ANÁLISIS DE SEDIMENTOS POR FLUORESCENCIA DE RAYOS-X EN ENERGÍA DISPERSIVA

Olivera P.⁽¹⁾ polivera@ipen.gob.pe

(1) Departamento de Química - IPEN / Lima, Perú

RESUMEN

Se ha analizado mediante Fluorescencia de Rayos X en Energía Dispersiva con excitación radioisotópica, una muestra desconocida de sedimento junto a un material de referencia, de matriz similar (SL-1/IAEA). Los errores observados fueron menores del 10% en la mayoría de los casos, excepto para el Ti. Se utilizó una fuente anular de Cd-109 para la excitación de los elementos y un detector semiconductor de Si(Li), acoplado a una tarjeta multicanal incorporado en una PC para la detección de los rayos X característicos. Se ha usado el método de sensibilidad elemental para la determinación de concentraciones de los elementos presentes en rango de número atómico de 19 a 42 (k a Mo) mediante sus líneas K α y de 50 a 93 (Sn a U), mediante sus líneas Lα.

ABSTRACT

An unknown sediment sample beside a certified sample of similar matrix (SL-1/IAEA) were quantitatively analysed by energy dispersive X-ray fluorescence with radioisotopic excitation. The observed errors were less than 10% for the majority of the elements except for Ti. Annular radioactive source Cd-109 were utilized for the excitation of elements while a Si(Li) semiconductor detector compled to a multichannel emulation card inserted in a PC was used for the detection of the characteristic X-rays. The Elemental Sensitivities method was used for the determination of the concentrations of elements presents, on the range of atomic number 20 to 42 (K to Mo) by K α lines and 50 to 93 (Sn a U), by L α lines.

1. INTRODUCCIÓN

El Organismo Internacional de Energía Atómica, con cierta frecuencia, organiza Test de Eficiencia para Laboratorios de Fluorescencia de Rayos X, con la finalidad de evaluar la calidad de los resultados, que los laboratorios asistidos por ellos, entregan a sus usuarios. En esta ocasión se trató de analizar una muestra de sedimento, considerado como una muestra de origen ambiental.

Los fotones gamma

2. EQUIPOS Y MATERIALES

Fuente de excitación:

Fuente radiactiva de Cd-109 Actividad : 0.07055mci al 26-02-02

Sistema de espectrometría de rayos-x:

- 1. Detector de Silicio Litio, marca ORTEC, Modelo SLP 10190
- 2. Fuente de alto voltaje Marca ORTEC, Modelo 459
- 3. Amplificador marca CANBERRA, Modelo 2025
- 4. Portanim BNC Modelo AP-2H.
- 5. Osciloscopio Marca TRIO Modelo CS-1830.
- 6. Tarjeta multicanal Modelo PCA (NUCLEUS) incorporado a una computadora AT/ 386 Marca DATAWORLD con procesador matemático.

3. TRABAJO EXPERIMENTAL

Tabla 1. Elementos utilizados para la calibraciónen energía del sistema.

Energías (Kev)	Elementos	Canal
4.508	Ti	154
5.894	Mn	208
8.04	Cu	294
15.744	Zn	603

Calibración del Sistema en Energía

La calibración en energías es el paso previo para la identificación de elementos, se irradió láminas de: Ti, Mn, Cu, Zr de 99.99% de pureza simultáneamente durante 500s





Calibración en sensibilidad elemental

Angulo de incidencia

Se determinó el ángulo de incidencia con la siguiente fórmula:

$$\phi = Arcsen \left[\frac{mc^{-2}}{E_{0}E_{s}} (E_{0} - E_{s}) - 1 \right]$$

Donde:

Eo = 22,101Kev

$$mc^2$$
 = 511Kev
Es = 20.55
 ϕ_{AI} = 48.17

 Tabla 2. Elementos utilizados para la calibración en sensibilidad elemental.

LieffForma quinneapureza(g/cm²)KKBr99.50 $1.23598 0$ Timetal99.99 0.112745 MnMno299.00 0.3062 FeFeSo4.7H2O99.50 0.500271 Cometal99.00 0.23428 Nimetal99.99 0.044872 AsAs2O389.83 0.370167 BrKbr99.50 1.235980 SrSr(NO3)299.00 0.8158309 MoMoO399.50 0.1941423 Agmetal99.99 0.0791749 SnSnCl ₂ 2H ₂ O99.0 0.3642688 CsCsCl99.50 1.161855 BaBa(NO3)299.4 1.210922 Gdmetal99.99 0.1300886 Tametal99.99 1.6500 HgHgCl99.90 ∞ Pbmetal99.90 1.059632 UU ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Flom	Forma química	% d e	Espesor Másico
KKBr99.50 $1.23598 0$ Timetal99.99 0.112745 MnMno299.00 0.3062 FeFeSo4.7H2O99.50 0.500271 Cometal99.00 0.23428 Nimetal99.99 0.044872 AsAs2O389.83 0.370167 BrKbr99.50 1.235980 SrSr(NO_3)299.00 0.8158309 MoMoO399.50 0.1941423 Agmetal99.99 0.0791749 SnSnCl ₂ 2H ₂ O99.0 0.3642688 CsCsCl99.50 1.161855 BaBa(NO_3)299.4 1.210922 Gdmetal99.99 0.1300886 Tametal99.99 1.6500 HgHgCl99.90 ∞ Pbmetal99.90 ∞ UU ₃ O ₈ 89.94 0.211561	LICIII		pureza	(g/cm²)
Timetal99.99 0.112745 MnMno299.00 0.3062 FeFeSo4.7H2O99.50 0.500271 Cometal99.00 0.23428 Nimetal99.99 0.044872 AsAs2O389.83 0.370167 BrKbr99.50 1.235980 SrSr(NO3)299.00 0.8158309 MoMoO399.50 0.1941423 Agmetal99.99 0.0791749 SnSnCl ₂ 2H ₂ O99.00 0.3642688 CsCsCl99.50 1.161855 BaBa(NO3)299.4 1.210922 Gdmetal99.99 0.0401066 Dymetal99.99 0.1300886 Tametal99.99 1.6500 HgHgCl99.90 \propto Pbmetal99.90 1.059632 UU_3O ₈ 89.94 0.211561	K	KBr	99.50	1.23598 0
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Ti	metal	99.99	0.112745
FeFeSo4.7H2O99.50 0.500271 Cometal99.00 0.23428 Nimetal99.99 0.044872 AsAs2O389.83 0.370167 BrKbr99.50 1.235980 SrSr(NO3)299.00 0.8158309 MoMoO399.50 0.1941423 Agmetal99.99 0.0791749 SnSnCl ₂ 2H ₂ O99.0 0.3642688 CsCsCl99.50 1.161855 BaBa(NO3)299.4 1.210922 Gdmetal99.99 0.0401066 Dymetal99.99 1.6500 HgHgCl99.90 ∞ Pbmetal99.90 ∞ UU ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Mn	Mno2	99.00	0.3062
Cometal99.00 0.23428 Nimetal99.99 0.044872 AsAs2O389.83 0.370167 BrKbr99.50 1.235980 SrSr(NO3)299.00 0.8158309 MoMoO399.50 0.1941423 Agmetal99.99 0.0791749 SnSnCl ₂ 2H ₂ O99.0 0.3642688 CsCsCl99.50 1.161855 BaBa(NO3)299.4 1.210922 Gdmetal99.99 0.0401066 Dymetal99.99 1.6500 HgHgCl99.90 ∞ Pbmetal99.90 ∞ UU ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Fe	FeSo ₄ .7H ₂ O	99.50	0.500271
Nimetal99.99 0.044872 AsAs ₂ O ₃ 89.83 0.370167 BrKbr99.50 1.235980 SrSr(NO ₃) ₂ 99.00 0.8158309 MoMoO ₃ 99.50 0.1941423 Agmetal99.99 0.0791749 SnSnCl ₂ 2H ₂ O99.0 0.3642688 CsCsCl99.50 1.161855 BaBa(NO ₃) ₂ 99.4 1.210922 Gdmetal99.99 0.0401066 Dymetal99.99 0.1300886 Tametal99.99 1.6500 HgHgCl99.90 ∞ Pbmetal99.90 1.059632 UU ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Со	metal	99.00	0.23428
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Ni	metal	99.99	0.044872
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	As	As ₂ O ₃	89.83	0.370167
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Br	Kbr	99.50	1.235980
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Sr	Sr(NO ₃) ₂	99.00	0.8158309
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Мо	MoO ₃	99.50	0.1941423
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Ag	metal	99.99	0.0791749
$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	Sn	SnCl ₂ 2H ₂ O	99.0	0.3642688
BaBa(NO3)299.41.210922Gdmetal99.990.0401066Dymetal99.990.1300886Tametal99.991.6500HgHgCl99.90 ∞ Pbmetal99.901.059632UU_3O_889.940.211561	Cs	CsCl	99.50	1.161855
Gd metal 99.99 0.0401066 Dy metal 99.99 0.1300886 Ta metal 99.99 1.6500 Hg HgCl 99.90 ∞ Pb metal 99.90 1.059632 U U ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Ва	Ba(NO ₃) ₂	99.4	1.210922
Dy metal 99.99 0.1300886 Ta metal 99.99 1.6500 Hg HgCl 99.90 ∞ Pb metal 99.90 1.059632 U U ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Gd	metal	99.99	0.0401066
Ta metal 99.99 1.6500 Hg HgCl 99.90 ∞ Pb metal 99.90 1.059632 U U ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Dy	metal	99.99	0.1300886
Hg HgCl 99.90 ∞ Pb metal 99.90 1.059632 U U ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Та	metal	99.99	1.6500
Pb metal 99.90 1.059632 U U ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Hg	HgCl	99.90	x
U U ₃ O ₈ 89.94 0.211561	Pb	metal	99.90	1.059632
	U	U ₃ O ₈	89.94	0.211561

En las figuras (2 y 3) se muestran las curvas de calibración por sensibilidad elemental de los elementos de la línea $K\alpha$. Y $L\alpha$.

Análisis de muestras

Se trabajó paralelamente con la muestra desconocida y un material de referencia.

Determinación de la humedad

Se calentó las muestras a 105 °C por 24 horas.

Preparación de la pastilla para su irradiación

Se pesó aproximadamente 900mg de muestra y de material de referencia y 100mg de aglutinante orgánico "celulosa" $(C_6H_{10}O_5)$. Para cada uno, se homogenizó la mezcla agitando vigorosamente el frasco cerrado durante 15 minutos, se preparó las pastillas correspondientes y se determinó su espesor.

Tabla 3.Condicionesde irradiaciónde lamuestra y el material de referencia.

Muestra	Humedad (%)	Espesor másico	Concentración Celulosa (%)
Desconocida	5.77948	0.2032701	9.99
MR SL-1	5.84566	0.209952	9.88

Irradiación y medición de las pastillas

Tiempo de irradiación: 56000 s. En la Figura 4 se muestra un espectro de la muestra desconocida.







Figura 3. Curva de calibración por sensibilidad elemental de la línea L





Figura 4. Espectro de la muestra.

Tabla 4. Resulta	dos de análisis	de la muestra
desconocida	y el material de	referencia.

Elem.	Muestra	Material de Referencia SL-1		
	desconocida			
	(mg/Kg)	(mg/Kg)	Valor	Error
			certf.	(%)
K	13558 ±	15051 ±	15000	0
	1039	1533		
Са	2554 ±625	2523 ±	2500	1
		895		
Ti	4717 ± 289	6277 ±	5170	21
		407		
Mn	3518 ±92	3691 ±	3460	7
		87		
Fe	67505 ±	68798 ±	67400	2
	1160	1100		
Zn	254 ± 10	235 ± 6	223	5
Rb	115 ± 2	116 ± 2	113	3
Sr	82 ± 2	82 ± 1	80	3
Y	86 ± 1	88± 1	85	4
Zr	240± 2	249 ±2	241	3
Nb	20 ± 1	16 ± 1	17	-6
Pb	40 ± 7	39 ±5	37.7	3
Th	11 ± 2	13 ± 2	14	-7

4. CONCLUSIONES

La técnica aplicada da resultados con alto grado de exactitud, como se observa en la tabla 4, habiendo obtenido errores menores al 10%, excepto para el Ti, para el que se observa un error del 21 %.

El uso de un material de referencia, certificado similar a la muestra desconocida, analizado en paralelo con la misma, permite garantizar la calidad de los resultados.

El Cd-109 como fuente de excitación permite, dadas las energías de sus fotones de 22.101 KeV (K α de Ag), 24.928 KeV (K β de Ag) y 88 KeV (γ), determinar elementos cuyos Z, se encuentran entre 19 a 42 y 50 a 92, vale decir, del K al Mo y del Sn al U, respectivamente.

Es una técnica versátil, que permite analizar diferentes tipos de muestras, como sedimentos, arcillas, suelos, etc.

5. REFERENCIAS

- [1] Manual de software Quantitative X-Ray Analysis System (QXAS) Version 3.5
- [2] Streli C. and Wobrauschek P. Practical Course X-Ray Analytical Methods, 1998
- [3] Bertín E. Principles and Practice of X-Ray Spectrometric Analysis, 1979