

ПОЛИМЕРЫ ДЛЯ СЕЛЕКТИВНОГО ГАЗОРАЗДЕЛЕНИЯ: СООТНОШЕНИЯ «СТРУКТУРА-СВОЙСТВА»

<u>Пестрякова М.Е.,</u> ^а Бермешев М.В., ⁶ Евлампиева Н.П. ^а

^a Санкт-Петербургский государственный университет, 199034 Санкт-Петербург, Университетская наб. 7/9 e-mail: pestryakova.me@gmail.com

⁶ Институт нефтехимического синтеза им. А.В. Топчиева Российской Академии Наук, 119991, Москва, Ленинский проспект 29

Мембранообразующие полимеры имеют большое значение для современной промышленности, ресурсосберегающих и «зеленых» технологий. Однако лишь немногие высокомолекулярные соединения нашли практическое применение для эффективного разделения газовых смесей. В первую очередь к ним относятся кремний- или германийсодержащие дизамещенные полиацетилены, для тонких пленок которых характерен большой свободный объём. В последние годы были синтезированы новые полимеры, пригодные для мембранного газоразделения, — замещенные полинорборнены и политрициклононены (рис.1), обладающие высокими коэффициентами газопроницаемости и селективности в пленках. Они могут быть получены аддитивным (рис.1) или метатезисным синтезом с применением разных типов катализаторов и промышленно доступных мономеров.^{2,3}

$$R_1$$
 R_2 R_1 R_2

Рис. 1. Мономерное звенья аддитивных полинорборнена (а) и политрициклононена (б). Боковые заместители норборнена: $R_1 = R_2 = Si(CH_3)_3$; $R_1 = Het$, $R_2 = CH-CH_3$; $R_1 = Het$, $R_2 = CH-CH_3$; $R_1 = Het$, $R_2 = CH-CH_3$; боковые заместители трициклононена: $R_1 = R_2 = Si(CH_3)_3$; $R_1 = Het$, $R_2 = CH-CH_3$; $R_1 = Het$,

Изучение молекулярных свойств полинорборненов / политрициклононенов в растворах^{4,5} и сравнительное исследование их газотранспортных свойств в пленках^{2,3} позволило выявить влияние химической структуры на равновесную и кинетическую жесткость цепи полимеров, а также определить, как условия синтеза и строение мономера могут способствовать целенаправленному изменению газопроницаемости мембран на основе этих соединений.

Литература

- 1. Yampolskii Yu., Pinnau I., Freeman B.D. Materials Science of Membranes for Gas and Vapor Separation. Chichester: Wiley, 2006 466p.
- 2. Bermeshev M.V., Syromolotov A.V. et al. Macromolecules, 2013, 46, 8973.
- 3. Bermeshev M.V., Bulgakov B.A. et al. Macromolecules, 2014, 47, 5470.
- 4. Yevlampieva N.P., Bermeshev M.V. et al. Polym. Sci. A, 2017, 59, 473.
- 5. Yevlampieva N.P., Bermeshev M.V. et al. J. Polym. Res., 2018, 25, 162.