



نشریه علمی پژوهشی مواد پیشرفته و پوششهای نوین – ۳۰ (۱۳۹۸) ۲۲۱۰ – ۲۲۰۰

ساخت مالتی نانو حسگر جهت تشخیص همزمان تروپونین و هموگلوبین گلایکولیزه به روش پلیمر نانوقالب مولکولی

ميثم كريمي، محمد ربيعي عن، محمدرضا تحريري، رضا سالاريان

۱ دانشجوی دکتری، دانشکده مهندسی پزشکی، دانشگاه صنعتی امیرکبیر، تهران، ایران ۲ دانشیار، دانشکده مهندسی پزشکی، دانشگاه صنعتی امیرکبیر، تهران، ایران ۳ گروه علوم پیشرفته، دانشگاه مارکیت، میلواکی، آمریکا ۴ استادیار، موسسه آموزش عالی مازیار، پژوهشگر همکار در دانشگاه صنعتی امیرکبیر، تهران، ایران

در پژوهش حاضر، یک حسگر پلیمری نانوقالب مولکولی (N-MIP) دارای دو پروب ساخته شده از الکترود صفحه چاپی بر پایه گرافن برای شناسایی همزمان دو پروتئین خون (هموگلوبین گلیکوز شده و تروپونین T قلبی (cTnT) به صورت جداگانه، طراحی و ساخته شد. به منظور به دست آوردن سطح زیست تقلید، یک ماتریس کوپلیمری بر روی سطح الکترودهای اکسید گرافن کاهیده (rGO) ایجاد شد. بدین منظور، پروب حسگر توسط الکتروپلیمریزاسیون آنیلین و آنیلین کربوکسیل دار شده

څکټره

بر روی الکترود اکسید گرافن کاهیده (rGO)، در حضور پروتئین های الگو (cTnT برای پروب تروپونین T قلب و HbA1c برای پروب هموگلوبین گلیکوز شده) با ولتامتری سیکلی اصلاح شد. سطوح هر دو حسگر با استفاده از ولتامتری پالسی چرخه ای و دیفرانسیل (CV)، میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) مشخصه یابی شد. بهترین بافت سطحی زیست تقلید در نسبت آنیلین / کربوکسیل آنیلیین ۱۰۴ بدست آمد. محدوده خطی cTnT و HbA1c از ۲۰/۰۲ تا HbA1c و از ۲۰/۰۴ و از ۲۰/۰۴ تا ۲۸/۱ میکروگرم بر میلی لیتر و با محدودیت تشخیص نانو گرم در میلی لیتر و ۴/۳ نانو گرم در میلی لیتر بود. قابلیت اطمینان حسگرهای TTT و HbA1c با مقایسه نتایج با نتایج حاصل از روش HPLC مورد بررسی قرار گرفت و مشاهده شد که نتایج حاصل از حسگرهای N-MIP و N-MIP همبستگی خوبی داشتند.



تاريخ دريافت: ۹۸/۰۴/۰۴

تاریخ پذیرش: ۹۸/۰۶/۰۱

واژگان کلیدی

حسگر دوگانه، حسگر پلیمری نانوقالب مولکولی، پلی انیلین-گرافن، نروینین، هموگلوبین گلایکولیزه





A Novel Nano Multi MIP Sensor for Simultaneous Detection of cTnT & HbA1c

M. Karimi¹, M. Rabiee^{2*}, M.R. Tahriri³, R.Salarian⁴

1. Ph. D., Biomaterials Group, Faculty of Biomedical Engineering, Amir Kabir University of Technology, Tehran, Iran 2. Associate Professor, Biomaterials Group, Faculty of Biomedical Engineering, Amir Kabir University of Technology, Teh-

ran, Iran

Ph. D., Department of Developmental Sciences, Marquette University, Milwaukee, WI 53233, USA
 Assistant Professor, Maziar University, Tehran, Iran

nano-molecularly imprinted polymer (N-MIP) dual-sensor based on a graphene Abstract screen-printed electrode was developed for the detection of glycated hemoglobin and cardiac troponin T (cTnT), separately. In order to obtain a biomimetic surface, a conductive copolymer matrix was deposited on the surface of graphene oxide (GO) electrode. The sensor probe was modified via electropolymerization of aniline and carboxylated aniline on the graphene oxide (GO) electrode, in the presence template proteins (cTnT for cardiac troponin T probe and HbA1c for glycated hemoglobin probe) by cyclic voltammetry. The surfaces of both sensors were characterized using cyclic and differential pulse voltammetry (CV), scanning electron microscopy (SEM), transmission electron microscopy (TEM), X-ray photoelectron spectroscopy (XPS), electrochemical impedance spectroscopy (EIS), quartz crystal microbalance (QCM). The best biomimetic surface nanotexture was obtained at aniline/carboxylatedaniline ratio of 1:4. The linear ranges of cTnT and HbA1c were from 0.02 to 0.09 ng/mL and from 0.004 to 0.81 µg/mL, with detection limits of 0.008 ng/mL and 4.3 ng/mL, respectively. The reliability of the M-NIP cTnT and HbA1c sensors was examined by comparing the results with those obtained from HPLC method and It was observed that the results from N-MIP sensors and HPLC had a great correlation.

Keywords

Dual-sensor; Molecularly imprinted polymer, Polyaniline-Graphene, Troponin, HbA1c

۱ – مقدمه

تشخیص پروتئینهای خون به عنوان نشانگرهای زیستی میتواند در زمینههای گوناگونی از جمله برنامههای علمی و بالینی مانند پژوهش و شناخت داروها و نظارت بر محیطزیست، تشخیص زود هنگام بیماری و درمان آنها، بسیار مفید باشد. نشانگر زیستی یک شاخص با مشخصههای خاصی است که نمایانگر پدیده یا حالت بیولوژیکی میباشد (به عنوان مثال، غلظت قند خون بالا می تواند نشان دهنده دیابت بالقوه باشد، بنابراین قند خون یک شاخص برای دیابت است)

انفارکتوس حاد قلب (AMI) جزء بیماریهای قلبی عروقی خطرناک در سراسر جهان است که تروپونین T قلبی (37kDa، cTnT)، که یک پروتئین تنظیم کننده قلب است، بیومار کر خاص آن است [۴–۲]. AMI موجب آزاد شدن سریع cTnT از سلولهای عضلانی قلبی به جریان خون می شود که تا ۱۴ روز پس از ایسکمی قلبی در خون باقی میماند که امکان پیش آگهی بیماری را فراهم می کند [۴]. بنابراین اندازه گیری میزان تروپونین بسیار با اهمیت است. در مطالعاتی که اخیرا انجام شدهاست، گزارش شده که فاصله غلظت تروپونین I بین دو حالت نرمال و بیمار حدود ۲۵۰ تا ۲ نانوگرم بر میلیلیتر می باشد. هنگامی که سکته قلبی ایجاد می شود میزان تروپونین بین ۲۰ تا ۵۵۰

هموگلوبین گلیکوزه شده (HbA1c) نشانگر خاصی از گلیسین است که نشاندهنده میانگین طولانی مدت گلوکز خون (تا دو تا سه ماه) است. HbA1c یک عامل قابل اعتماد برای تعیین سطح گلوکز در بیماران دیابتی است [۷–۵]. در مقایسه با سایر نشانگرهای گلوکز

HbA1c دقیق ترین نتایج مربوط به قند خون را فراهم می کند. سطح HbA1c از ۹٪ به عنوان سطح بحرانی برای گلوکز خون محسوب می شود و سطوح بالاتر از آن به عنوان دیابت بر اساس انجمن دیابت آمریکا (ADA) شناخته می شود [۱۱–۸].

اخیرا روش پلیمرقالب مولکولی (MIP) به عنوان یک روش موثر برای ساخت گیرندههای زیست تقلید مصنوعی معرفی شدهاست که روند تشخیص یک آنالیت هدف را با خاصیت اتصال اختصاصی به مولکول الگو تسهیل می کند [۱۲]. MIP ها در مقایسه با عوامل بیولوژیکی (آنتیبادی، گیرندهها، آنزیمها) مزایای متعددی دارند نظیر پایداری حرارتی و شیمیایی، ارزانی و تولید ساده، حساسیت خوب و قابلیت استفاده مجدد که آنها را انتخابهای ایدهآل برای کاربردهای الکتروشیمیایی می سازد [۱۲].

در روش MIP، مخلوطی از مونومرها و مولکول های الگو پلیمریزاسیون شده و به دنبال آن مولکول های قالب حذف می شود تا حفرههای پلیمری زیست تقلید که برای گیر انداختن آنالیت خاص هدف مورد استفاده قرار می گیرد، ایجاد شوند. در سطوح MIP، گروههای عاملی مونومرها، محل های مناسب درون حفرهها را ایجاد می کنند که شرایط اتصال مجدد مطلوبی را برای آنالیت الگو ایجاد می کنند [۱۷–۱۴].

گرافن، دگرشکل کربن، یک مولکول دو بعدی با خواص الکتریکی عالی است که باعث می شود انتخاب ایده آل برای کاربردهای بیو حسگر باشد. به منظور بهبود هدایت و انتقال الکترونیکی گرافن، اکسید گرافین کاهیده (RGO) توسعه یافته است [۱۸،۱۹]. یک رویکرد جایگزین برای افزایش انتقال الکترونیکی در پروبهای پوشش داده شده با گرافن، استفاده از پلیمرهای رسانایی است که محتوای حفرات

شرکت سازنده	فرمول شیمیایی	نام ماده مورد استفاده	
WorldChem	$C4H_{12}N_2S_2$	آنیلین (۹۸٪)	
WorldChem	C7H5BFNO2	آنیلین-۳-کربوکسیلیک اسید	
Merck	K ₃ [Fe (CN) ₆]	فریسیانید پتاسیم ۹۹٪	
Merck	K ₄ [Fe ₄ (CN) ₆]	فروسیانید پتاسیم ۹۹٪	
Merck		اسیداگزالیک (۹۹٪)	
Sigma-Aldrich	Mw = 37 kDa	تروپونینT قلبی (cTnT)	
Sigma-Aldrich		HbA1c	
Fluka	Electrodag PF-407 C	پودر گرافیت	
Henkel		جوهر کربن	
Sigma-Aldrich		فسفات بافر سيلين	
	(18MΩ, Millipore Milli-Q)	آب ديونيزه	
Merck	C ₂ H ₅ OH	اتانول	
		سرم فیزیولوژی	
Sigma-Aldrich		پودر بافر Tris Glycine	
Merck		محلول هموليزينگ	

جدول ۱: لیست مواد مصرفی در این پژوهش

زیست تقلید را در الکترودهای N-MIP نیز افزایش میدهد.

۲- بخش تجربی ۲-۱- مواد

نمونههای سرم خون از بیماران داوطلب جمع آوری شد و در دمای منفی ۲۰ درجه سانتیگراد نگهداری شدند. محتویات CTnT و HbA1c الله در نمونههای خون از طریق ایمنی سنجی الکتروشیمیاییشیمی لومینسنس (آنالایزر ایمنی سنجی، RocheDiagnostics) شناسایی شد. در همه آزمایشات برای رقت از آب دیونیزه و بافر فسفات (PB) استفاده شد.

۲-۲- وسایل و تجهیزات مورد استفاده

جهت انجام واکنشهای الکتروشیمیایی و ثبت دادههای مربوط به آن از تجهیزات زیر استفاده شده است:

۱- دستگاه پتانسیو استا گالوانواستای Autolab ساخت شرکت متروهم از کشور هلند، مجهز به نرم افزارهای GPES و Fra جهت ثبت ولتاگرامهای چرخهای، پالس تفاضلی، کرونو آمپرومتری و طیف بینی امپدانس الکترونی.

۲- دستگاه pH متر Ion Analyzer 250 Corning ساخت کشور انگلستان جهت اندازه گیری pH محلولهای آزمایشی.

۳- حمام فرا صوت Dawe ساخت کشور انگلستان برای تمیز کردن سطح الکترود کار.

۴- دستگاه HPLC مدل Breeze ساخت کمپانی -HPLC محوکلوبین.
۲۰ مموگلوبین.

۵– اولترا سانتریفیوژ ساخت کمپانی Hettich آلمان، برای جدا سازی هموگلوبین از خون.

۶- دستگاه رزونانس مغناطیس هستهای مدل Avance400 MHZ ساخت کمپانی BRUKER کشور آمریکا، به منظور آنالیز ترکیب تولید شده.

۷- دستگاه پراش اشعه ایکس ساخت کارخانه PHILIPS و مدل PW1800
 و لامپ دستگاه مس. ولتاژ کاری دستگاه حدود ۴۰ کیلوولت و جریان حدود ۳۰ میلی آمپر بود. در تمام آزمایشات از اشعه lیکس دستگاه مدود ۳۰ میلی آمپر بود. ایکس درمام آزمایشات از اشعه محدوده روبش بین ۰۰ ۲۱۰ درجه با گام ۲۰۱ بوده است.
 ۷- هات پلیت مگنت استیرر MTops مدل HS12
 ۸- ترازوی AND مدل GF ساخت کشور ژاپن

۹- نمونهگیر، پیپت، ارلن، بالن، لوله آزمایش و دیگر وسایل معمول در آزمایشگاه

۲-۳- روش انجام آزمایش

ابتدا دو پروب N-MIP برای تشخیص دو نوع پروتئین هموگلوبین گلیکوزیله و تروپونین T قلبی ساخته شد. این حسگر با استفاده از نمودارهای ولتامتری، آمپرومتری، امپدانس و ... بهینهسازی شده است. نمودار استاندارد برای اندازه گیری HbA1c و TnT رسم گردید، دقت سیستم طراحی شده با روش مرجع HPLC مقایسه شد تا نسبت به اطلاعات حاصل از آن در مراحل بعدی آزمایش اطمینان حاصل شود.



شکل ۱: شماتیکی از فرایند ساخت سطح زیست تقلید پلیمر نانو قالب مولکولی به صورت مرحله به مرحله





شکل ۲: مورفولوژی سطحی الف) الکترود صفحه-چاپی ساده و ب) اصلاح شده با اکسید گرافن کاهیده (SEM).

۲−۳−۲ توليد الكترود RGO اصلاح شده به روش صفحه- چاپی (SPE)

الكترود RGO به صورت زير بدست آمدهاست: ابتدا محلولي شامل ۶ گرم گرافیت، ۳ گرم NaNO₃ و ۱۴ گرم KMnO در ۱۲۰ میلی لیتر تهیه شده و در یک حمام یخ برای ۲۴ ساعت بر روی همزن H_2SO_4 قرار گرفته شد و سپس این مخلوط به مدت ۱ شبانه روز در دمای آزمایشگاه قرار می گیرد. سیس مخلوط با آب دو بار تقطیر شده به طور مداوم به ۷ pH رسید و اکسید گرافن (GO) با این پروتکل به دست آمد. به منظور کاهش GO، پودر به دست آمده به مدت ۵ دقیقه در دمای ۵۰۰ درجه سانتیگراد نگهداری می شود و سپس در دمای اتاق سرد می شود. در نهایت، RGO تولید شده با غلظت ۱ میلی گرم بر یک میلی لیتر در آب دیسیرس شد [۲۴]. ترکیب الکترود صفحه- چاپی (SPE) حاوی گرافیت اصلاح شده (۱۵٪) جوهر کربنی بود. مخلوطی از کربن و گرافیت بر روی سطح پلی اتیلن چاپ شده و الكترودهاي لايه نازك اصلاح شده پلي اتيلني تشكيل گرديد. الكترود های مورد استفاده دارای سطح مقطع دایره ای با قطر ۵ میلی متر بودند که به الکترودی با ابعاد ۲ میلیمتر در ۱۰ میلی متر متصل شد.

N-MIP ساخت حسگر N-MIP

مونومرهای آنیلین کربوکسیل شده بر روی الکترودهای کربنی اصلاح شده گرافیت الکترو پلیمریزه شدند. برای ایجاد برهم کنش مناسب الکترواستاتیک بین مونومرها و TnT و یا HbA1c، در ابتدا ۲۰ میلی گرم بر میلی لیتر cTnT یا HbA1c به یک محلولی از مونومرهای آنیلین و کربوکسیلات آنیلین (۰/۰۲ میلی گرم بر میلی لیتر) به مدت ۲ ساعت در دمای ۴ درجه سانتیگراد قبل از الکتروپلیمریزاسیون اضافه شد. [۷]. محلول مونومرهای آنیلین و کربوکسیل شده آنیلین و cTnT یا

HbA1c بر روى سطح الكترودهاى SPE الكتروپليمريزه شدند و با ۲۰ ولتاموگرام چرخه در محدوده بالقوه از ۱/۲ تا ۰۲– ولت (در مقابل (KClsat)Ag/AgCl) و سرعت اسكن Vs⁻¹ ۰/۰۲ پس از افزودن محلول LiClO₄ مول بر لیتر) در PB با ۰/۰۰۸ مول در لیتر و Hq ۸/۵.

در ادامه مولکول زیرلایه با افزودن یک قطره محلول اگزالیک اسید (شکل مول بر لیتر) به فیلم الکترو پلی امید شده حذف شد (شکل ۱) و به مدت ۱۰ ساعت در دمای ۴ درجه سانتیگراد در یک محیط مرطوب نگهداری شد. برای جلوگیری از اتصال غیر اختصاصی از نمونه خون، یروب N-MIP به مدت ۱ ساعت در محلول ۱/۰ ٪ BSA غوطه ور شد. پس از آن پروب با آب کافی شسته شد و سپس آزمایش های الکتروشیمیایی انجام شد. در نهایت، سطح دو حسگر با استفاده

> **شکل ۳:** تصویر پراش اشعه ایکس پلی آنیلین- اکسید گرافن کاهیده Inten 1000 950 900 850 750 600 550 500 450 450 350 350 350 250 250 250 150

براى ساخت سطح الكترود N-MIP، محلول cTnT يا HbA1c و

نشریه علمی پژوهشی مواد پیشرفته و پوششهای نوین ۲۴(۸) (۲۹۸)

شکل ٤: تصویر پراش اشعه ایکس پلی آنیلین

از چسب پلاستیکی به هم متصل شدند. فاصله بین دو الکترود کار ۰/۷ سانتی متر است. برای بررسی کنترل، الکترودهای اصلاح شده با پلیمر با استفاده از الکترود پلیمری بدون قالب مولکولی(N-NIP)، از طریق عدم وجود cTnT / HbA1c در فرایند الکتروپلیمراز تهیه شد.

۲-۳-۳- بکار گیری خون انسان

جدا کردن هموگلوبین از خون: اندازه گیری %HbA1c در نمونه خون، برای بررسی عملکرد روش درمانی دیابت بسیار حائز اهمیت است. برای تشخیص و اندازه گیری HbA1c ، گلوکز خون و پروتئینهای گلیکوزیله (به غیر از هموگلوبین) باید اول از خون جدا شود. برای این هدف، یک محلول همولیزات و یک محلول رسوب کننده آماده شدند.

اماده سازی محلول ها:

تهیه محلول همولیزات: خون EDTA دار را ۳ مرتبه با سرم فیزیولوژی شستشو داده و در مرحله آخر به کمک یک نمونه گیر λ1000 تمامی سرم فیزیولوژی خارج شده به طوریکه پاکت سل ها حاصل شود. ۲۰ میکرولیتر از Packed Cell را به ۱۰۰ میکرولیتر از محلول همولیز کننده در یک لوله اضافه کرده و به مدت ۵ دقیقه در g سانتریفوژ شده و در انتها محلول شفافی حاصل می شود.

تهیه محلول بافر Tris Glycine: یک بسته پودر بافر (۲۵گرم) به ۵۰۰ میلی لیتر آب مقطر اضافه شد .این محلول به مدت یک ماه در دمای یخچال پایدار می باشد.

تهیه محلول HPS: ۹ میلی مول ZnCl₂ به ۱۰۰میلی لیتر محلول بافر Tris Glycine اضافه شد و در دمای اتاق روی همزن قرار گرفت تا کاملا همگن شوند.

در ادامه اµ ۱۵ از مخلوط رسوبی هموگلوبین به محلول خون کافت تهیه شده اضافه گردید. محلول حاصل دوباره به مدت ۳ دقیقه در ۹۰۰۰ سانتریفیوژ می شود. در انتها مایع شفاف روی لوله آزمایش توسط پبپت جمع آوری شده و دوباره عملیات سانتریفیوژ انجام می شود. رسوب نهایی درون لوله آزمایش هموگلوبین می باشد. رسوب حاصل توسط PBS جمع آوری شد. مقدار هموگلوبین جدا شده توسط روش براد فورد اندازه گیری شد.



شکل ۵: نمودار FTIR پلیمرهای پلی آنیلین، اکسید گرافن کاهیده و کامپوزیت پلی آنیلین- اکسید گرافن کاهیده

۳- نتایج و بحث

N-MIP مورفولوژی سطح الکترود صفحه چاپی N-MIP پروب N-MIP با استفاده از الکتروپلیمریزاسیون آنیلین با حضور cTnT یا NbA1c به عنوان یک مولکول قالب و سپس حذف الگو ساخته شد. غلظت آنالایزر هدف در نمونه های خون به روش الکتروشیمیایی از طریق اندازه گیری جریان مجدد در پروب واکنش مورد بررسی قرار گرفت.

میکروگرافی SEM نشان دهنده وجود تجمع گرافیت (۱۰۰ نانومتر) در جوهر کربن بر روی سطح SPE بود (شکل۲ الف)، در حالی که SPE اصلاح شده با RGO یک سطح چین دار را به دلیل توزیع تصادفی صفحات گرافن در اختیار می گذاشت (شکل ۲ ب).

۲-۳- آنالیز پراش اشعه X

پلی آنیلین تولید شده و نانو کامپوزیت اکسید گرافن کاهیده و پلی آنیلین به منظور بررسی ساختار کریستالی و فاصله میان صفحات مورد بررسی قرار گرفتند. شکل های زیر ساختار کریستالی نانو کامپوزیت پلی آنیلین-اکسید گرافن کاهیده و پلی آنیلین را نشان میدهد. پلی آنيلين داراي ساختار نيمه بلوري مي باشد كه ساختار بلوري آن ناشي از زنجیر های پلیمری می باشد که بطور تناوبی موازی و عمودی قرار گرفته اند نواحی بلوری آن نیز توسط نواحی آمورف احاطه شده است. با توجه به شکل ۴ در مورد یلی آنیلین، چند پیک تیز در درجه های ۲۵/۳ و ۲۰/۴ و ۳۵ درجه مشاهده می شود که ساختار کریستالی (۲۰۰) و (۰۲۰) و (۰۱۱) را نشان می دهد. پیک مشاهده شده در شکل ۳ یلی آنیلین– اکسید گرافن کاهیده یهن تر بوده و در محدوده گرافن کاهیده و پلی آنیلین قرار دارد. همان گونه که از نمودار ۴-۴ مشخص است در الگوی پراش اشعه ایکس برای نانوکامپوزیت پلی آنیلین–اکسید گرافن کاهیده ، ییک ۱۴/۱ مشخصه صفحات (۰۰۱) اکسید گرافن کاهیده با ساختار لایه ای می باشد و نشاندهنده ی فاصله بین صفحه ای ۶۲۸ نانومتری می باشد. بعد از نانو کامپوزیت



شکل **T:** اثر نسبت آنیلین و آنیلین کربوکسیله در الکتروپلیمریزاسیون N–MIP. مقادیر K_3 (Fe از آنالیز نمودارهای ولتامتری سیکلی در محلول نیم میلی مولار از محلول ΔI هر ΔI از آنالیز نمودارهای K (Fe (CN)₆) / K_4 [Fe (CN)₆

نشريه

شده با پلی آنیلین پیک مشخصه صفحات (۰۰۱) به زوایای کوچکتر شیفت داده می شود که نشان دهنده افزایش فواصل بین صفحهای به ۱٫۱۱ نانومتر می باشد که این تفاوت به جا به جایی یه لایه از ملکول ای آب در ساختار (۰٫۲۸ نانومتری) با لایه ای از کامپوزیت اکسید گرافن کاهیده – پلی آنیلین نسبت داده می شود.

۳-۳- آنالیز ساختاری حسگر

طیف سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه در شکل ۵ بر روی پلیمرهای پلی آنیلین، اکسید گرافن کاهیده و کامپوزیت پلی آنیلین – اکسید گرافن کاهیده انجام گرفت. باندهای مربوط به زنجیره پلیمر کاملا در طیف مربوط به نانو کامپوزیت نشان داده شده است. در طیف مادون قرمز مربوط اکسید گرافن کاهیده (b) باند جذب در ۱۵۸۰ مرتبط با کشش c=c می باشد، پیک ۱۲۰۰ مربوط به کشش c-o است. با توجه به نمودار FTIR پلی آنیلین (a) پیک مشاهده شده در حدود ۳۴۰۰ مربوط به ارتعاش کششی N-H میباشد. همچنین پیک مشاهده شده در ۲۹۲۴ مربوط به ارتعاش کششی C-H آروماتیک می باشد. پیک در موقعیت ۱۳۰۰ مربوط به ارتعاش کششی C-N آمین آروماتیک است. پیک در ۱۵۸۰ و ۱۴۶۰ به ترتیب مربوط به ارتعاشات کششی C=C حلقه کینوئید و بنزوئیدی می باشد. در طیف مربوط به نانو کامپوزیت یلی آنیلین–اکسید گرافن کاهیده (c) تمامی پیک های پلیمر دیده می شود اما در پیک مربوط به خمش C-H به سمت اعداد موج بالاتر تغییر پیدا کرده است (۷۸۹ به ۷۸۲) که نشان دهنده واکنش بین پیوند پای و پیوند هیدروژنی در پلی آنیلین و صفحات اکسید گرافن کاهیده می باشد. این نتایج، ایجاد این نانو کامپوزیت را تایید می کند.



شکل ۷: مشخصات CV الکتروشیمیایی ثبت شده برای مراحل مختلف ساخت الکترود پلیمر نانوقالب مولکولی CTAT: (۱) پروب اصلاح شده RGO؛ (۲) آنیلین، -COOH 3-آنیلین و پروب الکتروپلیمریزه شده آنالیت؛ (۳) پروب الکتریکی پلیمر پس از حذف ng/ml) پروب الکتروپلیمریزه شده پس از rebinding با تجزیه (K3[Fe(CN)6/[K4(Fe(CN)6] در ۰/۵ مولار KC1 انجام شد.

۲-٤-۱ ثر نسبت آنیلین به آنیلین کربوکسیله

برای بهبود قابلیت انتخاب پذیری و حساسیت حسگرهای MIP زیست تقلید، مهم است که از یک پلیمر رسانای مناسب برای به دست آوردن حداكثر انتقال الكترون استفاده شود. زيست تقليدي مي تواند با استفاده از یک پلیمر کربوکسیل شده بهبود یابد زیرا مکان های واکنشی فعال بیشتری برای پیوند cTnT و HbA1c از طریق گروه –COOH فراهم می کند. در این مطالعه، آنیلین به عنوان یک پلیمر رسانا انتخاب شد و با کوپلیمرزاسیون COOH-3 و آنیلین یک حسگر MIP با قابلیت انتخابی و حساسیت بالا ساخته شد. برای به دست آوردن نسبت مطلوب COOH-3 و آنیلین برای حداکثر اتصال cTnT و HbA1c، اختلاف جریان (ΔI) پس از اتصال مجددا با cTnT یا HbA1c اندازه گیری شد. نتایج نشان داد که در نسبت ۱:۴ برای کامپوزیت آنیلین: COOH-3، مقدار حداکثر جریان به دست آمد. این نتیجه نشان داد که گروه های کربوکسیلیک کویلیمر آنیلین: COOH-3 عمدتا مسئول جذب cTnT يا HbA1c از طريق واكنش های غیر کووالانسی هستند، مانند تعاملات الکترواستاتیک و پیوند هيدروژني [۲۲].

۳-۵- أنالیز الکتروشیمیایی مراحل شکل گیری الکترود N-MIP به وسیله ولتامتری چرخهای

شکل ۲ تا ۸ نمودارهای CV مراحل مختلف ساخت الکترود پلیمر نانو قالب مولکولی را به صورت گام به گام نشان می دهد. در شکل ۲ و ۸ نمودار CV از مراحل مختلف تهیه الکترودهای تروپونین و هموگلوبین



شکل ۸: مشخصات CV الکتروشیمیایی ثبت شده برای مراحل مختلف ساخت الکترود پلیمر نانوقالب مولکولی HbA1c: (۱) پروب اصلاح شده RGO: (۲) آئیلین، COOH–۳–آنیلین و پروب الکتروپلیمریزه شده آنالیت؛ (۳) پروب الکتریکی پلیمر پس از حذف مولکول قالب و (۴) پروب الکتروپلیمریزه شده پس از rebinding با تجزیه (۵/ Ing/mL). تجزیه و تحلیل در محلول نیم میلی مولار از محلول [K4(Fe(CN)6]/ [K4]Fe(CN)6] در ۱/۰ مولار ISI انجام شد.

گلایکولیزه مشاهده میگردد. در ابتدا الکترود SPE پوشش داده شده با RGO (منحنى ١) نشان داده شده است. به علت وجود هدايت الكتريكي و فعاليت الكترواستاتيكي بالاي پوشش RGO تشكيل شده بر روى الكترود SPE است. پس از الكتروپليمريزاسيون پلى أنيلين به همراه تروپونین و همو گلوبین گلایکولیزه روی سطح، افزایشی در پیک کاهش مشاهده میشود (منحنی ۲) که به علت یوشش پلیمر هادی پلی آنیلین بر روی سطح RGO میباشد و نشاندهنده این موضوع است که پلی آنیلین اطراف ملکولهای تروپونین و هموگلوبین گلایکولیزه را در بر گرفته است. در مرحله بعدی، با اضافه کردن اکسالیک اسید (منحنی ۳) از شدت پیک کاهشی کاسته میشود. علت این موضوع، هيدروليز باندهاي ايمين و آميد تشكيل شده بين تروپونين / همو گلوبين گلایکولیزه با پلیمر مانریکس است که در واقع محلهای مناسبی برای چسبیدن مجدد مولکول هدف (تروپونین و هموگلوبین گلایکولیزه) ميباشد. نهايتا با به دام افتادن ملكول هدف در سطح الكترود، به دليل پر شدن حفرات سطح الکترودهای N-MIP، انتقال الکترون از روی سطح به درون آن کاهش پیدا میکند که منجر به کاسته شدن مجدد از شدت پیک کاهشی می شود. [۲۳ و ۲۵].

N-MIP ارزیابی الکتروشیمیایی حسگر

رفتار الکترو شیمیایی هر حسگر توسط ولتامتری سیکلی از طریق بررسی تغییرات واکنش پروب فرو/ فریسیانید ناشی از اتصال مجدد TnT یا HbA1c به الکترود N-MIP مورد بررسی قرار گرفت. الکترودهای اصلاح شده با MIP به مدت ۲۵ دقیقه در معرض غلظت های خاصی از محلول های بافر حاوی TnT و ۷/۴ HbA1c (pH) (V/۴ HbA1c (pH) قرار گرفتند. پس از شستشوی پروب ها، پاسخ حسگرها شناسایی شد. پاسخ پروب MIP با استفاده از اندازه گیری کاهش درصد جریان پاسخ پروب با غلظت های پاسخ درمان تست کنترل، از پروب مختلف TnT و TbA1c بررسی شد. برای تست کنترل، از پروب کویلیمر ساخته شده بود.

همانطور که در شکل ۹ و ۱۰ نشان داده شده، با افزایش غلظت cTnT یا HbA1c، جریان پیک آنودیک کاهش مییابد. این امر می تواند به دلیل افزایش نرخ اتصال مجدد cTnT یا HbA1c با حفره های چاپ شده باشد. همانطور که میزان اتصال آنالیت با پروب MIP افزایش مییابد، واکنش الکترود ferro / ferricyanid probe سرکوب می







شکل ۱۰: منحنی جریان N-MIP و N-MIP و N-NIP از HbA1c . آنالیز در محلول نیم میلی مولار از محلول [N-NIP]K3[Fe(CN)6] در ۰/۱ مولار KCl مولار KCl مولار N-NIP انجام شد.

شود که باعث ایجاد یک سیگنال می شود.

منحنی کالیبراسیون از طریق اندازه گیری جریان پیک آنودیک در محتوای متفاوت اتصال مجدد آنالیت با الکترودهای NIPMIP ترسیم شد. با افزایش غلظت آنالیت در بافر اتصال مجدد، جریان پیک آنودیک به تدریج کاهش مییابد، اما پس از یک حد مشخص، ثابت می شود، زیرا محل های اتصال در یروب NIP–N اشباع شده اند.

پاسخ خطی الکترود MIP – N برای آنالیت های cTnT و HbA1c و HbA1c میکروگرم ترتیب در محدوده v/۰۲ ng/ml و v/۰۲ و v/۰۲ تا ۸۸/۱ میکروگرم در میلی لیتر بود که محدودیت تشخیص هر یک به ترتیب برابر با کنترل که مولکولی با پلیمر رسانایی در غیاب پروتئین (NIP) ثبت شده بود، پاسخی به آنالیت ها نداشت. این نتیجه نشان داد که اثر متقابل آنالیت ها با فیلم کوپلیمر هدایت شده توسط سایت های چاپ شده کنترل می شود.

۲-۷- بررسی آنالیت در نمونه سرم

عملکرد حسگر N–MIP در حضور سایر اجزای خون با استفاده از سرم انسانی مورد بررسی قرار گرفت. حسگر NIP–N با نمونههای مختلف رقیق شده سرم ۰/۰۱ مولار به مدت ۳۰ دقیقه در ۷/۴ pH داخل انکوباتور قرار گرفتند. جهت بررسی تکرار پذیری این آزمایش ها

هر آزمایش حداقل سه مرتبه انجام گردید.

همانطور که در شکل ۱۱ مشاهده می گردد، با استفاده از تست DPV سیگنال کاهشی پروب در طی اتصال مجدد پروتئین اندازه گیری شد. cTnT غلظت N–MIP، غلظت cTnT HbA1c / پس از اتصال مجدد به طور مستقیم با کاهش پاسخ پروب متناسب بود، در حالیکه سیگنال های بدست آمده از پروب بدون تاثیر از دیگر پروتئین های درون سرم بود. این رفتار نشان داد که کاهش پاسخ پروب در نتیجه خاصیت اتصال مجدد بازآرایی آنالیت با پروب N–MIP

به منظور بررسی قابلیت اطمینان پروب های N–MIP اختصاصی cTnT و HbA1c ، غلظت cTnT و HbA1c در نمونه های خون برای ۸ فرد سالم و بیمار با استفاده از پروب N–MIP با نتایج HPLC مقایسه شد و مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت (جدول ۲).

غلظت بدست آمده برای cTnT و HbA1c با استفاده از حسگرهای N-MIP دارای دقت بالا بوده و تغییرات کمی را نسبت به داده های HPLC نشان می دهد. انحراف معیار بدست آمده در این حسگر برای تشخیص تروپونین به طور میانگین ۲۰۰۴، نانوگرم بر میلی لیتر بود که در مقایسه با پژوهش مشابه که توسط Oleksiy Krupin و همکاران انجام پذیرفت (با میانگین انحراف معیار ۲۰۶۱، نانوگرم بر میلی لیتر) از دقت بالاتری برخوردار بود [۲۶]. همچنین انحراف معیار این حسگر



شکل ۱۱: الف) غلظت CTnT و ب) HbA1c در نمونه های سرمی اندازه گیری شده توسط حسگر های HbA1c (ng/ml)

Sample	N-MIP sensor (cTnT)	HPLC (cTnT)	N-MIP sensor (HbA1c)	HPLC (HbA1c)
1	0.023+/-0.002	0.020	112+/-1.528	115
2	0.041+/-0.002	0.037	208+/-2.517	213
3	0.052+/-0.003	0.051	315+/-2.517	320
4	0.083+/-0.003	0.087	406+/-2.082	408
5	0.094+/-0.002	0.088	509+/-1.528	514
6	0.136+/-0.006	0.141	607+/-2.517	612
7	0.187+/-0.009	0.183	708+/-2.082	711
8	0.282+/-0.009	0.276	801+/-2.517	809

جدول ۲: غلظت CTnT و HbA1c در نمونه های خون حاصل از حسگر N-MIP و ng/ml) HPLC)

برای تشخیص هموگلوبین گلایکولیزه به طور متوسط ۲/۱۶۱ نانوگرم بر میلی لیتر بود که آن نیز نسبت به پژوهش که توسط Hua Lin و همکاران صورت گرفته است پذیرفت (با میانگین انحراف معیار ۵/۴۳ نانوگرم بر میلی لیتر) از دقت بهتری بهره می برد [۲۶ و ۲۷].

٤-نتيجەگىرى

در این پروژه، حسگرهای دوگانه مبتنی بر گرافن N-MIP برای تشخیص همزمان cTnT و HbAlt به روش الکتروشیمیایی طراحی شده است. پوشش N–MIP رسانا بر روی سطح پروب گرافنی از طریق الکتروپلیمریزاسیون مستقیم مونومر آنیلین در حضور cTnT یا HbAlt به عنوان مولکول ساختار زیست تقلید ایجاد شد. در نهایت، با حذف مولکول های زمینه، سطح پروب IN-M آماده گردید. پاسخ خطی حسگر برای cTnT در محلول در محدوده ۰/۰۲ تا ۲۰۹۰ نانوگرم بر میلی لیتر با حد تشخیص با محدودیت تشخیص ۸۰۰۸ نانوگرم در میلی لیتر با حد تشخیص با محدودیت تشخیص امد، انوگرم در میلی لیتر با حد تشخیص با محدودیت تشخیص مراد میلی لیتر به دست آمد. حسگر زیست تقلید به دست آمده از مزایای حساسیت خوب، ثبات بالا، هزینه کم، زمان پاسخ کوتاه و بازدهی خوب برخوردار است که در نتیجه آن را مناسب برای بررسیهای بالینی معرفی می کند.

٥- مراجع

 A.Maqsood, K. A. Kaid, M. Cohen, Int. J. Cardiovas. Res., 2007, 4:1-5.

[2] B. Cummins, M. L. Auckland and P. Cummins, Cardiac-specific troponin-I radioimmunoassay in the diagnosis of acute myocardial infarction. Am. Heart J. (1987), 113:1333-44.

[3] K. Matsuoka, M. Maeda, A. Tsuji, Fluorescence enzyme immunoassay for insulin using peroxidase-tyramine-hydrogen peroxide. Chem. Pharm. Bull. (1979), 27:2345-50.

[4] P. Norouzi, B. Larijani, F. Faridbod, M. R. Ganjali , Hydrogen Peroxide Biosensor Based on Hemoglobin Immobilization on Gold Nanoparticle in FFT Continuous Cyclic Voltammetry Flow Injection System. Int. J. Electrochem. Sci. 5(2010), 1550–62.

[5] A.J. S. Ahammad, S. Sarker and J.-J. Lee, J. Nanosci. Immobilization of Horseradish Peroxidase onto a Gold-Nanoparticle-Adsorbed Poly(thionine) Film for the Construction of a Hydrogen Peroxide Biosensor. Nanotechnol. 11(2011), 5670-76.

[6] A. J. Saleh Ahammad, Yo-Han Choi, Electrochemical Detection of Cardiac Biomarker Troponin I at Gold Nanoparticle-Modified ITO Electrode by Using Open Circuit Potential. Int. J. Electrochem. Sci. (2011), 1906 – 16.

[7] B. I. Podlovchenko, T. D. Gladysheva, E. A. Kolyadko, Experimental check-up of the relationship between transients of current and open circuit potential for strong adsorption of neutral species and ions on a hydrogen electrode. J. Electroanal. Chem. 552(2003), 85-96.

[8] J. P. Wilburn, M. Ciobanu, D. A. Lowy, Characterization of Acrylic Hydrogels by Open Circuit Potential Monitoring. J. Appl. Electrochem. 34(2004), 729-734.

[9] Bárbara V.M. Silva, Igor T, Disposable immunosensor for human cardiac troponin T based on streptavidin-microsphere modified screen-printed electrode. Biosensors and Bioelectronics. 26(2010), 1062–67.

[10] S. Ko, et al., Electrochemical detection of cardiac troponin I using a microchip with the surface-functionalized poly(dimethylsiloxane) channel. Biosensors and Bioelectronics. 23(2007), 51–9.

[11] Allen B.L., Kichambare P.D., Star, A. Carbon nanotube field-effect-transistor-based biosensors. Adv. Mater. 19 (2007), 1439–51.
[12] Y. Liu, M. Wei, Y. Hu, L. Zhu, J. Du, An electrochemical sensor based on a molecularly imprinted polymer for determination of anticancer drug Mitoxantrone, Sens. Actuator B- Chem. 255(2018), 544-551.

[13] L. Uzun, A.P.F. Turner, Molecularly-imprinted polymer sensors: realising their potential. Biosens. Bioelectron. 76 (2016), 131-144.

[14] W. Guo, F. Pi, H. Zhang, J. Sun, Y. Zhang, X. Sun, A novel molecularly imprinted electrochemical sensor modified with carbon dots, chitosan, gold nanoparticles for the determination of patulin. Biosens. Bioelectron. 98 (2017), 299-304.

[15] Z.Z. Yin, S.W. Cheng, L.B. Xu, et al., Highly sensitive and

selective sensor for sunset yellow based on molecularly imprinted polydopamine-coated multi-walled carbon nanotubes, Biosens. Bioelectron. 100 (2018), 565-570

[16] Jin Zhang, Chaoying Wang, Yanhui Niu, Shijie Li, Rongqin Luo, Electrochemical sensor based on molecularly imprinted composite membrane of poly(o-aminothiophenol) with gold nanoparticles for sensitive determination of herbicide simazine in environmental samples. Sens. Actuator B-Chem. 249 (2017), 747-755.

[17] J. Bai, X. Zhang, Y. Peng, X. Hong, Y. Liu, S. Jiang, Z. Gao, Ultrasensitive sensing of diethylstilbestrol based on AuNPs/MW-CNTs-CS composites coupling with sol-gel molecularly imprinted polymer as a recognition element of an electrochemical sensor. Sens. Actuator B- Chem. 238 (2017), 420-426.

[18] M. Soleimani, Ma. Ghahraman Afshar, A. Shafaat, G.A. Crespo, High-Selective Tramadol Sensor Based on Modified Molecularly Imprinted Polymer-Carbon Paste Electrode with Multiwalled Carbon Nanotubes. ELECTROANAL. 25 (2013), 1159–1168.

[19] Y. Sun, H. Du, Y. Lan, W. Wang, Y. Liang, C. Feng, M. Yang, Preparation of hemoglobin (Hb) imprinted polymer by Hb catalyzed eATRP and its application in biosensor. Biosens. Bioelectron. 77 (2016), 894-900.

[20] N. Karimian, M. Vagin, M.H. Arbab Zavar, M. Chamsaz, A.P.F. Turner, A. Tiwari, An ultrasensitive molecularly-imprinted human cardiac troponin sensor. Biosens. Bioelectron. 50 (2013), 492-498.

[21] F.T.C.Moreira, M.J.M.S. Ferreira, J.R.T. Puga, M.G.F. Sales, Screen-printed electrode produced by printed-circuit board technology. Application to cancer biomarker detection by means of plastic antibody as sensing material. Sens. Actuator B- Chem. 223 (2016), 927-935.

[22] M. Abdorahim, M. Rabiee, S. Naghavi Alhosseini, M.R. Tahriri, S. Yazdanpanah, S.H. Alavi, L. Tayebi, Nanomaterials-based electrochemical immunosensors for cardiac troponin recognition: An illustrated review. Trends Analyt. Chem. 82 (2016), 337-347.

[23] S.Yazdanpanah, M. Rabiee, M.R. Tahriri, M. Abdolrahim, L. Tayebi, Glycated hemoglobin-detection methods based on electrochemical biosensors. Trends Analyt. Chem. 72 (2015), 53-67.

[24] S. N. Alam, N. Sharma, L. Kumar, Synthesis of Graphene Oxide (GO) by Modified Hummers Method and Its Thermal Reduction to Obtain Reduced Graphene Oxide (rGO). Graphene, 6 (2017), 1-18.

[25] B. V. M. Silva , B. A. G. Rodríguez, G. F. Sales, M. D. P. T. Sotomayor, R. F. Dutra, An ultrasensitive human cardiac troponin T graphene screen-printed electrode based on electro polymerizedmolecularly imprinted conducting polymer, Biosensors and Bioelectronics, 77 (2016), 978–985.

[26] O. Krupin, P. Berini, Long-Range Surface Plasmon-Polariton Waveguide Biosensors for Human Cardiac Troponin I Detection. Sensors (Basel). 3 (2019), 631

[27] H. Lin, J. Yi, Current Status of HbA1c Biosensors. Sensors (Basel). 3 (2017), 1798