# ХИМИЧЕСКАЯ ФИЗИКА ПОЛИМЕРНЫХ МАТЕРИАЛОВ

УДК 543.573; 678

# ТЕРМИЧЕСКИЕ И ФИЗИКО-МЕХАНИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КОМПОЗИТОВ НА ОСНОВЕ ПОЛИСУЛЬФОНА С МНОГОСТЕННЫМИ УГЛЕРОДНЫМИ НАНОТРУБКАМИ

© 2019 г. А. В. Хватов<sup>1\*</sup>, П. Н. Бревнов<sup>2</sup>, Н. Г. Шилкина<sup>2</sup>, С. М. Ломакин<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Институт биохимической физики им. Н.М. Эмануэля Российской академии наук, Москва, Россия <sup>2</sup>Институт химической физики им. Н.Н. Семёнова Российской академии наук, Москва, Россия \*E-mail: hvatovanatoliy@gmail.com

Поступила в редакцию 14.11.2018; после доработки 24.12.2018; принята в печать 21.01.2019

В работе изучено влияние добавок многостенных углеродных нанотрубок (МУНТ) на термические и физико-механические свойства нанокомпозитов на основе полисульфона (ПСФ). Установлено, что введение МУНТ (до 5 мас.%) в композиции с ПСФ приводит к незначительному повышению модуля упругости при растяжении и росту динамического модуля ПСФ/МУНТ при комнатной температуре. Методом ТГА исследована термическая и термоокислительная деструкция нанокомпозитов ПСФ/МУНТ. В условиях термоокислительной деструкции нанокомпозитов ПСФ/МУНТ обнаружено влияние добавки МУНТ на формирование и высокотемпературную стабилизацию коксового остатка.

*Ключевые слова:* нанокомпозиты, полисульфон, термическая деструкция, углеродные нанотрубки. **DOI:** 10.1134/S0207401X19060049

## введение

В настоящее время широкое применение находят композиционные материалы на основе термостойких полимеров. Одним из представителей таких полимеров является термопластичный полисульфон, обладающий целым рядом преимуществ перед другими полимерами: превосходными прочностными характеристиками, высокой теплостойкостью и термостабильностью, химической стойкостью, устойчивостью к воздействию различных окислителей. Материалы из полисульфона находят свое применение в медицине, пищевой промышленности, производстве электротехнических и электробытовых изделий [1, 2].

Введение в полисульфон различных нанонаполнителей, в частности углеродных нанотрубок, позволяет значительно расширить спектр применения данных нанокомпозитов за счет придания им таких свойств функциональных материалов, как снятие электростатических зарядов, электростатическое окрашивание, защита от электромагнитного излучения и др. [3]. Однако введение углеродных нанотрубок в полисульфон с целью повышения электропроводности часто приводит к снижению прочностных показателей матрицы, возможно, из-за развития пористой структуры матрицы [4]. В работе представлены результаты исследований по влиянию добавок многостенных углеродных нанотрубок на физико-механические свойства, термо- и термоокислительную стабильность полисульфона.

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Композиции ПСФ (полисульфон гранулированный ПСФ-150, ВитаХим, Россия) с углеродными нанотрубками получали смешением полимера и наполнителя в расплаве на лабораторном двухроторном смесителе типа "Брабендер" при температуре 260°С и вращении роторов 90 об./мин. Время смешения составляло 10 мин. Использовали промышленные многостенные углеродные нанотрубки МУНТ(К3) (плотность 2 г/см<sup>3</sup>, диаметр d = 40-60 нм, длина L = 5-15 мкм), получаемые пиролитическим методом [Shenzhen Nanotechnologies Co. Ltd. (NTP), Китай]. Были получены композиты на основе ПСФ с содержанием МУНТ = 1, 3 и 5 мас.%.

Структуру композитов ПСФ/МУНТ исследовали с помощью просвечивающего электронного микроскопа LEO912 AB OMEGA (Германия) при ускоряющем напряжении 100 кВ. Для анализа готовили ультратонкие срезы нанокомпозитов тол-



**Рис. 1.** ПЭМ-фотография композита ПСФ/МУНТ с содержанием МУНТ, равным 5 мас.%.

щиной около 100 нм на ультрамикротоме "Reichert–Jung Ultracut" с алмазным ножом.

Физико-механические испытания на растяжение образцов в форме двусторонних лопаток толщиной 0.5 мм проводили на испытательной машине "Инстрон-1122" (США) при комнатной температуре и относительной скорости деформирования 0.67 мин<sup>-1</sup>. Средние значения механических показателей (модуль упругости при растяжении *E*, предел текучести при растяжении  $\sigma_r$ , относительное удлинение при пределе текучести  $\epsilon_r$ , прочность при разрыве  $\sigma_p$  и относительное удлинение при разливе  $\epsilon_p$ ) определяли по результатам испытания 6–8 образцов. Статистическую обработку результатов испытаний образцов проводили по ГОСТ 14359.

Температурные зависимости динамического модуля упругости и тангенса угла механических потерь исследовали методом ДМА на динамическом механическом анализаторе DMA 242C/1/F фирмы "Netzsch" (Германия). Испытания проводили в режиме растяжения на образцах в виде пленок размером около 15 × 6 × 0.46 мм в диапа-

зоне температур от 22 до 170°С при скорости нагрева 2 град/мин, частоте колебаний нагрузки f, равной 1 Гц, и амплитуде деформирования порядка 0.2%. Температурная калибровка проводилась по тепловым эффектам стандартных соединений: Hg, In, Sn.

#### РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

На рис. 1 приведены ПЭМ-фотографии нанокомпозита ПСФ/МУНТ с содержанием МУНТ, равным 5 мас.%. На приведенной фотографии практически не наблюдается крупных агломератов, а длина углеродных нанотрубок, распределенных в матрице ПСФ, не превышает 2 мкм.

#### Физико-механические характеристики нанокомпозита ПСФ/МУНТ

Диаграммы "напряжение (о) – деформация (є)" для исходного ПСФ и композиций с МУНТ приведены на рис. 2. Определенные из деформационных кривых механические показатели материалов суммированы в табл. 1. Введение нанотрубок в исследованном диапазоне наполнений (до 5 мас.%) приводит к незначительному повышению модуля упругости композиций ПСФ/МУНТ при растяжении. Ранее нами было показано, что введение МУНТ приводит к заметному повышению молуля упругости композиций полипропилена (на 35% при содержании МУНТ, равным 5 мас.%) [5]. Отсутствие подобного влияния МУНТ на модуль упругости ПСФ, вероятно, связано с более высоким модулем упругости полисульфоновой матрицы по сравнению с полипропиленовой. Деформация ненаполненного ПСФ происходит с образованием шейки при  $\varepsilon_{\rm T} = (6.7 \pm 0.4)\%$  и  $\sigma_{\rm T} = (77.4 \pm 4.6)$  МПа. Введение МУНТ ухудшает деформационные свойства ПСФ и композиты разрушаются при напряжениях  $\sigma_p < \sigma_T \Pi C \Phi$  (рис. 2).

Зависимости динамического модуля упругости и тангенса угла механических потерь от температуры для композиций разного состава приведены на рис. 3. Видно, что с увеличением содержания МУНТ динамический модуль при комнатной температуре возрастает от 2.19 до 2.41 ГПа при содер-

Содержание МУНТ, мас.%	<i>Е</i> , ГПа	σ <sub>т</sub> , МПа	$\epsilon_{_{\mathrm{T}}},\%$	σ <sub>p</sub> , МПа	ε <sub>p</sub> , %
0	$1.9\pm0.1$	$77.4\pm4.6$	$6.7\pm0.4$	$58.4\pm1.7$	$10.6\pm5.6$
1	$2.0\pm0.1$	—	—	$69.1\pm4.8$	$6.0 \pm 0.5$
3	$2.0\pm0.1$	—	—	$68.9\pm4.5$	$6.3 \pm 0.5$
5	$2.0 \pm 0.1$	_	_	$66.1\pm5.4$	$5.6 \pm 1.3$

Таблица 1. Деформационно-прочностные характеристики ПСФ композиций с различным содержанием МУНТ



**Рис. 2.** Диаграммы "напряжение – деформация" для ПСФ (*1*) и композиций ПСФ/МУНТ с содержанием МУНТ: *2* – 1 мас.%, *3* – 3 мас.%, *4* – 5 мас.%.

жании МУНТ, равным 5 мас.%. Температура стеклования  $T_c$  повышается от 148 °C для ненаполненного ПСФ до 159 °C при введении 3 мас.% МУНТ, что может быть вызвано ограничением сегментальной подвижности макромолекул в присутствии МУНТ. Дальнейшее увеличение содержания МУНТ до 5 мас.% не изменяет  $T_c$  материала.

#### Термостабильность полисульфона и его композиции с МУНТ

Сравнительный анализ термодеструкции полимерных нанокомпозитов ПСФ/МУНТ проводился по данным ТГА в динамических условиях нагревания в инертной среде аргона и на воздухе. На рис. 4 представлены кривые ТГА для ПСФ в инертной среде аргона и на воздухе. Процессы термо- и термоокислительной деструкции ПСФ схожи на ранней стадии терморазложения, что уже ранее отмечалось в литературе [3]. Температура начала разложения ПСФ составляет 516.7°С на воздухе и 523.8°С в инертной среде.

Основное различие в поведении кривых ТГА наблюдается при температуре выше  $600^{\circ}$ С (рис. 4). В этих условиях в инертной среде термостойкий коксовый остаток (32 мас.%) сохраняется до конца анализа ( $800^{\circ}$ С), а на воздухе ПСФ выгорает практически полностью (рис. 4).

Из литературных данных известно, что процесс термодеструкции ПСФ в инертной среде аргона, представляет совокупность нескольких реакций, таких как: первичный распад сложноэфирных арил —  $SO_2$ -связей, автокаталитический процесс распада сложноэфирных связей под действием  $SO_2$ , радикальные реакции переноса протона от арильных фрагментов, сопровождающиеся образованием полиароматических радикалов и последующее формирование густосшитой конденсированной ароматической структуры кокса [6, 7].

На рис. 5 представлены кривые ТГ и ДТГ для нанокомпозитов ПСФ/МУНТ, содержащих 1, 3 и 5 мас.% МУНТ, полученные в условиях термоокислительной деструкции, а на рис. 6 – кривые зависимостей температур максимальных скоростей разложения от концентрации МУНТ на первой и второй стадиях. Анализ полученных данных показал, что введение МУНТ в композицию с ПСФ не влияет на протекание первой стадии термоокислительной деструкции нанокомпозитов ПСФ/МУНТ. Основные различия, проявляющиеся в стабилизации коксового остатка, наблюдаются на второй стадии термоокислительной деструкции нанокомпозитов ПСФ/МУНТ. В этих условиях ярко проявляется эффект повышения температуры максимальной скорости разложения на второй стадии термоокислительной де-



**Рис. 3.** Зависимости динамического модуля упругости E' и тангенса угла механических потерь tg $\delta$  от температуры для ПСФ (1) и композиций ПСФ/МУНТ с содержанием МУНТ: 2 – 1 мас.%, 3 – 3 мас.%, 4 – 5 мас.%.



Рис. 4. Кривые ТГ и ДТГ для ПСФ, полученные в инертной среде Ar (1) и на воздухе (2).



**Рис. 5.** Кривые ТГ (*a*) и ДТГ (*б*) для ПСФ (*1*) и композиций ПСФ/МУНТ, содержащих: 2 – 1 мас.% МУНТ, 3 – 3 мас.% МУНТ, 4 – 5 мас.% МУНТ.

струкции, которая на 65-75 °C превышает аналогичное значение для исходного ПСФ (рис. 6). Это явление, несомненно, связано с влиянием добавки МУНТ на формирование и стабилизацию коксового остатка в условиях высокотемпературной термоокислительной деструкции полимеров, что было отмечено нами в работах с нанокомпозитами полипропилена, содержащего аналогичные многостенные углеродные нанотрубки [8].

Наибольший рост температуры наблюдается при введении 1 мас.% МУНТ (60°С), а при дальнейшем увеличении концентрации МУНТ в композиции с ПСФ величина температуры максимальной скорости разложения на второй стадии

ХИМИЧЕСКАЯ ФИЗИКА том 38 № 6 2019



**Рис. 6.** Зависимость *Т*<sub>макс</sub> термоокислительной деструкции нанокомпозитов ПСФ/МУНТ от концентрации МУНТ на первой (*1*) и второй (*2*) стадиях деструкции.

растет незначительно (рис. 6). Кривые, приведенные на рис. 6, подтверждают нелинейный характер зависимости термостабильности от концентрации нанонаполнителей, что ранее отмечалось в работах по деструкции нанокомпозитов полипропилена и полиэтилена со слоистыми силикатами, углеродными нанотрубками и ультрадисперсным карбонатом кальция [9, 10].

## ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Таким образом, введение добавок МУНТ в ПСФ приводит к высокотемпературной стаби-

лизации коксового остатка композиций, что является хорошей предпосылкой для создания трудногорючих полисульфоновых композиций, содержащих малые концентрации МУНТ.

Работа выполнена за счет субсидии, выделенной на выполнение государственного задания по темам 0082-2014-0014 и 0082-2014-0009 (№ АААА-А17-117040610309-0 и номер госрегистрации 0120125305).

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Davis A. // Die Makromolekulare Chemie. 1969. V. 128. № 1. P. 242.
- Choi J.-H., Jegal J., Kim W. // J. Membrane Sci. 2006. V. 284. 1–2. P. 406.
- Nayak L., Rahaman M., Khastgir D., Chaki T.K. // Polym. Bull. 2011. 67. P. 1029.
- 4. *Dyachkova T.P., Redkozubova E.P., Leus Z.G. et al.* // Fundamental Res. 2013. № 8. P. 1081.
- Dubnikova I., Kuvardina E., Krasheninnikov V. et al. // J. Appl. Polym. Science. 2010. V. 117. P. 259.
- Broadbelt L.J., Klein M.T., Dean B.D., Andrews S.M. // Ind. Eng. Chem. Res. 1994. V. 33. P. 2265.
- Broadbelt L.J., Marca C.La, Klein M.T. // Ibid. 1995. V. 34. P. 4212.
- Rakhimkulov A.D., Lomakin S.M., Dubnikova I.L. et al. // J. Mater. Sci. 2010. V. 45(3). P. 633.
- Ломакин С.М., Дубникова И.Л., Березина С.М., Заиков Г.Е. // Высокомолекуляр. соединения. А. 2006. Т. 48. № 1. С. 90.
- 10. Дубникова И.Л., Нижегородцева Е.И., Ломакин С.М. и др. // Там же. 2008. Т. 50. № 12. С. 2102.