

# ФТАЛОНИТРИЛЬНЫЕ СВЯЗУЮЩИЕ ДЛЯ ВАКУУМНОЙ ИНФУЗИИ

Б. А. Булгаков, А. В. Бабкин, А. В. Кепман, В. В. Авдеев

МГУ им. М. В. Ломоносова, Химический факультет,  
Кафедра химической технологии и новых материалов

E-mail: bbulgakov@gmail.com

Были синтезированы легкоплавкие бис-фталонитрильные мономеры, позволившие получить термореактивные связующие для изготовления углепластиков с повышенной термоокислительной стабильностью современными инжекционными методами. Впервые в мировой практике были изготовлены образцы композитов с фталонитрильными матрицами методом вакуумной инфузии расплава связующего ( $120^{\circ}\text{C}$ ) в углеродную ткань. Материалы сохраняли 70–80% свойств при температурах до  $400^{\circ}\text{C}$  и продемонстрировали высокую огнестойкость ( $\text{КИ} > 80\%$ ).

**Ключевые слова:** фталонитрилы, углепластики, термические свойства, механические свойства, синтез.

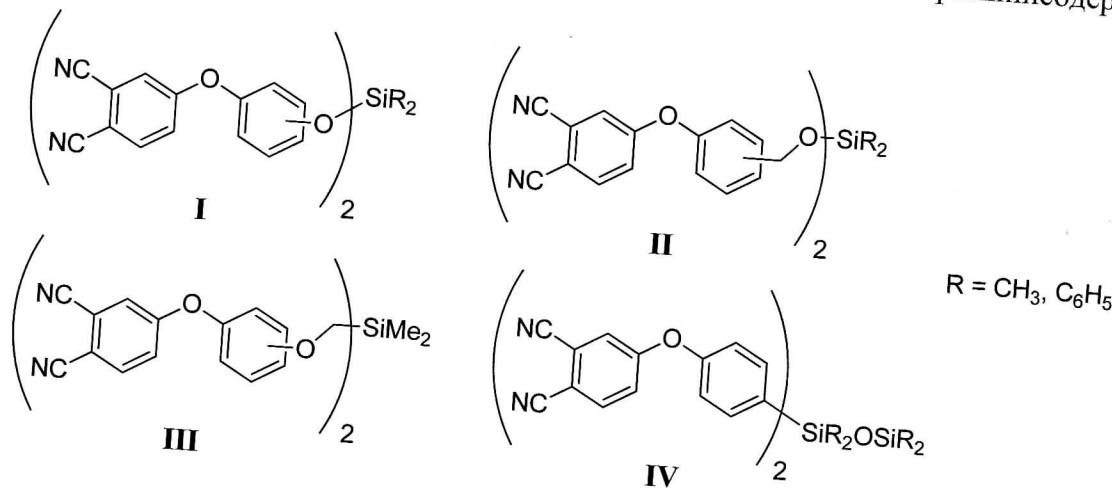
## Введение

Полимерные композиционные материалы (ПКМ) вытесняют традиционные металлы и сплавы из различных отраслей промышленности, а аэрокосмическая отрасль является своеобразным плацдармом для демонстрации возможностей и разработки новых технологий конструкционных ПКМ. Современный широкофюзеляжный лайнер Boeing 787 Dreamliner более чем на 50% по массе построен из ПКМ, а в случае военных самолетов их доля в конструкции планера может превышать 80% (Eurofighter Typhoon). Успех полимерных композитов кроется в низкой плотности этих материалов, высокой удельной прочности, возможности формовать крупногабаритные изделия сложной формы, снижая число деталей при сборке в 10–20 раз. Кроме того, ПКМ, в отличие от металлов, не подвержены усталости и коррозии, за счет чего надежнее в эксплуатации. Тем не менее, современные конструкционные ПКМ применяются при температурах не выше  $250^{\circ}\text{C}$ , тогда как существует запрос на внедрение композитов в элементах двигателей, обшивки сверхзвуковых самолётов, тепловых щитов космических аппаратов и других изделий.

Полимеры, полученные из бис-фталонитрилов являются наиболее термостойкими среди всех известных полимеров и имеют температуры стеклования выше  $400^{\circ}\text{C}$ . Долгое время внедрению бис-фталонитрилов мешал узкий технологический интервал, обусловленный близостью температур плавления мономеров ( $> 170^{\circ}\text{C}$ ) к температуре начала быстрой полимеризации ( $\sim 220^{\circ}\text{C}$ ). Такие свойства связующих существенно ограничивают размеры и способы получения изделий из них. Таким образом, получение легкоплавких мономеров на долгие годы стало основной задачей ученых, работающих с данным типом матриц. Одним из наиболее успешных подходов к решению проблемы предложил Т. Келлер из лаборатории ВМС США. Были синтезированы фталонитрильные олигомеры с температурами стеклования выше  $42^{\circ}\text{C}$  [1, 2], однако наличие длинных подвижных цепочек в структуре полимера приводило к снижению механических свойств при повышенных температурах и падению температуры стеклования полимеров. Вероятно, именно с этим связано отсутствие информации о композитах, полученных из описанных олигомеров. В литературе встречались лишь примеры формования ПКМ с бис-фталонитрильных мономеров по растворным препроговым технологиям, не пригодным для масштабирования в производство [3–5].

## Результаты и обсуждение

Нами был предложен подход, заключающийся во введении коротких гибких мостиков в молекулу бис-фталонитрильного мономера, чтобы снижение температуры плавления мономеров minimally повлияло на подвижность полимерных звеньев. Были синтезированы бис-фталонитрилы, соединенные различными кремнийсодержащими мостиками (рис. 1).



**Рис. 1.** Легкоплавкие кремнийсодержащие бис-фталонитрилы.

Все кремнийсодержащие соединения оказались аморфными и обладали температурами стеклования от  $-1$  до  $27$  °С в зависимости от строения мостика его положения относительно фталонитрильного кольца [6–9]. Мономеры группы I проявили наименьшую устойчивость к гидролизу, по-видимому, из-за стерически невыгодного строения молекулы, что косвенно подтверждается разложением этих мономеров при полимеризации в инертной атмосфере. Полимеры, полученные из мономеров групп II – IV, продемонстрировали свойства, характерные для фталонитрилов (табл. 1). Но в то же время, синтез мономеров III и IV достаточно сложен и не пригоден для масштабирования в промышленности, а мономер II подвержен медленному гидролизу на воздухе. Невысокие значения модуля упругости кремнийсодержащих полимеров также снижают привлекательность использования этих мономеров. Тем не менее, предложенный подход показал, что введение гибких коротких мостиков в молекулу бис-фталонитрильного мономера приводят к снижению температуры плавления при сохранении характерной для фталонитрильных полимеров термостойкости.

На базе экспериментальных значений температур стеклования была разработана и верифицирована молекулярно-динамическая модель, позволившая предсказать температуры стеклования бис-фталонитрильных мономеров с гибкими мостиками [9]. На основании расчетов в качестве альтернативы кремнийсодержащим линкерам были выбраны фосфатные и фосфонатные фрагменты. Синтез мономеров был основан на реакции нуклеофильного ароматического замещения между 4-нитрофталонитрилом и ароматическими диолами (резорцин, гидрохинон) с выделением продукта моно-замещения (1 или 2, рис. 2). На второй стадии синтеза получали бис-фталонитрил по реакции между продуктами 1 или 2 и соответствующим дихлорангидридом фосфорной или фосфористой кислоты (рис. 2, [9]). Была получена серия фосфорсодержащих мономеров, отличающихся между собой положением фосфатного мостика и заместителями при фосфоре.

жких мостиков в  
уры плавления  
веньев. Были  
содержащими

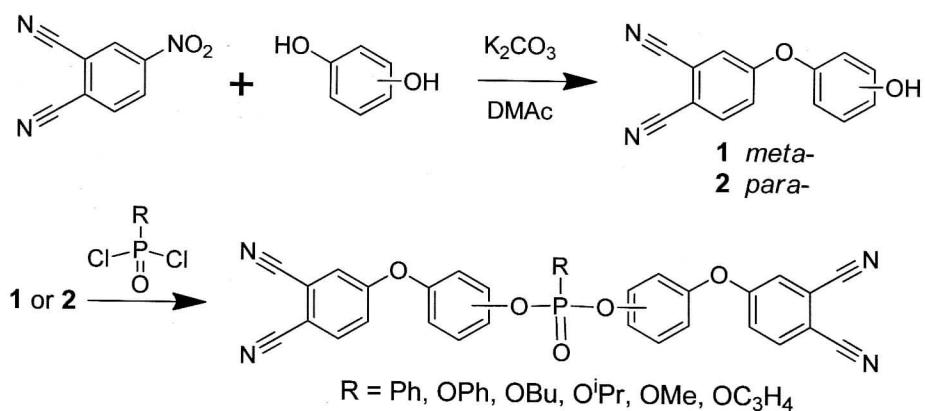


Рис. 2. Схема синтеза фосфорсодержащих бис-фталонитрилов.

Как и ожидалось, наиболее низкие температуры стеклования были найдены для мономеров, содержащих при фосфоре окси-алкильные заместители. В то же время бис-(3-(3,4-дицианофенокси)фенил)метил фосфат оказался кристаллическим соединением с  $T_{\text{пл}} = 116^{\circ}\text{C}$ . Термические свойства фосфорсодержащих полимеров оказались на одном уровне независимо от типа заместителя при фосфоре и положения линкера.

Таблица 1. Свойства избранных легкоплавких фталонитрилов, исследованных в работе

Мономер	Формула	$T_c, ^\circ\text{C}$	$T_g, ^\circ\text{C}$	$E, \text{ГПа}$	Полимер <sup>*</sup>	$T_{5\%}, ^\circ\text{C}$	$Y_c, \% (\text{Ar}, 900^\circ\text{C})$	Источник
		12	420	2,6	537		79	[6]
		25	>450	3,5	508		77	-
		21	455	-	523		80	[9]
Связующее PNT		22	>450	5,1	512		75	-

\*Полимеризацию проводили в присутствии 1,3-бис-(4-аминофенокси)бензола в качестве инициатора полимеризации (4–10%) с финальной температурой выдержки 375 °C.

Несмотря на привлекательность использования алкил-фосфатов ввиду наиболее низких температур стеклования, масштабирование синтеза этих соединений затруднено. Поэтому в качестве основного мономера для дальнейшей работы был выбран бис-(3-(3,4-дицианофенокси)фенил)фосфат (**PN**), имеющий подходящую температуру стеклования – 21 °C (табл. 1). Была оценена гидролитическая стабильность выбранного соединения. Показано, что в кислой среде гидролиз фосфорэфирной связи практически не протекает, но при повышении pH устойчивость мономера существенно падает [10]. Для изготовления ПКМ использовали связующие, полученные смешением **PN** и классического тугоплавкого мономера 4,4'-(1,3-фениленбис(окси))дифталонитрила (**MPN**,  $T_{\text{пл}} = 185^{\circ}\text{C}$ ). Из углеродной ткани (саржа 2×2, волокно НТА-40,  $\sigma = 4 \text{ ГПа}$ ,  $E = 230 \text{ ГПа}$ ) впервые в мировой практике были получены ПКМ с фталонитрильными матрицами методом вакуумной инфузии расплава связующего. Также на основе этих мономеров был разработан состав **PNT**, позволяющий проводить инфузию при рекордно низкой температуре 120 °C, а отверждение в

форме при типичной для термостойких эпоксидных смол процедуре (180 °C, 6 часов). Механические характеристики ПКМ оказались на уровне, сравнимом с другими термостойкими ПКМ (табл. 2). При этом материалы сохраняют прочность при температурах до 450 °C (краткосрочно) на уровне не менее 70–80% от значения при комнатной температуре. Снижение температуры пост-отверждения до 330 °C позволило улучшить прочность ПКМ. По фотографиям РЭМ было установлено, что в образцах, пост-отверженных при 375 °C наблюдались микротрешины, вызванные усадкой матрицы, тогда как снижение температуры отверждения хотя и несколько снизило теплостойкость матрицы, но привело к снижению усадки с 5.6% до 0.63%. Ввиду присутствия фосфатных звеньев разработанные матрицы и ПКМ на их основе продемонстрировали наибольшие значения КИ среди полимерных материалов (60% и >80% соответственно).

**Таблица 2.** Механические характеристики избранных ПКМ, полученных в работе

Матрица	Температура	$\sigma_{11}^+$ , МПа	$\sigma_{11}^-$ , МПа	$\tau_{13}$ , МПа	$\tau_{12}$ , МПа
PN/MPN 50/50 [11]	25 °C	487	341	31	66.3
	300 °C	535	315	30	64.5
PNT (375 °C)	25 °C	635	538	36	75
	300 °C	—	—	43	75
PNT (330 °C)	25 °C	834	744	44	106
	300 °C	—	—	42	89

## Выходы

За счет введения гибких фосфатных мостиков были получены бис-фталонитрилы с улучшенной технологичностью без потери в термических свойствах полимеров. Впервые в мировой практике была проведена вакуумная инфузия расплавом фталонитрильного связующего. Полученные углепластики показали сохранение прочности при температурах до 450 °C и рекордно высокую огнестойкость. Создана промышленная технология получения высокотермостойких ПКМ для применений в авиационной и космической промышленности.

*Работа выполнена при поддержке Министерства науки и высшего образования, государственный контракт № 14.607.21.0204 (RFMEFI60718X0204)*

## Список литературы

1. M. Laskoski, M. B. Schear, A. Neal, D. D. Dominguez, H. L. Ricks-Laskoski, J. Hervey, T. M. Keller, *Polymer*, **2015**, 67, 185.
2. M. Laskoski, J. S. Clarke, A. Neal, H. L. Ricks-Laskoski, W. Judson Hervey, T. M. Keller, *J. Polym. Sci., Part A: Polym. Chem.*, **2016**, 54, 1639.
3. S. B. Sastri, J. P. Armistead, T. M. Keller, U. Sorathia, *Polym. Compos.*, **1997**, 18, 48.
4. D. D. Dominguez, H. N. Jones, T. M. Keller, *Polym. Compos.*, **2004**, 25, 554.
5. Y. Luo, M. Xu, H. Pan, K. Jia, X. Liu, *Polym. Eng. Sci.*, **2016**, 56, 150.
6. A. V. Babkin, E. B. Zodbinov, B. A. Bulgakov, A. V. Kepman, V. V. Avdeev, *Eur. Polym. J.*, **2015**, 66, 452.
7. A. V. Babkin, E. B. Zodbinov, B. A. Bulgakov, A. V. Kepman, V. V. Avdeev, *Polym. Sci., Ser. B*, **2016**, 58, 298.
8. P. B. Dzhevakov, R. F. Korotkov, B. A. Bulgakov, A. V. Babkin, A. V. Kepman, V. V. Avdeev, *Mendeleev Commun.*, **2016**, 26, 527.

9. B. A. Kepman, *84*, 205.
10. K. S. 17, 10.
11. B. A. Kepman,

С, 6 часов).  
с другими  
емпературах  
комнатной  
о улучшить  
зцах, пост-  
рицы, тогда  
ть матрицы,  
ых звеньев  
зачения КИ

трилы с  
первые в  
ильного  
турах до  
лучения  
нности.  
ования,

, Т. М.

ller, J.

n. J.,

Ser.

eev,

9. B. A. Bulgakov, A. V. Babkin, P. B. Dzhevakov, A. A. Bogolyubov, A. V. Sulimov, A. V. Kepman, Yu. g. Kolyagin, D. V. Guseva, V. Yu. Rudyak, A. V. Chertovich, *Eur. Polym. J.*, **2016**, 84, 205.
10. K. S. Belsky, A. V. Sulimov, B. A. Bulgakov, A. V. Babkin, A. V. Kepman, *Data Brief*, **2017**, 17, 10.
11. B. A. Bulgakov, A. V. Sulimov, A. V. Babkin, I. A. Timoshkin, A. V. Solopchenko, A. V. Kepman, V. V. Avdeev, *J. Compos. Mater.*, **2017**, 51, 4157.