

تطوير مجسات كهروكيميائية فعالة من المواد المخليبية والمواد المتناهية الصغر للكشف عن أيونات المعادن الثقيلة والكيماويات

إعداد

طاهر علي شيخ

إشراف

أ.د. عبدالله محمد عسيري أ.د. هادي محمد المرواني

المستخلص

إن التصنيع والتحضر والزراعة المكثفة والعديد من الأنشطة البشرية الأخرى للأغراض المنزلية تجعل بيئتنا ملوثة جدا بإطلاق ملوثات في كل مكان في نظامنا الإيكولوجي. بدون شك، فقد تم تطوير تقنيات عديدة للكشف عن هذه الملوثات وكذلك التخلص منها، ولكن بعضها ليست فعالة كيميا. حتى وإن كانت بعض هذه التقنيات متاحة فإنها تكون مكلفة للغاية ومعقدة. لذلك أصبح لدينا حاجة إلى تصميم أنظمة رخيصة وموثوق بها، انتقائية وخالية من تداخل الملوثات للتعرف و لتقدير هذه الملوثات نوعيا وكما في كل مكان من بيئتنا البيئية. في هذه الدراسة تم تطوير أجهزة استشعار كهروكيميائية مكونة أساسا من مواد مخليبية والمواد النانوية المطعمة بعنصر الأربيوم و تم تطبيق تقنية التيار- فرق الجهد للكشف عن أيونات العناصر الثقيلة و اللوثات الكيميائية في الأنظمة المائية كفيما وكما. تم تحضير المواد مخليبية بتفاعل التكاثر البسيط. المواد المخليبية المستخدمة هي: [EBDMBS] و [EDBDMBS] و [CDBDMBS] و [MPEBSH]. تم استخدام تقنيات البلورة الواحدة بواسطة ال X-Ray و ^{13}C -NMR و NMR, UV-Vis, FT-IR ولذلك لتوصيف هذه المواد هيكليا وطيفيا. بطريقة مشابهة، فقد تم تحضير اشباه موصلات نانوية مطعمة بعنصر الأربيوم مثل $\text{Co}_3\text{O}_4@\text{Er}_2\text{O}_3$ المطعم ب $\text{Er}_2\text{O}_3/\text{CuO}$ و Er_2O_3 المطعم بالزنك بالطريقة الكيميائية المحاليل المائية. تم توصيف هذه المواد من ناحية طيف الإمتصاص و جميع وسائل التحاليل مثل: UV-Vis و FT-IR و XRD و FE-SEM و EDS. بعد توصيف هذه المواد تم تصنيع هذه المواد علي سطح GCE بواسطة ٥ % محلول نافيون في الإيثانول كغلاف موصل للكهرباء حتى يتسنى استخدامها كمستشعرات كهروكيميائية للملوثات. مجسات المستشعرات الكهروكيميائية المختوية على المواد المخليبية مثل EDBDMBS/Nafion/GCE و EBDMBS/Nafion/GCE و CDBDMBS/Nafion/GCE و MPEBSH/Nafion/GCE انهم حساسين و إختياريين ل Co^{2+} و Ni^{2+} و Ga^{3+} و Cd^{2+} بالترتيب. أظهرت الدراسة أن أقل تركيز يمكن استشعاره ل Co^{2+} و Ni^{2+} و Ga^{3+} و Cd^{2+} كان ٠,١٧ و ٠,٧٨ و ٠,٠٢٤ و ٠,١٤ نانومول بالترتيب و في وجود أيونات أخرى متداخلة. المستشعرات الكهروكيميائية المشتقة من اشباه الموصلات النانوية المطعمة بعنصر الأربيوم مثل $\text{Co}_3\text{O}_4@\text{Er}_2\text{O}_3$ NRs/Nafion/GCE و $\text{doped Er}_2\text{O}_3/\text{CuO}$ و NBs/Nafion/GCE و Zn-doped Er_2O_3 nano-composites/Nafion/GCE وجد ان لها اختيارية و حساسية عالية تجاه 4-HR و 3-CP و *para*-NP في وجود مواد سمية أخرى متداخلة، على الترتيب. أيضا فقد وجد أن أقل تركيز يمكن استشعاره من المواد 4-HR و 3-CP و *para*-NP هو 64.29 بيكو مول و 0.09 نانو مول و 0.033 بيكو مول، على الترتيب. إذن هذه المستشعرات الكهروكيميائية الجديدة المذكورة بعاليه اظهرت حساسية عالية و امكن استشعار تركيزات منخفضة جدا و باستجابة في وقت قصير مع انتقائية عاليه و ثبات و مصداقية للنتائج بطرية ألتيار- فرق الجهد (I-V) و صفيا و كيميا. هذا النهج يقدم نظاما جديدا و جيد التنظيم لتطوير أجهزة استشعار كهروكيميائية فعالة و موثوق بها و رخيصة و حساسة و انتقائية للكشف عن أيونات المعادن الثقيلة و المواد الكيميائية السامة على نطاق واسع في مجالات الرعاية الصحية و البيئية.

Development of Efficient Electrochemical Sensors Based on Chelating Agents and Nanomaterials for the Detection of Heavy Metal Ions and Chemicals

Tahir Ali Sheikh

Supervised by

Prof. Dr. Abdullah M. Asiri

Prof. Dr. Hadi M. Marwani

Abstract:

Industrialization, urbanization, intensive agriculture, and many other anthropogenic activities for domestic purposes make our environment very polluted by releasing ubiquitous contaminants in our ecosystem. No doubts, various techniques have been developed for their detection and removal but some are not viable quantitatively. Even if some are viable, then, they are very expensive and multifaceted. So it has become our need to design cheap, reliable, selective, and interference-free determination of ubiquitous contaminants from our eco-environment, qualitatively and quantitatively. In this study, electrochemical sensors based on chelating agents and Er-doped semiconductor nanomaterials, were developed and an electrochemical approach (I-V techniques) was applied for the detection of heavy metal ions and toxic chemicals in aqueous systems, quantitatively and qualitatively. Chelating agents such as [EBDMBS], [EDBDMBS], [CDBDMBS], & [MPEBSH] were synthesized by simple condensation reaction. Single crystal XRD, ¹H-NMR, ¹³C-NMR, UV-Vis, and FT-IR were used for their structural and optical characterization. Similarly, Er-doped semiconductor nanostructure materials such as Co₃O₄@Er₂O₃ nanorods, doped Er₂O₃/CuO nanoblocks, and Zn-doped Er₂O₃ nanocomposites were synthesized by the wet chemical method. They were well characterized by using UV-Vis, FT-IR, powder XRD, FESEM, and EDS. After characterization, they were fabricated onto the flat surface of GCE with 5 % ethanolic nafion as a conducting binder for the development of electrochemical sensors. Electrochemical sensor probes, based on chelating agents such as EBDMBS/Nafion/GCE, EDBDMBS/Nafion/GCE, CDBDMBS/Nafion/GCE, and MPEBSH/Nafion/GCE, were found to be very sensitive and selective against Co²⁺, Ni²⁺, Ga³⁺, and Cd²⁺ in the presence of other interfering heavy metal ions, respectively. The detection limits of Co²⁺, Ni²⁺, Ga³⁺, and Cd²⁺ were found as 0.17, 0.78, 0.024, and 0.14 nM, respectively. So, electrochemical sensors, based on Er-doped semiconductor nanomaterials such as Co₃O₄@Er₂O₃ NRs/Nafion/GCE, doped Er₂O₃/CuO NBs/Nafion/GCE, and Zn-doped Er₂O₃ nano-composites/Nafion/GCE, were found to be very sensitive and selective against the 4-HR, 3-CP, and *para*-NP, in the presence of other interfering toxic chemicals, respectively. The detection limit of 4-HR, 3-CP, and *para*-NP were found as 64.29 pM, 0.09 nM, and 0.033 pM, respectively. These newly designed electrochemical sensors, based on the above stipulated synthesized materials

were found to be very sensitive and selective against specific heavy metal ions and toxic chemicals, even at very low concentration in short response time with good reproducibility as well as stability using the I-V technique as qualitatively and quantitatively. Therefore, this novel approach introduces a new and well organized system for the development of efficient, reliable, cheap, sensitive, and selective electrochemical sensors for the detection of heavy metal ions and toxic chemicals in the environmental and health-care fields on large scales.