При малых скоростях деформации (< 470 c<sup>-1</sup>) зависимость эффективной вязкости от объемной доли ДФ носит нелинейный характер, а при  $D_{\rm r} > 1000$  c<sup>-1</sup> подчиняется уравнению Эйнштейна.

Установлено, что в структурообразовании, протекающем в рассматриваемых смешанных дисперсиях, содержащих Акрисол ТТ 935, преобладающую роль играет формирование структурной сетки из ее макромолекул, в то время как в системах с Тафигель PUR 61 доминирующим является формирование структурного каркаса из частиц ДФ.

Важным в практическом аспекте является установленный факт изотропного разрушения структурной сетки смешанных концентрированных дисперсий с образованием ньютоновских систем уже при небольших скоростях деформации (> 2000 с<sup>1</sup>), что обеспечивает их технологичность в процессах переработки, транспортирования и нанесения.

## ВЛИЯНИЕ СТРУКТУРНОЙ ОРГАНИЗАЦИИ ГИБРИДНОГО НАПОЛНИТЕЛЯ НА ФИЗИКО-МЕХАНИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ТЕРМОПЛАСТИЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

## Кудина Е.Ф.

Институт механики металлополимерных систем им. В. А. Белого НАН Беларуси Гомель, Беларусь, e-mail: kudina\_mpri@tut.by

В нанокомпозитах, формируемых на основе полимерной матрицы, свойства определяются как функциональной активностью наполнителя, обеспечивающей физико-химические взаимодействия на границе раздела полимерное связующее/наполнитель, так и размерностью наполнителя, обусловливающей активность частиц и их специфические модифицирующие свойства. В настоящее время привлекает внимание многих исследователей использование в качестве наполнителей компонентов на основе силикатной матрицы. Это могут быть кремнеземы, глины, монтмориллониты и др., а также широкий круг продуктов, полученных функционализацией силикатной матрицы органическими реагентами различной структуры и свойств. Больший интерес вызывают модификаторы природного происхождения -«геомодификаторы» - силикатсодержащие минералы, обеспечивающие эффективное увеличение комплекса показателей служебных характеристик термопластичных матриц. Наиболее изучены полимер-глинис-тые нанокомпозиты. Полимерные нанокомпозиты на основе силикатов слоистого типа содержат молекулы полимера, внедренные в межслоевое пространство. Внедрение полимерных молекул, приводящее к «гибридам включения», может проходить в результате замены гидратированных молекул, находящихся в межслоевом пространстве, молекулами полимеров, содержащих функциональные группы. В результате образуется органо-неорганический материал, называемый «интеркалированным гибридом». Основные проблемы при получении таких материалов - несовместимость органических и неорганических компонентов, обеспечение равномерного раскрытия слоистых структур и распределения их по объему материала, повторяемость состава глин. Для повышения смачиваемости полимерами поверхность слоистого минерала модифицируют органическими реагентами, снижающими поверхностную энергию силиката, и улучшающих диспергируемость глин в полимерной матрице. Нанокомпозиты полимер/слоистые силикаты характеризуются повышенными, по сравнению с исходным полимером, механическими свойствами, температурой разрушения, барьером газопроницаемости, биодеградируемостью, износостойкостью.

Особый интерес представляют нанокомпозиты, полученные по золь-гель технологии. Преимуществом метода является возможность совмещать разнородные по природе и свойствам компоненты в растворе и комбинировать фрагменты неорганических и органических сеток на молекулярном уровне, осуществляя направленный синтез нового класса соединений — гибридных нанокомпозитов. В качестве исходных прекурсоров для получения гелей на основе силикатов используют кремниевые гидрозоли и алкосиланы. Золь-гель метод является экологически чистым способом получения гибридных нанокомпозитов в ультрадисперсном состоянии. Введение органической фазы в композиты позволяет обеспечить дисперсным частицам, с одной стороны, снижение степени агломерации на стадии формирования из модифицированного раствора, способствующее равномерному распределению в полимерной матрице, а, с другой, высокую химическую активность полученных продуктов к связующему.

Целью данной работы являлось получение по золь-гель технологии высокодисперсных органосиликатных продуктов и исследование их в качестве наполнителей наполнителей для повышения прочности термопластов.

Органосиликатные нанокомпозиты получали по золь-гель технологии из модифицированных растворов на основе щелочесиликатного прекурсора, в качестве которого использовали водный раствор силиката натрия (РСН). Для получения дисперсного гибридного наполнителя щелочесиликатный раствор модифицировали олигомером эпоксидиановой смолы ЭД-20 (ЭС), а затем для проведения фазового перехода в эпоксисиликатную смесь вводили ионы переходных металлов (Ме = Ст. Fe, Co, Ni, Cu) по методикам, изложенным в работах [1-3]. Полученные наполнители представляли воздушно-сухие высокодисперсные продукты сложного строения, названные эпоксисиликатами металлов, в которых ионы переходных металлов внедрены в эпоксисиликатную матрицу (ЭСМ) [3,4]. Синтезированные продукты исследованы в качестве наполнителей сверхвысокомолекулярного полиэтилена ((СВМПЭ) и ароматического полиамида фенилон С-2 (ФС). Композиции на основе термопластов готовили смешиванием дисперсных компонентов во вращающемся электромагнитном поле [2,5] по методике, разработанной в лаборатории полимерных материалов ДГАУ (Украина). Образцы для исследования получали методом компрессионного прессования. Исследования химических и физико-механических свойств образцов проводили по стандартным методикам.

Проведение золь-гель синтеза металло-органосиликатных нанокомпозитов позволило реализовать серию физико-химических взаимодействий между совмещенными реагентами, которые привели к формированию высокодисперсных гибридных продуктов (таблица 1).

Таблица 1 - Свойства гибридных наполнителей

Состав	Гель-фракция,	Плоті	ность	Пористость,	Компактность,
композита	%	насыпная, г/см	истинная, г/см3	%	%
ксерогель РСН	1,6	0,78	2,07	62,3	37,7
Fe→ 3CM*	53,9	0,441	1,636	73,0	27,0
Со→ ЭСМ	54,6	0,449	1,568	71,4	28,6
Ni→ ЭCM	56,4	0,460	1,514	69,6	40,4
Cu→ ЭCM	61,3	0,476	1,490	68,1	41,9

<sup>\* -</sup> органосиликатная матрица, содержание эпоксидной смолы - 6%

Исследование физико-химических свойств полученных дисперсных нанокомпозитов показало, что введение модификаторов в РСН и формирование гибридных продуктов при определенных температурно-временных режимах приводит к широкому варьированию их свойств. Полученные продукты легко диспергируются и отличаются низкой гигроскопичностью. Высокие значения гель-фракции и термической стойкости нанокомпозитов обусловлены физико-химическим взаимодействием компонентов, которое приводит к формированию продуктов сетчатого строения.

Практически получение всех исследуемых композитов типа  $Me \to OCM$  сопровождалось химическими взаимодействиями вводимых эпоксидной смолы и металла с силикатной матрицей. По данным ИКС установлено, что при модифицировании РСН эпоксидиановой смолой в системе происходит взаимодействие эпоксидной группы ЭС с гидроксильной группой силиката натрия с образованием простой эфирной и новой гидроксильной групп, приводящих к образованию в системе пространственной силикатно-полимерной структуры. Введение переходного металла в органосиликатную эмульсию приводит при фазовом переходе к увеличению интенсивности при значительном расширении полосы поглощения  $\sim 1000-1070~\text{cm}^{-1}$ , обусловленной колебаниями атомов кремния и кислорода в мостиковых Si–O–Si-связях. Увеличение интенсивности полосы связано с повышением доли Si–O–Si-связей, а расширение — образованием кремнекислородных цепей различной длины. Во всех продуктах отмечается также смещение данной полосы в зависимости от типа металла в высокочастотную область, что свидетельствует о влиянии металла на длину кремнекислородных цепей.

На рисунке приведены электронно-микроскопические снимки нанофазовой структуры ксерогелей в зависимости от типа внедренного металла. Анализ микроструктуры показывает, что в процессе фазового перехода при введении сульфатов металлов в эпоксисиликатную эмульсию формируется гибридная матрица, представляющая собой сферолиты, размер которых зависит от типа внедренного металла.

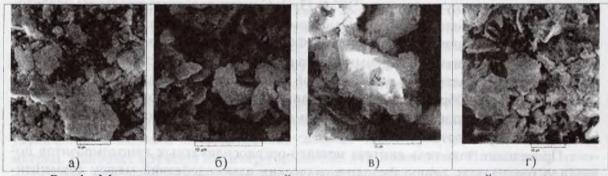


Рис 1. Микроструктура ксерогелей на основе эпоксисиликатной матрицы, интеркалированной металлом: а – железа; б – кобальта; в – никеля; г – меди

Изучение методом ПЭМ нанофазовой структуры продуктов, полученных из систем Me→ЭСМ, показало, что структура сформированных гибридных нанокомпозитов является гибридно-смешанной, т.к. в сформированных эпоксисиликатных нанокластерах (ЭС–Na<sub>2</sub>Si<sub>3</sub>O<sub>7</sub>, ЭС–Na<sub>6</sub>Si<sub>8</sub>O<sub>19</sub>) диспергированы частицы различного состава (β-Na<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, SiO<sub>2</sub>, Me<sub>2</sub>(SiO<sub>3</sub>)<sub>n</sub>, Me<sub>2</sub>(Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)<sub>n</sub>) размером 5-50 нм.

Полученные органосиликатные нанокомпозиты исследованы в качестве наполнителей термопластов.

Установлено, что введение гибридных наполнителей в СВМПЭ ведет к увеличению прочности при сжатии композита до 27% и модуля упругости до 22% (таблица 2), что обусловлено взаимодействием матрицы и частиц наполнителя и формиро-

ванием кристаллических межфазных областей на поверхности гибридного наполнителя.

	Таблица 2 – П	рочностные характе	ристики материалов	в на основе СВМПЭ
--	---------------	--------------------	--------------------	-------------------

Свойства	СВМПЭ	Состав наполнителя				
		Cr → ЭCM	Fe → ЭCM	Co → ЭCM	Ni → ЭCM	Cu → ЭCM
σ <sub>0,2</sub> , ΜΠа	16,4	16,0	16,6	18,6	20,1	20,9
Е, МПа	1023,7	1137,7	1196,4	1224,7	1246,2	1248,1

Установлено, что увеличение физико-механических показателей композита зависит от состава наполнителя. Показано, что повышение прочности коррелирует с изменением типа металла в матрице наполнителя в ряду Cr→Fe→Co→Ni. Упрочнение полученных композитов приводит к изменению характера разрушения материала, который разрушается более пластично по сравнению с хрупким разрушением исходного термопласта.

Изучение гибридных наполнителей в качестве наполнителей фенилона показало, что введение их в термопластичную матрицу позволяет увеличить теплопроводность (на 14,7-20,8%), модуль упругости (до 12,3%) и прочность при сжатии (до 16,2%).

Установлено, что по эффективности влияния на термостойкость композитов наполнители располагаются в следующий ряд:  $Fe \rightarrow OCM$ ,  $Co \rightarrow OCM$ ,  $Cr \rightarrow OCM$ ,  $Ni \rightarrow OCM$ . Показано, что для повышения механических свойств материала наиболее эффективным является наполнитель состава  $(Cr \rightarrow CM)$ , а для повышения термостойкости –  $(Fe \rightarrow CM)$  и  $(Co \rightarrow CM)$ . Эффективность влияния гибридных наполнителей возрастает при дополнительном введении в композит терморасширенного графита.

Таким образом, проведенные исследования показали, что синтезированные металло-эпоксисиликаты могут быть использованы в качестве функционально активных наполнителей, упрочняющих термопласты (СВМПЭ и фенилон).

## Литература

- 1 Kudina E.F., Burya A.I. Process of obtaining and properties of active organic-inorganic fillers // Materials of 6<sup>th</sup> International Conference «Research and Development in Mechanical Industry» RaDMI 2006. Budva Montenegro, 13-17 september 2006. 1 el. opt. disk (CD-ROM): XXII, 1200, xxvi str. ISBN 86-83803-21-X (HTMS). Session B (B-5). 4 p.
- 2 Кудина Е.Ф., Буря А. И., Плескачевский Ю. М., Яремко Ю. А., Кузнецова О.Ю. Влияние эпоксисиликата кобальта и терморасширенного графита на теплофизические свойства фенилона // Вопросы химии и химической технологии. -2008. -№ 6. -C.66-71.
- 3 Kudina E.F., Pleskachevskii Yu.M. Modification of Alkali Silicate Solutions by Organic Reagents and Investigation of the Properties of the Final Products // Glass Physics and Chemistry. -2009. Vol. 35, No.4. Pp. 442-448.
- 4 Кудина Е.Ф. Влияние структурной организации на свойства нанокомпозитов на основе силикатной матрицы // Материалы международной научной конференции «Полимерные композиты: методы по-лучения, свойства, применение»: Сб.: Композитные материалы, специальный выпуск. Днепропетровск, 12-15 апреля 2010 г. Т.4, №2. С. 70–74.
- 5 Буря А.И., Фомичев И.А., Самарин И.А. Переработка и исследование свойств фенилона, армированного полиимидными волокнами // Вопросы химии и химической технологии. 1978. Вып. 52. С.101-104.