

วิจารณ์ผลการทดลอง

จากค่าเฉลี่ยแสดงความแตกต่างของปริมาณการสะสมของโลหะในกล้ามเนื้อระหว่างปลาหน้าดินและปลาผิวน้ำ (ตารางที่ 2) เมื่อนำมาทดสอบความแตกต่างทางสถิติแล้วปรากฏว่าค่าเฉลี่ยที่ได้ไม่แสดงความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ อย่างไรก็โดยที่ปลาผิวน้ำเหล่านี้เป็นปลาที่จับไปด้วยเครื่องมืออวนลากหน้าดิน ซึ่งอาจเนื่องมาจากการหมุนหนีแสงสว่างลงไปหาอาหารอยู่บ่อยเวลาน้ำดิน จึงทำให้ปริมาณการสะสมของโลหะทุกชนิดดังกล่าวระหว่างปลา 2 จำพวกนี้มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

นอกจากนั้นยังพบว่าปริมาณการสะสมของโลหะในกล้ามเนื้อของปลาในแต่ละบริเวณก็ไม่แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 1) ซึ่งอาจเนื่องจากบริเวณที่ทำการลากอวนในแต่ละบริเวณอยู่ห่างกันไม่มาก ดังนั้นปลาจากบริเวณหนึ่งก็อาจหายน้ำไปบังอีกบริเวณหนึ่งได้ คือปลาจากแต่ละบริเวณอาจเป็นปลาจากประชากรเดียวกัน ท่าที่ไม่พบความแตกต่างของปริมาณการสะสมดังกล่าว

สำหรับในบรรดาเนื้อเยื่อส่วนต่างๆของปลา (ตารางที่ 3) พบร้าตัวจะมีปริมาณการสะสมของโลหะแบบทุกชนิดสูงที่สุด และกล้ามเนื้อจะมีปริมาณการสะสมน้อยที่สุด เช่น ปริมาณโลหะแคดเมียมในกล้ามเนื้อม้าเฉลี่ย $0.30 \text{ ppm dry weight}$ แต่ในตับมีค่าเฉลี่ยถึง $2.91 \text{ ppm dry weight}$ โลหะทองแดงก์เช่นเดียวกัน พบร้าปริมาณการสะสมในกล้ามเนื้อม้า $5.03 \text{ ppm dry weight}$ โดยเฉลี่ย แต่ในตับมีค่าสูงถึง $20.54 \text{ ppm dry weight}$ โดยเฉลี่ย โลหะตะกั่วที่เช่นกันก็มีปริมาณการสะสมโดยเฉลี่ยในกล้ามเนื้อและตับเป็น 3.15 และ $12.72 \text{ ppm dry weight}$ ตามลำดับ Brooks and Rumsey (1973) ตรวจหาปริมาณโลหะหนักในปลาทะเลพบว่ามีการเปลี่ยนทางคงที่ของโลหะซึ่งอยู่ระหว่างภาคสมุทร Coromandel และแคว้น Palliser ในประเทศนิวซีแลนด์ ที่พบร้าตัวจะมีปริมาณการสะสมของโลหะแบบทุกชนิดสูงกว่าเนื้อเยื่อส่วนอื่นๆ ตัวอย่างเช่น

ปลา Tarakihi (Cheilodactylis macropterus) ช่วงความยาว 33.0 - 35.0 ซม. มีปริมาณโลหะแผลเมี่ยมสะสมอยู่ในตับสูงกว่าปลาชนิดอื่น คือ 14.75 ppm wet weight โดยเฉลี่ยทั่วโลกตามเนื้อมีปริมาณการสะสมเพียง 0.006 ppm wet weight โดยเฉลี่ย โลหะทองแดงก็เช่นกันมีปริมาณการสะสมในตับสูงถึง 22.1 ppm wet weight ในขณะที่กล้ามเนื้อมีปริมาณการสะสมเพียง 0.28 ppm wet weight โดยเฉลี่ย ส่วนโลหะตะกั่วพบปริมาณการสะสมในตับและกล้ามเนื้อเป็น 3.0 และ 0.18 ppm wet weight ตามลำดับ Taylor and Bright (1973) ทำการทดลองกับปลา เก้า Epinephelus striatus พนอตราชัวส่วนของโลหะทองแดงและสังกะสีในตับและกล้ามเนื้อเป็น 1600 : 1 และ 47 : 1 ตามลำดับ

สำหรับในอวัยวะลิบพันธุ์พบว่ามีปริมาณการสะสมสูงกว่าในกล้ามเนื้อประมาณ 1 - 4 เท่ากับขนาดของโลหะ แต่อย่างไรก็ได้สำหรับโลหะสังกะสีที่สะสมอยู่ในอวัยวะลิบพันธุ์มากกว่าในตับเล็กน้อย คือมีค่า 153.71 และ 161.74 ppm dry weight ในตับและอวัยวะลิบพันธุ์ตามลำดับ ซึ่งจากการทดลองของ Brooks and Rumsey (1973) เช่นกันพบว่าปลาทะเล 7 ใน 8 ชนิดที่นำมาทำการวิเคราะห์มีปริมาณโลหะสังกะสีในอวัยวะลิบพันธุ์โดยเฉลี่ยสูงกว่าในตับทั้งสิ้น

ส่วนระบบทางเดินอาหารพบโลหะแมลงกานีสสะสมอยู่สูงที่สุดกว่าเนื้อเยื่อส่วนอื่นๆ ซึ่งอาจเนื่องจากมีโลหะแมลงกานีสในตับกอนสูง และจากการฝ่ากระเพาะของปลาเหล่านี้บางชนิดก็พบทราย, โคลน ปะปนอยู่ (ศรีณรงค์, 2516) จึงทำให้มีปริมาณโลหะแมลงกานีสในระบบทางเดินอาหารสูงกว่าเนื้อเยื่อส่วนอื่นๆ

กล้าย (2520 ยังไม่ตีพิมพ์) ทำการทดลองหาเบอร์เซนต์นำไปในเนื้อสัตว์ทะเลชนิดต่างๆ ในบริเวณอ่าวไทย พนค่าเฉลี่ยเบอร์เซนต์นำไปปลา, ปลาหมึก, ปูลาย, หอยเชลล์ และกุ้งแซมบวยเป็น 75.0, 77.5, 80.0, 82.5 และ 75 % ตามลำดับ

อย่างไรก็ได้สักขีบ้างชนิดก็ได้ถูกกำหนดค่าสูงสุดที่จะให้มีได้ในอาหาร ซึ่งอาจมีปริมาณแตกต่างกันไปสำหรับแต่ละสถานที่ เช่น The Canadian Food and

Drug Directorate (อ้างถึงโดย Uthe and Bligh, 1971) ได้กำหนดค่าโลหะตะกั่ว, ทองแดงและสังกะสีไว้ 10, 100 และ 100 ppm wet weight ตามลำดับ The Tasmanian Public Health Regulations (1971)

(อ้างถึงโดย Thrower and Eustace, 1973) ได้กำหนดค่าโลหะสังกะสี, แคดเมียม และทองแดงไว้ 40.0, 5.5 และ 30.0 ppm wet weight ตามลำดับ แต่ The National Health and Medical Research Council กำหนดให้โลหะสังกะสีและแคดเมียมมีค่าโภชนาณ์สูงสุดเป็น 1000 และ 2 ppm wet weight ตามลำดับ (อ้างถึงโดย Eustace, 1974) สำหรับโลหะนี้เกิดและแมงกานีสันมีปริมาณการสะสมต้องสูงมากจึงจะเกิดอันตราย ดังนั้นจึงยังไม่มีการกำหนดค่าสูงสุดสำหรับโลหะ 2 ชนิดนี้ก็กล่าว

จากการทดลองดังแสดงในตารางที่ 3 อาจกล่าวได้ว่าปริมาณโลหะตั้งกล่าวข้างต้น ในกล้านเนื้อของปลาไม่มีปริมาณไม่สูงกว่าค่าสูงสุดที่จะให้มีได้

สำหรับโลหะหนักที่สะสมอยู่ในเนื้อเยื่อของปลาหนึ่งชนิดต่างๆทั้งที่ล้ำตัวและหนาด พบร้า มีปริมาณไม่สูงเกินกว่าค่าสูงสุดที่จะให้มีได้ และปริมาณการสะสมระหว่างหนาดและล้ำตัวก็มีค่าใกล้เคียงกัน และตัวอย่างที่นำมาทดลองก็มีจำนวนน้อย จึงไม่อาจนำมาทำการทดสอบทางสถิติได้ (ตารางที่ 4 - 21) (แคดเมียม 0.16 - 2.29, ทองแดง 6.05-42.50, ตะกั่ว 2.12 - 5.62, สังกะสี 51.84 - 382.75, แมงกานีส 0.79- 7.50, และนีเกลต์ 1.01 - 32.75 ppm dry weight)

ปริมาณโลหะซึ่งสะสมในเนื้อสัตว์น้ำชนิดค้าง尤ได้แสดงค่าเฉลี่ยไว้ในตารางที่ 25 ซึ่ง จากผลตั้งกล่าวอาจสรุปได้ว่า

ปลา พบร้าปริมาณโลหะสังกะสีสะสมอยู่สูงที่สุดกว่าโลหะชนิดอื่นๆ เฉลี่ยประมาณ 42.35 ppm dry weight และโลหะแคดเมียมน้อยที่สุดประมาณ 0.30 ppm dry weight โดยเฉลี่ย

ปลาหมึก พบร้าปริมาณโลหะสังกะสีสะสมอยู่สูงที่สุดเช่นกัน คือประมาณ 70.99 ppm dry weight และแคดเมียมน้อยที่สุดประมาณ 0.38 ppm dry weight โดยเฉลี่ย หอยเชลล์, กุ้งตักแตนและปูลาย ก็พบร้ามีปริมาณโลหะสังกะสีสะสมอยู่สูงที่สุดคือ มีค่า 58.07, 123.86 และ 155.78 ppm dry weight ตามลำดับโดยเฉลี่ย แคดเมียมโลหะแคดเมียมในสัตว์เหล่านี้มีค่าต่ำกว่าชั้งสูงคือ 34.29, 42.04 และ 9.61 ppm dry weight ตามลำดับ น้ำว่าปริมาณโลหะแคดเมียมในหอยเชลล์และกุ้งตักแตนมีแนวโน้มที่อาจก่อให้เกิดอันตรายกับผู้บริโภคได้ สำหรับโลหะตะกั่วในสัตว์เหล่านี้พบว่ามีปริมาณการ

สะสูนอยู่ที่สุด คือประมาณ 1.81, 2.98 และ 1.53 ppm dry weight โดยเฉลี่ยตามคำศัพด์ Eisler et al (1972) ทำการทดลองเดียงหอยเชลล์ (scallop) Aequipecten irradians และกุ้งมังกรหัวใจ (lobster) Homarus americanus ไว้ในน้ำทะเลซึ่งให้เดียวจนตลอดเวลาโดยน้ำมีปริมาณโลหะแผลกเมื่อym 10ug/l เป็นเวลา 21 วัน พบว่าสัตว์ทดลองสามารถสารละลายได้สูงกว่าพากที่เดียงไว้ในสภาวะปกติดังนี้

- กุ้งมังกรหัวใจ 25%
- หอยเชลล์ 19%

นอกจากนั้นยังพบว่าโลหะแมงกานีสจะมีความสามารถในการลดลงอย่างสูงกว่าสัตว์ชนิดอื่น คือ 46.72 ppm dry weight โดยเฉลี่ย ซึ่งอาจเนื่องจากหอยเชลล์เป็นสัตว์ชั้นหากินหน้าดิน เคลื่อนที่ไม่ไกล และโลหะแมงกานีสในตะกอนที่ห้องห้องน้ำมีปริมาณสูง ทำให้หอยเชลล์มีโอกาสสะสมโลหะแมงกานีสไว้ในร่างกายได้สูงกว่าสัตว์ชนิดอื่นซึ่งเคลื่อนที่ได้ไกลกว่า

โลหะทองแดงกันบัวเป็นโลหะอิเล็กทรอนิกส์ที่มีปริมาณการสะสมสูงในสัตว์จำพวกปูลาย และก็องค์ตันคือมีค่าถึง 50.32 และ 62.76 ppm dry weight โดยเฉลี่ย ก็องมาราจากปูลายและก็องค์ตันมีสารจำพวก haemocyanin เป็น pigment ที่สำคัญในเดือดโดยมีโลหะทองแดงเป็นองค์ประกอบของ pigment นี้ จึงทำให้คราบเป็นสีน้ำเงิน โลหะทองแดงมีความสามารถสูงกว่าในสัตว์อื่นๆ