



(12)

CERERE DE BREVET DE INVENȚIE

(21) Nr. cerere: **a 2012 00925**

(22) Data de depozit: **03.12.2012**

(41) Data publicării cererii:
28.06.2013 BOPI nr. **6/2013**

(71) Solicitant:

- METAV -CERCETARE DEZVOLTARE S.R.L., STR.C.A.ROSETTI NR.31, SC.2, ET.2, BUCUREȘTI, B, RO;
- INSTITUTUL NAȚIONAL DE CERCETARE-DEZVOLTARE PENTRU METALE NEFEROASE ȘI RARE - IMNR, BD.BIRUINTEI NR.102, COMUNA PANTELIMON, IF, RO;
- UNIVERSITATEA DIN BUCUREȘTI, STR. M. KOGĂLNICEANU NR. 35-46, BUCUREȘTI, B, RO

(72) Inventatori:

- ROMAN IOAN, STR. ELENA CARAGIANI NR. 24, BL. 8C, SC. 4, AP. 54, SECTOR 1, BUCUREȘTI, B, RO;

- VASILE EUGENIU, STR. NADA FLORILOR NR.2, BL.2, SC.2, ET.7, AP.74, SECTOR 2, BUCUREȘTI, B, RO;
- TRUȘCĂ ROXANA, CALEA DOROBANȚI NR. 111.131, BL. 9, SC. B, AP. 45, SECTOR 1, BUCUREȘTI, B, RO;
- SOARE MARIA LAURA, ALEEA FETEȘTI NR. 6-12, BL. I26, SC. D, AP. 50, SECTOR 3, BUCUREȘTI, B, RO;
- FRĂȚILĂ CORNELIU VASILE, STR.SCHITU MĂGUREANU NR.3, ET.1, AP.12B, SECTOR 5, BUCUREȘTI, B, RO;
- DINISCHIOTU ANCA, CALEA MOȘILOR NR.124 A, SC.1, ET.1, AP.2, SECTOR 4, BUCUREȘTI, B, RO;
- STAN MIRUNA, STR. LACUL TEI NR. 113, BL. 6B, SC. 2, AP. 64, SECTOR 2, BUCUREȘTI, B, RO

(54) **ELECTROD ȘI SENZOR ELECTROCHIMIC PENTRU MĂSURAREA DIRECTĂ A CONȚINUTULUI DE FOSFATAZĂ ALCALINĂ DIN SOLUȚII ÎN SCOPURI BIOMEDICALE**

(57) Rezumat:

Invenția se referă la un electrod nanostructurat sensibil, și la un senzor impedimetric de măsurare directă a conținutului de fosfatază alcalină din fluide biologice, cum este serul uman, în scopuri biomedicale. Electrodul conform invenției este constituit dintr-un film (2) de nanotuburi de bioxid de titan, crescut anodic pe titan (3), tratat termic în aer la 550°C, și acoperit cu aur (4) în vid, iar senzorul conform invenției are trei electrozi (un electrod sensibil, un contraelectrod de platini și un electrod de referință) și un bloc electronic, pentru spectrometrie de impedanță electrochimică, destinat măsurării directe a conținutului de fosfatază alcalină din soluții, până la concentrații de 50 ng/mL.

Revendicări: 2

Figuri: 4

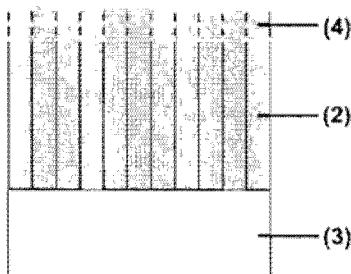


Fig. 1

Cu începere de la data publicării cererii de brevet, cererea asigură, în mod provizoriu, solicitantului, protecția conferită potrivit dispozițiilor art.32 din Legea nr.64/1991, cu excepția cazurilor în care cererea de brevet de invenție a fost respinsă, retrasă sau considerată ca fiind retrasă. Întinderea protecției conferite de cererea de brevet de invenție este determinată de revendicările conjunite în cererea publicată în conformitate cu art.23 alin.(1) - (3).



OFICIU DE INVENTIE SI MARCAZARE	CERERE DE INVENTIE
Nr. 2012 03 725	Data depozit 03-12-2012

Descrierea inventiei

Inventia „Electrod si senzor electrochimic pentru masurarea directa a continutului de fosfataza alcalina din solutii in scopuri biomedicale” se refera la un electrod nanostructurat sensibil si la un senzor impedimetric de masurare directa a continutului de fosfataza alcalina (FA) din fluide biologice, cum este serul uman.

FA este un grup de enzime localizate mai ales in ficat si oase, cantitati mai mici gasindu-se de asemenea si in intestine, placenta si rinichi.

Masurarea FA se face, de aceea, pentru depistarea unor afectiuni ale sistemului osos si ale ficatului [1], FA fiind esentiala pentru procesele de mineralizare, jucand un rol important in cresterea si dezvoltarea oaselor si dintilor [2].

In mod curent determinarea continutului de FA se face printr-o tehnica spectrofotometrica, descisa de Mc Comb, o tehnica indirecta, laborioasa si scumpa [3].

Recent au fost propuse si mai multe metode electrochimice de masurare, bazate pe reactiile antigen - anticorp sau alte reactii ale FA in solutie [4, 5, 6, 7, 8 si 9], acestea sunt tot metode indirecte si de aceea laborioase si ridica probleme de conservare in timp a performantelor analitice ale electrodului sensibil, functionalizat biologic.

Electrodul sensibil nanostructurat si senzorul cu trei electrozi (electrodul sensibil, un contraelectrod din platina si un electrod de referinta), cuplati la un bloc electronic pentru spectrometrie de impedanta electrochimica, conform inventiei, elimina aceste neajunsuri prin aceea ca electrodul sensibil este constituit dintr-un film de nanotuburi de bioxid de titan cu diametrul de 50nm si lungimea de cca 500nm, crescut anodic pe titan, care prezinta o morfologie adevarata aderarii fizice si mecanice a FA prezenta in electrolit, aderare ce modifica specific, la concentratii mici, dublul strat electrochimic si permite spectrometriei de impedanta electrochimica sa reflecte cantitatativ in mod liniar aceste modificari. Filmul este tratat termic in aer la 550°C, timp de doua ore, pentru cristalizarea anatasului si rutilului si este aurit in vid timp de 30s, pentru marirea conductibilitatii electrice la interfata si datorita proprietatilor electrocatalitice ale acestui metal.

Inventia prezinta urmatoarele avantaje:

- senzorul permite masurarea electrochimica directa a continutului de FA din solutii biologice, pana la concentratii de 50ng/mL;
- electrodul sensibil nu necesita functionalizare biologica, este stabil practic nelimitat in timp, nu necesita conditii speciale de stocare si poate fi supus sterilizarii fara sa i se altereze sensibilitatea;

- costul analizei este redus, numai electrodul sensibil cu film de nanotuburi de bioxid de titan, de 3 - 4 mm², trebuie schimbat de fiecare data;

Se dă, în continuare, două exemple de realizare a inventiei, în legatura cu figurile 1, 2 3 și 4, care reprezinta electrodul sensibil nanostructurat (1), senzorul impedimetric (9) și curbele de calibrare specifice insotite de diagramele Nyquist ale spectrometriei de impedanta electrochimica efectuate asupra serului uman și respectiv asupra unui extract proteic total, ambele cu continut de FA.

Exemplul 1. Un electrod sensibil nanostructurat constituie dintr-un film de nanotuburi de bioxid de titan (anatas și rutil) cu diametrul de 50nm și lungimea de cca 500nm (2), crescut anodic pe titan (3), tratat termic în aer la 550°C, timp de două ore și aurit în vid, la 2 x 10⁻³ Pa timp de 30 sec.(4), constituie împreună cu un contraelectrod din platina (5) și cu un electrod de referință de calomel saturat (6) o celula electrochimica (7) care este în contact cu o soluție de ser uman ce conține FA umana și este conectată la un bloc electronic pentru spectrometrie de impedanta electrochimica (8) cu care formează senzorul. Blocul electronic (8) aplică electrodului sensibil (1) un potențial continuu de 0 mV față de electrodul de referință de calomel saturat și tensiuni alternative cu frecvența între 100kHz și 50mHz și amplitudinea 25mV, înregistrând o diagramă Nyquist (10), ce reflectă cantitativ concentrația de FA din electrolit. Curba de calibrare (11), trasată pentru trei concentrații de FA în ser uman arată o dependență liniară între concentrații și parametrul R₂, figura 3.

Exemplul 2. Senzorul, la fel ca cel din exemplul anterior, se pune în contact cu o soluție de extract proteic total ce conține FA umana. Se efectuează spectrometria de impedanta electrochimica, la fel ca în exemplul anterior și se citează concentrația de FA ca R₂ de pe curba specifică de calibrare (11), figura 4.

Bibliografie

- [1] Moss DW. - *Alkaline phosphatase isoenzymes*, Clin Chem., 28(10), pp.2007-16, 1982;
- [2] Orimo H. - *The mechanism of mineralization and the role of alkaline phosphatase in health and disease*, J Nihon Med Sch., 77(1), pp.4-12, 2010;
- [3] McComb, R.B., Bowers, G.N., Posen, S. - *Alkaline phosphatase*, Plenum New York, USA, 1979;
- [4] Shi-Ping RU, Jian WU, Yi-Bin YING, Feng JI - *Electrochemical Detection of Alkaline Phosphatase Using Ionic Liquid Modified Carbon Nanotubes Electrode*, Chinese Journal of Analytical Chemistry, Volume 40, Issue 6, June, pp. 835–840, 2012;
- [5] Miao P, Ning L, Li X, Shu Y, Li G - *An electrochemical alkaline phosphatase biosensor fabricated with two DNA probes coupled with λ exonuclease*, Biosens Bioelectron, Sep 15;27(1), pp.178-82, 2011;
- [6] Pablo Fanjul-Bolado, David Hernández-Santos, María Begoña González-García, Agustín Costa-García - *Alkaline phosphatase-catalyzed silver deposition for electrochemical detection*, Analytical Chemistry 79(14), pp.5272-7, DOI:10.1021/ac070624o, 08/2007;
- [7] Shuichiro Ito, Shin-ichi Yamazaki, Kenji Kano, Tokuji Ikeda - *Highly sensitive electrochemical detection of alkaline phosphatase* Elsevier Analytica Chimica Acta, 424, pp. 57–63, 2000;
- [8] Elizabeth Kelso, John McLean, Marco F. Cardosi - *Electrochemical Detection of Secreted Alkaline Phosphatase: Implications to Cell Based Assays*, Electroanalysis, Volume 12, Issue 7, pages 490–494, May 2000;
- [9] Ho WO, Athey D, McNeil CJ - *Amperometric detection of alkaline phosphatase activity at a horseradish peroxidase enzyme electrode based on activated carbon: potential application to electrochemical immunoassay*, Biosens Bioelectron. Fall;10(8), pp.683-91, 1995

Revendicari

1. Electrod nanostructurat sensibil la fosfataza alcalina, caracterizat prin aceea ca este constituit dintr-un film de nanotuburi de bioxid de titan cu diametrul de cca 50nm si lungimea de cca 500nm (anatas si rutil), crescute anodic pe titan, tratat termic in aer timp de doua ore la 550°C si aurit in vid, la 2×10^{-3} Pa, timp de 30 sec.
2. Senzor impedimetric, destinat masurilor biomedical directe de fosfataza alcalina, compus din electrodul sensibil definit in revendicarea 1, un contraelectrod din platina si un electrod de referinta de calomel saturat, care formeaza celula electrochimica, si un bloc electronic pentru spectrometrie de impedanta electrochimica, care deserveste aceasta celula si care aplica electrodului sensibil un potential continuu de 0 mV fata de electrodul saturat de calomel si tensiuni alternative cu frecvente intre 100kHz si 50mHz si amplitudinea 25mV si inregistreaza o diagrama Nyquist, ce reflecta concentratia de fosfataza alcalina din electrolit.

Desene

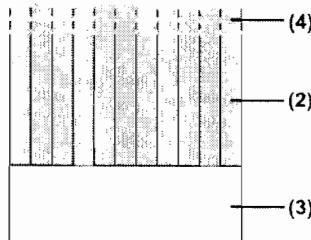


Fig.1 Electrod nanostructurat sensibil la fosfataza alcalina din solutii (1)

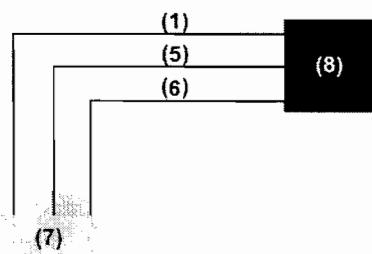


Fig.2 Senzor impedimetric pentru determinarea directă a continutului de fosfataza alcalina din solutii (9)

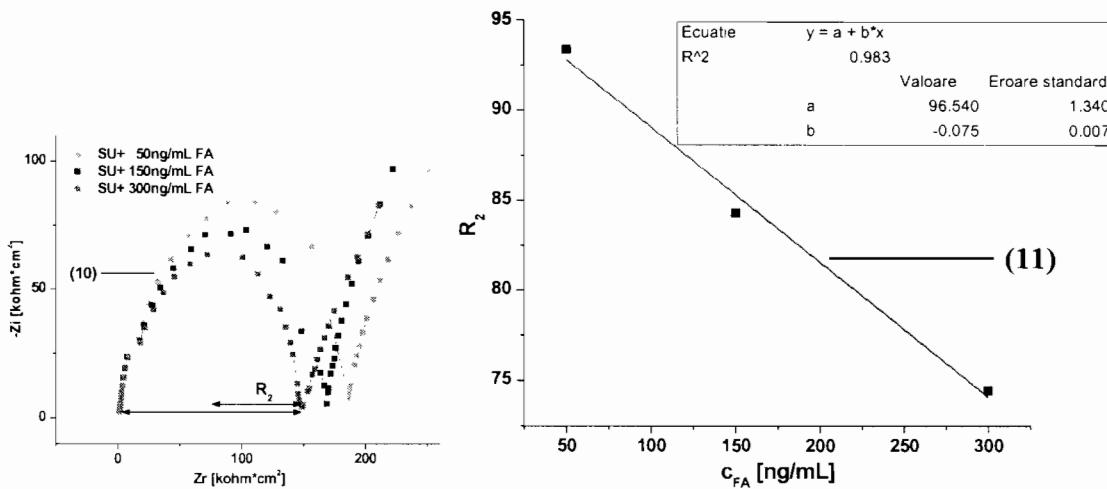


Fig.3 Diagrame Nyquist si curba de calibrare a FA in ser uman

0 - 2 0 1 2 - 0 0 9 2 5 - -

3 3 - 12 - 2012

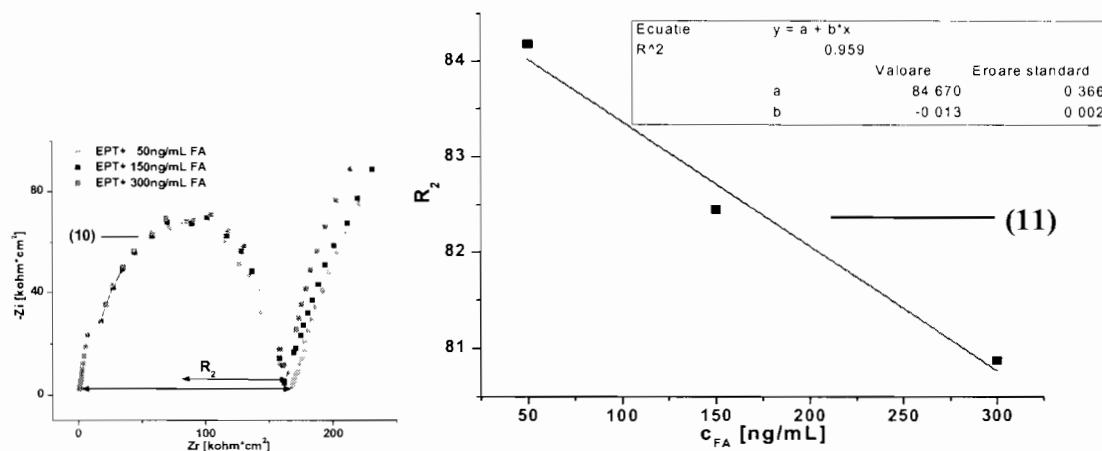


Fig.4 Diagramme Nyquist si curba de calibrare a FA in extract proteic total