



Detectia nano-bio-catalitica a peroxinitritului. Interrogarea moleculara a interactiilor plante-bacterii

Serban F. Peteu <sfpeteu@umich.edu>, Florin Oancea <florino@ping.ro>
Institutul de Cercetare-Dezvoltare pentru Protectia Plantelor Bucuresti



REZUMAT

O nano-bio-interfață de hemina și polyethylenedioxythiophene (PEDOT) a fost utilizată la detectia peroxinitritului. Acest film catalitic polimerizat pe substrat de carbon prezintă nano-structuri fractale-cavernoase cu pori tridimensionali, cum rezultă clar din imaginile de microscopie electronică.

Oxidarea electrocatalitică a peroxinitritului a fost caracterizată prin voltammetrie ciclica, cronoamperometrie, și alte metode. Microsenzori pe microfibra de carbon (Cfe) modificati cu hemina-PEDOT au fost utilizati pentru prima data la detectia peroxinitritului (ONO_2^-) cu timp de raspuns de 2 s, limita de detectie 200 nM și sensibilitatea 13 pA/ μM .

In timp ce rolul peroxinitritului a devenit din ce în ce mai bine înțeles în organismele mamiferelor, el este aproape complet necunoscut pentru plante, bacterii, sau plante și bacterii aflate în interacție. Avansam aici ipoteza că ONO_2^- funcționează ca mediator și molecule-semnal în interacția dintre plante și bacterii care le colonizează. Pentru investigarea acestor funcții a ONO_2^- , se propune pentru prima data folosirea microsenzorilor nano-catalitici de peroxinitrit pentru interrogarea acestor interacțiunilor complexe.

INTRODUCERE

Peroxinitritul (ONO_2^-), produsul reacției dintre oxidul de azot și superoxid [$\text{NO}^\bullet + \text{O}_2^\bullet \rightarrow \text{ONO}_2^-$] constituie un agent major de oxidare și nitrație major, implicat într-o serie de patologii ca artrita, apoftoza, boala Huntington, Alzheimer, AIDS. Metodele curente de măsurare ale ONO_2^- în majoritate de fluorescentă, chemoluminescentă, imunohistochimie.

Raportăm aici o metodă nouă de măsurare electrochimică nano-catalitică ce permite detectia lui in situ și în timp real, care permite investigarea funcției ONO_2^- ca mediator și molecule-semnal în interacția dintre plante și bacterii care le colonizează. Metoda electrochimică este mai rapidă, mai simplă și mai convenabilă pentru monitorizarea schimbărilor tranzitorii în concentrația acestui analit.

MATERIALE SI METODE

Reactivi chimici au fost de la Aldrich. Sinteza ONO_2^- s-a facut în laborator cu stocare la -80 °C, fiind folosit proaspăt. Microelectrozi cu $d = 30 \mu\text{m}$ din fibre de carbon (Cfe) au fost folosiți ca substrat pentru electro-polimerizarea soluției hemina-PEDOT, prin scanarea voltajului între -1,6 V și 1,6 V ca în figura 1.

Prepararea Cfe s-a realizat după metode standard. Apă pură a avut o rezistență strict controlată. Echipamentul de testare include sistemul electrochimic BAS 100B, cu electrodul de lucru polarizat la 750 mV, Ag/AgCl ca electrod de referință și Pt ca electrod auxiliar, cu voltammetrie ciclică și cronoamperometrie.

Microscopul electronic este Hitachi S-4500, folosit cu magnificări de pînă la 100kx pentru analiza elementară. Filmul depus este vizualizat prin SEM ca în figura 2. Detectia ONO_2^- s-a realizat la 24 °C în soluții deoxigenate tampon cu pH 10,5. Experimentele s-au efectuat cel puțin în triplu.

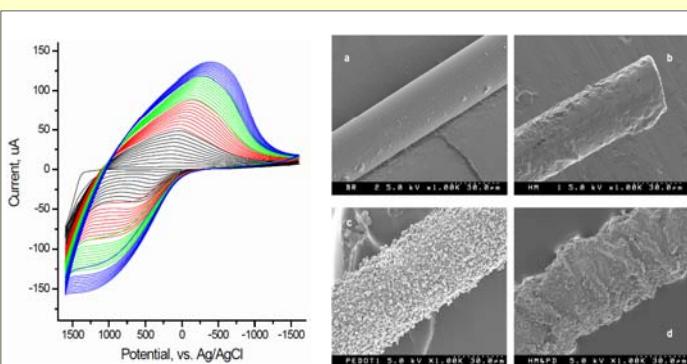


Figura 1. Electro-depunerea de hemina-PEDOT pe CFEs (stinga sus).

Figura 2. Imagini FESEM ale CFEs: (a) simplă; (b) modificată cu hemina; (c) cu PEDOT; (d) cu hemina-PEDOT (dreapta sus).

Figura 3. Măsurarea intracelulară a NO, O_2^- și ONO_2^- cu ultra-microsenzori electrochimici



REZULTATE

Prezenta heminei și a PEDOT-ului în filmul depus s-a stabilit prin analiza elementara [2]. Examinarea cu SEM a suprafeței filmului de hemina-PEDOT dezvaluează nano-sferoizi cu dimensiuni de 50-200 nm într-o structură tridimensională poroasă-cavernoasă, ca în figura 4. Raspunsul amperometric al filmului catalitic de hemina-PEDOT, comparat cu cel de PEDOT și de hemina este arătat în figura 5. Curbele de calibrare pentru Cfe modificat cu Hemina-PEDOT se vede în figura 6, iar curba de raspuns permitând calcularea limitei de detectie este arătata în figura 7.

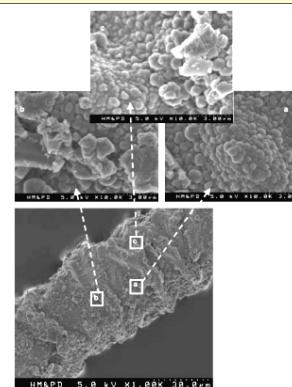


Figura 4. SEM tipic pentru suprafața de hemina-PEDOT cu nano-sferoizi de 50-200 nm

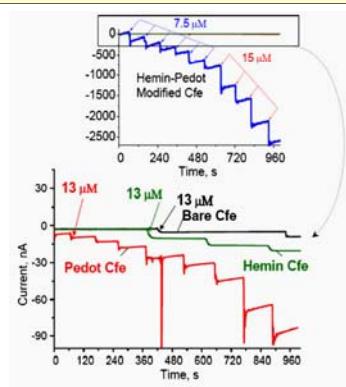


Figura 5. Raspunsul amperometric al filmului catalitic de hemina-PEDOT, comparat cu cel de PEDOT și de hemina.

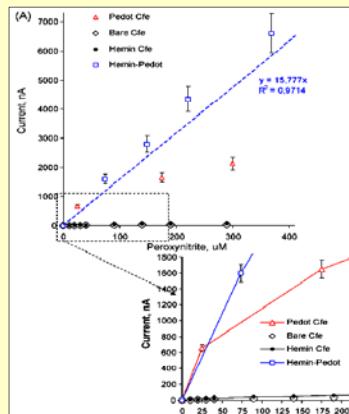


Figura 6. Curbele de calibrare ale Cfe modificat cu Hemina-PEDOT

Figura 7. Raspunsul pentru limita de detectie

Rezultatele suportă ipoteza unei "sinergii" între matricea conductivă de PEDOT și electro-catalistul hemina. Aceasta nano-matrice tridimensională extinsă de poroasă și cavernoasă obligă moleculele de analit să parcurgă o trajectorie foarte lungă prin porii răscuți, de la suprafața filmului pînă la siturile nano-catalitice ale filmului de hemina-PEDOT. Astfel rezulta o suprafață de contact mult marita între analit și molecule de analit.

Rezultă deci o creștere a raportului între curent și concentrația de analit, deci o sensibilitate de 13 pA/ μM , efectiv de 50 de ori mai mare decât filmul de hemina și 130 ori mai mare decât Cfe simpli. Limita de detectie este acum de 200 nM cu perspective de îmbunătățire odată cu ultra-microminiaturizarea electrozilor Cfe.

CONCLUZII

Dupa cum s-a arătat, folosirea nano-bio-interfeței de hemina-PEDOT cu o structură nano-fractală-poroasă-cavernoasă conferă performante optime de sensibilitate și limită de detectie. Ultra-miniatruierea Cfe va permite accesul în situ la nivelul sub-micrometric în plante sau în bacterii.

Se presupune că peroxinitritul posedă atât reactivitatea O_2^- cit și mobilitatea NO necesară funcționării ca molecule semnal. Desi se descrie implicarea ONO_2^- în mecanismul de apariere a plante, detectia lui este foarte dificilă în timp real și în situ, datorită concentrărilor scăzute de 10-100 nM și al timpului de viață scurt de 1-2 s. În același timp, există studii care sugerează implicarea ONO_2^- în omorirea fitopatogenilor, dar în egală măsură se raportează potențialul sau toxic pentru plante.

Este de așteptat că folosirea acestei metode de măsurare a ONO_2^- în situ și în timp real, împreună cu detectia separată a O_2^- și NO, să aducă informații cruciale pentru clarificarea interacțiilor plante-bacterii, accelerând astfel progresul durabil în protecția plantelor [1].

BIBLIOGRAFIE

1. S.F. Peteu, F. Oancea F (2009). Biosenzori pentru detectia de peroxinitrit si oxid de azot cu perspective de aplicare la interacția plante-bacterii, Workshop Bioanaliza vs. Biotehnologie VI, INCD Stiinte Biologice Bucuresti, 18 Decembrie.
2. S.F. Peteu et al. (2010). Nanostructured poly(3,4 ethylene dioxythiophene)-metalloporphyrin films: Improved catalytic detection of peroxynitrite, *Biosensors & Bioelectronics*, in print.