V. 86, N 4

JULY — AUGUST 2019

ФОТОЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ПЛЕНОЧНЫХ КОМПОЗИТОВ НА ОСНОВЕ ПОЛИ-N-ЭПОКСИПРОПИЛКАРБАЗОЛА И МЕРОЦИАНИНОВЫХ КРАСИТЕЛЕЙ

Н. А. Давиденко^{1*}, И. И. Давиденко¹, А. А. Ищенко², И. В. Курдюкова², Е. В. Мокринская¹, Л. С. Тонкопиева¹, Н. Г. Чуприна¹

УДК 541.14;541.49;541.64;535.5

¹ Киевский национальный университет имени Тараса Шевченко, 01601, Киев, ул. Владимирская, 64/13, Украина; e-mail: ndav@univ.kiev.ua ² Институт органической химии НАН Украины, Киев, 02660, Украина

(Поступила 4 марта 2019)

Исследованы фотопроводящие и фотовольтаические свойства пленочных композитов на основе поли-N-эпоксипропилкарбазола с добавками новых мероцианиновых красителей — производных флуорена. Установлено, что композиты имеют дырочный тип фотопроводимости, а внутренний фотоэффект определяется фотогенерацией носителей заряда из молекул красителя и переносом дырок по донорным фрагментам полимерной матрицы в соответствии с прыжковым типом проводимости. Сделан вывод, что фотовольтаический отклик возрастает при использовании мероцианиновых красителей, электронное строение которых приближается к структуре идеального полиметина.

Ключевые слова: полимерные композиты, мероцианины, фотопроводимость, фотогенерация, электронный транспорт, фотовольтаика.

We investigate the photoconductive and photovoltaic properties of film composites based on poly-Nepoxypropyl-carbazole with additives of new merocyanine dyes – derivatives of fluoren. It is established that these composites have the hole type of photoconductivity, and their internal photoeffect is determined by the photogeneration of charge carriers from the dye molecules and the transfer of the holes to the donor fragments of the polymer matrix in accordance with the jump conduction type. We conclude that the photovoltaic response increases upon application of new dyes the electronic structure of which is close to the structure of an ideal polymenine.

Keywords: polymer composites, merocyanines, photoconductivity, photogeneration, electronic transport, photovoltaics.

Введение. Для оптических сред используются светочувствительные пленочные полимерные композиты (ППК) на основе карбазолсодержащих полимеров и олигомеров [1—8] с добавками сенсибилизатора фотопроводимости [9—12]. Наличие карбазольных фрагментов в полимерной цепи обеспечивает перенос неравновесных носителей заряда (ННЗ) в фотопроводящем слое этих сред. ННЗ (дырки) возникают при облучении слоя видимым светом. Поскольку карбазолсодержащие полимеры не поглощают видимый свет, в состав ППК вводят сенсибилизаторы, например красители. В возбужденном состоянии молекулы красителя могут захватывать электроны с карбазольных фрагментов и образовывать ННЗ. Известны фотополупроводниковые ППК на основе поли-N-эпоксипропилкарбазола (ПЭПК) [9—13]:

PHOTOELECTRIC PROPERTIES OF FILM COMPOSITES BASED ON POLY-N-EPOXYPRO-PYLCARBAZOLE AND MEROCYANINE DYES

N. A. Davidenko^{1*}, I. I. Davidenko¹, A. A. Ishchenko², I. V. Kurdyukova², E. V. Mokrinskaya¹, L. S. Tonkopieva¹, N. G. Chuprina¹ (¹ Taras Shevchenko National University of Kyiv, 64/13 Volodymyrs'ka Str., Kyiv, 01601, Ukraine; e-mail: ndav@univ.kiev.ua; ²Institute of Organic Chemistry, National Academy of Sciences of Ukraine, Kyiv, 02660, Ukraine)



ПЭПК

Во внешнем электрическом поле ННЗ, а именно электронные вакансии (дырки), дрейфуют между соседними карбазольными фрагментами ПЭПК и образуют ток фотопроводимости. Условием успешного использования фотополупроводниковых ППК для оптоэлектроники и фотовольтаики является высокая подвижность ННЗ, что обеспечивает малое время отклика фотопроводимости на облучение светом, а также широкий спектральный диапазон фоточувствительности, включая ближнюю ИК область. Для этой цели широко используются катионные красители [14]. Однако из-за дрейфа противоионов у них возникают темновые токи, которые снижают эффективность фотовольтаического отклика [15]. Этого недостатка лишены нейтральные внутриионные красители мероцианинового типа с внутримолекулярным переносом заряда, но они, как правило, обладают меньшими экстинкциями, чем соответствующие ионные красители [16]. Поэтому для фотовольтаики необходимо создать мероцианины с интенсивным поглощением света. Для достижения такого эффекта электронное строение мероцианина должно приближаться к структуре идеального полиметина [17]. Это может быть достигнуто подбором донорно-акцепторных свойств концевых групп. Нами созданы такие мероцианины на основе среднеэлектронодонорного ядра индоленина и сильного электроноакцептора тризамещенного флуорена [18], сопряженных между собой электронной системой полиметиновой цепи, по которой осуществляется внутримолекулярный перенос заряда: трис((2,2,3,3,4,4,5,5-октафторпентил)9-((Е)-2-(1,3,3-триметилиндолин-2-илиден)этилиден)-9Н-флуорен-2,4,7-трисульфонат (1) и трис(2,2,3,3,4,4,5,5-октафторпентил)9-((2E,4E)-4-(1,3,3-триметилидолин-2-илиден)бут-2-ен-1-илиден)-9Н-флуорен-2,4,7-трисульфонат (2)



При удлинении полиметиновой цепи вклад структуры идеального полиметина возрастает, что приводит к значительному росту экстинкции (рис. 1).

Цель настоящей работы — исследование фотоэлектрических свойств ППК с мероцианиновыми красителями 1 и 2. Флуорен с октафторпентилсульфонатными заместителями обладает большей электроноакцепторностью, чем известный его аналог с нитрогруппами в тех же положениях [18], производные которого широко используются в информационных средах на основе органических аморфных полупроводников [13]. Кроме того, у красителей на основе первого интенсивность поглощения света концентрируется преимущественно в длинноволновой полосе, тогда как у красителей-производных последнего она распределяется по разным электронным переходам молекулы за счет участия уровней NO₂-группы [19]. Отметим, что октафторпентилсульфонатные заместители значительно улучшают растворимость красителей в органических средах, что повышает качество изготовленных полимерных пленок.

Эксперимент. В качестве сенсибилизаторов фотопроводимости использованы красители 1 и 2. Эти красители обладают положительной сольватохромией, т. е. дипольный момент при возбуждении возрастает. При удлинении полиметиновой цепи вклад структуры идеального полиметина увеличивается, о чем свидетельствует батохромный сдвиг полосы поглощения ~100 нм (как у симметричных ионных красителей [20]) и значительный рост экстинкции (рис. 1). Такие спектральные эффекты привлекательны для использования в фотовольтаических преобразователях.

Образцы готовили со свободной поверхностью ППК (стеклянная подложка)/ITO/ППК и сандвичструктур (стеклянная подложка)/ITO/ППК/Ag, где ITO — электропроводящий слой SnO₂:In₂O₃. Для этого растворы красителей **1**, **2** и ПЭПК в хлористом метилене наносили на стеклянную подложку со слоем ITO, высушивали в течение 24 ч при комнатной температуре, а затем 48 ч в сушильном шкафу при 80 °C. Содержание **1**, **2** в ПЭПК 10 мас.%. Концентрация 10 мас.% **1**, **2** в ПЭПК обеспечивает высокую эффективность фотогенерации HH3, и при ней еще не образуются агрегаты сенсибилизатора [21]. Толщина ППК $L \sim 1.5$ мкм измерена с помощью интерференционного микроскопа МИИ-4. Электрод Аg готовили путем нанесения серебряной пасты на поверхность ППК.



Рис. 1. Спектры электронного поглощения 1 (1), 2 (2) в CH₂Cl₂

Для образцов со свободной поверхностью ППК измерялся потенциал (V_{PH}) свободной поверхности ППК относительно электрода ІТО до облучения светом со стороны прозрачного электропроводящего слоя ITO, его изменение во время (t) облучения и после выключения света. Фотовольтаические свойства образцов оценивались по электрическому потенциалу (VPH^{max}) поверхности на квазистационарном участке зависимости $V_{\rm PH}(t)$. Для измерений $V_{\rm PH}(t)$ применялась методика измерения потенциала поверхности с помощью динамического зонда (метод Кельвина [22]). Выбор этой методики обоснован тем, что в этом случае отсутствует влияние на фотопроцессы в ППК контактной разности потенциалов, которая возникает в образцах сандвич-структуры с электродами из разных материалов. В качестве зонда использована Ад-пластина диаметром 4 мм. Частота колебаний зонда 4 кГц. Для этих же образцов измерен электрический потенциал ($V_{\rm p}$) поверхности ППК после зарядки в коронном разряде без облучения и при облучении светом. Коронный разряд создавался при положительном и отрицательном потенциале коронирующего электрода относительно слоя ІТО. Сразу после зарядки в коронном разряде максимальный потенциал поверхности пленок относительно слоя ІТО $V_{\rm p}^{\rm max} = \pm (180-200)$ В, что соответствует напряженности электрического поля внутри пленки ~10⁸ В/м. Для создания коронного разряда использовано специально разработанное устройство, в котором коронный разряд образуется благодаря приложению постоянного электрического напряжения ~10 кВ между слоем ITO и металлической нитью над поверхностью ППК. Для измерения V_p, так же как и VPH, применялся метод Кельвина. Скорость спада потенциала поверхности ППК оценивалась по отрезку времени $t_{1/2}$, за который V_p^{max} уменьшается в два раза. Эту скорость сравнивали по значениям $t_{1/2}$ для положительной ($t_{1/2}(+)$) и отрицательной ($t_{1/2}(-)$) зарядки поверхности ППК. В образцах сандвич-структуры измерялась плотность фототока (*j*_{ph}) в зависимости от величины и полярности электрического напряжения (U), прикладываемого к электрическим контактам, интенсивности (I) света, которым облучались образцы со стороны прозрачного электрода ITO. Ток jph и его квазистационарное значение (*j*_{ph}^{max}) определялись как добавка к току проводимости после установления переходных процессов в результате включения электрического напряжения и в процессе облучения образцов светом. Величина U изменялась в диапазоне 0—300 В. Для образцов сандвич-структуры также измерены диэлектрические характеристики ППК, а именно тангенс угла диэлектрических потерь (tg\delta) и электрическая емкость (C), в зависимости от частоты (f) синусоидального переменного электрического напряжения с амплитудой 5 В без облучения и при облучении светом из области поглощения красителей. Из этих измерений рассчитаны $\Delta tg\delta_{PH} = (tg\delta_{PH} - tg\delta_0)/tg\delta_0$ и $\Delta C_{PH} = (C_{PH} - C_0)/C_0$, где tg δ_0 , C_0 и tg δ_{PH} , C_{PH} — тангенс угла диэлектрических потерь и электрическая емкость до и после включения света облучения (а также после его выключения). Для облучения образцов использованы светодиоды с одинаковой силой света ~3 кд и максимумом излучения на $\lambda_{irr} \sim 532$ и 650 нм, которые близки к длине волны длинноволнового максимума поглощения 1 и 2 в ПЭПК. Интенсивность света, падающего на образец в активную область зонда со стороны стеклянной подложки, ~10 Вт/м². Все измерения проведены при комнатной температуре 20 °C.

Пленка ПЭПК не поглощает свет в видимой области спектра. При введении в нее красителей появляются полосы поглощения, соответствующие длинноволновым электронным $\pi\pi^*$ -переходам красителей **1** и **2** (рис. 1). В исследуемых образцах обнаружены фотовольтаические свойства ППК и эффект фотопроводимости (рис. 2 и 3) при их облучении светом из области поглощения красителей. После начала облучения образцов с **1** и **2** со свободной поверхностью ППК величина $V_{\rm PH}$ нарастает и имеет положительный знак (рис. 2, *a*). После выключения света релаксация $V_{\rm PH}$ происходит медленнее, чем нарастание, а характерное время этой релаксации нельзя описать простой экспоненциальной функцией.

В образцах со свободной поверхностью ППК отсутствует внутреннее электрическое поле, силовые линии которого направлены перпендикулярно поверхности пленки. Поэтому можно считать, что появление положительных электрических зарядов на свободной поверхности этих пленок при их облучении светом связано с диффузией фотогенерированных дырок в направлении от облучаемого контакта ITO к свободной поверхности. Диффузия H3 вызвана возникновением градиента концентрации подвижных H3, который больше вблизи облучаемого электрода ITO. Такой диффузионный механизм фотовольтаического эффекта (эффект Дембера) характерен для фотополупроводниковых материалов, в которых при облучении образуются разноименные H3 (электроны и дырки) с различающимися подвижностями [23]. Следовательно, в образцах с исследуемыми ППК фотовольтаический эффект определяется фотогенерацией электронно-дырочных пар (ЭДП), транспортом положительных H3 (дырок) к свободной поверхности ППК, а менее подвижные отрицательные H3 вместе с захва-



Рис. 2. Зависимости $V_{PH}(t)$ для образцов со свободной поверхностью пленок ПЭПК с 1 (1, 1') и 2 (2, 2') при их облучении светом с $\lambda_{irr} = 532$ (1, 2) и 650 нм (1', 2'); стрелкой отмечено время выключения света (*a*); зависимости $V_p/V_p^{max}(t)$ после начала облучения светом для образцов со свободной поверхностью пленок ПЭПК с 1 (1, 1') и 2 (2, 2') для отрицательной (1, 2) и положительной (1', 2') зарядки поверхности ППК при их облучении светом с $\lambda_{irr} = 532$ (1, 1') и 650 нм (2, 2') (б)

ченными дырками создают объемный заряд. Наличие объемного заряда может быть причиной медленного спада $V_{\rm PH}^{\rm max}$ после выключения света (рис. 2, δ). О дырочном типе фотопроводимости исследуемых ППК свидетельствуют измерения зависимости $V_p(t)$ для разной полярности зарядки свободной поверхности в коронном разряде. На рис. 2, δ представлены зависимости $V_p/V_p^{\rm max}$ от времени tпосле начала облучения образцов. Для всех образцов величина $t_{1/2}(-)$ немного меньше, чем $t_{1/2}(+)$. Это означает, что во внешнем электрическом поле дырки, которые появляются в объеме ППК в результате фотогенерации, с бо́льшей скоростью нивелируют отрицательный заряд ионов на поверхности ППК, заряженной в коронном разряде, чем электроны нивелируют положительный заряд такой же природы. Следовательно, подвижность дырок больше, чем электронов. Во внешнем электрическом поле, созданном коронным разрядом, именно диссоциация ЭДП является причиной разрядки заряженной свободной поверхности ППК (рис. 2, δ).

О наличии внутреннего фотоэффекта в исследуемых ППК и влиянии подвижности фотогенерированных НЗ и процессов захвата ННЗ на фотоэлектрические свойства ППК позволяют судить также данные фотодиэлектрических исследований, в частности характер изменения tgo при облучении соответствующих ППК (рис. 3, *a*). Величина $\Delta tg \delta_{bh} > 0$ отвечает фотогенерации подвижных H3, поскольку tgδ особенно чувствителен к наличию именно подвижных H3 [24]. После прекращения облучения релаксация фотодиэлектрического эффекта происходит симметрично его нарастанию и время этого изменения составляет несколько секунд. Поскольку приращение емкости ППК ΔC_{ph} заметно меньше соответствующих значений Δtgδ_{PH} при облучении исследуемых ППК, то общий замедленный характер кинетики нарастания и релаксации фотодиэлектрического эффекта в исследуемых ППК в значительной степени обусловлен низкой подвижностью фотогенерированных НЗ в ППК. Несколько более быструю релаксацию фотодиэлектрического эффекта по сравнению с релаксацией соответствующего фотовольтаического отклика в исследуемых ППК (рис. 2, а), а также близкую к симметричной кинетику можно объяснить более высокой подвижностью фотогенерированных ННЗ в ППК и, соответственно, меньшим вкладом процессов их захвата в переменных электрических полях при измерениях tg δ_{ph} (достаточно высокая напряженность электрического поля ~10⁷ В/м). Последнее связано с тем, что для большинства аморфных молекулярных полупроводников подвижность НЗ характеризуется достаточно сильной электрополевой зависимостью [13, 23]. Кроме того, установлено, что в образцах сандвич-структуры кинетики нарастания и релаксации фототока симметричны, а характерное время этих процессов, определяемое по уровню $0.7 j_{ph}^{max}$, составляет ~0.1 с. Кинетика $j_{ph}(t)$ не зависит от полярности напряжения, прикладываемого к электрическим контактам. Последнее означает, что в *j*_{ph} отсутствует добавка инжекционных токов ННЗ из электрических контактов, а фототок определяется фотогенерацией НЗ из молекул 1, 2 и их переносом по карбазолильным фрагментам ППК. Однако $|j_{ph}|$ нелинейно зависит от U. На рис. 3, б представлены зависимости $\lg j_{ph}$ от $E^{1/2}$, где *E* = *U*/*L* — напряженность электрического поля в ППК. В используемых координатах зависи-



Рис. 3. Зависимости $\Delta tg\delta_{ph}(f)(a)$ и $lgj_{ph}(E^{1/2})(\delta)$ для образцов сандвич-структуры с пленками ПЭПК с **1** (1) и **2** (2): *а* — после облучения в течение 1 мин светом с $\lambda_{irr} = 532$ (1) и 650 нм (2) и δ — при их облучении светом с $\lambda_{irr} = 532$ (1) и 650 нм (2)

мости $\lg j_{ph}(E^{1/2})$ линейны, что позволяет для анализа результатов использовать разработанные модельные представления [13, 23] о фотогенерации и переносе ННЗ в ППК. Ранее [13] установлено, что зависимость j_{ph} от *E* можно представить в аналитическом виде:

$$j_{\rm ph}(E,T) \sim \exp(-(W_{\rm 0ph} - \beta E^{1/2})/k_{\rm B}T_{\rm eff}),$$
 (1)

где W_{0ph} — энергия активации фототока, которая в карбазолсодержащих ППК может изменяться в зависимости от используемых центров фотогенерации; $\beta = (q^3/\pi\epsilon\epsilon_0)^{1/2}$ — коэффициент, равный постоянной Пула—Френкеля [13, 23]; k_B — постоянная Больцмана; $T_{eff}^{-1} = T^{-1} - T_0^{-1}$ — эффективная температура, рассчитываемая с учетом температуры T_0 , которая обычно определяется экспериментально как температура, при которой пересекаются зависимости $\lg j_{ph} - T^{-1}$ в области больших T, измеренные для различных E. Для карбазолсодержащих ППК $T_0 \approx 490$ К. Рассчитанное из тангенса угла наклона прямых на рис. 3, δ значение β в (1) составляет (4.2 ± 0.2) · 10^{-5} эВ (В/м)⁻¹ и близко к постоянной Пула–Френкеля. Поэтому для анализа результатов можно использовать ранее разработанные модельные представления о фотогенерации и транспорте ННЗ в ППК. Можно считать, что в исследуемых ППК центрами фотогенерации являются мономерные молекулы 1, 2. После возбуждения светом они могут образовывать ЭДП, при диссоциации которых появляются свободные ННЗ. Перенос ННЗ (дырок) осуществляется в основном по карбазольным фрагментам ПЭПК.

Заключение. На основании полученных результатов можно считать, что пленочные полимерные композиты на основе поли-N-эпоксипропилкарбазола с красителями 1, 2 обладают фотопроводящими и фотовольтаическими свойствами из-за способности молекул 1, 2 к фотогенерации дырок в поли-N-эпоксипропилкарбазоле. Бо́льшие значения $V_{\rm PH}$ в пленочных полимерных композитах с 2 по сравнению с 1 могут быть связаны с более высокой экстинкцией у красителя 2 вследствие бо́льшего приближения его электронного строения к структуре идеального полиметина. Мероцианиновые красители могут быть использованы для создания новых фотопроводящих материалов, в частности, в фотовольтаических преобразователях солнечной энергии.

[1] Handbook of Optical Metrology: Principles and Applications, Ed. T. Yoshizawa, 2nd ed., CRC Press (2017)

[2] P. Kumar. Organic Solar Cells: Device Physics, Processing, Degradation, and Prevention, CRC Press (2016)
[3] Elementary Processes in Organic Photovoltaics, Ed. K. Leo, Springer (2016)

[4] P. Deng, C.H.Y. Ho, Y. Lu, H.-W. Li, S.-W. Tsang, S. K. Soc, B. S. Ong. Chem. Commun., 53 (2017) 3249-3252

[5] В. А. Миличко, А. С. Шалин, И. С. Мухин, А. Э. Ковров, А. А. Красилин, А. В. Виноградов, П. А. Белов, К. Р. Симовский. УФН, 186, № 8 (2016) 801—852 [V. А. Milichko, А. S. Shalin, I. S. Mukhin, A. E. Kovrov, А. А. Krasilin, А. V. Vinogradov, Р. А. Belov, С. R. Simovskii. Sov. Phys. Usp., 59, N 8 (2016) 727—772]

[6] Е. А. Князева, О. А. Ракитин. Успехи химии, 85, № 10 (2016) 1146—1183 [Е. А. Кнуаzeva, О. А. Rakitin. Russ. Chem. Rev., 85, N 10 (2016) 1146—1183]

[7] В. В. Ракитин, Г. Ф. Новиков. Успехи химии, 86, № 2 (2017) 99—112 [V. V. Rakitin, G. F. Novikov. Russ. Chem. Rev., 86, N 2 (2017) 99—112]

[8] G. Ding, J. Yuan, F. Jin, Y. Zhang, L. Han, X. Ling, H. Zhao, W. Ma. Nano Energy, 36 (2017) 356-365

[9] Е. В. Мокринская, С. Л. Студзинский, В. А. Павлов, Н. Г. Чуприна, В. В. Кравченко, А. И. Маринин, Л. С. Тонкопиева, И. И. Давиденко, Н. А. Давиденко. Химия высоких энергий, 51, № 4 (2017) 278—283 [E. V. Mokrinskaya, S. L. Studzinsky, V. A. Pavlov, N. G. Chuprina, V. V. Kravchenko, A. I. Marinin, L. S. Tonkopieva, I. I. Davidenko, N. A. Davidenko. High Energy Chem., 51, N 4 (2017) 263—268]

[10] Н. А. Давиденко, И. И. Давиденко, С. Л. Студзинский, Л. И. Костенко, А. А. Ищенко, E. B. Мокринская, Л. С. Тонкопиева. Химия высоких энергий, 49, № 6 (2015) 463–468. [N. A. Davidenko, I. I. Davidenko, S. L. Studzinsky, L. I. Kostenko, A. A. Ishchenko, E. V. Mokrinskaya, L. S. Tonkopieva. High Energy Chem., 49, N 6 (2015) 420–425]

[11] N. A. Davidenko, Yu. P. Getmanchuk, E. V. Mokrinskaya, L. R. Kunitskaya, I. I. Davidenko, V. A. Pavlov, S. L. Studzinsky, N. G. Chuprina. Appl. Opt., 53, N 10 (2014) B242—B247

- [12] N. A. Davidenko, I. I. Davidenko, V. A. Pavlov, N. G. Chuprina, V. V. Kravchenko, N. N. Kuranda, E. V. Mokrinskaya, S. L. Studzinsly. Appl. Opt. 57, N 8 (2018) 1832—1837
- [13] Н. А. Давиденко, А. А. Ищенко. Теор. и экспер. химия, 38, № 2 (2002) 84—102 [N. A. Davidenko, А. А. Ishchenko. Theor. Exp. Chem., 38, N 2 (2002) 88—108]
- [14] Г. В. Булавко, А. А. Ищенко. Успехи химии, 83, № 7 (2014) 575—599 [G. V. Bulavko, A. A. Ishchenko. Russ. Chem. Rev., 83, N 7 (2014) 575—599]
- [15] Г. В. Булавко, Н. А. Давиденко, Н. А. Деревянко, А. А. Ищенко, А. В. Кулинич. Теор. и экспер. химия, 51, № 1 (2015) 34—40 [G. V. Bulavko, N. A. Davidenko, N. A. Derevyanko, A. A. Ishchenko, A.V. Kulinich. Theor. Exp. Chem., 51, N 1 (2015) 37—44]
- [16] V. N. Bliznyuk, J. Gasiorowski, A. A. Ishchenko, G. V. Bulavko, N. A. Derevyanko, N. S. Sariciftci. Org. Electron., 15, N 6 (2014) 1105—1112
- [17] А. В. Кулинич, А. А. Ищенко. Успехи химии, 78, № 2 (2009) 151—175 [A. V. Kulinich, А. А. Ishchenko. Russ Chem Rev., 78, N 2 (2009) 141—164]
- [18] I. V. Kurdyukova, A. A. Ishchenko, D. D. Mysyk. Dyes Pigm., 142 (2017) 201-211
- [19] И. В. Курдюкова, А. А. Ищенко. Успехи химии, 81, № 3 (2012) 258—290 [I. V. Kurdyukova, А. А. Ishchenko. Russ. Chem. Rev., 81, N 3 (2012) 258—290]
- [20] А. А. Ищенко. Теор. и экспер. химия, **34**, № 4 (1998) 214—232 [А. А. Ishchenko. Theor. Exp. Chem., **34**, N 4 (1998) 191—210]
- [21] Н. А. Давиденко, А. А. Ищенко. ФТТ, 42, № 8 (2000) 1365–1371 [N. A. Davidenko, А. А. Ishchenko. Phys. Solid State, 42, N 8 (2000) 1403—1409]
- [22] M. Nonnenmacher, M. P. O'Boyle, H. K. Wickramasinghe. Appl. Phys. Lett., 58 (1991) 2921-2923
- [23] M. Pope, C. E. Swenberg. Electronic Processes in Organic Crystals. Clarendon Press, Oxford (1982)
- [24] В. Т. Аванесян, М. Ю. Пучков. ФТТ, 51, № 10 (2009) 2052—2054 [V. Т. Avanesyan, M. Yu. Puchkov. Phys. Solid State, 51, N 10 (2009) 2178—2181]