

บทนำ

ในการวิเคราะห์แบบนิวเคลียร์เอนดิเวชันโดยใช้ฟ้าสหนิวเคลียร์อนนั้น ในทางประทศปัจจุบันมาแล้ว แต่ส่วนใหญ่เป็นการวิเคราะห์ทางเคมี จำเป็นต้องใช้คัวหัวละลายในแม่น้ำ สมกับชาติหรือสารที่จะวิเคราะห์ แม้ว่าผลที่ได้จะแม่นยำและใกล้เคียงกันทางนิวเคลียร์ฟลิกส์¹ ก็ตาม แต่ต้องใช้เวลาในการก่อการและยุ่งยาก ในปี 1958 Brookbank, et.al.

ทำการวิเคราะห์เหล็กและไทเทเนียมในโลหะสมของอัลูมิเนียมโดยใช้ปฏิกิริยา

$Ti^{46}(n,p)Sc^{46}$ และ $Ti^{48}(n,p)Sc^{48}$ ในปี 1966 H.B.Desai², et.al ไคร์เคราะห์ไทเทเนียมและหินแกรนิตจากปฏิกิริยา $Ti^{47}(n,p)Sc^{47}$ เป็นครั้น

สำหรับในประเทศไทยนั้น การวิเคราะห์ชาติบางอย่างในศิลปาชัยนิวเคลียร์อนนั้น เคยมีขึ้นมาแล้ว ในปี 1965 เพื่อหาชาติอัลูมิเนียม ใช้เดี่ยม แมงกานีส และโป๊แพสเชี่ยม แต่ใช้เทอร์มลนิวเคลียร์อนซึ่งเป็นปฏิกิริยา_niwaeron - แกมมา (n,γ reaction)

¹ Brookbank, et.al. "Neutron Activation Analysis of Aluminium Base Alloy" Analytical Chemistry, 30 (1958) 1785.

² H.B.Desai, et.al. "Determination of Titanium in Stabilised Steel" Analyst, 91 (1966) 638

³ บรรจุ ลุขประเสริฐ "การวิเคราะห์ลินแร่" กระบวนการนิวเคลียร์เอนดิเวชัน" วิทยานิพนธ์ แผนกฟลิกส์ มธก.วิทยาลัย 2508

1.1 ความมุ่งหมายหลัก

เพื่อศึกษาหลักการและเทคนิคของการวิเคราะห์คุณภาพนิวตรอน โดยการใช้ นิวตรอนในเครื่องปฏิกรณ์ป์ร์มาณ์ และเครื่องวัดรังสีแบบแกมมาส เปกโตรนีเตอร์ ซึ่งมีหัวตัว เป็นแบบโซเดียมไอโอดีด แต่ไม่ต้องอาศัยกรรมวิธีทางเคมีในการวิเคราะห์เลย

โดยทั่วไป การวิเคราะห์คุณภาพนิวตรอนจากเครื่องปฏิกรณ์ อาศัยปฏิกริยา(*n, g*) ระหว่างเทอร์มลนิวตรอนกับชาตุ เพาะปฏิกริยานี้เกิดได้ แต่ในที่นี่เป็นการศึกษาการวิเคราะห์โดยอาศัยปฏิกริยา (*n, p*) ระหว่างฟ้าสทันนิวตรอนกับชาตุ ซึ่งแม้โดยทั่วไปปฏิกริยา เกิดไม่ได้เท่าปฏิกริยา (*n, g*) แต่อาจจิวเคราะห์สารตัวอย่างบางอย่างโดยคลิกพ่องควร หลักใหญ่ของวิธีนี้คือการอาบสารตัวอย่างโดยห่อหุ้มด้วยแคดเมียม ซึ่งจะช่วยกันมีให้เทอร์มล นิวตรอนเข้าทำปฏิกริยากับสารตัวอย่าง ผลที่เกิดขึ้นอยู่กับว่า ชาตุที่ทองการวิเคราะห์จะ ทองเกิดปฏิกริยา (*n, p*) ให้กัวชาตุอื่น ๆ ที่มีปนอยู่ในสารตัวอย่าง

1.2 ความมุ่งหมายเฉพาะ

ทดลองวิเคราะห์หาปริมาณของ เหล็กและไทเทเนียมในคิน โดยการอาบฟ้าสท นิวตรอนเพื่อเกิดปฏิกริยา (*n, p*) การวิเคราะห์คินโดยวิธีเคมีเป็นวิธีที่บุ่งยาก ลื้นเบื่อง และเสียเวลา เนื่องจากทองละลายตัวอย่างคินซึ่ง เป็นสิ่งที่ละลายยาก การวิเคราะห์เหล็ก และไทเทเนียมในคินค่อนข้างเทอร์มลนิวตรอน ไม่อาจทำได้โดยปราศจากการวิธีทางเคมี เพราะก้มมันคงพรั่งสีจากเหล็กและไทเทเนียมจะถูกรังสีจากชาตุอื่น ๆ ในคินกลบหมก เพราะ แรงกว่า ทำการวิเคราะห์คุณภาพฟ้าสทันนิวตรอนโดยคลิกจะเป็นประโยชน์ต่อไปสำหรับผู้ที่ต้อง การวิเคราะห์คิน

1.3 ขอบเขตของการวิจัย

การวิจัยนี้ประกอบด้วยการหาตัวอย่างคิน มาตรบันทึกอนามัยในครรลองปฏิกรย์ปีรวมๆ และศึกษารังสีที่เกิดขึ้นโดยใช้เครื่องวัดรังสีแบบแกมมาส เปคโตรนีเคอร์ และจากการวัดรังสีแล้วคำนวนผลออกมา เป็นปริมาณของ เหล็กและไทเทเนียมในคิน พร้อมกับประเมินผล ว่าการวิเคราะห์แบบนี้ จะให้ความแม่นยำมากน้อยเพียงไร จะปรับปรุงได้อย่างไร สมควรจะนำไปใช้ในการวิเคราะห์คินหรือไม่

