**Синтез поли(9-(тииран-2-ил)метил-9Н-карбазола) в присутствии BuLi**

***Елагин Д.И.,1 Мисин В.М.,1 Айсин Р.Р.,2 Благодатских И.В.2***

*Аспирант, 1 год обучения*

*1Институт биохимической физики РАН*

*2Институт элементорганических соединений РАН*

*E-mail:* *danilka-elagin@yandex.ru*

Полимеры карбазола широко изучаются и применяются в качестве органических конденсаторов, светоизлучающих диодов, запоминающих и фотогальванических устройств, сенсоров [1–3]. Введение гетероатомов в основную полимерную углеродную цепь позволяет уменьшить температуру размягчения и увеличить адгезию полимеров. Полимеризация 9–(тииран–2–ил)метил–9Н–карбазола по цвиттер–ионному механизму с применением трибутиламина может проходить как в отсутствии, так и в присутствии протодонорных соединений, поэтому менее чувствительна к загрязнениям и влаге [4]. Нами впервые в присутствии анионного инициатора n–BuLi в растворе ДМСО при двух различных температурах 20±5 ℃ и 70±5 ℃ синтезирован линейный растворимый поли-9–(тииран–2–ил)метил–9Н–карбазол (ПТМК). В зависимости от условий полимеризации получены образцы ПТМК с молекулярными массами в диапазоне 6000–23500 и узкими ММР (1.15–1.35). Было обнаружено, что дробное добавление этого инициатора в реакционную систему в несколько последовательных приёмов приводило к образованию нерастворимого ПТМК. Это могло быть связано с металлированием литием в положение 1 карбазолильных заместителей, как было показано в [5], в уже сформировавшихся полимерных цепях при добавлении очередного количества BuLi. На этих Li-центрах далее происходило инициирование новых цепей ПТМК с первоначальным образованием разветвлённых, а затем сшитых структур. Анализ ИК–спектров растворимого ПТМК показал отсутствие замещения в положении 1 карбазола, что подтвердило возможную причину появления нерастворимости ПТМК. В целом ИК–, КР–, 1Н– и 13С ЯМР спектры, MALDI масс–спектроскопия подтвердили линейную структуру растворимого полимера, получаемого по схеме 1.



Схема 1. Синтез ПТМК

Рис. 1. 1Н–ЯМР спектр ПТМК

**Литература**

1. Bekkar, F. Polycarbazole and its derivates: synthesis and applications. A review of the last 10 years // Polymers. 2020. Vol. 12. P.1-33.

2. [Grazulevicius](https://www.researchgate.net/profile/Juozas-Grazulevicius) J.V., [Strohriegl](https://www.researchgate.net/profile/Peter-Strohriegl) P. [et al]. [Carbazole containing polymers: synthesis, properties and applications](https://www.researchgate.net/publication/222625333_Carbazole-Containing_Polymers_Synthesis_Properties_and_Applications) // [Progress in polym. Science](https://www.researchgate.net/journal/Progress-in-Polymer-Science-0079-6700). 2003. Vol. 28. P.1297-1353.

3. Bagdziunas, G. Poly(9H-carbazole) as an organic semiconductor for enzymatic and non-enzymatic glucose sensors // Biosensors. 2020. Vol. 10. P. 1-15.

4. Vaitusionak, A. Organocatalytic controlled anionic ring-opening polymerization of carbazole-containing thiiranes // Eur. Polym. J. 2019. Vol. 117. P. 179-187.

5. Schlosser M. Position-flexible elaboration of halogenated heterocycles: metalated species as key intermediates for synthesis // Synlett. 2007. Vol. 20. P. 3096-3102.