СОРБЦИЯ АЛАНИНА И СЕРИНА СУЛЬФОЭТИЛИРОВАННЫМИ АМИНОПОЛИМЕРАМИ

Озерова Ю.Е., Лебедева Е.Л., Ильин В.А., Петрова Ю.С. Уральский федеральный университет 620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

Одним из основных методов определения аминокислот (АК) в продуктах питания, напитках, различных биологических объектах является капиллярный электрофорез (КЭ). В настоящее время становится востребованным применение сорбционных материалов, которые повышают селективность и чувствительность определения АК КЭ во многих объектах пищевой и фармацевтической промышленности.

Целью работы является исследование сорбции аланина и серина сульфоэтилированными аминополимерами с последующим их определением методом лигандообменного капиллярного электрофореза (ЛОКЭ). В качестве сорбентов использовали материалы на основе сшитого глутаровым альдегидом сульфоэтилированного хитозана со степенями замещения 0.5 и 1.0 (СЭХ 0.5 и 1.0), сшитого диэтиленгликолем полиэтиленимина со степенью замещения 0.34 (СЭПЭИ 0.34) и сульфоэтилированного полиаминостирола со степенями замещения 0.5 и 1.5 (СЭПАС 0.5 и 1.5)

Исследована возможность электрофоретического определения аланина и серина из индивидуальных растворов методом ЛОКЭ. В качестве фонового электролита использовали аммиачно-ацетатный буферный раствор с добавлением ионов меди (II) ($C_{\text{Cu}}^{2+} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ моль/дм}^3$, pH = 5.7). Длина волны детектирования составила 210 нм, напряжение +25 кВ. Показано, что зависимости площадей пиков аланина и серина от их концентрации в растворе остаются линейными в диапазоне от $4 \cdot 10^{-6}$ до $1 \cdot 10^{-3}$ моль/дм³.

Исследована сорбция аланина и серина из индивидуальных растворов в диапазоне значений рН от 4.0 до 10.0, создаваемых аммиачно-ацетатным буферным раствором. Масса сорбентов составляла $0.0200~\rm f$, объемы растворов $-10~\rm cm^3$, концентрации аланина и серина $-1\cdot10^{-4}~\rm monb/дm^3$, время контакта сорбентов и анализируемых растворов $-40~\rm muhyt$ и 5 часов. При сорбции АК сульфоэтилированными аминополимерами в натриевой форме количественного извлечения аланина и серина не наблюдалось, степени извлечения не превышали $19~\rm mathemath{mu}$. При переводе сорбентов в медную форму извлечение аланина и серина повышалось. Степени извлечения аланина и серина при сорбции СЭПАС 1.5 в медной форме при рН $10.0~\rm cocтавили$ $50~\rm u$ $39~\rm mathemath{mu}$, соответственно, а при сорбции СЭХ $1.0~\rm -39~\rm u$ $47~\rm mathemath{mu}$, соответственно. Степени извлечения этих же AK при сорбции СЭПЭИ $0.34~\rm u$ СЭХ $0.5~\rm b$ медных формах не превысили $10~\rm mu$. Таким образом, СЭПАС $1.5~\rm u$ СЭХ $1.0~\rm b$ медных формах являются наиболее подходящими сорбентами для концентрирования аланина и серина из водных растворов.