

Література

1. Снитюк В., Кучер П. Информационно-аналитические модели и эволюционные аспекты решения задачи комплектования // Искусственный интеллект — 2009. — № 4. — С. 268-273.
2. Кучер П.П., Снитюк В.Е. Комплектование аварийно-спасательной техники — задача нечеткой многокритериальной оптимизации // АСУ и приборы автоматики. — 2009. — Вып.149. — С. 60-65.
3. Lodi A., Martello S., Vigo D. Recent advances on two-dimensional bin packing problems. Discrete Appl. Math., 2002. — Vol. 123. — Pp. 379-396.
4. Чавкин А. М. Методы и модели рационального управления в рыночной экономике / А. М. Чавкин. — М.: Финансы и статистика, 2001. — 320 с.
5. Ивахненко А. Г. Долгосрочное прогнозирование и управление сложными системами / А. Г. Ивахненко. — К.: Техника, 1975. — 312 с.
6. Хайкин С. Нейронные сети: полный курс / С. Хайкин. — М.: Вильямс, 2006. — 1104 с.
7. Holland J. H. Adaptation in natural and artificial systems. An introductory analysis with application to biology, control and artificial intelligence / J. H. Holland. — London: Bradford book edition, 1994. — 211 p.

УДК 669.75.051/054

СЕНСИБІЛІЗАТОРИ ФОТОПРОВІДНОСТІ ПОЛІВІНІЛКАРБАЗОЛУ

Кандидат хімічних наук Березіна Н.О.

У статті розглянуто можливості використання телурорганічних сполук (TOC) для сенсибілізації фотопровідності у полівінілкарбазолу (ПВК).

In the article the possibility of using telurorhanichnyh compounds (TOC) for the sensitization of photoconductivity in polivinilkarbazolu (PMCs).

Як було показано раніше, для сенсибілізації фотопровідності полімерів до видимої та близької ІЧ областей спектру запропоновано велику кількість органічних сполук різних класів: барвники (ксантенові, триарилметанові, акридинові, тіазинові, пирілієві та ін.), нітровані конденсовані ароматичні вуглеводні, ангідриди кислот, хіони [1, 2].

Однак досягнута в результаті їх використання світлоочутливість органічних фотонагівпровідників недостатня для практичних цілей. Тому пошук нових класів сенсибілізаторів залишається актуальним.

Вже на зорі розвитку електрофотографічної техніки було згасовано, що селенові пластини значно збільшують свою як інтегральну, так і спектральну фоточутливість при додаванні декількох процентів телуру. Ця обставина спонукала нас дослідити можливості використання телурорганічних сполук (TOC) для сенсибілізації фотопровідності у полівінілкарбазолу (ПВК).

В таблиці наведені формули TOC, а також U_0 — початковий потенціал поверхні зразка (зразки заряджали до однакового потенціалу 400 В, однак не для всіх це можливо); v_{τ} — початкова швидкість темнової розрядки, яку отримували диференціюванням початкової ділянки експериментальної кривої темнової розрядки шару; $v_{\text{УФ}}$ — швидкість світлової розрядки, отримана аналогічно при опроміненні зразків УФ випроміненням ртутної лампи ДРШ-250 з світлофільтром УФС-1 (інтенсивність $L = 0,8 \text{ Вт}/\text{м}^2$); v_{bo} — швидкість світлової розрядки при опроміненні зразків інтегральним світлом лампи розжарювання з теплофільтром ($L = 1 \text{ Вт}/\text{м}^2$). Для порівняння наведені дані для ПВК з еталонним сенсибілізатором 2,4,7 - тринітрофлуореноном.

Аналіз отриманих результатів показав, що найкращі сенсибілізуючі властивості мають діарилтелурдигалогеніди (I-II), 10,10-дібромтелурсантон (ХХІІ) і о-бензилзаміщений фенілтелуртригалогенід (VІІІ). Шари ПВК, які містять інші арилтелуртригалогеніди (IV-VІІ), подібно до перхлоратів телурсантенилія (ХХІІІ-ХХV), мають погані зарядні характеристики. Тетраорганозаміщені телура (IX-XІ) є малоефективними сенсибілізаторами.

Таблиця 1.

Темнові і світлові характеристики зразків ПВК, сенсибілізованих телурорганічними сполуками

N	Сенсибілізатор	U _n , B	V ⁿ _T , B/c	V ⁿ _{УФ} , B/c	V ⁿ _{BO} , B/c
1	2	3	4	5	6
	—	400	0,2	26	2
	2,4,7-тринітрофлуоренон	400	0,2	66	32
I	 4,4'-bis(phenyl)bis(bromotellurium(IV))	400	0,4	59	49
II	 4-(bromophenyl)-4-(phenyl)bist(bromotellurium(IV))	400	1,1	37	67
III	 4-(ethoxyphenyl)-4-(4-ethoxyphenyl)bist(bromotellurium(IV))	400	0,8	64	38
IV	 4-(bromophenyl)tellurium(IV) chloride	0	-	-	-
V	 4-(methoxyphenyl)tellurium(IV) chloride	0	-	-	-
VI	 3,5-bis(methoxyphenyl)tellurium(IV) chloride	20	-	-	-
VII	 4-(4-phenylbutyl)tellurium(IV) chloride	130	0,8	-	13
VIII	 4-(4-phenylbenzyl)tellurium(IV) bromide	260	201	46	45
IX	 Poly[2,2'-(4,4'-biphenyleneoxy)diphenyl] tellurium(IV) bromide	400	1,4	42	12

Продовження таблиці 1.

N	Сенсибілізатор	U_n, B	$V_{y\Phi}^n, B/c$	$V_{y\Phi}^n, B/c$	$V_{B_0}^n, B/c$
X		400	1,1	16	10
XI		400	1,7	20	18
XII		400	0,7	67	27
XIII		400	2,5	96	37
XIV		400	2,3	13	13
XV		390	0,4	25	25
XVI		400	1,0	10	10

N	Сенсибілізатор	U_n, B	$V_T^n, B/c$	$V_{y\phi}^n, B/c$	$V_{bo}^n, B/c$
XVII		400	0,4	8	8
XVIII		130	1,4	10	10
XIX		400	0,5	8	8
XX		400	0,3	18	18
XXI		400	0,5	15	15
XXII		400	1,1	46	46
XXIII		0	-	-	-

Продовження таблиці 1.

N	Сенсибілізатор	U_n, B	$V_{T, B/c}$	$V_{\text{уф}, B/c}$	$V_{\text{бо}, B/c}$
XXIV	 ClO_4^-	0	-	-	-
XXV	 ClO_4^-	0	-	-	-

Для з'ясування механізму сенсибілізації були зняті спектри поглинання дихлоретанових розчинів ТОС, ПВК і їх суміші в молярному співвідношенні 1:10 (рис. 1.2). Максимуми довгохвильових смуг поглинання тетраорганозаміщених телура розташовані в області 250-260 нм, діарилтелурдигалогенідів, арилтелуртригалогенідів, телураксантона – 380–420 нм, перхлоратів телураксантенилія 590-620 нм. У спектрах розчинів суміші ТОС і ПВК є широкі смуги поглинання у видимій області спектра, що є свідченням реакції комплексоутворення компонентів, можливо, донорно-акцепторного типу. Максимуми поглинання комплексів ПВК з діарилтелурдигалогенідами знаходяться в УФ області спектра (див. Рис.1), у випадку арилтелуртригалогенідів (див. Рис. 2) – в області 620-640 нм. Суміші ПВК з солями телураксантенилія поглинають світло аж до 900 нм з максимумами при 600 і 640 нм. Виявлено, що комплекси сполук IV-VIII, ХХІІІ-ХХV в розчинах і пільвках за добу самодовільно суттєво змінюються: поглинання в червоній області спектра зменшується, колір комплексів стає коричневим. Це може бути наслідком утворення іон-радикальних солей і наступним вступом компонентів в реакції між собою. Кінцеві продукти цих переворінь мають, вочевидь, іонний характер, що призводить до підвищення електропровідності шарів ПВК. Тетраорганозаміщені телура утворюють з ПВК комплекси, які відрізняються дуже слабким поглинанням у видимій області спектру (400-440 нм).

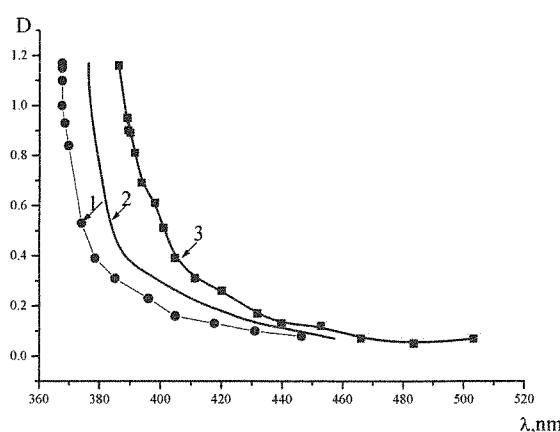


Рис. 1. Спектри поглинання в дихлоретані: 1-ПВК(10^{-2} моль/л), 2-дифенілтепурдібромід (10^{-3} моль/л), 3-ПВК(10^{-2} моль/л) + дифенілтепур-дібромід (10^{-3} моль/л)

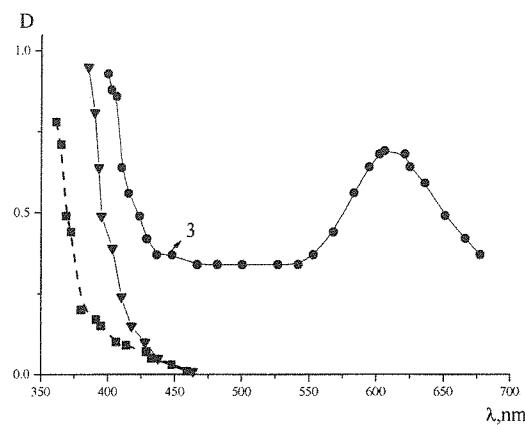


Рис.2 Спектри поглинання в дихлоретані: 1-ПВК(10^{-2} моль/л), 2-*n*-метоксифенілтепуртрихлорид (10^{-3} моль/л), 3-ПВК(10^{-2} моль/л) + *n*-ме-токсифенілтепуртрихлорид (10^{-3} моль/л)

Отримані при спектральних вимірюваннях дані свідчать про те, що процес сенсибілізації ПВК за допомогою ТОС зумовлений утворенням молекулярних комплексів. Результати порівняння сенсибілізуючої здатності ТОС і широко використованого для збільшення чутливості ПВК 2,4,7-тринітрофлуоренона вказують на перспективність цього класу сенсибілізаторів.

Література

- 1.Починок В.Я., Найденов В.П., Короткая Е.Д. и др. Спектральная сенсибилизация карбазолсодержащих полимерных фотополупроводников – Вестн. Киев.ун-та. Химия. 1990.Вып. 31. С. 42-49.
- 2.Березіна Н.О. Кополімери на основі 9-вінілкарбазолу – інформаційні середовища для засобів сучасної техніки – НТУ. 2007. Автореферат дисертації.