

การหาปริมาณของน้ำชนิดหนักจากแหล่งน้ำธรรมชาติด้วยวิธีการลอยตัว



นางสาว ศิริวิวัฒนา ไทรสมบุญ

003811

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาคำหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาวิศวกรรมเทคโนโลยี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. ๒๕๒๓

SIMPLIFIED FLOAT METHOD FOR THE DETERMINATION OF HEAVY WATER  
IN LOCAL WATER RESOURCES

Miss Siritattana Saisomboon

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Engineering

Department of Nuclear Technology

Graduate School

Chulalongkorn University

1980

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การหาปริมาณของน้ำซึมนิกหนัก จากแหล่งน้ำธรรมชาติ ด้วยวิธี  
การลอยตัว

โดย

นางสาวศิริวัฒนา ไทรสมบูรณ์

ภาควิชา

นิเวศวิทยาเทคโนโลยี

อาจารย์ที่ปรึกษา

อาจารย์ชยากริต ศิริอุปถัมภ์

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยาลัยเป็นส่วนหนึ่ง ของ  
การศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต

*สุปรระสิทธิ์ มุนนาค*  
..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  
(รองศาสตราจารย์ ดร.สุปรระสิทธิ์ มุนนาค)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

*สุวรรณ แสงเพชร*  
..... ประธานกรรมการ  
(ศาสตราจารย์ สุวรรณ แสงเพชร)

*เจตน์ สติสุนทร*  
..... กรรมการ  
(ศาสตราจารย์ ดร.เจตน์ สติสุนทร)

*วิรุฬห์ มังคละวิรัช*  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ วิรุฬห์ มังคละวิรัช)

*ชยากริต ศิริอุปถัมภ์*  
..... กรรมการ  
(อาจารย์ชยากริต ศิริอุปถัมภ์)

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การหาปริมาณของน้ำชนิดหนัก จากแหล่งน้ำธรรมชาติด้วยวิธีการ ลอยตัว
ชื่อ	นางสาวศิริวัฒนา ไทรสมบูรณ์
อาจารย์ที่ปรึกษา	อาจารย์ชัชยากวิท ศิริอุปถัมภ์
ภาควิชา	นิเวศเลี้ยวเทคโนโลยี
ปีการศึกษา	๒๕๒๓

### บทคัดย่อ

ได้ทำการวิเคราะห์หาปริมาณน้ำชนิดหนัก โดยวิธีลอยตัวของลูกแก้วที่ทำขึ้นใหม่มีความหนาแน่นใกล้เคียงกับความหนาแน่นตัวของน้ำที่วิเคราะห์และคำนวณหาปริมาณน้ำชนิดหนัก โดยใช้อุณหภูมิที่ลูกแก้วทุกชิ้น เปรียบเทียบกันกับน้ำมาตรฐาน ความเข้มข้นของน้ำชนิดหนักในตัวอย่างน้ำที่วิเคราะห์ได้โดยตรงอยู่ระหว่าง ๐.๐๑๐ ถึง ๐.๑๑๒ ร้อยละโดยอะตอม ซึ่งค่าสัมประสิทธิ์ของความเบี่ยงเบนเท่ากับร้อยละ ๘.๘๑๓ และค่าความถูกต้องคิดได้เป็นร้อยละ ๑.๕๕ ถ้าอ่านอุณหภูมิได้ละเอียด ๑/๑๐๐ องศาเซลเซียส

ค่าความเข้มข้นน้ำชนิดหนักของตัวอย่างน้ำจากแหล่งน้ำธรรมชาติในภาคต่าง ๆ ของประเทศ ที่ทดลองวิเคราะห์หาปริมาณ โดยวิธีนี้ ทั้งหมด ๑๗ ตัวอย่าง ได้ค่าต่ำสุด ๐.๐๑๐ ร้อยละโดยอะตอม คือน้ำจากแม่น้ำนอย จังหวัดอ่างทอง และค่าสูงสุด ๐.๐๘๔ ร้อยละโดยอะตอม คือน้ำจากบ่อน้ำร้อนแม่แจ่ม จังหวัดเชียงใหม่

9

Thesis Title            Simplified Float Method for the Determination of  
Heavy Water in Local Water Resources

Name                    Miss Siriwattana Saisomboon

Thesis Advisor        Mr. Chyagrit Siri-Upathum

Department            Nuclear Technology

Academic Year        1980

ABSTRACT

The determination of heavy water content in water samples was done by float method using a float made of borosilicate glass having nearly the same density as that of samples. Calculation of heavy water content was made possible by observing the temperature of no motion of the float compare to that of the standard water. Water samples which can be directly measured their heavy water content are between 0.010 a/o and 0.112 a/o with coefficient of variation 9.913 % and accuracy of 1.49 % if temperature can be read accurately to 1/100°C

Local water resources from various parts of the country all together 17 samples were analyzed for their heavy water contents by this method and found that the lowest value is from Noi River, Ang Thong province : 0.010 a/o and the highest value is from hot well water, Mae Cham, Chiang Mai province : 0.044 a/o



## กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบพระคุณ ศาสตราจารย์ สุวรรณ แสงเพชร หัวหน้าภาควิชาชีวเคมี  
เทคโนโลยี ผู้มีความคิดริเริ่มและสนับสนุนให้มีการวิจัยเรื่องนี้ ขอขอบพระคุณ Herr Th. Olles  
แห่งสถาบัน Kernforschungszentrum Karlsruhe ขอขอบพระคุณผู้เชี่ยวชาญศาสตราจารย์  
วิรุทธิ์ มังคละวิรัช, ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ปรีชา การสุทธิ ที่กรุณาแปลจากภาษาเยอรมัน  
และจัดทำอุปกรณ์ ขอขอบพระคุณหัวหน้าภาควิชาเครื่องกล คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์-  
มหาวิทยาลัย ที่ให้ยืมเทอร์มอมิเตอร์ที่อ่านได้ถึงทศนิยม ๒ ตำแหน่ง ขอขอบพระคุณอาจารย์  
ชยากริต ศิริอุปถัมภ์ ซึ่งกรุณาให้คำแนะนำจัดทำอุปกรณ์และตรวจแก้ไขต้นฉบับวิทยานิพนธ์  
ขอขอบคุณอาจารย์สุวิทย์ ปุณณชัยยะ และ อาจารย์นเรศร์ จันทรชิว ที่ให้ความช่วยเหลือ  
เป็นอย่างดีตลอดมา

อนึ่ง วิทยานิพนธ์เรื่องนี้ ได้รับทุนอุดหนุนจากบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
จึงขอขอบคุณไว้ ณ โอกาสนี้ด้วย และขอขอบพระคุณเจ้ากรมสื่อสารทหารอากาศ, น.อ.บุญญามิตร  
ศาสพร, ร.อ.เอกสิทธิ์ คำบุญเรือง แห่งกองซ่อมปรับเทียบมาตรฐานเครื่องวัด กรมสื่อสาร  
ทหารอากาศ ที่ให้ความร่วมมือในการเปรียบเทียบมาตรฐานของเทอร์มอมิเตอร์

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย . . . . . ๖

บทคัดย่อภาษาอังกฤษ . . . . . ๖

กิตติกรรมประกาศ . . . . . ๗

รายการตารางประกอบ . . . . . ๗

รายการรูปประกอบ . . . . . ๗



บทที่ ๑. บทนำ . . . . . ๑

๑.๑ ความสำคัญและความเป็นมาของการวิจัย . . . . . ๑

๑.๒ วัตถุประสงค์ . . . . . ๒

๑.๓ ขอบเขตของการวิจัย . . . . . ๒

๑.๔ ประโยชน์ที่จะได้รับจากการวิจัยนี้ . . . . . ๓

๒. กิวที่เรียมและน้ำชุนิกหนัก . . . . . ๔

๒.๑ กิวที่เรียม . . . . . ๔

๒.๒ น้ำชุนิกหนัก . . . . . ๕

๒.๓ วิธีหาปริมาณของน้ำชุนิกหนัก . . . . . ๕

๓. การหาปริมาณน้ำชุนิกหนักด้วยวิธีการลอยตัว . . . . . ๑๓

๓.๑ ลูกลอย . . . . . ๑๕

๓.๒ การทำตัวอย่างน้ำให้บริสุทธิ์ . . . . . ๑๗

๓.๓ ระบบที่ใช้วัดและการหาอุณหภูมิของการลอยตัว . . . . . ๒๕

๓.๔ ผลที่ได้ . . . . . ๔๖

๓.๕ ข้อเสียของวิธีการลอยตัว . . . . . ๕๔

๔. อุปกรณ์และวิธีการ . . . . .	๕๕
๔.๑ ตัวอย่างน้ำและการเตรียมตัวอย่างน้ำให้บริสุทธิ์ . . . . .	๕๕
๔.๒ วัสดุและอุปกรณ์ในการหาอุณหภูมิการลอยตัว . . . . .	๖๓
๔.๓ การหาอุณหภูมิของการลอยตัว . . . . .	๖๕
๔.๔ การคำนวณหาปริมาณของน้ำชนิดหนัก . . . . .	๖๖
๕. ผลการวิจัย . . . . .	๗๐
๖. สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ . . . . .	๗๕
เอกสารอ้างอิง . . . . .	๘๓
ภาคผนวก . . . . .	๘๕
ประวัติการศึกษา . . . . .	๘๘



รายการตารางประกอบ

หน้า

ตารางที่

๒.๑ ค่าขยายตัวทางความร้อนของน้ำชนิดหนัก . . . . . ๒

๒.๒ อีออนจากของผสมของไฮโดรเจน ซึ่งมีโปรเทียมมากกว่าคิวทีเรียม . . . . . ๑๒

๓.๑ ค่าความนำไฟฟ้าจำเพาะของน้ำที่มีกรดในคริคผสมอยู่ภายหลังจาก  
นำไปผ่านกระบวนการระเหยแล้ว . . . . . ๒๒

๓.๒ ความแตกต่างของอุณหภูมิ ซึ่งมีผลต่อความเร็วของลูกกลอย . . . . . ๒๘

๓.๓ ผลต่อความหนาแน่นเนื่องมาจากอากาศที่ติดตัวอยู่ในน้ำ . . . . . ๓๑

๓.๔ ผลอันเนื่องจากการเอาอากาศออกซึ่งมีผลต่ออุณหภูมิของน้ำกลั่นจาก  
มหาวิทยาลัยโคลัมเบีย . . . . . ๓๒

๓.๕ ความสัมพันธ์ระหว่างความหนาแน่นของน้ำธรรมดาและน้ำชนิดหนัก (g/cc.)  
กับอุณหภูมิในช่วง ๕° ถึง ๒๐°C . . . . . ๓๕

๓.๖ ความสัมพันธ์ระหว่างผลต่างของความหนาแน่นของน้ำชนิดหนักบริสุทธิ์และน้ำ  
ธรรมดากับอุณหภูมิ . . . . . ๓๘

๓.๗ อุณหภูมิที่สมดุลของ Muller Bridge สำหรับน้ำมาตรฐาน . . . . . ๔๑

๓.๘ การเปรียบเทียบวิธีการต่าง ๆ ในการทำตัวอย่างน้ำให้บริสุทธิ์ . . . . . ๔๒

๓.๙ การวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำที่มีคิวทีเรียมประมาณ ๑ % . . . . . ๔๓

๓.๑๐ การวิเคราะห์ด้วยลูกกลอย สามารถคัดแผลงไปใช้ได้กับงานทางเคมี . . . . . ๔๔

๓.๑๑ ความหนาแน่นสัมบูรณ์ของคิวทีเรียม ๑ โมลเปอร์เซ็นต์ . . . . . ๔๕

๓.๑๒ ความหนาแน่นสัมบูรณ์ใน ๑ เปอร์เซ็นต์ เมื่อเทียบกับสารมาตรฐาน  
ที่เจือจาง . . . . . ๔๕

๓.๑๓ ปริมาณคิวทีเรียมในน้ำกลั่นจากมหาวิทยาลัยโคลัมเบีย . . . . . ๕๑

ตารางที่

๓.๑๔	การเปรียบเทียบการวิเคราะห์หาคะตุลกลอยและวิธีการสมมูลย์ . . . . .	๕๒
๓.๑๕	การเปรียบเทียบการวิเคราะห์หาคะตุลกลอยกับแมสสเปคโตรมิเตอร์ . . . . .	๕๓
๓.๑๖	การวิเคราะห์ไอโซโทปของตัวอย่างน้ำหาคะตุลกลอย . . . . .	๕๓
๓.๑๗	อุณหภูมิการลอยตัวจะเปลี่ยนไปเนื่องจากอายุของตุลกลอย . . . . .	๕๓
๓.๑๘	ผลของความดันที่มีต่ออุณหภูมิการลอยตัว . . . . .	๕๔
๓.๑๘	การเปลี่ยนอุณหภูมิจึงจะมีผลต่ออุณหภูมิการลอยตัว ซึ่งสังเกตได้จากเบคแมนเทอร์โมมิเตอร์ . . . . .	๕๔
๔.๑	รายชื่อตัวอย่างน้ำจากที่ต่าง ๆ ที่นำมาวิเคราะห์หาปริมาณของน้ำชนิดหนัก . . . . .	๕๕
๔.๒	ความสัมพันธ์ระหว่างความแน่นของน้ำธรรมดาและน้ำชนิดหนัก (g/cc.) กับอุณหภูมิในช่วง ๕ ถึง ๒๐°C . . . . .	๖๔
๕.๑	การทดสอบความแน่นอน (accuracy test) ในการหาอุณหภูมิการลอยตัว . . . . .	๗๒
๕.๒	ผลอันเนื่องมาจากสิ่งเจือปนที่มีอยู่ในตัวอย่างน้ำในการหาอุณหภูมิการลอยตัว . . . . .	๗๓
๕.๓	แสดงการหาสัมประสิทธิ์ของการเปลี่ยนแปลง (coefficient of variation) . . . . .	๗๔
๕.๔	แสดงอุณหภูมิที่จุดควงกลับของตัวอย่างน้ำ ๑๗ ตัวอย่าง . . . . .	๗๖
๕.๕	แสดงปริมาณของน้ำชนิดหนัก . . . . .	๗๘

รายการรูปประกอบ

หน้า

รูปที่

๒.๑	แสดงอะตอมของไฮโดรเจนของธาตุไฮโดรเจน . . . . .	๔
๓.๑	แบบของลูกกลอยที่ทำจากควอทซ์ . . . . .	๑๖
๓.๒	ลูกกลอยทำคว. แก้วหรือควอทซ์ . . . . .	๑๖
๓.๓	ระบบการทำน้ำให้ใช้เป็นมาตรฐานใหม่บริสุทธิ์ . . . . .	๑๘
๓.๔	แผนภาพของเครื่องระเหย A, CuO furnace (๕๕๐ °C) B, CaCl <sub>2</sub> column C, sodalime column. D, dry-ice trap. I, 150-mm. condenser . . . . .	๒๐
๓.๕	ความเร็วของลูกกลอยที่เป็นสัดส่วนกับอุณหภูมิ . . . . .	๒๘
๓.๖	ความเร็วของลูกกลอย เป็นสัดส่วนกับความแตกต่างของอุณหภูมิ ΔT ซึ่งมีอัตรา ๐.๐๐๓๕ ม.ม./วินาที/๐.๐๐๑ °C . . . . .	๒๘
๓.๗	แสดงการหาปริมาณของน้ำชนิดหนักในน้ำตัวอย่างด้วยวิธีการ ลอยตัว . . . . .	๓๓
๓.๘	แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความหนาแน่นของน้ำชนิดหนักที่ใช้เป็น มาตรฐานและตัวอย่างน้ำที่ใส่วกับอุณหภูมิ . . . . .	๓๖
๓.๙	กราฟความหนาแน่นของน้ำธรรมดา และน้ำชนิดหนักบริสุทธิ์ที่ใช้เป็น มาตรฐานแกนคังแสดงอุณหภูมิการลอยตัว และแกนนอกแทนปริมาณ ของน้ำชนิดหนักเป็น % ที่ต้องเพิ่มเข้าไป เนื่องจากการเพิ่มของ อุณหภูมิ . . . . .	๓๘
๔.๑	การทำน้ำใหม่บริสุทธิ์ด้วยการรีฟลักซ์ . . . . .	๖๑
๔.๒	การทำน้ำใหม่บริสุทธิ์ด้วยการกลั่น . . . . .	๖๒

รูปที่

๔.๓ DS Meter . . . . .	๖๓
๔.๔ แบบของตุลาคอย . . . . .	๖๓
๔.๕ อุปกรณ์ที่ใช้สำหรับการหาอุณหภูมิการลอยตัว . . . . .	๖๔