

การปนเปื้อนของสารฟูโนฟีชน้ำและสัตว์น้ำ บริเวณตำบลร่อนพินุลย์
ถึงลุ่มน้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช

Arsenic Contamination in Aquatic Organisms from Tambon Ronpibul
to Pak Phanang River Basin, Changwat Nakhon Si Thammarat



ตรีรัตน์ ทองบอโรบูรณ์

Threerat Tongboriboon

เลขที่ 09181.AY 0416 2540 ๘.๒

Order Key.....	29008
Bib Key.....	137592
ว. ๑ ๙.๙. ๒๕๔๓ /	

วิทยานิพนธ์วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการสิ่งแวดล้อม
มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

Master of Science Thesis in Environmental Management

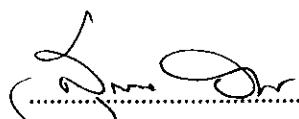
Prince of Songkla University

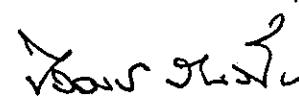
2540

ชื่อวิทยานิพนธ์ การปนเปื้อนของสารหนูในพืชบ้านและสัตว์บ้าน บริเวณตำบลครองพิบูลย์
ถึงคุณน้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช
ผู้เขียน นางสาวตรีรัตน์ ทองบวิบูรณ์
สาขาวิชา การจัดการสิ่งแวดล้อม

คณะกรรมการที่ปรึกษา

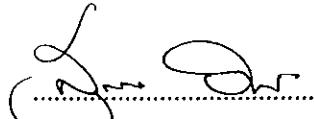
 ประธานกรรมการ
 (ดร.บรรจง วิทยวีรศักดิ์)

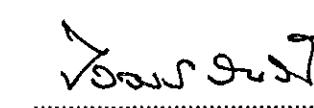
 กรรมการ
 (รองศาสตราจารย์ ดร.สุรพล อารีย์กุล)

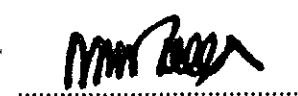
 กรรมการ
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ปิติวงศ์ ตันติโชค)

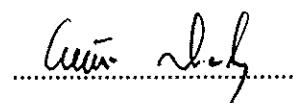
คณะกรรมการสอบ

 ประธานกรรมการ
 (ดร.บรรจง วิทยวีรศักดิ์)

 กรรมการ
 (รองศาสตราจารย์ ดร.สุรพล อารีย์กุล)

 กรรมการ
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ปิติวงศ์ ตันติโชค)

 กรรมการ
 (รองศาสตราจารย์ ณรงค์ ณ เรียงใหม่)

 กรรมการ
 (ดร.ไพรัตน์ สงวนไกร)

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็น^{*}
 ส่วนหนึ่งของการศึกษา ตามหลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการสิ่งแวดล้อม


 (รองศาสตราจารย์ ดร.กัม จันทร์พรมมา)
 คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

ชื่อวิทยานิพนธ์

การปนเปื้อนของสารหนูในพืชน้ำและสัตว์น้ำ บริเวณตำบลร่องพิบูลย์
ร่องพิบูลย์ถึงลุ่มน้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช

ผู้เขียน

นางสาวตรีรัตน์ ทองบริบูรณ์

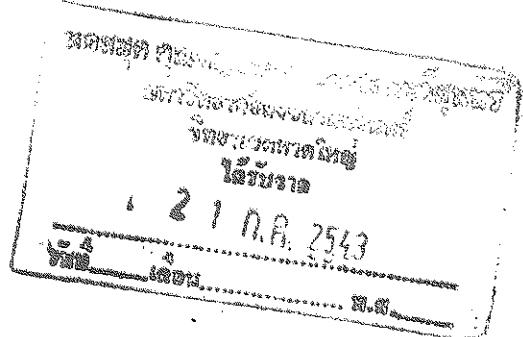
สาขาวิชา

การจัดการสิ่งแวดล้อม

ปีการศึกษา

2540

บทคัดย่อ



การศึกษาการปนเปื้อนของสารหนูในพืชน้ำและสัตว์น้ำ บริเวณตำบลร่องพิบูลย์
ถึงลุ่มน้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช ได้ดำเนินการโดยการหาปริมาณของสารหนูใน
พืชน้ำ สัตว์น้ำ น้ำ และดินตะกอน ด้วยเครื่องอัตโนมัติ叫做ซ็อกพอชันสเปกโตรไฟโตมิเตอร์
แบบแกรไฟต์ เฟอร์เนส (Graphite Furnance Atomic Absorption Spectrophotometer :
AAS) และหาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในพืชน้ำและสัตว์น้ำกับปริมาณสารหนู
ในน้ำและดินตะกอน เพื่อศึกษาว่าพืชน้ำและสัตว์น้ำชนิดใดที่สามารถนำมาใช้เป็นตัวชี้วัด
ทางชีวภาพของการปนเปื้อนสารหนูได้บ้าง

ผลการศึกษาพบว่าปริมาณสารหนูในพืชน้ำมีค่าระหว่าง 0.23-2.97 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก โดยพืชน้ำที่พบสารหนูสูงสุดคือ ผักตบชวา (*Eichhornia crassipes*) ส่วนปริมาณสารหนูในสัตว์น้ำมีค่าระหว่าง ตรวจไม่พบ-2.45 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก โดยพบสูงสุดในหอยเชลล์ (*Sinotaia ingallsiana*) ปริมาณสารหนูในน้ำมีค่าระหว่าง ตรวจไม่พบ-0.246 มิลลิกรัมต่อลิตร และปริมาณสารหนูในดินตะกอนมีค่าระหว่าง 100.70-1,854.84 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง พบร่วมกันสารหนูในน้ำและดินตะกอนจะมีปริมาณสารหนูสูง บริเวณพื้นที่ที่อยู่ใกล้กับแหล่งกำเนิดการเพรากกระจายของสารหนูในตำบลร่องพิบูลย์

ผลการศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพพบว่า ผักตบชวา (*Eichhornia crassipes*) และหอยเชลล์ (*Sinotaia ingallsiana*) มีปริมาณสารหนูสัมพันธ์กับปริมาณสารหนูในน้ำและดินตะกอน เมตยังไม่เหมาะสมที่จะใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพ เนื่องจากจะเส้น้ำอาจพัดพาให้เคลื่อนที่ไปได้ไกล ๆ จึงไม่สามารถเป็นตัวแทนที่ดีของจุดเก็บตัวอย่าง ยกเว้นในแหล่งน้ำนั่นเอง

Thesis Title Arsenic Contamination in Aquatic Organisms from Tambon Ronpibul to Pak Phanang River Basin, Changwat Nakhon Si Thammarat

Author Miss Threerat Tongboriboon

Major Program Environmental Management

Academic Year 1997

Abstract

Contaminations of arsenic in Aquatic Organisms from Tambon Ronpibul to Pakphanang River Basin, Changwat Nakorn Si Thammarat was studied. Samples of aquatic organisms, water and sediment were collected. The concentrations of arsenic were analysed by using graphite furnace atomic absorption spectrophotometer.

The results showed that the concentration of arsenic in aquatic plants were between 0.23 - 2.97 mg/kg wet weight. The highest levels were found in *Eichhornia crassipes*. The concentrations of arsenic in aquatic animals were between non detected level - 2.45 mg/kg wet weight. The highest levels were found in *Sinotaia ingallsiana*. The concentrations of arsenic in water were between non detected level - 0.246 mg/l. And the concentrations of arsenic in sediment between 100.70 - 1,854.84 mg/kg dry weight.

There were relatively high correlations of arsenic concentrations between *Eichhornia crassipes* and *Sinotaia ingallsiana* and their ambient environment. However, *Eichhornia crassipes* and *Sinotaia ingallsiana* were not suitable as bioindicators to predict the contamination of arsenic in this area because they were not good representatives of sampling sites as they could be moved by stream tide to a distance far away, except in a still water environment.

กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงต่อ ดร.บรรจง วิทยวีรศักดิ์ ประธานกรรมการที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร.สุรพล อารีย์กุล และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.บีติวงศ์ ตันติไซดก คณะกรรมการที่ปรึกษาร่วม รองศาสตราจารย์ ณรงค์ ณ เชียงใหม่ และ ดร.ไพรัตน์ สังวนไทร กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ซึ่งร่วมกันตรวจแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ รวมทั้งให้คำแนะนำและความช่วยเหลือต่าง ๆ ด้วยดี

ขอขอบพระคุณสถาบันวิจัยสภาระแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ให้ความช่วยเหลือในการวิเคราะห์ปริมาณสารหนุนในการศึกษาขั้นต้น

ขอขอบคุณอาจารย์ และเจ้าหน้าที่ห้องปฏิบัติการทุกท่าน ในภาควิชาพิษวิทยา คณะแพทยศาสตร์ ที่ให้ความช่วยเหลือในการดำเนินการวิจัยด้วยดีตลอดมา

ขอขอบพระคุณ คุณไฟโรจน์ สิริมนต์ภารรณ์ สถาบันการวิจัยเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำ ชายฝั่ง จังหวัดสงขลา ที่ให้ความอนุเคราะห์ในการจำแนกชนิดสัตว์น้ำ

ขอขอบพระคุณบุณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ที่ช่วยสนับสนุนงบประมาณในการดำเนินการวิจัยในครั้งนี้

ขอขอบพระคุณ คุณเจริญศักดิ์ งามไตรไว คุณอำนวย ศรีระแก้ว คุณนิภา มหาเรชพงศ์ และคุณสุรชาติ เพชรแก้ว ที่ได้ช่วยเหลือในการเก็บตัวอย่างเป็นอย่างดียิ่ง

ขอขอบพระคุณคุณพ่อ คุณแม่ พี่ชาย และน้องชาย ครอบครัวของบริบูรณ์ เพื่อน ๆ และพี่ ๆ สิ่งแวดล้อมรุ่น 5, 6 และ 7 รวมทั้งคุณกอบกิตติ์ รุธิโรกิ ที่ได้เป็นกำลังใจ ตั้งแต่เริ่มต้นทำงานวิทยานิพนธ์ฉบับนี้จนสำเร็จโดยสมบูรณ์ และท้ายสุดนี้ผู้วิจัยขอขอบพระคุณทุกท่านที่ไม่สามารถล่าวนามได้ทั้งหมดในที่นี้ไว้ ณ โอกาสสืดวย

ไพรัตน์ ทองบริบูรณ์

สารบัญ	หน้า
บทคัดย่อ	(3)
Abstract	(4)
กิตติกรรมประกาศ	(5)
สารบัญ	(6)
รายการตาราง	(8)
รายการภาพประกอบ	(10)
บทที่	
1 บทนำ	1
บทนำตนเรื่อง	1
การตรวจเอกสาร	2
วัตถุประสงค์	14
2 วิธีดำเนินการวิจัย	15
วัสดุ	15
อุปกรณ์	15
วิธีดำเนินการ	16
การกำหนดจุดเก็บตัวอย่าง	16
การกำหนดชนิดตัวอย่าง	22
การเก็บตัวอย่าง	22
วิธีเก็บตัวอย่างในภาคสนาม	23
วิธีวิเคราะห์ตัวอย่าง	23
วิธีการนำเสนอข้อมูล	24
3 ผล	25
การศึกษาปริมาณการปนเปื้อนของสารน้ำ	25
การศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพ	36

สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
4 บทวิชากรณ์	52
5 บทสรุป	59
บรรณานุกรม	61
ภาคผนวก	72
ประวัติผู้เขียน	94

รายการตาราง

ตาราง	หน้า
1 คำอธิบายสถานีเก็บตัวอย่าง	24
2 ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหมู่ในตัวอย่างพืชนำเสนอ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2	27
3 ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหมู่ในตัวอย่างสัตว์น้ำ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2	28
4 ผลการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2	31
5 ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหมู่ในดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2	32
6 สัดส่วนปริมาณสารหมู่ในพืชนำเสนอและสัดส่วนต่อปริมาณสารหมู่ในน้ำ	37
7 สัดส่วนปริมาณสารหมู่ในพืชนำเสนอและสัดส่วนต่อปริมาณสารหมู่ในดินตะกอน	38
8 คำอธิบายสถานีเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3	39
9 ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหมู่ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 3	42
10 ค่าความสมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในผักตบชวาและหอยเชลล์ กับปริมาณสารหมู่ในน้ำและดินตะกอน	44
11 ปริมาณสารหมู่ที่กำหนดไว้เป็นมาตรฐาน	84
12 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารหมู่ในน้ำบริเวณต่ำบ่อร่องพิมูลย์ถึงลุ่มน้ำปากพนังกับแหล่งน้ำอื่น ๆ ในภาคใต้ และค่ามาตรฐานคุณภาพน้ำ	85
13 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารหมู่ในดินตะกอนบริเวณต่ำบ่อร่องพิมูลย์ถึงลุ่มน้ำปากพนังกับแหล่งน้ำอื่น ๆ	87
14 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารหมู่ในพืชนำเสนอ ลุ่มน้ำปากพนังกับพืชแหล่งอื่น ๆ	88

รายการตาราง (ต่อ)

ตาราง	หน้า
15 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารน้ำในสัตว์น้ำบริเวณ ลุ่มน้ำปากพนังกับสัตว์น้ำแหล่งอื่น ๆ	89
16 แสดงขนาดของพีซันที่ใช้ศึกษา	90
17 แสดงขนาดของปลาและกุ้งที่ใช้ศึกษา	91
18 แสดงขนาดของหอยที่ใช้ศึกษา	93

รายการภาพประกอบ

ภาพประกอบ	หน้า
1 วัสดุจัดของสารหมู่	7
2 การเผยแพร่องค์ความรู้สารหมู่ในลิ้งแวดล้อม	8
3 แผนที่จุดเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2	18
4-9 จุดเก็บตัวอย่างที่ 1-6 เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2	19
10 แผนที่จุดเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3	20
11-14 จุดเก็บตัวอย่างที่ 1-4 เก็บตัวอย่างครั้งที่ 3	21
15 การปนเปื้อนของสารหมู่ในน้ำและดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1	34
16 การปนเปื้อนของสารหมู่ในน้ำและดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 2	35
17 การปนเปื้อนของสารหมู่ในพืชนา สัตว์น้ำ น้ำ และดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 3	44
18 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับ ปริมาณสารหมู่ในน้ำ	46
19 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับ ปริมาณสารหมู่ในหอยเชลล์	46
20 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับ ปริมาณสารหมู่ในราชพฤกษา	47
21 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับ ปริมาณสารหมู่ในลำต้นผักกาดขาว	47
22 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับ ปริมาณสารหมู่ในใบผักกาดขาว	48
23 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับ ปริมาณสารหมู่ในก้านใบผักกาดขาว	48

รายการภาพประกอบ (ต่อ)

ภาพประกอบ	หน้า
24 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในน้ำกับปริมาณสารหมู่ในหอยชม	49
25 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในน้ำกับปริมาณสารหมู่ในรากผักตบชวา	49
26 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในน้ำกับปริมาณสารหมู่ในลำต้นผักตบชวา	50
27 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในน้ำกับปริมาณสารหมู่ในใบผักตบชวา	50
28 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในน้ำกับปริมาณสารหมู่ในก้านใบผักตบชวา	51
29 อุปกรณ์เก็บตัวอย่างดินตะกอน (grap sampler)	81
30 อุปกรณ์เก็บตัวอย่างน้ำ (water sampler)	81
31 เครื่องมือวัดพิกัดจุดเก็บตัวอย่าง (Global position system)	81
32 เครื่องตรวจสอดคลุนภาพน้ำ (U-10 Horiba)	81
33 อะตอมมิกแอบซอร์ฟชั่น สเปกตรัสโกลบี แบบแกรไฟต์ (Graphite Furnance Atomic Absorption Spectrophotometer)	82
34 เครื่องย่อยไมโครเวฟ (Microwave Digestion)	82
35 หอยชม (<i>Sinotaia ingallsiana</i>)	83
36 ผักตบชวา (<i>Eichhornia crassipes</i>)	83

บทที่ 1

บทนำ

บทนำต้นเรื่อง

ในสถานการณ์โลกปัจจุบันสิ่งแวดล้อมมีบทบาทสำคัญยิ่งต่อวิถีชีวิตของมนุษย์ โดยเฉพาะอย่างยิ่งการตอบสนองความต้องการด้านต่าง ๆ เช่น เป็นปัจจัยสี และเครื่องอำนวยความสะดวกของชีวิตมนุษย์ ในอดีตที่ผ่านมาปัญหาสิ่งแวดล้อมมีน้อย เนื่องจากประชากรของโลกยังมีจำนวนไม่มาก แต่ในปัจจุบันมีประชากรถึง 4,800 กว่าล้านคน จึงมีปัญหาสิ่งแวดล้อมเกิดขึ้นมากตามจากการใช้ทรัพยากรธรรมชาติเพื่อการผลิตและมีการปล่อยสารพิษทำลายสิ่งแวดล้อมโดยทางตรงและทางอ้อม ปรากฏการณ์ดังกล่าวพบได้ในทุกมุมโลก เช่น ป่าไม้ถูกทำลาย ที่ดินเสื่อมโทรม น้ำเสีย อากาศเสีย รวมทั้งการปนเปื้อนของสารพิษในพืชผัก และอาหารฯลฯ ในประเทศไทยปัญหาพิษสารหมู่ที่กำเรօร่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช เป็นตัวอย่างของพิษภัยจากปัญหาสิ่งแวดล้อมที่ชัดเจนที่สุด โดยได้มีการตรวจสอบปูเสียด้วยโรคไข้ด้วยไข้ร้อนพิบูลย์ พ.ศ. 2530 ที่ตำบลร่อนพิบูลย์ อำเภอร่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช (นายแพทย์สาครณสุข จังหวัดนครศรีธรรมราช, 2531) และนำไปสู่การค้นหาสาเหตุและการร่วมมือแก้ไขจากหน่วยงานต่าง ๆ แต่จนปัจจุบันนี้ปัญหาพิษสารหมู่ยังคงมีอยู่ ซึ่งได้มีการสำรวจหาปริมาณสารหมู่และโลหะนิคอื่น ๆ ในตัวอย่างต่างกันดิน น้ำบ่อ น้ำคลอง ตะกอนห้องน้ำ พืชผัก และเนื้อสัตว์ในเขตตำบลร่อนพิบูลย์หลายครั้ง พบร่องรอยตัวอย่างมีระดับสารหมู่สูงผิดปกติ สาเหตุเนื่องจากทำเลที่ตั้งของตำบลร่อนพิบูลย์เป็นพื้นที่ราบที่ประกอบด้วยกรวดหินดินทรายและสินแร่ดีบุกที่ผุพังตามธรรมชาติจากหินแกรนิตบนที่ออกเข้าใกล้ ๆ บริเวณนั้น ประกอบกับมีการขุดแร่ ร่อนแร่ดีบุกบนที่ออกเขามานานกว่า 100 ปีแล้ว สินแร่ดีบุกเหล่านี้มีสารหมู่ปะปนอยู่ด้วย สารหมู่เหล่านี้ส่วนหนึ่งละลายได้ในน้ำ ทำให้สามารถแพร่กระจาย ออกໄไปได้ไกล ๆ โดยอาศัยลำน้ำ ธรรมชาติและระบบทางน้ำได้ในระดับตื้น ซึ่งห้วยร่อนนาและสาขาเป็นลำน้ำธรรมชาติที่พบว่ามีสารหมู่ปะปนอยู่ในระดับสูง ห้วยนี้มีพิศการไหลของน้ำจากที่ออกเขาร่อนนาและเข้า

ส่วนจันทร์ไปทางทิศตะวันออกผ่านตัวบล้อวนพิบูลย์แต่กษาเป็นลำคลองน้อยในญี่แล้ว
ออกสู่ทะเลที่อ่าวปากพัง สารหมู่ที่ปนเปื้อนอยู่นั้นบางส่วนละลายอยู่ในน้ำบางส่วนตก
ตะกอนอยู่ในดิน การเพรกว่าจะหายเกิดขึ้นได้ตลอดเวลาโดยการเคลื่อนที่ไปกับกระแสน้ำ
และการเข้าสู่ห่วงโซ่อหาร ทำให้พืชและสัตว์น้ำมีระดับสารหมู่สูงผิดปกติ

เพื่อป้องกันการเพรกว่าจะหายของสารหมู่ ปัจจุบันกรมทรัพยากรธรรมชาติทำการ
เคลื่อนย้ายกองซีแร่และถ่านบริเวณโรงแต่งแร่ แต่การศึกษาการปนเปื้อนของสารหมู่ใน
พืชน้ำและสัตวน้ำก็ยังมีความสำคัญเป็นอย่างยิ่ง ซึ่งหากพบว่ามีการสะสมของสารหมู่ใน
พืชน้ำและสัตวน้ำแล้ว ก็เป็นที่คาดหมายได้ว่าสิ่งมีชีวิตในระดับสูงขึ้นไปของห่วงโซ่อหาร
จะได้รับสารหมู่เข้าสู่ร่างกายด้วยและประชาชนที่อยู่ในพื้นที่ก็จะมีความเสี่ยงต่อการได้รับ
สารหมู่ หากบริโภคพืชน้ำหรือสัตวน้ำที่มีการปนเปื้อนสารหมู่ในระดับสูง การศึกษาวิจัย
ในครั้งนี้เป็นการศึกษาการปนเปื้อนของสารหมู่ในสิ่งแวดล้อมที่ครอบคลุมมากยิ่งขึ้น เมื่อ
จากทำการศึกษาระดับการปนเปื้อนของสารหมู่ในพืชน้ำและสัตวน้ำควบคู่ไปกับการศึกษา
ระดับการปนเปื้อนของสารหมู่ในน้ำและดินตะกอน นอกจากนี้ยังทำการสำรวจดูว่าพืชน้ำ
และสัตวน้ำนิดใดบ้างที่จะเป็นดัชนีชี้วัดทางชีวภาพของการปนเปื้อนของสารหมู่ในระบบ
นิเวศนี้จึงได้บ้าง เพื่อช่วยในการคาดคะเนการปนเปื้อนของสารหมู่ในแหล่งน้ำผิด din หรือ
ใช้ระดับสารหมู่ในน้ำหรือดินตะกอนคาดคะเนระดับสารหมู่ในพืชน้ำและสัตวน้ำที่ใช้เป็นดัชนี
ชี้วัดทางชีวภาพ ซึ่งการศึกษาในครั้งนี้จะทำให้ทราบถึงสถานการณ์ความรุนแรงการปน
เปื้อนของสารหมู่ที่เกิดขึ้นในระบบนิเวศ และยังมีประโยชน์เนื่องจากเป็นข้อมูลพื้นฐานใน
การวางแผน การกำหนดแผนการจัดการสิ่งแวดล้อม หรือปรับเปลี่ยนบริการป้องกันปัญหา
พิษสารหมู่ในปัจจุบันและอนาคตต่อไป

การตรวจเอกสาร

1. คุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของสารหมู่

สารหมู่ (Arsenic) เป็นธาตุกึ่งโลหะที่มีอยู่แพร่หลายในธรรมชาติ มีเลขอะตอม =
33 น้ำหนักอะตอม = 74.92 วาเลนซี = -3, 0,+3 และ +5 ความหนาแน่น 5.727
จุดหลอมเหลวที่ 817°C จุดระเหิดที่ 613°C (Ronald Eisler, 1994 : 190) สารหมู่แบ่งเป็น⁺
ประเภทต่าง ๆ ได้ 4 ประเภท (กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม, 2530 : 3-8) ดังนี้

1.1 ปรมาณิลโลน (Arsenic, As₄) มีลักษณะเป็นของแข็งหรือผง ไม่ละลายน้ำมี 3 ชนิดคือ

1.1.1 metallic arsenic เป็นรูปที่มีคุณสมบัติคงทนที่สุดภายใต้สภาวะปกติ มีสีเทา มีจุดหลอมละลาย 817 °C (ในภาชนะปิดสนิท ภายใต้ความดัน 36 บรรยากาศ)

1.1.2 yellow arsenic ลักษณะเป็นผงสีเหลือง มีความถ่วงจำเพาะ 1.97 และเปลี่ยนรูปเป็น metallic arsenic ได้ง่ายเมื่อถูกแสงหรือความร้อน

1.1.3 amorphous arsenic form เป็นสารที่มีรูปร่างไม่แน่นอน มีสีดำ ความถ่วงจำเพาะ 3.7 และสามารถเปลี่ยนรูปเป็น metallic arsenic ได้ ที่อุณหภูมิ 270 °C

1.2 ประเภทสารประกอบอนินทรีย์ของสารทุน (inorganic arsenic compounds) ที่สำคัญคือ

1.2.1 arsenic trioxide, As₂O₃ เป็นสารเคมีที่ได้จากการถุงโลหะ arsenic หรือแร่กำมะถันที่มีสารทุนประกอบอยู่ด้วย มีน้ำหนักโมเลกุล 197.82 ประกอบด้วยสารทุน 75.74 % ออกซิเจน 24.26 % มีความถ่วงจำเพาะ 3.74-4.15 จุดเดือดประมาณ 465 °C และจะกลวยเป็นไอโดยที่ไม่มีการหลอมละลายที่อุณหภูมิต่ำกว่าจุดเดือด (193 °C)

1.2.2 arsenic pentoxide หรือ arsenic anhydride, As₂O₅ เป็นสารเคมีที่ได้จากปฏิกิริยาออกซิเดชันของ metallic arsenic หรือ arsenic trioxide กับ nitric acid เมื่อนำสารละลายนี้ไประเหย นำส่วนที่เหลือขัดน้ำออกไปจะได้ผลึก หรือผงสีขาวของ arsenic pentoxide และจะถูกเปลี่ยนไปเป็น arsenic trioxide ด้วยความร้อน มีน้ำหนักโมเลกุล 229.82 ประกอบด้วยสารทุน 65.20 % ออกซิเจน 34.81 % ความถ่วงจำเพาะ 4.086 จุดหลอมละลาย 315 °C

1.2.3 arsenous acid , H₃AsO₃ เกิดขึ้นจากการละลายของ arsenic trioxide

1.2.4 arsenic acid หรือ orthoarsenic acid, H₃AsO₄ สังเคราะห์ได้จากการนำ arsenic trioxide ละลายในกรดไนตริก แล้วนำสารละลายนี้ไประเหยจะได้ผลึกสีขาว ซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุล 141.93 ประกอบด้วยสารทุน 52.78 % ไฮโดรเจน 2.13 % และออกซิเจน 45.09 % ละลายได้ในน้ำ และก่อช่อง และก่อเชื้อรอด

1.2.5 arsenites ศูนย์โมเลกุลของ arsenites คือ MH₂AsO₃, M₂HAsO₃ และ M₃AsO₃ โดย M คืออิオนที่มีมวลน้ำหนัก 1 เกลือ arsenites ที่สำคัญได้แก่

1.2.5.1 cupric arsenite, CuHAsO_3 หรือเรียกชื่ออื่นว่า Scheele's Green หรือ Swedish Green ซึ่งมีสารหมูเป็นองค์ประกอบ 40 % ลักษณะเป็นผงสีเขียวค่อนข้างเหลือง มีน้ำหนักโมเลกุล 187.5 ไม่ละลายน้ำและแอลกอฮอล์ ละลายได้ในกรดเจือจางและแอมโมเนีย

1.2.5.2 lead arsenite, $\text{Pb}(\text{AsO}_2)_2$ มีสารหมูเป็นองค์ประกอบ 35 % ตะกั่ว 49 % ลักษณะเป็นผงสีขาว น้ำหนักโมเลกุล 421.03 ความถ่วงจำเพาะ 5.85 ไม่ละลายน้ำ ละลายได้ในกรดในตริกเจือจาง

1.2.5.3 sodium arsenite, NaAs_2O_2 มีสารหมูเป็นองค์ประกอบ 57.6 % ลักษณะเป็นผงสีเทา น้ำหนักโมเลกุล 129.9 ละลายได้ในน้ำร้อน หรือน้ำเย็น ละลายได้เล็กน้อยในแอลกอฮอล์

1.2.6 arsenates เป็นเกลือของ arsenic acid ที่สำคัญ คือ

1.2.6.1 calcium arsenate, $\text{Ca}_3(\text{AsO}_4)_2$ มีสารหมูเป็นองค์ประกอบ 38 % ลักษณะเป็นผงสีขาว น้ำหนักโมเลกุล 396.06 ละลายน้ำได้เล็กน้อย ละลายในกรดเจือจาง

1.2.6.2 lead arsenate, PbHAsO_4 มีสารหมูเป็นองค์ประกอบ 21.6 % ตะกั่ว 60 % ลักษณะเป็นผลีสีขาว น้ำหนักโมเลกุล 347.14 ความถ่วงจำเพาะ 5.79 ไม่ละลายน้ำ ละลายในกรดในตริกเจือจางและในด่าง

1.2.7 halides of arsenic โดยทั่วไปไม่พบ แต่พบในการวิเคราะห์ทางเคมี สารประกอบสำคัญในกลุ่มนี้ คือ

1.2.7.1 arsenic trichloride, AsCl_3 มีน้ำหนักโมเลกุล 181.28 ประกอบด้วยสารหมู 41.32 % คลอรีน 58.68 % มีลักษณะเป็นของเหลวคล้ายน้ำมัน สีครามเข้มเหลือง

1.2.7.2 arsenic tribromide, AsBr_3 มีน้ำหนักโมเลกุล 314.66 ประกอบด้วยสารหมู 23.81 % บอร์บีน 76.19 % เมื่อทำปฏิกิริยากับน้ำเปลี่ยนรูปไปเป็น As_2O_3 และ HBr

1.2.7.3 arsenic trifluoride, AsF_3 เป็นของเหลว มีน้ำหนักโมเลกุล 131.91 ประกอบด้วยสารหมู 56.79 % พลูอโวไรด์ 43.21 %

1.2.8 arsenic sulfides เป็นสารที่มีคุณสมบัติละลายน้ำได้น้อย เมื่ออยู่ในสถานะของน้ำที่ไม่มีออกซิเจน และตัวกลางที่มี hydrogen sulfide สารประกอบนี้จะสะสมและตกตะกอนลงมา สารประกอบที่สำคัญของพาก arsenic sulfides ได้แก่ realgar (tetraarsenic

tetrasulfide), orpiment (arsenic trisulfides) และ arsenic pentasulfides สำหรับ realgar และ orpiment พบร่วมชาติในของแร่สารหมู่ ส่วน arsenic trisulfides และ pentasulfide ได้จากปฏิกิริยาของ hydrogen sulfide กับ trivalent หรือ pentavalent inorganic arsenic compounds ในสภาวะที่มี hydrochloric acid

1.3 ประเภทสารประกอบอินทรีย์ของสารหมู่ (organic arsenic compounds) ที่สำคัญ และใช้กันแพร่หลาย ได้แก่ methanearsonic acid, cacodylic acid, methylidihydroxyarsine, trimethylarsine, dimethylhydroxyarsine และ trimethylarsine oxide ส่วนกลุ่มของ aromatic arsenic derivatives ซึ่งเป็นสารที่ใช้เติมในอาหารสัตว์ และยาหัตถการสัตว์ที่สำคัญ ได้แก่ 4-nitrophenylarsonic acid, 3-nitro-4-hydroxyphenylarsonic acid, arsanilic acid และ 3-nitro-4-ureidophenylarsonic acid

1.4 ประเภทก๊าซ สารหมู่ที่ออกมาในรูปก๊าซ คือ arsine หรือ arsenic hydride (AsH_3) เป็นก๊าซที่เกิดขึ้นเมื่อสารประกอบสารหมู่อนินทรีย์ทำปฏิกิริยากับ nascent hydrogen หรือเกิดขึ้นเมื่อ metallic arsenic ทำปฏิกิริยากับน้ำให้ก๊าซ arsine ออกมาน้ำ ก๊าจนี้มีความเป็นพิษสูง ไม่มีสี เป็นก๊าซที่ไม่ก่อให้เกิดความระคายเคือง ละลายได้ในน้ำ และละลายได้เล็กน้อยในแอลกอฮอล์และด่าง

2. แหล่งกำเนิดของสารหมู่ในสิ่งแวดล้อม

สารหมู่มีอยู่ทั่วไปและแพร่กระจายไปยังที่ทุกแห่งบนผิวโลก โดยอยู่รวมกับหินสินแร่และดินต่าง ๆ ซึ่งพอจะจำแนกแหล่งกำเนิดสารหมู่ในสิ่งแวดล้อมได้ดังนี้ (WHO, 1981 : 33-39)

2.1 จากแหล่งกำเนิดตามธรรมชาติ

หิน ดิน และดินตะกอน (rocks, soils, sediment) สารหมู่จะพบกระจายในเรต่าง ๆ ที่พบมากคือรูป arsenides ของทองแดง ตะกั่ว เงิน หรือทอง หรือในรูป sulfide ซึ่งมีสารหมู่อยู่ได้แก่ arsenopyrite (FeAsS), realgar (As_4S_4) หรือ orpiment (As_2S_3) นอกจากนี้สารหมู่ยังพบอยู่ในดิน ถ่านหิน ตะกอนและพบปริมาณมากขึ้นในเขตแหล่งของสินแร่ sulfide แม้ในดินที่ไม่มีการปนเปื้อนด้วยสารหมู่มากก็จะพบในปริมาณ 0.2-40 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ในขณะที่ดินที่มีการปนเปื้อนสารหมู่มีสารหมู่สูงถึง 550 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม

สำหรับปริมาณสารหนูในตะกอนตามธรรมชาติจะน้อยกว่า 10 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (น้ำหนักแห้ง)

อากาศและน้ำ (Particulate matter) ในอากาศและน้ำ จะมีห้องสารประกอบอนินทรีย์และอินทรีย์ของสารหนู ในน้ำจะพบสารหนูในรูปสารอินทรีย์ ได้แก่ methylarsonic acid และ dimethylarsenic acid ในจำนวนที่น้อยกว่าในรูปสารอนินทรีย์พวก arsenite และ arsenate

ในกลุ่มสิ่งมีชีวิต (Biota) แหล่งและระบบนิเวศในดินจะจับกับ arsenate ion ซึ่งจะมีผลต่อการดูดสารของพืช โดยที่ไปประจำพับสารหนูประมาณ 0.01-5 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (น้ำหนักแห้ง) ในพืชที่ปลูกในดินที่ไม่เคยได้รับสารหนูเลย ถ้าในบริเวณที่มีการใช้สารหนูเป็นสารเคมีป้องกันกำจัดศัตรูพืช ปริมาณสารหนูในพืชจะยิ่งสูงขึ้น โดยเฉพาะอย่างยิ่งในราก นอกจากนี้ในสาหร่ายทะเลก็พบสารหนูด้วยเช่นกัน

2.2 จากอุตสาหกรรมและการใช้สารหนู

สารหนูใช้มากในทางการเกษตร ปั่นไม้ ในอุตสาหกรรมผลิตสารเคมีกำจัดศัตรูพืชที่ใช้ในการเกษตร อุตสาหกรรมเคมี อุตสาหกรรมโลหะผสม และอุตสาหกรรมยา เป็นต้น นอกจากนี้ยังใช้สารประกอบสารหนูในชีวิตประจำวันทั่วไป เช่นสารประกอบ phenylarsenic บางชนิดใช้เป็นสารเจือปนของอาหารเป็ด ไก่ หมู และยังใช้รักษาโรคได้บางใช้ทำสีทาและใช้ในอุตสาหกรรมทำแก้วสีหรือแก้วโคลปอ เซรามิก ใช้เป็นตัวภัณฑ์ทางตะกอนในน้ำมันหล่อลื่น และใช้ในการผลิตยา.rักษาโรค เช่น เป็นยาเจริญอาหาร ยา.rักษาโรคผิวหนัง

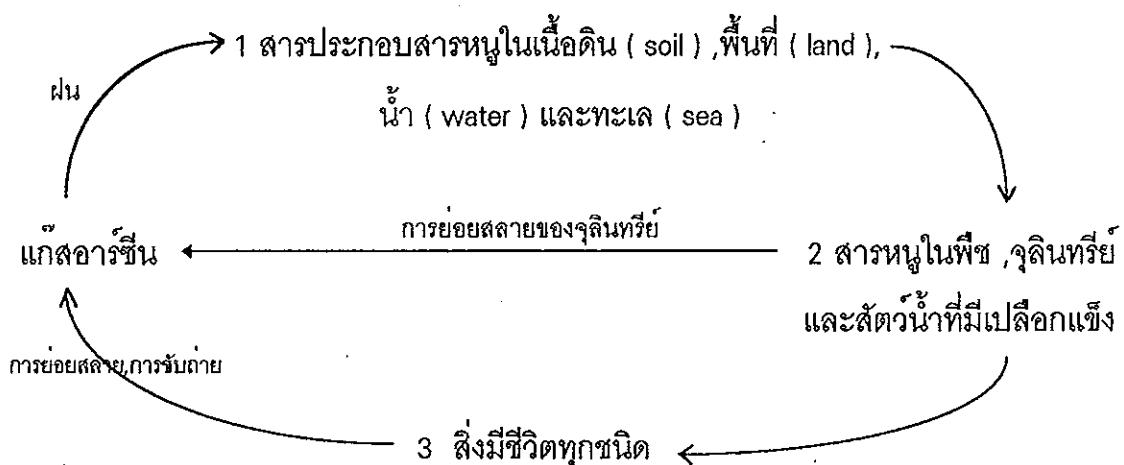
2.3 จากแหล่งมลภาวะในสิ่งแวดล้อม

การเผาไหม้ถ่านหินและการถุงแร่โลหะเป็นแหล่งกำเนิดสารหนูในอากาศที่สำคัญ รวมทั้งการเผาไหม้ที่ใช้สร้างไฟฟ้าไม่มีสารหนูเป็นองค์ประกอบ จะทำให้เกิดการปล่อยสารหนูในบรรยากาศ ซึ่งถ้าที่เหลือก็จะมีสารหนูอยู่

3. วิธีจัดและการปนเปื้อนของสารหนูในสิ่งแวดล้อม

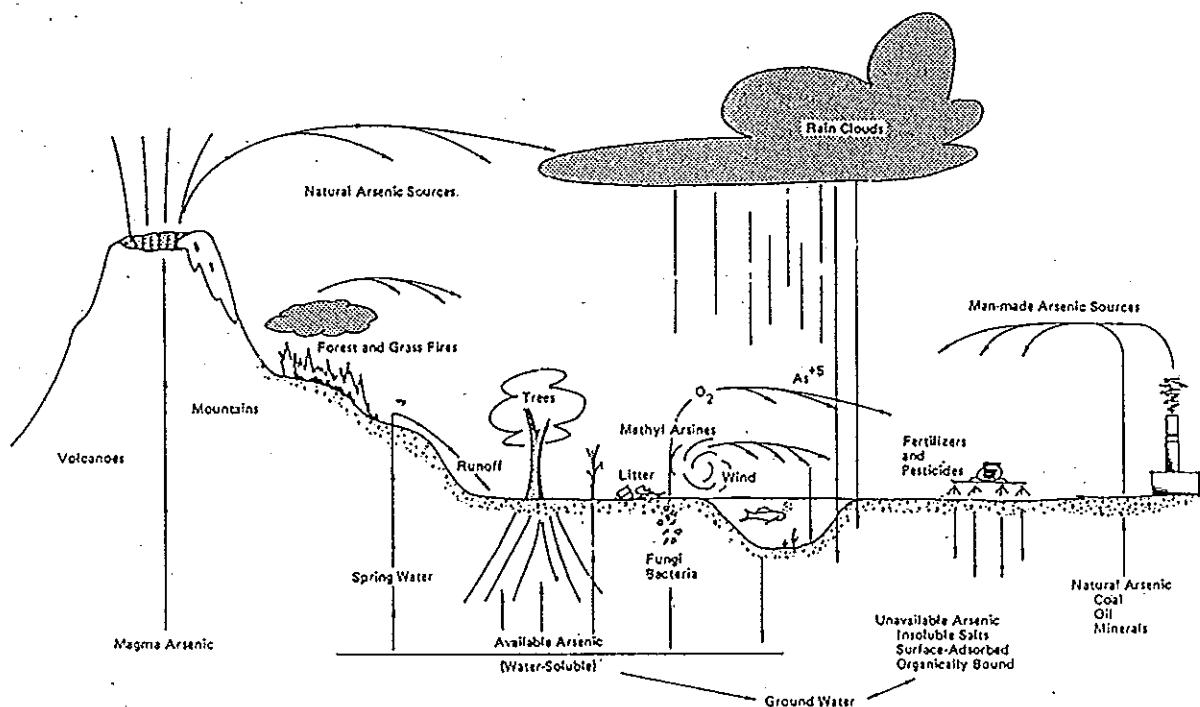
สารหนูมีอยู่ทั่วไปในสิ่งแวดล้อมโดยจะพบสารประกอบสารหนูในดิน น้ำ ดิน ตะกอน และหะเล แต่จะพบสารหนูในรูปสารประกอบอินทรีย์น้อยกว่ารูปสารประกอบ

อนินทรี และสารนูสานารถแพร่เข้าสู่สิ่งมีชีวิต โดยจะสะสมในพืช จุลินทรีและสัตว์น้ำ เมื่อเกิดการย่อยสลายของจุลินทรีจะได้สารนูในรูปของแก๊สออกซิเจน และจะกลับมาสะสม ในน้ำและดินเมื่อมีฝนตก ดังภาพประกอบ 1



ภาพประกอบ 1 วัฏจักรของสารนู (Frost, 1967 : 194-208)

วัฏจักรของสารนูในสิ่งแวดล้อมจะมีการเปลี่ยนแปลงอย่างคงที่ โดยพบรากนู ในทุก ๆ แห่ง สารนูจะอยู่รวมกับหิน สินแร่และดินต่าง ๆ กระบวนการทางธรรมชาติทำให้ สารนูแพร่กระจายสู่สิ่งแวดล้อม เกิดการปนเปื้อนของสารนูในแหล่งน้ำใต้ดิน พืชที่อยู่ ในบริเวณที่มีการปนเปื้อนของสารนู ก็สามารถดูดซับสารนูได้โดยผ่านกระบวนการทางเคมี ในแหล่งน้ำที่มีการปนเปื้อนของสารนูทำให้สิ่งมีชีวิตในน้ำได้รับสารนูเข้าไปด้วย ซึ่งเป็น สาเหตุหนึ่งที่ทำให้สารนูแพร่กระจายเข้าสู่ห่วงโซ่ออาหาร มนุษย์เป็นผู้ท้าให้มีการแพร่ กระจายสารนูในสิ่งแวดล้อมได้อีกทางหนึ่ง เช่น อุตสาหกรรมถุงโลหะ อุตสาหกรรมทำ เครื่องแก้วและเซรามิก อุตสาหกรรมฟอกหิ้ง อุตสาหกรรมย้อมสีและอุตสาหกรรมผลิต สารเคมีกำจัดศัตรูกวีช นอกจากนี้ยังมาจากอุตสาหกรรมเคมีต่าง ๆ การกลั่นน้ำมันปีටร เลียม และการผลิตธาตุเรอิร์ท (rare earth) อุตสาหกรรมผลิตยาจากแมลงพวง Paris green และแคลเซียม เมตะอาร์โซเนต การใช้ยาปวนศัตรูกวีช และอุตสาหกรรมต่าง ๆ ทำ ให้มีปริมาณสารนูอยู่ทั่วไปในปริมาณที่สูง ดังภาพประกอบ 2



ภาพประกอบ 2 การแพร่กระจายสารหนูในสิ่งแวดล้อม (NAS, 1977 : 70)

การปนเปื้อนสารหนูในน้ำ

โดยทั่วไปสารหนูที่ปนเปื้อนในน้ำอยู่ทั้งในรูปสารอินทรีย์และสารอนินทรีย์ สารประกอบอินทรีย์ส่วนใหญ่ได้แก่ กรดเมธิลอาร์ซีนิกและกรดไดเมธิลอาร์เซนิค แต่มักมีอยู่ในปริมาณที่มากกว่ารูปสารประกอบอนินทรีย์ เช่น อาร์เซไนต์และอาร์เซเนต และในน้ำที่มีออกซิเจนต่ำพบว่ามีสารอินทรีย์พากไตร้าเลนต์เป็นส่วนใหญ่ พบร้าสารหนูในน้ำผิวดินและน้ำใต้ดิน มีค่าก่อภัยกว่า 10 ไมโครกรัม/ลิตร แต่อาจจะมีสูงถึง 1 ไมโครกรัมต่อลิตรได้ (Pershagen and Vahter, 1979 : 1128) ในประเทศไทย ปริมาณสารหนูในแหล่งน้ำผิวดินโดยทั่วไปมีค่าต่ำ จากรายงานการสำรวจคุณภาพน้ำแม่น้ำท่าจีน ปี 2525 ของสำนักคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ พบร่วมกันสารหนูในแม่น้ำท่าจีนมีค่าเฉลี่ยตลอดปีอยู่ในช่วง 1.2-6.8 ไมโครกรัมต่อลิตร

การปนเปื้อนสารหนูในดิน

ต้นที่มีปริมาณสารหนูอยู่สูงมากจะเป็นต้นที่ถูกพัดพามาจากแม่น้ำลงเรื่อง และต้นที่มีสารอินทรีย์คุณสมบูรณ์ แหล่งกำเนิดที่ทำให้เกิดการปนเปื้อนสารหนูในดิน ได้แก่ การ

ประกอบการอุตสาหกรรมต่าง ๆ การทำเหมืองแร่ ถลุงโลหะ อุตสาหกรรมเคมีที่ต้องใช้แร่พากกำมะถันและฟอสฟอรัส การเผาไหม้ถ่านหิน โรงไฟฟ้าพลังงานความร้อนใต้พื้นพิภพ และกิจกรรมการเกษตรต่าง ๆ ในธรรมชาติดินที่ไม่มีการปนเปื้อนสารหมู่จะมีสารหมูดังนี้ 0.1-40 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมโดยเฉลี่ย 5-6 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แต่จะขึ้นอยู่กับสภาพทางภูมิศาสตร์ของพื้นที่นั้น ๆ ด้วย (NAS, 1977) ในพื้นและแร่พิริต iron pyrite (FeS_2) จะพบสารหมูมากกว่า 2,000 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (NRCC, 1978 : 1-349) สารหมูสามารถสะสมได้สูงถึง 2,500 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ในดินเหนียว (fine soil) ซึ่งมีพอกอ้อไซด์ของเหล็กและอุบมิเนียม แต่จะสะสมได้น้อยในดินทราย (sandy soil) ซึ่งมีอ็อกไซด์ของเหล็กและอุบมิเนียมน้อย (NAS, 1977 : 43)

การปนเปื้อนสารหมูในพืช

ปริมาณสารหมูที่ปนเปื้อนในพืชจะมากหรือน้อยขึ้นกับชนิดของพืช อัตราการเจริญเติบโต สภาพของดินที่เพาะปลูก และแหล่งกำเนิดมลพิษ (NAS, 1977 : 48-53) ความเข้มข้นของสารหมูในพืชที่เพาะปลูกในดินที่ไม่ปนเปื้อนอยู่ในช่วง 0.009-1.5 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม โดยน้ำหนักแห้ง และพบว่าในของพืชจำพวกผักมีปริมาณสารหมูสูงกว่าพืชชนิดอื่น ๆ ผลไม้มีสารหมูอยู่ค่อนข้างต่ำ และเห็ดต่าง ๆ สามารถสะสมสารหมูได้ค่อนข้างสูง พืชที่ไวปมักสะสมสารหมูในรากสูงกว่าส่วนอื่น ๆ หญ้าบางชนิดที่ปลูกบนดินที่ปนเปื้อนสารหมูอยู่สูงจะสะสมปริมาณสารหมูเพิ่มขึ้นด้วยเช่นกัน (อ้างตามสมพรและอุดมลักษณ์, 2531 : 88)

การปนเปื้อนสารหมูในสัตว์น้ำ

สารหมูมีอยู่ทั่วไปในสัตว์เพาะสัตว์สามารถรับสารหมูเข้าสู่ร่างกายได้โดยสารหมูจะปนเปื้อนอยู่ในพืชที่กิน ในน้ำที่ดื่ม ในอากาศที่หายใจ (NAS, 1977 : 53) ปริมาณสารหมูในสัตว์น้ำเค็ม จะมีค่าแตกต่างกันไปไม่ว่าจะเป็นในตับ ในเนื้อเยื่อ แต่จะมีค่าสูงที่สุดในไขมัน และปริมาณสารหมูที่สะสมในสัตว์ยังขึ้นอยู่กับอายุของสัตว์น้ำ สภาพพื้นที่อยู่อาศัย (Ronald Eisler, 1994 : 213) สารหมูที่สะสมใน Crustacean ที่ขายอยู่โดยเก็บจากชายฝั่งของสมรรถนะเมริกา มีค่า 3-10 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (น้ำหนักเปลี่ยง) (Hall et al., 1978) หรือประมาณ 1-10 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (น้ำหนักแห้ง) (Fowler and unlu, 1978 : 711-720) ในย่องง ปริมาณสารหมูที่อนามัยให้มีในอาหารทะเลสำหรับบริโภค อยู่ในช่วง 6-10

มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (น้ำหนักเปลี่ยง) ออย่างไรก็ตามค่าที่ตรวจพบจะมีค่าเกินกว่าที่กำหนดโดยพบสารอนุสูงเกินมาตรฐานคิดเป็น 22 % ในปลา, 29 % ในปู, 20 % ในหอยสองฝ่า, 21 % ในกุ้งเล็กและ 100 % ในกุ้งตัวใหญ่ (phillips et al., 1982 : 27-45)

4. การดูดซึมเข้าสู่ร่างกายและความเป็นพิษของสารอนุ

4.1 สารอนุสามารถเข้าสู่ร่างกายได้ 4 ทาง (WHO, 1981 : 67-70) คือ

4.1.1 ผ่านทางเดินหายใจ การดูดซึมขึ้นอยู่กับขนาดและชนิดของสารประกอบสารอนุ สารประกอบสารอนุที่มีขนาดเล็กและละลายได้ในน้ำจะถูกดูดซึมเข้าไปด้วยอุ่นร้าวเดร็ว สารที่มีขนาดใหญ่ จะติดอยู่ในทางเดินหายใจส่วนบน และถูก cilia ขับออกมาก่อนเข้าสู่ทางเดินอาหาร

4.1.2 ผ่านทางเดินอาหาร การดูดซึมน้ำอยู่กับความสามารถในการละลายน้ำของสารประกอบสารอนุชนิดนั้น การดูดซึมจะมีค่อนข้างต่ำในช่องปากและกระเพาะอาหารแต่จะดูดซึมได้ดีในลำไส้เล็ก

4.1.3 ผ่านทางผิวหนัง พบร่วมสารประกอบอนินทรีย์สารอนุบางชนิด เช่น arsenic acid, arsenic trioxide และ arsenic trichloride สามารถซึมผ่านผิวหนังได้

4.1.4 ผ่านทางราก สารอนุสามารถผ่านทางรากไปยังทารกในครรภ์ได้ ระดับสารอนุในเลือดของทารกจะสูงเท่ากับระดับสารอนุในเลือดของมารดา ในบางกรณีสารอนุสามารถทำให้ทารกในครรภ์พิการ หรือเสียชีวิตได้

4.2 ความเป็นพิษของสารอนุ จำแนกตามประเภทของสารประกอบ (WHO, 1981 : 140-144) ดังนี้

4.2.1 สารประกอบอนินทรีย์ของสารอนุ จะมีพิษเรียบพลันและก่อให้เกิดพลันต่ออวัยวะหล่ายระบบเช่น ทางเดินหายใจ ทางเดินอาหาร หัวใจและหลอดเลือด รวมทั้งระบบเลือด จากการศึกษาในสัตว์ทดลองพบว่า ชนิด trivalent จะมีความเป็นพิษสูงกว่าชนิด pentavalent และสารอนุในสภาวะสารละลายจะมีความเป็นพิษสูงกว่าสารอนุที่ไม่ละลายเนื่องจากถูกดูดซึมเข้าสู่ร่างกายได้มากกว่า ปริมาณที่ทำให้ตายจะแตกต่างกันไปตามชนิดของสารอนุนั้น ๆ อาการสำคัญคือ การผิดปกติของกระเพาะอาหารและลำไส้ โดยเกิดจาก การอักเสบของกระเพาะอาหารและลำไส้อุ่นร้อนแรง ทำให้มีอาการอาเจียน ปวดท้องอย่าง

รุนแรง ถ่ายอุจจาระเป็นน้ำหรือเป็นเลือด การบวมของใบหน้า และความผิดปกติของหัวใจ แสดงร้อนในลำคอ คอตีบ ลมหายใจและอุจจาระมีกลิ่นเหมือนกระเทียม กระหายน้ำ ผิวนังเย็นและชื้น ไข้สูง หนาชีด อ่อนเพลีย สั่นกระดูก ความดันต่ำ ซัก หมดสติ เมื่อง จากร่างกายเสียน้ำและเกลือแร่

สารนูจะมีพิษเรื้อรังถ้าได้รับติดต่อกันเป็นเวลานาน จะทำให้มีอาการอ่อนเพลีย เปื่อยอาหาร คลื่นไส้ อาเจียน จมูก และเหงือกมีเลือดออก ตาอักเสบ กระหายน้ำ เสียงແນบ ไอ ผิวนังอักเสบ ตกสะเก็ดและลอกอย่างรุนแรง ฝ่ามือและฝ่าเท้าลอก เล็บหักง่าย ข้อเท้าและหนังตาล้างบวม คอบเป็นสีดำ หนังตาและหัวนมดำ ลมหายใจมีกลิ่นเหมือนกระเทียม ได้อาจอักเสบเรื้อรัง ปัสสาวะไม่ออก ตับแข็ง ดีช่าน มีพิษต่อระบบประสาทส่วนปลาย ชาตามมือและปลายเท้าตามกล้ายเป็นอัมพาตได้ มือเท้าหดอย ผอมร่อง สั่นกระดูก สำลัก ใหญ่อักเสบ ปวดท้องอย่างรุนแรง ซักเมื่องจากขาดออกซิเจน โลหิตฯ แลเป็นมะเร็งที่ผิวหนังได้

4.2.2 สารประกอบอินทรีย์ของสารนู จะมีความเป็นพิษสูงต่ออวัยวะบางระบบ ในขณะที่สารนูอินทรีย์ในอาหารทะเลจะมีความเป็นพิษต่ำจากการที่ได้มีการนำสารนูอินทรีย์บางชนิดมาทำเป็นยา ทำให้เกิดอาการข้างเคียงต่ออวัยวะต่าง ๆ มากมาย เช่น ผลต่อระบบประสาทส่วนกลาง ผิวนังอักเสบ ตับถูกทำลาย และระบบเลือดผิดปกติ เป็นต้น ในอาหารทะเลบางชนิด จะพบปริมาณของสารประกอบอินทรีย์ของสารนูสูง แต่การเกิดพิษอย่างเชียบพลัน และกึ่งเชียบพลันจากสารนูในอาหารทะเลค่อนข้างต่ำ ส่วนกรณีพิษเรื้อรังนั้น ความเป็นพิษยังไม่สามารถสรุปได้

5. สภาพปัญหาความเป็นพิษของสารนูในประเทศไทย

เนื่องจากในปี พ.ศ.2530 ได้มีการตรวจพบผู้ป่วยโรคไข้ด้ำที่ต่ำบลรอนพิบูลย์ อำเภอร่อนพิบูลย์ จังหวัดครรชีธรรมราช และนำไปสู่การค้นหาสาเหตุของการเกิดโรค ปรากฏว่าโรคไข้ด้ำที่เกิดกับผู้ป่วยมีสาเหตุมาจากการดื่มน้ำที่ปนเปื้อนสารนู ซึ่งเกิดจากกระบวนการขุดแร่ ร่อนแร่ ทำให้สารนูมีการแพร่กระจายในแหล่งน้ำต่าง ๆ ที่ประชาชนนำไปบริโภค จากปัญหาดังกล่าวได้มีการร่วมมือแก้ไขปัญหาพิษสารนูจากหน่วยงานต่าง ๆ แต่จนปัจจุบันนี้ปัญหาพิษสารนูยังคงมีอยู่ โดยมีรายงานการศึกษาว่าพืชผักและผลไม้

ส่วนหนึ่งมีระดับสารหนูที่สูงผิดปกติ ได้สูงที่สุด (1.52 มิลลิกรัมต่อกรัม) รองลงมาได้แก่ ถุง (0.48 มิลลิกรัมต่อกรัม) และ ปลา (0.15 มิลลิกรัมต่อกรัม) ตามลำดับ (กองวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา, 2530) และพบว่าคนงานในโรงงานร่อนแร่ป้ายด้วยโรคพิษสารหนูเรื้อรังในอัตรา 46 % นอกจากนี้ทั้งจากโรงงานร่อนแร่ยังมีความเข้มข้นของสารหนู 4 มิลลิกรัมต่อลิตร ซึ่งสูงกว่าค่าที่กำหนดของกรมโรงงานอุตสาหกรรม (มีสารหนูได้ไม่เกิน 0.25 มิลลิกรัมต่อลิตร) ถึง 16 เท่า (อ Rathawan, เมธอดิตกุลและคณะ, 2530)

ต่อมาในปี พ.ศ.2531 กรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ได้ทำการศึกษาปริมาณสารหนู ในตัวอย่างพืช ผัก และผลไม้ที่ทำบ่อลร้อนพิบูลย์ อำเภอร่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช พบว่ามีระดับสารหนูเฉลี่ย 0.49 มิลลิกรัมต่อกรัม ตัวอย่างพืชผักที่มีสารหนูสูงได้แก่ ผักโขม มะม่วง คืนชัย กระเพรา มีระดับสารหนู 1.62, 1.53, 1.56 และ 1.54 มิลลิกรัมต่อกรัม ตามลำดับ ตามลำดับ ส่วนปริมาณสารหนูในปลา้น้ำจืดที่จับในแม่น้ำลำคลองรอบ ๆ ตำบลร่อนพิบูลย์ พบร้ามีค่าเฉลี่ย 0.15 มิลลิกรัมต่อกรัม ตัวอย่างปลาชนิดมีสารหนู 0.4 มิลลิกรัมต่อกรัม ถุงแม่น้ำมีสารหนู 0.43 มิลลิกรัมต่อกรัม (สูงสุด 0.81 มิลลิกรัมต่อกรัม ตัวอย่างปัลตวนชุม) สัตว์น้ำจืดที่พบมีระดับสารหนูเกินมาตรฐานคือ หอยเชลล์ ที่ทำบ่อบลู อำเภอเมือง มีถึง 2.88 มิลลิกรัมต่อกรัม เฉลี่ย 1.52 มิลลิกรัมต่อกรัม (นายแพทย์สาธรณสุข จังหวัดนครศรีธรรมราช, 2531)

ในปี พ.ศ.2532 ได้มีการตรวจหาปริมาณโลหะหนักต่ำกว่าในหอยแครงสดที่ซื้อจากตลาดในกรุงเทพมหานครและจังหวัดใกล้เคียงรวม 30 ตัวอย่าง พบร้ามีทองแดง ดีบุก สังกะสี ป্রอุทและตะกั่วในปริมาณที่ต่ำกว่ามาตรฐานมาก แต่พบร้าน้ำเกินมาตรฐาน 10 ตัวอย่าง ปริมาณสารหนูสูงสุดที่พบคือ 2.9 มิลลิกรัมต่อกรัม (กรมวิทยาศาสตร์การแพทย์, 2532)

ในปี พ.ศ. 2534 ได้มีการศึกษาปริมาณสารหนูทั้งในแหล่งน้ำ พืช ผัก ผลไม้ และเส้นผมของชาวบ้านในพื้นที่ ต.ร่อนพิบูลย์ อ.ร่อนพิบูลย์ ในพื้นที่ที่มีความเสี่ยงสูงและพื้นที่ที่มีความเสี่ยงต่ำ ผลการศึกษาพบการปนเปื้อนของสารหนูในแหล่งน้ำในพื้นที่ที่มีความเสี่ยงสูง มีค่าพิสัยระหว่าง 0.055-5.560 มิลลิกรัมต่อลิตร การตรวจปริมาณสารหนูในเส้นผมของชาวบ้านในพื้นที่ที่มีความเสี่ยงสูงและพื้นที่ที่มีความเสี่ยงต่ำมีค่าพิสัยระหว่าง 0.26-

19.70 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม และ 0.10-13.50 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ ในพืชผักและผลไม้ พบว่าปริมาณสารอนุยังไม่เกินมาตรฐานตามประกาศของกระทรวงสาธารณสุข (2 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม) (ณรงค์ ณ เชียงใหม่, 2534) สำหรับปริมาณสารอนุในตัวอย่างดิน ตะกอนห้องน้ำและน้ำในพื้นที่ที่มีความเสี่ยงสูงต่อพิษสารอนุใน ต.ร่อนพินุลย์ ครอบคลุมพื้นที่ 12 ตารางกิโลเมตร พบว่าปริมาณสารอนุในดิน ในตะกอนห้องน้ำ และในน้ำอยู่ในช่วง 50-5,300 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ,120-6,700 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม และ 0.026-1.45 มิลลิกรัมต่อ ลิตร ตามลำดับ (สุรพล อารีย์กุล, 2534)

ในปี พ.ศ.2535 จากงานวิจัยของ ไพรยันต์ เจริญศรี พบว่าการตรวจสอบสภาพพื้นที่บนเทือกเขาร่องนาพบแหล่งแร่ที่ยังคงมีกองขี้แร่ร่วนในไฟร์ทัลส์เหลืออยู่ประมาณ 4 แหล่ง และจากการตรวจสภาพการแพร่กระจายของสารอนุในแหล่งน้ำผิวดิน พบการปนเปื้อนของสารอนุสูงเกินมาตรฐานเกือบทุกตัวอย่าง ทั้งน้ำบนยอดเขาภูที่จะนำมาใช้และน้ำที่ไหลออกจากพื้นที่ร่อนพินุลย์และมีการศึกษาหาปริมาณสารอนุและแคดเมียม ในน้ำเส้นผ่าน แล้วเล็บของชาวบ้านในอำเภอร่อนพินุลย์จากการศึกษาพบว่าปริมาณสารอนุและแคดเมียมในน้ำมีค่าสูงกว่าเกณฑ์มาตรฐานที่องค์กรอนามัยโลกกำหนดรวมทั้งพบปริมาณสารอนุและแคดเมียมในน้ำมีค่าสูงกว่าเกณฑ์มาตรฐานที่องค์กรอนามัยโลกกำหนดรวมทั้งพบปริมาณสารอนุและแคดเมียมในน้ำมีค่าสูงกว่าเกณฑ์มาตรฐานที่องค์กรอนามัยโลกกำหนดไว้ (0.01 มิลลิกรัมต่อ ลิตร) โดยปริมาณสารอนุที่ทราบพบมีค่าพิสัยระหว่าง 0.02-0.43 มิลลิกรัมต่อ ลิตร และในตะกอนห้องน้ำมีค่าพิสัยระหว่าง 6.89-381.24 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม นอกจากนี้ จริยา อินทร์ศรี (2537) ได้ทำการศึกษาปริมาณสารอนุในปลาช่อนที่จับในอ่างน้ำร่อนพินุลย์ พบว่ามีค่าอยู่ในช่วง 0.076-0.477 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม โดยมีค่าเฉลี่ย 0.224 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม และพบว่าเมื่อทำให้สุกโดยการต้ม 5 ,10 และ 15 นาที ปริมาณสารอนุจะลดลงร้อยละ 51.34 ,62.50 และ 70.98 ตามลำดับ หากทำให้สุกโดยการทำ 5 ,10 และ 15 นาที ปริมาณสารอนุลดลงร้อยละ 16.52 ,24.55 และ 30.36 ตามลำดับ

ในปี พ.ศ.2537 ดรพิน วิทยาวรรัตน์ ทำการศึกษาการปนเปื้อนของสารอนุ แคดเมียมและตะกั่วในลุ่มแม่น้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช ผลการศึกษาพบว่า ปริมาณสารอนุมีค่าสูงกว่าค่ามาตรฐานน้ำดื่มที่องค์กรอนามัยโลกกำหนดไว้(0.01 มิลลิกรัมต่อ ลิตร) โดยปริมาณสารอนุที่ทราบพบมีค่าพิสัยระหว่าง 0.02-0.43 มิลลิกรัมต่อ ลิตร และในตะกอนห้องน้ำมีค่าพิสัยระหว่าง 6.89-381.24 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม นอกจากนี้ จริยา อินทร์ศรี (2537) ได้ทำการศึกษาปริมาณสารอนุในปลาช่อนที่จับในอ่างน้ำร่อนพินุลย์ พบว่ามีค่าอยู่ในช่วง 0.076-0.477 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม โดยมีค่าเฉลี่ย 0.224 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม และพบว่าเมื่อทำให้สุกโดยการต้ม 5 ,10 และ 15 นาที ปริมาณสารอนุจะลดลงร้อยละ 51.34 ,62.50 และ 70.98 ตามลำดับ หากทำให้สุกโดยการทำ 5 ,10 และ 15 นาที ปริมาณสารอนุลดลงร้อยละ 16.52 ,24.55 และ 30.36 ตามลำดับ

วัตถุประสงค์

1. เพื่อศึกษาการปนเปื้อนของสารหมูในตัวอย่างพีชน้ำและสัตว์น้ำบริเวณท่าบล้อนพิมูลย์ ถึงลุ่มน้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช
2. เพื่อหาความสัมพันธ์ของระดับสารหมูในตัวอย่างพีชน้ำ สัตว์น้ำกับระดับสารหมูในตัวอย่างน้ำและดินตะกอน ในบริเวณเดียวกัน
3. เพื่อสำรวจดูว่าพีชน้ำและสัตว์น้ำชนิดใดที่อาจใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพ ชีงบอกราชการน้อยของการปนเปื้อนของสารหมูในสิ่งแวดล้อมบริเวณนั้นได้

บทที่ 2

วิธีการวิจัย

วัสดุ

วัสดุที่ใช้ในการวิจัยครั้งนี้ประกอบด้วยสารเคมีระดับคุณภาพวิเคราะห์ ดังนี้

Arsenic standard solution Merck, Germany

Nitric acid Merck, Germany

Nickle(II) - chloride Merck, Germany

อุปกรณ์

1. อุปกรณ์เก็บตัวอย่างน้ำ

- ขวดพลาสติก (High Density Polyethylene ; HDPE) ขนาด 500 ml
- ถังน้ำแข็งสำหรับเก็บตัวอย่างน้ำ
- ถุงพลาสติกสำหรับเก็บตัวอย่างดินตะกอน พีชน้ำ และสต๊ว่น้ำ
- เครื่องมือเก็บตัวอย่างน้ำ (Water Sampler) ชนิด Kemmer
- เครื่องมือเก็บตัวอย่างดินตะกอน (Grab Sampler) ชนิด Ekman Bottom Grab

2. อุปกรณ์สำหรับการวิเคราะห์ตัวอย่างในภาคสนาม

- เครื่องตรวจค่าส่วนบุคคลน้ำ (U-10 Horiba, Ltd. Kyoto Japan)
- GPS (Global Positioning System ; IPS - 360 Sony, Japan)

3. อุปกรณ์ในการย่อยตัวอย่างในห้องปฏิบัติการ

- เครื่องย่อยตัวอย่าง (Microwave Digestion) ; MDS-2000 CEM Corporation, USA.
- ตู้อบความร้อน (Drying Oven) 25-180 องศาเซลเซียส : Clayson New Zealand
- เครื่องร่อนคัดขนาด 80 เมซ
- เครื่องชั่งแบบละเอียด (Analytical balance) ; Sartorius Model B 3100S Germany

- เครื่องเซนติรีฟิวจ์ (Centrifuge) ; H-11 Kokusan Enshinki Co., Ltd. Japan
- อุปกรณ์เครื่องแก้วที่จำเป็นอื่น ๆ

4. อุปกรณ์ในการวิเคราะห์ปริมาณสารหนูในห้องปฏิบัติการ

- เครื่องอบคอมมิกแอบซ้อพชั่นสเปกโตรโพโตมิเตอร์ แบบแกรไฟต์ เฟอร์เนส (Graphite Furnance Atomic Absorption Spectrophotometer) ; GTA 100 SpectrAA - 800 Varian
- อุปกรณ์เครื่องแก้วที่จำเป็นอื่น ๆ

วิธีดำเนินการ

การศึกษาแบ่งเป็น 2 ระยะ ระยะแรกเป็นการสำรวจเชิงกว้าง เพื่อศึกษาการปนเปื้อนของสารหนูในพื้น้ำ ลักษณะน้ำ และดินต่างๆ ในแต่ละสถานีเก็บตัวอย่างและระยะที่สองเป็นการศึกษาเพื่อหาความสัมพันธ์ของระดับสารหนูในพื้น้ำและสตัวน้ำที่น่าสนใจ กับระดับสารหนูในน้ำและดินต่างๆ เพื่อคุ้มครองและประเมินความเสี่ยงในการใช้เป็นดัชนีตัวบ่งชี้ ทางชีวภาพได้มากน้อยเพียงใด ซึ่งรายละเอียดวิธีดำเนินการศึกษามีดังนี้

1. การกำหนดจุดเก็บตัวอย่าง

ทำการกำหนดสถานีเก็บตัวอย่างในแผนที่ของกรมแผนที่ทหารบก ลำดับชุด ระหว่างที่ 4925I 4952II 5025III และ 5025IV มาตราส่วน 1 : 50,000 โดยใช้วิธีการเก็บตัวอย่างแบบเจาะจง (Purposive Sampling) โดยคำนึงถึงแหล่งที่มาให้เกิดการแพร่กระจายของสารหนูเป็นหลัก ซึ่งได้แก่บริเวณลำคลองที่ไหลจากตำบลร่อนพิบูลย์ ถึงลุ่มน้ำปากพนัง ดังนี้

1.1 การศึกษาระยะแรก ได้ทำการเก็บตัวอย่างในครั้งที่ 1 และ 2 เพื่อทำการศึกษาการปนเปื้อนของสารหนูในพื้น้ำ ลักษณะน้ำ และดินต่างๆ ซึ่งแสดงในแผนที่จุดเก็บตัวอย่าง (ภาพประกอบ 3-9)

จุดเก็บตัวอย่างที่ 1 คือ คลองร้อนนา ต.ร้อนพิบูลย์ อ.ร้อนพิบูลย์

จุดเก็บตัวอย่างที่ 2 คือ คลองแม่กลอง ต.ควนพัง อ.ร้อนพิบูลย์

จุดเก็บตัวอย่างที่ 3 คือ คลองจะเม้า ต.ท่าเรือ อ.เขียวใหญ่

จุดเก็บตัวอย่างที่ 4 คือ คลองหัวตุด ต.ปากน้ำ อ.เมืองนครศรีธรรมราช

จุดเก็บตัวอย่างที่ 5 คือ คลองชะคาด ต.บ้านเนิน อ.เชียงใหม่

จุดเก็บตัวอย่างที่ 6 คือ แม่น้ำปากพัง ต.ปากพัง อ.ปากพัง

จากผลการวิเคราะห์ปริมาณการปนเปื้อนของสารนูในพืชนาและสัตว์น้ำ ในการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2 ได้นำค่าผลการวิเคราะห์มาหาสัดส่วนการสะสมปริมาณสารนูในพืชนาและสัตว์น้ำต่อปริมาณสารนูในน้ำและดินตะกอนบริเวณเดียวกัน เพื่อหาชนิดของพืชนาและสัตว์น้ำที่มีการสะสมปริมาณสารนูสูง แล้วดำเนินการเก็บตัวอย่างเพื่อศึกษาว่าพืชนาและสัตว์น้ำชนิดนั้น ๆ สามารถใช้เป็นดัชนีชี้วัดทางชีวภาพได้หรือไม่

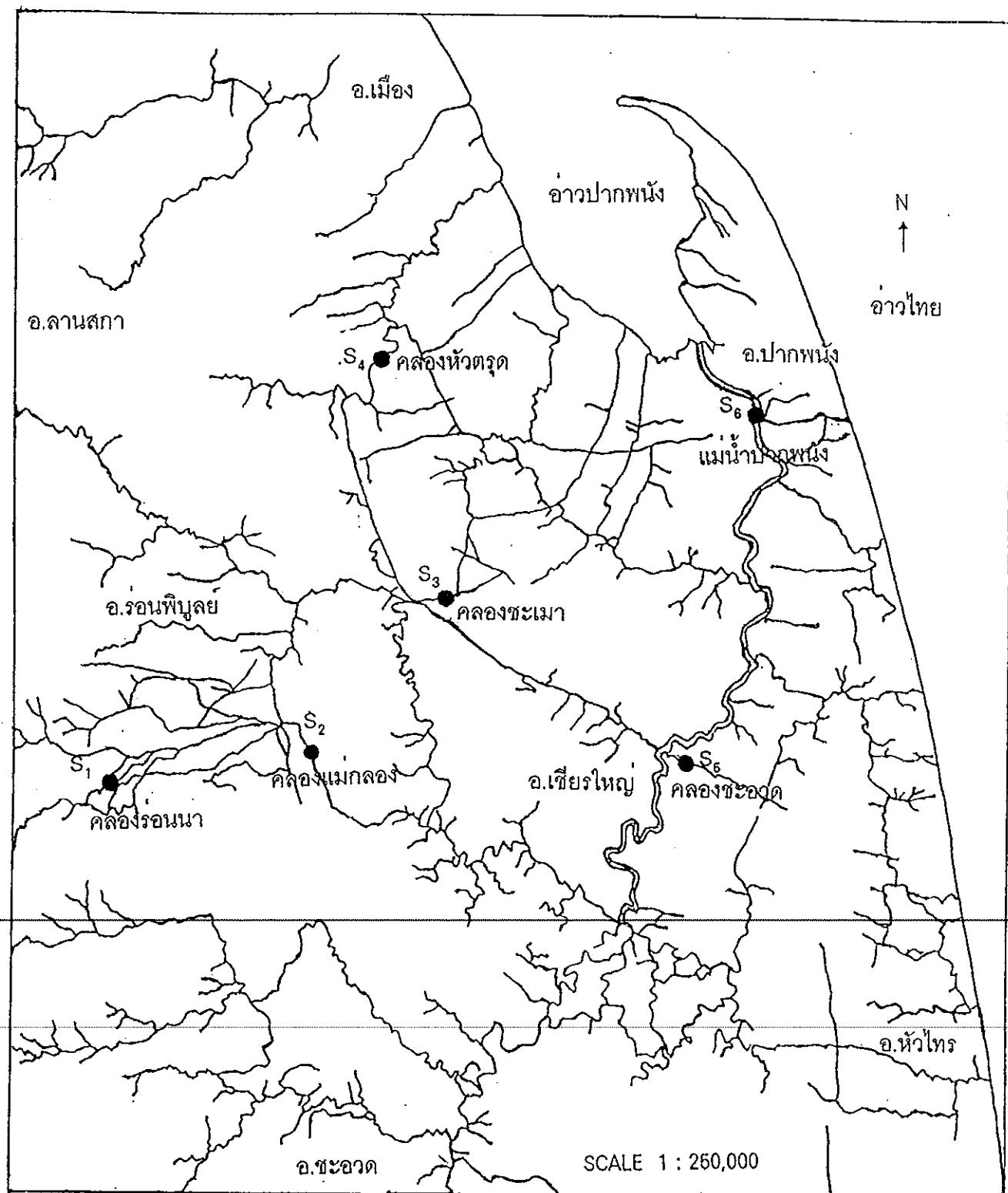
1.2 การศึกษาระยะที่สอง ดำเนินการเก็บตัวอย่างในครั้งที่ 3 ได้เปลี่ยนแปลงสถานีเก็บตัวอย่างใหม่ โดยเน้นที่การมีชนิดของพืชนาและสัตว์น้ำที่สนใจในจุดที่เก็บตัวอย่าง และการมีระดับความเข้มข้นของสารนูลดลงลงมาตามลำดับของสถานีเก็บตัวอย่าง เพื่อให้ง่ายต่อการดูระดับสารนูในน้ำและดินตะกอน แสดงในแผนที่จุดเก็บตัวอย่าง(ภาพประกอบ 10-14)

จุดเก็บตัวอย่างที่ 1 คือ คลองแม่กลอง ต.ควนพัง อ.ร่อนพิบูลย์

จุดเก็บตัวอย่างที่ 2 คือ คลองไอลุ่ม ต.ควนพัง อ.ร่อนพิบูลย์

จุดเก็บตัวอย่างที่ 3 คือ คลองชะเมา ต.ท่าเรือ อ.เชียงใหม่

จุดเก็บตัวอย่างที่ 4 คือ คลองแม่อง ต.สวนหลวง อ.เชียงใหม่



ภาพประกอบ 3 : แสดงแผนที่จุดเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2



จุดเก็บตัวอย่างที่ 1 คลองร่อนนา



จุดเก็บตัวอย่างที่ 2 คลองแมกกลอง



จุดเก็บตัวอย่างที่ 3 คลองชะเม่า



จุดเก็บตัวอย่างที่ 4 คลองหัวตุด

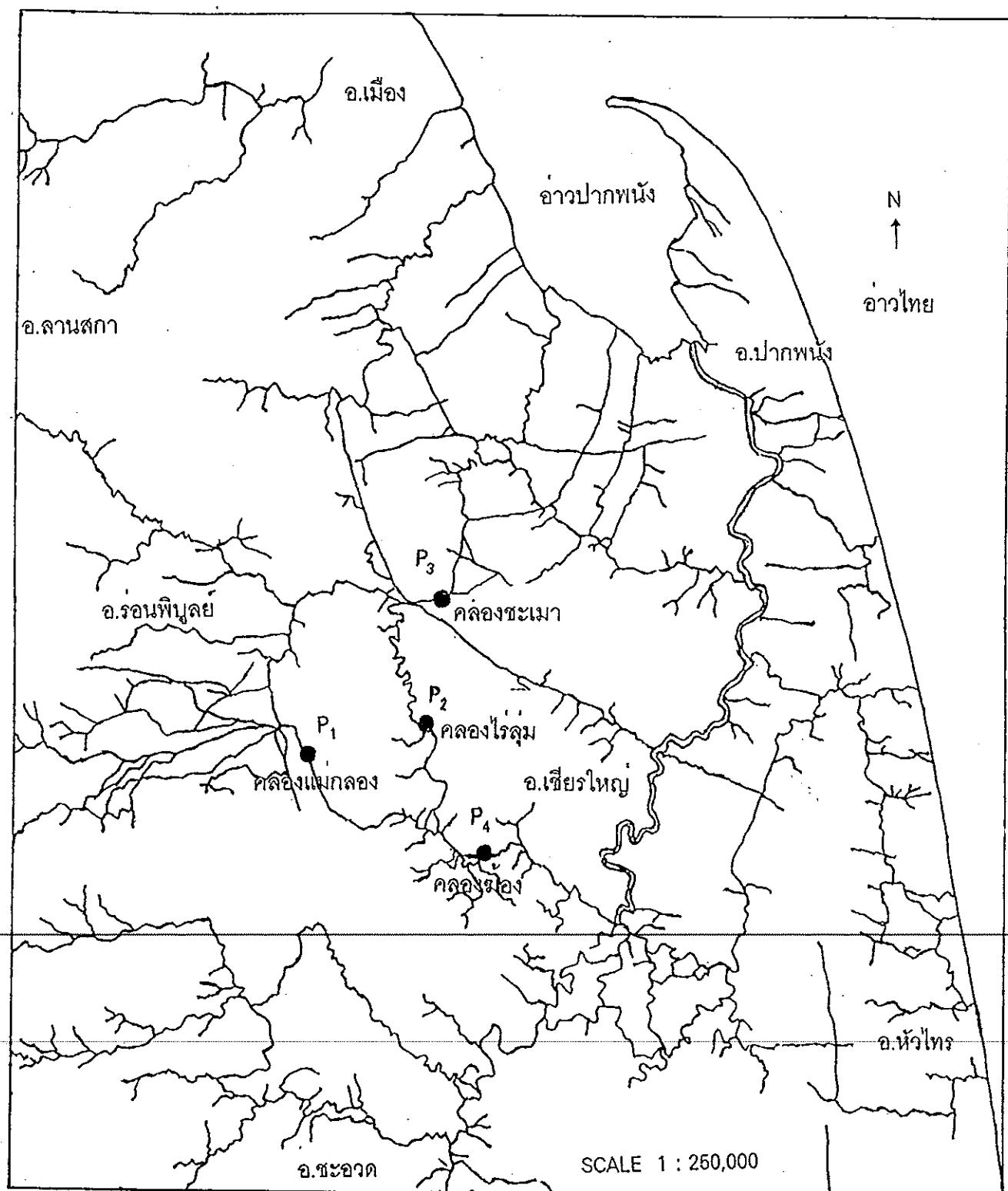


จุดเก็บตัวอย่างที่ 5 คลองชะคาด



จุดเก็บตัวอย่างที่ 6 แม่น้ำปากพนัง

ภาพประกอบ 4-9 . แสดงจุดเก็บตัวอย่างที่ 1-6 เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2



ภาพประกอบ 10 : แสดงแผนที่จุดเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3



จุดเก็บตัวอย่างที่ 1 คลองแม่กลอง



จุดเก็บตัวอย่างที่ 2 คลองไอลุ่ม



จุดเก็บตัวอย่างที่ 3 คลองชะเม่า



จุดเก็บตัวอย่างที่ 4 คลองม่อง

ภาพประกอบ 11-14 : แสดงจุดเก็บตัวอย่างที่ 1-4 เก็บตัวอย่างครั้งที่ 3

2. การกำหนดชนิดตัวอย่าง ได้ทำการเก็บชนิดตัวอย่างเพื่อให้ครอบคลุมระบบนิเวศของแต่ละสถานีดังนี้

2.1 ตัวอย่างพืชน้ำ ได้แก่ หญ้า, ผักบุ้ง, ผักกาดขาว, สาหร่าย, จอก และเหuen

2.2 ตัวอย่างสัตว์น้ำ ได้แก่ ปลา (ปลากินพืชและปลากินสัตว์), กุ้ง และหอย (หอยฝาเดียว และหอยสองฝา)

2.3 ตัวอย่างน้ำ

2.4 ตัวอย่างดินตะกอน

3. การเก็บตัวอย่าง

3.1 การเก็บตัวอย่างระยะแรก ได้ดำเนินการเก็บตัวอย่าง 2 ครั้ง โดยครั้งที่ 1 ดำเนินการเก็บตัวอย่างในเดือน สิงหาคม 2539 และครั้งที่ 2 ดำเนินการเก็บตัวอย่างในเดือน มีนาคม 2539 ซึ่งทำการเก็บตัวอย่างพืชน้ำ สัตว์น้ำ น้ำ และดินตะกอน ในพื้นที่ที่มีการปนเปื้อนสารน้ำตลอดลำคลองจากตำบลร่อนพินิจลย์ถึงลุ่มน้ำปากพนัง เพื่อทำการศึกษาการปนเปื้อนของสารน้ำ ตลอดจนศึกษาปริมาณสารน้ำที่สะสมในตัวอย่างชนิดต่าง ๆ และตัวอย่างที่เก็บเป็นตัวอย่างผสม (Composite Sample) สำหรับพืชน้ำหรือสัตว์น้ำแต่ละชนิด ซึ่งมีการกำหนดขนาดของพืชน้ำและสัตว์น้ำ โดยจะต้องมีขนาดโตเต็มที่ และใช้สำหรับบริโภค

3.2 การเก็บตัวอย่างระยะที่สอง ได้ดำเนินการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3 ในเดือนเมษายน 2540 ซึ่งเป็นการเก็บตัวอย่างเพื่อทำการศึกษาถึงชนิดตัวอย่างที่อาจจะใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพในสิ่งแวดล้อมได้ โดยดำเนินการศึกษาและตั้งสมมติฐานว่า ถ้าพบว่าพืชน้ำหรือสัตว์น้ำชนิดใดเป็นตัวแทนที่ดีของดุลที่ทำการเก็บตัวอย่าง, มีอยู่ทั่วไป, ง่ายต่อการเก็บตัวอย่าง, ง่ายต่อการจำแนกชนิด และมีการสะสมสารน้ำในปริมาณสูง และมีระดับสารน้ำสัมพันธ์กับระดับสารน้ำในน้ำหรือดินตะกอน (Samecra-Cymerman and Kempers : 1996, 242, quoting Franzin and McFarlane, 1980 ; UNEP : 1990, 15) ก็สามารถใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพได้

หมายเหตุ : วิธีการเก็บตัวอย่างยึดหลักการเก็บตัวอย่างของสำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ พ.ศ. 2537 (ภาคผนวก ก-ค)

4. วิธีการเก็บตัวอย่างในภาคสนาม

4.1 ตัวอย่างน้ำ เก็บไว้ในภาชนะพลาสติกพร้อมทั้งเก็บรักษาด้วยการเติมกรดในตริกเข็มขันจำนวน 2 มิลลิลิตรต่อตัวอย่างน้ำ 1 ลิตร ซึ่งทำให้ตัวอย่างน้ำมีค่า pH ต่ำกว่า 2 เพื่อป้องกันไม่ให้อาชญาตุกตะกอนหรือเกิดการดูดซึบกับผังของภาชนะที่ใส่ ปิดฝาให้แน่นและเชื่อมต่อตัวอย่างน้ำไว้ในตู้เย็นที่อุณหภูมิประมาณ 4 องศาเซลเซียส ระหว่างรอการวิเคราะห์ในห้องปฏิบัติการ

4.2 ตัวอย่างดินตะกอน เก็บไว้ในถุงพลาสติกที่แห้ง และสะอาดเก็บไว้ไม่ให้ถูกแสงแดดและความร้อน จนกระทั่งถึงสถานที่ทำการวิจัยจึงนำดินตัวอย่างใส่ถุง ซึ่งรองด้วยพลาสติก ผึ้งแಡด จากนั้นจึงบดดินที่แห้งสนิทนี้ให้ละเอียด ร่อนคัดขนาดด้วยตะแกรงขนาด 80 เมซ และเอาเฉพาะขนาดทรายละเอียด (Fine Sand) มาวิเคราะห์หาปริมาณสารอนุ โดยอยู่ตัวอย่างกับกรดในตริก ด้วยเครื่องย่อยไมโครเวฟ ก่อนนำไปวัดปริมาณสารอนุ ด้วยเครื่องอะตอมมิกแอบนซื้อพัฒนาสเปกโทรฟอโตมิเตอร์ แบบแกรไฟต์ เฟอร์เนส

4.3 ตัวอย่างพืชน้ำและสัตว์น้ำแต่ละชนิด ล้างด้วยน้ำบริโภคที่ทำการเก็บตัวอย่าง ทำการวัดขนาดความยาว และชั้นน้ำหนัก เก็บไว้ในถุงพลาสติกที่สามารถปิดถูกได้มิดชิดแล้ว เช่นในถังน้ำแข็ง ขนส่งกลับมาที่ห้องปฏิบัติการแล้วเก็บไว้ในตู้เย็นเช่นแข็งจนถึงเวลาวิเคราะห์ (สำหรับตัวอย่างหอย ทำการแช่น้ำสะอาดเป็นเวลาอย่างน้อย 24 ชั่วโมง ก่อนแข็ง)

5. วิธีวิเคราะห์ตัวอย่าง

5.1 วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างในภาคสนาม

- ใช้เครื่อง GPS (Global Positioning System) วัดพิกัดอุณหภูมิตัวอย่าง
- ใช้เครื่องตรวจสกัดคุณภาพน้ำ (U-10 Horiba) วัดค่า pH ค่าการนำไฟฟ้า ค่าความเค็ม และอุณหภูมิ

5.2 วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างในห้องปฏิบัติการ

5.2.1 การแยกตัวอย่าง ก่อนการวิเคราะห์ปริมาณสารอนุได้ทำการย่อยตัวอย่างพืชน้ำ สัตว์น้ำ และดินตะกอนกับกรดในตริก ด้วยเครื่องย่อยไมโครเวฟ ดังนี้

5.2.1.1 ตัวอย่างพืชน้ำและสัตว์น้ำ ล้างตัวอย่างให้สะอาดด้วยน้ำกลั่น ตั้งทิ้งไว้ให้สะเด็ดน้ำ แล้วหันเป็นชั้นเล็ก ๆ ด้วยมีดแสนเลส (ตัวอย่างปลาใช้ส่วนเนื้อบริโภค

ลำตัว ตัวอย่างหอยใช้เนื้อหั้งตัว ตัวอย่างกุ้งแกระหัวและเปลือกหอกใช้หั้งตัว ตัวอย่างพีชน้ำใช้ทุกส่วนรวมกัน) จากนั้นบดให้ละเอียดด้วยครกบดยา และทำการซึ่งตัวอย่าง ๆ ละ 0.5 กรัม เติมกรดในตริกเข้มข้นจำนวน 2 มิลลิลิตร และทำการย้อมด้วยเครื่องย้อมไมโครเวฟจนเป็นสารละลายใส เป็นเวลา 50 นาที (CEM Corporation,1994) ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น ทำการปรับปริมาตรให้เป็น 25 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่นปราศจากอิオン

5.2.1.2 ตัวอย่างดินตะกอน นำดินตะกอนที่ผ่านกรองแล้วหรืออบให้แห้งสนิทและทำการร่อนคัดขนาดด้วยตะเกียงขนาด 80 มช.แล้ว นำมาซึ่ง 0.1 กรัม เติมกรดในตริกเข้มข้นจำนวน 2 มิลลิลิตร และทำการย้อมด้วยเครื่องย้อมไมโครเวฟ เป็นเวลา 60 นาที (CEM Corporation,1994) ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น ทำการปรับปริมาตรให้เป็น 25 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่นปราศจากอิออน

5.2.2 การวิเคราะห์ปริมาณสารหนู นำตัวอย่างที่ทำการย้อมแล้วมาวิเคราะห์ปริมาณสารหนู ด้วยเครื่องอะตอมมิกแอบเชกพานิสเปกโตรไฟโมโนเตอร์ แบบแกรไฟต์ เพอร์เนส ที่ความยาวคลื่น 193.7 nm

วิธีการคำนวณ

$$\text{ปริมาณสารหนูในพีชน้ำ สัตว์น้ำหรือดินตะกอน} = \frac{A \times 25}{B} \text{ } \mu\text{g/g (ppm)}$$

เมื่อ A = ค่าความเข้มข้นที่ได้จากการอ่าน $\mu\text{g/ml}$

B = น้ำหนักเป็นกรัม (g) ของพีชน้ำ สัตว์น้ำ หรือดินตะกอน

25 = ปริมาณของสารละลาย (ml)

6. การนำเสนอข้อมูล วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติและแปลผล โดยหาค่าเฉลี่ย (\bar{x}), ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน (S.D) และหาความสัมพันธ์ระหว่างระดับสารหนูในพีชน้ำและสัตว์น้ำกับระดับสารหนูในน้ำและดินตะกอนด้วยวิธี Linear Regression Analysis

บทที่ 3

ผล

1. การศึกษาปริมาณการปนเปื้อนของสารน้ำ

ทำการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 ซึ่งเก็บตัวอย่างพื้นน้ำ สัตว์น้ำ น้ำ และดินตามก่อน บริเวณลำคลองที่เหล่ากาดำบลествอนพิบูลย์ อำเภอร่อนพิบูลย์ ถึงลุ่มน้ำปากพนัง อำเภอปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช จำนวน 6 สถานี ดังตาราง 1

ตาราง 1 แสดงค่าอิบายสถานีเก็บตัวอย่าง

สถานี	บริเวณจุดเก็บตัวอย่าง	พิกัด
S ₁	คลองร้อนนา ต.ร้อนพิบูลย์ อ.ร้อนพิบูลย์	N 8°11' 33.3" E 99°49' 56.7"
S ₂	คลองแม่กลอง ต.ควนพัง อ.ร้อนพิบูลย์	N 8°13' 55.6" E 99°56' 38.3"
S ₃	คลองชะเม่า ต.ท่าเรือ อ.เมือง	N 8°15' 00.1" E 100° 00' 24.3"
S ₄	คลองหัวตุด ต.ปากนกอ อ.เมือง	N 8°24' 27.0" E 99°59' 42.8"
S ₅	คลองชะคาด ต.บ้านเนิน อ.เขียวใหญ่	N 8°10' 07.5" E 100° 08' 43.6"
S ₆	แม่น้ำปากพนัง ต.ปากพนัง อ.ปากพนัง	N 8°20' 54.7" E 100°12' 1.0"

ผลการศึกษาปริมาณการปนเปื้อนของสารน้ำในตัวอย่างพื้นน้ำ สัตว์น้ำ น้ำ และดินตามก่อน มีรายละเอียดดังนี้

1.1 ปริมาณสารน้ำในพื้นน้ำ พบริมาณสารน้ำในพื้นน้ำทุกชนิดที่เก็บตัวอย่างได้ในแต่ละสถานี โดยพบสารน้ำตกค้างอยู่ในหญ้า (*Paspalum vaginatum Sw.*), ผักบุ้ง (*Ipomoea aquatica Forsk.*), จอก (*Pistia stratiotes L.*), แหนบตืดเล็ก (*Lemna perpusilla Torr.*), ผักตบชวา (*Eichhornia crassipes*) และสาหร่ายพุ่งชะโง (Ceratophyllum demersum L.) ซึ่งการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบริมาณสารน้ำสูงสุดในสาหร่ายพุ่งชะโง บริเวณสถานี S₅ คลองชะคาด ตำบลบ้านเนิน อำเภอเขียวใหญ่ มีค่าเท่ากับ 1.96 มิลลิกรัมต่อกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือผักตบชวา บริเวณสถานี S₃ คลองชะเม่า ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง (1.46 มิลลิกรัม

ต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) และสถานี S_4 คลองหัวตุ่ด ตำบลปากนคร อำเภอเมือง (1.37 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) ตามลำดับ (ตาราง 2)

ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พบปริมาณสารนูนูสูงสุดในผักตอบชวา บริเวณสถานี S_6 คลองชาวด ตำบลบ้านเนิน อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 2.97 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือแหนเป็ดเล็ก บริเวณสถานี S_6 คลองชาวด ตำบลบ้านเนิน อำเภอเชียงใหม่ (1.88 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) และสาหร่ายพุงจะดี บริเวณสถานี S_4 คลองหัวตุ่ด ตำบลปากนคร อำเภอเมือง (1.47 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) ตามลำดับ (ตาราง 2)

1.2 ปริมาณสารนูนูในสตว์น้ำ พบปริมาณสารนูนูทึ่นไปลา หอย และกุ้ง โดยพบสารนูนูในหอยมากกว่าในปลาและกุ้ง จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบสารนูนูสูงสุดในหอยชม บริเวณสถานี S_2 คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ มีค่าเท่ากับ 2.45 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือหอยปากควาย บริเวณสถานี S_2 คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ (1.64 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) และหอยชม บริเวณสถานี S_3 คลองชาวด ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง (1.49 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) ตามลำดับ (ตาราง 3)

ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พบปริมาณสารนูนูสูงสุดในหอยชม บริเวณสถานี S_4 คลองหัวตุ่ด ตำบลปากนคร อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 2.35 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือหอยชม บริเวณสถานี S_2 คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ (2.27 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) และหอยกาน บริเวณสถานี S_1 คลองหัวตุ่ด ตำบลปากนคร อำเภอเมือง (1.10 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักเปียก) ตามลำดับ (ตาราง 3)

1.3 ปริมาณสารนูนูในน้ำ จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบสารนูนูสูงสุดบริเวณสถานี S_1 คลองร่อนนา ตำบลร่อนพิบูลย์ อำเภอร่อนพิบูลย์ มีค่าเท่ากับ 245.5 ไมโครกรัมต่อลิตร รองลงมาบริเวณสถานี S_2 คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ (54.08 ไมโครกรัมต่อลิตร) และบริเวณสถานี S_3 คลองชาวด ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง (13.99 ไมโครกรัมต่อลิตร) ตามลำดับ (ตาราง 4)

ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พนสารน้ำสูงสุดบริเวณสถานี S₁ คลองร่อนนา ตำบลร่อนพินุลย์ อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 38.24 ไมโครกรัมต่อลิตร รองลงมาบริเวณสถานี S₂ คลองแม่กลอง ตำบลคลานพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 21.3 ไมโครกรัมต่อลิตร และบริเวณสถานี S₃ คลองชะเม่า ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง (10.68 ไมโครกรัมต่อลิตร) ตามลำดับ (ตาราง 4)

1.4 ปริมาณสารน้ำในดินตะกอน จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พนสารน้ำสูงสุดบริเวณสถานี S₁ คลองร่อนนา ตำบลร่อนพินุลย์ อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 1,854.84 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง รองลงมาบริเวณสถานี S₂ คลองแม่กลอง ตำบลคลานพัง อำเภอร่อนพินุลย์ (512.6 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง) และบริเวณสถานี S₄ คลองหัวตุด ตำบลปากน้ำ อำเภอเมือง (339.55 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง) ตามลำดับ (ตาราง 5)

ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พนสารน้ำสูงสุดบริเวณสถานี สถานี S₁ คลองร่อนนา ตำบลร่อนพินุลย์ อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 1,112.50 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง รองลงมาบริเวณสถานี S₂ คลองแม่กลอง ตำบลคลานพัง อำเภอร่อนพินุลย์ (364.87 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง) และบริเวณสถานี S₃ คลองชะอวด ตำบลบ้านเนิน อำเภอเชียงใหม่ (228.35 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง) ตามลำดับ (ตาราง 5)

จากการศึกษาการปนเปื้อนของสารน้ำในน้ำ และดินตะกอน จะเห็นว่า ปริมาณสารน้ำมีค่าลดลงเรื่อย ๆ จากบริเวณตำบลร่อนพินุลย์สู่บริเวณลุ่มน้ำปากพังพี ทำการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2 ดังภาพประกอบ 15 และ 16

ตาราง 2 แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหนูในตัวอย่างพืชน้ำ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2

ชนิดตัวอย่าง	สถานี	S 1		S 2		S 3		S 4		S 5		S 6	
		ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2										
หญ้า (<i>Paspalum vaginatum Sw.</i>)		0.46	0.59	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
ผักบุ้ง (<i>Ipomoea aquatica Forsk.</i>)		-	-	0.7	0.84	-	-	0.23	0.47	0.43	0.57	-	-
ฯลฯ (<i>Pistia stratiotes L.</i>)		-	-	0.85	-	0.84	0.34	1.06	0.89	0.71	0.76	-	-
แหนเป็ดเล็ก (<i>Lemna perpusilla Torr.</i>)		-	-	-	-	-	-	-	-	-	1.88	-	-
ผักตะบชวา (<i>Eichhornia crassipes</i>)		-	-	1.09	0.86	1.46	1.04	1.37	1.44	0.95	2.97	1.12	0.97
สาหร่ายพุ่งชะได (<i>Ceratophyllum demersum L.</i>)		-	-	1.28	1.01	-	-	0.87	1.47	1.96	0.26	-	-

หมายเหตุ : หน่วยปริมาณสารหนูเป็น มิลลิกรัมต่อกรัม น้ำหนักเบี่ยง, - หมายถึง ไม่มีชนิดตัวอย่าง , nd. หมายถึง ตรวจไม่พบสารหนู (<2ppb)

ตาราง 3 แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหนูในตัวอย่างสัตว์น้ำ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2

สถานี ชนิดตัวอย่าง	S 1		S 2		S 3		S 4		S 5		S 6	
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2										
1. ปลา												
1.1 ปลากินพืช												
ปลาตะเพียนทราย (<i>Puntius leiacanthus</i>)	0.79	nd.	0.23	-	-	-	-	0.48	-	0.35	-	-
ปลาชี้ทางแดง (<i>Rasbora borapetensis</i>)	-	-	0.16	0.29	0.53	0.58	0.01	-	-	-	-	-
ปลากระดี่หม้อ (<i>Trichogaster trichopterus</i>)	-	-	-	0.77	0.31	-	-	-	-	-	-	-
ปลาหางแดง (<i>Barbus orphoides</i>)	-	-	-	0.61	0.49	nd.	-	nd.	-	-	-	-
ปลาขอนทรายแก้ว (<i>Sillago sihama</i>)	-	-	-	-	-	-	nd.	0.33	-	-	-	1.73
ปลาเป็นเล็ก (<i>Leiognathus brevirostris</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	0.27	-	0.03	-
ปลาระบบอกดำ (<i>Liza subviridis</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	nd.	1.79
ปลาเขี้ยม (<i>Osteochilus hasseltii</i>)	-	-	-	-	-	0.56	-	-	-	-	-	-
ปลาโสต (<i>Hampala macrolepidota</i>)	-	-	-	-	-	nd.	-	-	-	-	-	-
ปลา尼ล (<i>Tilapia nilotica</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	1.05	-	-

หมายเหตุ : หน่วยปริมาณสารหนูเป็น มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก, - หมายถึง ไม่มีชนิดตัวอย่าง , nd. หมายถึง ตรวจไม่พบสารหนู (<2ppb)

ตาราง 3 (ต่อ)

สถานี ชนิดตัวอย่าง												
	S 1		S 2		S 3		S 4		S 5		S 6	
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2										
1.2 ปลาภินสัตว์												
ปลาแขยงใบข้าว (<i>Mystus cavasius</i>)	-	-	0.15	0.44	nd.	0.37	0.57	0.81	-	-	0.19	-
ปลาเนื้อ่อน (<i>Ompok bimaculatus</i>)	-	-	0.26	0.88	-	-	nd.	0.74	-	-	-	-
ปลาแมวหูดำ (<i>Setipinna melanochir</i>)	-	-	0.64	-	-	-	-	-	0.71	1.4	0.09	nd.
ปลาสลาด (<i>Notopterus notopterus</i>)	-	-	0.65	0.2	0.65	0.71	-	0.58	-	0.47	-	-
ปลากรดหิน (<i>Leiocassis siamensis</i>)	-	-	nd.	-	-	-	-	-	-	-	-	-
ปลาดุกดาว (<i>Clarias batrachus</i>)	-	-	-	0.78	0.34	0.54	-	0.05	-	-	-	-
ปลาช่อน (<i>Channa striatus</i>)	-	-	-	0.65	nd.	0.9	-	0.43	-	-	-	-
ปลาดุกทะเล (<i>Plotosus canius Hamilton</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	0.37	-	0.65	0.73
ปลาชี้ตั้ง (<i>Scatophagus argus</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	0.95
ปลากรดหัวม่อง (<i>Arius maculatus</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	1.7

หมายเหตุ : หน่วยปริมาณสารหง่านเป็น มิลลิกรัมตอกิโลกรัม น้ำหนักเบี่ยง, - หมายถึง ไม่มีชนิดตัวอย่าง , nd. หมายถึง ตรวจไม่พบสารหง่าน (<2ppb)

ตาราง 3 (ต่อ)

สถานี ชนิดตัวอย่าง												
	S 1		S 2		S 3		S 4		S 5		S 6	
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2										
2. หอย												
2.1 หอยฝาเดียว												
หอยชม (<i>Sinotaia ingalliana</i>)	-	-	2.45	2.27	1.59	1.05	0.53	2.35	-	-	-	-
หอยไข่ (<i>Pila ampullacea</i>)	-	-	0.30	0.72	0.34	0.02	1.19	0.23	-	0.01	-	-
2.2 หอยสองฝา												
หอยกาก	-	-	1.49	-	0.58	0.58	-	1.10	-	-	-	-
หอยปากควาย	-	-	1.64	-	1.21	0.90	1.47	-	-	-	-	-
หอยแครง (<i>Arca granulosa</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	0.49	0.59
3. กุ้ง												
กุ้งขาว (<i>Metapenaeus lysianassa</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	0.98	0.10	0.008
กุ้งก้ามกราม (<i>Macrobrachium rosenbergii</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	0.62	-	-	-
กุ้งคลادำ (<i>Penaeus monodon</i>)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	0.33

หมายเหตุ : หน่วยปริมาณสารน้ำเป็น มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปลี่ยก, - หมายถึง ไม่มีชนิดตัวอย่าง , nd. หมายถึง ตรวจไม่พบสารน้ำ (<2ppb)

ตาราง 4 แสดงผลการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2

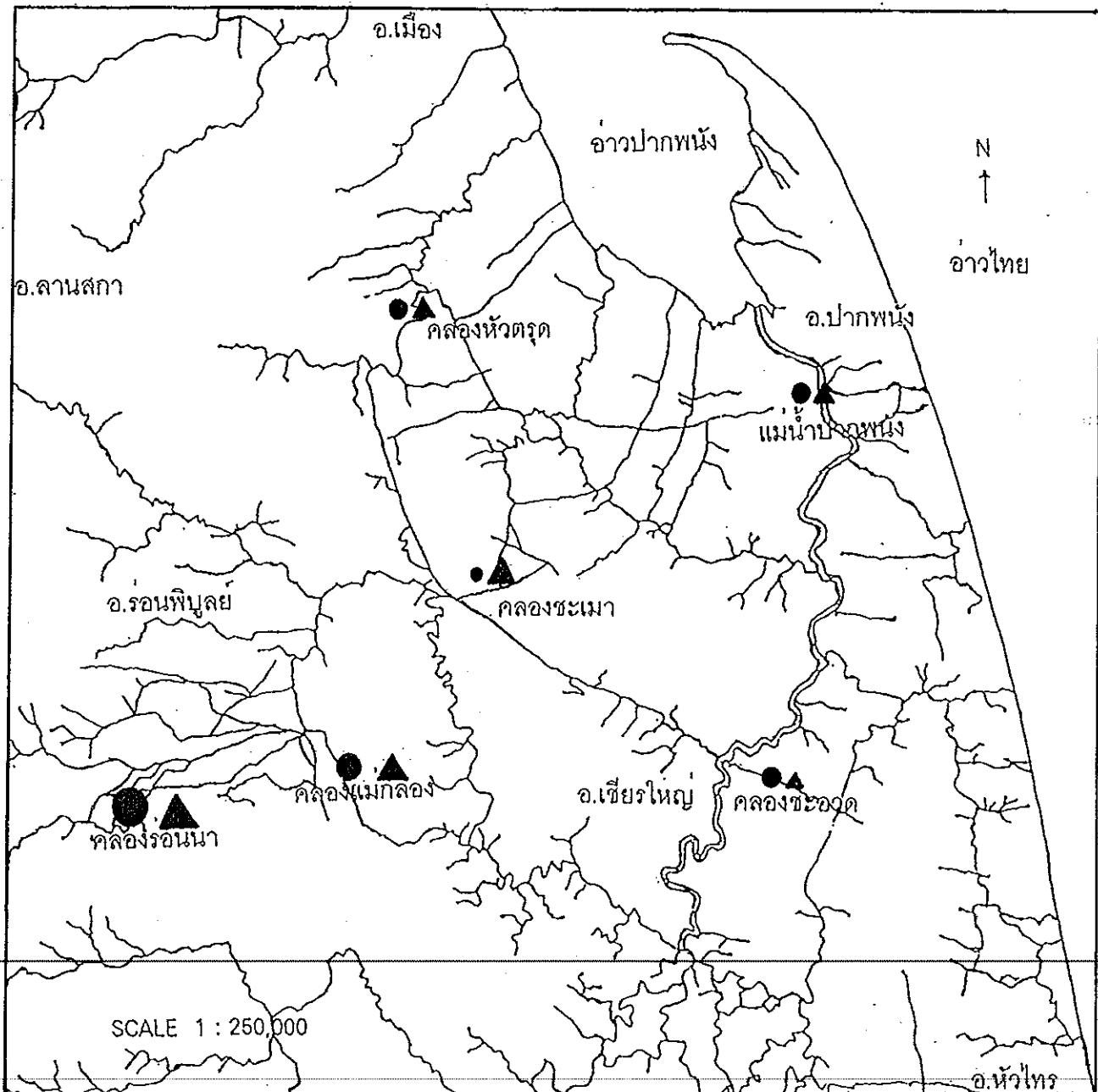
สถานี	อุณหภูมิ (°C)		พีเอช		ค่าความเค็ม (%)		ค่าการนำไฟฟ้า (ms/cm)		ปริมาณสารน้ำ (ppb)	
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2
S 1	26.5	25	4.63	6.1	0	0	0.103	0.05	245.5	38.24
S 2	27.6	28	6.32	7.5	0	0	0.14	0.07	54.08	21.3
S 3	27.6	29	6.26	7	0	0	0.13	0.03	13.99	10.68
S 4	26.4	28	6.23	7.7	0	0	0.061	0.06	6.23	nd.
S 5	32.9	26	7.39	7.3	1	0	0.209	0.09	5.86	nd.
S 6	28.7	28	6.87	7.5	10	0	2	0.28	6.59	nd.

หมายเหตุ : nd. = ตรวจไม่พบสารน้ำ (<2 ppb)

ตาราง 5 แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหมูในดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2

สถานี	ปริมาณสารหมู (มก./กก.. นน.แห้ง)	
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2
S ₁	1,864.84	1,112.50
S ₂	512.60	364.87
S ₃	253.35	221.80
S ₄	339.55	189.85
S ₅	290.95	228.35
S ₆	278.00	193.85

ภาพประกอบ 15 แสดงการปนเปื้อนของสารน้ำในน้ำและดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 1



สัญลักษณ์

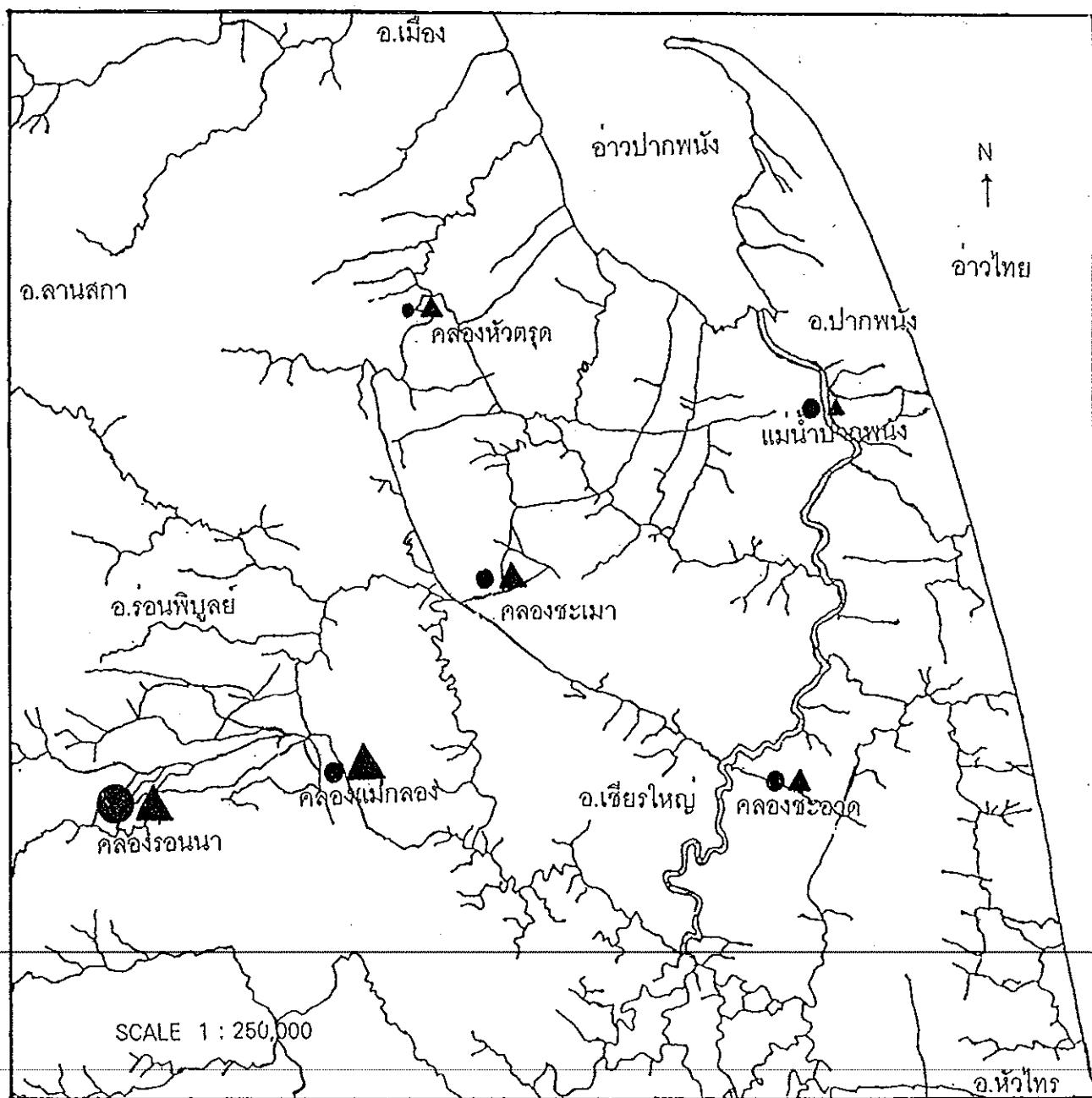
น้ำ (ไมโครกรัม/ลิตร)

- ▲ 0 - 6.00
- ▲ 6.10 - 11.00
- ▲ 11.10 - 16.00
- ▲ 16.10 - 21.00
- ▲ >21.00

ดินตะกอน (มก./กก.นน.แห้ง)

- 0 - 255
- 251 - 510
- 511 - 765
- 766 - 1,020
- > 1,020

ภาพประกอบ 16 แสดงการเปลี่ยนของสารน้ำในน้ำและดินตะกอน เก็บตัวอย่างครั้งที่ 2



สัญลักษณ์

น้ำ (ไมโครกรัม/ลิตร)	ดินตะกอน (มก./กก.นน.แห้ง)
▲ 0 - 1.25	● 0 - 190
▲ 1.26 - 2.50	● 191 - 380
▲ 2.51 - 5.00	● 381 - 570
▲ 5.10 - 11.25	● 571 - 760
▲ >11.25	● > 760

2. การศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพ

ในการศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพ ได้ทำการคัดเลือกพืชน้ำและสัตว์น้ำ โดยมีเงื่อนไขดังนี้คือ เป็นตัวแทนที่ดีของจุดที่ทำการเก็บตัวอย่าง มีอยู่ทั่วไป ง่ายต่อการเก็บตัวอย่าง ง่ายต่อการจำแนกชนิด และมีการสะสมสารน้ำในปริมาณสูง และมีระดับสารน้ำสมพันธ์ กับระดับสารน้ำในน้ำหรือดินต่างกัน (Samecra-Cymerman and Kempers : 1996, 242, quoting Franzin and McFarlane, 1980 ; UNEP : 1990, 15) ซึ่งในการศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพได้ดำเนินการศึกษา 2 ขั้นตอน คือ

2.1 การหาสัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำ และสัตว์น้ำ โดยเปรียบเทียบกับปริมาณสารน้ำในน้ำ และดินต่างกัน

จากผลการศึกษาครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 ได้ทำการหาสัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำ และสัตว์น้ำเปรียบเทียบกับปริมาณสารน้ำในน้ำ และดินต่างกัน ดังตาราง 6 และ 7 พบสัดส่วนเป็นดังนี้

2.1.1 สัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำต่อปริมาณสารน้ำในน้ำ จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบสัดส่วนสูงสุดในสาหร่ายพุ่งจะดิ บริเวณสถานี S₅ คลองชะอวด ตำบลบ้านเนิน อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 334.47 รองลงมาคือผักตบชวา บริเวณสถานี S₄ คลองหัวตุรุด ตำบลปากนคร อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 219.90 ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พบสัดส่วนสูงสุดในผักตบชวา บริเวณสถานี S₅ คลองชะอวด ตำบลบ้านเนิน อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 2,233.08 รองลงมาคือแหนเป็ดเล็ก บริเวณสถานี S₅ เช่นกัน มีค่าเท่ากับ 1,413.53 (ตาราง 6)

2.1.2 สัดส่วนปริมาณสารน้ำในสัตว์น้ำต่อปริมาณสารน้ำในน้ำ จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบสัดส่วนสูงสุดในหอยชม บริเวณสถานี S₄ คลองหัวตุรุด ตำบลปากนคร อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 235.96 รองลงมาคือหอยชม บริเวณสถานี S₃ คลองชะเม่า ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 113.65 ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พบสัดส่วนสูงสุดในหอยชม บริเวณสถานี S₄ มีค่าเท่ากับ 1,740.74 รองลงมาคือหอยกบ บริเวณสถานี S₄ เช่นกัน มีค่าเท่ากับ 814.81 (ตาราง 6)

2.1.3 สัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำต่อปริมาณสารน้ำในดินต่างกัน จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบสัดส่วนสูงสุดในสาหร่ายพุ่งจะดิ บริเวณสถานี S₅ คลองชะอวด

ตำบลบ้านเนิน อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 6.74×10^{-3} รองลงมาคือผักตบชาวะ บริเวณสถานี S₃ คลองชະเมາ ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 5.76×10^{-3} ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พบสัดส่วนสูงสุดในผักตบชาวะ บริเวณสถานี S₅ มีค่าเท่ากับ 1.3×10^{-2} รองลงมาคือแหนเป็ดเล็ก บริเวณสถานี S₅ เช่นกัน มีค่าเท่ากับ 8.23×10^{-3} (ตาราง 7)

2.1.4 สัดส่วนปริมาณสารน้ำในสัตวน้ำต่อปริมาณสารน้ำในดินตะกอน จากการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบสัดส่วนสูงสุดในหอยเชลล์ บริเวณสถานี S₃ คลองชະเมາ ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 6.28×10^{-3} รองลงมาคือหอยปากควาย บริเวณสถานี S₃ คลองชະเมາ ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง และหอยเชลล์ บริเวณสถานีที่ 2 คลองแม่กลอง ตำบลคนพัง อำเภอรอบริมพิมุโลย มีค่าเท่ากับ 4.78×10^{-3} ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 พบสัดส่วนสูงสุดในหอยเชลล์ บริเวณสถานี S₄ คลองหัวตุрут ตำบลปากน้ำ อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 1.24×10^{-2} รองลงมาคือหอยกาน บริเวณสถานี S₄ เช่นกัน มีค่าเท่ากับ 5.79×10^{-3} (ตาราง 7)

จากการศึกษาสัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำ และสัตวน้ำ เปรียบเทียบกับปริมาณสารน้ำในน้ำและดินตะกอน พบร่วมพืชน้ำและสัตวน้ำที่ ให้เป็นตัวแทนในการศึกษาดังนี้วัดทางชีวภาพได้ คือ ผักตบชาวะและหอยเชลล์ เมื่อจากมีการสะสมปริมาณสารน้ำสูงเมื่อเปรียบเทียบกับพืชน้ำและสัตวน้ำชนิดอื่น ๆ มีอยู่ทั่วไป ง่ายต่อการเก็บตัวอย่าง และจำแนกชนิด ซึ่งผักตบชาวะเป็นพันธุ์ไม้น้ำจืดประเทาหล้มลูก มีอายุอยู่ได้หลายปี ทั้งในน้ำมีและน้ำในดิน น้ำลึกและน้ำตื้น ระบบรากจะเป็นรากฟอย (fibrous root) มีลักษณะของราก ซึ่งรากจะมีความแข็งแรงและมีประสิทธิภาพสูงในการดูดซับสารอาหารที่ละลายอยู่ในน้ำ นอกจากนี้ยังมีการศึกษาโดยการนำผักตบชาวามาใช้ในการลดปริมาณโลหะหนังในน้ำทึบของโรงงานอุตสาหกรรม ซึ่งพบว่าผักตบชาวะสามารถมีประสิทธิภาพในการกำจัดโลหะหนังได้ดีที่สุด (ข่าวทิพย์ เจนธุระกิจ และพิมล เรียนวัฒนา, 2533 ; 2537) ส่วนหอยเชลล์เป็นหอยฝาเดียว อาศัยอยู่ในน้ำจืด ชอบอาศัยอยู่ในน้ำมีห้องน้ำที่แหล่งไม้แรงมากนัก และชอบอยู่ในบริเวณที่ร่มเย็น อาหารของหอยเชลล์ได้แก่ ตะไคร่น้ำ โคลนตਮ พืชน้ำ สัตวน้ำเล็ก ๆ และчинทรีย์สาร (ศักดิ์ชัย ภูชิต และ ฐานี พูนดี, 2529) และหอยเชลล์เป็น Deposite feeder ซึ่งสามารถถ่ายทอดลักษณะทางเคมีของดินตะกอนได้ (UNEP, 1990 : 15) ดังนั้นการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3 ได้ดำเนินการเก็บตัวอย่างผักตบชาวะ หอยเชลล์ และดินตะกอน

ตาราง 6 ແຜດຕົດສະວນປຽບມານັກຮ່າງໃໝ່ພໍານີ້ແລະສັດງາຕົມປຣິມາຮ່າງພູໃໝ່

ສົດສວນ	S 1		S 2		S 3		S 4		S 5		S 6	
	ຄົງທີ 1	ຄົງທີ 2	ຄົງທີ 1	ຄົງທີ 2	ຄົງທີ 1	ຄົງທີ 2						
ຫນາງ : ນໍາ	1.87	5.43	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
ຜ່ານຸ່ງ : ນໍາ	-	-	12.94	39.44	-	-	36.92	348.15	73.38	428.57	-	-
ຈອກ : ນໍາ	-	-	15.72	-	60.04	31.84	170.14	659.26	121.16	571.43	-	-
ແກ່ມເປົດສັກ : ນໍາ	-	-	-	-	-	-	-	-	-	1,413.53	-	-
ຜັກປາກາ : ນໍາ	-	-	20.16	40.38	104.36	97.39	219.90	1,066.67	162.12	2,233.08	169.95	776.00
ສານຮາຍພູພະໂຕ : ນໍາ	-	-	23.67	47.42	-	-	139.65	1,088.89	334.47	195.49	-	-
ຫຍຍະໝູມ : ນໍາ	-	-	45.30	106.57	113.65	98.31	85.07	1,740.74	-	-	-	-
ຫຍຍິ່ງ : ນໍາ	-	-	5.55	33.80	24.30	1.87	191.01	170.37	-	7.52	-	-
ໜ່ຍກາບ : ນໍາ	-	-	27.55	-	41.46	54.31	-	814.81	-	-	-	-
ຫຍຍິກຕວາຍ : ນໍາ	-	-	30.33	-	86.49	84.27	235.96	-	-	-	-	-
ຫຍຍແຄຣນ : ນໍາ	-	-	-	-	-	-	-	-	-	74.36	472.00	-

ตาราง 7 เสดงสัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำและสัตว์น้ำต่อปริมาณสารน้ำในดินตะกอน

สัดส่วน	S 1		S 2		S 3		S 4		S 5		S 6	
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2										
หญ้า : ดินตะกอน	2.48×10^{-4}	5.30×10^{-4}	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
ผักบุ้ง : ดินตะกอน	-	-	1.37×10^{-3}	2.30×10^{-3}	-	-	6.78×10^{-4}	2.48×10^{-3}	1.48×10^{-3}	2.50×10^{-3}	-	-
ฯลฯ : ดินตะกอน	-	-	1.66×10^{-3}	-	3.32×10^{-3}	1.53×10^{-3}	3.12×10^{-3}	4.69×10^{-3}	2.44×10^{-3}	3.33×10^{-3}	-	-
เห็นเปิดเล็ก : ดินตะกอน	-	-	-	-	-	-	-	-	-	8.23×10^{-3}	-	-
ผักตบชวา : ดินตะกอน	-	-	2.13×10^{-3}	2.36×10^{-3}	5.76×10^{-3}	4.69×10^{-3}	4.03×10^{-3}	7.58×10^{-3}	3.27×10^{-3}	1.30×10^{-2}	4.03×10^{-3}	5.00×10^{-3}
สาหร่ายพุ่งชะได : ดินตะกอน	-	-	2.50×10^{-3}	2.77×10^{-3}	-	-	2.56×10^{-3}	7.74×10^{-3}	6.74×10^{-3}	1.14×10^{-3}	-	-
หอยเชม : ดินตะกอน	-	-	4.78×10^{-3}	6.22×10^{-3}	6.28×10^{-3}	4.73×10^{-3}	1.56×10^{-3}	1.24×10^{-2}	-	-	-	-
หอยไข่ : ดินตะกอน	-	-	5.85×10^{-4}	1.97×10^{-3}	1.34×10^{-3}	9.02×10^{-3}	3.50×10^{-3}	1.21×10^{-3}	-	4.38×10^{-5}	-	-
หอยกากับ : ดินตะกอน	-	-	2.91×10^{-3}	-	2.29×10^{-3}	2.61×10^{-3}	-	5.79×10^{-3}	-	-	-	-
หอยปากควาย : ดินตะกอน	-	-	3.20×10^{-3}	-	4.78×10^{-3}	4.06×10^{-3}	4.33×10^{-3}	-	-	-	-	-
หอยแครง : ดินตะกอน	-	-	-	-	-	-	-	-	-	1.76×10^{-3}	3.04×10^{-3}	-

2.2 การศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารน้ำในพื้นที่น้ำและสัตว์น้ำกับปริมาณสารน้ำในน้ำและดินตะกอน

ได้ดำเนินการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3 จำนวน 4 สถานี (ดังตาราง 8) ซึ่งทำการศึกษาปริมาณสารน้ำในน้ำ ดินตะกอน หอยขมและผักตบชวา (แยกวิเคราะห์เป็นส่วนหากลั่น ใน และก้านใบ) โดยแต่ละสถานีทำการเก็บและวิเคราะห์ตัวอย่าง 3 ชั้น

ตาราง 8 แสดงค่าอิบายสถานีเก็บตัวอย่าง

สถานี	บริเวณจุดเก็บตัวอย่าง	พิกัด
P ₁	คลองแม่กลอง ต.ควนพัง อ.ร่อนพิ喻ลย์	N 8°11' 33.3" E 99°49' 56.7"
P ₂	คลองไ�始ลุ่ม ต.ควนพัง อ.ร่อนพิ喻ลย์	N 8°13' 55.6" E 99°56' 38.3"
P ₃	คลองชะเม่า ต.ท่าเรือ อ.เมือง	N 8°15' 00.1" E 100° 00' 24.3"
P ₄	คลองม่อง ต.สวนหลวง อ.เชียงใหม่	N 8°06' 33.1" E 100°04' 51.2"

ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารน้ำในน้ำ ดินตะกอน หอยขม และผักตบชวา เป็นดังนี้

2.2.1 ปริมาณสารน้ำในตัวอย่างน้ำ พบปริมาณสารน้ำสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิ喻ลย์ มีค่าเท่ากับ 162.36 ± 5.04 ไมโครกรัมต่อลิตร รองลงมาคือ สถานี P₂ คลองไ�始ลุ่ม ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิ喻ลย์ มีค่าเท่ากับ 32.94 ± 1.14 ไมโครกรัมต่อลิตร และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองม่อง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 9.47 ± 0.11 ไมโครกรัมต่อลิตร (ตาราง 9)

2.2.2 ปริมาณสารน้ำในตัวอย่างดินตะกอน มีปริมาณสารน้ำสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิ喻ลย์ มีค่าเท่ากับ 558.29 ± 22.44 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง รองลงมาคือสถานี P₂ คลองไ�始ลุ่ม ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิ喻ลย์ มีค่าเท่ากับ 187.70 ± 5.88 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองม่อง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 100.70 ± 2.25 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง (ตาราง 9)

2.2.3 ปริมาณสารหนูในตัวอย่างหอยชัน มีปริมาณสารหนูสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 2.53 ± 2.44 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือสถานี P₃ คลองชะเม่า ตำบลท่าเรือ อำเภอเมือง มีค่าเท่ากับ 0.64 ± 0.45 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองแม่คง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 0.36 ± 0.08 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก (ตาราง 9)

2.2.4 ปริมาณสารหนูในตัวอย่างผักตบชวา ซึ่งวิเคราะห์แยกส่วน ได้ผลดังนี้

2.2.4.1 ปริมาณสารหนูในรายการ มีปริมาณสารหนูสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 1.30 ± 0.58 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือสถานี P₂ คลองไโรงลุ่ม ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 0.55 ± 0.31 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองแม่คง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 0.18 ± 0.05 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก (ตาราง 9)

2.2.4.2 ปริมาณสารหนูในลำต้น มีปริมาณสารหนูสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 0.07 ± 0.02 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือสถานี P₂ คลองไโรงลุ่ม ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 0.05 ± 0.01 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองแม่คง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ $0.03 \pm 5.77 \times 10^{-3}$ มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก (ตาราง 9)

2.2.4.3 ปริมาณสารหนูปีนเป้ มีปริมาณสารหนูสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 0.57 ± 0.06 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก รองลงมาคือสถานี P₂ คลองไโรงลุ่ม ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ มีค่าเท่ากับ 0.43 ± 0.03 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองแม่คง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 0.19 ± 0.04 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก (ตาราง 9)

2.2.4.4 ปริมาณสารหนูในก้านใบ มีปริมาณสารหนูสูงสุดในสถานี P₁ คลองแม่กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพินุลย์ และสถานี P₂ คลองไโรงลุ่ม ตำบลควนพัง อำเภอ

ร่องพินุลย์ มีค่าเท่ากับ $0.33 \pm 5.7 \times 10^{-3}$ มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก และต่ำที่สุดในสถานี P₄ คลองช่อง ตำบลสวนหลวง อำเภอเชียงใหม่ มีค่าเท่ากับ 0.12 ± 0.02 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก (ตาราง 9)

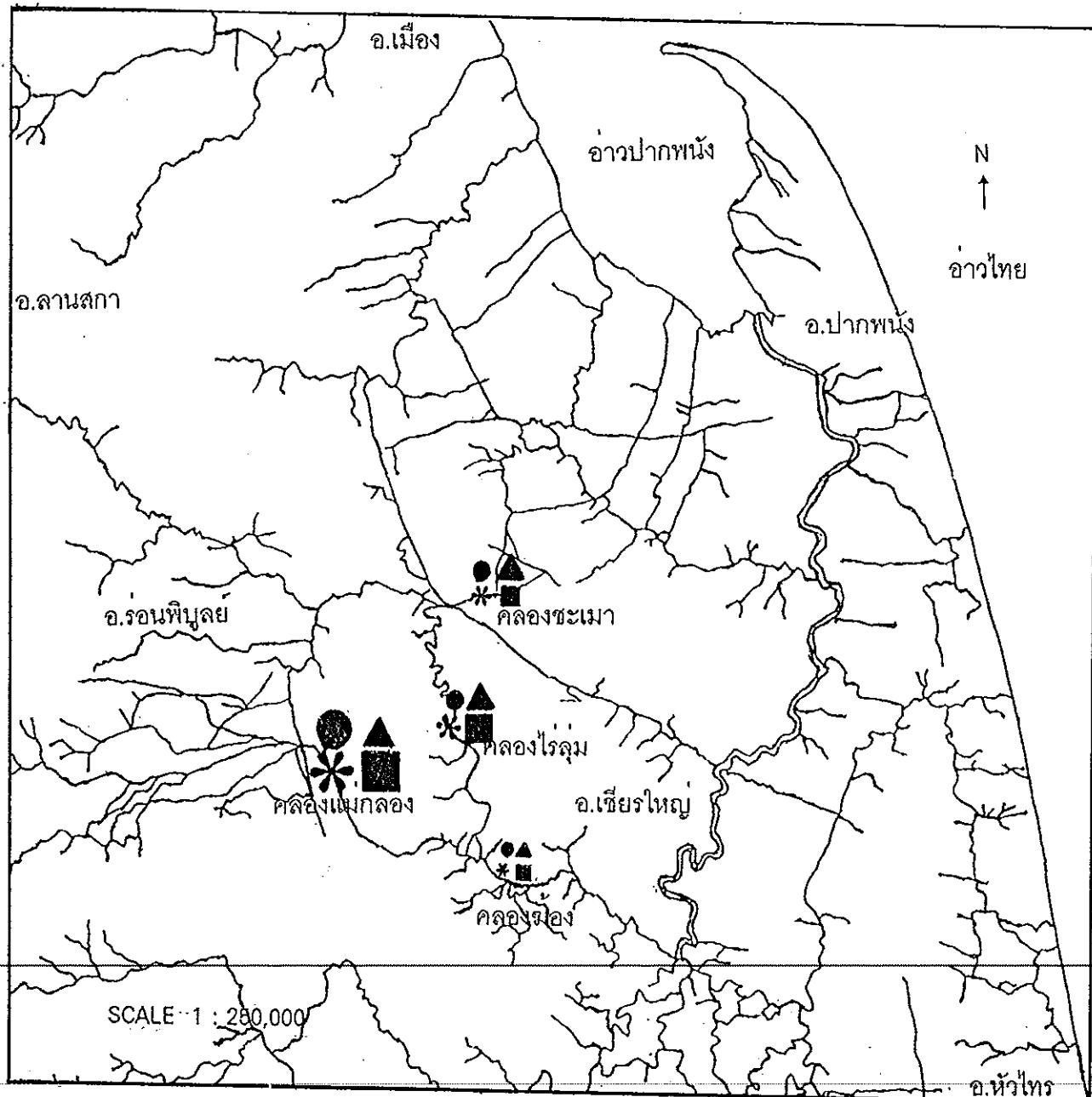
จากการศึกษาปริมาณสารนูนในหอยชม ผักตบชวา น้ำ และดินตะกอน จะเห็นการปนเปื้อนของสารนูน ดังภาพประกอบ 17

ตาราง 9 แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณสารหนุ่น เก็บตัวอย่างครั้งที่ 3

สถานี	ชนิดตัวอย่าง (ไมโครกรัม/ลิตร)	น้ำ	ดินตะกอน (มิลลิกรัม/กก. นน. แห้ง)	หอยเชิง (มิลลิกรัม/กก. นน. เปียก)	ผักตบชวา (มิลลิกรัม/กก. นน.เปียก)			
					จาก	ลำต้น	ใบ	ก้านใบ
P 1	162.36±5.04	558.29±22.44	2.53±2.45	1.30±0.58	0.07±0.02	0.57±0.06	0.33±5.7×10 ⁻³	
P 2	32.94±1.14	187.70±5.88	0.57±0.06	0.55±0.31	0.05±0.01	0.43±0.03	0.33±5.7×10 ⁻³	
P 3	30.51±2.37	133.77±4.15	0.64±0.45	0.22±0.09	0.03±5.78×10 ⁻³	0.26±0.11	0.13±0.04	
P 4	9.47±0.11	100.70±2.25	0.36±0.08	0.18±0.05	0.03±5.77×10 ⁻³	0.19±0.04	0.12±0.02	

หมายเหตุ : แต่ละสถานีเก็บตัวอย่าง 3 ชั้น, รายงานผลเป็น MEAN±SD.

ภาพประกอบ 17 แสดงการปนเปื้อนของสารหมุนพีชั่น น้ำ แลดูนตะกอน
เก็บตัวอย่างครั้งที่ 3



สัญลักษณ์

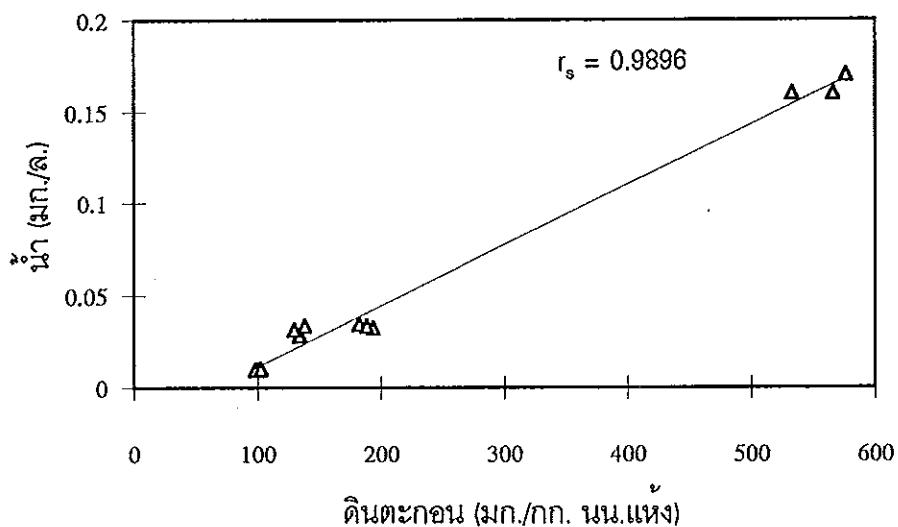
ราก (มก./กก.นน.เปียก)	หอยขม (มก./กก.นน.เปียก)	น้ำ (มก./ล.)	ดินตะกอน (มก./กก.นน.แห้ง)
*	■ 0 - 0.40	▲ 0 - 0.010	● 0 - 110
*	■ 0.41 - 0.80	▲ 0.011 - 0.030	● 111 - 220
*	■ 0.81 - 1.20	▲ 0.031 - 0.090	● 221 - 330
*	■ 1.21 - 1.60	▲ 0.091 - 0.270	● 331 - 440
*	■ > 1.60	▲ > 0.271	● > 440

จากผลการวิเคราะห์ดังกล่าว เมื่อนำมาหาค่าความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารน้ำในน้ำ และตินตะกอนกับปริมาณสารน้ำในพืชน้ำ และสัตว์น้ำ โดยวิธี Linear Regression Analysis พบรากурсัมประสิทธิ์ความสัมพันธ์ ดังตาราง 10 และภาพประกอบ 18-28

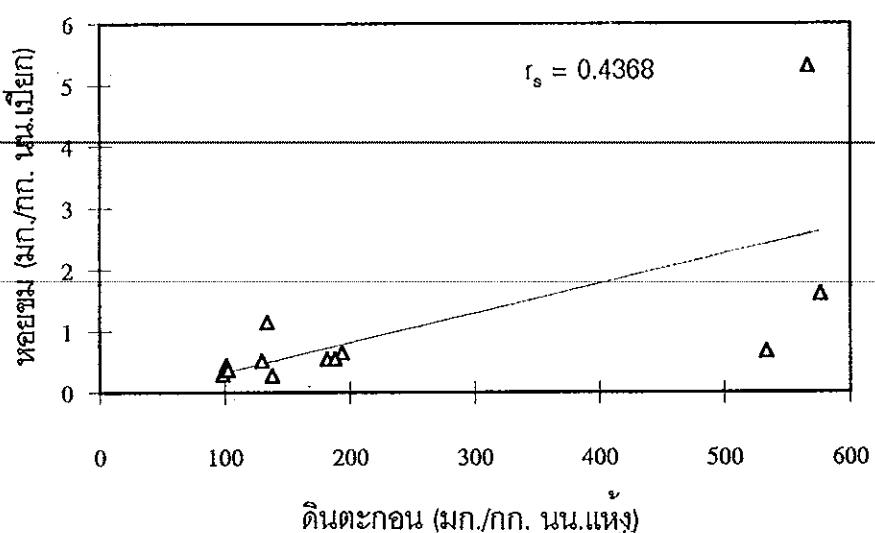
ตาราง 10 แสดงค่าความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารน้ำในผักตบชวาและหอยขมกับปริมาณสารน้ำในน้ำและตินตะกอน

ชนิดความสัมพันธ์	ค่าความสัมพันธ์ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 % (r_s)
ตินตะกอน-น้ำ	0.9896
ตินตะกอน-หอยขม	0.4368
ตินตะกอน-รากผักตบชวา	0.6983
ตินตะกอน-ลำต้นผักตบชวา	0.6047
ตินตะกอน-ใบผักตบชวา	0.7053
ตินตะกอน-ก้านใบผักตบชวา	0.4912
น้ำ-หอยขม	0.4055
น้ำ-รากผักตบชวา	0.7018
น้ำ-ลำต้นผักตบชวา	0.5897
น้ำ-ใบผักตบชวา	0.6709
น้ำ-ก้านใบผักตบชวา	0.4233

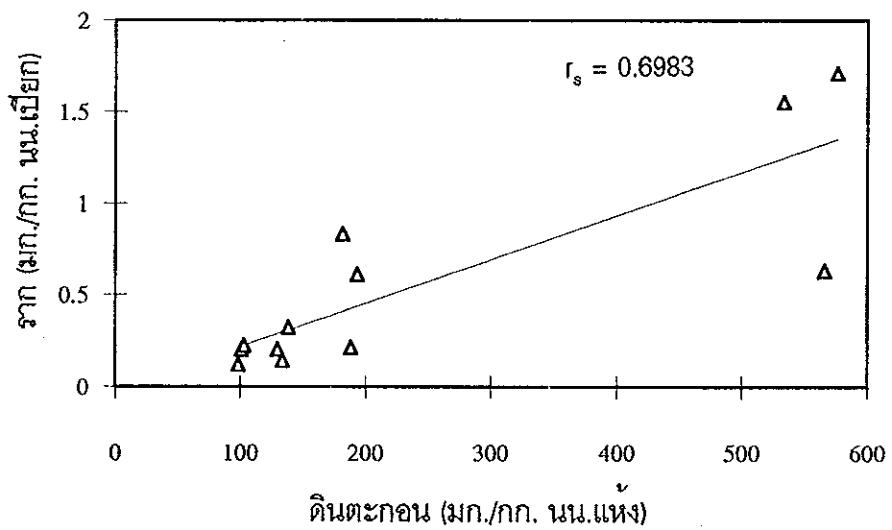
ภาพประกอบ 18 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในดินตะกอนกับปริมาณสารหนูในน้ำ



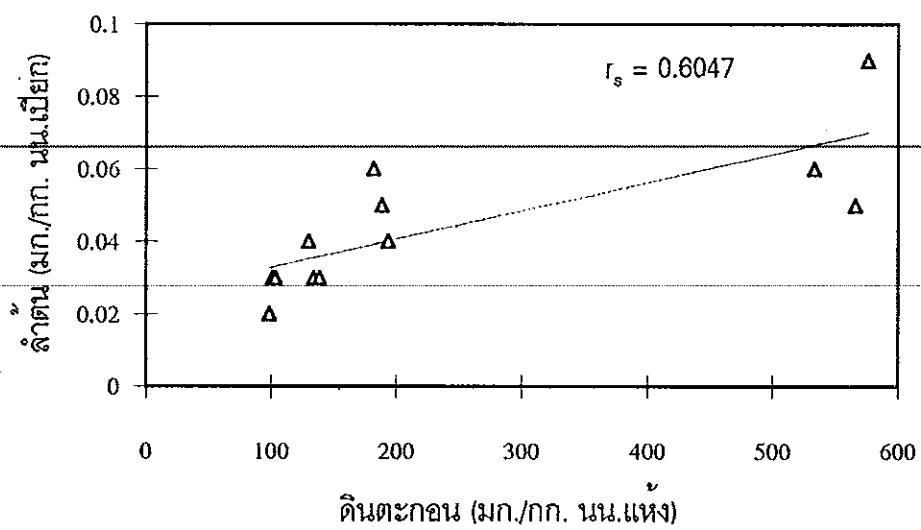
ภาพประกอบ 19 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในดินตะกอนกับปริมาณสารหนูในหอยเชิง



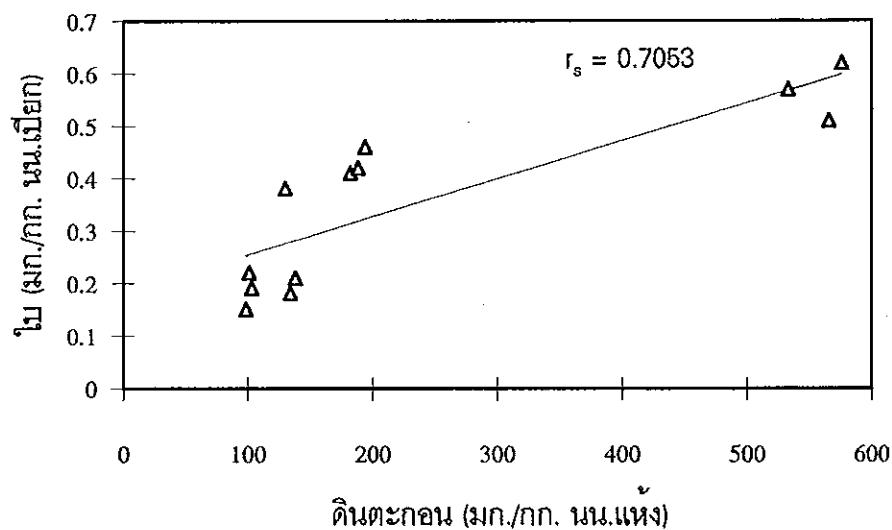
ภาพประกอบ 20 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในดินตะกอน กับปริมาณสารหนูในรากผักตบชวา



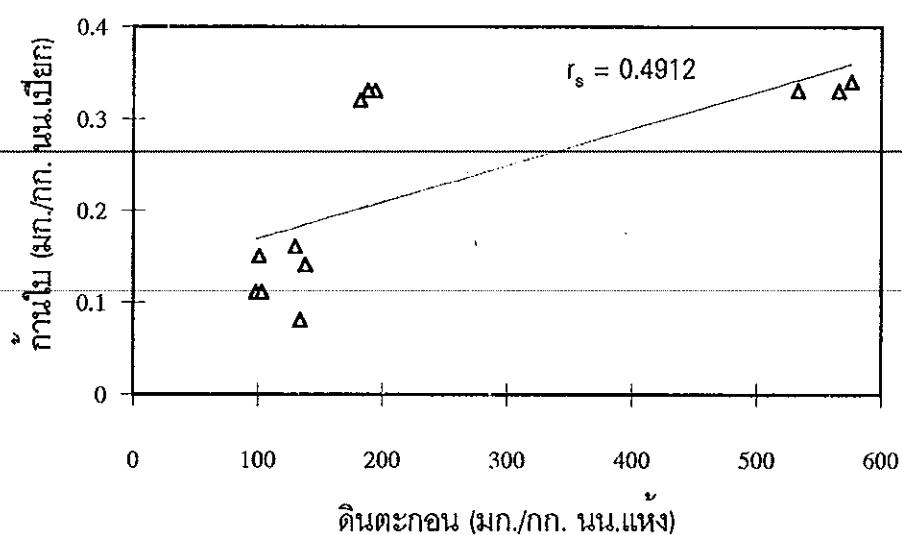
ภาพประกอบ 21 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในดินตะกอนกับปริมาณสารหนูในลำต้นผักตบชวา



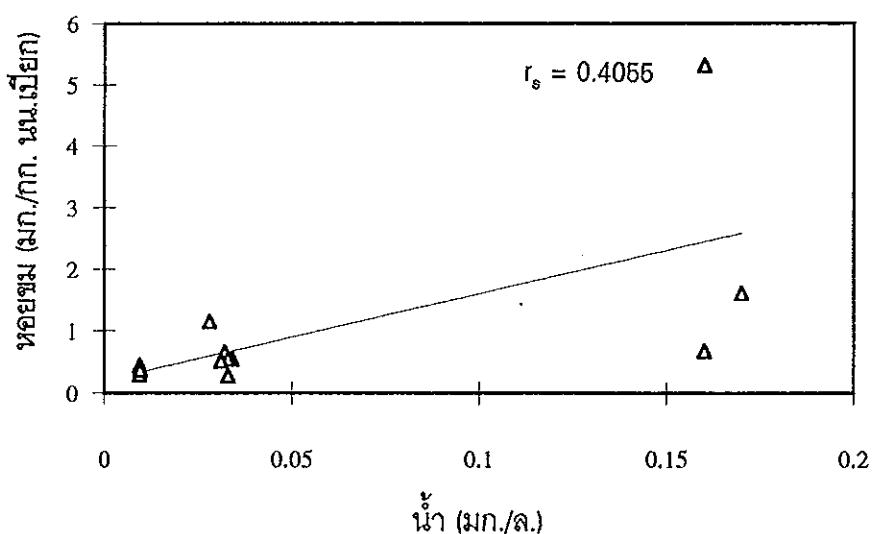
ภาพประกอน 22 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในดินตะกอนกับปริมาณสารหนูใบผักตบชวา



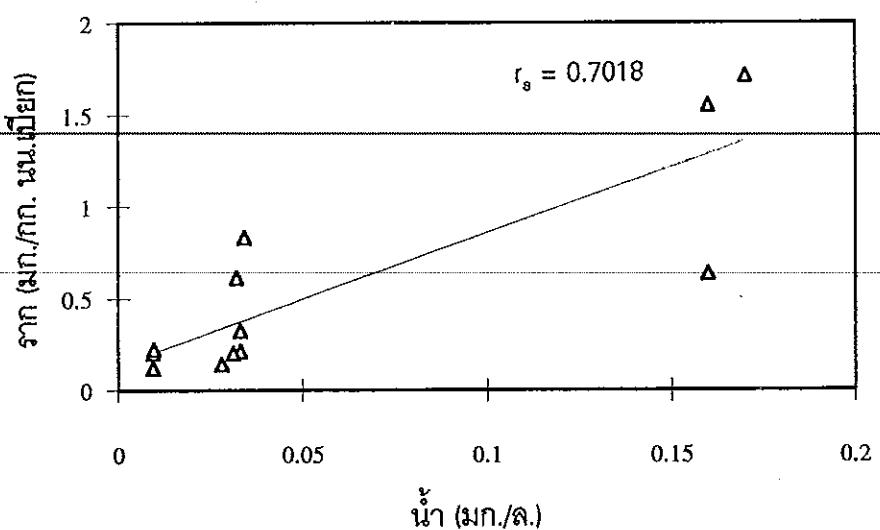
ภาพประกอน 23 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในดินตะกอนกับปริมาณสารหนูก้านใบผักตบชวา



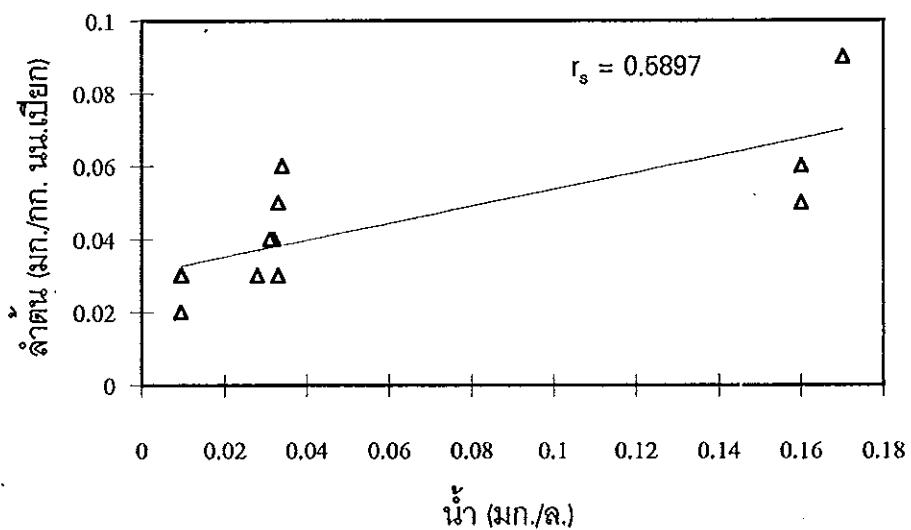
ภาพประกอบ 24 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในน้ำกับปริมาณสารหนูในหอยชุม



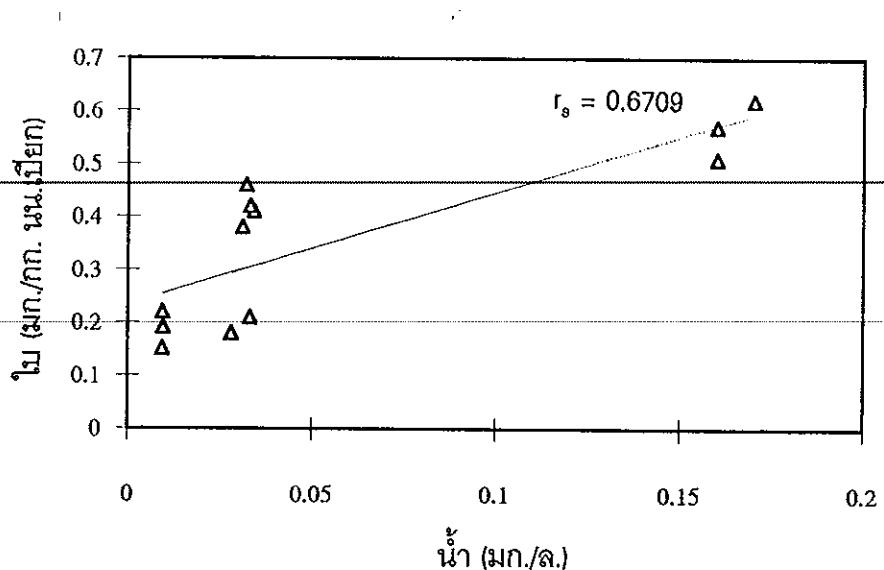
ภาพประกอบ 25 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหนูในน้ำกับปริมาณสารหนูในรากผักตบชวา



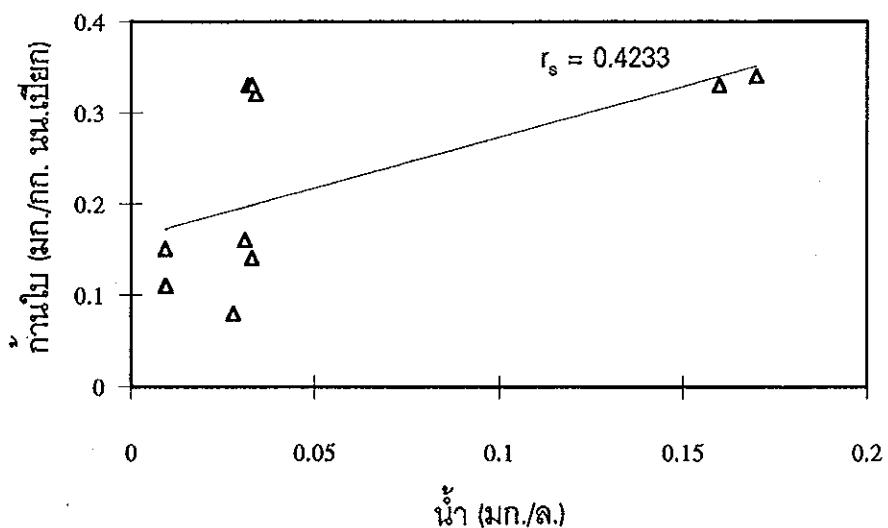
ภาพประกอบ 26 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่น้ำกับปริมาณสารหมู่ในลำต้นผักตบชวา



ภาพประกอบ 27 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในน้ำกับปริมาณสารหมู่ในใบผักตบชวา



ภาพประกอบ 28 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมูในน้ำกับปริมาณสารหมูในก้านใบผักตบชวา



บทที่ 4

บทวิจารณ์

1. การศึกษาการปนเปื้อนของสารหนู

1.1 ตัวอย่างพีชน้ำ พีชน้ำจัดเป็นสิ่งมีชีวิตที่มีความสำคัญเพาะเป็นผู้ผลิตขันตัน ๆ ในระบบนิเวศทางน้ำ (Pip, E., 1990) พีชน้ำจะมีการสะสมโลหะหนักรชนิดต่าง ๆ ไว้ โดยดูดซึมโลหะหนักผ่านระบบรากและเมื่อเกิดการเน่าเปื่อยหรือมีการบริโภคก็จะมีการส่งผ่านโลหะหนักสู่สิ่งมีชีวิตระดับที่สูงกว่า (McIntosh et al., 1978 ; Mudroch and Capobianco, 1979) และเมื่อมีการสะสมโลหะหนักในปริมาณที่สูงจะสังเกตเห็นถึงลักษณะทางกายภาพที่เปลี่ยนแปลงไป เช่น มีจำนวนน้ำหนัก และความหลากหลายทางชีวินิตลดลง (Crowder et al., 1989) จากข้อมูลผลกระทบภัยเคาระห์ตัวอย่างพีชน้ำพบว่าปริมาณสารหนูมีค่าต่ำ ซึ่งตรงกับ Ronald Eisler (1994 : 201) กล่าวไว้ว่า โดยทั่วไปจะพบสารหนูในสิ่งมีชีวิตมีค่าน้อยกว่า 1 มิลลิกรัม ต่อกิโลกรัม น้ำหนักเบี่ยง แต่จะพบสารหนูในปริมาณที่สูงขึ้นถ้าสิ่งมีชีวิตอยู่ใกล้กับแหล่งกำเนิดสารหนู การศึกษาครั้นี้พบว่าสาหร่ายพุ่งจะมีปริมาณสารหนูสูงสุดในการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 แต่มีค่าต่ำสุดในการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 จึงไม่แน่ชัดว่ามีการสะสมปริมาณสารหนูจริงหรือไม่ ส่วนผักตบชวา พบปริมาณสารหนูสูงตัวอย่างที่เก็บมาทั้ง 2 ครั้ง (ตาราง 2) ซึ่งผักตบชวานะจะเป็นพีชน้ำที่พบได้ทั่วไปในบริเวณดังกล่าว แม้ว่าเป็นพีชน้ำที่ถูกเคลื่อนที่ไปตามกระแสน้ำ แต่ก็มีส่วนหนึ่งที่อยู่กับที่ โดยถูกยึดเหนี่ยวด้วยสิ่งกีดขวางหรืออยู่ในแองน้ำนิ่ง จะเห็นว่าการสะสมปริมาณสารหนูในพีชน้ำแต่ละชนิดมีค่าไม่เท่ากัน พีชน้ำที่พบมีการสะสมสารหนูสูงบางตัวอย่างก็ไม่ได้อยู่ใกล้พื้นที่ทำบ่อจราณพิบูลย์ เช่น แทนเป็ดเล็ก และผักตบชวา มีการสะสมสารหนูสูงในสถานี ๕ บริเวณคลองชะครวด อำเภอเชียงใหม่ ในการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 อาจจะเป็นไปได้ว่าพีชน้ำดังกล่าวถูกมากจากทางต้นน้ำที่มีการปนเปื้อนของสารหนู ผลกระทบภัยเคาระห์ปริมาณสารหนูในพีชน้ำครั้นนี้พบว่าตัวอย่างพีชน้ำส่วนใหญ่มีค่าไม่เกินมาตรฐาน ตามประกาศของกระทรวงสาธารณสุข (2 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม) ยกเว้นผักตบชวา ซึ่งสอดคล้องกับผลการศึกษาก่อนหน้านี้ที่ทำการศึกษาปริมาณสารหนูในพีชน้ำ ผัก และผลไม้ ในทำบ่อจราณพิบูลย์ จังหวัดนนนครศรีธรรมราช

ของกรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ (2531) และณรงค์ ณ เรียงใหม่ (2534) โดยพบว่า ผลกระทบวิเคราะห์พีชน้ำกับผลกระทบวิเคราะห์พีช ผัก และผลไม้ มีค่าไกลเดียงกัน อย่างไรก็ตามปริมาณสารหนูในพีจะมีค่าแตกต่างกันไป ขึ้นกับชนิดของพีช ชนิดของดิน สภาพทางภูมิศาสตร์ และแหล่งกำเนิดผลพีช (NAS , 1977 : 48-53) เช่นจากการศึกษาการเพาะปลูกของสารหนู บริเวณลำคลองไกล์เหมืองแร่ที่ Whitewood Creek, South Dakota พบปริมาณสารหนูในพีชน้ำมีค่าอยู่ระหว่าง 1.884 ± 43 ถึง $2,572 \pm 42$ มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง (James S. Kuwabara et al. ,1990 : 394-409) นอกจากนี้ปริมาณสารหนูในพีชน้ำ ยังขึ้นอยู่กับฤดูกาลอีกด้วย โดยจะมีค่ามากที่สุดในช่วงฤดูใบไม้ผลิ หรือฤดูร้อนตอนต้น (Aggett and Aspell, 1980; Mudroch and Capobianco, 1979) เช่น จากการศึกษาของ Aggett and Aspell (1980) พบปริมาณสารหนูใน *Ceratophyllum demersum* ในทะเลสาบ Ohakuri มีค่าสูงถึง 1,262 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และมีค่าต่ำลงถึง 214-204 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมตามลำดับ ภายใน 8-10 สัปดาห์ต่อมา และผลการศึกษาของ Mudroch and Capobianco (1979) พบปริมาณสารหนูใน *Myriophyllum verticillatum* มีค่าสูงถึง 1,200 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และมีค่าลดลงถึง 130 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ภายใน 3 เดือนต่อมา ซึ่งอาจเป็นไปได้ว่าปัจจัยที่ทำให้ปริมาณสารนูลลดลง คือการเจริญเติบโตของพีชน้ำนิดนั้น ๆ ซึ่งจะส่งผลให้มวลซีวภาพเพิ่มขึ้น

1.2 ตัวอย่างสัตว์น้ำ ในการศึกษาปริมาณสารหนูใน ปลา ぐ้วยและหอยครัวนีพบว่า หอยจะมีการสะสมปริมาณสารหมูกากกว่าในปลาและぐ้วย (ตาราง 3) ทั้งนี้ เพราะว่าหอยเป็นสัตว์น้ำดินที่มีพฤติกรรมการกินอาหารแบบกรองกิน ในขณะที่ปลาและぐ้วยมีการดำรงชีวิตโดยเคลื่อนที่ไปมาในน้ำ และมีพฤติกรรมการกินอาหารที่แตกต่างจากหอย ผลกระทบศึกษาในครั้งนี้สอดคล้องกับการศึกษาของ U.S. Department of the Interior (1988) และ Tamaki and Frankenberger (1992) ที่กล่าวไว้ว่าหอยสามารถสะสมสารหนูได้สูงที่สุด นอกจากพฤติกรรมการกินอาหารแล้ว ปัจจัยสภาพแวดล้อม อายุของสัตว์น้ำและสภาพที่อยู่อาศัยก็เป็นสาเหตุที่ทำให้มีการสะสมของสารหนูในสัตว์น้ำแตกต่างกันด้วย (Ronald Eisler, 1994 : 213) ซึ่งการศึกษาในครั้งนี้พบว่าปริมาณสารหนูในปลา ぐ้วย และหอยส่วนใหญ่ จะมีค่าไม่เกินมาตรฐานตามประกาศของกระทรวงสาธารณสุข (2 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม) ยกเว้นหอยชม ผลกระทบศึกษาในครั้งนี้สอดคล้องกับผลการสำรวจปริมาณสารหนูในปลาที่จีด

ที่จับในแม่น้ำลำคลองรอบ ๆ ตำบลร่อนพิบูลย์ก่อนหน้านี้ที่พบว่ามีสารนูในระดับต่ำ ยกเว้นหอยขมที่มีระดับสารนูสูงเกินมาตรฐาน (นายแพทย์สาธารณสุขจังหวัดนครศรีธรรมราช, 2531) และเมื่อเปรียบเทียบกับผลการศึกษาปริมาณสารนูในสัตว์น้ำบริเวณอ่าวปากพนัง โดยสุกัญญา บุญเฉลิมกิจ และคณะ (2539) ซึ่งทำการศึกษาในปี พ.ศ. 2536 - 2538 พบว่ามีค่าสอดคล้องกันคือปริมาณสารนูที่ตรวจพบมีค่าไม่เกินมาตรฐานตามประกาศของกระทรวงสาธารณสุข (2 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม) โดยสรุปผลการศึกษาคลังนี้พบว่าสัตว์น้ำสามารถนำมาระบินได้ยกเว้นหอยขม ฉะนั้นจึงควรมีการประชาสัมพันธ์ให้ชาวบ้านทราบ และควรดำเนินมาตรการห้ามหอยขมในพื้นที่ดังกล่าว นอกจากนี้ยังพบว่าปริมาณสารนูในปลา มีค่าสอดคล้องกับการศึกษาของ May and McKinney (1981) ที่ตรวจพบปริมาณสารนูในปลาห้ามหอย ระหว่างปี 1976-1977 จาก 98 สถานี มีค่าระหว่าง 0.05-2.92 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปiy ก

1.3 ตัวอย่างน้ำ ผลการศึกษาพบปริมาณสารนูสูงสุด ในสถานี S₁ บริเวณคลองร่อนนา ตำบลร่อนพิบูลย์ จำกัดร่อนพิบูลย์ (ตาราง 4) สาเหตุที่สารนูมีปริมาณสูงในสถานีที่ 1 ทั้งการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 เนื่องจากอยู่ใกล้กับแหล่งกำเนิดการแพร่กระจายของสารนูคือบริเวณโรงแต่งแร่เก่า บนเทือกเขาร่อนนา โดยสารนูจะมีค่าลดลงเรื่อย ๆ ตามสถานีที่ห่างไกลออกไป และจากการศึกษาพบว่าในการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 พบปริมาณสารนูสูงกว่าการเก็บครั้งที่ 2 ทุกตัวอย่าง เนื่องจากช่วงที่ทำการเก็บตัวอย่าง เป็นช่วงที่ฝนที่ตกมีปริมาณน้อย ส่วนการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 2 เป็นช่วงที่ฝนตกชุก และเวลาที่ทำการเก็บตัวอย่างเป็นช่วงที่เพิ่งเกิดน้ำท่วมขึ้นในบริเวณที่ราบลุ่มน้ำปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช อาจมีผลทำให้ปริมาณสารนูถูกดึงดูดลง จากการศึกษาพบว่าปริมาณสารนูมีค่าสูงกว่าค่ามาตรฐานน้ำทั่วไปของ US.EPA กำหนดไว้ (0.05 มิลลิกรัมต่อลิตร) ในสถานี S₁-S₂ และมีค่าไม่เกินมาตรฐานน้ำทั่วไปของ US.EPA กำหนดไว้ (0.05 มิลลิกรัมต่อลิตร) ในสถานีที่ S₃ - S₆ ทั้งการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 และผลการศึกษาในครั้งนี้ ยังพบว่าค่าปริมาณสารนูที่ตรวจพบมีค่าสอดคล้องกับการศึกษาของ สุกัญญา บุญเฉลิมกิจ และคณะ (2539) ซึ่งทำการศึกษาปริมาณสารนูต่อกันค้างเขลี่ยในน้ำ ระหว่างปี พ.ศ. 2536 - 2538 ผลการศึกษาพบว่าปริมาณสารนูในแหล่งน้ำจากบริเวณเทือกเขาร่อนนา-สวนจันทร์ ในอำเภอร่อนพิบูลย์ มีปริมาณสารนูต่อกันค่อนข้าง

สูง และจะมีค่าลดลงเรื่อย ๆ จากบริเวณคำเทอรองพิมุลย์ไปยังจุ่มน้ำปากพนัง หากเปรียบเทียบผลการศึกษาในครั้งนี้กับผลการศึกษาปริมาณสารน้ำในแหล่งน้ำอื่น ๆ ในประเทศไทย พบร่วมกันสารน้ำมีค่าอยู่ในระดับสูงกว่า (ตาราง 12 ภาคผนวก ๒)

1.4 ตัวอย่างดินตะกอน ในการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 พนปริมาณสารน้ำสูงสุดในดินตะกอน ในสถานี S, บริเวณคลองร่อนนา ตำบลร่อนพิมุลย์ คำเทอรองพิมุลย์ (ตาราง 5) สาเหตุที่สารน้ำมีปริมาณสูงในสถานี S, ทั้งการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และครั้งที่ 2 เนื่องจากเป็นบริเวณที่อยู่ใกล้แหล่งกำเนิดสารน้ำซึ่งเป็นบริเวณโรงแต่งแร่เก่า บนเทือกเขาร่อนนา สาเหตุที่ปริมาณสารน้ำในดินตะกอนมีปริมาณสูงต่ำในแต่ละสถานี เนื่องจากองค์ประกอบของดินตะกอนแตกต่างกัน โดยสารน้ำสามารถสะสมได้สูงในดินละเอียด (fine soil) ซึ่งมีพากอโคกไซด์ของเหล็กและอุบลภูมิเนียม แต่จะสะสมได้น้อยในดินทราย (sandy soil) ซึ่งมีอ็อกไซด์ของเหล็กและอุบลภูมิเนียมน้อย (NAS, 1977 : 43) ปริมาณสารน้ำที่พบร่วมในดินตะกอนจะมีปริมาณลดลงไปเรื่อย ๆ ตามระยะทางที่ห่างจากแหล่งกำเนิด (บริเวณตำบลร่อนพิมุลย์) ผลการศึกษาปริมาณสารน้ำในน้ำและดินตะกอนมีค่าสอดคล้องกับผลการศึกษาของ อารีย์ สุวรรณ์วนิ (2534) และวราพิน วิทยาภรณ์ (2537) คือปริมาณสารน้ำในน้ำและดินตะกอนมีค่าลดลงจากฤดูกำเนิดการแพร่กระจายของสารน้ำไปสถานีที่ห่างออกไป

จากการศึกษาในครั้งนี้ ทำให้ทราบว่าสารน้ำสามารถแพร่กระจายเข้าสู่สิ่งมีชีวิตได้ โดยสารน้ำที่สะสมในดินตะกอนสามารถถูกด่ายกออกได้ไปยังสัตว์น้ำที่อาศัยหาอาหารอยู่ตามพื้นดิน เช่น หอย และปลาหน้าดินบางชนิด หรืออาจเกิดกระบวนการทางเคมีทำให้เหล่าน้ำในดินตะกอนละลายกลับคืนสู่ชั้วน้ำได้อีก (Bryan and Uysal, 1978 ; Hanson and Hoss, 1986) โดยสารน้ำที่ถูกดักจับตามห้องน้ำ จะถูกดูดลิ่นหรือย่อยสลาย ในช่องสารน้ำอินทรีย์และถูกอ็อกซิไดส์ ให้สามารถเคลื่อนตัวกลับมาละลายอุ่นในน้ำได้อีก (WHO, 1981 ; Elder, 1988) และสาเหตุที่สารน้ำแต่ละสถานีมีปริมาณการสะสมในแต่ละชนิดตัวอย่างไม่เท่ากัน เนื่องจากการแพร่กระจายของสารน้ำลงสู่แม่น้ำ รูปฟอร์มของสารน้ำแตกต่างกัน องค์ประกอบของดินตะกอน การแข่งขันกันแพร่กระจายของ漉ะชนิดอื่น กับสารน้ำเข้าสู่สิ่งมีชีวิต ปัจจัยทางกายภาพ เช่น ความเค็ม ปฏิกิริยาดื้อกัด หรือค่าพีเอช (G.W. Bryan & W.J. Langston : 1992, 89)

2. การศึกษาด้ชนีชี้วัดทางชีวภาพ

2.1 การหาสัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำ และสตัวน้ำ โดยเปรียบเทียบกับปริมาณสารน้ำในน้ำและดินตะกอน บริเวณเดียวกัน

การศึกษาด้ชนีชี้วัดทางชีวภาพ ได้ดำเนินการศึกษาโดยตั้งสมมติฐานว่า ถ้าพบว่าพืชน้ำหรือสตัวน้ำชนิดใดเป็นตัวแทนที่ดีของจุดที่ทำการเก็บตัวอย่าง มีอยู่ทั่วไป ง่ายต่อ การเก็บตัวอย่าง ง่ายต่อการจำแนกชนิด และมีการสะสมสารน้ำในปริมาณสูง และมีระดับสารน้ำสัมพันธ์กับระดับสารน้ำในน้ำหรือดินตะกอน (Samecra-Cymerman and Kempers : 1996, 242, quoting Franzin and McFarlane, 1980 ; UNEP : 1990, 15) ก็อาจใช้พืชน้ำหรือสตัวน้ำชนิดนั้น ๆ เป็นตัวชนีบ่งบอกการปนเปื้อนของสารน้ำในระบบนิเวศทางน้ำในบริเวณดังกล่าวได้ และในทางกลับกัน ถ้าเราทราบปริมาณสารน้ำในน้ำหรือในดิน ตะกอน เรายังสามารถที่จะคาดคะเนปริมาณสารน้ำในสตัวน้ำหรือพืชน้ำที่เลือกใช้เป็นตัวชนี ชี้วัดทางชีวภาพได้ ในการศึกษาครั้งนี้ได้ทำการเลือกชนิดตัวอย่างที่เหมาะสมตามเกณฑ์ เพื่อดำเนินการเก็บตัวอย่างในครั้งที่ 3

จากการศึกษาการปนเปื้อนของสารน้ำ โดยการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2 พบว่าพืชน้ำที่มีการสะสมสารน้ำในปริมาณที่สูงทั้งการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2 คือ ผักตบชวา ส่วนสตัวน้ำที่มีการสะสมปริมาณสารน้ำสูงได้แก่ หอยขม จากนั้นได้นำผล การวิเคราะห์มาหาค่าสัดส่วนปริมาณสารน้ำในพืชน้ำต่อปริมาณสารน้ำในน้ำและดิน ตะกอน การศึกษาในครั้งนี้ พบร่วมกับการศึกษาของ Lee et al. (1991) และ Reay (1972) โดยมีค่าสัด ส่วน อุญี่สิบสองกับการศึกษาของ Lee et al. (1991) และ Reay (1972) โดยมีค่าสัด ส่วน อุญี่สิบสอง 17-20,702 และ 100-20,000 และการศึกษาครั้งนี้ได้พบสัดส่วนสูงสุดใน ผักตบชวา (ตาราง 6 และ 7) ดังนั้นในการเลือกพืชน้ำเพื่อดำเนินการเก็บตัวอย่างในครั้งที่ 3 ได้เลือกผักตบชวาว่าสามารถใช้เป็นตัวชนีชี้วัดทางชีวภาพได้หรือไม่ เนื่องจาก เป็นพืชน้ำที่มีการสะสมปริมาณสารน้ำสูงกว่าพืชน้ำชนิดอื่น พบร่วมกับหอยขมดังกล่าว และง่ายต่อการเก็บตัวอย่าง ส่วนตัวอย่างสตัวน้ำได้เลือกหอยขมมาศึกษาว่าพอกจะใช้เป็น ตัวชนีชี้วัดทางชีวภาพได้หรือไม่ เนื่องจากพบสัดส่วนการสะสมปริมาณสารน้ำสูงกว่าสตัว น้ำชนิดอื่น และมีค่าสัดส่วนปริมาณสารน้ำในหอยขมต่อปริมาณสารน้ำในน้ำและดิน ตะกอนสูง ทั้งการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2 (ตาราง 6 และ 7) นอกจากนี้หอยขมยังมี

อยู่ที่วีป พบได้เก็บทุกสถานเก็บตัวอย่าง หากินอยู่กับที่ ไม่เคลื่อนย้ายไปไกล ๆ ง่าย ต่อการเก็บตัวอย่างและจำแนกชนิด

ผลการศึกษาพบว่าปริมาณสัดส่วนของสารนูในพืชนำต่อสารนูในน้ำและดิน ตะกอน จะมีค่ามากน้อยแตกต่างกันไป นอกจากจะขึ้นกับน้ำหนักเปรียกแล้ว ปัจจัยอื่น ๆ เช่นพื้นที่ที่ศึกษา ฤดูกาล อายุของเนื้อเยื่อ และชนิดของสิ่งมีชีวิต (Guillizzoni, 1991) ก็มีผล ทำให้ปริมาณสัดส่วนของสารนูในพืชนำต่อสารนูในน้ำและดินตะกอนมีค่าต่างกัน

2.2. การศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารนูในพืชนำ และสัดวน้ำกับปริมาณสารนูในน้ำและดินตะกอน

จากการดำเนินการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2 พบปริมาณสารนูมีการเพร กระจายในตัวอย่างพืชนำ สัดวน้ำ น้ำ และดินตะกอน จากนั้นได้หาตัวแทนของพืชนำและ สัดวน้ำในการศึกษาเพื่อใช้เป็นตัวอย่างทางชีวภาพ ซึ่งได้แก่ผักตบชวาและหอยชม ซึ่งได้ ดำเนินการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 3 เพื่อศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารนูในพืชนำ และสัดวน้ำที่คัดเลือกมา กับปริมาณสารนูในน้ำ และดินตะกอนบริเวณเดียวกัน ซึ่ง ผลการวิเคราะห์ปริมาณสารนูในตัวอย่างต่าง ๆ เป็นดังนี้

2.2.1 ตัวอย่างน้ำ พบว่าปริมาณสารนูมีค่ามากที่สุด ในสถานี P₁ บริเวณคลองแม่ กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ ซึ่งเป็นสถานีที่อยู่ใกล้แหล่งกำเนิดสารนูมากกว่า จุดอื่น ๆ และมีค่าลดลงเรื่อย ๆ ไปยังสถานีที่ห่างออกไป เช่นเดียวกับการเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2

2.2.2 ตัวอย่างดินตะกอน พบว่าปริมาณสารนูมีค่ามากที่สุด ในสถานี P₁ บริเวณคลองแม่ กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ ซึ่งเป็นสถานีที่อยู่ใกล้แหล่งกำเนิดสารนูมากกว่าจุดอื่น ๆ และมีค่าลดลงเรื่อย ๆ ไปยังสถานีที่ห่างออกไป เช่นเดียวกับ การเก็บตัวอย่างครั้งที่ 1 และ 2

2.2.3 ตัวอย่างผักตบชวา ได้ทำการวิเคราะห์แยกส่วน พบว่าปริมาณสารนู ในรากสูงกว่าส่วนอื่น ๆ คือ ต้น ใบ และก้านใบ อาจเป็นเพราะรากเป็นส่วนที่อยู่ใต้น้ำ มีหน้าที่ดูดซับอาหารและแร่ธาตุต่าง ๆ ทำให้มีการสะสมสารนูในปริมาณที่สูงกว่าส่วนอื่น ๆ

2.2.4 ตัวอย่างหอยชม พบว่าปริมาณสารนูมีค่ามากที่สุดในสถานี P₁ บริเวณ คลองแม่ กลอง ตำบลควนพัง อำเภอร่อนพิบูลย์ ซึ่งเป็นสถานีที่อยู่ใกล้แหล่งกำเนิดสารนู

มากกว่าจุดอื่น ๆ สาเหตุที่ปริมาณสารหมู่ที่พบในหอยขมในสถานี P₁ มีค่าสูง เนื่องจากบริเวณดังกล่าวมีการสะสมสารหมู่ในน้ำและดินตะกอนสูงกว่าสถานีอื่น ๆ ปริมาณสารหมู่ที่สะสมในหอยขมซึ่งเป็นสัดวน้ำที่อยู่ในบริเวณดังกล่าว จึงมีค่าปริมาณสารหมู่สูงด้วย

จากการวิเคราะห์ข้างต้น ได้นำมาหาค่าสัมประสิทธิ์ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในพืชน้ำและสัดวน้ำกับปริมาณสารหมู่ในน้ำและดินตะกอนบริเวณเดียวกันพบว่าปริมาณสารหมู่ในน้ำกับดินตะกอน มีความสัมพันธ์กันมาก ปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับใบผักตบชวา และปริมาณสารหมู่ในน้ำกับรากผักตบชวา มีความสัมพันธ์กันปานกลาง ($r_s > 0.6$) ปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับหอยขม และปริมาณสารหมู่ในน้ำกับหอยขมมีความสัมพันธ์กันน้อย ($r_s < 0.6$) (ตาราง 10) ผักตบชวาเป็นพืชน้ำที่พับได้หัวไปมีลักษณะเด่นชัด แยกจากพืชน้ำอื่น ๆ ได้ง่าย มีขนาดใหญ่ จึงง่ายต่อการเก็บตัวอย่าง อาจใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพได้ แต่เนื่องจากผักตบชวาเป็นพืชลอยน้ำ จึงอาจเคลื่อนที่ไปตามกระแสน้ำได้ จนไม่อาจใช้เป็นตัวแทนของสถานีเก็บตัวอย่างได้ จึงไม่เหมาะสมสำหรับคลองที่กระแสน้ำไหลอยู่ตลอดเวลา แต่อาจเหมาะสมกว่าถ้าใช้ในแหล่งน้ำนิ่ง เช่น ชุมชนเมืองเก่า สร่าน้ำ ทะเลสาบน้ำจืดเล็ก ๆ หรือบึง ในการศึกษาครั้งนี้เน้นเก็บตัวอย่างผักตบชวาเฉพาะที่ถูกยึดเหนี่ยวด้วยสิ่งกีดขวางในน้ำ หรือติดอยู่ในร่องอ่างของลำคลอง ซึ่งทำให้มีลอยไปไหนได้ ส่วนหอยขมเป็นสัตว์น้ำดินที่หากินตะไคร่น้ำ โคลนตาม พืชน้ำ สัดวน้ำเล็ก ๆ และอินทรีย์สาร (ศักดิ์ษัย ชูโชติ และ รานี พุนดี, 2529) และหอยขมเป็น Depositor feeder ซึ่งสามารถบ่งชี้ถึงลักษณะทางเคมีของดินตะกอนได้ (UNEP, 1990 : 15) หอยขนมักอยู่กับที่ พับได้หัวไป ง่ายต่อการจำแนกชนิด ง่ายต่อการเก็บตัวอย่าง และมีการสะสมสารหมู่ในปริมาณสูง จึงอาจใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพได้ แต่เนื่องจากค่าสัมประสิทธิ์ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารหมู่ในดินตะกอนกับหอยขม และปริมาณสารหมู่ในน้ำกับหอยขมมีความสัมพันธ์กันน้อย และในเวลาน้ำหลาก หอยขมที่เกาะอยู่ตามกิ่งไม้ อาจไม้ออกลอยไปได้ไกล ๆ ได้ด้วย ดังนั้นบางครั้งหอยขมอาจเป็นตัวแทนที่ไม่ดีมากของจุดที่ทำการเก็บตัวอย่าง ทำให้หอยขมไม่เหมาะสมในการเป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพในแหล่งน้ำผิวดิน ที่มีกระแสน้ำไหลแรง แต่อาจเหมาะสมสมกับถ้าใช้ในแหล่งน้ำนิ่ง เช่น ชุมชนเมืองเก่า สร่าน้ำ ทะเลสาบน้ำจืดเล็ก ๆ หรือบึง

บทที่ 5

บทสรุป

การศึกษาในครั้งนี้ พบว่ามีการปนเปื้อนของสารหมู่จากบริเวณต่ำบลร่องพิบูลย์ไปยังที่ราบลุ่มน้ำปากพนัง ผลการตรวจวิเคราะห์ปริมาณสารหมู่ในพืชน้ำ สัตวน้ำ น้ำ และดินต่างกัน เป็นดังนี้ คือปริมาณสารหมู่ในพืชน้ำมีค่าอยู่ระหว่าง 0.23 - 2.97 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก โดยพืชน้ำที่พบสารหมู่สูงสุดคือผักตบชวา ส่วนปริมาณสารหมู่ในสัตวน้ำ มีค่าอยู่ระหว่าง ตรวจไม่พบ - 2.45 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักเปียก โดยพบสูงสุดในหอยเชิง ปริมาณสารหมู่ในน้ำมีค่าอยู่ระหว่าง ตรวจไม่พบ - 0.246 มิลลิกรัมต่อลิตร ปริมาณสารหมู่ในดินต่างกัน มีค่าอยู่ระหว่าง 100.70 - 1,854.84 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม น้ำหนักแห้ง โดยจะพบปริมาณสารหมู่สูงที่สุดในดินต่างกัน ในพื้นที่กำบรร่อนพิบูลย์ ซึ่งเป็นบริเวณที่ใกล้กับโรงแต่งแร่เก่า จากการศึกษาในครั้งนี้จะเห็นว่าสารหมู่มีอยู่ทั่วไปในระบบบินิเตค โดยสารหมู่สามารถแพร่กระจายเข้าสู่สิ่งมีชีวิตผ่านทางห่วงโซ่ออาหาร (NAS, 1977 : 70) ซึ่งสารหมู่ที่สะสมในดินต่างกันสามารถถูกถ่ายทอดไปยังสัตวน้ำที่อาศัยหากาหารอยู่ตามที่นัดนิ่น เช่น หอย และปลาหน้าดินบางชนิด หรืออาจเกิดกระบวนการทางเคมีทำให้โลหะในดินต่างกันละลายกลับคืนสู่ชั้มน้ำได้อีก (Bryan and Uysal, 1978 ; Hanson and Hoss, 1986) สำหรับปริมาณสารหมู่ที่พบในพืชน้ำและสัตวน้ำส่วนใหญ่ยังมีปริมาณที่ต่ำ ยกเว้นหอยเชิงและผักตบชวา ในการศึกษาดังนี้ใช้วัดทางชีวภาพ พบว่าผักตบชวาและหอยเชิงมีปริมาณสารหมู่สัมพันธ์กับปริมาณสารหมู่ในน้ำและดินต่างกัน แต่ยังไม่หมายความที่จะใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพ เนื่องจากจะแสดงความสามารถพัฒนาให้เคลื่อนที่ไปได้ไกล ๆ จึงไม่เหมาะสมที่จะเป็นตัวแทนที่ดีของจุดเก็บตัวอย่าง ยกเว้นในแหล่งน้ำนี้

แม้ว่าคาดการณ์ว่าปริมาณสารหมู่ในน้ำและดินต่างกันจะผันแปรไปตามการเปลี่ยนแปลงของสภาพแวดล้อม และภูมิภาค ตลอดจนปัจจัยอื่น ๆ อุณหภูมิแต่อย่างไรก็ได้ค่าที่วิเคราะห์ได้ครั้งนี้ สามารถใช้เป็นข้อมูลในการบ่งชี้สภาพแวดล้อมบริเวณน้ำว่ามีการปนเปื้อนของสารหมู่อยู่ และยังเป็นประโยชน์ในการศึกษาครั้งต่อไป ตลอดจนเปรียบเทียบปริมาณสารหมู่ที่มีอยู่ในสิ่งแวดล้อมซึ่งอาจเปลี่ยนแปลงในอนาคตอีกด้วย

ข้อคิดเห็น

1. การศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพในครั้งนี้ เป็นการศึกษาดัชนีชี้วัดทางชีวภาพเบื้องต้น เพื่อให้เกิดความเชื่อมั่นมากยิ่งขึ้น ผู้ที่สนใจอาจจะศึกษาเพิ่มเติมจากการศึกษาครั้งนี้ โดยเพิ่มจำนวนกลุ่มตัวอย่างให้มากขึ้น และควรทำ control group เพื่อเปรียบเทียบปริมาณสารนูนกับแหล่งที่ไม่มีการปนเปื้อนของสารนูนควบคู่กัน
2. ผู้ที่สนใจอาจทำการศึกษาเรื่องดัชนีชี้วัดทางชีวภาพในห้องปฏิบัติการอีกครั้งหนึ่ง เกี่ยวกับพืชนำ และสัตว์นำที่นำมาใช้เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพ เพราะสามารถควบคุมปัจจัยด้านต่าง ๆ ในสิ่งแวดล้อมได้ และจะทำให้สามารถพิสูจน์สมมติฐานการวิจัยที่ตั้งไว้ได้มากยิ่งขึ้น
3. การปนเปื้อนของสารนูนในระบบนิเวศ ผู้สนใจสามารถที่จะศึกษาต่อไปดังลำดับการถ่ายทอดปริมาณสารนูนในห่วงโซ่ออาหาร ซึ่งจะทำให้การศึกษาการปนเปื้อนของสารนูนในระบบนิเวศสมบูรณ์มากยิ่งขึ้น
4. เมื่อจากสารนูนมีรูปลักษณ์ทางเคมีที่แตกต่างกัน ผู้ที่สนใจสามารถที่จะศึกษาถึงรูปลักษณ์ทางเคมีของสารนูนในตัวอย่างชนิดต่าง ๆ กัน เพื่อที่จะทราบว่าสารนูนที่มีอยู่ในรูปลักษณ์ทางเคมีที่เป็นอันตรายหรือไม่
5. การปนเปื้อนของสารนูนในสิ่งแวดล้อมจะมีผลต่อความเสี่ยงของประชาชนที่ได้รับสารนูน จึงจำเป็นอย่างยิ่งที่เจ้าหน้าที่ของรัฐ หรือนักวิจัยได้ติดตามตรวจสอบ เฝ้าระวังการปนเปื้อนของสารนูนอย่างต่อเนื่อง เพื่อรายงานสถานการณ์การปนเปื้อน และลดความเสี่ยงของประชาชนในพื้นที่ต่อไปได้

บรรณานุกรม

ข้าวทิพย์ เจนธุระกิจ และ พิมล เรียนวัฒนา. 2533. “การนำผักตบชวา (*Eichhornia crassipes*) มาใช้ในการลดปริมาณโลหะหนังในน้ำทึ้งของโรงงานอุตสาหกรรม”. *การอนามัยและสิ่งแวดล้อม.* 13 (3 กันยายน - ธันวาคม), 49-70

คณะกรรมการอาหารและยา, สำนักงาน กองวิชาการ. 2531. โครงการสำรวจตามปัญหาการปนเปื้อนของสารหนูในเมืองสหัสวรรษ ผัก และผลไม้. รายงานผลการวิจัย สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา กระทรวงสาธารณสุข. กรุงเทพฯ.

คณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, สำนักงาน กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม. 2526. มาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม. กรุงเทพฯ.

คณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, สำนักงาน กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม. 2530. สารหนู. กรุงเทพฯ.

———. 2530. คู่มือการเก็บและรักษาตัวอย่างเพื่อวิเคราะห์โลหะหนัง. กรุงเทพฯ.

———. 2534. รายงานสถานการณ์สิ่งแวดล้อมเรื่องสารพิษในประเทศไทย พ.ศ.2530 - 2534. กรุงเทพฯ.

จันทร์เพ็ญ ชุมประภาวรรณ. 2531. “ปัญหาพิษสารหนูที่ทำເගອວົນພິບລ່ຽງ ຈັງຫວັດນគຣີ-ຮຣມຮາຊ”, ກາວປະຊຸມປົງບົດກາຮະຫວາງຄະນະກວມກາວະບາດວິທຍາແຮ່ງชาຕີ ແລະກະຫວາງສາຂາຮນສູງ. ພໍາ 9-12. กรุงเทพฯ : กระทรวงสาธารณสุข.

จริยา อินทร์ศรี. 2537. “การลดปริมาณสารหนูในปลาซ่อนจากแหล่งที่มีการปนเปื้อนสารหนูโดยวิธีการต้มหรือการทอด (Decreasing of Arsenic in Ophicephalus Stritus From Arsenic Contaminated Place by Boiling or Frying)”,
วิทยานิพนธ์มหาบัณฑิต สาขาวิชาอนามัยสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยมหิดล.
(สำเนา)

ข้อที่พิพ. อาจารมาศ. 2531. พรพรรณไม่น้ำข่องไทย. ภาควิชาชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์
มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตหาดใหญ่ สงขลา.

ให้ดี สวัสดิ. 2509. หอยเมืองไทย. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.

ณรงค์ ณ เชียงใหม่. 2534. “ปริมาณสารหนูในแหล่งน้ำ พืช ผัก ผลไม้ และเส้นผม^{ที่} ตำบลชาวอ่อนพิบูลย์ อำเภอชาวอ่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช”, วารสารสงขลา^น
นครินทร์. 13 (มกราคม-มิถุนายน 2534), 59-67.

ธีรวัชร อินทร์สูตร. 2530. ผลพิษสารหนูในแหล่งน้ำบาดาลอำเภอชาวอ่อนพิบูลย์ จังหวัด
ศรีธรรมราช. กรุงเทพฯ : กระทรวงสาธารณสุข.

นิตยา มหาพฤ. 2532. รายงานการวิเคราะห์ของโรคพิษสารหนูที่อำเภอชาวอ่อนพิบูลย์ จังหวัด
นครศรีธรรมราช. กรุงเทพฯ : กระทรวงสาธารณสุข.

นายแพทย์สาธารณสุขจังหวัดนครศรีธรรมราช. 2531. “การแก้ไขปัญหาสารหนูเป็นพิษที่
อำเภอชาวอ่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช”. นครศรีธรรมราช : สำนักงาน
สาธารณสุขจังหวัดนครศรีธรรมราช. (สำเนา)

เนาวรัตน์ ศุขะพันธ์. 2516. การศึกษาชีวิทยาทางประการของหอยชม. ปัญหาพิเศษ
ปริญญาตรี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ กรุงเทพฯ.

บรรจง วิทยวีรศักดิ์. 2536. “ปัญหาสารนูร่อนพิบูลย์”, สงขลานครินทร์เวชสาร. 4
(ตุลาคม - ธันวาคม 2536), 267-276.

ประยูร เอื้อไพบูลย์. 2539. “โภคพิษสารนูร”，ความก้าวหน้าของการศึกษาวิจัยป้องกัน
โภคพิษสารนูร่อง ตำบลร่อนพิบูลย์ อำเภอร่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช :
รายงานการประชุม วันที่ 11 มิถุนายน 2539 กองระบาดวิทยา หน้า 8-30.
กรุงเทพฯ : กระทรวงสาธารณสุข.

พึงใจ ลีมเจริญ. 2531. ปัญหาพิษสารนูร่อนพิบูลย์ กรุงเทพฯ : กรมทรัพยากร
ธรรมี กระทรวงอุตสาหกรรม.

พัชรา เพ็ชรพิรุณ, กำพล ลดยชื่น และ ศรันย์ เพชรพิกล. 2538. “การเพิ่มประสิทธิภาพของ
ไลน์หนักในดินตะกอนพื้นผิวนีบอร์เดอร์”, วารสารการประมง. 2 (มีนาคม -
เมษายน 2538), 148-155.

ไพรยนต์ เจริญไชยศรี. 2536. “สรุปผลการปฏิบัติงานปัญหาพิษสารนูร่อนพิบูลย์
จังหวัดนครศรีธรรมราช”. กรุงเทพฯ : กรมทรัพยากรธรรมี.

มงคล ณ สงขลา และ จันทร์เพ็ญ ฤปประภาวรรณ. 2539. “สถานการณ์ปัจจุบัน และแนว
ทางการจัดการปัญหาพิษสารนูร่อนพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช”,
ความก้าวหน้าของการศึกษาวิจัยและแนวทางป้องกันพิษสารนูร่อง ตำบล
ร่อนพิบูลย์ : รายงานการประชุมครั้งที่ 1 วันที่ 11 มิถุนายน 2539 กองระบาด
วิทยา หน้า 1-6. กรุงเทพฯ : กระทรวงสาธารณสุข.

ราพิน วิทยาภาณุ. 2537. “การปนเปื้อนของสารหนู แอดเมียมและตะกั่วในดูมแม่น้ำปากพนังจังหวัดนครศรีธรรมราช (Contamination of Arsenic Cadmium and Lead in Pak Phanang River Basin, Changwat Nakhon Si Thammarat”, วิทยานิพนธ์มหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์.
(สำเนา)

วิทยาศาสตร์การแพทย์, กรม. และ คณะกรรมการอาหารและยา, สำนักงาน กระทรวงสาธารณสุข. ม.ป.ป. โครงการศึกษาวิจัยปริมาณโลหะหนักในอาหารทะเล. กรุงเทพฯ.

ศักดิ์ชัย ภูษิต และ ธานี พูนดี. 2529. “การศึกษาการเลี้ยงหอยเชิงในกระชัง”, วารสารการประมง. 6 (พฤษจิกายน 2529), 623-627.

สมพร ภวภารคดี และ อุดมลักษณ์ ศรีทัศนีย์. 2531. “สารหนูในสิ่งแวดล้อม”, วารสารกองนามัยสิ่งแวดล้อม. 11 (มกราคม-เมษายน 2531), 79-90.

สุกัญญา บุญเฉลิมกิจ, เจนวิทย์ วงศ์ษามุน และ มุนิชิโtre ฟูฤดะ. 2539. “การศึกษาสารหนูในอ่าวปากพนังโดยใช้ตัวอย่างชีวภาพ”. กรุงเทพฯ : กระทรวงวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและสิ่งแวดล้อม.

อนามัย, กรม. กองอนามัยสิ่งแวดล้อม. 2531. “รายงานผลการศึกษาเรื่องปัญหาสารหนูเป็นพิษที่ร้อนพิบูลย์”, วารสารกองนามัยและสิ่งแวดล้อม. 11 (มกราคม-เมษายน 2531), 7-30.

อรพรรณ เมชาดิลกุล และคณะ. 1989. “โรคพิษอาชีวเคมีในคนงานร่อนแร่ จังหวัดนครศรีธรรมราช พ.ศ.2530”, วารสารนามัยและสิ่งแวดล้อม. 12 (Jan-Apr 1989), 83-98.

อาจารี ศุภวรรณณี. 2534. “การแพร่กระจายของสารน้ำในสภาพแวดล้อม สำนักวิจัยพิบูลย์ จังหวัดนครศรีธรรมราช (Distribution of Arsenic in the Environment of Amphoe Ronpibul Changwat Nakhon Si Thammarat)”, วิทยานิพนธ์ มหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์.
(สำเนา)

APHA-AWWA-WPCE. 1985. Standard Method for the Examination of Water and Wastewater. 18th ed. New York : American Public Health Association.

Aggett, J. and Aspell, A. C.. 1981. Arsenic from geothermal sources in the Waikato Catchment. N. Z. J. Sci. 23, 77-82.

Aggett, J. and O' Brien, G. a.. 1985. Detailed model for the mobility of arsenic in lacustrine sediments based on measurements in Lake Ohakuri. Environmental Science Technology. 19, 231-238.

Bryan ,G.W. and Langston ,W.J. 1992. “Bioavailability, Accumulation and Effect of Heavy Metal in Sediments with Special Reference to United Kingdom Estuaries : a review” , Environmental Pollution. 76 (1992), 89-131.

Bryan, G.W. and H. Uysal. 1978. Heavy metal in the burrowing bivalve *Scrobicularia plana* from the Tamer Estuary in the relation to environmental levels. J. Mar. Biol. Ass. U.K. 58:89-108.

Cheung , Y.H. and Wong. M.H. 1992. “Comparison of Trace Metal Contents of Sediments and Mussels Collected within and outside Tolo Harbour , Hong Kong”, Environmental Management. 16 (1992). 743-751.

Crowder, A.; Dushenko, W. T.; Greig, J. and Poland, J. S. 1989. "Metal contamination in sediments and biota of the Bay of the Quinte, Lake Ontario, Canada". Hydrobiologia. 188/189, 337-343.

Eisler Ronald. 1994. "A review of arsenic hazards to plants and animals with emphasis on fishery and wildlife resources", In Arsenic in the environment, Part II : Human health and ecosystem effects, p.185-259. Nriagu, Jerome O.,ed. Wiley , New York .

Elder,J.F. 1988. Metal biogeochemistry in surface water systems. US. Geological Survey Circular 1013.

Everaarts, J.M. and Swennen, C. 1987. "Heavy Metals (Zn, Cu, Cd, Pb) in some Benthic Invertebrate Species and in Sediment from Three Coastal Areas in Thailand and Malaysia", Science Social Thailand. 13 (1987), 189-203.

Everaarts, J.M. ; Swennen, C. and Cheewasedtham , W. 1994. "Heavy Metal (Cu, Zn, Cd, Pb) in Surface Sediment and Organisms in a Short food chain, from the Intertidal Zone of Pattani Bay, Thailand", Wallaceana. 72 (1994), 17-24.

Ferguson, John F. and Gavis, Jerome. 1972. "A Review of the Arsenic Cycle in Natural Water", Water Research. 6 (1972), 1259-1274.

Fowler, S.W. and Unlu, M.Y. 1979. "Factors affecting bioaccumulation and elimination of arsenic in the shrimp *Lysmata seticaudata*". Chemosphere. 9, 711-720.

Guilizzoni, P. 1991. The role of heavy metals and toxic materials in the physiological ecology of submersed macrophytes. Aquat. bot. 41, 87-110.

Hall, R.A.; Zook, E.G. and Meaburn, G.M. 1978. "National Marine Fisheries Service survey of trace elements in the fishery resources". NOAA Tech. Rep. NMFS SSRF-721, 1-313.

Hanson, P.J. and D.E. Hoss. 1986. "Trace metal concentrations in Menhaden larvae Brevoortia patronus from the northern gulf of Mexico". Estuarine coastal and shelf science. 23, 305-315.

Hironaka, H. 1992. (Personal Communication) Fukuoka City Institute of Public Health, Fukuoka, Japan.

Hutchison, G. E.. 1975. A treatise on Limnology, Vol. 3. Wiley, New York.

Ishinishi, Noburn.; Tsuchiya Kenzaburo ; Vahter Marie and Fowler Bruce A., 1986.
Handbook on the Toxicology of Metals. 2d ed. s.l. :
Elsevier Science Publishers B.V.

Jenkins, D.W. 1980. Biological monitoring of toxic trace metal. Vol. 2. Toxic trace metal in plants and animals of the world. Part I U.S. Environ. Prot. Agency Rep. 600/3-80-090, 30-138.

Kitts H.J. ; Millward G.E. ; Morris A.W. and Ebdon L.. 1994. "Arsenic Biogeochemistry in the Humber Estuary, U.K.". Estuarine, Coastal and Shelf Science. 39 (1994) , 157-172.

Krynnitsky Alexander J. 1987. "Preparation of Biological Tissue for Determination of Arsenic and Selenium by Graphite Furnace Atomic Absorption Spectrometry", Analytical Chemistry. 59 (14 July 1987), 1884-1886.

Kuwabara , James S.; Member ; ASCE ; Chang Cecily C.Y. and Pasilis Sofie P.. 1990. "Effects of Benthic Flora on Arsenic Transport", Journal of Environmental Engineering. 166 (March/April 1990), 394-407.

Lima, A.R.; Curtis, C.; Hammermeister, D.E. ; Markee, T.P. ; Northcott, C.E. and Brooke, L.T.. 1984. "Acute and chronic toxicities of arsenic(III) to fathead minnows, flagfish, daphnids, and an amphipod". Arch. Environ. Conta. Toxicol. 13, 595-601.

Lub Ming-Dean, Baker,R.W. and Henley,D.E. 1973. "Arsenic analysis and toxicity a review", Science of the total environmental. 2 (May 1973), 1-12.

Maeda , Shigeru ; Kumamoto Twtsushi ; Yonemoto Mayumi ; Nakajima Seishiro and Takeshita Toshio. 1983. "Bioaccumulation of Arsenic by Freshwater algae

and the Application to the Removal of Inorganic Arsenic from an Aqueous Phase. Part I. Screening of Freshwater Algae Having High Resistance to Inorganic Arsenic", Separation Science and Technology. 18 (1983), 375-385.

McIntosh, A. W.; Shephard, B.K.; Mayers, R. A.; Atchison, G. J. and Nelson, D. W. 1987. Some aspects of sediment distribution and macrophyte cycling of heavy metals in a contaminated lake. J. Environ. Qual. 7, 301-305.

Mudroch, A., and Capobianco, J. A. 1979. "Effects of mine effluent on uptake of Co, Ni, Cu, As, Zn, Cd, Cr and Pb by aquatic macrophytes". Hydrobiologia. 64, 223-231.

National Academy of Sciences (NAS). 1977. Arsenic. NAS, Washington, DC.

National Research Council of Canada (NRCC). 1978. "Effects of arsenic in the Canadian Environment". Natl. Res. Coun. Can. Publ. NRCC 15391, 1-349.

Nitayaporn Tonmanee, Jurai Thongmary and Orathai Sukreeyapongse. 1992. "The Quantitative Study of Arsenic and Lead (As, Pb) in Soil and Water in the Land after Mining, Amphoe Ronpiboon, Changwat Nakorn Si Thammarat." p.225 In Abstract of the Second Princess Chulabhorn Science Congress on Environmental Science and Technology, November 2-6, 1992. Bangkok : The Chulabhorn Research Institute.

Pershagen, G. and Vahter, M. 1979. Arsenic-A Toxicological and Epidemiological Appraisal, Naturvardsverket Rapp. SNV PM 1128. Liber Tryck, Stockholm.

Phillips, D.J.H.; Thomson, G.B.; Gabuji, K.M. and Ho, C.T. 1982. "Trace metals of toxicological significance to man in Hong Kong seafood". Environ. Pollut. 3B, 27-45.

Pip, E. 1990. "Cadmium, copper and lead in aquatic macrophytes in Shoal Lake (Manitoba-Ontario)". Hydrobiologia. 208, 253-260.

Samecka-Cymerman, A. and Kempers, A.J.. 1996. "Bioaccumulation of Heavy Metals by Aquatic Macrophytes Around Wroclaw, Poland", Ecotoxicology and Environmental Safety. 35 (1996), 242-247.

Surapon Arrykul. 1996. "Contamination of Arsenic, Cadmium, and Lead in Pakphanang River Basin, Nakhon Si Thammarat, Thailand". In International Symposium on Geology and Environment. (31 Jan - 2 Feb). p 309-318. Chaingmai.

Tamaki, S. and Frankenberger, Jr.. 1992. "Environmental biochemistry of arsenic". Rev. Environ. Contam. Toxicol. 124, 79-110.

UNEP. 1990. "Contamination monitoring programmes using marine organisms". Quality Assurance and Good Laboratory Practice. Reference methods for marine pollution studies. No. 57, 1-26.

U.S. Department of the Interior. 1988. Arsenic Hazards to Fish, Wildlife, and Invertebrates : A Synoptic Review, Biol. Rep. 85/Contaminant Hazard Rev. Rep. No. 12. Fish and Wildlife Service, Washington, DC.

Vos, G. and Hovens, J.P.C. 1986. "Chromium, nickel, copper, zinc, arsenic, selenium, cadmium, mercury and lead in Dutch fishery products 1977-1984". Sci. Total Environ. 52, 25-40.

World Health Organization. 1981. Arsenic : Environmental Health Criteria 18. WHO, Geneva

Woolson, E.A. 1975. "Arsenic pesticides". ACS Ser. 7, 1-176.

Zehr, Bradley D. ; Vankuren Judith P. and McMahon Hung M. 1994. "Inorganic Microwave Digestions Incorporating Base", Analytical Chemistry. 66 (1 July 1994), 2194-2196.

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก

วิธีการเก็บและรักษาตัวอย่างน้ำเพื่อการวิเคราะห์โลหะหนัก

(ที่มา : สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, 2530)

1. ตัวอย่างน้ำผิด din ที่มิใช่ทั่วไป

1.1 จุดเก็บตัวอย่าง

1.1.1 แหล่งน้ำให้เลือกได้แก่ แม่น้ำ ลำธาร คลอง คูระบายน้ำ ฯลฯ การเก็บตัวอย่างให้เก็บที่จุดที่ก่อผลกระทบความกว้างของแหล่งน้ำที่ระดับกึ่งกลางความลึก

1.1.1.1 เก็บตัวอย่างน้ำจากปากแม่น้ำ ปากคลอง ปากคูน้ำที่ระบายน้ำออกหากาดแหล่งน้ำเสีย ในกรณีที่ศึกษามลพิษจากโลหะหนัก

1.1.1.2 เก็บตัวอย่างน้ำจากลำน้ำในบริเวณที่มีการนำน้ำไปใช้ประโยชน์ทางด้านอุปโภค บริโภค การประมง ฯลฯ ในกรณีที่ติดตามตรวจสอบคุณภาพน้ำเพื่อความปลอดภัยของผู้บริโภคและสัตว์น้ำ

1.1.1.3 เก็บตัวอย่างน้ำตัดลดลง โดยกำหนดสถานีเก็บเป็นระยะโดยพิจารณาจากกิจกรรมชายฝั่งแม่น้ำ เช่น แหล่งอุตสาหกรรม แหล่งเกษตรกรรม และชุมชนทั้งนี้เพื่อตรวจสอบคุณภาพน้ำในปัจจุบันและแนวโน้มของการเปลี่ยนแปลงในอนาคต

1.1.2 แหล่งน้ำนี้ ซึ่งได้แก่ท่าเรือ ��เป็น ��ที่เก็บน้ำ ฯลฯ ให้กำหนดจุด เก็บตัวอย่างน้ำให้กระจายครอบคลุมพื้นที่โดยการแบ่งพื้นที่ออกเป็นตารางหรือพื้นที่ย่อย (systematic grid sampling) การเก็บตัวอย่างสำหรับแหล่งน้ำที่มีความลึกเกิน 2 เมตร ให้เก็บที่จุดที่ก่อผลกระทบความลึก

1.2 เครื่องมือเก็บตัวอย่างและภาชนะบรรจุ

เครื่องมือเก็บตัวอย่าง ใช้เครื่องมือเก็บตัวอย่าง (water sampler) หรืออาจใช้ภาชนะบรรจุเก็บเป็นขวดแก้วชนิดบอโรซิลิเดต เช่น ไพรีเซอร์ หรือขวดพลาสติกสีขาว ซึ่งผ่านการล้างด้วยกรดในตัว 50 % ชนิดที่มีความบริสุทธิ์สูง (analytical reagent grade) และล้างด้วยน้ำกลั่น

1.1.3 วิธีการเก็บตัวอย่าง เก็บตัวอย่างน้ำโดยใช้เครื่องมือเก็บตัวอย่างน้ำ หรืออาจใช้

ภาคบันบาน្តរុក់បែប

1.1.4 បរិមាណតាមរយៈងារ 1,000 គ្វុកបាសក់សេនពិមពទា

1.1.5 ការកែបរកមាតាតាមរយៈងារនៃវាងនៅលើ

1.1.5.1 ឃានជំនាញតាមរយៈងារដូចខ្លួនទីតួនាទី

1.1.5.2 នៃករណីដែលមិនអាចរាយតាមរយៈងារបានឡើងដើម្បីនឹងបញ្ជីតាមរយៈងារ

ការបរិសុទ្ធឌីស្តុង (analytical reagent grade) បរិមាណ 1-2 គ្វុកបាសក់សេនពិមពទាត់តាមរយៈងារនៅ 1,000 គ្វុកបាសក់សេនពិមពទា ឬវឌនគារិកដែលមិនធ្លាក់ពីការបរិសុទ្ធឌីស្តុង 4 ឧបនគរិក 4 ឯកាសមិនមែនតាមរយៈងារ។

1.1.6 ឧតារ គរាយឱនគាយមីកទីកន្លែងដើម្បីនឹងបញ្ជីតាមរយៈងារ

1.1.6.1 ឈមាយលេខកំភ័ពតាមរយៈងារ

1.1.6.2 ឈិនិទិនកិនិត្យការិកទីកន្លែងដើម្បីនឹងបញ្ជីតាមរយៈងារ

1.1.6.3 សភានាពិភ័យតាមរយៈងារ (តាំបន ខំណែក ឱងវុគ្គ)

1.1.6.4 វំលោក ពិភ័យ

1.1.6.5 ីូមូក់បែបនៃវាងនៅលើរបាយការណ៍ទីសំណង់

1.1.7 ឃានជំនាញ

1.1.7.1 ឈមាយលេខកំភ័ពតាមរយៈងារ

1.1.7.2 ឈិនិទិនកិនិត្យការិកទីកន្លែងដើម្បីនឹងបញ្ជីតាមរយៈងារ

1.1.7.3 រាយលេខកំភ័ពតាមរយៈងារ ដើម្បីសភានាពិភ័យ (តាំបន ខំណែក ឱងវុគ្គ),

ឱ្យកែប, វិធីការកែប, ការកែបរកមាតា, ឧបនគរិកទីកន្លែងរកមាតា, វំលោកពិភ័យ, ីូមូក់បែបនៃវាងនៅលើរបាយការណ៍ទីសំណង់, រាយលេខកំភ័ពតាមរយៈងារ

1.1.7.4 ផែនធានីូមូក់បែបតាមរយៈងារដើម្បីនឹងបញ្ជីតាមរយៈងារ

ภาคผนวก ๖

วิธีการเก็บและรักษาตัวอย่างดินตะกอนเพื่อการวิเคราะห์โลหะหนัก

(ที่มา : สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, 2530)

1. จุดเก็บตัวอย่าง

1.1 ในกรณีศึกษาการสะสมของโลหะหนักในดินตะกอน มีแนวทางการเก็บตัวอย่างดังนี้

1.1.1 แม่น้ำ ลำคลอง ให้เก็บตัวอย่างบริเวณปากแม่น้ำ ปากคลอง หรือคูน้ำ ซึ่งเป็นบริเวณที่มีการทำทับถมของดินตะกอน และ/หรือเก็บตัวอย่างตลอดลำน้ำ โดยเก็บกึ่งกลางแม่น้ำ คลอง หรือคูน้ำนั้น ๆ

1.1.2 แหล่งน้ำต่าง ๆ เช่น ทะเลสาบ หนองบึง อ่างเก็บน้ำ กำหนดจุดเก็บให้กระจายครอบคลุมทุกพื้นที่ โดยการแบ่งพื้นที่ออกเป็นตารางหรือพื้นที่ย่อย (systematic grid sampling)

1.1.3 ช่วงจากทะเลและทะเล ใช้จุดเก็บตัวอย่างตามหลักการของ การเก็บตัวอย่างน้ำดังกล่าว

1.2 ในกรณีศึกษาการเปรียบเทียบการสะสมของโลหะหนักในดินตะกอน และในน้ำให้เก็บตัวอย่างบริเวณจุดเก็บน้ำตัวอย่าง

2. เครื่องมือเก็บตัวอย่างและภาชนะบรรจุ

2.1 ในกรณีที่ต้องการศึกษาเฉพาะผิวน้ำดินตะกอน ให้ใช้เครื่องมือเก็บตัวอย่างดินตะกอนชนิด grab sampler เช่น Ekman bottom grab, Peterson grab ฯลฯ

2.2 ในกรณีที่ศึกษาการสะสมของสารดังกล่าวในแต่ละชั้นของดินตะกอนให้ใช้เครื่องมือเก็บตัวอย่างดินตะกอนตามระดับความลึก (core sampler)

ภาชนะบรรจุ ใช้ขวดพลาสติกใส่ข้าว ซึ่งผ่านการล้างให้สะอาดด้วยกรดไฮดริก 50% ชนิดที่มีความบริสุทธิ์สูง (analytical reagent grade) และล้างด้วยน้ำก่อน

3. วิธีการเก็บตัวอย่าง เก็บตัวอย่างบริเวณผิวดิน โดยใช้เครื่องมือเก็บตัวอย่างดินตะกอน หรือเครื่องมือเก็บตัวอย่างดินตะกอนตามระดับความลึก ในกรณีที่ไม่มีเครื่องมือดังกล่าว อนุญาตให้ใช้ภาชนะที่ไม่ใช่โลหะตัวเช่นพลาสติกส่วนหน้าที่เป็นดินเลน

4. ปริมาณตัวอย่าง เก็บตัวอย่างดินตะกอน แหล่งจุดประมาณ 1 กิโลเมตร
5. ฉลาก ควรเขียนด้วยหมึกที่กันน้ำได้ และควรมีรายละเอียดดังนี้
 - 5.1 หมายเลขกำกับตัวอย่าง
 - 5.2 ชนิดของโลหะหนักที่ต้องการวิเคราะห์
 - 5.3 สถานที่เก็บตัวอย่าง (ตำบล อำเภอ จังหวัด)
 - 5.4 วัน เวลา ที่เก็บ
 - 5.5 ชื่อผู้เก็บและหน่วยงานที่ส่ง
6. ใบนำส่ง
 - 6.1 หมายเลขกำกับตัวอย่าง
 - 6.2 ชนิดของโลหะหนักที่ต้องการวิเคราะห์และ/หรือปัจุบที่เกิดขึ้น
 - 6.3 รายละเอียดของตัวอย่าง
 - 6.3.1 สถานที่เก็บ (ตำบล อำเภอ จังหวัด)
 - 6.3.2 จุดเก็บ
 - 6.3.3 วิธีการเก็บ
 - 6.3.4 การเก็บรักษา
 - 6.3.5 อุณหภูมิที่เก็บรักษา
 - 6.3.6 วันเวลาที่เก็บ
 - 6.3.7 ชื่อผู้เก็บและหน่วยงานที่ส่ง
 - 6.3.8 รายละเอียดอื่น ๆ
 - 6.4 แผนผังจุดเก็บตัวอย่างโดยสังเขป

ภาคผนวก ค

วิธีการเก็บและรักษาตัวอย่างสัตว์น้ำเพื่อวิเคราะห์โลหะหนัก

(ที่มา : สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, 2530)

1. ตัวอย่างปลา

1.1 เครื่องมือเก็บตัวอย่างและภาชนะบรรจุ ควรเลือกใช้ให้เหมาะสมดังนี้

1.1.1 ovarian net (haul seines) ใช้สำหรับจับปลากลางน้ำ

1.1.2 ตาข่ายดักปลาหรือ ovarian net (gill net) ใช้จับปลาบริเวณปากแม่น้ำ ทะเลสาบ
กลางเก็บน้ำ หรือแม่น้ำ

1.1.3 ovarian net (trawls) ใช้จับปลาในพื้นที่กว้าง ๆ เช่นทะเล

1.1.4 เป็ดลาว (long lines) ใช้จับปลากลางน้ำในทะเลสาบ

1.1.5 เครื่องมือจับปลาอื่น ๆ

ภาชนะบรรจุ

นำปลาแต่ละตัวอย่างใส่ถุงพลาสติกม้วนถุงໄล้ออากาศออกให้หมด ต่อจากนั้นนำไปใส่ถุงพลาสติกอีกชั้นหนึ่งติดคลาก ม้วนถุงໄล้ออากาศออกให้หมด ม้วนปากถุงให้แน่นหนาถูกที่ เป็บปลาทั้งหมดใส่รวมกันในถุงพลาสติกใบใหญ่

1.2 วิธีการเก็บตัวอย่าง ใช้เครื่องมือที่เหมาะสมตามข้อ 1.1 โดยอาศัยหลักการดังนี้

1.2.1 ในกรณีศึกษาการสะสมปริมาณของโลหะเพื่อความปลอดภัยในการบริโภค

1.2.1.1 เก็บตัวอย่างพันธุ์ปลาที่นำมาใช้บริโภค มีปริมาณมากพอใน

ธรรมชาติและเป็นปลาที่อยู่ประจำถิ่น

1.2.1.2 เก็บตัวอย่างปลาที่มีอายุ ความยาวใกล้เคียงกัน ซึ่งเป็นปลาโตเต็ม

วัยนำมาใช้บริโภค

1.2.1.3 เก็บตัวอย่างปลาขนาดที่ต้องการได้แล้วด้วยขนาดความยาว ซึ่ง
น้ำหนัก และลักษณะแต่ละตัวด้วยน้ำบริเวณที่จับ

1.2.2 ในกรณีศึกษาปริมาณการสะสมของโลหะหนักในแพลงกรอบต่อสิ่งแวดล้อม

1.2.2.1 ถ้าตราชูสอปการจะสมของสารดังกล่าวในปลาเป็นระยะเวลาหลาย ๆ ปี ให้เก็บตัวอย่างปลาชนิดเดียวกัน ขนาดเดียวกัน จากสถานที่เดียวกัน ในช่วงเวลาเดียวกันของปี และให้ใช้วิธีการจับ รวมทั้งการวิเคราะห์แบบเดิม

1.2.2.2 พันธุ์ปลาที่เลือกควรย่างต่อการจำแนกชนิด ห่างๆ มีปริมาณมากพอ ในธรรมชาติ เป็นปลาที่อยู่ประจำถิ่น ควรทราบว่าเป็นปลากินพืชหรือสัตว์เป็นอาหาร และ ทราบว่าจะชีวิตของปลาแน่น ๆ

1.2.2.3 เก็บตัวอย่างปลาที่ต้องการได้แล้ว วัดขนาดความยาว ซึ่งน้ำหนักและ ลักษณะแต่ละตัวด้วยน้ำหนักบริเวณที่จับตัวอย่างที่ถ่ายจากเครื่องมือจับเพื่อนำมาแยกชนิด ควร มีภาคชนะสะอาดรองรับ หากจำเป็นต้องกองที่พื้นเรียบ ควรทำความสะอาดบริเวณนั้น เพื่อมิ ให้ตัวอย่างปนเปื้อนน้ำมันที่ใช้ในเรือ

1.3 ปริมาณตัวอย่าง จำนวนปลาแต่ละชนิดควรมากพอที่จะเป็นตัวแทนทางสถิติได้

1.3.1 ปลาขนาดเล็กกว่า 20 ซม. เก็บไม่น้อยกว่า 10 ตัว

1.3.2 ปลาขนาดระหว่าง 20-60 ซม. เก็บไม่น้อยกว่า 5 ตัว

1.3.3 ปลาขนาดใหญ่ระหว่าง 60 ซม. เก็บไม่น้อยกว่า 3 ตัว

1.4 การเก็บรักษาตัวอย่างระหว่างการส่ง

1.4.1 ให้นำส่งโดยเรือที่สุด ระหว่างการส่งให้เชี่ยวญหรือน้ำแข็ง

1.4.2 ในกรณีที่ไม่สามารถนำส่งได้ทันทีให้เก็บรักษาตัวอย่างโดยการแช่แข็ง

1.5 ฉลาก ควรเขียนด้วยหมึกที่กันน้ำได้และความมีรายละเอียดดังนี้

1.5.1 หมายเลขอ้างอิงตัวอย่าง

1.5.2 ชนิดของโลหะหลักที่ต้องการวิเคราะห์

1.5.3 สถานที่เก็บตัวอย่าง (ตำบล อำเภอ จังหวัด)

1.5.4 วัน เวลา ที่เก็บ

1.5.5 ชื่อผู้เก็บและหน่วยงานที่ส่ง

1.6 ใบนำส่ง

1.6.1 หมายเลขอ้างอิงตัวอย่าง

1.6.2 ชนิดของโลหะหลักที่ต้องการวิเคราะห์และ/หรือปัญหาที่เกิดขึ้น

1.6.3 รายละเอียดของตัวอย่าง

1.6.3.1 สถานที่เก็บ (ตำบล อำเภอ จังหวัด)

1.6.3.2 วุฒิเก็บ

1.6.3.3 ความลึกที่เก็บ

1.6.3.4 เครื่องมือที่ใช้จับ

1.6.3.5 ชนิดของปลา

1.6.3.6 ขนาดของปลา

1.6.3.7 การเก็บรักษา

1.6.3.8 วันเวลาที่เก็บ

1.6.3.9 ชื่อผู้เก็บและหน่วยงานที่ส่ง

1.6.3.10 ลักษณะของคุณภาพน้ำรวมทั้งปัญหามลพิษ

1.6.3.11 รายละเอียดอื่น ๆ

2. ตัวอย่างหอย

2.1 เครื่องมือเก็บตัวอย่างและภาชนะบรรจุ

เครื่องมือเก็บตัวอย่าง ใช้เครื่องมือที่เหมาะสมกับชนิดของหอย

ภาชนะบรรจุ ขึ้นกับวิธีการนำส่ง เช่นถังพลาสติก ถุงพลาสติก ฯลฯ

2.2 วิธีการเก็บตัวอย่าง

2.2.1 เลือกหอยชนิดที่พบมากในบริเวณนั้น (major species) ตัวอย่างเช่น หอย

แมลงภู่ หอยนางรม หอยกระพง หอยแครง หอยลาย

2.2.2 เก็บตัวอย่างหอยในขณะที่น้ำลด หรืออาจดำเนินน้ำเก็บ

2.2.3 เลือกหอยขนาดที่ต้องการและนำมาล้างทำความสะอาดเปลือกหอยน้ำบริเวณ

ที่เก็บตัวอย่างในขณะที่ฝาหอยปิดสนิท

2.3 ปริมาณตัวอย่าง ในน้ำเก็บหอยในพื้นที่ละประมาณ 25-100 ตัว ขึ้นกับขนาดของหอย

2.4 การเก็บรักษาตัวอย่างระหว่างการส่ง ให้นำส่งโดยเร็วที่สุด

2.4.1 ในการนี้หอยยังมีชีวิตอยู่ ให้แขวนหอยด้วยน้ำตัวอย่างบริเวณที่จับในภาชนะบรรจุที่ไม่ใช่โลหะ หรือนำหอยใส่ถุงพลาสติกโดยไม่ปิดปากถุง นำส่งตัวอย่างภายใน 24 ชั่วโมง

2.4.2 ในการนีน้ำส่งโดยการแข่ย์เย็นหรือแข็ง ให้นำหอยแครงตัวอย่างใส่ถุงพลาสติก ม้วนปากถุงໄล่ออกศอกให้หมด ต่อจากนั้นนำไปใส่ถุงพลาสติกอีกชั้นหนึ่งติดฉลาก มัดปากถุงให้แน่น นำถุงใส่หอยทั้งหมดใส่รวมกันในถุงใหญ่ก่อนนำไปแข่ย์เย็นหรือแข็ง

2.5. ฉลาก ควรเขียนด้วยหมึกที่กันน้ำได้ และควรมีรายละเอียดดังนี้

2.5.1. หมายเลขกำกับตัวอย่าง

2.5.2 ชนิดของโลหะหนักที่ต้องการวิเคราะห์

2.5.3 สถานที่เก็บตัวอย่าง (ตำบล อำเภอ จังหวัด)

2.5.4 วัน เวลา ที่เก็บ

2.5.5 ชื่อผู้เก็บและหน่วยงานที่ส่ง

2.6 ใบนำส่ง

2.6.1 หมายเลขกำกับตัวอย่าง

2.6.2 ชนิดของโลหะหนักที่ต้องการวิเคราะห์และ/หรือปัญหาที่เกิดขึ้น

2.6.3 รายละเอียดของตัวอย่าง

2.6.3.1 สถานที่เก็บ (ตำบล อำเภอ จังหวัด)

2.6.3.2 จุดเก็บ

2.6.3.3 ความลึกที่เก็บ

2.6.3.4 เครื่องมือที่ใช้จับ

2.6.3.5 ชนิดของหอย

2.6.3.6 ขนาดของหอย

2.6.3.7 การเก็บรักษา

2.6.3.8 วันเวลาที่เก็บ

2.6.3.9 ชื่อผู้เก็บและหน่วยงานที่ส่ง

2.6.3.10 ลักษณะของคุณภาพน้ำรวมทั้งบัญชีการผลิต

2.6.3.11 รายละเอียดอื่น ๆ

ภาคผนวก ง

เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการเก็บตัวอย่าง



ภาพประกอบ 29 อุปกรณ์เก็บตัวอย่างดินตะกอน
(grap sampler)



ภาพประกอบ 30 อุปกรณ์เก็บตัวอย่างน้ำ
(water sampler)



ภาพประกอบ 31 เครื่องมือวัดพิกัดจุดเก็บตัวอย่าง
(Global position system)



ภาพประกอบ 32 เครื่องตรวจสอบคุณภาพน้ำ
(U-10 Horiba)

ภาคผนวก จ

เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์ตัวอย่าง



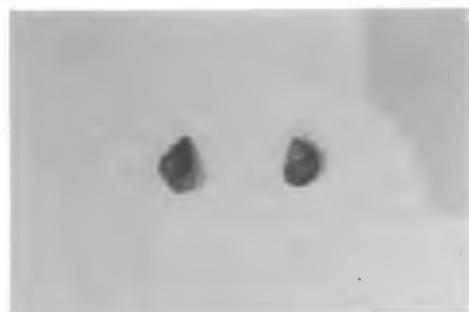
ภาพประกอบ 33 อะตอมมิกแอนซอร์บชัน สเปกโตรสโคปี แบบแกร์ไฟต์
(Graphite Furnance Atomic Absorption Spectrophotometer)



ภาพประกอบ 34 เครื่องย่อยไมโครเวฟ (Microwave Digestion)

ภาคผนวก ฉ

พืชน้ำและสัตว์น้ำที่ใช้ศึกษาดูชนีชี้วัดทางชีวภาพ



ภาพประกอบ 35 หอยชม (*Sinotaia ingallsiana*)



ภาพประกอบ 36 ผักตบชวา (*Eichhornia crassipes*)

ภาคผนวก ช

ตาราง 11 ปริมาณสารหูที่กำหนดไว้เป็นมาตรฐาน

ชนิด	สารหูที่ยอมให้มีได้ (ppm)	หน่วยงานที่กำหนด
1. น้ำ		
น้ำดื่ม	0.01	องค์การอนามัยโลก, 2537
น้ำบาดาล	0.05	กรมทรัพยากรธรรมชาติ, 2528
แหล่งน้ำผิดนิติที่มิใช่ทະเจ	0.01	กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและพลังงาน, 2535
น้ำทึบที่ระบบออก	0.25	กรมโรงงานอุตสาหกรรม, 2528
จากโรงงานอุตสาหกรรม		
2. ร่างกาย		
เลือด	0.025	กระทรวงสาธารณสุข
เมือเยื่อ	1	กระทรวงสาธารณสุข
เส้นผม	1	กระทรวงสาธารณสุข
เล็บ	1	กระทรวงสาธารณสุข
3. 食物		
ผักและผลไม้	2	กระทรวงสาธารณสุข
อาหารกระป่อง	2	กระทรวงสาธารณสุข
อาหารที่ผลิตเพื่อจำหน่าย	2	กระทรวงสาธารณสุข

**ตาราง 12 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารหนูในน้ำบริเวณต่ำบล่องคุ่มพิบูลย์ถึง
ลุมน้ำปากพังกับแหล่งน้ำอื่นๆ ในภาคใต้ และค่ามาตรฐานคุณภาพน้ำ**

แหล่งน้ำ	ความเข้มข้นของสารหนู (ppb)	เอกสารอ้างอิง
บริเวณต่ำบล่องคุ่มพิบูลย์ถึง ลุมน้ำปากพัง แม่น้ำชุมพร 2526	ตัวอย่างพบ-245.5 0.0035	วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ กองอนามัยสิ่งแวดล้อม กระทรวงสาธารณสุข 2529
แม่น้ำเทพา 2526	0.07	"
แม่น้ำตาดี 2526	0.003	"
แม่น้ำปากพัง 2526	0.007	"
แม่น้ำปีตานี 2526	0.044	"
แม่น้ำสายบุรี 2526	0.012	"
แม่น้ำโกลก 2526	0.08	"
บริเวณข้าม界ร่องพิบูลย์ เขตที่มีความเสี่ยงสูง (หมู่ที่ 1 2 12 และ 13)	26-1450 0.055-5.560	สรพล ชาเรียกุล 2533 มงคล ณ เชียงใหม่ 2534
เขตที่มีความเสี่ยงต่ำ (หมู่ 8 9 11 และ 14)	0.086-3.880	"
ลุมน้ำห้วยหัวเมือง อ.ร่องพิบูลย์	60-1500	กรมทรัพยากรธรรมชาติ 2536
ลุมน้ำห้วยร่อนนา อ.ร่องพิบูลย์	40-210	กระทรวงอุตสาหกรรม 2536
ลุมน้ำห้วยหนองเป็ด อ.ร่องพิบูลย์	60-370	"
ลุมน้ำเกลิง อ.ร่องพิบูลย์	10-190	"
ลุมน้ำปีตานี	0.0-144.4	สรพล ชาเรียกุลและกัลยาณี คุปตานนท์ 2536
บริเวณคุ่มแม่น้ำปากพัง	1.02-427.07	วารพินิจ วิทยาวัฒน์ 2537

ตาราง 12 (ต่อ)

แหล่งน้ำ	ความเข้มข้น (ppb)	เอกสารอ้างอิง
มาตรฐานน้ำในแหล่งน้ำ จีดของไทย (2528)	10	สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่ง- ชาติ 2528
มาตรฐานคุณภาพน้ำดื่ม (2528)	50.0	สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่ง- ชาติ 2528

ตาราง 13 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารหนูในดินตะกอนบริเวณต่ำบ่อร่อนพิบูลย์ถึงลุ่มน้ำปากพนังกับแหล่งอื่น ๆ

แหล่งน้ำ	ความเข้มข้นของสารหนู (ppm)	เอกสารอ้างอิง
บริเวณต่ำบ่อร่อนพิบูลย์ถึงลุ่มน้ำปากพนัง	100.70-1,854.84	วิทยานิพนธ์ฉบับนี้
บริเวณต่ำบ่อร่อนพิบูลย์	120-6700	สุรพล อารีย์กุล 2533
ลุ่มน้ำห้วยหัวเมือง อ.ร่อนพิบูลย์	550-1,000	กรมทรัพยากรธรรมชาติ 2536
ลุ่มน้ำห้วยร่อนนา อ.ร่อนพิบูลย์	100-800	กระทรวงอุตสาหกรรม 2536
ลุ่มน้ำห้วยหนองเป็ด อ.ร่อนพิบูลย์	500-800	"
ลุ่มน้ำคลองเกลิง อ.ร่อนพิบูลย์	85-1,000	"
ลุ่มแม่น้ำปทุมธานี	1-5,835.19	สุรพล อารีย์กุล 2536
บริเวณลุ่มน้ำปากพนัง	6.83-381.24	ราชบิณฑ์ วิทยาศาสตร์ 2537

ตาราง 14 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารมุนในพืชนำ บริเวณลูมแม่น้ำปาก พังกับพืชแหล่งอื่น ๆ

บริเวณเก็บตัวอย่างและชนิดของพืชนำ	ความเข้มข้น (มิลลิกรัม/กิโลกรัม)	เอกสารอ้างอิง
พืชนำบริเวณท่าบล่อนพิบูลย์ถึงลูมแม่น้ำปาก พัง	0.23-2.97 (นน.เมี่ยง)	วิทยานิพนธ์ฉบับนี้
Coontail, <i>Ceratophyllum demersum</i> From geothermal areas, New Zealand	20-1,060 (นน.แห้ง)	Jenkin, 1980
Grasses From arsenic-treated areas	0.6-60,000 (นร.แห้ง)	NAS, 1977
Nontreated-area	0.1-0.9 (นน.แห้ง)	NAS, 1977
White spruce, <i>Picea alba</i> Arsenic-contaminated soil		
Branch	2.8-14.3 (นน.แห้ง)	Jenkin, 1980
Leaf	2.1-9.5 (นน.แห้ง)	Jenkin, 1980
Trunk	0.3-55 (นน.แห้ง)	Jenkin, 1980
Root	45-130 (นน.แห้ง)	Jenkin, 1980
Control site		
All samples	<2.4 (นร.แห้ง)	Jenkin, 1980
Aquatic plants Arsenic-treated areas	20-1,450 (นน.แห้ง)	NAS, 1977
Untreated areas	1.4-13 (นน.แห้ง)	NAS, 1977
Iris moss, <i>Chondrus crispus</i> Whole	5-12 (นน.แห้ง)	Jenkin, 1980

ตาราง 15 แสดงการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารหนูในสัตว์น้ำ บริเวณลุ่มแม่น้ำปากพนังกับสัตว์น้ำแหล่งน้ำอื่น ๆ

บริเวณเก็บตัวอย่างและชนิดของสัตว์น้ำ	ความเข้มข้น (มิลลิกรัม/กิโลกรัม)	เอกสารอ้างอิง
สัตว์น้ำ Fish, various species	ตรวจไม่พบ-2.45(นน.เปี่ยก)	วิทยานิพนธ์ฉบับนี้
Whole Netherland, 1977-1984, muscle	0.04-0.2 (นน.เปี่ยก)	Woolson, 1975
Nationwide, USA, whole fish 1976-1977	0.04-0.2 (นน.เปี่ยก)	Vos and Hovens, 1986
1978-1979	0.27 (นน.เปี่ยก)	Lima et al., 1984
1980-1981	0.16 (นน.เปี่ยก)	Lima et al., 1984
1984	0.15 (นน.เปี่ยก)	Lima et al., 1984
1984	0.14 (นน.เปี่ยก)	Lima et al., 1984
Channel catfish, <i>Ictalurus punctatus</i>		
Muscle		
Native	0.0-0.3 (นน.เปี่ยก)	Jenkin, 1980
Cultured	0.2-3.1 (นน.เปี่ยก)	Jenkin, 1980
Whole, nationwide	<0.05-0.3 (นน.เปี่ยก)	Jenkin, 1980
Mollusks, edible tissues		
Hong Kong, 1976-1978		
Bivalves	3.2-39.6 (นน.เปี่ยก)	Phillips et al., 1982
Gastropods	19-176 (นน.เปี่ยก)	Phillips et al., 1982
Cephalopods	0.7-5.5 (นน.เปี่ยก)	Phillips et al., 1982
USA		
6 species	2-3 (นน.เปี่ยก)	Hall et al., 1978
8 species	3-4 (นน.เปี่ยก)	Hall et al., 1978

ตาราง 16 แสดงขนาดของพืชน้ำ

ชนิดตัวอย่าง	ขนาด (ซม.)
หญ้า (<i>Paspalum vaginatum Sw.</i>)	สูง 18.0 - 21.7
ผักบุ้ง (<i>Ipomoea aquatica Forsk.</i>)	ยาว 30 - 70
ชาอก (<i>Pistia stratiotes L.</i>)	สูง 6.0 - 7.6
แหนเป็ดเล็ก (<i>Lemna perpusilla Torr.</i>)	สูง 4.5 - 5.0
ผักตะบชวา (<i>Eichhornia crassipes</i>)	ยาว 28 - 32
สาหร่ายพุงชะได (<i>Ceratophyllum demersum L.</i>)	ยาว 30

ตาราง 17 แสดงขนาดของปลาและรูป

ชนิดตัวอย่าง	ขนาดความยาว (ซม.)
1. ปลา	
1.1 ปลากินพืช	
ปลาตะเพียนทราย (<i>Puntius leiacanthus</i>)	4.5 - 4.8
ปลาชีวทางแดง (<i>Rasbora borapetensis</i>)	9.0 - 9.7
ปลากระดี่หม้อ (<i>Trichogaster trichopterus</i>)	8.9 - 9.4
ปลาหางแดง (<i>Barbus orphoides</i>)	10.9 - 11.2
ปลาช่อนทรายแก้ว (<i>Sillago sihama</i>)	11.8 - 12.3
ปลาเป้บล็อก (<i>Leiognathus brevirostris</i>)	10.2 - 11.7
ปลากรอบอกคำ (<i>Liza subviridis</i>)	14.5 - 15.6
ปลาเขี้ยว (<i>Osteochilus hasseltii</i>)	11.4 - 12.6
ปลาโสต (<i>Hampala macrolepidota</i>)	13.3 - 14.4
ปลา尼ล (<i>Tilapia nilotica</i>)	14.6 - 15.8
1.2 ปลากินสัตว์	
ปลาแขยงใบข้าว (<i>Mystus cavasius</i>)	17.3 - 18.7
ปลาเนื้อ่อน (<i>Ompok bimaculatus</i>)	13.4 - 14.2
ปลาแมวหูคำ (<i>Setipinna melanochir</i>)	11.1 - 12.4
ปลาสดาด (<i>Notopterus notopterus</i>)	20.0 - 21.3
ปลาகம்பீன (<i>Leiocassis siamensis</i>)	11.9 - 13.2
ปลาดูกดาน (<i>Clarias batrachus</i>)	26.5 - 28.7
ปลาช่อน (<i>Channa striatus</i>)	28.5 - 31.4
ปลาดุกทะเล (<i>Plotosus canius Hamilton</i>)	33.6 - 37.8
ปลาเขี้ยตัง (<i>Scatophagus argus</i>)	16.8-17.8
ปลากรดหัวมัง (<i>Arius maculatus</i>)	21.0 - 22.3

ตาราง 17 (ต่อ)

ชนิดตัวอย่าง	ขนาดความยาว (ซม.)
2. กุ้ง กุ้งขาว (<i>Metapenaeus lysianassa</i>)	8.2 - 8.7
กุ้งก้ามgram (<i>Macrobrachium rosenbergii</i>)	17.1 - 19.2
กุ้งกุลาดำ (<i>Penaeus monodon</i>)	10.0 - 12.0

ตาราง 18 แสดงขนาดของหอย

ชนิดตัวอย่าง	ขนาด กว้าง x ยาว (ซม.)
1. หอยฝ่าเดียว	
หอยขม (<i>Sinotaia ingallsiana</i>)	1.9x2.8 - 2.3x3.5
หอยไข่ (<i>Pila ampullacea</i>)	4.5x6.0 - 5.0x6.4
2. หอยสองฝ่า	
หอยกาน	2.4x4.5 - 3.0x4.8
หอยปากควาย	2.2x4.5 - 3.0x5.9
หอยแครง (<i>Arca granulosa</i>)	3.0x4.0 - 3.5x5.0

ประวัติย่อ

ชื่อ นางสาวตรีรัตน์ ทองปริญูรณ์

วัน เดือน ปีเกิด 30 พฤษภาคม 2515

วุฒิการศึกษา

วุฒิ	ชื่อสถาบัน	ปีที่สำเร็จการศึกษา
วิทยาศาสตรบัณฑิต (วิทยาศาสตรทั่วไป)	คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์	2536
	วิทยาเขตหาดใหญ่	