

гому компонента  $B_2^0$  будет сохраняться, а остальные изменяться, то расщепление  ${}^4F_{5/2}$  останется неизменным при изменившемся расщеплении  ${}^4I_{11/2}$ .

Итак, модельный расчет неоднородного уширения полос поглощения и люминесценции  $\text{Nd}^{3+}$  показал, что в разупорядоченной матрице происходит потеря корреляции между штарковскими компонентами в пределах указанных полос при возможности частичной корреляции между различными полосами. Это объясняет имеющиеся экспериментальные результаты и подтверждает возможность получения наиболее полной информации о внутренней структуре неоднородно уширенных полос методами индуцированного сброса люминесценции и узкополосного возбуждения.

### Литература

- [1] В. И. Никитин, М. С. Соскин, А. И. Хижняк. Квант. электрон., 5, 1375, 1978.
- [2] Т. Т. Басиев, Ю. К. Воронько, С. Б. Миров, А. М. Прохоров. Письма ЖЭТФ, 29, 696, 1979.
- [3] В. И. Никитин, И. Л. Рубцова, М. С. Соскин, А. И. Хижняк. Тез. докл. на VI Всесоюзн. симп. по спектр. кристаллов, активированных ионами редкоземельных и переходных металлов, 208, Краснодар, 1979.
- [4] L. A. Riesenbergs. Phys. Rev. Lett., 28, 789, 1972.
- [5] O. K. Алимов, Т. Т. Басиев. ЖЭТФ, 74, 57, 1978.
- [6] В. Р. Белан, Ч. М. Брискина, В. Ф. Золин. Тез. докл. II. Всесоюзн. симп. «Оптические и спектральные свойства стекол в связи с их строением», Обнинск, 1970.
- [7] C. Vrecheg, L. A. Riesenbergs. Phys. Rev. B, 13, 81, 1976.
- [8] M. T. Hutchings. Sol. Stat. Phys., 16, 227, 1964.

Поступило в Редакцию 19 декабря 1980 г.

[УДК 535.373.3+621.373 : 535].546.2

## ГЕНЕРАЦИЯ И ТУШЕНИЕ ЛЮМИНЕСЦЕНЦИИ СИНГЛЕТНОГО МОЛЕКУЛЯРНОГО КИСЛОРОДА АНТРАХИНОНОВЫМИ КРАСИТЕЛЯМИ

E. A. Венедиктов и A. A. Красновский мл.

Известно [1, 2], что под действием света антрахиноновые красители разрушаются и вызывают фотодеструкцию волокна. Считают, что фотоокисление красителей на волокне протекает в результате взаимодействия молекул с радикалами или синглетным молекулярным кислородом ( ${}^1\text{O}_2$ ). В работе [3] показано, что антрахиноновые пигменты эффективно фотосенсибилизируют окисление акцепторов  ${}^1\text{O}_2$ . Целью данного исследования является выяснение способности красителей к генерации и тушению люминесценции  ${}^1\text{O}_2$  в растворе.

Об образовании синглетного молекулярного кислорода судили по генерации люминесценции  ${}^1\text{O}_2$  в области 1270 нм. Свечение измеряли на установке с механическим фосфороскопом и фотоумножителем ФЭУ-83, охлаждаемым сухим льдом [4-8]. Установка позволяла измерять время жизни ( $\tau$ ) и спектры возбуждения люминесценции  ${}^1\text{O}_2$  с  $\tau \geqslant 10^{-4}$  с и квантовым выходом  $\geqslant 10^{-7}$  в диапазоне длин волн от 400 до 1300 нм.

Все измерения выполнены в четыреххлористом углероде марки «Для УФ спектроскопии». Дополнительно растворитель не очищался.

Антрахиноновые красители (см. таблицу) перекристаллизованы и хроматографически очищены на оксиде алюминия.

Генерация  ${}^1\text{O}_2$ . Освещение насыщенных воздухом растворов антрахиноновых красителей в  $\text{CCl}_4$  сопровождается люминесценцией  ${}^1\text{O}_2$ . Спектры возбуждения свечения  ${}^1\text{O}_2$  по положению полос и соотношению интенсивностей близки к спектрам поглощения пигментов (см. рисунок). Квантовый выход образования  ${}^1\text{O}_2$  ( $\gamma_g$ ) красителями, измеренный относительно фотосенсибилизирующей способности тетрафенилбактериохлорина (ТФБХ) (см. методику определения  $\gamma_g$  в работе [8]), представлен в таблице.

**Квантовые выходы образования и константы скорости тушения  ${}^1\text{O}_2$  антрахиноновыми красителями**

Краситель	Структурная формула	$\gamma_g^{0\text{TB}}$	$\gamma_g^{\text{абс}}$	$K_q \cdot 10^{-8}$ , $M^{-1} \cdot \text{с}^{-1}$
Дисперсный оранжевый		0.27	0.12	0.001
Дисперсный фиолетовый K		0.09	0.04	1
Дисперсный ярко-розовый		Не обнаружено		1
Дисперсный синий полиэфирный		0.44	0.20	0.1
Дисперсный красный 2C		—	—	0.04
ТФБХ	—	1	0.45	1

Примечание.  $\gamma_g^{0\text{TB}}$  и  $\gamma_g^{\text{абс}}$  — относительный и абсолютный квантовые выходы образования  ${}^1\text{O}_2$ . Экспериментальная ошибка в определении  $\gamma_g$  и  $K_q$  составляет 10 и 20% соответственно.

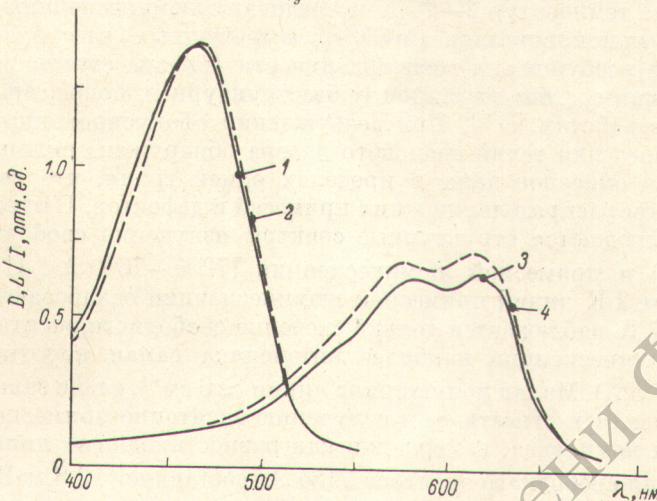
Тушение  ${}^1\text{O}_2$ . В опытах по тушению в качестве фотосенсибилизатора образования синглетного молекулярного кислорода использовали тетрафенилпорфин в концентрации  $(1-5) \cdot 10^{-6}$  М. Длина волны возбуждающего света соответствовала длинноволновой полосе поглощения сенсибилизатора. Тушители подбирали таким образом, чтобы их оптическая плотность в области возбуждения не превышала 1% от оптической плотности тетрафенилпорфина. Зависимость люминесценции  ${}^1\text{O}_2$  от концентрации антрахиноновых красителей описывается уравнением Штерна—Фольмера

$$\frac{L_0}{L} = 1 + K_q \tau C_t \quad (1)$$

где  $L_0$  и  $L$  — интенсивность люминесценции  ${}^1\text{O}_2$  в отсутствие и присутствии тушителя,  $K_q$  — бимолекулярная константа скорости тушения,  $\tau$  — время жизни  ${}^1\text{O}_2$ , которое в  $\text{CCl}_4$  составляет  $2.8 \cdot 10^{-2}$  с [5-8],  $C_t$  — концентрация тушителя.

теля. Значения  $K_g$  для антрахиноновых пигментов, рассчитанные по уравнению (1), представлены в таблице.

Взаимодействие  $^1\text{O}_2$  с красителями сопровождается малоэффективным их превращением. Квантовый выход фотохимических реакций ( $\varphi_{\text{ox}}$ ), измеренный относительно эффективности окисления тетрацена синглетным кислородом [8],  $< 10^{-3}$ . Константа скорости химического тушения  $^1\text{O}_2$  пигментами ( $K_{\text{ox}}$ ), оцененная по уравнению  $K_{\text{ox}} = K_g \frac{\varphi_{\text{ox}}}{\gamma_g}$  [6, 7], имеет значение  $< 10^5 \text{ M}^{-1} \cdot \text{с}^{-1}$ .



Сравнение спектров поглощения (1, 3) и спектров возбуждения люминесценции  $^1\text{O}_2$  (2, 4) в растворах дисперсного оранжевого (1, 2) и дисперсного синего полиэфирного (3, 4) в  $\text{CCl}_4$ .  $D$ ,  $L$  и  $I$  — оптическая плотность раствора красителя, интенсивности люминесценции  $^1\text{O}_2$  и возбуждающего света соответственно. Ширина щели монохроматора 4 нм.

Таким образом, установлено, что антрахиноновые красители являются фотосенсибилизаторами образования  $^1\text{O}_2$ . Процесс генерации  $^1\text{O}_2$  конкурирует с реакциями его тушения пигментами. Причем дезактивация  $^1\text{O}_2$  протекает преимущественно по физическому механизму. Доля химического тушения  $^1\text{O}_2$  составляет  $< 10^{-3}\%$  от общей дезактивации  $^1\text{O}_2$ . Качественная корреляция между значениями  $K_g$  и электронно-донорной способностью заместителей в молекулах красителей позволяет предполагать, что физическое тушение синглетного молекулярного кислорода реализуется в комплексах с переносом заряда между антрахиноновыми пигментами и  $^1\text{O}_2$ .

### Литература

- [1] M. W. Rembold, H. E. A. Kramer. J. Soc. Dyers. Col., 96, 12, 1978.
- [2] Г. Е. Кричевский. Ж. Всес. хим. общ., 21, 72, 1977.
- [3] М. Е. Джанашвили, В. М. Анисимов, О. Н. Карпухин, Г. Е. Кричевский. Изв. АН СССР, сер. хим., 1373, 1979.
- [4] А. А. Красновский мл. Биофизика, 21, 748, 1976.
- [5] А. А. Красновский мл. Биофизика, 22, 927, 1977.
- [6] А. А. Красновский мл., Е. А. Венедиктов. Биофизика, 23, 387, 1978.
- [7] А. А. Красновский Jr. Photochem. Photobiol., 29, 29, 1979.
- [8] А. А. Красновский мл., В. Е. Каган. ДАН СССР, 242, 249, 1978.

Поступило в Редакцию 13 июля 1981 г.