

## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

กาญจนा ศิริอุปถัมภ์. การสกัดและหาปริมาณแทนทາลัม ในไอเมี่ยน และคีบูกในแร่ชามาสไกท์จากหงส์แร่คีบูก. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2525.

. วินัย สมบูรณ์. กระบวนการสกัดแร่แทนทາลัมและในไอเมี่ยนจากตะกรันแร่คีบูก. จดสารสภาวะเวย์ด้อม. 5 (สิงหาคม-กันยายน 2529): 4-12

อากรณ์ ศิริอุคุณรัตน์. การแยกในไอเมี่ยนและแทนทາลัม แล้วทำให้บริสุทธ์โดยการสกัดด้วยตัวทำละลาย. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2527.

### ภาษาอังกฤษ

Andreev, A.V. and Golubchikov, V.V. Preciseon NG-activation method of Determining Silicon,Yttrium,Niobium,Cirium and Neodymium in mineral Raw Material. J.of Anal.Chem in USSR (1982): 1538-1547. orig. Zh.Anal.Khim 36. (1981): 2144-2155  
Albrecht,W.W. Production,Properties and Application of Tantalum,Niobium and their compounds in P.Moeller,P.Cerny and F.Sauge (eds), Lanthanide,Tantalum and Niobium. 345-358. Germany : Springer-Verlag. 1989

Boedy,Z.,Csikai,J. Data for 14 Mev neutron activation analysis. Handbook on Nuclear Activation Data (1987) : 216-412

Droegkamp,R.E.,Schussler,M.,Lambert,J.B.,Taylor,D.F. Tantalum and Tantalum compounds. Encycloplich of Chemical Technology 3nd ed., 22 (1978) : 541-582

Kallmann,S. Niobium and Tantalum. Treaties on Analysis Chemistry Part 2, 6 (1964) : 177-406

Knoll,G.F. Radiation Detection and Meansurement, 2nd ed, John Wiley&Sons, Inc., Singapore, 1989

Lowenhein, F.A. Tantalum. Encyclopidia of Industrial Chemical Analysis 18 (1973)

: 440-454.

Lyon,W.S. Guide to Activation Analysis, D.Van Nostrand, USA., 1964

Parry,S.J. Activation Spectrometry in Chemical Analysis, John Wiley&Sons, Inc., USA,  
1991

Pollard,P.J. Geometry of Granite Associated with Tantalum and Niobium mineralization in  
P.Moeller,P.Cerny and F.Sauge (eds), Lanthanide,Tantalum and Niobium, 145-170.  
Germany :Springer-Verlag, 1989

Skoog,D.A. Principle of Instrumentation Analysis, 3nd ed., pp.502-522, Sannder Collage  
Publisher, USA., 1985

Zatolokin, B.V.,Krasnov, N.N.,Konstantinov, I.O.The Activation of Some Element by  
Neutron Generate with a Cyclotron. International Journal of Applied Radiation and  
Isotope 34 (1983): 879-882

ศูนย์วิทยบรังษยการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก.

ตารางผนวก ก. แสดงค่าคงที่ที่ใช้ในการคำนวณหาปริมาณสิ่งเรือปนในสารตัวอย่าง  
แทนทางลับ

Isotope	abundance (%)	ปฏิกิริยา	Gamma Energy (keV)	neutron cross section (mb)	Gamma Efficiency	Gamma per decay (%)
Al-27	100	(n, $\alpha$ )	1336	118	0.0228	100
Fe-56	91.8	(n,p)	846	98	0.0198	98.9
K-41	6.7	(n,p)	1293	51	0.0153	99
Nb-93	100	(n,2n)	934	482	0.0125	100
Si-28	92.2	(n,p)	1778	226	0.0116	100
W-182	26.2	(n,p)	1120	2.3	0.0079	34

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ข.

### ตัวอย่างการคำนวณ

#### การคำนวณหาค่า neutron flux

จากสมการ

$$w = \frac{Ac}{EPN_A \sigma_a \phi (1 - e^{-\lambda_i})(e^{-\lambda_d})}$$

แทนค่าตัวแปรต่างๆดังนี้

อัตราเร้นบอร์จสี(c)	=	224	cps
มวลอะตอม(A)	=	26.9	
มวลของแพ่นอะลูมิเนียมที่ใช้เป็น flux monitor	=	0.0552	กรัม
ค่าคงที่การสลายตัว ( $\lambda$ )	=	$1.2816 \times 10^{-5}$	$\text{sec}^{-1}$
ค่าภาคตัดขวางนิวตรอน ( $\sigma$ ) จากตารางผนวก ก.	=	118	mb
ค่าประสิทธิภาพการรับรังสี (E) จากตารางผนวก ก.	=	0.0116	
Abundance (a)	=	1	
Avogadro number ( $N_A$ )	=	$6.02 \times 10^{23}$	
Gamma per decay (P)	=	1	
ระยะเวลาอานรังสี ( $t_i$ )	=	1800	sec
ระยะเวลาสลายตัว ( $t_d$ )	=	3450	sec
$\therefore \text{neutron flux } (\phi) = 1.0451 \times 10^9 \text{ n/cm}^2 \text{ sec}$			



ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณธาตุที่ได้จากการอ่านรังสีสารตัวอย่างแทนกวัลัน

### การหาปริมาณเหล็ก

$$\text{จากสมการ } W = \frac{Ac\lambda}{EPN_A \sigma a \phi (1 - e^{-\lambda t_1})(e^{-\lambda t_2})(1 - e^{-\lambda t_3})}$$

แทนค่าตัวแปรดังนี้

peak area ของเหล็ก (c)	=	682	counts
มวลอะตอม (A)	=	55.8	
neutron flux ( $\phi$ )	=	$1.0451 \times 10^9$	$n/cm^2 \text{ sec}$
กำลังที่การสลายตัว ( $\lambda$ )	=	$7.4612 \times 10^{-5}$	$\text{sec}^{-1}$
ค่าภาคตัดขวางนิวตรอน ( $\sigma$ ) จากตารางหนัก ก.	=	98	mb
ค่าประสิทธิภาพการวัดรังสี (E) จากตารางหนัก ก.	=	0.0228	
Abundance (a)	=	0.92	
Avogadro number ( $N_A$ )	=	$6.02 \times 10^{23}$	
Gamma per decay (P)	=	1	
ระยะเวลาอ่านรังสี ( $t_1$ )	=	1800	sec
ระยะเวลาสลายตัว ( $t_d$ )	=	26460	sec
ระยะเวลาวัดรังสี ( $t_2$ )	=	3600	sec
. . . ปริมาณเหล็กที่พบในสารตัวอย่าง	=	2.5092	mg

## ศูนย์วิทยาพยากรณ์ การคำนวณหาปริมาณทางวิทยาลัย

### ค่าขีดจำกัดการวัดของเหล็ก

$$\text{จากสมการ } W = \frac{Ac\lambda}{EPN_A \sigma a \phi (1 - e^{-\lambda t_1})(e^{-\lambda t_2})(1 - e^{-\lambda t_3})}$$

แทนค่าด้วยแบบต่างๆดังนี้

peak area ของเหล็ก (c)	=	100	counts
มวลอะตอม (A)	=	55.8	
neutron flux ( $\phi$ )	=	$1.0451 \times 10^9$	$n/cm^2 sec$
ค่าคงที่การสลายตัว ( $\lambda$ )	=	$7.4612 \times 10^{-5}$	$sec^{-1}$
ค่าภาคตัดขวางนิวตรอน ( $\sigma$ ) จากตารางผนวก ก.	=	98	mb
ค่าประสิทธิภาพการวัดรังสี (E) จากตารางผนวก ก.	=	0.0228	
Abundance (a)	=	0.92	
Avogadro number ( $N_A$ )	=	$6.02 \times 10^{23}$	
Gamma per decay (P)	=	1	
ระยะเวลา半衰期 ( $t_{1/2}$ )	=	1800	sec
ระยะเวลาสลายตัว ( $t_d$ )	=	26460	sec
ระยะเวลาวัดรังสี ( $t_c$ )	=	3600	sec
$\therefore$ ปริมาณกัดกร่อนเหล็ก		=	79 $\mu g$

  
**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**



ประวัติผู้เขียน

นายจารุเดช วงศ์วิໄລ เกิดเมื่อวันที่ 11 มีนาคม พศ.2512 ที่กรุงเทพมหานคร เข้าศึกษาใน  
คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ในปีการศึกษา 2530 และจบการศึกษาจากภาควิชา  
รังสีประดุจดและไฮโซไทป์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ในปีพ.ศ. 2535 เข้า  
ศึกษาในภาควิชานิวเคลียร์เทคโนโลยี คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในปีการ  
ศึกษา 2535

## ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย