

УДК 678.664:678.01:539.4.014

Н.В. КОЗАК, Є.В. ЛОБКО, В.В. КЛЕПКО

ФІЗИКО-МЕХАНІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ СІТЧАСТИХ І ЛІНІЙНИХ ПОЛІУРЕТАНІВ, МОДИФІКОВАНИХ КООРДИНАЦІЙНИМИ СПОЛУКАМИ МЕТАЛІВ

Інститут хімії високомолекулярних сполук НАН України, м. Київ

Синтезовано сітчасті та лінійні поліуретани з іммобілізованими *in situ* хелатними комплексами 3d- та 4f-металів. Досліджено фізико-механічні властивості металовмісних систем. Встановлено, що міцність на розрив зростає при збільшенні кількості металокомплексів у поліуретані та залежить від топології полімеру, будови лігандрів комплексів та електронної конфігурації йону металу. Введення комплексів металів впливає на релаксаційні процеси у полімері – приводить до зсуву температур склування в бік вищих температур, збільшення інтенсивності та зміщення в область вищих температур положення максимумів, що відповідають за α -релаксацію, на залежностях $t_{\text{g}\delta}(T)$. Це свідчить про збільшення щільноти зшивання у відповідних системах і пов'язано з утворенням у металовмісному поліуретані додаткової сітки координаційних зв'язків між функціональними групами полімеру та комплексами металів.

Вступ

Відомо, що введення сполук металів, зокрема координаційних, у полімери в багатьох випадках веде до покращення фізико-механічних властивостей металовмісних полімерів [1–5]. Цей ефект пов'язують із утворенням додаткової сітки координаційних зв'язків у системі, яка здатна до релаксаційного відновлення після зняття прикладеного навантаження. Цікавим є дослідження впливу топології полімеру та процентного вмісту металовмісних координаційних модифікаторів, а також електронної конфігурації іона металу у них на характер деформаційних і релаксаційних процесів у металовмісних поліуретанах та на їх фізико-механічні властивості.

Експериментальна частина

Реакційне формування поліуретанів (ПУ) здійснювали через стадію форполімеру взаємодією олігопропіленгліколю (ОПГ) ($M=1000$) та толуїлендізоціанату (ТДІ) (суміш ізомерів 2,4-/2,6- $=80/20$), взятих у співвідношенні 1:2. Вакуумне осушення ОПГ виконували за температури 393 К протягом 3 год. Синтез форполімеру виконували за температури 383 К протягом 1,5 год.

Сітчасті поліуретани (СПУ) одержували взаємодією форполімеру з триметилолпропаном (ТМП) при співвідношенні МДІ:ТМП=3:2. Розчинення ТМП в форполімері виконували на масляній бані при 336–338 К протягом 20 хв. Попередньо ТМП осушували вакуумуванням при температурі

313–315 К на масляній бані.

Лінійні поліуретани (ЛПУ) одержували взаємодією форполімеру з діетиленгліколем (ДЕГ) при співвідношенні МДІ:ДЕГ=4:3. Використовували фракції ДЕГ з температурою кипіння 110⁰С (вакуумна перегонка).

Синтез металомісних СПУ та ЛПУ проводили, вводячи у реакційну масу на стадії зшивання або подовження розчини комплексів металів у кількості 0,5; 1; 3 та 5 мас.% Як розчинник використовували дихлорометан (CH_2Cl_2) або диметилформамід (ДМФА).

Як модифікатори використовували β -дикетонати перехідних металів: Cu(2+), Ni(2+), Co(3+), Cr(3+) та рідкісновземельних металів: (Eu(3+), Er(3+), Gd(3+), Nd(3+), Tb(3+), структурні формули яких наведено нижче (схема 1).

Реакційне формування плівок ПУ виконували у тефлонових формах в атмосфері осушеного аргону. Реакційну суміш у формі вакуумували протягом 3 год при температурі 313 К або 333 К (для плівок синтезованих з дихлорометану та ДМФА, відповідно), далі витримували при вищевказаних температурах протягом приблизно 80 год. Видалення залишків розчинника здійснювали вакуумуванням плівок до постійної маси. Одержані плівки ПУ є еластичними, нерозчинними в органічних розчинниках, набрякають в ДМФА та дихлорометані.

Механічні дослідження здійснювались згідно

з [6] на розривній машині Р-50 з використанням гирі 50 кг (навантаження 0,5 кН). Швидкість розтягування складала 10 мм/хв. Розрахунок параметрів проводили за наступними формулами:

Міцність при розриві (s)

$$\sigma = F/S,$$

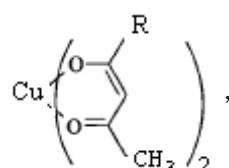
де F – навантаження на момент розриву, Н; S – площа поперечного перерізу, mm^2 (S=a·b, де a, b – товщина та ширина зразка, мм.)

Відносне видовження при розриві (ε_r)

$$\varepsilon = \frac{\Delta l_1}{l_0} \times 100,$$

де Δl_1 – значення довжини зразка на момент розриву, мм; l_0 – початкова довжина зразка, мм ($l_0 = 25$ мм).

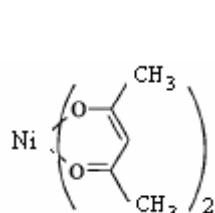
Термомеханічні властивості металомісних поліуретанів досліджували за допомогою приладу Eplexor 25N device (Gabo Qualimeter, Ahlden, Germany). Вимірювання проводились в статичному та динамічному режимах (частота 10 Гц) в температурному інтервалі –100 to 100⁰С зі швидкістю нагрівання 2⁰С/хв. Були визначені та проаналізовані наступні параметри: міцність на розрив (σ), подовження при розриві (ε), температурні залежності комплексного модуля пружності (E), його дійсної (E') та уявної (E'') частин, модуля



де R=CH₃–, CF₃–, CH₂H₅–O–

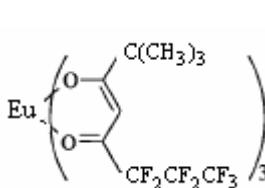
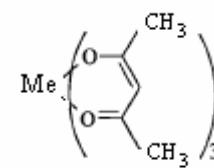
в Cu(acac)₂, Cu(tfacac)₂, Cu(eacac)₂, відповідно.

1



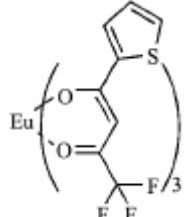
де Me=Gd(3+), Nd(3+), Er(3+), Co(3+), Cr(3+).

2



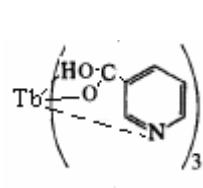
Eu(fod)₃

4



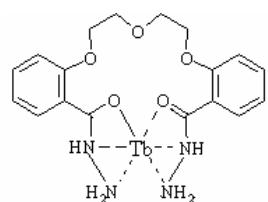
Eu(TTA)₃

5



Tb(nicot)₃

6



Tb(podand L2)

7

Схема 1. Структурні формули комплексів перехідних та рідкісновземельних металів: 1 – ацетилацетонату міді (2+) (Cu(acac)₂), 3-фтор-ацетилацетонату міді (2+) (Cu(tfacac)₂), етилацетоацетату міді (2+) (Cu(eacac)₂); 2 – ацетилацетонату нікелю (2+) (Ni(acac)₂); 3 – ацетилацетонатів гадолінію (3+), неодиму (3+), ербію (3+), кобальту (3+) та хрому (3+); 4 – трет-бутил-фторпропіл-2,4-діонат европію (3+) (Eu(fod)₃); 5 – теноїлтрифлуорацетонат европію (3+) (Eu(TTA)₃); 6 – нікотинату тербію (3+) Tb(nicot)₃; 7 – (1,5-біс-[2-(гідразинокарбоніл)фенокси]-3-оксапентан тербію (3+))

езуву (J^* , J' , J'' , відповідно) та тангенса механічних втрат ($\text{tg}\delta$).

Результати та їх обговорення

У табл. 1 наведено значення міцності на розрив (σ_p), подовження при розриві (ε_p) та модуля пружності (E) для сітчастих і лінійних поліуретанів, що містять різну кількість комплексів міді (2+). В табл. 2 наведено значення σ_p , ε_p та E для сітчастих поліуретанів, що містять 1% комплексів рідкісноземельних металів.

Дані табл. 1 та табл. 2 використані для аналізу зміни фізико-механічних параметрів ПУ при введенні металомісної сполуки залежно від топології полімеру (сітчасті або лінійні поліуретани), процентного вмісту модифікатора (0,5; 1; 3; 5%), зміни лігандин та центральних атомів металів у комплексах $\text{Cu}(2+)$, $\text{Eu}(3+)$, $\text{Gd}(3+)$, $\text{Er}(3+)$,

Таблиця 1

Фізико-механічні параметри для сітчастих та лінійних мідьвмісних поліуретанів

Система	σ_p , МПа	ε_p , %	E , Па
ЛПУ-0	4,0	6116	0,10
ЛПУ-0,5% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	6,1	7082	0,12
ЛПУ-1% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	6,2	9398	0,19
ЛПУ-3% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	6,1	9424	0,19
ЛПУ-5% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	6,9	9424	0,24
ЛПУ-0,5% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	4,1	6302	0,16
ЛПУ-1% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	4,2	6420	0,14
ЛПУ-3% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	6,4	6769	0,14
ЛПУ-5% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	5,5	5620	0,18
СПУ-0	4,9	2428	0,34
СПУ-0,5% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	8,1	3097	0,10
СПУ-1% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	9,0	3229	0,11
СПУ-3% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	9,5	3604	0,20
СПУ-5% $\text{Cu}(\text{tfacac})_2$	9,6	3832	0,20
СПУ-0,5% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	4,3	2600	0,13
СПУ-1% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	4,3	2026	0,11
СПУ-3% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	4,7	1700	0,17
СПУ-5% $\text{Cu}(\text{acac})_2$	4,1	1753	0,31
СПУ-0,5% $\text{Cu}(\text{eacac})_2$	3,4	1780	0,16
СПУ-1% $\text{Cu}(\text{eacac})_2$	3,8	1647	0,32
СПУ-3% $\text{Cu}(\text{eacac})_2$	3,9	2173	0,17
СПУ-5% $\text{Cu}(\text{eacac})_2$	3,9	2214	0,15

Таблиця 2

Фізико-механічні параметри для сітчастих поліуретанів, що містять 1% комплексів рідкісноземельних металів

Система	σ_p , МПа	ε_p , %	E , Па
СПУ-0	4,9	2428	0,34
СПУ-1% $\text{Gd}(\text{acac})_3$	6,4	2498	0,25
СПУ-1% $\text{Nd}(\text{acac})_3$	9,0	2184	0,04
СПУ-1% $\text{Er}(\text{acac})_3$	8,7	3109	0,22
СПУ-1% $\text{Eu}(\text{fod})_3$	6,9	2724	0,22
СПУ-1% $\text{Eu}(\text{TTA})_3$	8,5	4141	0,15
СПУ-1% $\text{Tb}(\text{nicot})_3$	6,9	3119	0,23
СПУ-1% $\text{Tb}(\text{podandL}_2)$	7,8	4014	0,19

$\text{Nd}(3+)$.

Як видно з наведених даних, при введенні у ЛПУ мідьвмісних модифікаторів і зі збільшенням їх кількості в загальному випадку спостерігається зростання значень міцності на розрив, подовження при розриві та модуля пружності металомісних полімерів. Це можна пов'язати з тим, що комплекси металів є додатковими вузлами координаційного зшивання поліуретанових сегментів за рахунок фізичних взаємодій.

Подібна залежність спостерігається і для СПУ, що містять трифторацетилацетонат міді (2+) ($\text{Cu}(\text{tfacac})_2$). Для СПУ, що містять ацетилацетонат ($\text{Cu}(\text{acac})_2$) або етилацетоацетат ($\text{Cu}(\text{eacac})_2$) міді (2+), введення сполуки металу призводить до зменшення величин механічних показників з поступовим зростанням їх значень зі збільшенням кількості модифікатора. У всіх випадках наявність фтору в лігандах модифікатора підвищує характеристики міцності зразків. Здатність фтору утворювати водневі зв'язки [7], краще сприяє координуванню макромолекул полімеру з лігандами комплексів металів.

Як і слід було очікувати, для ЛПУ значення міцності на розрив менші, а подовження при розриві більші, ніж для СПУ з відповідним модифікатором, що пов'язано з топологічною будовою полімерів. Наявність вузлів хімічного зшивання в СПУ обмежує деформацію та надає додаткову міцність таким системам.

Введення координаційних сполук рідкісноземельних металів у поліуретан також приводить до зростання значень міцності на розрив, порівняно з безметальним полімером (від 4,9 МПа для СПУ-0 до 9,0 МПа для СПУ-1% $\text{Nd}(\text{acac})_3$). Проте, на відміну від ПУ з координаційними комплексами міді (2+), подовження при розриві та модуль пружності поліуретанів, що містять комплекси рідкісноземельних металів, у деяких випадках зменшуються.

На рис. 1 наведено термомеханічні криві (ТМ-криві), які зняті в статичному та динамічному режимах для сітчастих поліуретанів, що містять 1 та 5 мас. % ацетилацетонатів дво- та тривалентних перехідних металів. У табл. 3 наведено значення T_c для металомісних СПУ, визначені з ТМ-кривих при статичному та динамічному навантаженні. На рис. 2–3 наведено температурні залежності дійсної та уявної частини комплексного модуля пружності та тангенса механічних втрат для СПУ.

Як видно з ТМ-кривих сітчастих поліуретанів з ацетилацетонатами дво- та тривалентних 3d-металів, знятих у динамічному режимі (рис. 1,а), відносна деформація полімеру при розриві в температурних інтервалах, що відповідають склоподібному (СП) та високоеластичному (ВЕ) станам, практично не залежить від температури та присутності модифікатора (ε становить 0 та 3%,

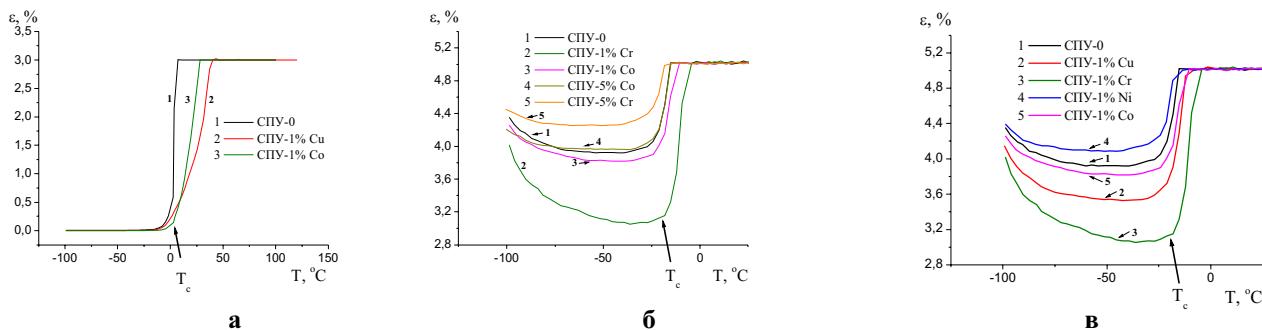


Рис. 1. Температурна залежність відносного подовження при розриві для металомісних СПУ:
а — динамічний режим; б, в — статичний режим

Таблиця 3

Температури склування СПУ, що оцінені з ТМ-кривих, одержаних у динамічному та статичному режимах

	СПУ-0	СПУ-1%Cu	СПУ-1%Cr	СПУ-1%Ni	СПУ-1%Co	СПУ-5%Co	СПУ-5%Cr
$T_c, ^\circ\text{C}$ (дин)	2,5	-4,7	4,2	-4,5	2,9	-1,6	-5,7
$T_c, ^\circ\text{C}$ (стат)	-28	-25	-20	-30	-28	-29	-32

відповідно).

Однак характер помітного стрибка в значеннях величини деформації, що відповідає переходу полімеру від СП до ВЕ стану, в області температури склування (T_c) є чутливим до присутності металомісної сполуки. Введення комплексів металів у всіх випадках (крім СПУ-1%Ni(acac)₂) веде до зсуву температур склування в бік вищих температур (рис. 1,а, табл. 3). Це можна пов'язати з утворенням у ПУ додаткової сітки координаційних зв'язків між функціональними групами поліуретану та комплексами металів (згідно агрегативної теорії склування [8]), а також за рахунок збільшення частки вільного об'єму (за молекулярно-кінетичною теорією [8]). Зростання частки вільного об'єму у поліуретанах з іммобілізованими хелатами металів було показано методом діелектричного релаксаційного аналізу [9,10].

Порівнюючи характер ТМ-кривих СПУ, одержаних у статичному та динамічному режимах, видно, що при статичному навантаженні для всіх систем переходить у ВЕ стан відбувається за нижчих температур. Характер залежностей $\epsilon(T)$ в області склування є чутливим до присутності металу у СПУ. Зокрема при динамічному навантаженні, T_c

зсуваються в область більших температур для СПУ з 1%Co, 1%Cr, а для СПУ з 5%Co, 5%Cr та 1%Ni, 1%Cu спостерігається зсув в область менших температур, порівняно з безметальним поліуретаном (табл. 3, рис. 1,а).

Аналіз температурної залежності деформації полімеру ($\epsilon, \%$) при статичному навантаженні, показує що в температурному інтервалі від -100 до -20⁰C, який відповідає СП стану, та в температурному інтервалі від +30 до +60⁰C (ВЕ стан) подовження при розриві всіх СПУ практично не залежить від температури. Проте, якщо у температурному інтервалі, який відповідає ВЕ стану СПУ, подовження при розриві всіх металомісних систем не змінюється (ϵ становить 5%) то значення ϵ для різних СПУ у склоподібному стані суттєво відрізняються, порівняно з деформацією СПУ-0 (рис. 1,б та 1,в). Найбільше значення подовження при розриві має СПУ-1%Ni, найнижче СПУ-1%Cr і СПУ-5%Cr. Подовження при розриві СПУ-1%Co змінюється не суттєво, порівняно з міцністю СПУ-0.

На рис. 2 наведено температурну залежність модуля пружності E , E' , E'' типову для сітчастих поліуретанів, з ацетилацетонатами дво- та трива-

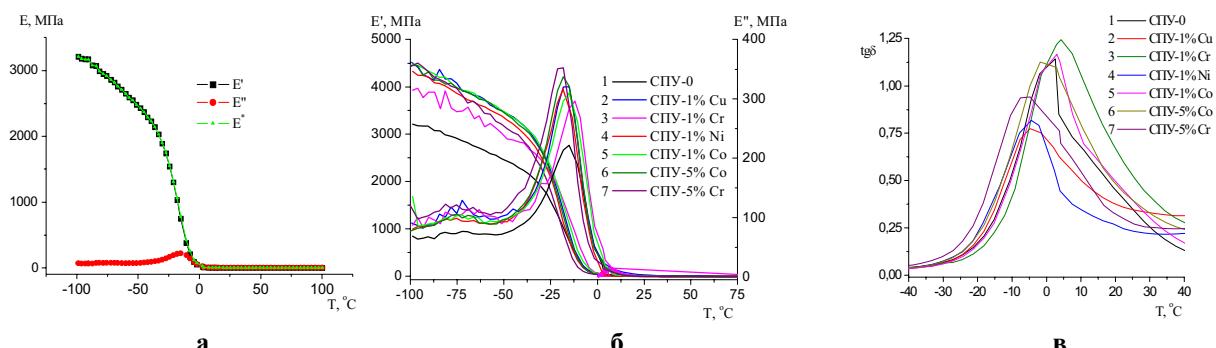


Рис. 2. Температурні залежності E , E' та E'' для СПУ-1% Cu (а); E' та E'' для СПУ (б); $\text{tg}\delta$ для СПУ (в)

лентних 3d-металів, введених у кількості 1 та 5 мас.%; температурну залежність уявної частини модуля пружності (E'') для всього розглянутого ряду СПУ і тангенса механічних втрат ($\text{tg}\delta$) в температурному інтервалі склування для цього ряду СПУ.

Характер кривих модуля пружності на рис. 2,а відповідає структурі зшитого полімеру [8]. Видно (рис. 2,а), що комплексний модуль пружності практично співпадає з дійсною частиною модуля пружності, яка залежить від гнучкості ланцюга та здатності до зміни конформацій. Зі збільшенням температури модуль пружності знижується за рахунок руйнування міжмолекулярних зв'язків та конформаційних перебудов у полімері.

В області від'ємних температур на температурній залежності E'' (рис. 2,а і 2,б) спостерігається максимум, інтенсивність якого для металомісних систем зростає, порівняно з вихідним полімером у ряду:

$$\begin{aligned} E''_{\text{СПУ}-0} &< E''_{\text{СПУ}-1\% \text{Cr}} < E''_{\text{СПУ}-1\% \text{Co}} < E''_{\text{СПУ}-1\% \text{Ni}} < \\ &< E''_{\text{СПУ}-1\% \text{Cu}} < E''_{\text{СПУ}-5\% \text{Co}} < E''_{\text{СПУ}-5\% \text{Cr}}, \end{aligned}$$

а положення максимуму зсувається в область нижчих температур в ряду:

$$\begin{aligned} T_{\text{СПУ}-1\% \text{Cr}} &> T_{\text{СПУ}-0} \approx T_{\text{СПУ}-1\% \text{Co}} > T_{\text{СПУ}-1\% \text{Cu}} > \\ &> T_{\text{СПУ}-1\% \text{Ni}} > T_{\text{СПУ}-5\% \text{Co}} > T_{\text{СПУ}-5\% \text{Cr}}. \end{aligned}$$

Зі збільшенням кількості комплексу металу у полімері підсилюються зміни у релаксаційних характеристиках металомісних СПУ, порівняно з безметальним полімером. Подібний висновок можна зробити також із температурних залежностей тангенсу механічних втрат $\text{tg}\delta(T)$ (рис. 2,в), на яких спостерігаються максимуми в області б-релаксації [8]. Збільшення інтенсивності та зміщення положення максимумів на залежностях $\text{tg}\delta(T)$ в область вищих температур металомісних СПУ свідчить про збільшення щільності зшивання та, відповідно, про менше значення молекулярної маси субланцюгів (M_c).

Слід відмітити, що положення максимумів на залежностях $\text{tg}\delta(T)$ для металомісних СПУ є чутливими не тільки до кількості введеного модифікатора :

$$\begin{aligned} \text{СПУ}-5\% \text{Cr} &< \text{СПУ}-5\% \text{Co} < \text{СПУ}-0 < \\ &< \text{СПУ}-1\% \text{Co} < \text{СПУ}-1\% \text{Cr}, \end{aligned}$$

але і до валентності центрального іона:

$$\begin{aligned} \text{СПУ}-1\% \text{Cu} &< \text{СПУ}-1\% \text{Ni} < \text{СПУ}-0 < \\ &< \text{СПУ}-1\% \text{Co} < \text{СПУ}-1\% \text{Cr} \end{aligned}$$

Ці зміни є протилежними для двовалентних та тривалентних іонів металів. Такий вплив комплексів двовалентних і тривалентних металів на

релаксаційні механічні характеристики металомісних СПУ корелює з рентгеноструктурними даними та даними електронного парамагнітного резонансу які також відзначали протилежний вплив валентності центрального іона модифікатора на структурні та динамічні характеристики металомісних СПУ [11].

На кривих $\text{tg}\delta(T)$ для СПУ-0 та СПУ-5%Cr спостерігається плече при вищих температурах, що свідчить про наявність частки сегментів з меншою рухливістю, перегрупування яких проходить при вищих температурах.

Вивчення впливу присутності металомісних комплексів на температурний інтервал склування модифікованих СПУ можна оцінити з температурної залежності $\lg E(T)$ для різних СПУ (рис. 3), з яких можна визначити температуру так званого механічного (T_{mc}) склування СПУ, за якої період власних коливань кінетичних одиниць полімеру стає більшим, ніж період дії зовнішньої сили, та температуру структурного (T_{cc}) склування, за якої час перегрупування сегментів макромолекул перевищує час спостереження.

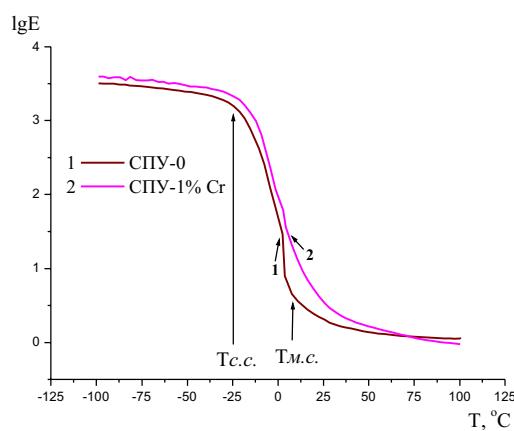


Рис. 3. Температурна залежність модуля пружності ($\lg E(T)$) для СПУ

Для всіх металомісних зразків. T_{mc} та T_{cc} перевищують відповідні температури для СПУ-0. Це, як зазначалось раніше, можна пов'язати з утворенням у ПУ додаткової сітки координаційних зв'язків між функціональними групами поліуретану та комплексами металів. Як і варто було очікувати, за температур нижчих ніж T_{cc} значення модуля пружності мало змінюється, оскільки в цій температурній області полімер перебуває в склоподібному стані.

Висновки

Іммобілізація малих кількостей координаційних сполук 3d- та 4f-металів у поліуретанах може суттєво впливати на механічні та релаксаційні характеристики полімеру.

Міцність на розрив поліуретанів зростає при збільшенні кількості металокомплексів у полімері та залежить від топології полімеру. Покращення

механічних властивостей більш яскраво виражене для лінійних поліуретанів. Наявність фтору в лігандах модифікатора підвищує міцнісні характеристики зразків.

Введення комплексів металів впливає на релаксаційні процеси у полімері — приводить до зсуву температур склування в бік вищих температур, збільшення інтенсивності та зміщення в область вищих температур положення максимумів, що відповідають за б-релаксацію, на залежностях $\text{tg}\delta(T)$. Це свідчить про збільшення густини зшивання у відповідних системах і пов'язано з утворенням у металомісному поліуретані додаткової сітки координаційних зв'язків між функціональними групами полімеру та комплексами металів.

СПИСОК ЛІТЕРАТУРИ

1. Специфические взаимодействия в полиуретанах, содержащих металлокомплексы / Давлетбаева И.М., Кирличников П.А., Атова Р.А., Кулешов В.П., Зверев А.В. // Журн. прикл. химии. — 1994. — Т.67. — Вып.2. — С.258-262.
2. Модификация эластичного полиуретана медной солью дибутилfosфорной кислоты / Орлова С.А., Бондаренко С.Н., Тужиков О.И., Хохлова Т.В., Дербишер В.Е. // Полимерные материалы пониженной горючести: Тезисы 4 Междунар.конф. — Волгоград. — 2000. — С.61-62.
3. Липатов Ю.С., Керча Ю.Ю., Сергеева Л.М. Структура и свойства поліуретанов. — К.: Наук. думка, 1970. — 290 с.
4. О роли ионных центров в процессе сегрегации в сегментированных поліуретанах / Виленский В.А., Керча Ю.Ю., Липатов Ю.С. и др. // Доклады АН СССР. — 1985. — Т.281. — № 5. — С.1137-1141.
5. Електричні та механічні властивості лінійних поліуретанів, модифікованих етилацетоацетатом міді / Нізельський Ю.М., Скаун Ю.В., Козак Н.В., Мамуня Є.П., Юрченко М. В., Давиденко В.В., Нестеров О.А. // Полімерний журнал. — 2007. — Т.29. — № 3. — С.218-221.
6. ГОСТ 14236-81 Пленки полимерные. Метод испытания на растяжение. — М.: Гос. ком. по стандартам. — 1981. — 9 с.
7. Дехант И., Данц Р., Киммер В., Шмольке Р. Инфракрасная спектроскопия полимеров. — М.: Химия, 1976. — 471 с.
8. Нижник В.В., Нижник Т.Ю. Фізична хімія полімерів. — К.: Фітосоціоцентр, 2009. — 424 с.
9. Диэлектрические свойства сетчатых поліуретанов, модифицированных хелатами европия / Е.В. Лобко, А.А. Фоменко, Н.В. Козак, В.В. Клепко // Физико-химия полимеров: синтез, свойства, применение. — 2010. — Вып.16. — С.48-52.
10. Релаксационные свойства медьюсодержащих сетчатых поліуретанов / Е.В. Лобко, Е.А. Лисенков, Н.В. Козак, В.В. Клепко // Композиционные материалы в промышленности: Тезисы 30 междунар. конф. (СЛАВ-ПОЛИКОМ). — Ялта. — С.205-207.
11. Наноструктурна неоднорідність поліуретанових сіток, сформованих у присутності в-дикетонатів металів / Ю.М. Нізельський, В.І. Штомпель, Н.В. Козак, Н.В. Мніх // Доповіді НАН України. — 2005. — № 10. — С.142-148.

Надійшла до редакції 5.10.2011