ЭЛЕКТРОАНАЛИЗ БИОМОЛЕКУЛ: ОБОСНОВАННЫЙ ВЫБОР СЕНСОРНЫХ КОНСТРУКЦИЙ

©2021 г. В. В. ШУМЯНЦЕВА^{1,2*}, Л. Е. АГАФОНОВА¹, Т. В. БУЛКО¹, А. В. КУЗИКОВ^{1,2}, Р. А. МАСАМРЕХ^{1,2}, Д. ЯН³, Д. В. ПЕРГУШОВ⁴, Л. В. СИГОЛАЕВА^{1,4}

¹ Лаборатория биоэлектрохимии, Научно-исследовательский институт биомедицинской химии имени В.Н. Ореховича, Москва ² Кафедра биохимии, Российский национальный исследовательский медицинский университет имени Н.И. Пирогова, Москва ³ Department of Materials and Environmental Chemistry, Stockholm University, Stockholm, Sweden

⁴ Химический факультет Московского государственного университета имени М.В. Ломоносова, Москва

I. Введение. II. Электроанализ миоглобина с использованием полимерных нанокомпозиций для модификации электродов. III. Модификация электродов дисперсиями MWCNT в растворах полиионных жидкостей и различных катионных диблок-сополимеров для анализа ДНК. IV. Модификация электродов MWCNT в водных растворах анионных диблок-сополимеров для анализа цитохрома *с*. V. Заключение.

І. ВВЕДЕНИЕ

Успехи современной биологической химии, в первую очередь, отражают выяснение тонких механизмов метаболических путей патологических процессов, специфических маркеров и их количественной сравнительной идентификации для состояний норма/патология. Разработаны различные методы и подходы анализа биомолекул

Принятые сокращения: Мb – миоглобин; MWCNT – многостенные углеродные нанотрубки; SPE – печатный графитовый электрод; дцДНК – двухцепочечная ДНК; PIL – полиионные жидкости; ДИВА – метод дифференциально-импульсной вольтамперометрии; LOD – предел обнаружения; Туг – тирозин; Trp – триптофан. * Адрес для корреспонденции: viktoria.shumyantseva@ibmc.msk.ru

Работа выполнена при финансовой поддержке Программы фундаментальных научных исследований государственных академий наук. Модификаторы электродных поверхностей на основе полимерных нанокомпозитов получены в рамках проекта РНФ № 18-44-04011.

для диагностики заболеваний, взаимодействий с молекулярными мишенями. Методы визуализации (имиджинга), атомная силовая спектроскопия, сканирующая электронная микроскопия, спектральные методы, методы с использованием флуорогенных компонентов, масс-спектрометрия как макромолекул (например, исследование протеома), так и низкомолекулярных соединений (метаболом) активно входят в арсенал современной трансляционной диагностической медицины как представители нанотехнологий, так и омиксных подходов [1-4]. Электрохимические методы в биохимических и биомедицинских исследованиях активно развиваются благодаря продуктивному взаимному влиянию нанотехнологий, наноматериалов, методов получения и обработки результатов электроанализа [5]. Преимуществом электрохимических методов является количественное определение электроактивного биокомпонента на основе применения фундаментальных законов электрохимии, при этом измерительные устройства могут быть как стационарными для проведения фундаментальных исследований, так и портативными для проведения анализов в клинических лабораториях. Регистрируя зависимость силы тока, протекающего через индикаторный электрод, находящийся в контакте с электроактивным веществом, от разности потенциалов между рабочим электродом и электродом сравнения, можно получить данные о концентрации электроактивного вещества, кинетике и термодинамике электрохимической реакции [6]. Для эффективного электрохимического процесса, связанного с транспортом электронов, и/или реализации электрокатализа важную роль играет тип электрода и модификация электрода для иммобилизации биомолекулы. Немодифицированные электроды не всегда достаточно эффективны. В качестве модификаторов могут быть использованы различные материалы: полимеры, гели, природные биомолекулы, металлы и их оксиды. В последние годы широкое распространение получили наноразмерные структуры, в том числе коллоидные растворы золота, серебра (наночастицы металлов), оксидов железа, одностенные и многостенные углеродные нанотрубки, графен, оксид графена, графен, допированный бором, азотом, серой, липиды, синтетические мембраноподобные вещества, полимерные композиции [6–13]. Наночастицы могут служить катализаторами реакций, протекающих на поверхности электрода. Модификация поверхности (наноструктурирование) электродов позволяет подобрать оптимальные условия, подстроить сенсор под выбранную электрохимическую реакцию, определяемое вещество, а также обеспечить необходимые аналитические характеристики метода, такие как биосовместимость, предел обнаружения, селективность, диапазон определяемых концентраций аналита и т.д.

Выбор типа модификации рабочей поверхности электрода часто проводят эмпирически на основании перебора комбинаций и концентраций компонентов. В данном обзоре мы описали подход к тому или иному типу модификации, основанный на свойствах, в первую очередь, биомолекул, а также модификатора как непосредственного участника и/или посредника между редокс—центром биомолекулы и электродом. В обзоре рассмотрены методы электроанализа функционально значимых гемопротеинов: переносчика кислорода в мышцах миоглобина и переносчика электронов цитохрома c, а также олигонуклеотидов и двухцепочечной ДНК (дцДНК).

Гемопротеины играют важную роль в биохимических процессах, таких как перенос и хранение молекулярного кислорода гемоглобином и миоглобином, перенос электронов с респираторных субстратов цитохромами и терминальное окисление O_2 цитохром c оксидазой, разложение пероксида водорода каталазой, окисление органических веществ пероксидазой, метаболическое превращение лекарств и ксенобиотиков ферментами фазы I цитохромами P450, синтез оксида азота из L-Arg с помощью NO-синтазы, использование активных форм кислорода каталазой. Эти различные функции в первую очередь основаны на окислительно-восстановительных свойствах иона железа гема по схеме $Fe(III) + e^- \leftrightarrow Fe(II)$ [14, 15]. Эффект прямого переноса электрона с электрода на ион железа гема широко используется при создании электрохимических сенсоров на пероксид водорода и нитрит-ион. Кардиомиоглобин и цитохром с служат маркерами острого инфаркта миокарда [15–17]. Цитохром с является важным гемсодержащим металлопротеином, который расположен в цитозоле между внутренней и внешней мембранами митохондрий. Цитохром cотносится к классу первого семейства цитохромов c-типа, выполняет различные функции в зависимости от его клеточной локализации и условий, в которых он функционирует. Он опосредует перенос электронов между комплексами III и IV дыхательной цепи [18, 19]. Помимо того, высвобождение цитохрома с из митохондрий является сигналом для начала апоптотического процесса. Обнаружение цитохрома c во внеклеточном пространстве может быть использовано в клинической диагностике таких патологий как острый инфаркт миокарда, красная волчанка, ревматоидный артрит, онкологические заболевания. Цитохром c используется в качестве биомаркера для идентификации повреждения митохондрий, приводящего к гибели клеток. Проапоптотические свойства цитохрома с могут применяться

для развития методов диагностики, при поиске новых лекарственных препаратов, обладающих способностью вызывать гибель патологических клеток, а также для оценки эффективности применяемых лекарственных препаратов. Разработка современных, экспрессных, доступных методов для определения количественных характеристик цитохрома c с помощью электрохимических биосенсоров, является актуальной задачей биоаналитической химии [20].

Нуклеотиды, олигонуклеотиды, ДНК и РНК рассматриваются как маркеры многих патологических состояний. Наличие мутаций в циркулирующей опухолевой ДНК, а также в РНК или микроРНК и их количество могут служить диагностическими биомаркерами различных онкологических заболеваний, прогностическими маркерами для анализа реакции на лечение и/или как маркеры прогрессирования заболевания [21–29]. Изменение длины ДНК (фрагментация ДНК) является одним из признанных маркеров запрограммированной гибели клеток (апоптоза) [24]. Анализ модифицированных гетероциклических оснований (например, профилей метилирования) важен для эпигенетических исследований [24, 30–33], а также для обнаружения точечных мутаций [30].

Таким образом, разработка высокочувствительных электрохимических сенсоров для определения ДНК и функционально значимых гемопротеинов является актуальной задачей. В настоящей работе описаны модификации электродов, получаемых методом трафаретной печати (SPE) с рабочим графитовым электродом, полимерными нанокомпозициями на основе многостенных углеродных нанотрубок (MWCNT) для усиления регистрации электрохимического сигнала биохимических процессов на поверхности электродов и повышения порога чувствительности в электроанализе различных биообъектов – олигонуклеотидов, дцДНК, миоглобина и цитохрома с.

Полимерные материалы обладают свойством диспергировать углеродные материалы и образовывать стабильные на коллоидном уровне дисперсии (MWCNT) в водных растворах. Кроме того, полимеры могут иметь в составе заряженные и гидрофобные сегменты различной длины. Такое свойство полимеров делает их привлекательными в роли модификаторов электродов для электрохимической регистрации биообъектов, также имеющими как гидрофобные домены, так и полярные участки, обогащенные положительными или отрицательными зарядами. Кроме того, широко используемые в электроанализе графитовые электроды имеют как гидрофобную составляющую, так и отрицательно заряженные карбоксильные группы, возникающие за счет окисления атома

углерода. Такие свойства полимеров, биообъектов и поверхности индикаторных электродов делает эту триаду как взаимозависимой, так и демонстрирует возможность управления эффективностью всей системы.

II. ЭЛЕКТРОАНАЛИЗ МИОГЛОБИНА С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ПОЛИМЕРНЫХ НАНОКОМПОЗИЦИЙ ДЛЯ МОДИФИКАЦИИ ЭЛЕКТРОДОВ

Миоглобин (Mb) – гемопротеин (M = 16900 Да), основная функция которого – перенос кислорода в мышцах. Миоглобин является маркером патогенеза сердечно-сосудистых заболеваний, ранним маркером инфаркта миокарда [16]. Большинство исследователей считают концентрацию миоглобина в норме равной 100 нг/мл. Изоэлектрическая точка миоглобина pI = 7, при физиологических значениях pH этот белок не заряжен. Миоглобин является электроактивным белком, разработка методов детекции миоглобина основана на прямой регистрации сигнала восстановления железа гема (Mb-Fe(III) $+ e^- \leftrightarrow \text{Mb-Fe}(\text{II})$). Восстановленная форма миоглобина Мb-Fe(II) активно связывает кислород с соответствии со схемой Mb-Fe(II) $+O_2 \rightarrow [Mb-Fe(II)O_2]$, поэтому в аэробных условиях электроанализа регистрируется только восстановительный пик этого гемопротеина, который является отражением электрокаталитического процесса восстановления и усиливает сигнал регистрации этого белка. Вследствие функциональной значимости миоглобина разработаны различные модификаторы поверхности электрода: поверхностно-активные вещества (ПАВы), полимерные гидрогели, мембраноподобные комплексы полиэлектролитов с ПАВ, алюмосиликаты, фиброин шелка, липиды, углеродные нанотрубки, ионные жидкости, оксиды металлов [34]. Поверхностно-активные вещества и полимеры (додецилсульфат натрия, хитозан) также используются для улучшения диспергируемости MWCNT и повышения коллоидной стабильности дисперсий углеродных наноматериалов [35]. Эффективность прямого переноса электронов между электродом и ионом железа гема зависит от использованного электродного материала, модификации поверхности электрода и правильной ориентации активного белкового центра на электроде. Композитные наноматериалы улучшают перенос электронов, способствуют закреплению биологического материала на поверхности электрода, а также придают биосовместимость для сохранения природных, аффинных и каталитических свойств биомолекул. Модификация электродов MWCNT придает сенсорам ряд полезных свойств, например, увеличенную площадь поверхности, улучшенную проводимость и широкой диапазон рабочих потенциалов [32, 36].

Ранее нами был отмечен синергический эффект MWCNT в сочетании с ионогенным амфифильным диблок-сополимером 1,2-полибутадиен-блок-полидиметиламиноэтилметакрилат (polycationic poly(1,2-butadiene)-block-poly(N,N-dimethylaminoethyl methacrylate) $(PB_{290}-b-PDMAEMA_{240}))$ для электрохимического детектирования миоглобина [35]. Было показано, что полимер PB_{290} -b-PDMAEMA₂₄₀ является эффективным биосовместимым материалом для встраивания Мb, что облегчает прямой перенос электронов с электрода на гемопротеин. Специфику связывания обеспечивают иммобилизованные на электроде антитела к кардиомиоглобину (рис. 1А). В водных растворах полимер образует мицеллы, которые при рН = 7 в фосфатном буфере проявляют хорошую адгезию к углеродным материалам и образуют однородные тонкие пленки на гидрофобной графитовой подложке. Такой тип поликатионного полимера может образовывать ионные связи с отрицательно заряженными группами молекулы миоглобина и взаимодействовать с карбоксильными группами рабочей поверхности графитового электрода, которые образуются за счет частичного окисления атомов углерода. Почти 3-х-кратное увеличение тока восстановления Мb достигается в матрице MWCNT (2 мг/мл)/PB₂₉₀-*b*-PDMAEMA₂₄₀ по сравнению с электродом, модифицированным только MWCNT, диспергированными в хлороформе (рис. 1Б).

В данной работе было использовано послойное нанесение модификаторов на поверхность рабочего электрода: 1 слой – дисперсия MWCNT в хлороформе, 2 слой – поликатионный полимер PB₂₉₀-b-PDMAEMA₂₄₀. Кроме того, необходимо отметить роль MWCNT: при возрастании концентрации с 0,5 мг/мл до 2 мг/мл амплитуда катодного тока ДИВА (DPV) возрастает в 1,4 раза. Чувствительность данной биосенсорной системы достаточна, чтобы охватить весь диапазон концентраций Мb, начиная с нормальной физиологической концентрация сердечного миоглобина человека (10–100 нг/мл; 0,56–5,6 нМ) до уровня Мb у пациентов с инфарктом миокарда (100–1780 нг/мл; 5,6–100 нМ) [37].

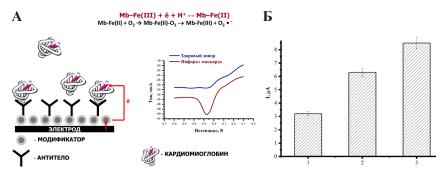


Рис. 1. (A) Схема электроанализа кардиомиоглобина с использованием модифицированных электродов с иммобилизованными антителами. (Б) Зависимость максимальной амплитуды тока дифференциально-импульсной вольтамперограммы (ДИВА) SPE/MWCNT/ Mb (1), SPE / MWCNT /PB₂₉₀-b-PDMAEMA₂₄₀ (0,5 мг/мл)/Mb (2), SPE/MWCNT/PB₂₉₀-b-PDMAEMA₂₄₀ (2,0 мг/мл) / Mb (3) в аэробном 100 мМ калий-фосфатном буфере, 50 мМ NaCl, pH 7,4. Условия ДИВА: скорость сканирования 50 мВ/с, амплитуда 20 мВ, шаг 5 мВ; частота 10 Гц.

III. МОДИФИКАЦИЯ ЭЛЕКТРОДОВ ДИСПЕРСИЯМИ MWCNT В PACTBOPAX ПОЛИИОННЫХ ЖИДКОСТЕЙ И PA3ЛИЧНЫХ КАТИОННЫХ ДИБЛОК-СОПОЛИМЕРОВ ДЛЯ АНАЛИЗА ДНК

Нуклеотиды, олигонуклеотиды, ДНК, микроРНК, РНК известны как маркеры многих патологических состояний. ДНК трансплантата, циркулирующая у реципиентов трансплантата, была предложена в качестве потенциального биомаркера отторжения органа или повреждения клеточного трансплантата [28]. Уровень аденина и гуанина в плазме, сыворотке и моче, а также изменение концентрации аденина в ДНК можно рассматривать как индикатор карциномы или заболеваний печени [29]. Анализ циркулирующей опухолевой ДНК в плазме крови рассматривается как диагностический и прогностический метод в онкологии, получивший название «жидкая биопсия» [25, 38].

Для количественной регистрации ДНК, РНК, нуклеотидов, олигонуклеотидов разрабатываются методы электроанализа, основанные на электрохимической реакции электроокисления гетероциклических оснований [39–41].

Пиримидиновые гетероциклические основания тимин и цитозин электроокисляются при относительно высоких потенциалах (более 1,2–1,4 В), что затрудняет их регистрацию с помощью графитовых электродов, получаемых методом трафаретной печати. Пуриновые

Рис. 2. Схема электрохимического окисления гуанина и аденина [31, 46].

гетероциклические основания аденин и гуанин электроокисляются при более низких значениях потенциалов (0,6–0.9 В). Разработаны различные подходы для регистрации пуриновых гетероциклических оснований ДНК, РНК, нуклеотидов, олигонуклеотидов [24, 33, 42–52].

Механизм электроокисления гуанина является необратимым процессом с участием двух протонов и двух электронов с образованием 8-оксогуанина. Это соединение является биомаркером разрыва и фрагментации ДНК за счет окислительного стресса [31, 46]. Механизм электроокисления аденина также представляет собой необратимый процесс и протекает в три стадии с участием двух электронов на первой стадии и образованием 2-оксоаденина, а также последующих двух стадий с участием дополнительных четырех электронов и образованием 2,8-диоксоаденина и его окисленной формы [31, 46] (рис. 2).

В наших исследованиях мы использовали свойства композиций на основе поликатионных полимеров, обладающих свойствами диспергировать углеродные наноматериалы в водных средах и взаимодействовать с полианионными молекулами ДНК [53, 54].

Для равномерного покрытия рабочего электрода требуется высокогомогенная дисперсия MWCNT с хорошей проводимостью и без (или, по крайней мере, с минимальным) структурным повреждением наноматериала. Однако получить такую дисперсию MWCNT довольно сложно из-за плохой диспергируемости таких углеродных наноматериалов в большинстве органических растворителей. Сильно деструктивная функционализация MWCNT путем жесткого окисления в

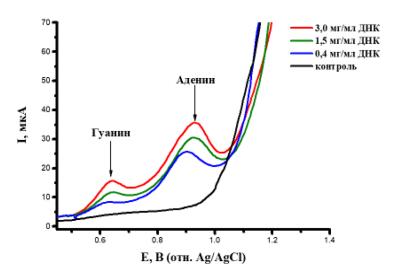


Рис. 3. Дифференциально-импульсная вольтамперограмма электродов, модифицированных MWCNT/PIL-Et, концентрация ДНК 0,4–3,0 мг/мл.

концентрированной смеси азотной и серной кислот в настоящее время заменяется более безопасной и мягкой ультразвуковой обработкой либо в воде, либо в водно-органических смесях или в органических растворителях (диметилформамид, ацетон, изопропанол, этанол, толуол, N-метил-2-пирролидон, циклодекстрины).

Полимерные материалы, несущие различные функциональные группы, могут быть использованы для иммобилизации биообъектов, отличающихся зарядом молекулы и значениями изоэлектрических точек. Для иммобилизации полианионных молекул дцДНК использовали поликатионные полимерные модификаторы, такие как поличонные жидкости на основе производных имидазола [53]. Для прямого электроанализа дцДНК на основе электроокисления гуанина и аденина были синтезированы полиионные жидкости (PIL) на основе производных имидазола, поли-1-этил-3-винилимидазолий бромид (PIL-But), и применены для модификации поверхности SPE высокостабильными дисперсиями MWCNT в их водных растворах [53]. На рис. 3 представлены сигналы ДИВА электродов, модифицированных MWCNT/PIL-Et, концентрация ДНК варьировалась в диапазоне 0,4–3,00 мг/мл [53].

Такая модификация SPE значительно увеличивает электроактив-

Таблица. **Аналитические характеристики химически** модифицированных электродов для анализа биообъектов

Биообъект	Тип электрода, модификация	Рабочие концентрации
дцДНК	SPE/PIL/MWCNT	$5-500$ мкг/мл (пик гуанина (G), E = $+0,60\pm0,01$ B $0,5-50$ мкг/мл (пик аденина (A), E = $+0,85\pm0,01$ B
дцДНК	SPE/PnBMA ₄₀ -b-PDMAEMA ₁₂₀ / MWCNT	5–1500 мкг/мл (пик гуанина (G), LOD = 5 мкг/мл и 1–200 мкг/мл (пик аденина (A), LOD = 1 мкг/мл
Цитохром с	SPE/PnBA ₁₀₀ -b-PAA ₁₄₀ /MWCNT	$1-100$ мкМ, LOD = 1,16 мкМ при $E = +0,578 \pm 0,011$ В (Туг + Trp)
Mb	SPE/PB ₂₉₀ -b-PDMAEMA ₂₄₀ /MWCNT	Физиологические концентрации 10–1780 нг/мл (0,56 нМ–100 нМ)

ную площадь поверхности и ускоряет скорость переноса электронов за счет синергетического сочетания таких специфических свойств MWCNT, как сильная адсорбционная способность, высокие электрон-транспортные свойства и высокая удельная поверхность, с такими преимуществами PIL, как ионная проводимость и способность диспергировать углеродные наноматериалы. Кроме того, положительно заряженный атом азота имидазольного кольца полимерных конструкций на основе PIL может образовывать ионные связи с отрицательно заряженными фосфатными группами олигонуклеотидов или ДНК, стабилизируя систему для регистрации и измерения электрохимических сигналов.

Синтез полиионных жидкостей для получения стабильных дисперсий MWCNT описан в [53]. В таблице приведены аналитические характеристики сенсоров на основе регистрации электроокисления гуанина (при потенциале $E=+0,60\pm0,01~B$) и аденина (при потенциале $E=+0,85\pm0,01~B$). Линейные диапазоны определения дцДНК соответствуют 5–500 мкг/мл для окислительного пика гуанина и 0,5–50 мкг/мл для окислительного пика аденина (табл.).

Поскольку максимальная амплитуда пиков окисления пуриновых нуклеотидов пропорциональна содержанию соответствующих остатков аденина (A) или гуанина (G) в нуклеотидной цепи, прямое электроокисление можно использовать для обнаружения точечных мутаций или так называемого однонуклеотидного полиморфизма в коротких фрагментах ДНК (олигонуклеотидах). Чтобы продемонстрировать это, была использована пара олигонуклеотидов, которая отличается только одним нуклеотидным остатком.

Разработанные системы SPE/PIL-But/MWCNT способны распоз-

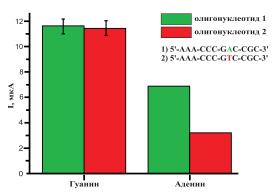


Рис. 4. Электроанализ олигонуклеотидов (1) 5' AAA–CCC–GAC–CGG 3', и (2): 5' AAA–CCC–GTC–CGG 3' с помощью наноструктурированных электродов SPE/PIL-But/MWCNT.

навать точечную мутацию в 12-членных одноцепочечных олигонуклеотидах (рис. 4) 5'-ААА—ССС—GAC—СGG-3', и 5'-ААА—ССС—GTС—СGG-3' [53, 54]. Олигонуклеотидная последовательность и положение мутации были выбраны как аналоги фрагмента рецептора фактора роста (EGFR) 21. На рис. 4 четко показано различие значений тока электроокисления аденина I_A для этих олигонуклеотидов: окислительный ток для А-остатков составил около 6,7 мкА и 3 мкА для олигонуклеотида 1 и 2, соответственно, из-за различного содержания А-остатков, в то время как окислительный ток для гуанина был одинаковым для обоих олигонуклеотидов, что указывает на отсутствие разницы в содержании G-остатков. Таким образом, с помощью этого эксперимента продемонстрирована потенциальная способность разработанной сенсорной конструкции SPE/PIL-But/MWCNT для обнаружения точечных мутаций в коротких фрагментах ДНК.

Немелкоклеточная карцинома легкого связана с экзоном 21 L858R EGFR и, как известно, это заболевание имеет довольно плохой прогноз [30]. Обнаружение экзона 21 L858R имеет большое клиническое значение для выбора адекватного лечения. Такое обнаружение мутаций имеет большое клиническое значение и может внести свой вклад в персонализированный подход к лечению.

Был разработан метод получения гомогенных устойчивых на коллоидном уровне дисперсий MWCNT в водном растворе ионогенного амфифильного диблок-сополимера 1,2-полибутадиен-6лок-полидиметиламиноэтилметакрилат (polycationic poly(1,2-butadiene)-block-poly(N,N-dimethylaminoethyl methacrylate), PB_{290} -b-PDMAEMA $_{240}$) [55] и диблок-сополимеров PnBMA $_x$ -b-PDMAEMA $_y$ поли-н-бутилметакрилат-6лок-полидиметиламиноэтилметакрилат

(poly(n-butyl methacrylate)-block-poly(N,N-dimethylaminoethyl methacrylate)), где значения x и y варьировались как (x=40, y=40); (x=40, y=120) и (x=70, y=120) [56]. Водные растворы диблок-сополимеров $PnBMA_x$ -b- $PDMAEMA_y$ готовят при концентрации 5 мг/мл путем их прямого растворения, все мономерные DMAEMA звенья диблок-сополимеров протонированы при pH 3.

Авторами в работе [56] для электроанализа дцДНК применялись ионогенные амфифильные диблок-сополимеры поли-н-бутилметакрилат-блок-полидиметиламиноэтилметакрилат ($PnBMA_{40}$ -b- $PDMAEMA_{40}$, $PnBMA_{40}$ -b- $PDMAEMA_{120}$, $PnBMA_{70}$ -b- $PDMAEMA_{120}$), содержащие как гидрофобные, так и ионогенные блоки в одной макромолекуле. Помимо того, что эти диблок-сополимеры являются полимерными связующими, которые обеспечивают достаточную целостность осажденного слоя MWCNT при модификации электрода, PnBMA_-b-PDMAEMA_ сами по себе могут также действовать как матрица-хозяин. Их протонированные PDMAEMA блоки эффективно удерживают противоположно заряженные целевые аналиты (отрицательно заряженную дцДНК в данном случае), тем самым обеспечивая потенциальные преимущества для электрохимических измерений. Наибольший комбинированный эффект был обнаружен для системы SPE/PnBMA₄₀-b-PDMAEMA₁₂₀/MWCNT, которая была изготовлена с использованием дисперсий MWCNT с концентрацией 2 мг/мл.

При соотношении длин гидрофобных и гидрофильных фрагментов диблок-сополимера $PnBMA_{40}$ -b- $PDMAEMA_{120}$ и концентрации MWCNT 2 мг/мл наблюдается значительное увеличение электроактивной площади поверхности как за счет особой структуры сополимера (оптимальный гидрофобно-гидрофильный баланс и оптимальная общая длина макромолекулы), так и за счет оптимального содержания углеродных нанотрубок в $PnBMA_x$ -b- $PDMAEMA_y$ /MWCNT системе. Линейные диапазоны определения дцДНК с помощью такой системы соответствуют 5–1500 мкг/мл для окислительного пика гуанина и 1–200 мкг/мл для окислительного пика аденина (табл., рис. 5). Разработанные сенсоры позволяют регистрировать ДНК в сыворотке крови человека.

Пределы обнаружения соответствуют 5 мкг/мл для гуанина и 1 мкг/мл для аденина. Принимая во внимание среднюю молярную массу дцДНК молок осетровых рыб как 20 кДа, молярные значения пределов обнаружения равны 0,25 мкМ для гуанина и 0,05 мкМ для аденина. Показано [56], что разработанная система SPE/P $nBMA_{40}$ -b-PDMAEMA $_{120}$ /MWCNT (2 мг/мл) применима для анализа дцДНК в диапазоне концентраций 2–100 мкг/мл, выделенной из лейкоцитов крови человека (рис. 6).

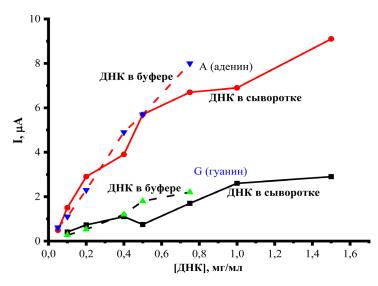


Рис. 5. Сравнительный анализ дцДНК в буфере и в сыворотке с помощью анализа электрохимического окисления гуанина и аденина с использованием сенсорной конструкции $SPE/PnBMA_{40}$ -b-PDMAEMA $_{120}/MWCNT$ (2 мг/мл MWCNT).

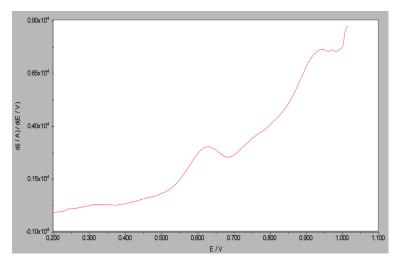


Рис. 6. Интенсивность пиков дифференциально-импульсной вольтамперограммы электрохимического окисления гуанина и аденина для лейкоцитарной ДНК с концентрацией 9,35 мкг/мл, проанализированных с помощью системы SPE/PnBMA₄₀-b-PDMAEMA₁₂₀/MWCNT (2 мг/мл MWCNT). Экспериментальные данные получены при обработке сигналов с помощью анализа первой производной при дифференцировании дифференциально-импульсных вольтамперограмм.

Использование поликатионных полимеров для анализа полианионных молекул ДНК позволяет эффективно регистрировать ДНК с помощью анализа сигналов электрокисления пуриновых оснований гуанина и аденина в широком и физиологически значимом диапазоне концентраций.

IV. ММОДИФИКАЦИЯ ЭЛЕКТРОДОВ ДИСПЕРСИЯМИ MWCNT В ВОДНЫХ РАСТВОРАХ АНИОННЫХ ДИБЛОК-СОПОЛИМЕРОВ ДЛЯ АНАЛИЗА ЦИТОХРОМА *C*

Цитохром c (M = 13370 Да) имеет большую функциональную значимость как маркер инфаркта миокарда, маркер апоптоза, электронтранспортный гемопротеин. Разработаны различные методы количественного определения цитохрома c: иммунохимические, спектральные методы, методы, основанные на регистрации испускаемого излучения продуктом реакции анализируемого вещества с активатором хемилюминесценции, а также электрохимические методы [19, 57].

При процессе переноса электронов ион железа гема обратимо переходит из окисленной формы (Fe³⁺) в восстановленную (Fe²⁺), что приводит к изменению конформации гема. Окислительно-восстановительный потенциал этого процесса определяет эффективность переноса электрона. Даже самые незначительные изменения в структуре полипептидной цепи и микроокружения гема могут оказать влияние на эффективность переноса электрона, а значит на работу всей дыхательной цепи и процессов апоптоза. Изоэлектрическая точка цитохрома с pI = 10,1; это свидетельствует о том, что в молекуле преобладают боковые радикалы, содержащие положительно заряженные (катионные) группы, при нейтральных значениях рH цитохром c имеет суммарный положительный заряд. Bмитохондриальной мембране около 15% цитохрома с прочно связано с кардиолипином, одним из фосфолипидов, составляющих митохондриальную мембрану. Комплекс цитохрома с с кардиолипином проявляет пероксидазную активность, инициируя апоптоз клеток. В составе кардиолипина, преобладают боковые радикалы, содержащие анионные группы. Кардиолипин составляет около 15–20% от всех липидов внутренней митохондриальной мембраны и имеет уникальную структуру, состоящую из четырех жирных кислот, из которых линолевая кислота присутствует в большем количестве. Имея избыточный положительный заряд в нейтральной среде, цитохром cсвязывается за счет электростатических взаимодействий с поверхностью мембранного липидного слоя, заряженного отрицательно [19, 58].

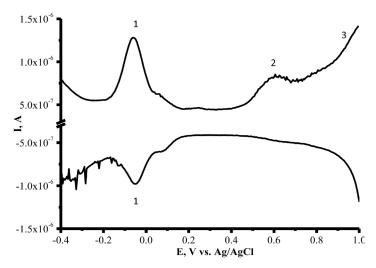


Рис. 7. Панорамная ДИВА цитохрома c на SPE/PnBA $_{100}$ -b-PAA $_{140}$ /MWCNT как электрохимическая сигнатура: (1) гемовая область, (2) окисление аминокислот тирозина и триптофана Туг + Тгр, (3) электроокислительная деструкция гема. Нижняя кривая: окислительный фрагмент ДИВА цитохрома c на SPE/PnBA $_{100}$ -b-PAA $_{140}$ /MWCNT.

В связи с этим свойством цитохрома c были разработаны композитные материалы для модификации электродов, несущие отрицательные заряды для стабилизации и связывания с цитохромом c.

Для иммобилизации цитохрома c на поверхности электрода использовали дисперсии MWCNT на основе водного раствора полианионого диблок-сополимера поли-н-бутилакрилат- δ лок-полиакриловая кислота (MWCNT/PnBA $_{100}$ -b-PAA $_{140}$) [59].

Такой тип модификации электродов позволяет получить панорамную вольтамперограмму в широком диапазоне потенциалов и регистрировать не только окислительно-восстановительные процессы иона железа гема (в соответствии с реакцией $Fe(III) + e^- \leftrightarrow Fe(II)$) при потенциале около 0 В, но и исследовать процессы электрохимического окисления аминокислот полипептидной цепи цитохрома c (тирозина и триптофана при +0,6 В), а также необратимое электрохимическое окисление гема при +0,8 В (рис. 7).

Это многоточечное обнаружение цитохрома c можно рассматривать как электрохимический «отпечаток пальца» (fingerprint) и метод распознавания и количественного определения цитохрома c в сложных (био)химических аналитах. Предел обнаружения цитохрома c при

 $E = +0.578 \pm 0.011 B$, относящегося к окислению Tyr + Trp, составил 1,16 мкМ, что примерно в два раза ниже, чем для восстановления гема вблизи потенциала 0 В. Исследование процессов электроокисления аминокислот полипептидной цепи цитохрома с (тирозина и триптофана) важно и с точки зрения регистрации функционально значимых посттрансляционных модификаций этого гемопротеина [60]. Тирозин подвергается таким посттрансляционным модификациям, как фосфорилирование, нитрование. Цитохром с человека содержит пять остатков тирозина. Туг46 and Туг48 локализованы в Ω петле, расположенной близко к гему. Нитрование этих остатков приводит к изменению вторичной структуры за счет перераспределения сети водородных связей, окружающих гем. В результате гем переходит в высокоспиновое состояние, что приводит к усилению пероксидазной активности нитроцитохрома с и индуцирует специфическую деградацию белка. Нитрование Tyr46 and Tyr48 цитохрома c приводит к сборке нефункциональной апоптосомы. Однако нитрование Туг67 не влияет на вторичную структуру этого гемопротеина, но нитрование Туг74 приводит усилению пероксидазной активности, нарушению взаимодействия с каспазой 9, ингибированию апоптоза. Нитрование Туг46, Туг48, Туг67, Туг74 и Туг97 приводит к изменению окислительно-восстановительного потенциала, снижает взаимодействие с каспазами, что, в свою очередь, приводит к нефункциональной дефектной апоптосоме. При нитровании Tyr74 происходит семикратное усиление пероксидазной активности цитохрома с, а также потеря электрон-транспортных функций вследствие смещения окислительно-восстановительного потенциала на 400 мВ.

Туг97 является ключевой аминокислотой при формировании апоптосомы [61, 62]. Фосфорилирование Туг97 приводит к образованию солевого мостика между фосфотирозином и Lys7, что затрудняет образование апоптосомы [63, 64].

Таким образом, разработана стратегия получения электрохимической сигнатуры гемового белка цитохрома c, основанной на электроанализе простетической группы белка и, одновременно, на электроокислительных свойствах аминокислот, таких как Туг и Тгр. Предел обнаружения (LOD) составлял 1,91 мкМ в случае регистрации гема и 1,16 мкМ в случае регистрации электроокисления. Специфическая и чувствительная сигнатура цитохрома c может быть в дальнейшем использована для регистрации апоптотических событий во время химиотерапии, поиска новых противоопухолевых препаратов, иссле-

дования механизма апоптоза, регистрации посттрансляционных модификаций отдельных функционально значимых аминокислот полипептидной цепи белка или самого гема.

V. ЗАКЛЮЧЕНИЕ

При разработке эффективного электрохимического процесса, связанного с переносом электронов, и реализации электрокатализа важную роль играет выбор соответствующей модификации электрода для иммобилизации отличающихся по своим свойствам биообъектов и регистрации электронного транспорта. Использование многостенных углеродных нанотрубок придает модифицированным электродам увеличенную площадь поверхности, улучшенную проводимость и расширенное окно потенциалов. Вместе с тем, сочетание MWCNT с ионогенными полимерами позволяет получить не только высокогомогенные водные дисперсии углеродных наноматериалов и усилить синергический эффект, а также эффективно исследовать биообъекты, отличающиеся зарядом молекулы и значениями изоэлектрических точек.

Модификации печатных графитовых электродов сенсорными конструкциями на основе дисперсий многостенных углеродных нанотрубок в водных растворах полимеров являются многообещающими в качестве высокочувствительных систем распознавания для количественного анализа биообъектов, имеющих различные параметры молекулы (заряд, гидрофобность, размер, функции). Углеродные наноматериалы для модификации электродов повышают аналитическую чувствительность системы и количество электроактивного компонента на электроде, а использование ионогенных полимеров позволяет получить не только высокогомогенную дисперсию MWCNT с хорошей проводимостью, но также надежно закрепить анализируемые биообъекты на рабочей поверхности электрода (табл.).

Обоснованный выбор и исследование механизмов специфических взаимодействий (ионных, гидрофобных) биомолекулы и модификатора электрода активно исследуются как с практических, так и с теоретических позиций. Авторы [65] применили подходы и методы молекулярной динамики для понимания механизма адсорбции аланина, глицина и валина на поверхности графена и функционализированного графена, который активно применяется для модификации электродов с целью улучшения аналитических характеристик

сенсоров. Эта работа является важным шагом в понимании и предсказании для выбора тандема биомолекула/модификатор.

Функционализация электродной поверхности играет важную роль при разработке сенсорных систем для биохимии, клинической медицины, фармакологии. В зависимости от поставленной цели эксперимента (анализ маркера патологического процесса, поиск потенциальных субстратов/ингибиторов функционально значимых ферментов метаболизма, исследование межлекарственных взаимодействий, анализ конформационных изменений белков, поиск однонуклеотидных замен), в совокупности с выбранным электрохимическим методом анализа позволяет повысить чувствительность электрохимической биосенсорной системы и снизить предел определяемых концентраций, что является основополагающим для конструирования «умных» биосенсоров (smart biosensors) для электроанализа различных биообъектов.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Богданов А.А. мл., Соловьев И.Д., Савицкий А.П. (2019) Сенсоры для визуализации протеолитической активности и их применение в моделях болезни человека, *Успехи биологической химии*, **59**, 3–38.
- Лохов П.Г., Балашова Е.Е., Трифонова О.П., Маслов Д.Л., Арчаков А.И. (2020) Десять лет Российской Метаболомике: история развития и основные результаты, Биомедицинская химия, 66, 279–293.
- 3. Трифонова О.П., Балашова Е.Е., Маслов Д.Л., Григорьев А.И., Лисица А.В., Пономаренко Е.А., Арчаков А.И. (2020) Метаболомный анализ крови для создания цифрового образа здорового человека, Биомедицинская химия, 66, 216–223.
- McShane, L.M., Cavenagh, M.M., Lively, T.G., Eberhard, D.A., Bigbee, W.L., Williams, P.M., Mesirov, J.P., Polley, M.Y., Kim, K.Y., Tricoli, J.V., Taylor, J.M., Shuman, D.J., Simon, R.M., Doroshow, J.H., Conley, B.A. (2013) Criteria for the use of omics-

- based predictors in clinical trials, *Nature*, **502**, 317–320.
- Shumyantseva, V.V., Bulko, T.V., Sigolaeva, L.V., Kuzikov, A.V., Pogodin, P.V., Archakov, A.I. (2018) Molecular imprinting coupled with electrochemical analysis for plasma samples classification in acute myocardial infarction diagnostic, *Biosensors and Bioelectronics*, 99, 216–222.
- 6. Shumyantseva, V.V., Kuzikov, A.V., Masamrekh, R.A., Bulko, T.V., Archakov, A.I. (2018) From electrochemistry to enzyme kinetics of cytochrome P450, *Biosensors and Bioelectronics*, **121**, 192–204.
- 7. Mi, L., He, F., Jiang, L., Shangguan, L., Zhang, X., Ding, T., Liu, A., Zhang, Y., Liu, S. (2017) Electrochemically-driven benzo [a] pyrene metabolism via human cytochrome P450 1A1 with reductase coated nitrogen-doped graphene nano- composites, *Journal of Electroanalytical Chemistry*, **804**, 23–28.

- 8. Sharma, S., Singh, N., Tomar, V., Chandra, R. (2018) A review on electrochemical detection of serotonin based on surface modified electrodes, *Biosensors and Bioelectronics*, **107**, 76–93.
- Anzar, N., Hasan, R., Tyagi, M., Yadav, N., Narang, J. (2020) Carbon nanotube – A review on Synthesis, Properties and plethora of applications in the field of biomedical science, Sensors International, 1, 100003.
- Carrara, S., Baj-Rossi, C., Boero, C., De Micheli, G. (2014) Do carbon nanotubes contribute to electrochemical biosensing? *Electrochimica Acta*, 128, 102–112.
- 11. Hu, C., Hu, S. (2009) Carbon nanotube-based electrochemical sensors: principles and applications in biomedical systems, *Journal of Sensors*, **2009**, 1–40.
- 12. Baig, N., Sajid, M., Saleh, T.A. (2019) Recent trends in nanomaterial-modified electrodes for electroanalytical applications, *Trends in Analytical Chemistry*, 111, 47–61.
- 13. Rivera-Gavidia, L.M., Luis-Sunga, M., Bousa, M., Vales, V., Kalbac, M., Arévalo, M.C., Pastor, E., García, G. (2020) S- and N-doped graphenebased catalysts for the oxygen evolution reaction, *Electrochimica Acta*, **340**, 135975.
- 14. Shumyantseva V., Makhova A., Bulko T., Kuzikov A., Shich E., Kukes V., Archakov A. (2015) Electrocatalytic cycle of P450 cytochromes: the protective and stimulating roles of antioxidants. RSC Advances, 87, 71306–71313.
- Shumyantseva, V.V., Bulko, T.V., Suprun, E.V., Chalenko, Y.M., Vagin, M.Y., Rudakov, Y.O., Shatskaya, M.A., and Archakov, A.I. (2011) Electrochemical investigations of cytochrome P450, Biochimica et Biophysica Acta – Proteins Proteomics, 1814, 94–101.

- McDonnell, B., Hearty, S., Leonard, P., and O'Kennedy, R. (2009) Cardiac biomarkers and the case for point-ofcare testing, *Clinical Biochemistry*, 42, 549–561.
- Marenzi, G., Giorgio, M., Trinei, M., Moltrasio, M., Ravagnani, P., Cardinale, D., Ciceri, F., Cavallero, A., Veglia, F., Fiorentini, C., Cipolla, C.M., Bartorelli, A.L., and Pelicci, P. (2010) Circulating cytochrome c as potential biomarker of impaired reperfusion in ST-segment elevation acute myocardial infarction, *The American Journal of Cardiology*, 106, 1443–1449.
- 18. Schweitzer-Stenner, R. (2018) Relating the multi-functionality of cytochrome c to membrane binding and structural conversion, *Biophysical Reviews*, **10**, 1151–1185.
- Manickam, P., Kaushik, A., Karunakaran, C., Bhansali, S. (2017) Recent advances in cytochrome c biosensing technologies, *Biosensors and Bioelectronics*, 87, 654–668.
- Yin, J., Miao, P. (2016) Apoptosis evaluation by electrochemical techniques, *Chemistry-an Asian Journal*, 11, 632–641.
- 21. Hasanzadeh, M., Shadjou, N., de la Guardia, M. (2017) Early stage diagnosis of programmed cell death (apoptosis) using electroanalysis: nanomaterial and methods overview, *TrAC Trends in Analytical Chemistry*, **93**, 199–211
- Nikolaev, S., Lemmens, L., Koessler, T., Blouin, J.-L., Nouspikel, T. (2018) Circulating tumoral DNA: preanalytical validation and quality control in a diagnostic laboratory, *Analytical Biochemistry*, **542**, 34–39.
- 23. Huffnagle, I.M., Joyner, A., Rumble, B., Hysa, S., Rudel, D., Hvastkovs, E.G. (2014) Dual electrochemical and physiological apoptosis assay detection of in vivo generated nickel chloride induced DNA damage in Caenorhabditis elegans, *Analytical Chemistry*, **86**, 8418–8424.

- 24. Sanjuán, I., Martin-Gómez, A.N., Graham, J., Hernández-Ibáňez, N., Banks, C., Thiemann, T., Iniesta, J. (2018) The electrochemistry of 5-halocytosines at carbon based electrodes towards epigenetic sensing, Electrochimica Acta, 282, 459–468.
- Campos-Carrillo, A., Weitzel, J.N., Sahoo, P., Rockne, R., Mokhnatkin, J.V., Murtaza, M., Gray, S.W., Goetz, L., Goel, A., Schork, N., Slavin, T.P. (2020) Circulating tumor DNA as an early cancer detection tool, Pharmacology & Therapeutics, 207, 107458.
- Kogikoski, S. Jr., Paschoalino, W.J., Cantelli, L., Silva, W., Kubota, L.T. (2019) Electrochemical sensing based on DNA nanotechnology, *TrAC Trends in Analytical Chemistry*, 118, 597–605.
- 27. Zhang, Y., Zhang, W.B., Liu, C., Zhang, P., Balaeff, A., Beratan, D.N. (2016) DNA charge transport: moving beyond 1D, *Surface Science*, 652, 33–38.
- 28. Machera, H.C., García-Fernándeza, N., Adsuar-Gómez, A., Porras-Lópezc, M., González-Calleb, A., Noval-Padilloa, J., Guerrero, J.M., Molinerod, P., Borrego-Domínguezb, J.M., Herruzo-Avilésc, A., Rubio, A. (2019) Donor-specific circulating cell free DNA as a noninvasive biomarker of graft injury in heart transplantation, Clinica Chimica Acta, 495, 590–597.
- 29. Udomsinprasert, W., Poovorawan, Y., Chongsrisawat, V., Vejchapipat, P., Jittikoon, J., Honsawek, S. (2019) Leukocyte mitochondrial DNA copy number as a potential biomarker indicating poor outcome in biliary atresia and its association with oxidative DNA damage and telomere length, *Mitochondrion*, 47, 1–9.
- 30. Shoja, Y., Kermanpur, A., Karimzadeh, F. (2018) Diagnosis of EGFR exon21 L858R point mutation as lung cancer biomarker by electrochemical DNA biosensor based on reduced graphene oxide/functionalized or-

- dered mesoporous carbon/Ni-oxyte-tracycline metallopolymer nanoparticles modified pencil graphite electrode, *Biosensors and Bioelectronics*, **113**, 108–115.
- 31. Brotons, A., Vidal-Iglesias, F., Solla, J., Iniesta, J. (2016) Carbon materials for the electrooxidation of nucleobases, nucleosides and nucleotides toward cytosine methylation detection: a review, *Analytical Methods*, **8**, 702–715.
- 32. Herl, T., Taraba, L., Bohm, D., Marysik, F.-M. (2019) Electroxidation of cytosine on bare screen-printed carbon electrodes studied by on-line electrochemistry-capillary electrophoresis-mass spectrometry, *Electrochemistry Communications*, **99**, 41–45.
- Li, C.-c., Wang, Z.-y., Wang, L.-j., Zhang, C.-y. (2019) Biosensors for epigenetic biomarkers detection: A review, *Biosensors and Bioelectro*nics, 144, 111695.
- 34. Wang, G., Liu, Y., Hu, N. (2007) Comparative electrochemical study of myoglobin loaded in different types of layer-by-layer assembly films, *Electrochimica Acta*, 53, 2071–2079.
- Shumyantseva, V.V., Sigolaeva, L.V., Agafonova, L.E., Bulko, T.V., Pergushov, D.V., Schacher, F.H., Archakov, A.I. (2015) Facilitated biosensing via direct electron transfer of myoglobin integrated into diblock copolymer/ multi-walled carbon nanotube nanocomposites, *Journal of Materials Chemistry B*, 3, 5467–5477.
- 36. Alim, S., Vejayan, J., Yusoff, M., Kafi, A.K.M. (2018) Recent uses of carbon nanotubes & gold nanoparticles in electrochemistry with application in biosensing, *Biosensors and Bioelectronics*, **121**, 125–136.
- 37. Matveeva, E.G., Gryczynski, Z., Lakowicz, J.R. (2005) Myoglobin immunoassay based on metal particle-enhanced fluorescence, *Journal of Immunological Methods*, **302**, 26–35.

- 38. Tang, Z., Huang, J., He, H., Ma, C., Wang, K. (2020) Contributing to liquid biopsy: Optical and electrochemical methods in cancer biomarker analysis, *Coordination Chemistry Reviews*, **415**. 213317.
- 39. Li, Q., Batchelor-McAuley, C., Compon, R.G. (2010) Electrochemical oxidation of guanine: electrode reaction mechanism and tailoring carbon electrode surface to switch between adsorptive and diffusional responses, *The Journal of Physical Chemistry B*, 114, 7423–7428.
- 40. Gonçalves, L.M., Bachelor-McAuley, C., Barros, A., Comton, R.G. (2010) Electrochemical oxidation of adenine: a mixed adsorption and diffusion response on an edge-plane pyrolytic graphite electrode, *The Journal of Physical Chemistry*, 114, 14213–14219.
- 41. Trotter, M., Borst, N., Thewes R., von Stetten, F. (2020) Review: Electrochemical DNA sensing Principles, commercial systems, and applications, *Biosensors and Bioelectronics*, **154**, 112069.
- Blair, E, Damion, K., Corrigan, D.R. (2019) A review of microfabricated electrochemical biosensors for DNA detection, *Biosensors and Bioelectro*nics, 134, 57–67.
- 43. Arvand, M., Niazi, A., Mazhabi, R.M., Biparva, P. (2012) Direct electrochemistry of adenine on multiwalled carbon nanotube-ionic liquid composite film modified carbon paste electrode and its determination in DNA, *Journal of Molecular Liquids*, 173. 1–7.
- 44. Sun, W., Li, Y., Duan, Y., Jiao, K. (2008) Direct electrocatalytic oxidation of adenine and guanine on carbon ionic liquid electrode and the simultaneous determination, *Biosensors and Bioelectronics*, **24**, 988–993.
- 45. Hasoň, S., Fojta, M., Ostatná, V. (2019) Label-free electrochemical analysis of purine nucleotides and nucleobaes at disposable carbon elect-

- rodes in microliter volumes, *Journal* of Electroanalytical Chemistry, **847**, 113252.
- 46. Palecek, E., Bartosik, M. (2012) Electrochemistry of nucleic acids, Chemical Reviews, 112, 3427–3481.
- 47. Reipa, V, Atha, D.H., Coskun, S.H., Sims, C.M., Nelson, B.C. (2018) Controlled potential electro-oxidation of genomic DNA, *Public Library of Science one*, 13, e0190907.
- 48. Kowalczyk, A. (2020) Trends and perspectives in DNA biosensors as diagnostic devices, *Current Opinion in Electrochemistry*, **23**, 36–41.
- 49. Ji, L., Yu, S., Zhou, X., Bao, Y., Yang, F., Weidong, Kang, W., Xin, Zhang X. (2019) Modification of electron structure on the semiconducting singlewalled carbon nanotubes for effectively electrosensing guanine and adenine, *Analytica Chimica Acta*, 1079, 86–93.
- 50. Zhang, S., Zhuang, X., Chen, D., Feng Luan, F., He, T., Tian, C., Lingxin Chen, L. (2019) Simultaneous voltammetric determination of guanine and adenine using MnO2 nanosheets and ionic liquid-functionalized graphene combined with a permeation-selective polydopamine membrane, *Microchimica Acta*, **186**, 450.
- 51. Ren, S., Wang, H., Zhang, H., Yu, L., Li, M. (2015) Direct electrocatalytic and simultaneous determination of purine and pyrimidine DNA bases using novel mesoporous carbon fibers as electrocatalyst, *Journal of Electroanalytical Chemistry*, **750**, 65–73.
- 52. Wang, H., Ma, R., Sun, F., Jia, L., Zhang, W., Shang, L., Xue, Q., Jia, W., Wang, H. (2018) A versatile label-free electrochemical biosensor for circulating tumor DNA based on dual enzyme assisted multiple amplification strategy, *Biosensors and Bioelectronics*, 122, 224–230.
- Sigolaeva, L.V., Bulko, T.V., Kozin, M.S., Zhang, W., Köhler, M., Romanenko, I., Yuan, J., Schacher, F.H., Pergushov, D.V., Shumyantseva, V.V.

- (2019) Long-term stable poly(ionic liquid)/MWCNTs inks enable enhanced surface modification for electrooxidative detection and quantification of dsDNA, *Polymer*, **168**, 95–103.
- 54. Шумянцева В.В., Агафонова Л.Е., Булко Т.В., Кузиков А.В., Масамрех Р.А. (2020) Подготовка электрохимических биосенсорных систем для анализа биообъектов: обоснованный выбор модификаций рабочей поверхности для проведения исследований в режиме «смарт-электродов», Biomedical Chemistry: Research and Methods, 3, e00119, 1–9.
- 55. Shumyantseva, V.V., Bulko, T.V., Kuzikov, A.V., Masamrekh, R.A., Konyakhina, A.Yu., Romanenko, I., Max, J.B., Köhler, M., Gilep, A.A., Usanov, S.A., Pergushov, D.V., Schacher, F.H., Sigolaeva, L.V. (2020) All-electrochemical nanocomposite two-electrode setup for quantification of drugs and study their electrocatalytical conversion by cytochromes P450, Electrochimica Acta, 336, 135579.
- 56. Sigolaeva, L.V., Bulko, T.V., Konyakhina, A. Yu., Kuzikov, A.V., Masamrekh, R.A., Max, J.B., Köhler, M., Schacher, F.H., Pergushov, D.V., and Shumyantseva, V.V. (2020) Rational Design of Amphiphilic Diblock Copolymer/MWCNT Surface Modifiers and Their Application for Direct Electrochemical Sensing of DNA, *Polymers*, 12, 1514.
- 57. Aghamiri, Z.S., Mohsennia, M., Rafiee-Pour, H.-A. (2018) Immobilization of cytochrome c and its application as electrochemical biosensors, *Talanta*, **176**, 195–207.
- 58. Santucci, R., Sinibaldi, F., Cozza, P., Polticelli, F., Fiorucci, L. (2019) Cytochrome c: An extreme multifunctional protein with a key role in cell fate, *International Journal of Biological Macromolecules*, **136**, 1237–1246.

- Shumyantseva, V.V., Bulko, T.V., Kuzikov, A.V., Masamrekh, R.A., Pergushov, D.V., Schacher, F.H., Sigolaeva, L.V. (2020) Electrochemical fingerprint of cytochrome c on a MWCNT/polymer nanocomposite electrode, *Mendeleev Communications*, 30, 299–301.
- Lin, Y.-W. (2018) Structure and function of heme proteins regulated by diverse post-translational modifications, *Archives of Biochemistry and Biophysics*, 641, 1-30.
- 61. Rodriguez-Roldan, V., Garcia-Heredia, J., Navarro, J., De la Rosa, M. Hervas, M. (2008) Effect of Nitration on the Physicochemical and Kinetic Features of Wild-Type and Monotyrosine Mutants of Human Respiratory Cytochrome *c, Biochemistry*, **47**, 12371–12379.
- 62. Ly, H.K., Utesch, T., Diaz-Moreno, I, Garcia-Heredia, J.M., De La Rosa, M.A., Hildebrandt, P. (2012) Perturbation of the Redox Site Structure of Cytochrome *c* Variants upon Tyrosine Nitration, *J. Phys. Chem. B*, **116**, 5694–5702.
- 63. Lee, I., Salomon, A., Yu, K., Doan, J.W., Grossman, L., Huttemann, M. (2006) New Prospects for an Old Enzyme: Mammalian Cytochrome c Is Tyrosine-Phosphorylated in Vivo, *Biochemistry*, 45, 9121–9128.
- 64. Yu, H., Lee, I., Salomon, K., Hüttemann, Yu, M., (2008) Mammalian liver cytochrome *c* is tyrosine-48 phosphorylated *in vivo*, inhibiting mitochondrial respiration, *Biochimica et Biophysica Acta*, **1777**, 1066–1071.
- 65. Kamel, M., Raissi, H., Hashemzadeh, H., Mohammadifard, K. (2020) Theoretical elucidation of the amino acid interaction with graphene and functionalized graphene nanosheets: insights from DFT calculation and MD simulation, *Amino Acids*, **52**, 1465–1478.