

การวิเคราะห์เพื่อหาความเข้มข้นของ Cs-137 ในตัวอย่างดินตะกอน

ได้ทำการวิเคราะห์เพื่อหาความเข้มข้นของ Cs-137 โดยใช้กราฟซึ่งแสดงความสัมพันธ์ระหว่างพื้นที่ใต้กราฟของรังสีแกมมากับความเข้มข้นของ Cs-137 ซึ่งจะช่วยให้ทราบถึงความเข้มข้นของซีเซียมในชั้นดินต่างๆ ของดินตะกอน

ในการทดลองได้เปรียบเทียบตัวอย่างมาตรฐาน ซึ่งมีความเข้มข้นของสารกัมมันตรังสี Cs-137 ต่างกันอยู่ 3 ระดับ คือ 0.22176 Bq/g , 0.08871 Bq/g และ 0.02218 Bq/g ตัวอย่างละ 40 กรัมโดยนายเท็ดทูน ดำรงคฤทธานาคย์ได้ทำการเตรียมไว้เมื่อ วันที่ 20 มีนาคม 2539

การเตรียมสารมาตรฐาน ทำได้ดังนี้

ใช้นมผงที่มี Cs - 137 2159 Bq/g ซึ่งวัดในวันที่ 7 สิงหาคม 2530 การเตรียมสารมาตรฐานทำในวันที่ 20 มีนาคม 2539 นมผงจะมีความแรงแรงรังสีแกมมา ซึ่งคำนวณได้ดังนี้

$$A = A_0 e^{-\lambda t}$$

โดยที่ A = ความแรงแรงรังสีในปัจจุบัน

A_0 = ความแรงแรงรังสีเริ่มต้น

$$\lambda = 0.693 / t_{1/2} \quad , \quad t_{1/2} = 30.17 \text{ ปี}$$

$$= 0.693 / (30.17 * 365 \text{ วัน})$$

$$= 0.693 / 11012.05$$

$$= 6.2931 * 10^{-5}$$

$$t = 3120 \text{ วัน}$$

$$A = 2159 e^{-(6.2931 * 10^{-5})(3120)}$$

เตรียมสารมาตรฐานที่มีความแรงแรงรังสี 3 ระดับ คือ

1 ใช้นมผง 5 g ผสมกับ Silica sand 35 g จะได้

$$\text{ความแรงแรงรังสี} = (5 \text{ g} * 1.77411 \text{ Bq/g}) / 40 \text{ g}$$

$$= 0.22176 \text{ Bq/g}$$

2. ใช้นมผง 2 g ผสมกับ Silica sand 38 g จะได้

$$\text{ความแรงแรงรังสี} = (2 \text{ g} * 1.77411 \text{ Bq/g}) / 40 \text{ g}$$

$$= 0.08871 \text{ Bq/g}$$

3 ใช้นมผง 0.5 g ผสมกับ Sillica sand 39.5 g จะได้

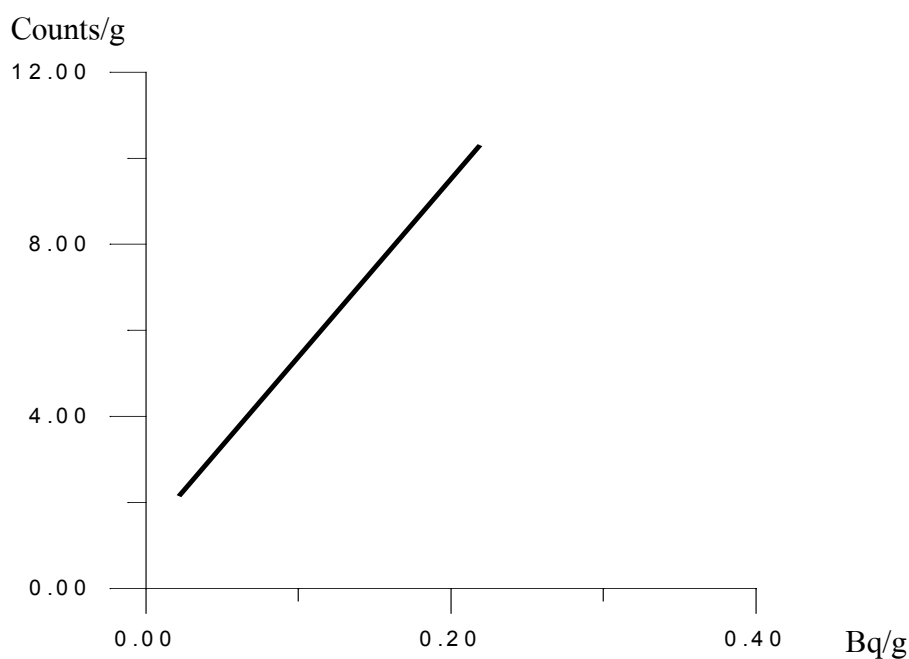
$$\begin{aligned} \text{ความแรงของรังสี} &= (0.5 \text{ g} * 1.77411 \text{ Bq/g}) / 40 \text{ g} \\ &= 0.02218 \text{ Bq/g} \end{aligned}$$

จากนั้นนำสารมาตรฐานทั้ง 3 ไปวัดสเปกตรัมรังสีแกมมาของ Cs-137 ที่พลังงาน 661.7 keV เป็นเวลา 3 ชั่วโมง โดยทำการวัด ณ. วันที่ 7 เดือน กรกฎาคม 2541 และวัดหาพื้นที่ใต้ยอด สเปกตรัม ได้ค่าดังตาราง

ตารางที่ 1 แสดงข้อมูลที่จำเป็นในการใช้วิเคราะห์ปริมาณ Cs-137 ในสารมาตรฐาน

สารมาตรฐาน ลำดับที่	พื้นที่ใต้ยอด (Area)	น้ำหนัก (g)	พื้นที่ใต้ยอด Cs-137ต่อกรัม	ปริมาณCs-137 ต่อกรัม
1	413	40	10.325±0.50	0.22178
2	231	40	5.775±0.38	0.08871
3	77	40	1.925±0.22	0.02218

เมื่อนำค่าความเข้มของรังสีของสารมาตรฐานและพื้นที่ใต้ยอดรังสีแกมมาต่อน้ำหนักมาเขียนกราฟ แสดงความสัมพันธ์ของทั้ง 2 และลากเส้น กราฟโดยอาศัย least square fit จะได้กราฟดังรูป



รูปที่ 1 แสดงกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของ Cs-137 ในสารมาตรฐาน กับพื้นที่ใต้ยอดรังสีแกมมา

โดยมีสมการแสดงความสัมพันธ์

$$Y = 40.962X \pm 1.464 \quad (1)$$

โดย Y คือค่าความเข้มข้นของ Cs-137 ในสารตัวอย่างต่อกรัม

X คือพื้นที่ใต้ยอดรังสีแกมมาของ Cs-137 ต่อกรัม

ตัวอย่างการคำนวณปริมาณรังสีที่อยู่ในตะกอนต่อกรัม

นำเอาพื้นที่ใต้ยอดสุทธิต่อน้ำหนัก 1 กรัม ซึ่งจากสมการ (1) ก็คือค่า Y ยกตัวอย่างการคำนวณบริเวณบ้านโคกอิฐจุด 1B ในช่วงความลึก 0-1 cm $Y = 1.89$ เมื่อนำไปแทนค่าในสมการจะได้ว่า $X = (1.89 - 1.46) / 40.926 = 10.46 \text{ mBq/g}$

การคำนวณค่าความผิดพลาดของพื้นที่ใต้ยอดสุทธิ ต่อน้ำหนัก = $(\text{Area})^{1/2} / \text{น้ำหนักสาร}$ ที่ระดับ 0-1 cm มี Area = 53 น้ำหนักสาร = 28 g ดังนั้นค่าความผิดพลาดมีค่า $(53)^{1/2} / 28 = 0.26$

ส่วนความผิดพลาดของปริมาณรังสีต่อกรัมนำค่าความผิดพลาดของพื้นที่ใต้ยอดสุทธิต่อน้ำหนักมาแทนค่าในสมการ (1) ให้มีค่าเท่ากับตัวแปร Y

เมื่อ $Y = 0.26$ แทนในสมการ จะได้ว่า

$$X = (0.26 - 1.464) / 40.962 = -0.03$$

ดังนั้นค่าปริมาณรังสีต่อกรัมมีค่าเท่ากับ $10.46 \pm 0.03 \text{ mBq/g}$