05;06;07;12 Запись голограмм и электрооптический эффект в полимерах и поликомплексах производных азобензола с кобальтом

© Н.А. Давиденко, И.А. Савченко, И.И. Давиденко, А.Н. Попенака, А.Н. Шумелюк, В.А. Бедарев

Киевский национальный университет им. Т. Шевченко, 01033 Киев, Украина e-mail: daviden@ukrpack.net

(Поступило в Редакцию 22 мая 2006 г.)

Исследованы электрооптический эффект, кинетика записи и стирания голограмм плоского волнового фронта в пленках поликомплекса 4-метакрилоилокси-(4'-карбокси-3'-окси)азобензола с кобальтом и 4-карбокси-3-окси-3'-карбокси-4'-оксиазобензола с кобальтом. Электрооптичесие свойства пленок обусловлены пространственной переориентацией индуцированных поляризованным светом дипольных моментов азобензольных групп во внешнем электрическом поле и объясняются возникновением сил, действующих на них и на ионы металла. Характерные времена электрооптического эффекта и формирования голографических дифракционных решеток больше для полимера с внутрицепной координацией металла.

PACS: 42.40.-i, 42.70.Lw

Введение

Пленки полимерных композиций, содержащие добавки азокрасителей [1-3] или азобензольные боковые группы [4-7], представляют интерес с точки зрения возможностей их использования в качестве оптически активных сред и в частности — как поляризационно-чувствительные среды для регистрации оптических голограмм [8]. Под действием линейно поляризованного света, поглощаемого азобензольными группами и приводящего к изменению изомерных структур, в пленках появляется наведенная поляризация. Фотоиндуцированная поляризация при комнатной температуре может сохраняться достаточно долго. Изменение неведенной поляризации возможно при внешнем тепловом или механическом воздействии, при облучении светом, во внешних электрическом и/или магнитном полях. Во внешнем электрическом поле происходит поворот дипольных моментов. Для усиления эффекта влияния поля полимерные композиции приготавливают либо на основе металлосодержащих мономеров [9-12], либо с добавкой магнитных наночастиц [13-16]. Так как механизм влияния электрического поля связан с возникновением сил, ориентирующих дипольные моменты азосоединений [17–19], можно предположить, что электрооптические эфекты должны проявляться в полимерах с азогруппами и ионами металлов, химически связанными с полимером. Однако в литературе не исследованы возможности записи голограмм и электрооптический эффект для полимерных пленок с азобензольным группами, координация ионов металлов у которых осуществляется между полимерными цепями и внутри одной полимерной цепи.

Цель настоящей работы — сравнение электрооптических, фотофизических свойств и кинетики записи голограмм в пленках полимера и поликомплекса производных азобензола с межцепочечной и внутрицепочечной координацией иона металла.

Объекты исследования и методика эксперимента

Для исследований были синтезированы поликомплекс 4-метакрилоилокси-(4'-карбокси-3'-окси)азобензола с кобальтом (К1-Со) и 4-карбокси-3-окси-3'-карбокси-4'-оксиазобензол с кобальтом (К2-Со).





Образцы были приготовлены в виде структур со свободной поверхностью полимерной пленки: стеклянная подложка—полимерная пленка, стеклянная подложка—электропроводящий слой $SnO_2:In_2O_3$ —полимерная пленка и сэндвич-структур: стеклянная подложка—электропроводящий слой $SnO_2:In_2O_3$ —полимерная пленка—пленка Al или Ag. Толщина полимерных пленок $1-2\,\mu$ m.

Образцы со свободной поверхностью полимерных пленок использовались для измерения:

— спектров оптической плотности (*D*) в диапазоне длин волн света $\lambda = 350-900$ nm; величины $\delta I_E = (I_E - I_0)/I_0$, где I_0 и I_E — соответственно интенсивности монохроматического света, прошедшего через образец до и после включения внешнего электрического поля с напряженностью *E*;

 дифракционной эффективности (η) голограммы плоского волнового фронта;

— угла ($\Delta/2$) фотоиндуцированного двулучепреломления, возникающего в полимерной пленке при облучении линейно поляризованным светом.

Электрическое поле напряженностью $E = 1 \cdot 10^8 \, \mathrm{V/m}$ в полимерной пленке создавалось с помощью коронного электрического разряда. Величина δI_E определялась в зависимости от времени (t) облучения образца светом и времени после этого облучения, длины волны λ света из длинноволнового края поглощения полимерных пленок. Для облучения образцов при измерениях зависимости δI_E от λ использовался как неполяризованный, так и поляризованный свет. Во втором случае образец помещался между двумя поляризаторами, угол между плоскостями поляризации которых $\theta = 90^{\circ}$. Запись голограмм плоского волнового фронта осуществлялась при использовании лазера с $\lambda = 532 \,\mathrm{nm}$ и соотношении интенсивностей лучей 1:1. Величина η определялась как отношение интенсивности света в -1 порядке дифракции к интенсивности опорного луча, прошедшего через образец. Величина $\Delta/2$ определялась для температуры (*T*) образца 300 и 20 К.

Образцы сэндвич-структуры использовались для измерений плотности темнового тока (j_d) и фототока (j_{ph}) при их облучении монохроматическим светом со стороны электрода SnO₂: In₂O₃. Величина j_{ph} измерялась в режиме фотосопротивления как добавка к j_d , появляющаяся в процессе облучения светом. Напряженность E электрического поля в образцах сэндвич-структуры изменялась в интервале $(0-1.2) \cdot 10^8$ V/m.

Результаты

На рис. 1 представлены графики спектров поглощения исследуемых полимерных пленок. В видимой области света поглощение определяется азобензольными группами и мало чувствительно к наличию ионов металла в составе полимера. После включения внешнего электрического поля интенсивность неполяризованного света, прошедшего через образец с пленкой исследуемых соединений, уменьшается (рис. 1), а после выключения поля восстанавливается до первоначального значения. Кинетику изменения интенсивности света от I до I_E и после выключения электрического поля можно описать простыми соотношениями

Журнал технической физики, 2007, том 77, вып. 4

$$I(t) = I + (I_E - I) (1 - \exp(-t/\tau_E))$$
(1)



$$I(t) = I + (I_E - I) \exp(-t/\tau_E),$$
 (2)



Рис. 1. Спектры оптической плотности пленки K1–Co (1), K2–Co (2), графики зависимости δI_E от λ , измеренные в неполяризованном свете в свежеприготовленных образцах с пленками K1–Co (3), K2–Co (4), а также графики зависимости δI_E от λ , измеренные для $\theta = 90^{\circ}$ в образцах с пленками K1–Co (5), K2–Co (6) после их облучения в течение 60 min линейно поляризованным светом с $\lambda < 550$ nm.

в которых постоянная времени τ_E составляет 60 ± 10 s для K1–Co и 80 ± 10 s для K2–Co. Влияние электрического поля уменьшается с ростом λ и не наблюдается для $\lambda > 560$ nm.

Влияние внешнего электрического поля на пропускание света исследуемыми образцами становится более существенным, если эти образцы были предварительно облучены поляризованным светом из области поглощения азобензольных групп ($\lambda < 550$ nm). На рис. 1 представлены графики зависимости δI_E от λ , измеренные для $\theta = 90^{\circ}$ после длительного облучения образцов по-



Рис. 2. Графики зависимости δI_E от времени *t* после включения внешнего электрического поля и его выключения через t = 3 min, измеренные для $\theta = 90^\circ$ и $\lambda = 532 \text{ nm}$ в образцах с пленками K1–Co (1), K2–Co (2) после их обучения в течение 60 min линейно поляризованным светом с $\lambda < 550 \text{ nm}$.



Рис. 3. Графики зависимости η/η_{max} от времени экспозиции голограммы плоского волнового фронта с пространственной частотой 1000 mm⁻¹ (1, 3) и от времени после экспонирования (2, 4) в пленках K1–Co (1, 2), K2–Co (3, 4). T = 293 K.

ляризованным светом с $\lambda < 550$ nm. Влияние внешнего электрического поля на пропускание света усиливается в длинноволновой области поглощения исследуемых соединений. Постоянные времени изменения интенсивности света после включения и выключения внешнего электрического поля, определенные из графиков зависимости δI_E от t (рис. 2), близки к τ_E в соотношениях (1) и (2) для случая использования неполяризованного света.

На рис. 3 представлены графики зависимости величины η от времени после начала записи голограммы плоского волнового фронта и после остановки процесса записи голограммы. Характерное время (τ_n) достижения максимальной дифракционной эффективности (η_{max}) и время релаксации голографического изображения больше в случае пленок К2-Со по сравнению с К1-Со. После выдерживания образцов в темноте кинетики записи и релаксации голографического изображения воспроизводятся. Последнее свидетельствует о релаксации при комнатных температурах фотоиндуцированной поляризации азобензольных групп. Поляризационная природа голографического изображения и влияния температуры на его стабильность подтверждаются эффектом появления двулучепреломления при длительном облучении линейно поляризованным светом и уменьшением угла двулучепреломления от $\Delta/2 = 0.5^{\circ}$ при $T = 20 \,\mathrm{K}$ до $\Delta/2 = 0.2^{\circ}$ при T = 300 К.

В образцах сэндвич-структуры после включения электрического поля и установления квазистационарного тока *j*_d наблюдается увеличение тока проводимости под действием света. Величина фототока *j*_{ph} уменьшается с увеличением λ пропорционально изменению спектра поглощения полимерной пленки, линейно зависит от интенсивности падающего света, не зависит от типа контакта Al или Ag и полярности приложенного к ним электрического напряжения. Зависимости j_d и j_{ph} от Е представлены на рис. 4 в двойном логарифмическом масштабе. Поскольку графики на рис. 4 можно аппроксимировать прямыми линиями, то рассматриваемые зависимости могут быть представлены степенной функцией вида $j_d, j_{\rm ph} \sim E^m$ с показателем степени $m = 1.95 \pm 0.10$. Значения m не изменяются и после длительного облучения образцов с закороченными электрическими контактами линейно поляризованным светом с $\lambda < 550$ nm, приводящего к появлению и накоплению в полимерных пленках фотоиндуцированных дипольных моментов изомеров азобензольных групп. Накопление этих диполей приводит к возникновению импульса переходного тока на зависимостях j_d от t и к увеличению j_d (рис. 5). Восстановление величины j_d происходит после длительного хранения образцов в темноте, но время восстановления больше, чем время накопления фотоиндуцированных диполей.



Рис. 4. Графики зависимости j_d (1, 2) и $j_{\rm ph}$ (3, 4) от E, построенные в двойных логарифмических координатах, для образцов с пленками K1–Co (1, 3), K2–Co (2, 4). Интенсивность света 30 W/m², $\lambda = 532$ nm, T = 293 K.



Рис. 5. Осциллограммы кинетики тока проводимости j(t) после включения внешнего электрического поля $E = 6 \cdot 10^7$ V/m при t = 0 в образце сэндвич-структуры с пленкой К1–Со до начала облучения этого образца светом (1) и сразу после облучения образца с замкнутыми электрическими контактами в течение 1 (2), 10 (3) и 30 min (4) линейно поляризованным светом с $\lambda < 550$ nm.

Обсуждение

Так как величины j_d и j_{ph} не зависят от типа электрода Al и Ag и полярности электрического напряжения, приложенного к электрическим контактам образцов

сэндвич-структуры, то результаты исследований электропроводности и фотопроводимости образцов позволяют предположить, что эффектами инжекции носителей заряда из контактов в полимерные пленки можно пренебречь. Следовательно, основной вклад в электропроводность исследованных образцов вносят ионная проводимость, электронная проводимость, диполная релаксация и подвижность ионов кобальта. Фотопроводимость обусловлена возбуждением азобензольных групп, фотогенерацией и транспортом неравновесных носителей заряда. Однако фотопроводящие свойства исследуемых полимерных пленок не являются основной причиной возникновения в них фотоиндуцированной оптической анизотропии, как это характерно для фоторефрактивных материалов [20].

В исследуемых нами образцах фотоиндуцированная оптическая анизотропия возникает в результате облучения линейно поляризованным светом, приводящего к транс-цис-изомеризации азобензольных групп. Внешнее электрическое поле оказывает ориентирующее воздействие на фотоиндуцированные дипольные моменты этих групп, что проявляется в электрооптическом эффекте в области длин волн света из длинноволнового края поглощения полимеров (рис. 1). Влияние внешнего электрического поля на поглощение пленок К1-Со, К2-Со даже без предварительного облучения образцов линейно поляразованным светом (рис. 1) также связано с поворотом дипольных моментов азобензольных групп, а не с фотогенерацией носителей заряда или перераспределением электронной плотности внутри хромофоров, как это часто наблюдается в молекулах органических красителей [21,22]. Последнее следует из того, что влияние электрического поля на распределение электронной плотности внутри молекул, поглощающих свет, происходит за очень короткое время. В случае влияния электрического поля на распределение электронной плотности в органических молекулах при включении и выключении поля изменение оптической плотности происходит за время, равное времени зарядки геометрической емкости исследуемого образца, а относительная величина этого изменения не зависит от поляризации света [21,22]. В образцах с пленками K1–Co, K2–Co величина τ_E в соотношениях (1) и (2) значительно превосходит время зарядки геометрической емкости, время установления квазистационарного тока проводимости и время нарастания и/или релаксации фототока. Большее значение τ_E для образцов с пленками К2-Со по сравнению с К1-Со указывает на то, что повороты дипольных моментов азобензольных групп К2-Со происходят более медленно, из-за того что каждая азобензольная группа связана жесткой связью не с одним, а с двумя ионами металла.

На основании полученных результатов можно предположить, что механизм электрооптического эффекта в образцах, которые предварительно были облучены линейно поляризованным светом, связан с появлением и накоплением в полимерных пленках фотоиндуцированных дипольных моментов изомеров азобензольных групп.

Так как спектр поглощения фотоиндуцированных изомеров обычно батохромно смещен относительно спектра поглощения равновесных изомеров азобензола [3,4], то максимальное влияние внешнего электрического поля проявляется в видимой области света на длинноволновом краю поглощения азобензольных групп (рис. 1). Во внешнем электрическом поле фотоиндуцированные дипольные моменты изменяют свою ориентацию относительно электрического вектора падающей световой волны, что приводит к изменению оптической анизотропии исследуемых пленок. В пленках К1-Со, К2-Со во внешнем электрическом поле поляризованный свет больше рассеивается и деполяризуется, и для $\theta = 90^{\circ}$ $\delta I_E > 1$. Последнее может быть связано с тем, что взаимодействие ионов Co²⁺ с электрическим полем Е более сильно, чем взаимодействие диполей, а сами ионы кобальта хоть и связаны с изомерами азобензольных групп, но эта связь опосредована и ее направление не совпадает с направлением фотоиндуцированного дипольного момента.

Ионы кобальта, координированные хелатирующими группами, не только участвуют в формировании электрооптического эффекта, но и создают дополнительные механические препятствия при фотоизомеризации азобензольных групп в процессе формирования голографической дифракционной решетки. Так как τ_{η} больше для пленок К2-Со по сравнению с К1-Со, то можно предположить, что координационные связи хелатирующих групп азобензола с двумя атомами кобальта создают больше препятствий по сравнению с одним атомом кобальта. Отметим, что формирование голографической дифракционной решетки в результате появления фотоиндуцированной оптической анизотропии происходит не только из-за разности спектров поглощения транс- и цис-изомеров азобензольных групп, но в основном из-за анизотропии дипольных моментов фотоиндуцированных изомеров. Этот вывод основан на том, что в экспериментах может быть достигнуто значение $\eta_{\rm max} \sim 20\%$, но при этом изменение оптической плотности составляет менее 1%.

Заключение

Электрооптический эффект, формирование голографических дифракционных решеток и двулучепреломления в пленках К1–Со, К2–Со возникает в результате фотоиндуцированной оптической анизотропии дипольных моментов изомеров азобензольных групп. Ионы кобальта, координированные в основной полимерной цепи, создают больше затруднений при фотоизомеризации и при повороте дипольных моментов во внешнем электрическом поле по сравнению с влиянием на эти процессы ионов кобальта, координированных между полимерными цепями.

Список литературы

- Yesodha S.K., Sadashiva C.K., Pillai P., Tsutsumi N. // Prog. Polymer Sci. 2004. Vol. 29. N 1. P. 45.
- [2] *Ribierre J.C., Cheval G., Huber F.* et al. // J. Appl. Phys. 2002.
 Vol. 91. P. 1710.
- [3] Janus K., Matczyszyn K., Sworakowski J. et al. // Mol. Cryst. Liq. Cryst. 2001. Vol. 361. P. 143.
- [4] Yaroschuk O., Tereshchenko A., Zakrevskyy Yu., Shanski I. // Mol. Cryst. Liq. Cryst. 2001. Vol. 361. P. 187.
- [5] Andruzzi L., Altomare A., Ciardelli F. et al. // Macromolecules. 1999. Vol. 32. N 2. P. 448.
- [6] Xueqin Z., Hongjun R., Hongzheng C., Mang W. // Appl. Polym. Sci. 1999. Vol. 73. N 10. P. 1913.
- [7] Лебедева Г.К., Иванова В.Н., Иванов С.А. и др. // ФТТ. 2004. Т. 46. № 3. С. 549–553.
- [8] Борщ А.А., Бродин М.С., Волков В.И. и др. // Квант. электрон. 2003. Т. 33. № 5. С. 441.
- [9] Suh J., Oh E. // Synth. Met. 1990. Vol. 39. P. 177.
- [10] Помогайло А.Д., Джардималиев Г.И. // Высокомолек. соед. А. 2004. Т. 46. № 3. С. 437.
- [11] Долгушин Ф.И., Яновский А.И., Антипин М.Ю. // Усп. химии. 2004. Т. 73. № 6. С. 563.
- [12] Давиденко И.И., Давиденко Н.А., Савченко И.А., Сыромятников В.Г. // ЖПС. 2005. Т. 72. № 4. С. 499.
- [13] Nanasawa M., Nishiyama T., Kamogawa H. // Polym. J. 1991. Vol. 23. N 2. P. 127.
- [14] Пономаренко А.Т., Шевченко В.Г. // Высокомолек. соед. А. 2004. Т. 46. № 3. С. 461.
- [15] Никитин Л.В., Миронова Л.С., Корнев К.Г. // Высокомолек. соед. А. 2004. Т. 46. № 3. С. 498.
- [16] Грановский А.Б., Инуе М., Клерк Ж.П., Юрасов А.М. // ФТТ. 2004. Т. 46. № 3. С. 484.
- [17] *Филиппов А.П.* // Высокомолек. соед. А. 2004. Т. 46. № 3. С. 527.
- [18] Калинников В.Т., Ракитин Ю.В., Новоторцев В.М. // Усп. химии. 2003. Т. 72. № 12. С. 1123.
- [19] Аверьянов Е.М. // ФТТ. 2004. Т. 46. № 8. С. 1509.
- [20] Ванников А.В., Гришина А.Д. // Усп. химии. 2003. Т. 72. № 12. С. 1123.
- [21] Давиденко Н.А., Деревянко Н.А., Ищенко А.А., Павлов В.А. // Опт. и спектр. 2001. Т. 91. № 4. С. 604.
- [22] Davidenko N.A., Zabolotny M.A., Ishchenko A.A. // Spectrochimica Acta. Part A. 2005. Vol. 61. P. 213.