

การปนเปื้อนของสารตะกั่วในแม่น้ำเจ้าพระยา



นางสาวจันทนา จันทร์ภักดี



ศูนย์วิทยทรัพยากร อุปกรณ์ครุภัณฑ์วิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

สาขาวิชาชีววิทยาศาสตร์สาขาวิชาคล้อง

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2536

ISBN 974-582-669-3

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

018864 ๑๗๓๖๖๒๖๔

LEAD CONTAMINATION IN THE CHAO PHRAYA RIVER

Miss Chantana Chanpukdee

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

Inter Department of Environmental Science

Graduate School

Chulalongkorn University

1993

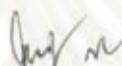
ISBN 974-582-669-3

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การเป็นเป้าหมายของสาระที่ก้าวในแม่น้ำเจ้าพระยา
โดย นางสาวจันทร์ จันทร์ภักดี
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ เพลินจิต หมทิคงก์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ เป็นส่วนหนึ่งของ
การศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

.......... กรรมบัณฑิต
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชราภิรัตน์)

คณะกรรมการตรวจสอบวิทยานิพนธ์

.......... ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ไพรัช สายเชื้อ)

.......... อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ เพลินจิต หมทิคงก์)

คุณย์วิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

.......... กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. กัลยา วัฒนา)

.......... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. กานต์ ชีรคุปต์)



พิมพ์ต้นฉบับบทคัดย่อวิทยานิพนธ์ภาษาไทยรอบสีเขียวเพียงแผ่นเดียว

จันทนา จันทร์กัตติ : การปนเปื้อนของสารตะกั่วในแม่น้ำเจ้าพระยา (LEAD CONTAMINATION IN THE CHAO PHRAYA RIVER) อ.ที่ปรึกษา : วงศ์-เพลินจิต หมทัยวงศ์, 110 หน้า.

ISBN 974-582-669-3

ศึกษาการป่นเปื้อนของสารตะกั่วในน้ำและดินตะกอน ในแม่น้ำเจ้าพระยาตั้งแต่จังหวัดสมุทรปราการจนถึงจังหวัดนครสวรรค์ ในฤดูน้ำมากและฤดูน้ำน้อย (ตุลาคม 2534 และพฤษภาคม 2535 ตามลำดับ) โดยวิธีอะคอมมิกแอบซอฟพชั่นสเปกตรไฟฟ์เต็มตัว ผลการวิเคราะห์ด้วยย่างน้ำ พนักปริมาณตะกั่ว มีค่าเฉลี่ย 3.57 ± 2.04 ไมโครกรัม/ลิตร ในฤดูน้ำมาก และ 10.73 ± 5.10 ไมโครกรัม/ลิตร ในฤดูน้ำน้อย การเปรียบเทียบปริมาณตะกั่วในน้ำระหว่างฤดูน้ำมากและฤดูน้ำน้อย พนักมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($\alpha = 0.05$) ตะกั่วที่พบส่วนมากอยู่ในรูปตะกั่วแบ่งๆ อยู่ 98.88% และ 1.12% อยู่ในรูปตะกั่วละลาย ผลการวิเคราะห์ด้วยย่างดินตะกอน พนักมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.47 ± 1.10 ไมโครกรัม/กรัม ในฤดูน้ำมาก และ 1.61 ± 1.19 ไมโครกรัม/กรัม ในฤดูน้ำน้อย การกระจายของตะกั่วในแม่น้ำ พนักต่อน้ำมีปริมาณตะกั่วในน้ำสูง ในดินตะกอนมีปริมาณต่ำ ส่วนบริเวณปากแม่น้ำมีปริมาณตะกั่วในน้ำต่ำ ในบริเวณที่พบในดินตะกอนสูง

ภาควิชา สหสาขา
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์สุขภาวะและลักษณ์
ปีการศึกษา 2535

ধার্মিক ও সামাজিক কাজের প্রক্রিয়া ।

C 125889 : INTER-DEPARTMENT OF ENVIRONMENTAL SCIENCE

KEY WORD: LEAD/HEAVY METAL/CHAO PHRAYA RIVER

CHANTANA CHANPUKDEE : LEAD CONTAMINATION IN THE CHAO PHRAYA RIVER

THESIS ADVISOR : ASSO.PROF. PLOENCHIT THOMTHITCHONG, 110 pp.

ISBN 974-582-669-3

Lead contamination in water samples and sediments collected from Chao Phraya River (Samutprakarn province to Nakorn Sawan province) in rainy season (October 1991) and dry season (May 1992) was analysed by Atomic Absorption Spectrophotometry. Water samples analysis found that the average lead contents were $3.57 \pm 2.04 \mu\text{g/l}$ and $10.73 \pm 5.01 \mu\text{g/l}$ in rainy and dry season, respectively. Seasonal variation was obvious with statistical significance at 0.05. The percentage of lead, 98.88%, in water was particulate lead and 1.12% was dissolved lead. The results of sediment analysis showed an average of $1.47 \pm 1.10 \mu\text{g/g}$ for rainy season and $1.61 \pm 1.19 \mu\text{g/g}$ dry weight for dry season with no statistical difference. Lead distribution in water was recorded in the upper stream whereas sediment lead was pronounced in the mouth of the estuary.

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา แผนภาษา

ลายมือชื่อนิสิต ๐๘๘๘

สาขาวิชา วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ทศ พ.

ปีการศึกษา ๒๕๓๕

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จเรียบร้อยได้ด้วยความกรุณาอย่างยิ่งจาก รองศาสตราจารย์ เพลินจิต หมทิคง์ อารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ซึ่งท่านได้ให้คำแนะนำ ข้อคิดเห็น และช่วยเหลือการวิจัยด้วยดีตลอดมา ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงไว้ ณ ที่นี่

ขอกราบขอบพระคุณรองศาสตราจารย์ ไพรัช สายเชื้อ รองศาสตราจารย์ ดร.ธรรมนูญ ใจจนะบุราณ์ รองศาสตราจารย์ ดร.กัลยา วัฒนากร และผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ก้าวร ชีรคุปต์ กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ที่ได้ให้คำแนะนำช่วยเหลือและแก้ไขข้อหาพร่องต่างๆ เพื่อให้วิทยานิพนธ์สมบูรณ์ยิ่งขึ้น

ขอกราบขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.เมศิมหกติ อาจารย์พันธุ์ ที่กรุณาให้คำแนะนำ การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

ขอขอบคุณ นพพิทธวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ให้ทุนอุดหนุนการวิจัยครั้งนี้

ขอขอบคุณ คุณนราพร ศรีครະกุล คุณพีรวงษ์ สุนทรเดชา คุณวิชัย วงศาราด ให้คำแนะนำช่วยเหลือและฝึกอบรมด้านสิ่งแวดล้อม กรมส่งเสริมคุณภาพสิ่งแวดล้อม ที่ให้ความอนุเคราะห์สถานที่ และเครื่องมือในการเตรียมตัวอย่างและวิเคราะห์ตัวอย่าง

ขอขอบคุณ คุณภาวรรณ รักสุข คุณปัจญานนท์ หาราพงษ์ คุณประใจติ กรานกราน คุณสมบศ เอื้ออภิสิทธิ์ แสงกุณย์ คุณบก夹ุณ ที่ให้คำแนะนำในการทำวิทยานิพนธ์และจัดพิมพ์รูปเล่น เป็นอย่างดี

ขอขอบคุณ เพื่อนๆ พี่ๆ น้องๆ ที่ช่วยเหลือและให้กำลังใจในการทำวิจัยตลอดมา

และท้ายนี้ ขอกราบขอบพระคุณบิดาและมารดา ซึ่งสนับสนุนทางด้านการศึกษาและให้กำลังใจแก่ผู้วิจัยเสมอมาจนสำเร็จการศึกษา และขออุทิศประโยชน์ที่ได้จากการวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ แก่บิดา-มารดา ผู้ที่เคารพยิ่ง

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	4
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	6
กิตติกรรมประกาศ.....	8
สารบัญตาราง.....	9
สารบัญรูป.....	10
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. การเป็นเปี้ยนของสาระทั่วไปในแหล่งน้ำ.....	18
3. วิธีค่าเนินการศึกษา.....	35
4. ผลการศึกษา.....	51
5. วิจารณ์ผลการศึกษา.....	73
6. สรุปผลการศึกษาและข้อเสนอแนะ.....	85
รายการอ้างอิง.....	87
ภาคผนวก.....	95
ประวัติผู้เขียน.....	110

**คุณชวยหรือ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 ผลงานวิจัยที่เกี่ยวกับข้อบ่งคัดของปริมาณพัฒนาช้าในแหล่งน้ำ.....	12
3.1 สถานีเก็บตัวอย่างน้ำและคินตะกอน.....	36
3.2 วิธีวิเคราะห์พารามิเตอร์อื่นๆ.....	48
4.1 การเปรียบเทียบปริมาณพัฒนาช้า (ในไครอกรัม/ลิตร) ในแม่น้ำเจ้าพระยา ถูกน้ำมากและถูกน้ำน้อย.....	52
4.2 ค่าค่าสุด-ค่าสูงสุด ค่าเฉลี่ย และค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของปริมาณพัฒนาช้า ในตัวอย่างน้ำจากแม่น้ำเจ้าพระยา.....	53
4.3 การวิเคราะห์ความแปรปรวนสองทาง (Two-Way Anova) ของปริมาณพัฒนาช้า ในตัวอย่างน้ำ ถูกน้ำมากและถูกน้ำน้อยในแม่น้ำเจ้าพระยา	53
4.4 การเปรียบเทียบปริมาณพัฒนาช้าในตัวอย่างน้ำ (ในไครอกรัม/ลิตร) ในคลองบริเวณปากแม่น้ำ ถูกน้ำมากและถูกน้ำน้อย.....	55
4.5 ค่าค่าสุด-ค่าสูงสุด ค่าเฉลี่ย และค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของปริมาณพัฒนาช้า ในตัวอย่างน้ำจากคลองบริเวณปากแม่น้ำ.....	55
4.6 การวิเคราะห์ความแปรปรวนสองทาง (Two-Way Anova) ของปริมาณพัฒนาช้า ในตัวอย่างน้ำถูกน้ำมากและถูกน้ำน้อยในคลองบริเวณปากแม่น้ำ	56
4.7 ข้อมูลคุณภาพน้ำในแม่น้ำเจ้าพระยา ถูกน้ำมาก (คุณภาพ 2534).....	58
4.8 ข้อมูลคุณภาพน้ำในแม่น้ำเจ้าพระยา ถูกน้ำน้อย (พฤศจิกายน 2535).....	59
4.9 ข้อมูลคุณภาพน้ำในคลองบริเวณปากแม่น้ำ ถูกน้ำมาก (พฤษจิกายน 2534).....	62
4.10 ข้อมูลคุณภาพน้ำในคลองบริเวณปากแม่น้ำ ถูกน้ำน้อย (พฤษจิกายน 2535).....	62
4.11 ปริมาณพัฒนาช้าในคินตะกอน (ในไครอกรัม/กรัม) ในแม่น้ำเจ้าพระยา.....	64
4.12 ค่าค่าสุด-ค่าสูงสุด ค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของปริมาณพัฒนาช้าในตัวอย่าง คินตะกอนจากแม่น้ำเจ้าพระยา.....	65

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
4.13 การวิเคราะห์ความแปรปรวนสองทาง (Two-Way Anova) ของปริมาณพัฒนา ในตัวอย่างดินตะกอน ดูคุณภาพมาก และดูคุณลักษณะอยู่ในแม่น้ำเจ้าพระยา	65
4.14 ปริมาณพัฒนาในตัวอย่างดินตะกอน (ในไครอกรัน/กรัม) ในคลองบริเวณปากแม่น้ำ.....	67
4.15 ค่าต่ำสุด-ค่าสูงสุด ค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของปริมาณพัฒนา ในตัวอย่างดินตะกอนจากคลองบริเวณปากแม่น้ำ.....	67
4.16 การวิเคราะห์ความแปรปรวนสองทาง (Two-Way Anova) ของปริมาณพัฒนา ในตัวอย่างดินตะกอน ดูคุณภาพมาก และดูคุณลักษณะอยู่ในคลองบริเวณปากแม่น้ำ	68
4.17 ปริมาณสารอินทรีบ์และลักษณะของดินตะกอนในแม่น้ำเจ้าพระยา.....	70
4.18 ปริมาณสารอินทรีบ์และลักษณะของดินตะกอน ในคลองบริเวณปากแม่น้ำ.....	71
5.1 ปริมาณพัฒนาในตัวอย่างน้ำและดินตะกอนในแม่น้ำเจ้าพระยา ดูคุณภาพมาก และดูคุณลักษณะอยู่.....	81
ก 1 รายชื่อโรงงานอุตสาหกรรมโครงการไล่หะหนักในเขตจังหวัดสมุทรปราการ.....	101
ก 2 รายชื่อโรงงานผลิตแบตเตอรี่ในประเทศไทย.....	103
ก 3 อุตสาหกรรมหรือหน่วยงานกับขั้นตอนที่เกี่ยวข้อง ในการปล่อยพัฒนาในสิ่งแวดล้อม.....	105
ข 1 มาตรฐานคุณภาพน้ำในแหล่งน้ำผิวน้ำที่มีใช้ทุก處.....	107
ข 2 มาตรฐานพัฒนาในน้ำคือที่ก้านด้าวบนด้าวต่างๆ.....	109

สารบัญ

หัวที่	หน้า
2.1 วัฏจักรของตะกั่วในแหล่งน้ำ.....	24
2.2 Lead species in water.....	26
2.3 อัตราการหลอมน้ำในแม่น้ำเจ้าพระยา.....	32
2.4 แผนที่แสดงแม่น้ำเจ้าพระยา.....	34
3.1 แผนที่แสดงจุดเก็บตัวอย่างน้ำและคินตะกอนในแม่น้ำเจ้าพระยา.....	37
3.2 แผนที่แสดงจุดเก็บตัวอย่างน้ำและคินตะกอนในคลองบริเวณปากแม่น้ำ.....	38
3.3 วิธีวิเคราะห์ตะกั่วส่วนที่แขวนลอย.....	41
3.4 วิธีวิเคราะห์ตะกั่วส่วนที่ลับลายน้ำ.....	44
3.5 วิธีวิเคราะห์ตะกั่วในคินตะกอน.....	46
4.1 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับความเที่ยมในตัวอย่างน้ำ ในฤดูน้ำแล้ง.....	60
4.2 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับการทำน้ำไฟฟ้าในตัวอย่างน้ำ.....	61
4.3 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับสารอินทรีย์ในตัวอย่างคินตะกอน.....	72
5.1 ปริมาณตะกั่วในตัวอย่างน้ำและคินตะกอน.....	75
5.2 ปริมาณตะกั่วในตัวอย่างน้ำกับความเที่ยม ในฤดูน้ำแล้ง.....	77
5.3 ปริมาณตะกั่วในตัวอย่างน้ำกับสารแขวนลอย ในฤดูน้ำแล้ง.....	79
ก 1 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับพืชเชิงในตัวอย่างน้ำ.....	96
ก 2 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับการทำอุกซิเจนละลายน้ำ.....	97
ก 3 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับสารอินทรีย์ในตัวอย่างน้ำ.....	98
ก 4 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับสารแขวนลอยในตัวอย่างน้ำ.....	99
ก 5 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณตะกั่วกับความกระด้างในตัวอย่างน้ำ.....	100