ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ГЛИКИРОВАННОГО АЛЬБУМИНА С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ СТЕКЛОУГЛЕРОДНОГО ЭЛЕКТРОДА, МОДИФИЦИРОВАННОГО 3-АМИНОФЕНИЛБОРНОЙ КИСЛОТОЙ

Тюпа Е.В., Степанова М.И., Свалова Т.С., Сапожникова И.М., Русинов В.Л., Козицина А.Н. Уральский федеральный университет 620002, Россия, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

Основными биомаркерами сахарного диабета считаются уровень глюкозы в крови, гликированного альбумина и гемоглобина А1с. Существует острая потребность в средствах экспресс-мониторинга данных биомаркеров во внелабораторных условиях, а также создания оригинальных препаратов с антигликирующей активностью. Для определения антигликирующей активности новых молекул – перспективных лекарственных средств, как правило, применяют способ флуорометрической оценки уровня образующихся продуктов гликирования модельного белка при длине волны 350-500 нм. Метод непригоден для исследования соединений, обладающих собственными фотохимическими свойствами в рассматриваемом спектральном диапазоне. Электрохимические методы и сенсоры представляют собой перспективный инструмент ввиду экспрессности, простоты использования, широких возможностей миниатюризации и исследования свойств фотохимически-активных соединений. В частности, борные кислоты способны селективно и обратимо взаимодействовать с соединениями, содержащими 1,2- или 1,3-диольные группы и потому могут быть использованы в качестве селективных модификаторов для определения индукторов, а также промежуточных и конечных продуктов гликирования. Целью работы являлась разработка подхода для электрохимического определения гликированного альбумина на углеродсодержащих электродах (УЭ), модифицированных 3-аминофенилбороновой кислотой в качестве селективного элемента и способа экспресс-скрининга антигликирующих молекул. Исследования проводили в трехэлектродной электрохимической ячейке с использованием методов циклической вольтэлектрополимеризацией 0,04 УЭ модифицировали амперометрии. аминофенилбороновой кислоты (3-АФБК) в фоновом электролите: 0,1 M H₂SO₄, 5 мМ глюкозы, 0,2 M NaF в течение 10 циклов в диапазоне развертки потенциалов 0-0,9 В, скорость развертки 40 мВ/с. Регистрацию спектров импеданса электрода, модифицированного поли(3-АФБК), проводили в фосфатном буферном растворе, рН=7,4. В ходе работы получен и охарактеризован электропроводящий полимер на основе 3-АФБК насыщенной 5 мМ глюкозы. При выбранных рабочих условиях экспериментально установлено статистически-значимое изменение величины сопротивления переноса заряда в эквивалентной ячейке Рэндлса после инкубации модифицированного УЭ в модельных растворах гликированного альбумина в диапазоне концентраций 5-25 мг/мл в присутствии глюкозы (5-15 мМ) и избытка нативного белка (35 мг/мл).