

## การประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพจากสารโคโรเมียมที่ป่นเปื้อนในปลาสลิดตากแห้ง

### Health Risk Assessment of Chromium from Dry Gourami Fish Consumption

วราวดา วิเศษมนี ลี\*, นิลารรณ งามคำ, อัญรินทร์ พิราภักดิสัตย์, บรรณิการ์ แสงวิจารณ์

คณะสาธารณสุขศาสตร์และสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยหัวเฉียวเฉลิมพระเกียรติ

\*Email : varangkana\_v@yahoo.com

#### บทคัดย่อ

การวิจัยนี้ มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาปริมาณโคโรเมียมในปลาสลิดตากแห้ง และนำมาประเมินความเสี่ยงต่อ สุขภาพ ในการได้รับโคโรเมียมจากการบริโภคปลาสลิดตากแห้ง โดยทำการวิเคราะห์โคโรเมียมในปลาสลิดตากแห้งด้วยเครื่อง อะตอมมิกแอบซอร์พชันสเปกโทรโฟโตเมตร์ โดยการใช้เทคนิคกราไฟเตอร์เฟอร์เรนส์ ผลการศึกษา พบว่ามีปริมาณโคโรเมียม ในปลาสลิดตากแห้งอยู่ในช่วง 0.10-0.35 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งไม่เกินเกณฑ์มาตรฐานตามประกาศกระทรวง สาธารณสุขฉบับที่ 98 (2529) นอกจากนี้เมื่อนำมาประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพจากการบริโภคปลาสลิดตากแห้ง พบว่า ปริมาณการป่นเปื้อนของโคโรเมียมในปลาสลิดยังไม่ส่งผลกระทบต่อสุขภาพ

**คำสำคัญ :** โคโรเมียม ปลาสลิด การประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพ

#### Abstract

This research was conducted to study the chromium concentration in dry Gourami fish which were analyzed by graphite furnace atomic absorption spectrophotometer. The result has been used to assess the risk towards health condition after consuming that kind of fish. According to this study, chromium concentration in dry Gourami fish were found in the range of 0.10-0.35 mg/kg which were not exceeded to the standard of the Ministry of Public Health issue 98 (B.E. 2529). In addition, dry Gourami fish consumption which has chromium contamination did not affect to the health.

**Keyword :** chromium, dry Gourami fish, health risk assessment

#### บทนำ

การเลี้ยงปลาสลิด เป็นอีกกิจกรรมหนึ่งที่มีโอกาสป่นเปื้อนโลหะหนักที่อยู่ในน้ำและตะกอนดิน เนื่องจากในสภาพ ปัจจุบันการเลี้ยงปลาสลิดโดยทั่วไปจะทำการเลี้ยงในบ่อคืน โดยการขุดบ่อ ลอกเลน และตกแต่งคันบ่อให้แข็งแรง กำจัด วัชพืช และสูบน้ำเข้ามาก้างไว้ในบ่อประมาณ 10-20 เซนติเมตรจากก้นบ่อ ทึ้งไว้ประมาณ 7-10 วัน จะทำให้ตะไคร่น้ำ เกิดขึ้นในบ่อ จากนั้นจึงปล่อยน้ำเข้าบ่อตามระดับที่ต้องการ นอกจากนี้ยังมีการใส่พันธุ์เม่น้ำในบ่อปลา จำพวกผักบุ้ง แพลงพรายและผักกระเจด เพื่อเป็นอาหารของปลาสลิดและให้ร่มเงา จำกสภาพดังกล่าว หากน้ำที่สูบเข้าบ่อมีการป่นเปื้อน

มลพิษ เนื่องจากปัจจุบันโรงงานอุตสาหกรรมได้ขยายตัวอย่างรวดเร็วเข้ามาในพื้นที่เกษตรกรรม โดยเฉพาะอย่างยิ่ง อุตสาหกรรมขนาดเล็กที่เกี่ยวข้องกับการชุบโลหะ เคลือบโลหะ รวมถึงพลาสติกเพื่อให้เกิดความมั่นคง ป้องกันการคัดกร่อน อุตสาหกรรมฟอกหนัง การผลิตสีย้อมหรือเม็ดสี ในอุตสาหกรรมสิ่งทอ และย้อมผ้า ก่อให้เกิดมลพิษทางน้ำ โดยเฉพาะอย่างยิ่งการปนเปื้อนของโครเมียมในแหล่งน้ำ ทั้งในรูปโครเมียมอิสระ และเกลือของโครเมียม (จิระฉัตร, 2555) ทั้งนี้เมื่อแหล่งน้ำมีการปนเปื้อนโครเมียม อาจทำให้ปลาสิ่งมีชีวิตด้วยรังสีรังสีอิเล็กทรอนิกส์ หรือรังสีอัลตราไวโอเลต ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์ที่เป็นที่นิยมรับประทานกันอย่างกว้างขวาง ซึ่งอาจก่อให้เกิดความเสี่ยงต่อผู้บริโภคได้

ดังนั้นการวิจัยในครั้งนี้ มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาหาปริมาณของสารโครเมียม (Chromium) ในปลาสิ่งมีชีวิตตากแห้ง และประเมินความเสี่ยงการได้รับสารโครเมียม (Chromium) จากการบริโภคปลาสิ่งมีชีวิตตากแห้งดังกล่าว เพื่อเป็นข้อมูลให้กับหน่วยงานที่เกี่ยวข้องในการเฝ้าระวังอันตรายที่อาจเกิดกับผู้บริโภคต่อไป

## บททวนวรรณกรรม

โครเมียม (Chromium) เป็นธาตุโลหะหนักที่พบได้ทั่วไปในน้ำ ดินหรือหินถูกนำมาใช้ประโยชน์มากในทางอุตสาหกรรม อาทิ การชุบโลหะ การผลิตสีย้อม และสีอุตสาหกรรมอื่นๆ ถือเป็นโลหะอันตรายชนิดหนึ่งที่มีความเป็นพิษต่อมนุษย์ สัตว์ และสิ่งแวดล้อม ซึ่งโครเมียมเป็นโลหะธาตุสีเทาเงิน อยู่ในกลุ่ม VI B ของตารางธาตุ สารประกอบของโครเมียมมีหลายกลุ่ม ได้แก่ กลุ่มประจุ 0, 2, 3 และ 6 โดย กลุ่มประจุ 0 ซึ่งคือ ธาตุโครเมียม (Cr) กลุ่มประจุ 2 (divalent chromium) เป็นโครเมียมที่มีประจุบวก 2 ( $\text{Cr}^{+2}$ ) เป็นกลุ่มที่มีความเป็นพิษน้อย กลุ่มประจุ 3 (trivalent chromium) เป็นโครเมียมที่มีประจุบวก 3 ( $\text{Cr}^{+3}$ ) เป็นโครเมียมที่สามารถพบรูปในร่างกายมนุษย์ มีบทบาทสำคัญในการทำงานของฮอร์โมนอินสูลินที่ควบคุมระดับน้ำตาลในเลือด และกลุ่มประจุ 6 (hexavalent chromium) เป็นโครเมียมที่มีประจุบวก 6 ( $\text{Cr}^{+6}$ ) เป็นโครเมียมที่ถูกใช้มากในอุตสาหกรรมต่างๆ ซึ่งก่อให้เกิดมลพิษทางน้ำ โดยโครเมียมที่พบในน้ำเสียและถูกปล่อยลงสู่แม่น้ำลำคลอง ส่วนมากจะอยู่ในรูป hexavalent chromium ( $\text{Cr}^{+6}$ ) ทั้งในรูปโครเมียมอิสระ และเกลือของโครเมียม ทั้งนี้ภาวะความเป็นพิษของโครเมียมที่มีต่อร่างกายมนุษย์ ส่วนมากมักเกิดจากการได้รับพิษของ Hexavalent chromium ( $\text{Cr}^{+6}$ ) ที่ปัจจุบันมีการใช้มากในอุตสาหกรรมจนถึงเป็นองค์ประกอบของผลิตภัณฑ์ต่างๆ ที่มนุษย์ใช้งาน ทำให้มีการปนเปื้อนสูงแวดล้อม และมีโอกาสเข้าสู่ร่างกายมนุษย์มากที่สุด (Brigden ,Labunska, Santillo, 2553) โดยโครเมียมถูกคุกคามเข้าสู่ร่างกาย ทางการหายใจและจากทางเดินอาหาร และ Hexavalent chromium ( $\text{Cr}^{+6}$ ) ถูกคุกคามได้ดีกว่า Trivalent ในร่างกาย โครเมียมถูกกำจัดจากการร่างกายทางปัสสาวะโดยมีค่าครึ่งชีวิตประมาณ 15-41 ชั่วโมง ซึ่งผลกระทบต่อสุขภาพที่สำคัญของโครเมียม คือ มีอาการอาเจียน ปวดท้องรุนแรง อาการท้องเสีย มีเลือดออกในกระเพาะอาหาร หากได้รับในปริมาณมากจะทำให้เสียชีวิตได้ (สนิสา ชาญเกลี้ย, 2557)

## วิธีการวิจัย

การเก็บตัวอย่างพลาสติกจะใช้พลาสติกตากแห้ง ที่จำหน่ายในร้านค้าและแหล่งอุปกรณ์ฯลฯและส่งเหล่ำงให้ญี่ปุ่นจังหวัดสมุทรปราการ โดยแบ่งกลุ่มตัวอย่างพลาสติกออกเป็น 3 ขนาด คือขนาดเล็ก ขนาดกลาง และขนาดใหญ่ โดยพลาสติกตากแห้งขนาดเล็ก ขนาดกลาง และขนาดใหญ่ คือพลาสติกที่มีน้ำหนักประมาณ 60-80 และ 100 กรัม ตามลำดับ จากนั้นนำพลาสติกตากแห้งทั้งหมดมาหั่นให้เป็นชิ้นเล็ก ๆ ก่อนนำไปเข้าตู้อบที่อุณหภูมิ 103 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 วัน จากนั้นนำมารดตให้เป็นผงละเอียด นำตัวอย่างพลาสติกที่บดเป็นผงประมาณ 1 กรัม นำไปอยู่ด้วยสารละลายกรดในตริก และกรดซัลฟิวริกเข้มข้นประมาณอย่างละ 15 มิลลิลิตร จากนั้นนำมาย่อยบน hot plate อุณหภูมิประมาณ 70-80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 60 นาทีหรือจนกว่าตัวอย่างจะใส่ไม่มีตะกอน แล้วนำไปตั้งให้เย็นแล้วกรองตัวอย่างที่ย่อยแล้วด้วยกระดาษกรองเบอร์ 42 แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำ ปราศจากไออกอน ปริมาตร 50 มิลลิลิตร (APHA, AWWA and WPCF, 1975)

ตัวอย่างพลาสติกทั้งหมดจะทำการวิเคราะห์ปริมาณโคโรเมียมด้วยเครื่อง Atomic Absorption Spectrophotometer โดยเทคนิค Graphite Furnace Atomic Absorption รุ่น iCE 3000 Series AA Thermo Fisher Scientific ทั้งนี้ความเข้มข้นของโคโรเมียมในพลาสติก อธิบายโดยค่าเฉลี่ยและส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน รวมทั้งการเปรียบเทียบความแตกต่างของความเข้มข้นของโคโรเมียมในแต่ละขนาด วิเคราะห์โดยใช้ สติติ Kruskal-Wallis Test นอกจากนี้ การประเมินความเสี่ยงจากการบริโภคพลาสติก หากได้รับเข้าสู่ร่างกายเป็นเวลานาน แสดงดังสมการที่ 1 (พงษ์เทพ วิวรรณเดช, 2547)

$$\text{Daily Intake (mg/kg-day)} = C_f \times (\text{IRV} / \text{BW}) \quad \text{สมการที่ (1)}$$

โดย  $C_f$  คือ ปริมาณสารที่ปนเปื้อนในพลาสติกแห้ง (mg/kg) IR คือ ปริมาณพลาสติกตากแห้งที่รับประทานในแต่ละเม็ด (g/วัน) และ BW คือ น้ำหนักตัว (kg) ทั้งนี้การอธิบายลักษณะของความเสี่ยงจากการบริโภคพลาสติกแห้ง อธิบายได้โดยค่า Hazard Quotient (HQ) ซึ่งแสดงค่าสัดส่วนของตัวแปร ดังสมการที่ 2

$$HQ = \text{Daily Intake} / \text{RfD} \quad \text{สมการที่ (2)} \quad (\text{พงษ์เทพ วิวรรณเดช}, 2547)$$

เมื่อ Daily Intake คือ ปริมาณสารเคมีที่เข้าสู่ร่างกาย (mg/kg-day) และ RfD คือ Reference Dose (mg/kg-day)

## ผลการวิจัย

### (1) ปริมาณโคโรเมียมในพลาสติกตากแห้ง

ปริมาณโคโรเมียม (Cr) ในพลาสติกตากแห้งขนาดเล็ก ขนาดกลาง และขนาดใหญ่ เฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.31-0.51 มิลลิกรัม/กิโลกรัม ดังแสดงรายละเอียดในตารางที่ 1 ซึ่งความเข้มข้นของโคโรเมียมมีค่าไม่เกินมาตรฐานโคโรเมียมสูงสุดในอาหารตามประกาศของกรมอนามัยตามประกาศกระทรวงสาธารณสุขฉบับที่ 98 (2529) (มาตรฐานโคโรเมียมในอาหารของประเทศไทยกำหนดให้มีค่าไม่เกิน 2.0 mg/kg) และเมื่อเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยปริมาณโคโรเมียมในพลาสติกโดยใช้สติติ Kruskal-Wallis Test พบว่า พลาสติกขนาดต่างกันมีปริมาณโคโรเมียมไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับ 0.05 ( $\chi^2 = 1.004, p < 0.05$ )

ตารางที่ 1 ตารางเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของปริมาณโคโรเมียมในปลาสลิดที่มีขนาดต่างกัน

ปริมาณโคโรเมียม ในปลาสลิดแต่ละ ขนาด	N	mean	S.D.	Kruskal-Wallis Test $\chi^2$ )	P-value
เล็ก	20	0.23	0.35	1.004	0.605
กลาง	20	0.10	0.16		
ใหญ่	20	0.14	0.23		

0.05  $\chi^2 = 1.004$ , p<0.05)

## (2) ความเสี่ยงต่อสุขภาพในการได้รับโคโรเมียมจากการบริโภคปลาสลิดตากแห้ง

จากปริมาณโคโรเมียม (Cr) ที่ตรวจพบได้ในปลาสลิดตากแห้ง 3 ขนาด เมื่อนำมาคำนวณปริมาณการรับสัมผัสโคโรเมียมจากการบริโภคปลาสลิดตากแห้ง ของเพศชายและเพศหญิงใน อัตราการบริโภคปลาเท่ากับ 0.086 กิโลกรัมต่อวัน (รายงานข้อมูลการบริโภคอาหารของประเทศไทย จัดทำโดยสำนักงานมาตรฐานสินค้าและระบบคุณภาพ (สำนักงานมาตรฐานสินค้าเกษตรและอาหารแห่งชาติ, 2559) โดยน้ำหนักเฉลี่ยของคนไทยเพศชายและหญิง คือ 68.83 และ 57.40 ตามลำดับ (การสำรวจปูร่วงทั่วประเทศ โครงการ Size Thailand, 2559) พบว่า การได้รับโคโรเมียมจากการบริโภคปลาสลิด สำหรับเพศชายและหญิง อยู่ในช่วง 0.00012-0.00029 mg/kg/day และอยู่ในช่วง 0.00003-0.00021 mg/kg/day ตามลำดับ (รายละเอียดแสดงในตารางที่ 3) เมื่อนำมาเปรียบเทียบกับความเข้มข้นอ้างอิง (RfD) แบ่งเป็น 2 กรณี กล่าวคือ เมื่อนำมาเปรียบเทียบกับความเข้มข้นอ้างอิงของการได้รับโคโรเมียม ในรูป Cr<sup>+3</sup> เท่ากับ 1.500 mg/kg-day และโคโรเมียม (Cr<sup>+6</sup>) เท่ากับ 0.003 mg/kg-day (IRIS-US EPA, 2017) พบว่า ผลจากการประเมินความเสี่ยง มีค่า HQ น้อยกว่า 1 ทั้ง 2 กรณี ซึ่งแสดงให้เห็นว่าการบริโภคปลาสลิดที่มีการป่นเปื้อนโคโรเมียมตั้งกล่าวยังไม่ก่อให้เกิดความเสี่ยงจากการได้รับโคโรเมียมไม่กว่าจะอยู่ในรูปได

ตารางที่ 3 ผลการคำนวณปริมาณการรับสัมผัสโคโรเมียมจากการบริโภคปลาสลิดตากแห้งต่อวัน (Daily Intake)

เพศ	อายุ(ปี)	ปริมาณการรับสัมผัสโคโรเมียมจากการบริโภคปลาสลิด (mg/kg-day)		
		ขนาดเล็ก	ขนาดกลาง	ขนาดใหญ่
ชาย	15	0.00003	0.00003	0.00005
	60	0.00007	0.00009	0.0001
หญิง	15	0.00003	0.00003	0.00005
	60	0.00008	0.0001	0.0002

ตารางที่ 4 ผลการประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพจากการบริโภคปลาสติกตากแห้ง (HQ)

รูปของโคโรเมียม	เพศ	อายุ( ปี )	ความเสี่ยงจากการบริโภคปลาสติด (HQ)		
			ขนาดเล็ก	ขนาดกลาง	ขนาดใหญ่
$\text{Cr}^{+3}$	ชาย	15	0.00002	0.00002	0.00003
		60	0.00005	0.00006	0.00007
	หญิง	15	0.00002	0.00002	0.00003
		60	0.00005	0.00007	0.0001
$\text{Cr}^{+6}$	ชาย	15	0.01	0.01	0.02
		60	0.02	0.03	0.03
	หญิง	15	0.01	0.01	0.02
		60	0.03	0.03	0.07

### อภิรายผลการวิจัย

โคโรเมียมที่มีอยู่ในโรงงานอุตสาหกรรมต่างๆ มีการปล่อยลงสู่แหล่งน้ำ ทำให้เกิดการปนเปื้อนในแหล่งน้ำต่างๆ เช่น หนอง บึง บ่อ นาข้าว และยังมีการสะสมในตะกอนดินในแหล่งน้ำ ซึ่งชาวบ้านใช้ในการล้างปลาสติก ทำให้โคโรเมียม มีการเข้าสู่ตัวปลาสติกโดย 2 กระบวนการด้วยกัน คือ กระบวนการหายใจ ปลาสติกหายใจโดยกลืนน้ำที่มีโคโรเมียม ปนเปื้อนเข้าไปในปากผ่านทางเหงือก และจากกระบวนการกินอาหารเนื่องจากปลาสติกชอบกินพลาสติกหารายชั้นต่ำ เช่น แพลงค์ตอนพืช สาหร่าย ชาตพืชชาตักตัวเน่าเปื่อย ซึ่งแหล่งอาหารเหล่านี้ของปลาสติกมีการสะสมของโคโรเมียมอย่างมาก ตามปริมาณการสะสมของโคโรเมียมในปลาสติกแต่ละขนาดไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ อาจเนื่องจากระยะเวลาในการล้างปลาสติกในบ่อเท่ากัน จึงเป็นไปได้ว่าระยะเวลาในการได้รับโคโรเมียมที่ปนเปื้อนในน้ำและตะกอนดิน ของปลาสติกแต่ละขนาดเท่ากัน ดังนั้นปริมาณการสะสมของโคโรเมียมในปลาสติกไม่ได้ขึ้นอยู่กับขนาดของปลา แต่อาจจะขึ้นอยู่กับระยะเวลาที่ปลาสติคโคโรเมียม สำหรับผลกระทบประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพจากการได้รับโคโรเมียมที่สะสมในปลาสติก พบว่า ยังอยู่ในระดับที่ไม่ก่อให้เกิดความเสี่ยง ทั้งนี้ความเสี่ยงดังกล่าวจะเพิ่มขึ้นเมื่ออัตราการบริโภคปลาสติกเพิ่มมากขึ้น หรือน้ำหนักตัวเฉลี่ยของผู้บริโภคลดลง

### สรุปผลการวิจัย

(1) ปริมาณโคโรเมียมในปลาสติกอยู่ในช่วง  $0.17 \pm 0.23 - 0.34 \pm 0.32$  มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ซึ่งอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานที่กำหนดตามประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 98 (พ.ศ. 2529) เรื่อง มาตรฐานอาหารที่มีสารปนเปื้อน และปริมาณโคโรเมียมในปลาสติกในแต่ละขนาดไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

(2) การประเมินความเสี่ยงจากการปนเปื้อนของโคโรเมียมในพลาสติกแต่ละชนิด พบร่วมกับไม่ส่งผลกระทบต่อสุขภาพของผู้บริโภค

### เอกสารอ้างอิง

กระทรวงสาธารณสุข. (2529). ประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 98 (พ.ศ. 2529) เรื่อง มาตรฐานอาหารที่มีสารปนเปื้อน ราชกิจจานุเบกษาฉบับพิเศษ เล่มที่ 103 ตอนที่ 23 ลงวันที่ 16 กุมภาพันธ์ พ.ศ. 2529.

การสำรวจรูปร่างทั่วประเทศ โครงการ Size Thailand. สืบค้นเมื่อ 1 เมษายน 2561 จาก

[http://www.sizethailand.org/region\\_all.html](http://www.sizethailand.org/region_all.html).

จิระฉัตร ศรีเสน. (2555). ผลกระทบของโคโรเมียมและสารประกอบโคโรเมียมต่อสุขภาพและสิ่งแวดล้อม. วารสารกรมวิทยาศาสตร์บริการ, 60, 189.

พงษ์เทพ วิวรรธนเดช. (2547). การประเมินความเสี่ยงด้านสุขภาพ ภาควิชาเวชศาสตร์ชุมชน. เชียงใหม่ คณะแพทย์ศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.

สุนิสา ชาญเกลี้ยง. (2557). พิชวิทยาสาธารณสุข (Toxicology in public health). พิมพ์ครั้งที่ 1. ขอนแก่น : คณะสาธารณสุขศาสตร์และสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยขอนแก่น.

สำนักมาตรฐานสินค้าและระบบคุณภาพ. (2549). ข้อมูลการบริโภคอาหารของประเทศไทย. (พิมพ์ครั้งที่ 1). กรุงเทพฯ: โรงพิมพ์ชุมนุมสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย.

APHA, AWWA and WPCF. (1975). Standard Method for Water and Waste Water (14<sup>th</sup> ed). America Public Health Association, Washington DC.

Brigden ,Labuncka, Santillo. (2553). การตรวจสอบสารเคมีอันตรายในน้ำทึ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมฟอกย้อม และการปนเปื้อนของสารเคมีในคลองบริเวณใกล้เคียงซึ่งเชื่อมต่อกับแม่น้ำเจ้าพระยาตอนล่าง ประเทศไทย พ.ศ. 2553. 10 ตุลาคม พ.ศ. 2558 จาก: <http://www.slideshare.net/oil intira/is2-30654187>.

Integrate Risk Information System US Environmental Protection Agency. สืบค้นเมื่อ 1 เมษายน 2562 จาก <https://www.epa.gov/iris>.