

MONITOREO ELECTROANALÍTICO DE LA CAPTURA DE Ni(II), Cd(II) y Hg(II) EN SOLUCION POR BIOMASAS DE DESECHO (CAFÉ, TE NEGRO Y CASCARA DE NARANJA).

Paola Salinas(1), Maricela Flores(1), Alejandro Baeza(2)

- (1) Programa de Estancias Cortas, Facultad de Química. UNAM
- (2) Departamento de Química Analítica, Facultad de Química. UNAM pao salinas90@hotmail.com; killimy55@hotmail.com;baeza@.unam.mx

Alejandro Baeza - Facultad de Química - UNAM

La contaminación es un problema ambiental de magnitud mundial, producto de las actividades antropogénicas. En particular en México la contaminación por metales ha afectado al agua y al suelo; siendo los metales más reportados el níquel, mercurio, plomo, cobre, zinc y cadmio. Sin embargo, a partir de la década de los 70's, se ha tratado de buscar la manera de remediar los errores producidos, y optimizar los procesos para conservar los recursos existentes para alcanzar la sustentabilidad, por lo que

Objetivos:

Demostrar que el Ni(II), Cd(II) y Hg(II) pueden ser removidos de disoluciones acuosas por adsorción de biomasa de desecho: de café molido exprés, bolsitas de té negro y cascara de naranja como un posible sistema de remediación de aguas contaminadas.

Métodos:

La biomasa se lleva a sequedad en una estufa para posteriormente molerla con un mortero hasta obtener un polvo fino.

Se pone en contacto bajo agitación constantes, alícuotas de biomasa seca con 5 mL de una disolución amortiguadora de acético/acetato a pH = 5.0 en presencia de catión a una concentración inicial de 2 mM. Se ensayan alícuotas de 10, 100, 1000 mg de biomasa seca y diferentes tiempos de contacto.

Se cuantifica la concentración del catión no adsorbido en solución por curvas de calibración polarógráfica, i_{lim} = f(C) con un Polarógafo Polarecord 506 Metrohm, con una columna de Hg con tiempo de goteo 1 s como electrodo de trabajo, un electrodo de referencia de Ag|AgCl y un electrodo auxiliar de carbón. Se elimina el oxigeno contaminante por burbujeo de nitrógeno húmedo previo a la determinación. El programa de perturbación es E_i = 0.0V, E_f = -1.0V, (dV/dt) = 2 mV/s. Se prueba también un MIMP (minipolarógrafo de mínima instrumentación) de bajo costo y construcción propia para ensayo en campo)

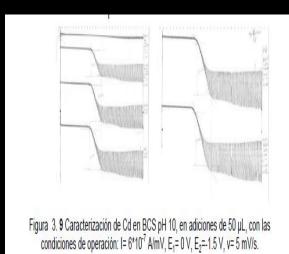
Resultados:

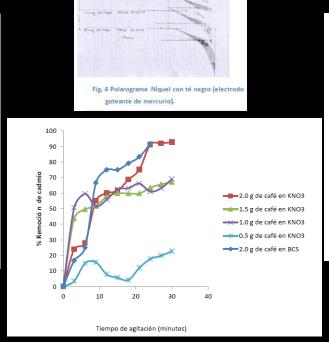
Se obtienen los siguientes porcentajes de remoción de sendos cationes con las biomasas ensayadas siguientes:

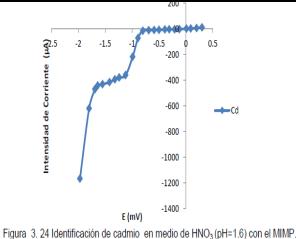


Ni(II) (café)[80%] (té)[76]; Cd(II) (café)[90] (té)[75]; Hg(II) (café)[63] (té)[72]; (naranja)[69]









Alejandro Baeza - Facultad de Química - UNAM

Conclusiones:

Los resultados obtenidos demuestran que las biomasas de desecho son altamente captadores de Ni(II), Cd(II) y Hg(II) en una sola etapa de adsorción en las condiciones ensayadas por lo que sientan las bases para estudios posteriores de remediación en aguas de tratamiento. Adicionalmente se establecen las condiciones operatorias para la posterior electro-recuperación de los metales adsorbidos de la biomasa y reciclar los metales recuperados en estado metálico.

Bibliografía:

- Mayén R., Baeza A., Ibañez J. "Simultaneous Determination of Nickel and Cadmium by Differential Pulse Polarography" Analytical Sciences 18(2002)1-3.
- (2) J. R. Casanova, A. Baeza
 "Estudio Integral del cloro en desinfectantes hospitalarios (MIMP)"

 Rev. Cub. de Quím. 17-1(2005)43-51
- (3) Mayén R., Ibañez J., Baeza A., Vázquez R., Oropeza T. "Electrochemical Recovery of Cadmium from Simulated Waste Nickel-Cadmium Battery" Water Air Soil Polut. 195(2008)45-55.