



Revista Luna Azul
E-ISSN: 1909-2474
lesga@une.net.co
Universidad de Caldas
Colombia

Macías Socha, Claudia; García Colmenares, Mauricio; Chaparro S., Patricia
DETERMINACIÓN ELECTROQUÍMICA DE PLOMO Y CADMIO EN AGUAS
SUPERFICIALES

Revista Luna Azul, núm. 44, enero-junio, 2017, pp. 27-38
Universidad de Caldas
Manizales, Colombia




Disponible en: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=321750362003>

- Cómo citar el artículo
- Número completo
- Más información del artículo
- Página de la revista en redalyc.org

redalyc.org

Sistema de Información Científica
Red de Revistas Científicas de América Latina, el Caribe, España y Portugal
Proyecto académico sin fines de lucro, desarrollado bajo la iniciativa de acceso abierto

DETERMINACIÓN ELECTROQUÍMICA DE PLOMO Y CADMIO EN AGUAS SUPERFICIALES

Claudia Macías Socha ¹
Mauricio García Colmenares ²
Patricia Chaparro S. ³

Recibido el 9 de junio de 2015, aprobado el 7 de marzo de 2016 y actualizado el 7 de diciembre de 2016

DOI: 10.17151/luaz.2017.44.3

RESUMEN

El método voltametría de onda cuadrada (OSWV) fue validado para la cuantificación de Cd^{2+} y Pb^{2+} en aguas superficiales. El estudio fue realizado usando solución Britton-Robinson como electrolito de soporte a pH 4,8, carbón vítreo como electrodo de trabajo, Ag/AgCl como electrodo de referencia y platino como electrodo auxiliar. La técnica presenta un límite de detección 211 $\mu\text{g/L}$ para Pb y 268 $\mu\text{g/L}$ para Cd. La aplicación de la técnica voltamétrica OSWV fue realizada en aguas de la quebrada Las Torres del sector Parque Industrial en Sogamoso (Colombia), hallando una concentración de: Pb^{2+} 0,750 \pm 0,067 mg/L y Cd^{2+} 0,570 \pm 0,071 mg/L, los cuales sobrepasan los límites máximos establecidos por las normas nacionales (Decreto 4728/2010) e internacionales vigentes para aguas residuales. Los resultados fueron contrastados por el método de referencia espectrofotometría de absorción atómica aceptado como referencia, permitiendo deducir que el método electroquímico genera resultados con un nivel de confianza del 95%.

PALABRAS CLAVE

Voltametría, carbón vítreo, metales pesados, voltagrama.

ELECTROCHEMICAL DETERMINATION OF LEAD AND CADMIUM IN SURFACE WATER

ABSTRACT

The square wave electrochemical voltammetry method (OSWV) to quantification of cadmium and lead in surface waters was validated. It used a Britton-Robinson buffer as solution supporting electrolyte to pH 4.8, working electrode glassy carbon, Ag/AgCl as reference electrode and platinum as counter electrode. The limit of detection determined was 211 $\mu\text{g/L}$ for Pb and 268 $\mu\text{g/L}$ for Cd. The application of voltammetric technique OSWV was performed in waters of the creek Towers Industrial Park Sector in Sogamoso (Colombia). The ions concentration in the samples analyzed was 0.750 \pm 0.067 mg/L for Pb^{2+} and 0.570 \pm 0.071 mg/L for Cd^{2+} , exceeding the national and international standards limits for wastewater. The results obtained by voltammetry were compared with atomic absorption method spectrophotometer traditionally accepted, allowing deducing that the voltammetric method generates results with a confidence level of 95%.

KEY WORDS

Voltammetry, vitreous carbon, heavy metals, voltammogram.

INTRODUCCIÓN

La Organización Mundial de la Salud (OMS) y la Organización de las Naciones Unidas para la Alimentación y la Agricultura (FAO) reconocen la vulnerabilidad del recurso hídrico en lugares donde persiste la contaminación por metales pesados, así como el impacto negativo de las actividades antropogénicas (OMS, 2008). Una de las causas que contribuyen a la polución de las fuentes hídricas por metales pesados es el material particulado y la descarga de lixiviados industriales, siendo estos un riesgo para el medio ambiente, las actividades agropecuarias y la seguridad alimentaria de las regiones y/o sitios aledaños. Los metales pesados son especies químicas no degradables, por tanto, se consideran contaminantes estables y persistentes al ser depositados al medio ambiente. Esto ocasiona alteraciones en los diferentes ecosistemas e incrementa su solubilidad llegando a reducir la calidad de vida de los seres vivos (Del Toro, González, Bravo & Mollineda, 2010; Madero & Marrugo, 2011).

Sogamoso cuenta con una riqueza hídrica considerable, con afluentes como la quebrada Las Torres, una de las quebradas más importantes que recoge los vertimientos de explotaciones minera de Morcá, y la Zona del Corredor Industrial destacándose la producción siderúrgica y cementera, que por su cercanía a dicha quebrada intervienen al generar diferentes tipos de contaminación. Su trayectoria es de oriente a occidente. En la parte alta sus aguas son utilizadas para consumo humano, regadío y abrevadero de animales, en la parte baja para la industria ladrillera, y en la parte media recibe vertimientos de la minería del carbón y las aguas servidas de la comunidad aledaña. En general, está quebrada es de alta vulnerabilidad a la contaminación, por su cercanía a la zona industrial, generando un alto grado de peligrosidad a quien use dicha agua de la quebrada (Identidad Geográfica, 2015).

Los metales, como el plomo (Pb) y el cadmio (Cd), deben su toxicidad a la fuerte afinidad de sus cationes por el azufre, así como hacia los grupos sulfhidrilo, -SH, los cuales están presentes comúnmente en las enzimas que controlan la velocidad de las reacciones metabólicas (Ruiz, 2012). El Pb en el organismo humano puede causar lesiones al sistema urinario, nervioso, reproductor e inmunológico (EPA, 2012), y el Cd puede acumularse en los riñones, donde afecta el mecanismo de filtración causando la excreción de proteínas esenciales y azúcares del cuerpo y el consecuente daño de los riñones, también genera daño en el sistema nervioso central, inmune, y posible daño en el ADN o desarrollo de cáncer (Boguszewska & Pasternak, 2004; Lenntech, 2015). Así, el Cd y el Pb son reconocidos como tóxicos acumulativos y su concentración en aguas de consumo humano según la EPA no puede ser superior de 0,005 mg/L Cd, 0,015 mg/L Pb (EPA, 2012).

Para la determinación de metales pesados a niveles de trazas en el medio ambiente se han desarrollado métodos altamente sensibles y selectivos, entre los que se encuentran la Espectrometría de Masas con Plasma de Acoplamiento Inductivo (ICP-MS), Espectrometría de Fluorescencia de rayos X (XRF) y Espectrometría de Absorción Atómica (AAS) (Ewing, 1997). Sin embargo, el análisis implica tiempos largos, instrumentos sofisticados y costosos, y mantenimiento de alto costo. En contraste, el método electroquímico es una alternativa de amplio espectro, económica, versátil y amigable con el ambiente. Estos métodos son una opción para el análisis de trazas de metales pesados, aniones, sulfuros, nitritos, nitratos y otros compuestos orgánicos en aguas, alimentos, productos químicos y baños galvánicos a niveles de ppt, ppb y ppm. El Cd y el Pb han sido determinados en agua potable por voltametría

de redisolución con modificación de electrodos (Buica, Ungureanu, Birzan, Razus & Mandoc, 2013), reportes de desarrollo y validación de un método voltamperométrico para determinar estaño total en agua (Espinoza & Alvarado, 2008), técnicas matemáticas aplicadas a la resolución de señales electroquímicas del sistema Pb (ii) / Tl (i) (Palacios, 2000).

El objeto del estudio fue validar y cuantificar Pb y Cd presentes en las aguas de la quebrada Las Torres (Sogamoso, Colombia) mediante la técnica de voltametría de onda cuadrada, usando electrodo carbón vítreo como electrodo de trabajo, el cual ofrece ventajas como mayor rango de potenciales positivos y negativos de trabajo, es más amigable con el entorno natural al no generar residuos, a diferencia del electrodo de gota de mercurio que se oxida a potenciales positivos y genera residuos peligrosos para el analista y el entorno natural. El trabajo permite demostrar que este método es sencillo y eficaz para la determinación de metales pesados.

MATERIALES Y MÉTODOS

Materiales

Reactivos

Todos los reactivos empleados fueron de grado analítico (RA): hidróxido de sodio (NaOH 99%), ácido bórico (H_3BO_3 99%), ácido fosfórico (H_3PO_4 85%) y cloruro de sodio (NaCl 99%) de Merck, ácido acético glacial (CH_3COOH 99,8%) y ácido nítrico (HNO_3 65%) de Panreac, soluciones estándar de 1000 mg/L de Cd y Pb marca J.T. Baker. El agua utilizada para preparación de reactivos y purgas de materiales fue desionizada con una conductividad menor de 0,3 μS (Sistema Millipore).

Equipos

Se verificaron las condiciones óptimas de funcionamiento de los equipos necesarios para la validación del método, dentro de los que se encuentran: polarógrafo BAS CV 50W equipado con un analizador voltamperométrico y un electrodo de carbono vítreo BASI MF-2070 como electrodo de trabajo, electrodo de referencia Ag/AgCl BASI MF-2052 y un electrodo auxiliar de platino BASI MW-1032, balanza analítica Aventure Ohaus, micropipeta Boeco de 10-100 μL y pH-metro Sartorius Scohott CG 842.

Preparación de soluciones

Se empleó una solución Buffer Britton-Robinson a pH 4,8. Se prepararon soluciones stock en agua desionizada de Pb y Cd de 100 y 30 $\mu\text{g/L}$. La curva de calibración (0,3-1,5 $\mu\text{g/L}$) se construyó con adiciones de 35-100 μL de las soluciones estándar a un volumen final de 7 ml.

Métodos

Limpieza de sistema de electrodos

Se realizó con ácido nítrico al 10%, seguido de una limpieza electroquímica con cloruro de sodio saturado en modo de voltametría cíclica de 2000 a - 2000 mV durante cinco ciclos, finalmente se enjuagó con agua desionizada.

Validación de la técnica voltamétrica OSWV

Se seleccionaron las condiciones instrumentales óptimas para el desarrollo del método como potencial inicial, potencial final, desoxigenación de la muestra, tiempo de quietud, sensibilidad, amplitud y frecuencia de onda y rango de potencial. Se determinaron los principales atributos del método de validación: límite de detección (DL), límite de cuantificación (QL), precisión, exactitud, rango útil, sensibilidad e incertidumbre.

Comparación de resultados de voltametría de onda cuadrada frente al método espectrofotométrico de absorción atómica

Se comparó el método voltamétrico validado con el método de referencia (espectrofotometría de absorción atómica EAA) llevando a cabo un análisis de un estándar de 2 ppm y dos muestras naturales (contramuestras) en un espectrofotómetro de llama de acetileno-aire (marca Shimadzu) con previa digestión húmeda de la muestra según método SM 3111B y SM 3030E.

Cuantificación de Pb y Cd en muestras de agua natural

Para la selección de las muestras de agua natural para el estudio se realizó un muestreo aleatorio, simple, durante los meses de agosto a noviembre de 2013 de acuerdo con un diseño experimental que cubría la totalidad del afluente quebrada Las Torres del sector Parque Industrial de Sogamoso, que recibe vertimientos de las diversas actividades empresariales. Para la medida voltamétrica se mezclaron 3 ml de muestra previamente filtrada a través de un papel de fibra de vidrio de 47 mm y tamaño de poro de 1 μ m, 0,5 μ g/L de Cd y Pb y 4 ml de la solución electrolítica, se ajustó a pH 4,8. La mezcla obtenida se transfirió a la celda polarográfica, se programó el equipo según la optimización previa de los parámetros y se procedió a la medición.

RESULTADOS Y DISCUSIÓN

Parámetros técnicos

Respuesta señal del equipo

Con el objeto de conocer si el blanco seleccionado interfería con la técnica de análisis se realizó un barrido exploratorio por voltametría cíclica, seleccionando un rango de -1000 a -200 mV ([Figura 1a](#)), no se presentó señal. La voltametría cíclica indica de forma precisa los potenciales de electroactividad de una especie química y la reversibilidad de la reacción redox que pueden presentar, es decir, si sufre un proceso de reducción y oxidación. Con el rango de potencial seleccionado se analizó un estándar de Cd y Pb para conocer su potencial de electroactividad, los metales presentaron señales a -762 y -542 mV, respectivamente; el voltograma indica que los dos metales presentan reacciones reversibles ([Figura 1b](#)). Con el rango de potencial de trabajo seleccionado se evaluó la respuesta del equipo por la técnica de análisis seleccionada por su alta sensibilidad y velocidad de análisis: voltametría de onda cuadrada, se verificó que el blanco no presentara interferencia con la medida voltamétrica ([Figura 1c](#)), y se analizó un estándar de los dos metales, los cuales

presentaron señales en potenciales de reducción en - 762 mV para Cd y - 542 mV para Pb (Figura 1d).

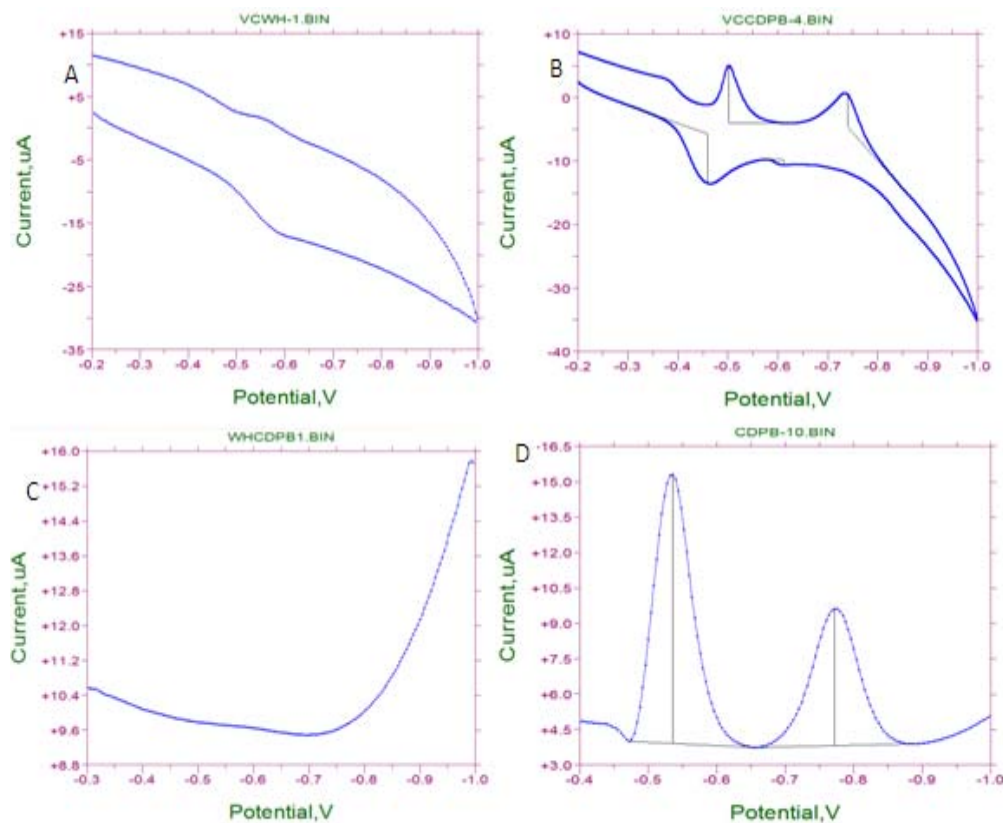


Figura 1. A: Medición del blanco por VC. B: óxido-reducción del Pb^{2+} y Cd^{2+} por VC. C: medición de blanco por OSW. D: oxidación de Pb y Cd por OSW

Determinación de los parámetros para la ejecución de la medida voltamétrica

El solvente seleccionado fue agua desionizada, se empleó como electrolito de soporte buffer Britton-Robinson (B-R) a pH 4,8. Se desarrollaron ensayos consecutivos en los cuales se modificaron y optimizaron los siguientes parámetros del equipo: desoxigenación de la muestra: 5 minutos, potencial inicial: - 1000 mV, potencial final: - 200 mV, sensibilidad: 10 $\mu A/V$, frecuencia: 15 Hz, tiempo de quietud: 5 segundos, resistencia: 54 Ohm, amplitud de la onda cuadrada: 20 mV, muestreo: 256 mV.

Selección de la curva de calibración

Se graficó la corriente generada (amperios) en función de la concentración ($\mu g/L$), obteniendo la curva correspondiente de calibración (Figura 2).

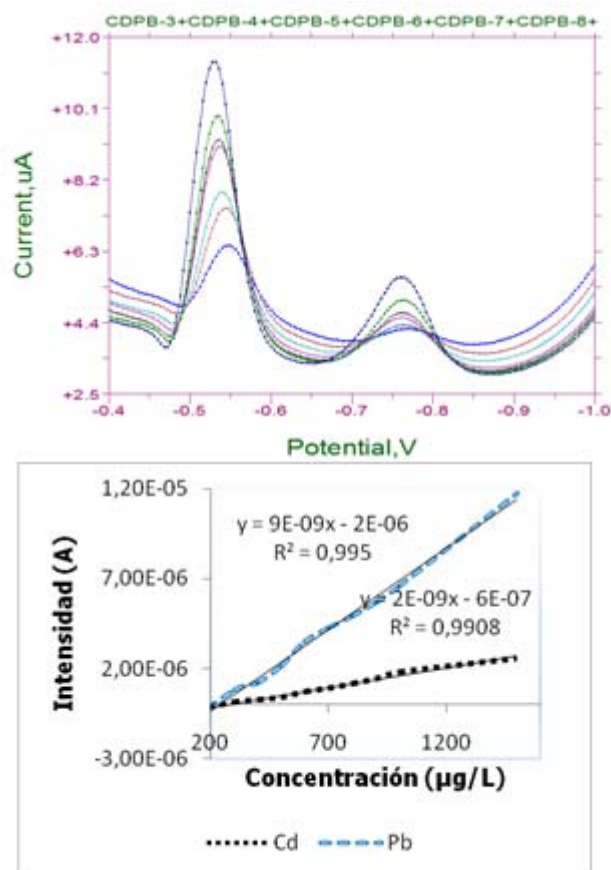


Figura 2. Curva de calibración de Pb y Cd.

Validación del método para cuantificación de Pb y Cd

Atributos del método

Los atributos del método de cuantificación de Pb^{2+} y Cd^{2+} por voltametría de onda cuadrada obtenidos se resumen en la [Tabla 1](#).

Tabla 1. Atributos del método de validación para Cd y Pb

Atributo	Valor	
	Cd	Pb
Límite de detección	268,00 µg/L	211,00 µg/L
Límite de cuantificación	280,00 µg/L	228,00 µg/L
Sensibilidad	$2,09 \times 10^{-9}$ A/ µg/L	$8,90 \times 10^{-9}$ A/ µg/L
Exactitud rango alto	112,56%	81,50%
Exactitud rango bajo	82,40%	115,20%
Precisión (reproducibilidad)	91,60%	89,50%
Nivel de confianza	94,50%	92,00%
Incertidumbre	± 0,05 µg/L	± 0,08 µg/L

Se determinó que las respuestas de los estándares y las muestras naturales más solución estándar en los 6 ensayos realizados por los dos analistas en el proceso de validación no presentaron variaciones significativas (Figura 3).

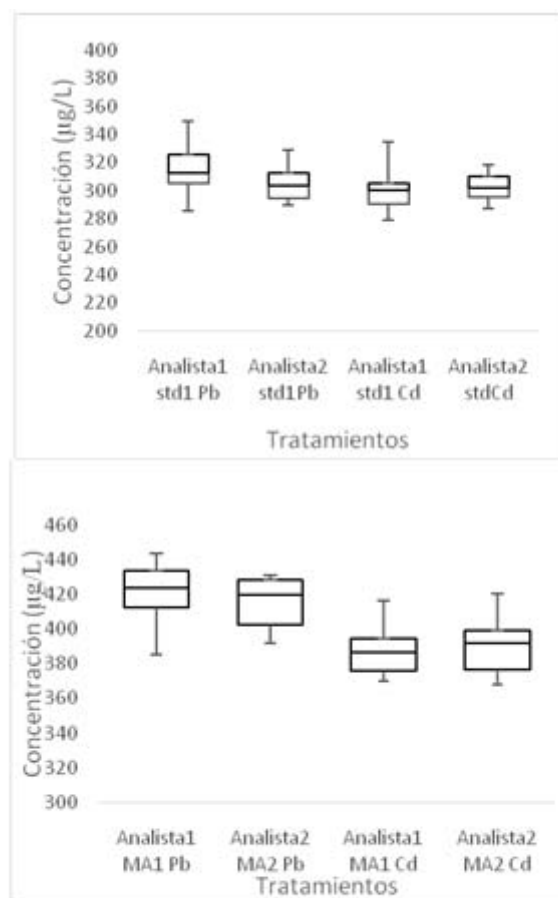


Figura 3. Análisis de varianza de dos factores con varias muestras por grupo M1A1 Cd-Pb.

Las medidas realizadas en las muestras naturales más adicionado (MA), presentaron mayor dispersión que los estándares de cada metal, debido posiblemente a que estas concentraciones son mayores que los estándares evaluados, sin embargo, no se presentaron diferencias significativas en los ensayos realizados por los dos analistas, datos verificados por el Análisis de Varianza, en los 6 ensayos el valor F calculado fue inferior al valor F crítico, criterio de aceptación a un nivel de confiabilidad del 95%.

En la [Tabla 2](#) se presentan los resultados obtenidos por el método validado analíticamente (voltamétrico) comparado con el método de referencia (Espectrofotometría de absorción atómica). Se observa que las concentraciones de Cd y Pb, cuantificadas en las tres muestras por voltametría de onda cuadrada, son superiores a las del método de referencia. Esta diferencia se evaluó por medio de un análisis de varianza de un factor ([Tabla 3](#)). El análisis indicó que no se presentó diferencia significativa en la concentración de los estándares de Cd y Pb determinados por las dos técnicas de análisis. El valor F calculado fue inferior al valor F crítico de aceptación. El análisis fue realizado con un nivel de confiabilidad del 95%, correspondiente al método voltamétrico.

Tabla 2. Comparación de resultados del método voltamétrico OSWV frente al método de referencia SAA

Muestra		Concentración µg/L	
		Voltametría de onda cuadrada OSWV (nivel de confianza 95%)	Espectrofotometría de absorción atómica SAA (Nivel de confianza 95%)
Muestra con estándar de Pb y Cd: ME11 (0,2 mg/L)	Cd	679	690
	Pb	711	705
Muestra natural: MNA-1	Cd	364	359
	Pb	347	339
Estándar de Cd y Pb: SMP-2 (0,9 mg/L)	Cd	964	968
	Pb	947	944

Tabla 3. Análisis de varianza de un factor: estándares Cd y Pb de 0,9 mg/L determinados por voltametría de onda cuadrada y absorción atómica

Técnica	Origen de las variaciones	Suma de cuadrados	Grados de libertad	Promedio de los cuadrados	F calculado	Probabilidad	Valor crítico para F
Voltametría	Entre grupos	0,87	2	0,43	0,32	0,73	3,35
	Dentro de los grupos	36,60	27	1,36			
Absorción atómica	Entre grupos	12,87	2	6,43	2,31	0,12	3,35
	Dentro de los grupos	75,30	27	2,79			

Determinación cuantitativa de Cd y Pb en agua natural

Una vez validado el método voltamétrico se procedió a su aplicación en aguas naturales. El agua analizada se tomó del afluente quebrada las Torres del sector Parque Industrial de Sogamoso que recibe vertimientos de la actividad minera de la vereda Morcá, del municipio de Sogamoso (Boyacá).

Para la medición se adicionó en la celda electroquímica 4 mL de la solución electrolítica Britton-Robinson y 3 mL de muestra natural con adición de estándar 0,5 mg/L de Cd y Pb. La concentración de cada metal fue evaluada en aguas provenientes del afluente quebrada Las Torres del sector Parque Industrial de Sogamoso, durante los meses de agosto a septiembre, con un total de 50 muestras analizadas, los datos obtenidos en promedio fueron 0,500-0,570 mg/L para Cd y 0,698-0,750 mg/L para Pb, con una desviación estándar de $\pm 0,071$ y $\pm 0,067$, respectivamente. Se observó que los resultados obtenidos sobrepasan los niveles de concentración máximos permitidos en el recurso agua por las normas vigentes: Agua uso agrícola, según Decreto 1594/84

(Pb^{2+} : 0,05 mg/L, Cd^{2+} : 0,01 mg/L) (MinAgricultura, 1984) y (Pb^{2+} : 0,015 mg/L y Cd^{2+} : 0,005 mg/L) (EPA, 2016).

Se compararon los valores del límite máximo residual MRL de los dos metales estudiados con los datos obtenidos en las muestras de agua, encontrándose que sobrepasan estos límites. Teniendo en cuenta que el agua de este afluente es empleada para uso agrícola, y que no se encuentran reportes de control de contaminantes por entes gubernamentales, los valores obtenidos permiten inferir que existe un riesgo inminente de contaminación por Cd y Pb en los productos agrícolas regados con esta agua, los cuales pueden causar problemas de salubridad al consumidor final, con mayor peligro para la población infantil en la cual el MRL en alimentos para niños es 10 veces menor que el aceptado para adultos (Li et al., 2009).

Los metales pesados son especies químicas no degradables, por tanto, se consideran contaminantes estables y persistentes al ser depositados al medio ambiente. Esto ocasiona alteraciones en los diferentes ecosistemas e incrementa su solubilidad llegando a reducir la calidad de vida de los seres vivos (Del Toro et al., 2010; Madero & Marrugo, 2011).

La cercanía de zonas industriales con corrientes hídricas está generando residualidad peligrosa de ciertos metales entre ellos el Cd y el Pb, clasificados en las categorías toxicológicas I, estos metales son acumulativos y pueden causar lesiones al sistema urinario, nervioso, reproductor e inmunológico (Soto, Lozano, Barbarín & Alcalá, 2004; Instituto Nacional de Salud, 2014).

El monitoreo de metales pesados en alimentos es de crucial importancia para determinar el grado de exposición de una población y prevenir las posibles consecuencias toxicológicas a largo plazo, y el cambio en las prácticas culturales y la responsabilidad con el entorno natural (Yacomelo, 2014).

CONCLUSIÓN

Los atributos del método analítico voltamétrico para la cuantificación de Cd y Pb en agua natural demuestran que los resultados obtenidos son válidos y confiables. La concentración del estándar de los metales determinada por la técnica de análisis no presentó diferencia significativa. El valor F calculado fue inferior al valor F crítico de aceptación. El contenido de Pb y Cd cuantificado en agua de la quebrada las Torres del sector Parque Industrial de Sogamoso supera los niveles máximos permitidos de LMR establecidos por las normas vigentes: Decreto 1594/84 (Ministerio de Agricultura, 1984), y la tabla regulada de contaminantes en agua potable. (EPA, 2016). El análisis fue realizado con un nivel de confiabilidad del 94,5% para Cd y 92% para Pb.

AGRADECIMIENTOS

Los autores agradecen el apoyo por la financiación a la Dirección de Investigaciones de la Universidad Pedagógica y Tecnológica de Colombia.

REFERENCIAS

- Boguszezwska, A., & Pasternak, K. (2004). ***Cadmium-influence on biochemical processes of the human organism. Ann Univ Mariae Curie Sklodowska Med***, 59(2), 519-523.
- Buica, G. O., Ungureanu, E. M., Birzan, L., Razus, A. C., & Mandoc, L. R. (2013). Voltammetric sensing of lead and cadmium using poly (4-azulen-1-yl-2,6-bis (2-thienyl)pyridine) complexing films. ***Journal of Electroanalytical Chemistry***, 693, 67-72.
- Del Toro, R., González, Y., Bravo, L. R., & Mollineda, A. (2010). Determinación de plomo en las aguas de los ríos Ténima, Hatibonico y afluentes de la cuenca San Pedro Camagüey. ***Rev. Aporte Santiaguino***, 3(1), 101-107.
- Environmental Protection Agency United States (EPA). (2016). Table of Regulated Drinking Water Contaminants. Recuperado de <http://www.epa.gov/your-drinking-water/table-regulated-drinking-water-contaminants#Inorganic>
- Espinoza, E., & Alvarado, A. (2012). Desarrollo y validación de un método voltamperométrico para determinar estaño total en agua. ***Revista Internacional de Contaminación Ambiental***, 28(1), 61-72.
- Ewing, G. W. (1997). ***Analytical Instrumentation Handbook***. Second ed. New York: Marcel Dekker.
- Identidad Geográfica. (2015). Información General de Sogamoso. Recuperado de <https://sites.google.com/a/sogamoso-boyaca.gov.co/biblioteca-sogamoso/sitios-de-interes/informacion-general-de-sogamoso/identidad-geografica>
- Instituto Nacional de Salud. (2014). ***Protocolo de Vigilancia en Salud Pública. Intoxicaciones por sustancias químicas.*** Recuperado de <http://www.ins.gov.co/lineas-de-accion/Subdireccion-Vigilancia/sivigila/Protocolos%20SIVIGILA/PRO%20Intoxicaciones.pdf>
- Lennotech. (2015). Cadmio - Cd. Recuperado de <http://www.lennotech.es/periodica/elementos/cd.htm#ixzz3YjQFDlmy>
- Li, Y., Liu, X., Zeng, X., Liu, Y., Liu, X., Wei, W., & Luo, S. (2009). Simultaneous determination of ultra-trace lead and cadmium at a hydroxyapatite-modified carbon

ionic liquid electrode by square-wave stripping voltammetry. **Sensor and Actuators B: Chemical**, 139(2), 604-610.

- Madero, A., & Marrugo, J. (2011). Detección de metales pesados en bovinos, en los valles de los ríos Sinú y San Jorge, departamento de Córdoba, Colombia. **Revista MVZ Córdoba**, 16(1), 2391-2401.
- MINISTERIO DE AGRICULTURA. Decreto 1594 de 1984, Junio 26, Por el cual se reglamenta parcialmente el Título I de la Ley 9 de 1979, así como el Capítulo II del Título VI – Parte III – Libro I del Decreto-[Ley 2811 de 1974] en cuanto a usos del agua y residuos líquidos. Bogotá, 1984.
- Organización Mundial de la Salud (OMS). (2008). **Guías para la calidad del agua potable**. Tercera edición. Vol. 1: Recomendaciones. Recuperado de http://www.who.int/water_sanitation_health/dwq/gdwq3rev/es/
- Palacios, J. M. (2000). **Técnicas matemáticas aplicadas a la resolución de señales electroquímicas del sistema Pb (II) / TI (I)**. (Tesis de licenciatura). Universidad de Cádiz, Cádiz, España.
- Ruiz, S. (2012). **Tratamiento de muestra en la determinación de plomo en agua del río Natividad, Oaxaca**. (Tesis de licenciatura). Universidad de la Sierra Juárez, Ixtlán de Juárez, Oaxaca, México.
- Soto, E., Lozano, T., Barbarín, J. M., & Alcalá, M. (2004). Remoción de metales pesados en aguas residuales mediante agentes químicos. **Ingenierías**, 7(23), 46-51.
- Yacomelo, M. J. (2014). **Riesgo toxicológico en personas expuestas, a suelos y vegetales, con posibles concentraciones de metales pesados, en el sur del Atlántico, Colombia**. (Tesis de maestría). Universidad Nacional, Medellín, Colombia.

1. Químico. Estudiante de Maestría en Química. Escuela de Posgrados. Facultad de Ciencias. Universidad Pedagógica y Tecnológica de Colombia - Grupo de Investigación en Química Ambiental. Tunja, Colombia. claudia.macias@uptc.edu.co
Código Orcid: 0000-0002-3267-0768

2. Químico de Alimentos. Estudiante de Maestría en Química. Escuela de Posgrados. Facultad de Ciencias. Universidad Pedagógica y Tecnológica de Colombia - Grupo de Investigación en Química Ambiental. Tunja, Colombia. josemauricio.garcia@uptc.edu.co Código Orcid: 0000-0003-0047-281X.

3. Magister en Ciencia y Tecnología de Alimentos. Docente. Escuela de Ciencias Químicas. Facultad de Ciencias. Universidad Pedagógica y Tecnológica de Colombia - Grupo de Investigación en Química Ambiental. Tunja, Colombia. patricia.chaparro.uptc.edu.co Código Orcid: 0000-0002-0560-3076

Para citar este artículo: Macías Socha, C., García Colmenares, M., & Chaparro S., P. (2016). Determinación electroquímica de plomo y cadmio en aguas superficiales. *Luna Azul*, 42, 27-38. DOI: 10.17151/luaz.2017.44.3

Recuperado

de http://200.21.104.25/lunazul/index.php?option=com_content&view=article&id=218

Esta obra está bajo una [Licencia de Creative Commons Reconocimiento CC BY](#)

