

วัสดุอุปกรณ์และวิธีการ

การเก็บตัวอย่าง :

ใช้วิธีข้อปลาร้ากเรือประมงที่ทราบแหล่งและด้วยเหตุผลที่แน่นอน และเข้าเรือออกไปจับพร้อมกับชาวประมง ได้แก่ บริเวณอ่าวไทยตอนล่าง ตึ้งแต่จังหวัดสุราษฎร์ธานีจนถึงจังหวัดปัตตานี บริเวณทะเลอันดามัน ตึ้งแต่จังหวัดภูเก็ต จนถึงจังหวัดพังงา, ทะเลสาบลงมา, แม่น้ำตาปี จังหวัดสุราษฎร์ธานี (รูปที่ 1) ตัวอย่างสัตว์น้ำจะถูกนำมายังน้ำหนัก วัดขนาด แล้วบดเนื้อส่วนที่จะใช้บริโภคให้ละ เอียด เก็บรักษาไว้โดยการแช่แข็ง⁽⁵⁾⁽⁹⁾

อุปกรณ์ :

ใช้เครื่องมืออะตอมมิกแอบชอร์บชั้นสเปกโตรโฟโตเมตร (Atomic absorption Spectrophotometer, Varian Model, AA1475) เครื่องแก้วที่ทำความสะอาดด้วยน้ำยาผสม 1:1 ระหว่างกรดไนต์ริก (Nitric acid) และแอลกอฮอล์ ความเข้มข้นร้อยละ 95 (alcohol 95%) แล้วล้างด้วยน้ำกลืนอย่างน้อย 2 ครั้ง⁽⁵⁾

เคมีภัณฑ์ :

สารเคมีทุกชนิดที่ใช้ในการวิเคราะห์ต้องมีความบริสุทธิ์เป็นพิเศษ มีสารประกอบและสารตะกั่วปริมาณน้อยที่สุด⁽⁵⁾ สารเคมีสำหรับวิเคราะห์สารปรอท⁽⁷⁾⁽⁹⁾⁽¹³⁾ ประกอบด้วย กรดไนต์ริก (HNO_3 16M) กรดกำมะถัน (H_2SO_4 18M) กรดเกลือ (HCl 10M) สแตนนิล คลอไรด์ (SnCl_2 , H_2O 20%) สารละลายน้ำตรฐานของสารปรอท (Standard mercury stock solution, 1,000 $\mu\text{g}/\text{ml}$) และน้ำกลืนปราศจากอิオン (Deionized distilled Water) สารเคมีสำหรับวิเคราะห์สารตะกั่ว⁽⁹⁾⁽¹²⁾ ได้แก่ กรดไนต์ริก (HNO_3 16M)

การวิเคราะห์ :

วิธีวิเคราะห์ทางปริมาณสารปรอทได้ดัดแปลงมาจาก Louie, H.W.⁽¹³⁾ โดยการซึ่งตัวอย่างสัตว์น้ำเฉพาะบริเวณที่ใช้บริโภค คิดเป็นน้ำหนักสด (wet weight) มา 2.0 กิโลมิลลิลิตรดทดลองขนาด 20 มล. เติมกรดไนต์ริก 5 มล., กรดกำมะถัน 2.5., และ

กรดเกลือ 1 มล., ลงในหลอดทดลอง 15 นาที แล้วนำไปตั้งบนเครื่องอังน้ำ (Water bath) ที่ต้มจนเดือดเป็นเวลา 40 นาที ทิ้งไว้ให้เย็นลงแล้วเติมน้ำที่ปราศจากอิอนจนครบปริมาณ 20 มล. ปิดเปรียสระลายด้วยยางที่เครื่ยมไว้ มา 1 มล. ใส่ลงในหลอดแก้วทดลองขนาด $16 \times 150\text{ mm}$. และผสมให้เข้ากันด้วยเครื่องผสม (mixer) นาน 30 วินาที และปล่อยทิ้งไว้ให้เกิดปฏิกิริยา 30 วินาที นำสารละลายที่เตรียมไว้ ไปวัดหาปริมาณปรอททันทีด้วยเครื่อง Atomic Absorption Spectrophotometer โดยวิธีที่เรียกว่า Cold vapour techniques โดยผ่านแกสไนโตรเจน (Nitrogen gas) ที่ความยาวคลื่น 253.7 นาโนเมตร (nm)

คำนวณหาปริมาณปรอทโดยการนำค่าตอบข้อนั้นแนบมาดังนี้ (absorbance) เพียงกับกราฟมาตรฐาน (Standard curve of mercury) ที่เตรียมไว้ก่อนแล้วในการทดลองแต่ละครั้ง

ค่าที่ได้คิดเป็น ในโครงการนี้ของสารปรอทต้องน้ำหนักส่วนตัวคิดเป็นกรัม (น้ำหนักสด - wet weight)

วิธีเคราะห์หาปริมาณสารตะกั่วได้ดังแปลงตามวิธีของ Haig Agemian⁽¹²⁾ โดยการปั่นตัวอย่างซึ่งบดและผสมกันจนเป็นเนื้อเดียวกัน (homogeneous) ประมาณ 5 กรัม ในหลอดทดลอง (digestion tube) เติมกรดไฮดริก (HNO_3 16M) 5 มล. แล้วนำไปย่อย (digest) ในเครื่องอังน้ำ (Water bath) ที่กำลังเดือดนาน 5 ชั่วโมง นำหลอดทดลองออกมาตั้งไว้ให้เย็น แล้วเติมด้วยน้ำกลั่นที่ปราศจากอิอน (deionized distilled water) ท่าให้มีปริมาณ 25 มล. ในขวดอุบากรัฟ (Volumetric flask) หลังจากนั้นปิดเปรียสระลายใส่ในหลอดทดลองไปวัดค่าสารตะกั่วด้วยเครื่องอะตอมมิกแอบเชอร์บชั้นสเปคไทร์โฟโนเมเตอร์โดยการนำค่าแบบขอร์บแบบนี้ (absorbance) เพียงกับกราฟมาตรฐาน (standard curve of lead) ที่ได้เตรียมไว้ก่อนแล้วในการทดลองแต่ละครั้ง

ค่าที่ได้คิดเป็น ในโครงการนี้ของสารตะกั่วต้องน้ำหนักของส่วนตัว คิดเป็นกรัม (น้ำหนักสด - wet weight)