

บทที่ 3

วิธีการดำเนินการวิจัย

การดำเนินการวิจัยเรื่องผลกระทบของฝ่ายชะลอน้ำต่อคุณภาพน้ำและความหลากหลายของสาหร่ายขนาดใหญ่ แพลงก์ตอนพืช แพลงก์ตอนสัตว์ และ ไคอะตอมพื้นที่ท้องน้ำ สามารถลำดับขั้นตอนในการดำเนินงานได้ ดังนี้

1. การเลือกพื้นที่ศึกษา

จากการสำรวจเพื่อที่จะเลือกจุดศึกษาและเก็บตัวอย่างสำหรับงานวิจัยครั้งนี้ ได้กำหนดว่าจำนวนจุดศึกษาและเก็บตัวอย่างของแต่ละพื้นที่จะอยู่ในช่วง 5 – 7 % ของจำนวนฝ่ายชะลอน้ำทั้งหมดที่มีอยู่ในพื้นที่ศึกษานั้นๆ และในแต่ละจุดศึกษาและเก็บตัวอย่างที่เลือกมานั้น จะมีการบันทึกข้อมูลที่เป็นต่อการศึกษารั้งนี้ไว้ด้วย เช่น พิกัด ความสูงจากระดับน้ำทะเล ประเภทฝาย ลักษณะการมีน้ำในฤดูแล้งและฤดูฝน เป็นต้น

สำหรับพื้นที่ศึกษาในเขตอุทยานแห่งชาติดอยสุเทพ – ปุย จังหวัดเชียงใหม่ นั้นมีจำนวนฝายทั้งหมดประมาณ 300 ฝาย และได้มีการเลือกจุดศึกษาและเก็บตัวอย่างในเขตพื้นที่นี้จำนวน 23 จุดด้วยกัน โดยคิดเป็น 7.7 % ของจำนวนฝายทั้งหมดในเขตพื้นที่ศึกษา 850 เมตร

สำหรับพื้นที่ศึกษาในเขต อำเภอแม่ทา จังหวัดลำพูนนั้นมีจำนวนฝายทั้งหมดประมาณ 200 ฝาย และได้มีการเลือกจุดศึกษาและเก็บตัวอย่างในเขตพื้นที่นี้จำนวน 11 จุดด้วยกัน โดยคิดเป็น 5.5 % ของจำนวนฝายทั้งหมดในเขตพื้นที่ศึกษา สำหรับจุดศึกษาและเก็บตัวอย่างในพื้นที่นี้ได้เลือกพื้นที่ศึกษาในหมู่บ้านทาป่าเปา ตำบลทาปลาดุก อำเภอแม่ทา จังหวัดลำพูน

2. การเก็บรวบรวมข้อมูล

2.1 การศึกษาคุณภาพน้ำทางกายภาพและทางเคมี

2.1.1 อุปกรณ์และสารเคมี

- 2.1.1.1 Alcohol 70%
- 2.1.1.2 Nessler reagent
- 2.1.1.3 น้ำแป้ง
- 2.1.1.4 Sulfuric acid (H_2SO_4)
- 2.1.1.5 Alkali-Iodide-Azide reagent
- 2.1.1.6 Manganous sulfate
- 2.1.1.7 Sodiumthiosulfate ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$)
- 2.1.1.8 Polyvinyl Alcohol Dispersing agent
- 2.1.1.9 Phos Ver 5 Phosphate Regent Powder pillow
- 2.1.1.10 Nitra Ver 3 Nitrate Reagent Powder pillow
- 2.1.1.11 Mineral stabilizer
- 2.1.1.12 ขวด BOD ขนาด 300 ลบ.ซม.
- 2.1.1.13 TDS meter
- 2.1.1.14 Erlenmeyer flask ขนาด 250 ลบ.ซม
- 2.1.1.15 บิวเรต(Burette)
- 2.1.1.16 บีกเกอร์ (beaker)
- 2.1.1.17 กระบอกตวง
- 2.1.1.18 หลอดหยด (dropper)
- 2.1.1.19 เทอร์โมมิเตอร์
- 2.1.1.20 กระดาษกรอง
- 2.1.1.21 กรวยกรอง
- 2.1.1.22 Spectrophotometer
- 2.1.1.23 PH meter
- 2.1.1.24 Incubator
- 2.1.1.25 Conductivity meter

3. วิธีการวิจัย

3.1 การศึกษาปัจจัยทางกายภาพ

3.1.1 อุณหภูมิ น้ำ ใช้เทอร์โมมิเตอร์จุ่มวัดที่ระดับความลึก 10 เซนติเมตร โดยมีหน่วยเป็นองศาเซลเซียส

3.1.2 ค่าของแข็งทั้งหมดที่ละลายในน้ำ (Total dissolved solid: TDS) โดยใช้เครื่อง TDS meter ยี่ห้อ WTW รุ่น LF330 วัดที่ระดับความลึก 10 เซนติเมตร จากผิวน้ำ มีหน่วยเป็น mg/l

3.1.3 ค่าการนำไฟฟ้า (conductivity) ใช้เครื่อง Conductivity meter ยี่ห้อ WTW รุ่น LF330 วัดที่ระดับความลึก 10 เซนติเมตร จากผิวน้ำ มีหน่วยเป็น $\mu\text{S}/\text{cm}$

3.1.4 ปริมาณความขุ่นในน้ำ (Turbidity) วัดโดยใช้เครื่อง Spectrophotometer ยี่ห้อ HACH รุ่น DR/2004 มีหน่วยเป็น NTU

3.2 การวิเคราะห์ทางเคมี

3.2.1 วัดความเป็นกรด-ด่าง โดยใช้ pH meter ยี่ห้อ WTW รุ่น LF 330

3.2.2 Dissolve Oxygen (DO) โดยใช้วิธี Azide Modification of Iodometric Method (Greenberg, 2005) โดยเก็บตัวอย่างน้ำใส่ลงในขวด BOD เต็มสารละลาย Alkaline Iodide Azide reagent (AIA) 1 มิลลิลิตร และ manganous sulfate 1 มิลลิลิตร ปิดจุกโดยไม่ให้มีฟองอากาศ แล้วเขย่าตั้งทิ้งไว้ให้มืดก่อน 2 ใน 3 ของขวด แล้วเติมกรดซัลฟูริกเข้มข้น 1 มิลลิลิตร ปิดจุกเขย่าให้ตะกอนละลายหมด

นำน้ำตัวอย่างจากขวด DO มา 100 ml ไตเตรตด้วย sodiumthiosulfate 0.0021M โดยใช้แป้งเป็น indicator บันทึกปริมาตรของ sodiumthiosulfate ที่ใช้ไปคำนวณหาค่า DO จากสมการ

$$\text{ค่า DO (mg/l)} = \text{ปริมาณ Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \text{ ที่ใช้} \times 2$$

3.2.3 Biochemical Oxygen Demand (BOD_5) นำน้ำตัวอย่างใส่ขวด BOD 2 ขวด แรกมาตรวจหา DO ก่อน โดยมีวิธีการหาเหมือนกับข้อ 2 ส่วนอีกขวดนั้นนำไปบ่มในที่มืด อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 วัน หลังจากนั้นนำมาหาปริมาณออกซิเจนที่เหลือ โดยใช้วิธีเดียวกับการหาค่า DO คำนวณหาค่า BOD_5 โดยใช้สมการ

$$BOD_5 = DO_0 - DO_5$$

โดยที่

DO_0 = ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำที่ไตรอปได้ในวันแรก

DO_5 = ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำที่ไตรอปได้ในวันที่ 5

3.2.4 ปริมาณสารอาหาร เก็บตัวอย่างน้ำ 1 ลิตร วิเคราะห์ปริมาณสารอาหารด้วย
เครื่อง spectrophotometer ยี่ห้อ HACH รุ่น DR/2400

3.2.4.1 แอมโมเนียม-ไนโตรเจน (Ammonia nitrogen) ใช้วิธี Nessler method

3.2.4.2 ไนเตรต-ไนโตรเจน (Nitrate nitrogen) ใช้วิธี Cadmium reduction
method

3.2.4.3 ฟอสเฟต-ฟอสฟอรัส ใช้วิธี Ascorbic acid method โดยวิธีการ
วิเคราะห์สารอาหารทั้ง 3 ชนิด โดยละเอียดได้ในภาคผนวก ง

3.3 การศึกษากลุ่มสิ่งมีชีวิต

3.3.1 วิธีการศึกษา

3.3.1.1 แพลงก์ตอนพืช

ใช้วิธีทำให้เกิดความเข้มข้นหรือหนาแน่นโดยการกรองน้ำจากจุด
เก็บตัวอย่างแต่ละจุด ด้วยปริมาตร 10 ลิตร ผ่านตาข่ายแพลงก์ตอนขนาดช่อง 10 ไมโครเมตร โดย
กรองให้เหลือราว 100 มิลลิลิตร ถ่ายใส่ขวดสีชา แล้วเก็บรักษาด้วยน้ำยาถูกลอราว 7-8 หยด
หลังจากนั้น นำน้ำไปวินิจฉัยให้ถึงระดับสปีชีส์หรืออย่างต่ำต้องถึงระดับสกุล ด้วยหนังสือหรือ
เอกสารที่เกี่ยวข้องเช่น ถัดดา วงศ์รัตน์ (2542), Huber-Pestalozzi (1938, 1983), Desikachary
(1959), Whitford and Schumacher (1969) และเอกสารวินิจฉัยเกี่ยวกับแพลงก์ตอนพืชที่พบในเขต
ร้อน เช่น ในการนับจำนวนของแพลงก์ตอนพืชจะใช้วิธีตกตะกอนและศึกษาด้วยกล้องจุลทรรศน์
inverted microscope ด้วยวิธีของ Utermohl (1958) โดยทำการวาดรูปและถ่ายรูปแพลงก์ตอนพืชที่
พบทุกสปีชีส์และจัดทำขนาด (scale) ของแพลงก์ตอนพืชแต่ละชนิดไว้ด้วย

3.3.1.2 แพลงก์ตอนสัตว์

ใช้วิธีทำให้เกิดความเข้มข้นหรือหนาแน่นโดยวิธีเดียวกับการเก็บ
ตัวอย่างแพลงก์ตอนพืชทุกประการ แต่เก็บรักษาด้วยน้ำยาฟอร์มาลิน 2% หลังจากนั้นนำไปวินิจฉัย

ให้ถึงระดับสปีชีส์หรืออย่างต่ำต้องถึงระดับสกุล ด้วยหนังสือหรือเอกสารที่เกี่ยวข้อง ได้แก่ ถัดดา วงศ์รัตน์ (2542) เป็นต้น ในการนับจำนวนใช้วิธีนับทั้งหมด (whole count) ทำการวาดรูปและถ่ายรูปแพลงก์ตอนสัตว์ที่พบทุก สปีชีส์ และจัดจำแนก (scale) ของแพลงก์ตอนสัตว์แต่ละชนิดไว้ด้วย

3.3.1.3 สาหร่ายขนาดใหญ่

เก็บตัวอย่างสาหร่ายขนาดใหญ่ที่สามารถมองเห็นด้วยตาเปล่า ที่มีลักษณะเป็นเส้นสาย ก้อนเมือก พุ่มและคราบ โดยใช้อุปกรณ์เก็บที่เหมาะสมดังที่กล่าวโดยพยายามให้ติดส่วนที่เป็นไฮสค์ฟาสต์ (hold fast) ออกมาด้วย ศึกษาปริมาณความหนาแน่นและความหลากหลายของสาหร่ายขนาดใหญ่ หลังจากนั้นเก็บรักษาตัวอย่างด้วยน้ำยา Formalin 4% หรือ Glutaraldehyde 2% และจัดจำแนก (scale) ของสาหร่ายขนาดใหญ่แต่ละชนิด

3.3.1.4 ไดอะตอมพื้นท้องน้ำ

การเก็บตัวอย่างไดอะตอมพื้นท้องน้ำ ให้ใช้วิธีสุ่มเก็บจาก substrate แบบต่าง ๆ เพื่อเป็นตัวแทนของแต่ละจุดเก็บตัวอย่าง โดยใช้ cutout area quadrat ขนาด 3 เซนติเมตร X 3 เซนติเมตร ทาบลงบนก้อนหินบริเวณที่จะเก็บไดอะตอม แปรงคราบสีน้ำตาลบนก้อนหินในบริเวณของ quadrat ที่เลือกไว้แล้วเทส่วนของคราบสีน้ำตาลที่แปรงแล้วลงในกล่องพลาสติก ชะด้วยน้ำในแหล่งน้ำนั้นจนคราบสีน้ำตาลไหลลงในภาชนะที่รองรับหมด เมื่อกลับไปยังห้องปฏิบัติการ ให้ทำความสะอาด ฟรอสตูลของไดอะตอมโดยการใช้กรดแก่ทำลายออร์กาเนลล์ต่าง ๆ ในเซลล์ เพื่อให้เหลือแต่ฟรอสตูลซึ่งใช้ในการวินิจฉัยจีนัสและสปีชีส์ของไดอะตอม การวินิจฉัยสปีชีส์ของไดอะตอม ใช้ลักษณะทางสัณฐานวิทยา ทั้งลักษณะ รูปร่างของเซลล์ ฟรอสตูล และองค์ประกอบอื่น ๆ โดยศึกษาจากกล้องจุลทรรศน์เลนส์ประกอบ และกล้องจุลทรรศน์แบบอิเล็กตรอน

3.4 การวิเคราะห์ข้อมูล

3.4.1 วิเคราะห์ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณ คุณภาพน้ำ ร่วมกับปัจจัยอื่นๆ เช่น ชนิดและปริมาณของสิ่งมีชีวิตกับการเปลี่ยนแปลงคุณภาพน้ำและความอุดมสมบูรณ์ของแหล่งน้ำ รวมถึงความต้องการการใช้น้ำ

3.4.2 วิเคราะห์ความสัมพันธ์ระหว่างคุณภาพน้ำทางกายภาพ และเคมี กับชนิดและปริมาณของสิ่งมีชีวิต วิเคราะห์ความสัมพันธ์ของกลุ่มตัวแทนสิ่งมีชีวิตและคุณภาพน้ำโดยการทดสอบทางสถิติแบบสหสัมพันธ์แบบหลายตัวแปร (multivariate analysis) ได้แก่การวิเคราะห์การจัดกลุ่ม (cluster analysis) โดยใช้โปรแกรม MVSP ซึ่งสามารถนำเอาผลลัพธ์ที่ได้ไปสร้างแบบแผน

ของปัจจัยที่มีผลต่อการจัดการคุณภาพน้ำและปริมาณน้ำที่เหมาะสมที่สุดของชุมชนและมีศักยภาพ
ในการใช้เป็นแบบแผนมาจัดระดับความสัมพันธ์กับคุณภาพน้ำตามเกณฑ์มาตรฐานชั้นน้ำต่างๆ เช่น
มาตรฐานน้ำจืดผิวดินของประเทศไทย