

บทที่ 4

ผลการทดลอง

จากการศึกษาหาปริมาณโลหะหนักสารหนู ตะกั่ว แคดเมียม และวิเคราะห์ลักษณะทางกายภาพ บางประการของน้ำในบ่อน้ำร้อนเขาชัยสน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง ได้ผลดังต่อไปนี้

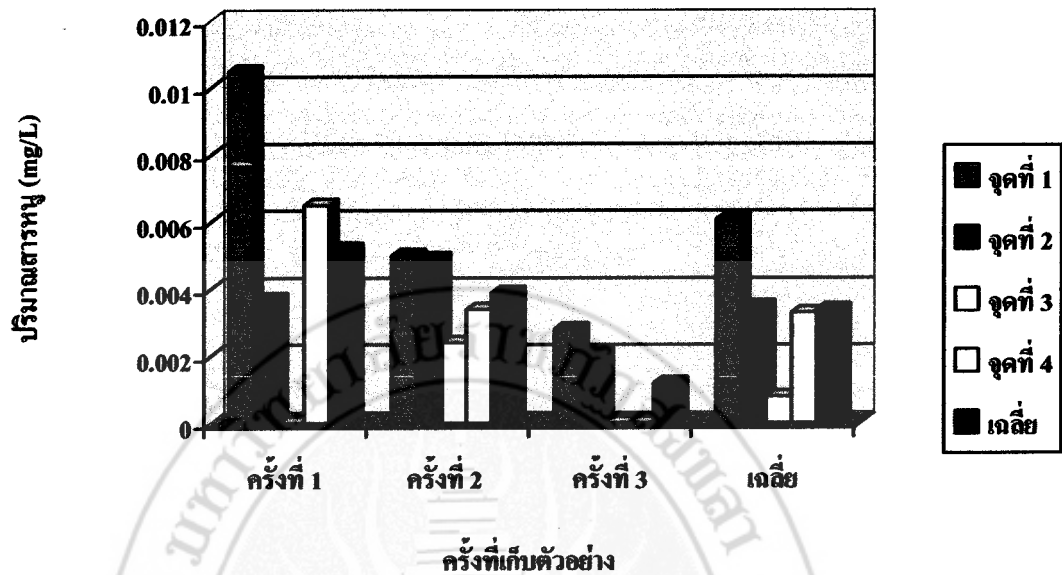
4.1 ผลการวิเคราะห์หาปริมาณสารหนู

ปริมาณสารหนูของน้ำในบ่อน้ำร้อนเขาชัยสน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างน้ำจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์พบปริมาณสารหนูอยู่ในช่วงระหว่าง $< 0.0001 \text{ mg/L} - 0.0105 \text{ mg/L}$ โดยค่าที่น้อยที่สุดคือ $< 0.0001 \text{ mg/L}$ จากการวิเคราะห์ครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 3 และจากการวิเคราะห์ครั้งที่ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 4 และมีค่ามากที่สุดคือ 0.0105 mg/L จากการวิเคราะห์ครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 1 ดังตารางที่ 4.1 และ ภาพที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 แสดงปริมาณสารหนู

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3	เฉลี่ย (mg/L)
	7 มีนาคม 2548 (mg/L)	20 มีนาคม 2548 (mg/L)	3 เมษายน 2548 (mg/L)	
จุดที่ 1	0.0105	0.0050	0.0028	0.0061
จุดที่ 2	0.0037	0.0049	0.0021	0.0035
จุดที่ 3	< 0.0001	0.0024	< 0.0001	0.0008
จุดที่ 4	0.0065	0.0034	< 0.0001	0.0033
เฉลี่ย	0.0052	0.0039	0.0012	0.0034

ภาพที่ 4.1 แผนภูมิแสดงปริมาณสารหนู



จากตารางที่ 4.1 และภาพที่ 4.1 ในการวิเคราะห์ปริมาณสารหนูทั้ง 3 ครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.0034 mg/L และค่าเฉลี่ยในแต่ละครั้งเท่ากับ 0.0052 mg/L, 0.0039 mg/L และ 0.0012 mg/L ตามลำดับ ซึ่งเป็นปริมาณที่น้อยมาก และปริมาณสารหนูจำนวนนี้อาจเกิดขึ้นเองตามธรรมชาติที่เป็นองค์ประกอบของหิน (กรมทรัพยากรธรณี, 2545) มีข้อสังเกตว่าในการวิเคราะห์ในแต่ละครั้งจะพบว่าที่จุดเก็บตัวอย่างที่ 1 มีปริมาณสารหนูมากกว่าจุดเก็บตัวอย่างอื่นทุกครั้ง ทั้งนี้เนื่องจากในจุดเก็บตัวอย่างที่ 1 เป็นจุดกำเนิดของบ่อน้ำร้อนเขาชัยสน จึงมีปริมาณสารหนูมากกว่าจุดอื่นๆ

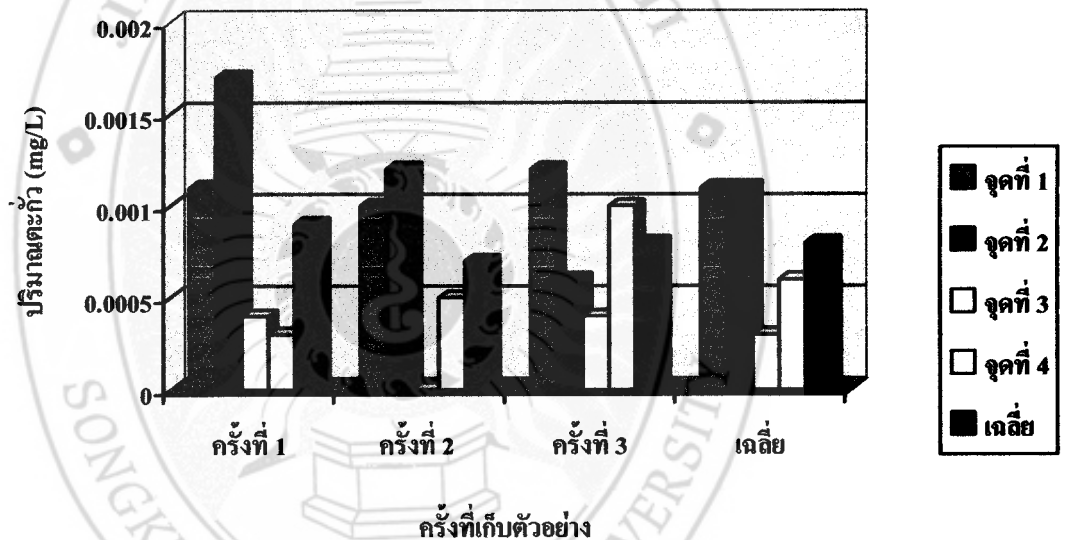
4.2 ผลการวิเคราะห์หาปริมาณสารตะกั่ว

ปริมาณสารตะกั่วในบ่อน้ำร้อนเขาชัยสน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพิจิตร จากการสุ่มเก็บตัวอย่างน้ำจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม - เมษายน 2548 พบว่าปริมาณสารตะกั่วอยู่ในช่วงระหว่าง < 0.0001 mg/L - 0.0017 mg/L โดยมีค่าน้อยที่สุดเท่ากับ < 0.0001 mg/L ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 2 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 3 และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ 0.0017 mg/L ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 2 ดังตารางที่ 4.2 และ ภาพที่ 4.2

ตารางที่ 4.2 แสดงปริมาณสารตะกั่ว

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1 7 มีนาคม 2548 (mg/L)	ครั้งที่ 2 20 มีนาคม 2548 (mg/L)	ครั้งที่ 3 3 เมษายน 2548 (mg/L)	เฉลี่ย (mg/L)
จุดที่ 1	0.0011	0.0010	0.0012	0.0011
จุดที่ 2	0.0017	0.0012	0.0006	0.0011
จุดที่ 3	0.0004	< 0.0001	0.0004	0.0003
จุดที่ 4	0.0003	0.0005	0.0010	0.0006
เฉลี่ย	0.0009	0.0007	0.0008	0.0008

ภาพที่ 4.2 แสดงปริมาณตะกั่ว



จากตารางที่ 4.2 และภาพที่ 4.2 ในการวิเคราะห์ปริมาณสารตะกั่ว ทั้ง 3 ครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.0008 mg/L และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.0009 mg/L, 0.0007 mg/L และ 0.0008 mg/L ตามลำดับ ซึ่งเป็นปริมาณที่น้อยมากสารตะกั่วปริมาณที่พบนั้นสามารถเกิดขึ้นเองตามธรรมชาติที่เป็นองค์ประกอบของหิน ในบริเวณได้อบนำร้อนเขาชัยสน (กรมทรัพยากรธรณี, 2545)

4.3 ผลการวิเคราะห์หาปริมาณแคดเมียม

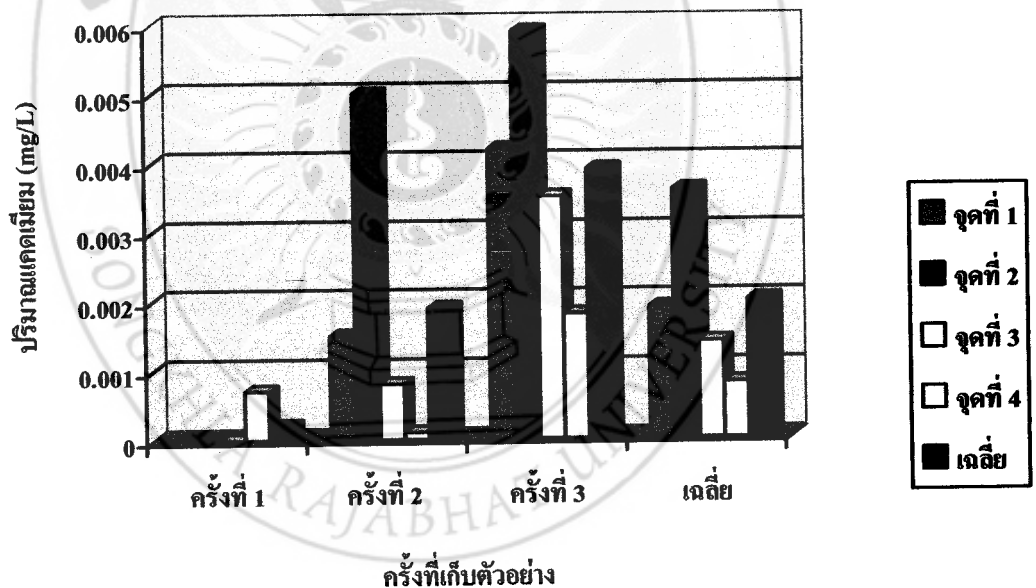
ปริมาณแคดเมียมในบ่อน้ำร้อนเขาชัยสน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างน้ำจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์พบปริมาณแคดเมียมอยู่ในช่วงระหว่าง < 0.0001 mg/L - 0.0059 mg/L โดยมีค่าน้อยที่สุดเท่ากับ < 0.0001 mg/L ในการ

วิเคราะห์ในครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 1, 2 และ 3 และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ 0.0059 mg/L ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 2 ดังตารางที่ 4.3 และ ภาพที่ 4.3

ตารางที่ 4.3 แสดงปริมาณแคดเมียม

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1 7 มีนาคม 2548 (mg/L)	ครั้งที่ 2 20 มีนาคม 2548 (mg/L)	ครั้งที่ 3 3 เมษายน 2548 (mg/L)	เฉลี่ย (mg/L)
จุดที่ 1	< 0.0001	0.0015	0.0042	0.0019
จุดที่ 2	< 0.0001	0.0050	0.0059	0.0036
จุดที่ 3	< 0.0001	0.0008	0.0035	0.0014
จุดที่ 4	0.0007	0.0001	0.0018	0.0008
เฉลี่ย	0.0002	0.0019	0.0039	0.0020

ภาพที่ 4.3 แสดงปริมาณแคดเมียม



จากตารางที่ 4.3 และ ภาพที่ 4.3 ในการวิเคราะห์ปริมาณแคดเมียม ทั้ง 3 ครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.0020 mg/L และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.0002 mg/L, 0.0019 mg/L และ 0.0039 mg/L ตามลำดับ ซึ่งปริมาณแคดเมียมที่พบนั้นสามารถเกิดขึ้นเองตามธรรมชาติที่เป็นองค์ประกอบของหินในบริเวณใต้บ่อน้ำร้อนเขาชัยสน (กรมทรัพยากรธรณี, 2545)

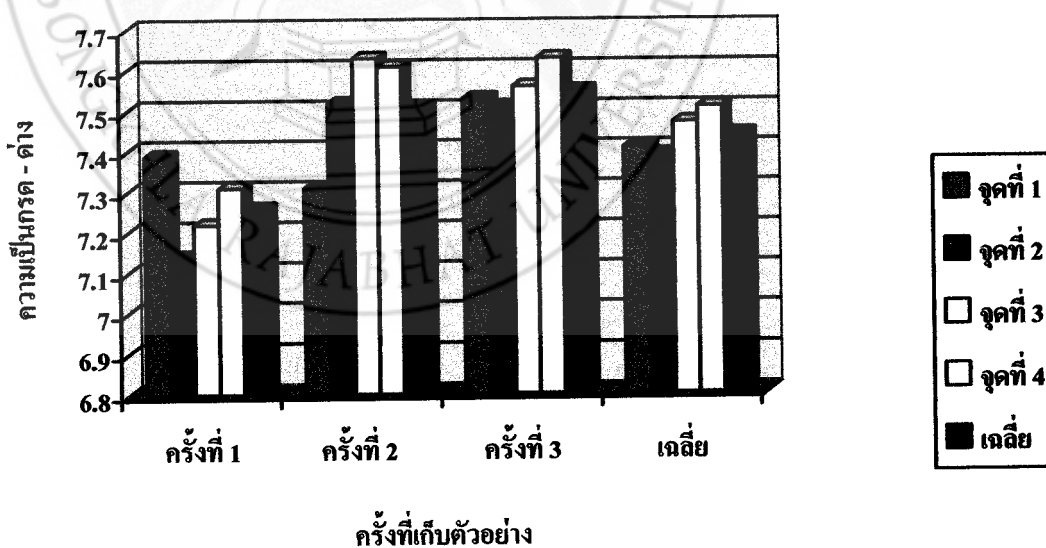
4.4 ความเป็นกรด-ด่าง (pH)

ความเป็นกรด-ด่าง ของน้ำในบ่อน้ำร้อน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างน้ำจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์ความเป็นกรด-ด่าง (pH) อยู่ในช่วงระหว่าง 7.14 – 7.63 โดยมีค่าน้อยที่สุด 7.14 ในการวิเคราะห์ในครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 2 และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ 7.63 ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 2 และ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 3 และ 4 ดังตารางที่ 4.4 และ ภาพที่ 4.4

ตารางที่ 4.4 แสดงค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH)

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3	เฉลี่ย
	7 มีนาคม 2548	20 มีนาคม 2548	3 เมษายน 2548	
จุดที่ 1	7.39	7.31	7.53	7.41
จุดที่ 2	7.14	7.52	7.51	7.39
จุดที่ 3	7.22	7.63	7.56	7.47
จุดที่ 4	7.31	7.61	7.63	7.51
เฉลี่ย	7.26	7.51	7.55	7.44

ภาพที่ 4.4 แสดงค่าความเป็นกรด - ด่าง



จากตารางที่ 4.4 และ ภาพที่ 4.4 ในการวิเคราะห์ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ทั้ง 3 ครั้ง มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.44 และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.26, 7.51 และ 7.55 ตามลำดับ จะสังเกตได้ว่าค่า pH มีความเป็นด่าง

เล็กน้อยเนื่องในบริเวณบ่อน้ำร้อนเขาชัยสนเป็นลักษณะของหินปูนและอีกประการคือ มีโลหะหนัก ซึ่งสิ่งเหล่านี้เมื่อละลายลงในน้ำจะทำให้มีลักษณะของความเป็นด่าง

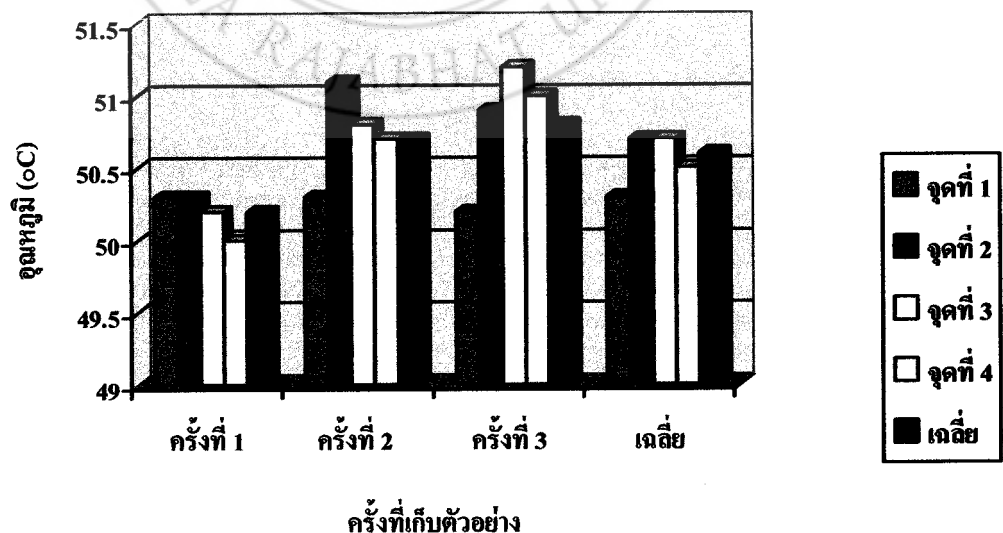
4.5 อุณหภูมิ (Temperature)

อุณหภูมิ ของน้ำในบ่อน้ำร้อน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์อุณหภูมิ (Temperature) อยู่ในช่วงระหว่าง 50.0°C – 51.2°C โดยมีค่าน้อยที่สุด 50.0°C ในการวิเคราะห์ในครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 4 และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ 51.2°C ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 3 ดังตารางที่ 4.5 และ ภาพที่ 4.5

ตารางที่ 4.5 แสดงค่าอุณหภูมิ

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3	เฉลี่ย ($^{\circ}\text{C}$)
	7 มีนาคม 2548 ($^{\circ}\text{C}$)	20 มีนาคม 2548 ($^{\circ}\text{C}$)	3 เมษายน 2548 ($^{\circ}\text{C}$)	
จุดที่ 1	50.3	50.3	50.2	50.3
จุดที่ 2	50.3	51.1	50.9	50.7
จุดที่ 3	50.2	50.8	51.2	50.7
จุดที่ 4	50.0	50.7	51.0	50.5
เฉลี่ย	50.2	50.7	50.8	50.6

ภาพที่ 4.5 แสดงค่าอุณหภูมิ



จากตารางที่ 4.5 และ ภาพที่ 4.5 ในการวิเคราะห์ค่าอุณหภูมิ มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 50.6°C และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 50.2°C , 50.7°C และ 50.8°C ตามลำดับ จะเห็นได้ว่าบ่อน้ำร้อนเขาชัยสนเป็นบ่อน้ำร้อนที่มีอุณหภูมิสูงไม่มากนักและมีอุณหภูมิต่ำกว่าข้อมูลเดิมที่เคยรายงานว่ามีค่าอุณหภูมิประมาณ 60°C (www.websamba.com/khaochaison) แต่ก็ยังจัดว่ายังเป็น น้ำพุร้อน (Hot Spring)

4.6 การนำไฟฟ้า (Conductivity)

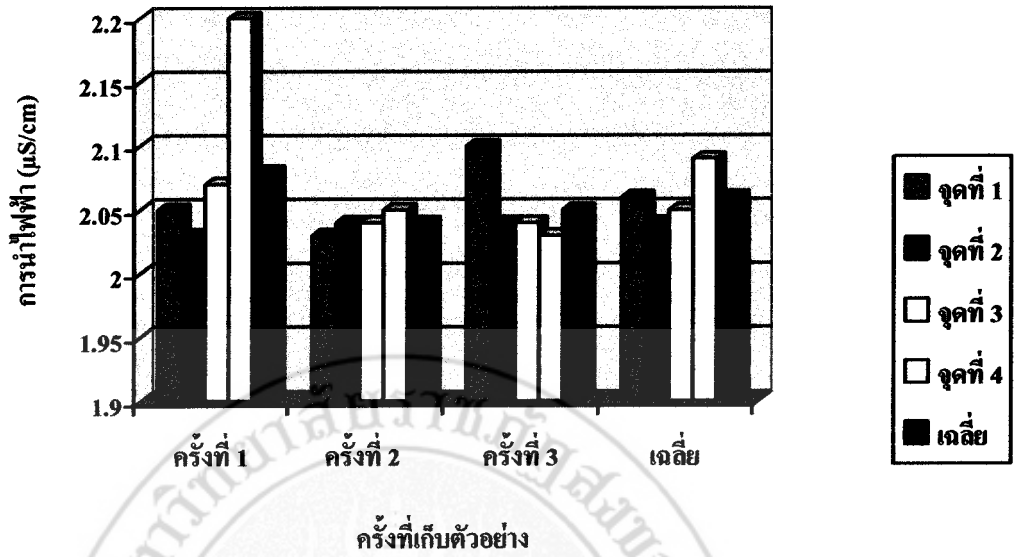
การนำไฟฟ้า ของน้ำในบ่อน้ำร้อน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างน้ำ จำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์การนำไฟฟ้า (Conductivity) อยู่ในช่วงระหว่าง $2.03\ \mu\text{S}/\text{cm}$ – $2.20\ \mu\text{S}/\text{cm}$ โดยมีค่าน้อยที่สุด $2.03\ \mu\text{S}/\text{cm}$ ในการวิเคราะห์ในครั้งที่ 1, 2 และ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 2, 1 และ 4 ตามลำดับ และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ $2.20\ \mu\text{S}/\text{cm}$ ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 4 ดังตารางที่ 4.6 และ ภาพที่ 4.6

ตารางที่ 4.6 แสดงค่าการนำไฟฟ้า

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1 7 มีนาคม 2548 ($\mu\text{S}/\text{cm}$)	ครั้งที่ 2 20 มีนาคม 2548 ($\mu\text{S}/\text{cm}$)	ครั้งที่ 3 3 เมษายน 2548 ($\mu\text{S}/\text{cm}$)	เฉลี่ย ($\mu\text{S}/\text{cm}$)
จุดที่ 1	2.05	2.03	2.10	2.06
จุดที่ 2	2.03	2.04	2.04	2.04
จุดที่ 3	2.07	2.04	2.04	2.05
จุดที่ 4	2.20	2.05	2.03	2.09
เฉลี่ย	2.08	2.04	2.05	2.06



ภาพที่ 4.6 แสดงค่าการนำไฟฟ้า



จากตารางที่ 4.6 และ ภาพที่ 4.6 ในการวิเคราะห์ค่าการนำไฟฟ้ามีค่าเฉลี่ยเท่ากับ $2.06 \mu\text{S}/\text{cm}$ และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ $2.08 \mu\text{S}/\text{cm}$, $2.04 \mu\text{S}/\text{cm}$ และ $2.05 \mu\text{S}/\text{cm}$ ตามลำดับ ซึ่งค่าการนำไฟฟ้าจะมีความสัมพันธ์สอดคล้องกันกับค่าปริมาณของแข็งแขวนลอยถ้าหากค่าปริมาณของแข็งแขวนลอยมีมากค่าการนำไฟฟ้าก็จะมีมากเช่นกันและถ้าหากค่าปริมาณของแข็งแขวนลอยมีค่าน้อยค่าการนำไฟฟ้าก็จะมีค่าน้อยตามไปด้วย

4.7 ปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด (TSS: Total Suspended Solids)

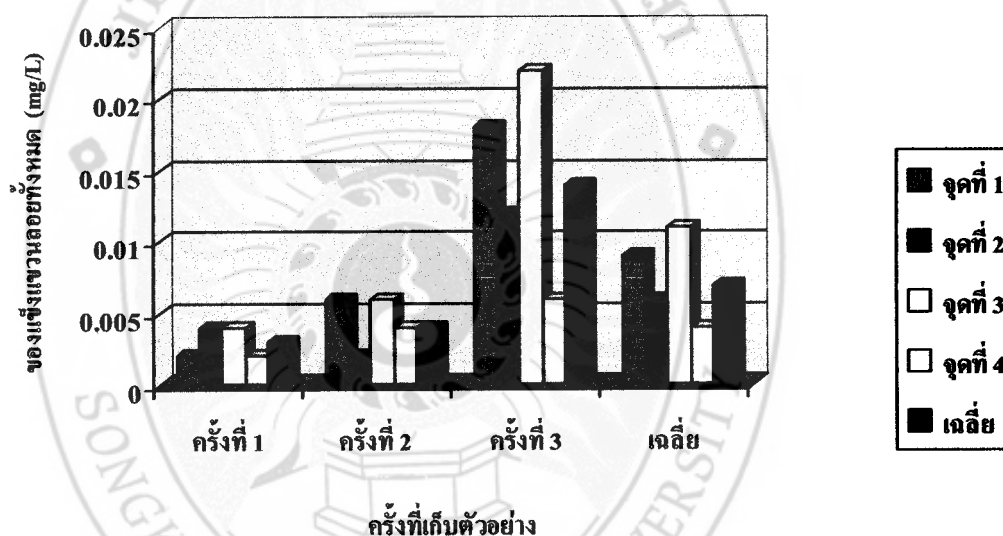
ปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด ของน้ำในบ่อน้ำร้อน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์ปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด (TSS: Total Suspended Solids) อยู่ในช่วงระหว่าง $0.002 \text{ mg}/\text{L}$ – $0.022 \text{ mg}/\text{L}$ โดยมีค่าน้อยที่สุด $0.002 \text{ mg}/\text{L}$ ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 1 และ 4 ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 2 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 2 และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ $0.022 \text{ mg}/\text{L}$ ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 3 ดังตารางที่ 4.7 และ ภาพที่ 4.7

๘
๐๖๖.๙๐๙๙
๐๖ ๑๑๖๗

ตารางที่ 4.7 แสดงค่าปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1 7 มีนาคม 2548 (mg/L)	ครั้งที่ 2 20 มีนาคม 2548 (mg/L)	ครั้งที่ 3 3 เมษายน 2548 (mg/L)	เฉลี่ย (mg/L)
จุดที่ 1	0.002	0.006	0.018	0.009
จุดที่ 2	0.004	0.002	0.012	0.006
จุดที่ 3	0.004	0.006	0.022	0.011
จุดที่ 4	0.002	0.004	0.006	0.004
เฉลี่ย	0.003	0.004	0.014	0.007

ภาพที่ 4.7 แสดงค่าของแข็งแขวนลอยทั้งหมด



จากตารางที่ 4.7 และภาพที่ 4.7 ในการวิเคราะห์ค่าของแข็งแขวนลอยทั้งหมดมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.007 mg/L และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.003 mg/L, 0.004 mg/L และ 0.014 mg/L ตามลำดับ จะเห็นได้ว่าปริมาณค่าของแข็งแขวนลอยทั้งหมดมีอยู่ในปริมาณที่น้อยมากซึ่งน่าจะมีผลมาจากกระแสน้ำในบ่อน้ำร้อนค่อนข้างนิ่งจึงทำให้ตะกอนในบ่อน้ำร้อนตกตะกอนได้ดีและค่าของแข็งแขวนลอยทั้งหมดจะมีความสัมพันธ์กับค่าความขุ่น ถ้าหากค่าความขุ่นน้อยก็จะทำให้ค่าของแข็งแขวนลอยทั้งหมดมีค่าน้อยตามไปด้วย

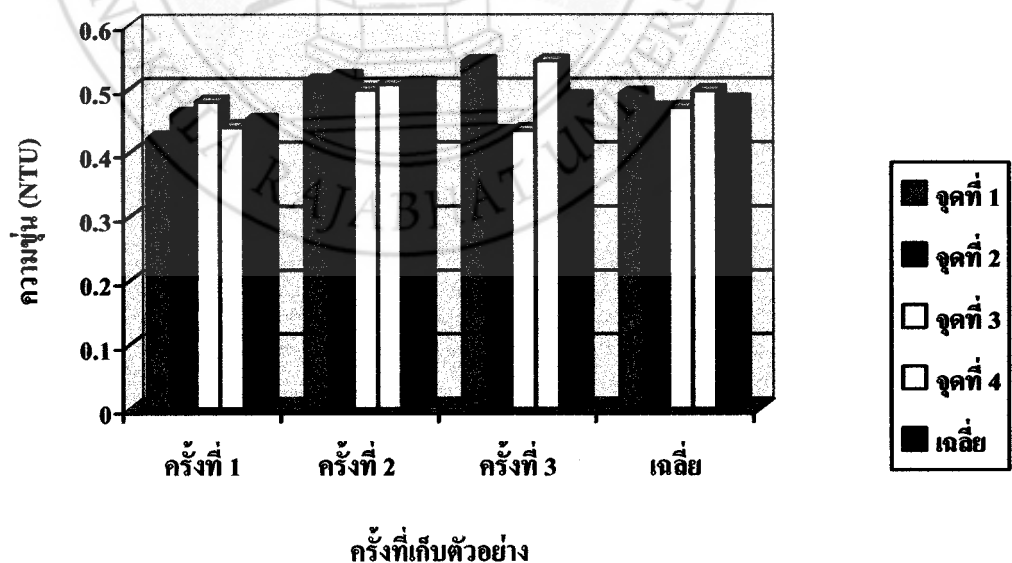
4.8 ความขุ่น (Turbidity)

ความขุ่นของน้ำในบ่อน้ำร้อน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง จากการสุ่มเก็บตัวอย่างน้ำจำนวน 3 ครั้ง ครั้งละ 4 จุด ระหว่างเดือนมีนาคม – เมษายน 2548 ปรากฏว่าวิเคราะห์ความขุ่น (Turbidity) อยู่ในช่วงระหว่าง 0.423 NTU – 0.544 NTU โดยมีค่าน้อยที่สุด 0.423 NTU ในการวิเคราะห์ในครั้งที่ 1 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 1 และมีค่ามากที่สุดเท่ากับ 0.544 NTU ในการวิเคราะห์ครั้งที่ 3 ในจุดเก็บตัวอย่างที่ 4 ดังตารางที่ 4.8 และ ภาพที่ 4.8

ตารางที่ 4.8 แสดงค่าความขุ่น

จุดเก็บตัวอย่าง	ครั้งที่ 1 7 มีนาคม 2548 (NTU)	ครั้งที่ 2 20 มีนาคม 2548 (NTU)	ครั้งที่ 3 3 เมษายน 2548 (NTU)	เฉลี่ย (NTU)
จุดที่ 1	0.423	0.513	0.543	0.493
จุดที่ 2	0.460	0.520	0.432	0.470
จุดที่ 3	0.480	0.498	0.435	0.471
จุดที่ 4	0.440	0.507	0.544	0.497
เฉลี่ย	0.450	0.509	0.488	0.482

ภาพที่ 4.8 แผนภูมิแสดงค่าความขุ่น



จากตารางที่ 4.8 และภาพที่ 4.8 ในการวิเคราะห์ค่าความขุ่น มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.482 NTU และในแต่ละครั้งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.450 NTU, 0.509 NTU และ 0.488 NTU ตามลำดับ ซึ่งค่าความขุ่นจะมีปริมาณน้อยมากอันเป็นผลสอดคล้องกับค่าของแข็งแขวนลอยทั้งหมดที่มีปริมาณน้อยจึงทำให้ค่าความขุ่นมีค่าน้อยตามไปด้วยเนื่องจากเมื่อมีตะกอนแขวนลอยอยู่ในน้ำน้อย น้ำก็จะมีความใสมากทำให้ค่าความขุ่นมีน้อย

4.9 การเปรียบเทียบปริมาณสารหนู ตะกั่ว และแคดเมียมกับค่ามาตรฐาน

จากผลการวิเคราะห์หาปริมาณโลหะหนักในบ่อน้ำร้อนเขาชัยสน อำเภอเขาชัยสน จังหวัดพัทลุง เมื่อนำมาเปรียบเทียบกับค่ามาตรฐาน โดยแยกตามพารามิเตอร์คือ สารหนู ตะกั่ว แคดเมียม มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.0049 mg/L, 0.0009 mg/L และ 0.0021 mg/L ตามลำดับ ซึ่งค่าเหล่านี้ไม่เกินจากค่ามาตรฐานคุณภาพน้ำได้ดิน กรมควบคุมมลพิษ กระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อมกำหนด ดังแสดงในตารางที่ 4.9, 4.10 และ 4.11 ดังต่อไปนี้

ตารางที่ 4.9 แสดงการเปรียบเทียบปริมาณสารหนูที่ได้จากการวิเคราะห์กับค่ามาตรฐาน

ครั้งที่เก็บตัวอย่าง	สารหนู (As) (mg/L)					มาตรฐาน (mg/L)
	จุดที่				เฉลี่ย	
	1	2	3	4		
ครั้งที่ 1	0.0105	0.0037	< 0.0001	0.0065	0.0052	0.01
ครั้งที่ 2	0.0050	0.0049	0.0024	0.0034	0.0039	
ครั้งที่ 3	0.0028	0.0021	< 0.0001	< 0.0001	0.0012	
เฉลี่ย	0.0061	0.0035	0.0008	0.0033	0.0034	

ตารางที่ 4.10 แสดงการเปรียบเทียบปริมาณตะกั่วที่ได้จากการวิเคราะห์กับค่ามาตรฐาน

ครั้งที่เก็บตัวอย่าง	ตะกั่ว (Pb) (mg/L)					มาตรฐาน (mg/L)
	จุดที่				เฉลี่ย	
	1	2	3	4		
ครั้งที่ 1	0.0011	0.0017	0.0004	0.0003	0.0009	0.01
ครั้งที่ 2	0.0010	0.0012	< 0.0001	0.0005	0.0007	
ครั้งที่ 3	0.0012	0.0006	0.0004	0.0010	0.0008	
เฉลี่ย	0.0011	0.0011	0.0003	0.0006	0.0008	

ตารางที่ 4.11 แสดงการเปรียบเทียบปริมาณแคดเมียมที่ได้จากการวิเคราะห์กับค่ามาตรฐาน

ครั้งที่เก็บตัวอย่าง	แคดเมียม (Cd)				เฉลี่ย	มาตรฐาน (mg/L)
	(mg/L)					
	จุดที่					
1	2	3	4			
ครั้งที่ 1	< 0.0001	< 0.0001	< 0.0001	0.0007	0.0002	0.003
ครั้งที่ 2	0.0015	0.0050	0.0008	0.0001	0.0019	
ครั้งที่ 3	0.0042	0.0059	0.0035	0.0018	0.0039	
เฉลี่ย	0.0019	0.0036	0.0014	0.0008	0.0020	

