

где

$$G(V) = \int_0^{\infty} e^{2iVt} \overline{\delta\omega(t)} \overline{\delta\omega(0)} dt. \quad (7)$$

Применяя формулу (1.2) работы [1], получаем из (6), что спектр штарк-эффекта образован двумя симметричными, лоренцовыми по форме компонентами, отстоящими друг от друга на величину  $2V$  (здесь мы пренебрегли небольшим сдвигом за счет флюктуаций частоты). Ширина каждой из компонент

$$\gamma = \frac{\Gamma}{4} + \frac{G(V)}{4}. \quad (8)$$

Первое слагаемое обусловлено флюктуирующей поправкой к энергиям квази-уровней, а второе — неадиабатической флюктуирующей поправкой  $r_{12}(t)$ . Из формул (7) и (8) видно, что, измеряя ширину штарковской компоненты, как функцию  $V \sim \sqrt{y}$ , где  $Y$  — интенсивность поля, мы получаем спектр корреляционной функции флюктуаций частот.

В частном случае, когда корреляционная функция имеет вид  $\overline{\delta\omega(t)} \overline{\delta\omega(0)} = \Delta^2 e^{-t/\tau_e}$  мы из (7) и (8) получаем формулу (3.20) работы [1].

В заключение отметим, что поскольку спектральный состав падающего излучения содержит информацию о  $\tau_e$  в виде произведения  $\Gamma \sim \Delta^2 \tau_e$ , измерения типа штарк-эффекта представляются единственным возможным для прямого измерения  $\tau_e$ , а также функции корреляции частоты.

### Литература

- [1] Л. Д. Зусман, А. И. Бурштейн. ЖЭТФ, 61, 976, 1971.  
[2] Н. Бломберген. Нелинейная оптика. Изд. «Мир», 1966.

Поступило в Редакцию 6 марта 1972 г.

УДК 535.376

## ОСОБЕННОСТИ НИЗКОТЕМПЕРАТУРНОЙ ЛЮМИНЕСЦЕНЦИИ РАСТВОРОВ ДИФЕНИЛПОЛИЕНОВ ПРИ ЭЛЕКТРИЧЕСКОМ ВОЗБУЖДЕНИИ

В. И. Стеблин

Известна электролюминесценция (ЭЛ) растворов ароматических соединений в электрохимической ячейке, возникающая в результате взаимодействия продуктов, образованных при электролизе [1-4]. В настоящей работе сообщается об ЭЛ, характерной твердому состоянию вещества, возникающей при электрическом возбуждении растворов дифенилполиенов (ДФП) при температурах, близких к температуре затвердевания растворителя. Определены оптимальные условия проявления аномалии ЭЛ. Обсуждаются причины резкого изменения электролюминесцентных свойств растворов.

В опытах использованы растворы ДФП в диметилформамиде (ДМФ) с добавкой тетраэтиламмонийбромида (ТЭАБ). ДМФ очищен методом фракционной дистилляции, ТЭАБ — рекристаллизацией из бидистилированной воды. ДФП с общей формулой  $\text{Ph}-(\text{CH}=\text{CH})_n-\text{Ph}$ , где  $n=2 \div 6$ , очищались двукратной рекристаллизацией из предварительно очищенного ДМФ. Растворы заливались между двумя тонкопленочными платиновыми электродами, нанесенными на кварцевые подложки, и помещались в терmostat, позволяющий охладить исследуемую ячейку до  $-65^\circ\text{C}$ . При температурах, близких к температуре замерзания ДМФ, обнаружено аномальное увеличение удельного сопротивления раствора ( $\rho$ ) при приложении электрического поля. Для удобства процесса увеличения  $\rho$  раствора мы будем называть формовкой, а сами растворы формованными. После того как  $\rho$  достигнет насыщения, необходимость в формирующем поле отпадает. Наибольшая кратность изменения  $\rho$  получена при концентрации ДФП  $8.2 \cdot 10^{-4}$  М/л и концентрации ТЭАБ  $2 \cdot 10^{-4}$  М/л. До формовки  $\rho$  раствора

составляло около  $3.6 \cdot 10^4$  ом см, после формовки  $\rho = 1.5 \cdot 10^{10}$ ,  $3 \cdot 10^9$ ,  $6 \cdot 10^8$ ,  $1.2 \cdot 10^8$ ,  $2.5 \cdot 10^7$  ом см для растворов ДФП с  $n=2, 3, 4, 5, 6$ , соответственно. Чем больше длина цепи сопряжения ДФП, тем меньше  $\rho$ , достигаемое в процессе формовки. Наибольший эффект получен при расстояниях между электродами  $d \leq 0.5$  мм. При увеличении  $d$   $\rho$  уменьшается. Состояние с аномально высоким  $\rho$  существует в интервале температур  $-61 \div -51^\circ$  С. Качество формовки зависит от плотности формующего тока, оптимальной является плотность тока  $4 \div 5$  мка/см<sup>2</sup>.

Частотно-яркостные ( $f-B$ ) и вольт-яркостные ( $V-B$ ) характеристики ЭЛ растворов ДФП с  $n=2$  приведены на рис. 1, 2. Аналогичные закономерности получены и в случае других ДФП. Из этих рисунков видно, что неформованный и формованный растворы по своим электролюминесцентным свойствам сильно различаются, причем в последнем случае  $V-B$  характеристика хорошо спрямляется в координатах

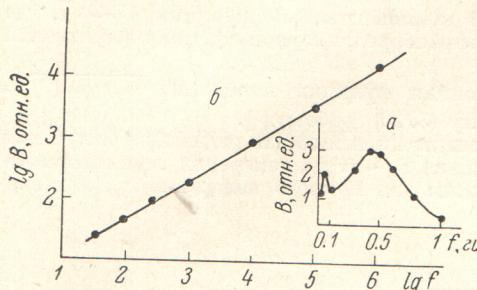


Рис. 1. Частотно-яркостная зависимость ЭЛ ячейки ( $a=0.5$  мм) с раствором ДФП с  $n=2$  при  $T=-45^\circ$  С (a) и  $T=-55^\circ$  С (b, формованный раствор).

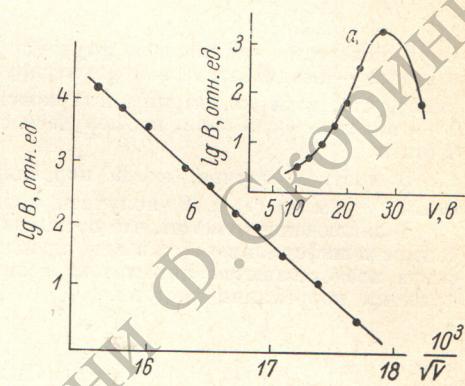


Рис. 2. Вольт-яркостная зависимость ЭЛ ячейки ( $a=0.5$  мм) с раствором ДФП с  $n=2$  при  $T=-45^\circ$  С (a) и  $T=-55^\circ$  С (b, формованный раствор), снятая на частоте 0.5 Гц.

$lg B - V^{-1/2}$ , что свойственно ЭЛ кристаллических образцов органических [5] и неорганических [6] веществ. Такое же положение и с  $f-B$ -зависимостями. Формованные растворы люминесцируют и при возбуждении постоянным электрическим полем.

При наблюдении в люминесцентный микроскоп за состоянием растворов ДФП в процессе формовки зарегистрирован рост нитевидных кристаллов, начинающийся на электродах. Рост нитей продолжался до тех пор, пока они не достигали противоположного электрода. Толщина нитей зависела от плотности формующего тока; при плотности тока  $< 30$  мка/см<sup>2</sup> она составляла  $< 1$  мкм. Увеличение плотности тока сопровождалось утолщением нитей, при высоких плотностях ( $> 1$  ма/см<sup>2</sup>) наблюдался рост дендритов. При электрическом возбуждении ячейки с формованным раствором свечение исходило из нитевидных кристаллов. При  $T=-51^\circ$  С вещество нитей претерпевает фазовый переход от труднорастворимого состояния при  $T < -51^\circ$  С к сравнительно быстрорастворимому при  $T > -51^\circ$  С. Таким образом, оптимальный режим формовки заключается в образовании сверхтонких ( $< 1$  мкм) нитевидных кристаллов в процессе электролиза, а твердотельная ЭЛ формованных растворов определяется возбуждением этих кристаллов.

### Литература

- [1] K. S. V. Santhanam, A. I. Bard. J. Am. Chem. Soc., 87, 133, 1965.
- [2] D. M. Hercules, R. C. Lansbury, D. K. Roe. J. Am. Chem. Soc., 88, 4578, 1966.
- [3] D. L. Magicle, A. Mauger. J. Am. Chem. Soc., 89, 188, 1967.
- [4] R. E. Visco, E. A. Chandross. Electrochim. Acta, 13, 1187, 1968.
- [5] A. M. Звягинцев, В. И. Стеблин, Г. С. Чилая. Ж. прикл. спектр., 13, 165, 1970.
- [6] А. Н. Георгиани, В. И. Стеблин. Тр. ФИАН, 50, 27, 1970.

Поступило в Редакцию 14 апреля 1972 г.