



МЕЖДУНАРОДНАЯ КОНФЕРЕНЦИЯ ПО ХИМИИ «БАЙКАЛЬСКИЕ ЧТЕНИЯ-2023»

СБОРНИК ТЕЗИСОВ ДОКЛАДОВ

4-8 СЕНТЯБРЯ 2023
ИРКУТСК

РЕОЛОГИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ГЕЛЕЙ НА ОСНОВЕ ОБРАБОТАННОГО ГЕЛЛАНА

Н.Г. Микушева, И.М. Зорин, Н.В. Цветков

*Санкт-Петербургский государственный университет, Университетская наб. 7/9,
Санкт-Петербург, 199034, Россия, e-mail: n.mikusheva@spbu.ru*

Геллан (геллановая камедь) – природный анионный полисахарид, вырабатываемый бактериями *Sphingomonas elodea*. Он состоит из тетрасахаридных повторяющихся звеньев, содержащих 1,3- β -D-глюкозу, 1,4- β -D-глюкуроновую кислоту, 1,4- β -D-глюкозу и 1,4- α -L-рамнозу. Некоторые молекулы глюкуроновой кислоты могут присутствовать в виде солей металлов (включая Na^+ , K^+ , Mg^{2+} и Ca^{2+}), которые содержатся в питательных средах, необходимых для роста микроорганизмов, и/или вводятся во время постферментационной обработки. Геллан активно применяется в качестве желирующего агента в пищевой промышленности и сельском хозяйстве. Благодаря его биосовместимости и невысокой стоимости, он является хорошим кандидатом для широкого использования в биомедицинских технологиях и фармацевтике. Известно, что геллановая камедь при охлаждении после нагревания до 90-95 °C образует твердые гели даже при небольшой концентрации растворенного вещества, температура образования геля зависит от степени ацелирования. Также известно, что и двухвалентные, и одновалентные ионы (катионы) металлов оказывают большое влияние на гелеобразующие свойства водных растворов геллана. Кроме того, на динамику образования гелей в таких системах могут влиять их контрионы (анионы) [1]. При этом рядом исследователей предприняты попытки исследовать свойства геллана, очищенного от примесей в виде одно- и двухвалентных ионов [2].

В данной работе коммерчески доступная низкоацелированная геллановая камедь была обработана по модифицированной методике [3] с целью отделения фракции, дающей твердый гель. Полученные образцы охарактеризованы в разбавленных водных растворах методами динамического рассеяния света, седиментации, вискозиметрии; в блоке – методом энергодисперсионной рентгеновской спектроскопии. Растворы/гели для исследования готовили путем добавления растворов NaCl разной молярной концентрации к водным растворам образцов обработанного геллана. Исследовано влияние концентрации соли и температурных условий на вязкоупругие свойства. Обсуждаются механизмы, отвечающие за образование внутри- и межмолекулярных связей в подобных системах природного происхождения.

Литература

1. Huang, Y. Int. J. Biol. Macromol. 2021, 193, A, 768-777.
2. Kirchmajer, D. M., Carbohydr. Res. 2014, 388 (1), 125-129.
3. Lavikainen, J. Polym Adv Technol. 2021, 32, 2770-2780.

Благодарности

Исследование выполнено за счет средств гранта Российского научного фонда (проект № 22-13-00187, <https://rscf.ru/project/22-13-00187/>). Авторы благодарят РЦ «Центр диагностики функциональных материалов для медицины, фармакологии и наноэлектроники» Научного Парка СПбГУ за предоставленное оборудование и РЦ «Нанотехнологии» Научного Парка СПбГУ за проведение части экспериментов.