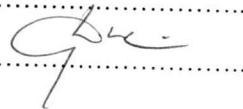
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ พ.ต.ท.หญิง ดร. สมทรง ลาวันย์ประเสริฐ)

..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. ศรีจันทร์ พรจิราศิลป์)

**สุภารัตน์ วัฒนา** : การตรวจวัดการได้รับสารโพลีไซคlicօரomaticไฮโดรคาร์บอนจากควันท่อไอเสียรถยนต์โดยใช้ระดับ 1-ไฮดรอกซีไฟรินในปัสสาวะเป็นตัวชี้วัด. (DETECTION OF POLYCYCLIC AROMATIC HYDROCARBON EXPOSURE FROM AUTOMOBILE EXHAUST FUMES USING URINARY 1-HYDROXYPYRENE LEVEL AS AN INDEX)

อ. ที่ปรึกษา : รศ. สุพิชา วิทยาลัยปัญญา, 71 หน้า. ISBN 974-17-4945-7

โพลีไซคlicօরomaticไฮโดรคาร์บอน (พีเออช) เป็นสารประกอบไฮโดรคาร์บอนที่เกิดขึ้นจากการเผาไหม้สมบูรณ์ของเชื้อเพลิง เมื่อสารพีเออชเข้าสู่ร่างกาย จะถูกเปลี่ยนแปลงให้เป็นเทบอไลท์ที่มีฤทธิ์ก่อมะเร็ง โดยเมื่อจับกับ DNA มีผลก่อการกลายพันธุ์และก่อให้เกิดมะเร็งได้ การตรวจวัดการได้รับสารพีเออชในร่างกายมนุษย์จะมีประโยชน์ในการป้องกันกลุ่มคนที่เสี่ยงต่อการเป็นโรคมะเร็ง การศึกษาครั้งนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อทำการตรวจระดับ 1-ไฮดรอกซีไฟริน ซึ่งเป็นเมแทบอไลท์ของสารพีเออช โดยตรวจในปัสสาวะของกลุ่มคนที่มีโอกาสสูงต่อการสัมผัสถกับสารพีเออชที่มีแหล่งกำเนิดจากควันท่อไอเสียรถยนต์ เปรียบเทียบกับกลุ่มคนที่ไม่มีโอกาสสัมผัสถกับควันท่อไอเสียรถยนต์น้อยกว่า โดยเก็บปัสสาวะหลังจากอาสามัครเสร็จสิ้นการทำงานที่ต้องสัมผัสถกับควันท่อไอเสียรถยนต์ ทำการวิเคราะห์หาความเข้มข้นของ 1-ไฮดรอกซีไฟริน ในปัสสาวะโดยวิธี HPLC และวัดระดับครีเอตินีนในปัสสาวะโดยวิธีสเปกโกรฟโนเมทรี พบร่วมดับของ 1-ไฮดรอกซีไฟริน ในปัสสาวะของกลุ่มคนที่ได้รับควันจากท่อไอเสียรถยนต์ มีค่าสูงกว่ากลุ่มคนที่ไม่มีโอกาสสัมผัสถกับควันท่อไอเสียรถยนต์น้อยกว่า โดยมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ  $0.0035 \pm 0.0032$  และ  $0.0011 \pm 0.0010$  ไมโครโมล/ลิตร ตามลำดับ ( $P = 0.000$ ) และระดับของครีเอตินีนในปัสสาวะของกลุ่มคนที่ได้รับควันจากท่อไอเสียรถยนต์ มีค่าสูงกว่ากลุ่มคนที่ไม่มีโอกาสสัมผัสถกับควันท่อไอเสียรถยนต์น้อยกว่า โดยมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ  $0.01 \pm 0.005$  และ  $0.008 \pm 0.006$  ไมล/ลิตร ตามลำดับ ( $P = 0.040$ ) และเมื่อคำนวณในรูปของ 1-ไฮดรอกซีไฟริน/ไมครีเอตินีน พบร่วมปัสสาวะของกลุ่มคนที่ได้รับควันจากท่อไอเสียรถยนต์ มีค่าสูงกว่ากลุ่มคนที่ไม่มีโอกาสสัมผัสถกับควันท่อไอเสียรถยนต์น้อยกว่า โดยมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ  $0.37 \pm 0.28$  และ  $0.19 \pm 0.22$  ตามลำดับ ( $P = 0.002$ ) การศึกษานี้แสดงให้เห็นว่า กลุ่มคนที่ได้รับควันจากท่อไอเสียรถยนต์ ได้รับสารประกอบพีเออชในปริมาณสูง และระดับของ 1-ไฮดรอกซีไฟริน/ไมครีเอตินีน สามารถใช้เป็นตัวชี้วัดการได้รับสารพีเออชที่มีแหล่งกำเนิดจากควันท่อไอเสียรถยนต์ได้จริง อีกทั้งสามารถนำไปประยุกต์ใช้ในกลุ่มคนที่ได้รับสารพีเออชจากแหล่งอื่นๆ ต่อไป

สาขาวิชา	วิทยาศาสตร์การแพทย์	ลายมือชื่อนิติ	
ปีการศึกษา	2546	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา	

##4475276830 : MAJOR MEDICAL SCIENCE

KEY WORDS : POLYCYCLIC AROMATIC HYDROCARBONS / 1-HYDROHYPYRENE / CREATININE

SUPARAT WATTANA : DETECTION OF POLYCYCLIC AROMATIC HYDROCARBON EXPOSURE FROM AUTOMOBILE EXHAUST FUMES USING URINARY 1-HYDROHYPYRENE LEVEL AS AN INDEX. THESIS ADVISOR : ASSOC. PROF. SUPEECHA WITTAYALERTPANYA, 71 pp. ISBN 974-17-4945-7

Polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) are hydrocarbon compounds which originated from the incomplete combustion. In human, PAHs are bioactivated to reactive metabolites which can bind covalently to DNA and subsequently initiate mutation and carcinogenesis. The measurement of PAHs exposure may be used as an index to classify the cancer risk group. The purpose of this study was to measure level of urinary 1-hydroxypyrene, a metabolite of PAHs, in subjects exposed to automobile exhaust fumes compared to the non-exposed subjects. All subjects were collected for urine samples after the end of working day. Urine samples were analysed by HPLC and spectrophotometry to measure 1-hydroxypyrene and creatinine level, respectively. The results showed that average urinary 1-hydroxypyrene level in exposed subjects was significantly higher than non-exposed subjects (mean  $\pm$  SD of  $0.0035 \pm 0.0032$  and  $0.0011 \pm 0.0010 \mu\text{mol/l}$ , respectively ;  $P = 0.000$ ). Average urinary creatinine level in exposed subjects was also significantly higher than non-exposed subjects (mean  $\pm$  SD of  $0.01 \pm 0.005$  and  $0.008 \pm 0.006 \text{ mol/l}$ , respectively ;  $P = 0.040$ ). Ratio of urinary 1-hydroxypyrene / mol creatinine level, of the exposed subjects was significantly higher than that of the non-exposed subjects (mean  $\pm$  SD of  $0.37 \pm 0.28$  and  $0.19 \pm 0.22 \mu\text{mol/mol}$  creatinine, respectively ;  $P = 0.002$ ). Conclusion : Automobile exhaust fume exposed subjects have a higher risk to be exposed to PAHs than the non-exposed subjects. Urinary 1-hydroxypyrene level can be used as an index for an exposed of PAHs which are originated from automobile exhaust fumes and other sources as well.

Field of study Medical Science

Student's signature .....

Academic 2003

Advisor's signature .....

## กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จด้วยดี โดยได้รับความร่วมมือจากบุคคลหลายท่าน โดยเฉพาะ รศ. สุพีชา วิทยาลัยปัญญา อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ที่กรุณายังให้ความรู้ คำแนะนำ และความช่วยเหลือในการทำวิทยานิพนธ์ ผู้วิจัยจึงขอขอบพระคุณมา ณ โอกาสนี้

ขอขอบพระคุณ พศ. ดร. วัชรี ลิมปันสิทธิกุล ที่ให้คำแนะนำเกี่ยวกับวิทยานิพนธ์ และ รศ. พญ. สุมนา ชมพูทวีป แพทย์ที่ปรึกษาในการเจาะเลือดกลุ่มตัวอย่าง

ขอขอบพระคุณ คุณปักศักดิ์ เศรษฐสุนทร ผู้อำนวยการใหญ่องค์กรงานส่งมวลชนกรุงเทพ คุณสมชาย พงษ์สรฤทธิ์ ผู้อำนวยการเขตกรุงเทพมหานครที่ 1 คุณพงษ์พิทยา แก้วม่ง หัวหน้ากองเดินรถที่ 1 คุณเรียม ระหว่างบ้าน หัวหน้าแผนกธุรการกองเดินรถที่ 1 ที่กรุณาให้ข้อมูลและເອີ້ນເພື່ອ สถานที่ในการเจาะเลือดและเก็บปัสสาวะกลุ่มตัวอย่าง และขอขอบพระคุณพนักงานเก็บค่า โดยสารรถประจำทางสาย 95, 34, 129, 107, 543 ทุกท่าน ที่กรุณาเป็นกันกลุ่มตัวอย่างในการทำวิจัย

ขอขอบพระคุณ ศ. พญ.นวนารถ จากรักษา หัวหน้าแผนกวิชาศาสตร์ชั้นสูตร คุณแสงทิพา ชำนาญไพร คุณแอนนา มิลินทากาศ ที่กรุณาให้คำแนะนำและให้ความช่วยเหลือในการตรวจวัดระดับสารชีวเคมีในเลือด

ขอขอบพระคุณ คุณอรวรรณ บำรุงรักษ์, ครอบครัวของคุณอนันต์ ประเสริฐสุขสม และ ชาวบ้านตำบลซ่องแค อำเภอตาคลี จังหวัดครัวสวรรค์ ที่กรุณาให้ความช่วยเหลือ เอื້อເພື່ອสถานที่ ในการเจาะเลือดและเก็บปัสสาวะกลุ่มตัวอย่าง และกรุณาเป็นตัวอย่างกลุ่มควบคุม

ขอขอบพระคุณ นายแพทย์ สืบพงษ์ เอ่องจ้วน ที่ให้คำแนะนำเกี่ยวกับการเก็บตัวอย่างเลือด ในการทำวิจัยครั้งนี้

ขอขอบพระคุณ คุณจันทนา ตั้งจารุกิจ นักวิจัยประจำสถาบันวิจัยจุฬาภรณ์ และคุณเยาวรัตน์ หินซุย ที่กรุณาให้ความรู้และคำแนะนำในการทำวิจัย และขอขอบพระคุณ คุณสิทธิพร ปริกัมศิล ที่ให้ความช่วยเหลือในการเดินทางไปเก็บตัวอย่าง และให้ความช่วยเหลือในการทำวิจัยครั้งนี้

ขอขอบพระคุณ คุณรุจิเรช บุญพาพิมพ์, คุณพิพสุดา ปลื้มใจ, คุณประภัค ศรีกิติกุลชัย และเจ้าหน้าที่ภาควิชาเภสัชวิทยาทุกท่าน ที่ให้ความช่วยเหลือในการทำวิจัยครั้งนี้

ขอขอบพระคุณผู้ให้ทุนอุดหนุนการวิจัย คือ ทุนวิจัยรัชดาภิเชกสมโภชน์ คณະแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สุดท้ายนี้ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณ บิดา แม่ดาม ญาติพี่น้อง ที่ให้การสนับสนุนในการศึกษาตลอดหลักสูตร ผู้วิจัยหวังว่า วิทยานิพนธ์ฉบับนี้จะเป็นประโยชน์แก่ผู้สนใจ หากผิดพลาด ประการใดผู้วิจัยขอรับໄວ້ເພີ່ມຜູ້ເດືອກ

## สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย .....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๑
กิตติกรรมประกาศ .....	๘
สารบัญ .....	๙
สารบัญตาราง .....	๑๖
สารบัญรูปภาพ .....	๗
คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ .....	๗
บทที่ 1. บทนำ .....	1
ความสำคัญและที่มาของปัจจัยการวิจัย .....	1
วัตถุประสงค์ของการวิจัย .....	2
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับจากการวิจัย .....	3
คำจำกัดความที่ใช้ในการวิจัย .....	3
ทบทวนวรรณกรรมที่เกี่ยวข้อง .....	4
พิชวิทยา暨ศาสตร์ของสารประกอบ PAHs (Toxicokinetics) .....	9
สมบัติของสารประกอบ PAHs .....	12
ผลกระทบจากการได้รับสาร PAHs .....	14
Pyrene .....	15
พิชวิทยา暨ศาสตร์ของ Pyrene .....	16
ผลกระทบของ pyrene ที่มีต่อร่างกาย .....	17
การตรวจวัดการได้รับสาร PAHs .....	18
Creatinine .....	19
บทที่ 2. วิธีดำเนินการวิจัยและวัสดุอุปกรณ์	
การประเมินความน่าเชื่อถือของวิธีการวิเคราะห์หาความเข้มข้นของ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะตัวอย่าง (Method validation) .....	21
วิธีการหาความเข้มข้นของ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ .....	22

## สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
การประเมินความน่าเชื่อถือของวิธีการวิเคราะห์หาความเข้มข้นของ creatinine ในปัสสาวะด้วยวิธี validation ..... การศึกษาในกลุ่มตัวอย่าง ..... การเก็บรวบรวมข้อมูล ..... การวิเคราะห์ข้อมูล ..... .....	26 29 31 31
<b>บทที่ 3. ผลการทดลอง</b>	
ผลการประเมินความน่าเชื่อถือของวิธีการวิเคราะห์หาความเข้มข้นของ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะด้วยวิธี validation ..... ผลการประเมินความน่าเชื่อถือของวิธีการวิเคราะห์หาความเข้มข้นของ creatinine ในปัสสาวะด้วยวิธี validation ..... ผลการศึกษาในกลุ่มตัวอย่าง ..... .....	32 37 40
<b>บทที่ 4. สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง</b> .....	49
รายการอ้างอิง .....	54
ภาคผนวก .....	57
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์ .....	66

# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สารบัญตาราง

หน้า

### ตารางที่

1. แสดงคุณสมบัติทั่วไปของสารประกอบ PAHs .....	6
2. แสดงความเข้มข้นของสารประกอบ PAHs บริเวณถนนที่มีการจราจรหนาแน่นเปรียบเทียบกับถนนที่มีการจราจรเบาบางกว่า ในกรุงโคนเป็นเยกน ประเทศแคนาดา ปี ค.ศ. 1992 ....	8
3. แสดงตัวอย่างสารประกอบ PAHs ที่เป็น carcinogen และ non-carcinogen .....	13
4. แสดงค่าความถูกต้องของ การวิเคราะห์ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ .....	32
5. แสดงค่าเบอร์เซนต์การคืนกลับของการสกัดตัวอย่างในการวิเคราะห์ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ .....	33
6. แสดงค่าความเที่ยงตรงของการวิเคราะห์ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ เมื่อทำการวิเคราะห์ในวันเดียวกัน .....	33
7. แสดงค่าความเที่ยงตรงของการวิเคราะห์ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ เมื่อทำการวิเคราะห์ในต่างวันกัน .....	34
8. แสดงค่าความถูกต้องของ การวิเคราะห์ creatinine ในปัสสาวะ .....	37
9. แสดงค่าความเที่ยงตรงของการวิเคราะห์ creatinine ในปัสสาวะ เมื่อทำการวิเคราะห์ในวันเดียวกัน .....	38
10. แสดงค่าความเที่ยงตรงของการวิเคราะห์ creatinine ในปัสสาวะ เมื่อทำการวิเคราะห์ในต่างวันกัน .....	38
11. แสดงลักษณะทั่วไปของกลุ่มตัวอย่าง .....	40
12. แสดงค่าสารชีวเคมีในเลือดของกลุ่มตัวอย่าง .....	41
13. แสดงระดับ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะของกลุ่มตัวอย่าง .....	43
14. แสดงระดับ creatinine ในปัสสาวะของกลุ่มตัวอย่าง .....	44
15. แสดงระดับ 1-hydroxypyrene / mol creatinine ในปัสสาวะ เปรียบเทียบระหว่างกลุ่มควบคุมและกลุ่มทดลอง .....	45
16. แสดงลักษณะทั่วไปและผลการตรวจสารชีวเคมีในเลือดของกลุ่มตัวอย่าง .....	62

## สารบัญวุปภาพ

หน้า

### รูปที่

1. แสดงสูตรโครงสร้างของสารประกอบ PAHs ชนิดต่างๆ .....	5
2. แสดงตัวอย่างเมแทบอไอล์ของสารประกอบ PAHs .....	11
3. กระบวนการเปลี่ยนแปลงของ benzo[a]pyrene เมื่อเข้าสู่ร่างกาย .....	12
4. แสดงลักษณะโครงสร้างของ epoxide ที่มี bay-region ในโครงสร้าง .....	13
5. แสดงสูตรโครงสร้างของ pyrene .....	16
6. แสดงสูตรโครงสร้างของ 1-hydroxypyrene .....	18
7. แสดงสูตรโครงสร้างของ creatine และ creatinine .....	20
8. แสดงโครงมาโนเดกแกรมที่ได้จากการวิเคราะห์ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ .....	35
9. แสดงกราฟมาตราฐานของ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะ .....	36
10. แสดงกราฟมาตราฐานของ creatinine ในปัสสาวะ .....	39
11. แสดงค่าเฉลี่ยของระดับ 1-hydroxypyrene ในปัสสาวะของกลุ่มควบคุมเปรียบเทียบกับกลุ่มทดลอง .....	46
12. แสดงค่าเฉลี่ยของระดับ creatinine ในปัสสาวะของกลุ่มควบคุมเปรียบเทียบกับกลุ่มทดลอง .....	47
13. แสดงค่าเฉลี่ยของระดับ 1-hydroxypyrene / mol creatinine ในปัสสาวะของกลุ่มควบคุมเปรียบเทียบกับกลุ่มทดลอง .....	48

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

%	=	percent
$\mu\text{g}$	=	microgram
$\mu\text{l}$	=	microlitre
$\mu\text{mol}$	=	micromol
1-OHP	=	1-hydroxypyrene
AP	=	alkaline phosphatase
BUN	=	blood urea nitrogen
C	=	control
$^{\circ}\text{C}$	=	degree celcius
$\text{CO}_2$	=	carbondioxide
Conc.	=	concentration
Cr	=	creatinine
CYP 1A1	=	cytochrome P450 1A1
CYP 1A2	=	cytochrome P450 1A2
DBP	=	diastolic blood pressure
dl	=	decilitre
E	=	exposed
l	=	litre
LOQ	=	lower limit of quantitation
mg	=	milligram
ml	=	millilitre
ng	=	nanogram
PAHs	=	Polycyclic aromatic hydrocarbons
PAR	=	peak area ratio
RSD	=	relative standard deviation

คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ (ต่อ)

SBP	=	systolic blood pressure
SD	=	standard deviation
SGOT	=	serum glutamooxaloacetate transferase
SGPT	=	serum glutamopyruvate transferase
TB	=	total bilirubin

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย