

การวัดรังสีแอลฟาจากพอลิเนียม-210 ในตัวอย่างอาหารทะเล
ด้วยเครื่องลิวทอนซินทิลเลชัน



นางสาวเนาวรัตน์ วัฒนไชย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
ภาควิชานิวเคลียร์เทคโนโลยี
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
พ.ศ.2537
ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ISBN 974-584-712-7

II 17250328

ALPHA RADIATION MEASUREMENT FROM POLONIUM-210
IN SEA FOOD SAMPLES USING A LIQUID SCINTILLATION COUNTER

MISS NAWARAT WATTHANACHAI

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering

Department of Nuclear Technology

Graduate School

Chulalongkorn University


1994

ISBN 974-584-712-7

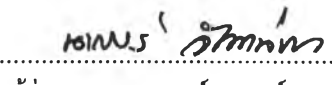
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การวัดรังสีแอลฟาจากพอลิเนียม-210 ในตัวอย่างอาหารทะเล
ด้วยเครื่องลิวทอนซินทิลเลชัน
โดย นางสาวเนาวรัตน์ วัฒนไชย
ภาควิชา นิเวศวิทยาเทคโนโลยี
อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ชยากริต ศิริอุปถัมภ์
อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม นายมานิตย์ ช้อนสุข

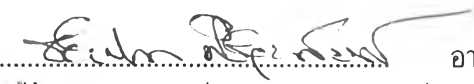


บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยาลัยเป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต

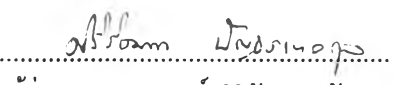

..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร.ถาวร วัชรภักย์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


..... ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ นเรศร์ จันทน์ขาว)


..... อาจารย์ที่ปรึกษา
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ชยากริต ศิริอุปถัมภ์)


..... อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม
(นายมานิตย์ ช้อนสุข)


..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ศิริวัฒนา บัญชรเทวกุล)



พิมพ์ต้นฉบับบทความวิจัยวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสี่เหลี่ยมนี้เพียงแผ่นเดียว

เนาวรัตน์ วัฒนไชย : การวัดรังสีแอลฟาจากพอลอเนียม-210 ในตัวอย่างอาหารทะเลด้วยเครื่อง
ลิกวิดซินทิลเลชัน (ALPHA RADIATION MEASUREMENT FROM POLONIUM-210
IN SEA FOOD SAMPLES USING A LIQUID SCINTILLATION COUNTER)

อ.ที่ปรึกษา : ผศ. ชยากริต ศิริอุปลัมภ์ , อ. ที่ปรึกษาร่วม : นายมานิตย์ ช้อนสุข, 58 หน้า.
ISBN 974-584-712-7

ศึกษาการเตรียม cocktail ที่เหมาะสมสำหรับการวัดรังสีแอลฟาด้วยเครื่องลิกวิดซินทิลเลชัน โดยใช้
extractive scintillator เพื่อนำมาประยุกต์ใช้ในการวัดรังสีแอลฟาจากพอลอเนียม-210 ในตัวอย่างอาหารทะเล ได้
cocktail ที่ประกอบด้วยตัวสกัด คือ Tri-n-octylphosphine oxide ที่ความเข้มข้น 0.2 โมลาร์ สารเรืองแสง คือ
Butyl-PBD เข้มข้น 8 กรัมต่อลิตร และตัวทำละลายคือ Toluene โดยมีประสิทธิภาพในการสกัดและวัดรังสีแอลฟา
 85.16 ± 4.59 เปอร์เซ็นต์ เมื่อนำมาประยุกต์ใช้ในการวัดรังสีแอลฟาจากพอลอเนียม-210 ในตัวอย่างอาหารทะเล
พบว่าต้องสกัดตัวอย่างด้วย extractive scintillator ในเงื่อนไขของกรดไฮโดรโบรมิกเข้มข้น 0.1 โมลาร์ แล้วสกัด
กลับด้วยกรดซัลฟูริกเข้มข้น 0.3 โมลาร์ เมื่อนำมาวัดรังสีแอลฟาด้วยเครื่องลิกวิดซินทิลเลชัน ปรากฏว่าได้ค่าใกล้เคียง
กับการวัดรังสีแอลฟาโดยใช้เครื่องแอลฟาสเปกโตรมิเตอร์

ภาควิชา นวัตกรรมเทคโนโลยี
สาขาวิชา นวัตกรรมเทคโนโลยี
ปีการศึกษา 2536

ลายมือชื่อนิสิต *Link*
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา *Serdar Bakir*
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม *M. H. D. S. P.*

C216921 : MAJOR NUCLEAR TECHNOLOGY

KEY WORD: POLONIUM-210 / EXTRACTIVE SCINTILLATOR / ALPHA LIQUID SCINTILLATION COUNTER

NAWARAT WATTHANACHAI : ALPHA RADIATION MEASUREMENT FROM POLONIUM-210 IN SEA FOOD SAMPLES USING A LIQUID SCINTILLATION COUNTER. THESIS ADVISOR : ASST. PROF. CHYAGRIT SIRIUPATHUM, THESIS CO-ADVISOR : MANIT SONSUK. 58 PP. ISBN 974-584-712-7

The object of this work is to develop the process for cocktail formulation and the measurement of α -radiation from Po-210 in sea food by liquid scintillation spectrometer using extractive scintillator. The optimum cocktail formula was composed of 0.2 M tri-n-octylphosphine oxide as extractant, using 8 g/l of butyl-PBD in toluene as scintillator. The chemical yield of the whole process was $85.16 \pm 4.59\%$. When applying the developed process for the determination of Po-210 in sea food samples, it was observed that the addition of 0.1 M HBr during the extraction followed by stripping with 0.3 M H_2SO_4 enhanced the chemical yield of the process. The activity of the extracted solutions were found to be in accordance with those results from direct α -spectrophotometric method.

ภาควิชา.....นิวเคลียร์เทคโนโลยี.....

สาขาวิชา.....นิวเคลียร์เทคโนโลยี.....

ปีการศึกษา.....2536.....

ลายมือชื่อนิสิต.....*H. Nara*.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....*Chyagrit Siriupathum*.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....*Manit Somsuk*.....



กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยความช่วยเหลือเป็นอย่างดีของผู้ช่วยศาสตราจารย์ ชยากริต ศิริอุปถัมภ์ หัวหน้าภาควิชานิเทศศาสตร์เทคโนโลยี และอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ และคุณมานิตย์ ช้อนสุข สำนักงานพลังงานปรมาณูเพื่อสันติ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ซึ่งท่านทั้งสองได้กรุณาให้คำปรึกษา แนะนำ และข้อคิดเห็นต่าง ๆ ของงานวิจัยมาด้วยดีตลอด ผู้วิจัยขอขอบพระคุณเป็นอย่างสูง

ขอขอบคุณ คุณดุขฎี ทันทวิวัฒนานนท์ กองสุขภาพ สำนักงานพลังงานปรมาณูเพื่อสันติ ที่ให้ความอนุเคราะห์เกี่ยวกับการวัดรังสีโดยเครื่องลิควิดซินทิลเลชัน ตลอดจนให้คำแนะนำและข้อคิดเห็นต่าง ๆ

ขอขอบคุณ คุณสิรินาฏ เลาะห์โรจนพันธ์ กองเคมี สำนักงานพลังงานปรมาณูเพื่อสันติ ที่ให้คำปรึกษา แนะนำ ข้อคิดเห็นต่าง ๆ ของงานวิจัยมาด้วยดีตลอด

ขอขอบคุณ คุณสายหยุด การะเกตุ สำนักงานพลังงานปรมาณูเพื่อสันติ ที่ให้ความช่วยเหลือการพิมพ์วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ด้วยดี

ขอขอบคุณบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ให้ทุนอุดหนุนในการทำวิจัยครั้งนี้



สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	จ
กิตติกรรมประกาศ	ฉ
สารบัญตาราง	ค
สารบัญภาพ	ข
คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ	ง
 บทที่	
1 บทนำ	1
ความเป็นมาของปัญหา	1
วัตถุประสงค์ของการวิจัย	2
ขอบเขตของการวิจัย	2
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับการวิจัย	3
2 ทฤษฎี	4
ธาตุพอลิเนียม	4
1. ไอโซโทปของพอลิเนียม	4
2. โลหะพอลิเนียม	6
3. เลขออกซิเดชันของพอลิเนียม	7
4. เกลือของพอลิเนียม	8
1. ประเภทของเกลือที่สามารถละลายน้ำ	8
2. ประเภทของเกลือที่ไม่สามารถละลายน้ำ	8
5. การแยกพอลิเนียม	8
1. การแยกโดยสกัดด้วยตัวทำละลาย	8
2. การแยกโดยวิธีการแลกเปลี่ยนไอออน	8
3. การแยกโดยเทคนิคการระเหิด	9
4. การแยกโดยวิธีเกาะติดด้วยตัวเองและเกาะติดด้วยไฟฟ้า	9

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
เครื่องนับรังสีแบบลิควิดซินทิลเลชัน	9
1. ปฏิกริยาการถ่ายทอดพลังงาน	10
2. ตัวทำละลาย	12
3. สารเรืองแสง	14
4. เควนซิง	15
1. เคมีคัลเควนซิง	15
2. คัลเลอร์เควนซิง	15
3. ออปติคัลเควนซิง	15
5. การวัดรังสีแอลฟาด้วยเครื่องลิควิดซินทิลเลชัน	16
6. การวิเคราะห์โดยใช้รูปร่างของพัลส์	16
การสกัดด้วยตัวทำละลาย	18
1. การสกัดแบบแบทช์	18
2. เทคนิคในการทำให้การสกัดได้ผลดี	19
3. ประสิทธิภาพของการแยกตัวถูกละลายจากสารผสม	19
3 วัสดุ อุปกรณ์ และวิธีดำเนินการวิจัย	21
สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง	21
1. สารรังสี	21
2. สารเรืองแสง	21
3. สารเคมีทั่วไป	21
อุปกรณ์และเครื่องมือ	21
การเตรียมสารละลาย	22
ขั้นตอนและวิธีดำเนินการวิจัย	23
1. ศึกษาผลของปริมาณสารเรืองแสงปฐมภูมิ ต่อประสิทธิภาพการนับรังสีโดยเครื่องลิควิดซินทิลเลชัน	23
1.1 กรณีของ Butyl-PBD	23
1.2 กรณีของ PPO	23

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
2. ศึกษาผลของปริมาณสารเรืองแสงทุติยภูมิ	
ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	24
2.1 เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิเป็น Butyl-PBD	24
2.2 เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิเป็น POP	24
3. ศึกษาผลของปริมาณ TOPO ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	25
4. ศึกษาอิทธิพลต่าง ๆ ของกรดและความเข้มข้นของกรด	
ที่มีต่อการสกัดและการนับรังสีของพอลิเนียม	26
5. ศึกษาผลของกรดไฮโดรโบรมิกต่อการสกัดยูเรเนียม	26
6. ศึกษาผลของความเข้มข้นของกรดซัลฟูริก	
ในการสกัดกลับ (Strip) ยูเรเนียม	27
7. ศึกษาประสิทธิภาพในการวัดรังสีแอลฟา	
ด้วยเครื่องลิวทิลเลชัน เมื่อใช้ extractive	
scintillator	27
8. การหาปริมาณของพอลิเนียม-210 จากตัวอย่างอาหารทะเล	29
9. การเตรียมตัวอย่างอาหารทะเล	30
10. การย่อยตัวอย่างอาหารทะเล	30
11. การสกัดและนับรังสีแอลฟาของพอลิเนียม-210 จากตัวอย่าง	
อาหารทะเล	30
4 ผลการวิจัย	32
ผลของปริมาณสารเรืองแสงปฐมภูมิต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	
โดยเครื่องลิวทิลเลชัน	32
ผลของปริมาณสารเรืองแสงทุติยภูมิ ต่อประสิทธิภาพ	
การนับรังสี	34
ผลของปริมาณ TOPO ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	38

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
ผลของอิทธิพลต่าง ๆ ของกรดและความเข้มข้นของกรด ที่มีต่อการสกัดและการนับรังสีของพอลิเนียม	40
ผลของกรดไฮโดรโบรมิกต่อการสกัดยูเรเนียม	42
ผลของความเข้มข้นของกรดซัลฟูริกในการสกัดกัลเบียม	43
ผลการศึกษาประสิทธิภาพในการสกัดและวัดรังสี ด้วยเครื่องลิวทอนทิลเลชัน เมื่อใช้ extractive scintillator	45
ผลการหาปริมาณพอลิเนียม-210 จากตัวอย่างอาหารทะเล	46
การหาขีดจำกัดต่ำสุดของการวัดรังสี	48
5 สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ	49
สรุปผลการวิจัย	49
ข้อเสนอแนะ	49
รายการอ้างอิง	51
ภาคผนวก	54
ประวัติผู้เขียน	58

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1	ไอโซโทปของพอลิเนียม	4
2	สมบัติทางกายภาพของโลหะพอลิเนียม	7
3	แสดงชนิดของตัวทำลายและประสิทธิภาพในการวัด	13
4	ผลของ Butyl-PBD ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	32
5	ผลของ PPO ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	33
6	ผลของ naphthalene ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิเป็น Butyl-PBD	34
7	ผลของ POPOP ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิเป็น Butyl-PBD	35
8	ผลของ naphthalene ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี เมื่อสารเรืองแสง ปฐมภูมิเป็น PPO	36
9	ผลของ POPOP ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิ เป็น PPO	36
10	ผลของปริมาณ TOPO ต่อประสิทธิภาพการนับรังสี	38
11	แสดงอิทธิพลของกรดและความเข้มข้นของกรดที่มีต่อการสกัด พอลิเนียม	40
12	ผลของความเข้มข้นของกรดไฮโดรโบรมิกต่อการสกัดยูเรเนียม	42
13	ผลของความเข้มข้นของกรดซัลฟูริกในการสกัดกลับยูเรเนียม	43
14	ประสิทธิภาพในการสกัดและวัดรังสีแอลฟาด้วยเครื่องลิวทอนทิลเลชัน เมื่อใช้ extractive scintillator	45
15	ปริมาณพอลิเนียม-210 จากตัวอย่างอาหารทะเลบริเวณอ่าวไทย ปี ค.ศ.1993 โดยการนับรังสีด้วยเครื่องลิวทอนทิลเลชัน	46
16	แสดงปริมาณพอลิเนียม-210 ในตัวอย่างอาหารทะเลบริเวณอ่าวไทย ปี ค.ศ.1991 โดยการนับรังสีด้วยเครื่องแอลฟาสเปกโทมิเตอร์	47

สารบัญภาพ

รูปที่	หน้า
1 การสลายตัวของอนุกรมยูเรเนียม-238 ในธรรมชาติ	1
2 แสดงกระบวนการเรืองแสง	11
3 แสดงแผนภาพของเครื่องลิวทอนทิลเลชั่น	11
4 แสดงสูตรโครงสร้างของสารเรืองแสงปฐมภูมิบางตัว	14
5 แสดงสูตรโครงสร้างของสารเรืองแสงทุติยภูมิบางตัว	15
6 แสดง pulse shape ²⁴¹ Am (α) และ ⁹⁰ Sr/ ⁹⁰ Y (β) ใน Optiphase Hisafe 2 จากเครื่องลิวทอนทิลเลชั่น Wallac 1411	17
7 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารเรืองแสง Butyl-PBD และ PPO กับประสิทธิภาพการนับรังสี	33
8 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของ naphthalene และประสิทธิภาพการนับรังสี เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิเป็น Butyl-PBD และ PPO	37
9 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของ POPOP และประสิทธิภาพการนับรังสี เมื่อสารเรืองแสงปฐมภูมิเป็น Butyl-PBD และ PPO	37
10 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของตัวสกัด TOPO และประสิทธิภาพการนับรังสี	39
11 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของกรดชนิดต่าง ๆ ที่มีผลต่อการสกัดพอลิเนียม และค่าการนับรังสี	41
12 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของกรดไฮโดรโบรมิก ในการสกัดยูเรเนียม-232 และเปอร์เซนต์การสกัดยูเรเนียม	42
13 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของกรดซัลฟูริกและ เปอร์เซนต์การสกัดกลับของยูเรเนียม	44
14 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่า dpm และ cpm ของตัวอย่างปลาทูนา	55
15 แสดงสเปกตรัมของแอลฟาจากพอลิเนียม-210 โดยเครื่องลิวทอนทิลเลชั่น	56
16 แสดงสเปกตรัมของแอลฟาจากยูเรเนียม-232 โดยเครื่องลิวทอนทิลเลชั่น	57

คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

° C	=	degree celcius
cpm	=	count per minute
dpm	=	disintegration per minute
g	=	gram
keV	=	Kiloelectron volt
M	=	Molar
MeV	=	milliequivalent
ml	=	milliliter
μl	=	microliter
%	=	percent
kg	=	kilogram
Bq	=	Becquerel
wt	=	weight