



РОССИЙСКАЯ АКАДЕМИЯ НАУК
ЦЕНТР ФОТОХИМИИ



Фотоактивные супрамолекулярные системы на основе непередельных и макроциклических соединений

Чл.-корр. РАН, проф.

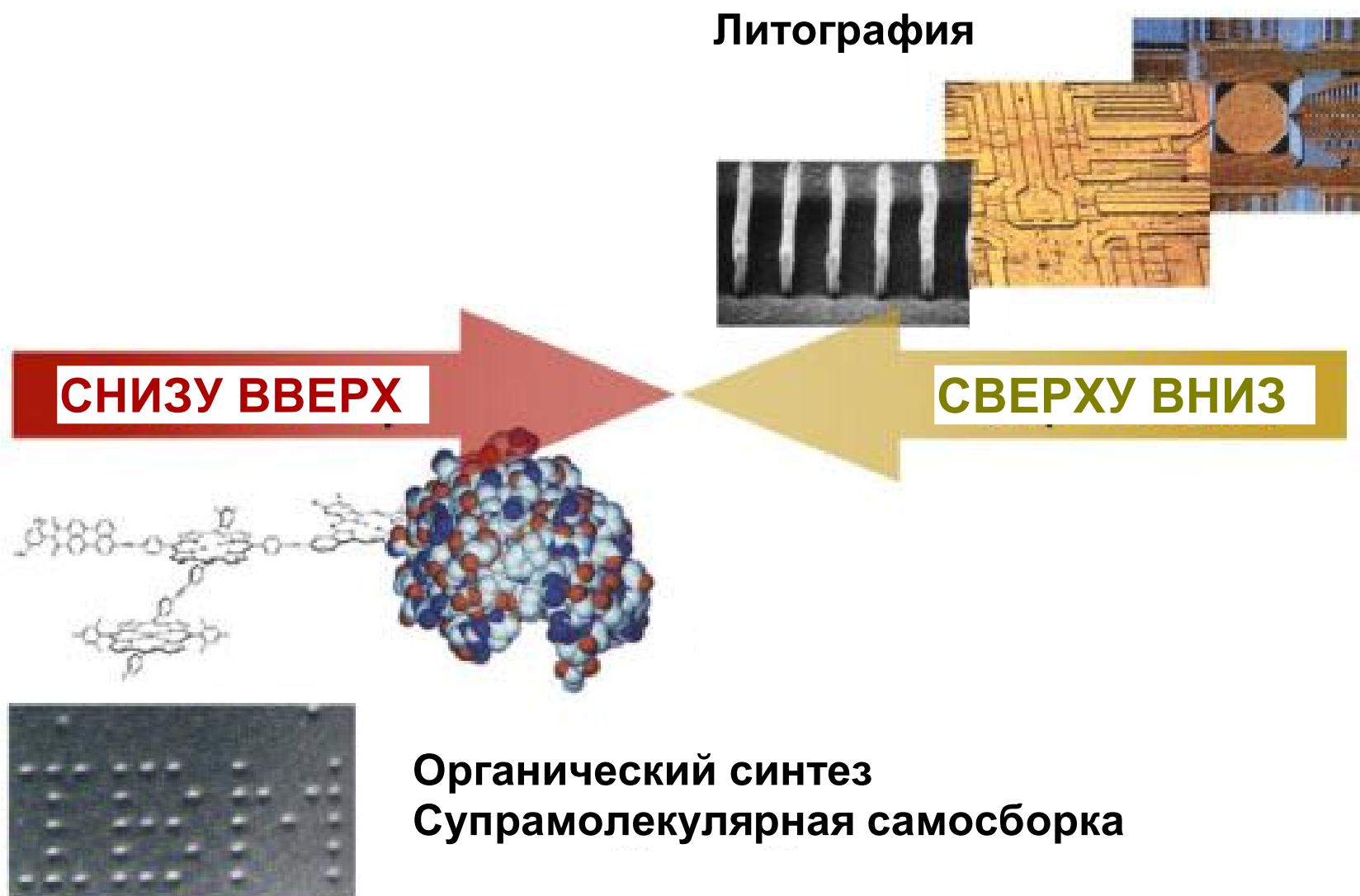
Громов Сергей Пантелеймонович

<http://suprachem.photonics.ru;>

<http://www.chem.msu.ru/rus/lab/organic/supra-nano.html>

НАНОТЕХНОЛОГИЯ “СНИЗУ ВВЕРХ”

СТРАТЕГИИ СОЗДАНИЯ НАНОРАЗМЕРНЫХ АРХИТЕКТУР



ИЕРАРХИЯ СТРУКТУРНОЙ ОРГАНИЗАЦИИ ВЕЩЕСТВА

Атомы

a

b

c

Молекулы

A (a-a)

B (a-b)

C (a-c)

ковалентные связи

Супрамолекулярные системы

A.....A

A.....B

Супермолекулы

A.....B.....C

⋮
C.....A

Супрамолекулярные ансамбли

нековалентные связи
(межмолекулярные)

ТИПЫ МЕЖМОЛЕКУЛЯРНЫХ СВЯЗЕЙ

Координационные связи

Ион - ионные взаимодействия

Ион - дипольные взаимодействия

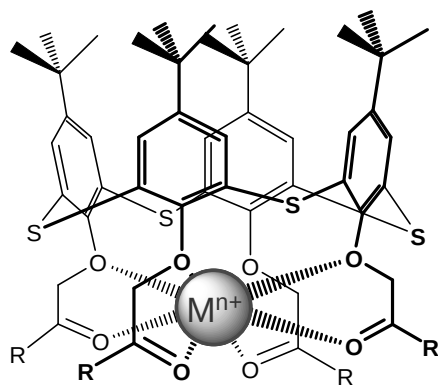
Водородные связи

Диполь - дипольные взаимодействия

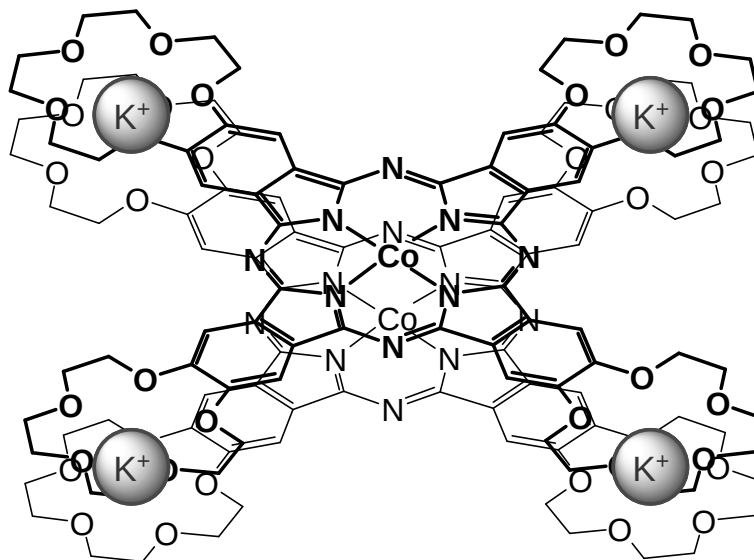
Стэкинг-взаимодействия

Гидрофобные взаимодействия

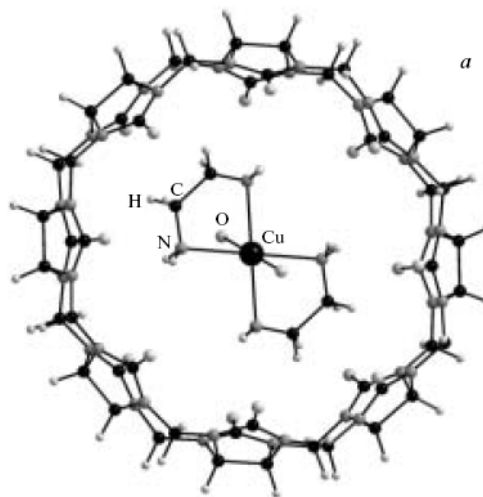
СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫЕ СИСТЕМЫ



акад. РАН Коновалов А. И., 2008.



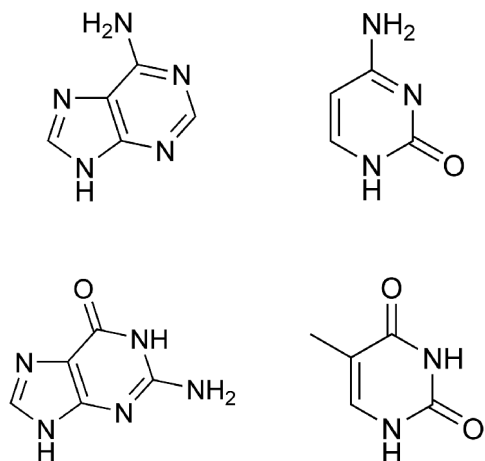
акад. РАН Цивадзе А. Ю., 1993.



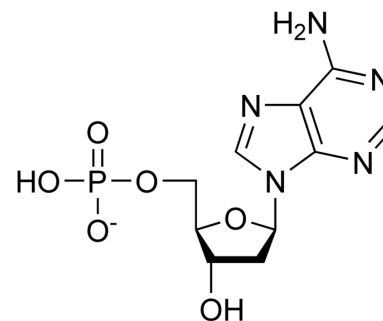
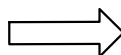
чл.-корр. РАН Федин В. П., 2004.

МОЛЕКУЛЯРНЫЕ КОНСТРУКТОРЫ В ЖИВОЙ ПРИРОДЕ

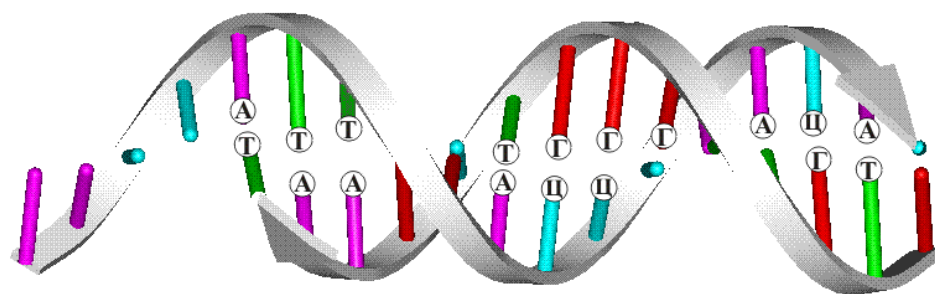
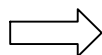
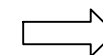
Нуклеиновые кислоты



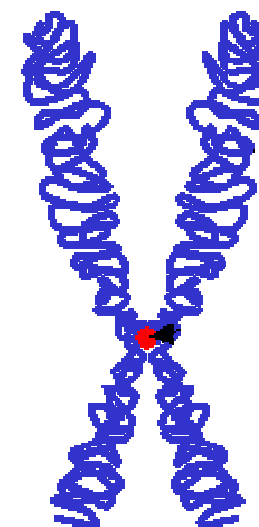
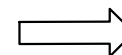
азотистые основания



нуклеотиды



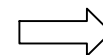
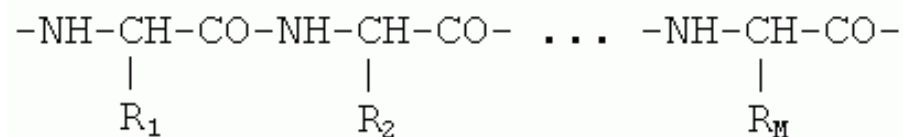
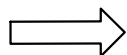
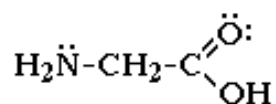
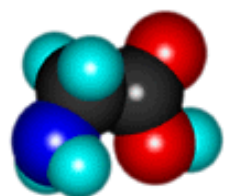
нуклеиновые кислоты



хромосомы

МОЛЕКУЛЯРНЫЕ КОНСТРУКТОРЫ В ЖИВОЙ ПРИРОДЕ

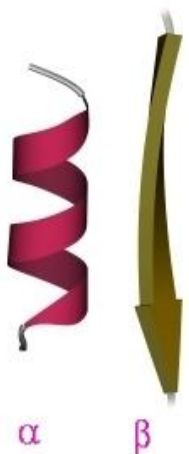
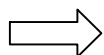
Белки



аминокислоты

полипептиды

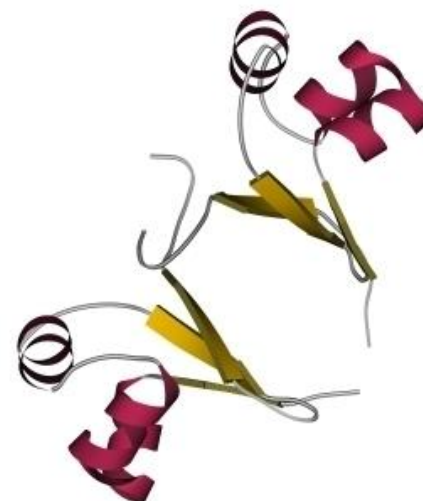
Первичная ... – *Gly – Val – Tyr – Gln – Ser – Ala – Ile – Asn – Lys – Ala* – ...



Вторичная



Третичная



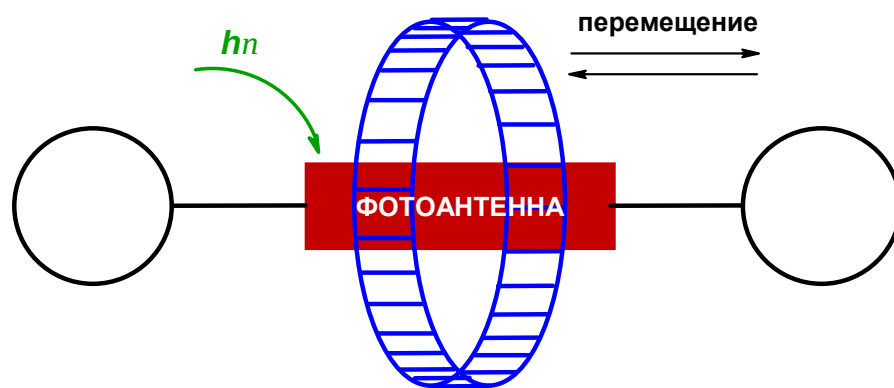
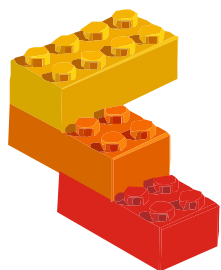
Четвертичная

белки

МОЛЕКУЛЯРНЫЙ КОНСТРУКТОР ФОТОАКТИВНЫХ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫХ СИСТЕМ В НАНОТЕХНОЛОГИИ



фотопереключаемое молекулярное устройство



фотоуправляемая молекулярная машина

СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫЕ УСТРОЙСТВА И МАШИНЫ

Супрамолекулярными устройствами называют структурно-организованные и функционально интегрированные химические системы.

К супрамолекулярным машинам относят устройства, в которых реализация функции происходит в результате механического перемещения компонентов относительно друг друга.

J.-M. Lehn

Они могут быть использованы :

“Для создания механизмов и машин для генерации, преобразования и передачи энергии и движения на наноуровнях, для создания наноинструмента для контроля, диагностики нанокolicеств материалов и веществ.”

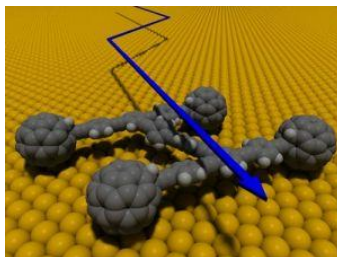
Способы управления супрамолекулярными устройствами и машинами

§ Фотопереключение - $h\nu$

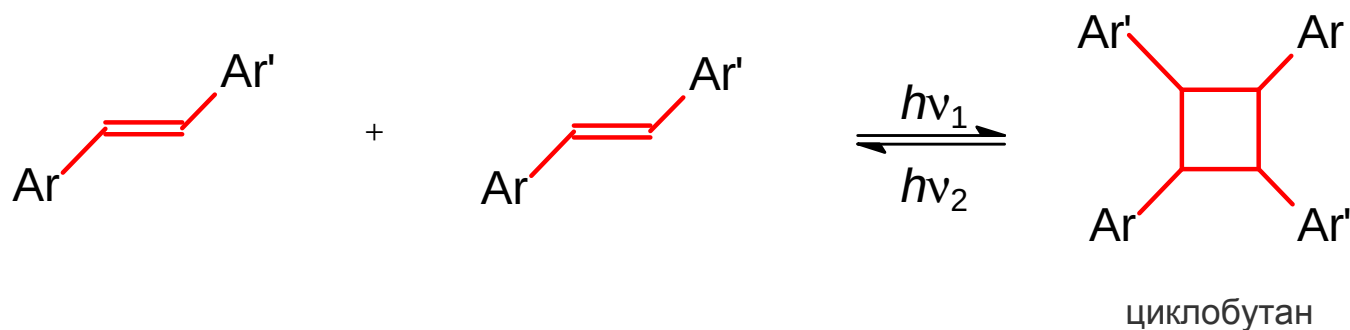
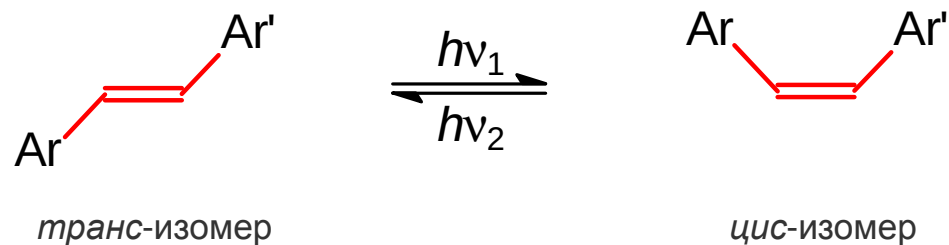
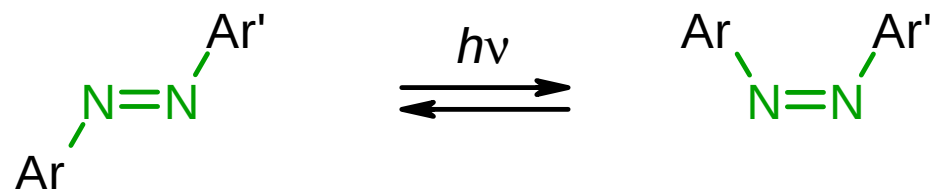
§ Электрохимическое переключение - e^-

§ Химическое переключение - H^+ , M^{n+}

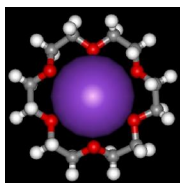
§ Термическое переключение - Δ



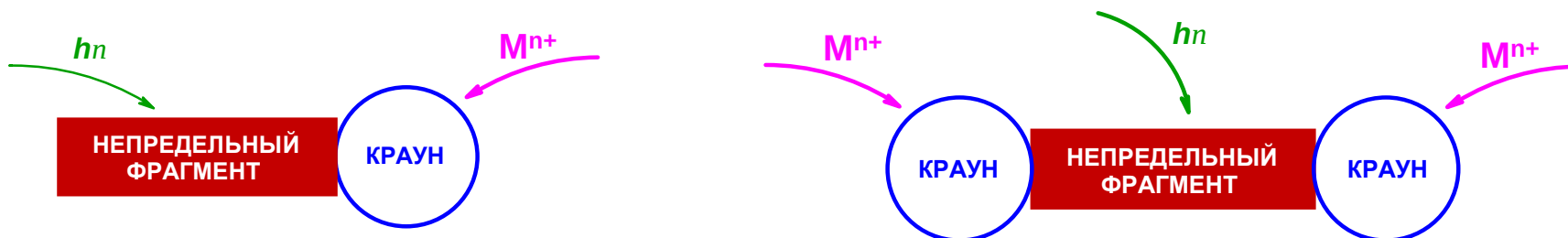
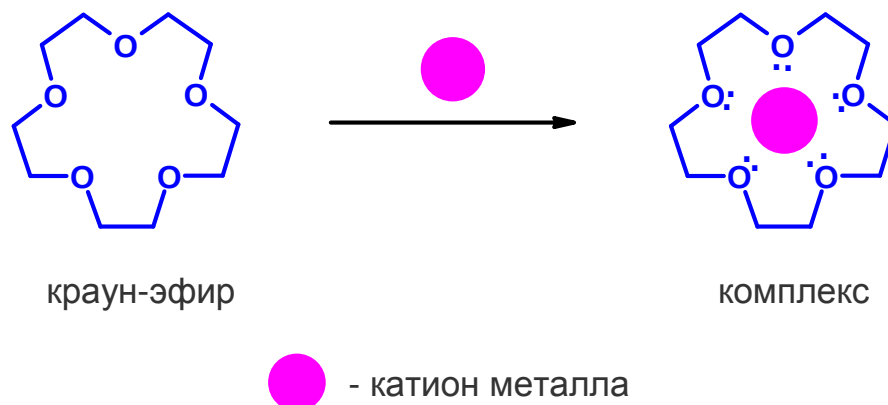
Фотоантенны супрамолекулярных устройств и машин на основе непередельных соединений



Громов С. П. *Изв. АН, Сер. хим.* **2008**, 57, 1299 (обзор);
Громов С. П. *Обзорный журнал по химии.* **2011**, 1, 3 (обзор);
Ушаков Е. Н., Громов С. П. *Усп. хим.* **2015**, 84, 787 (обзор).



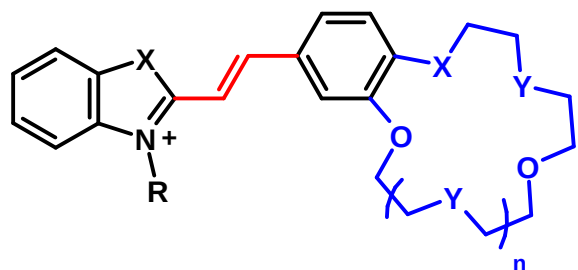
Фотопереклюцаемые супрамолекулярные устройства на основе непердельных и краун-соединений



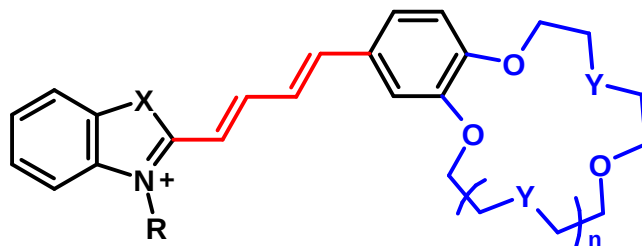
Громов С. П. *Изв. АН, Сер. хим.* **2008**, 57, 1299 (обзор);

Ушаков Е. Н., Алфимов М. В., Громов С. П. *Усп. хим.* **2008**, 77, 39 (обзор).

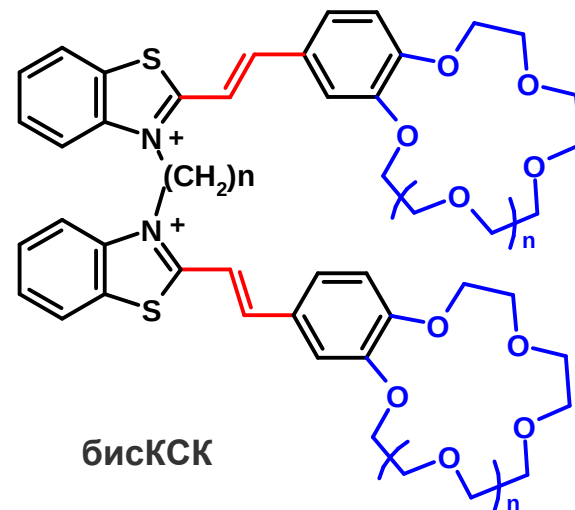
Краунсодержащие непредельные соединения



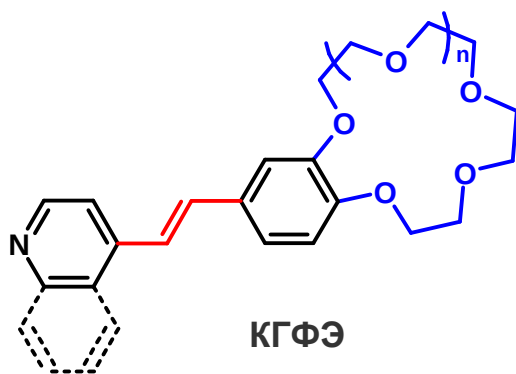
КСК



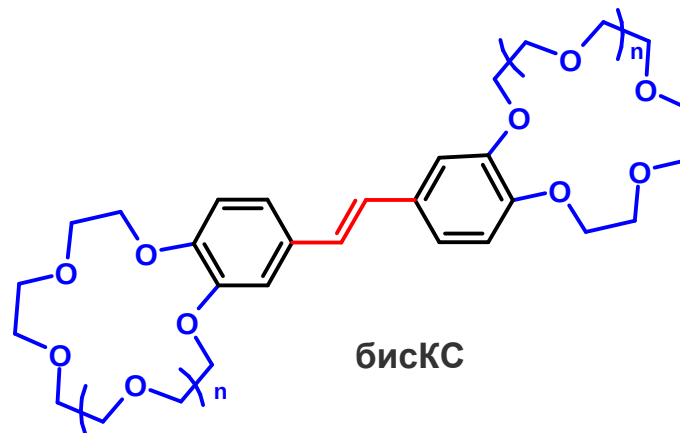
КБК



бисКСК



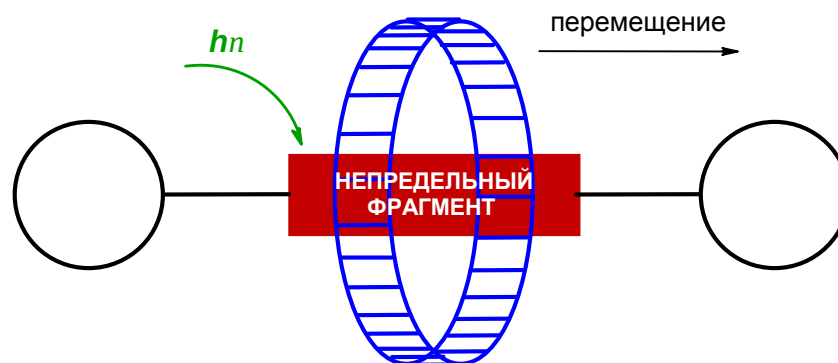
КГФЭ



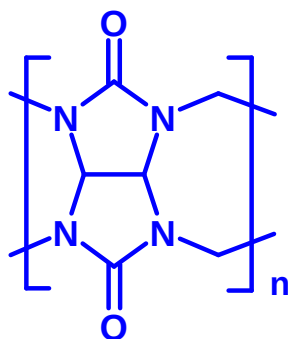
бисКС

$n = 1, 2$

Фотоуправляемые супрамолекулярные машины на основе непердельных соединений, кукурбитурилов и циклодекстринов

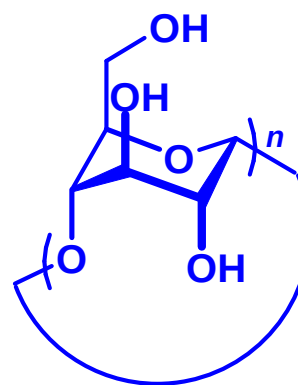


фотоуправляемая супрамолекулярная машина



кукурбитурилы

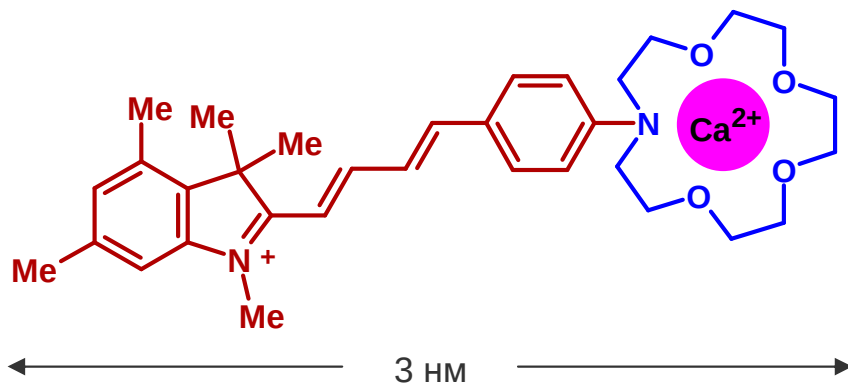
$n = 6-8$



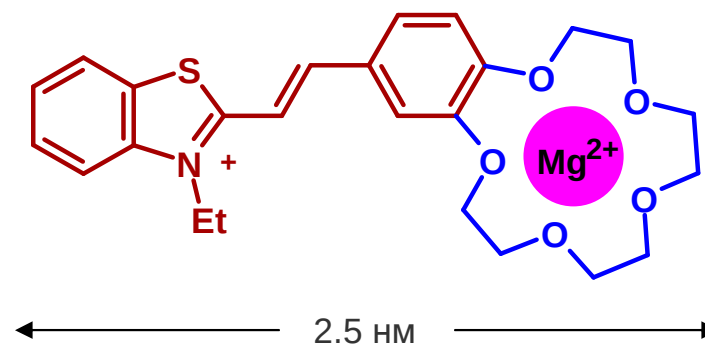
циклодекстрины

Громов С. П. *Изв. АН, Сер. хим.* **2008**, 57, 1299 (обзор);
Громов С. П. *Обзорный журнал по химии.* **2011**, 1, 3 (обзор);
Ушаков Е. Н., Громов С. П. *Усп. хим.* **2015**, 84, 787 (обзор).

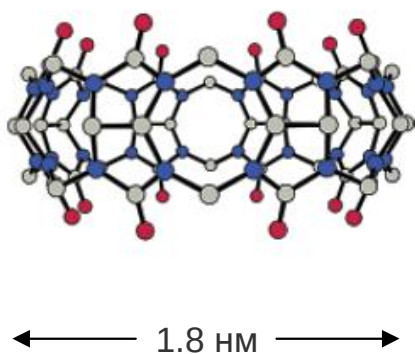
РАЗМЕРЫ КОМПОНЕНТОВ ФОТОАКТИВНЫХ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫХ СИСТЕМ



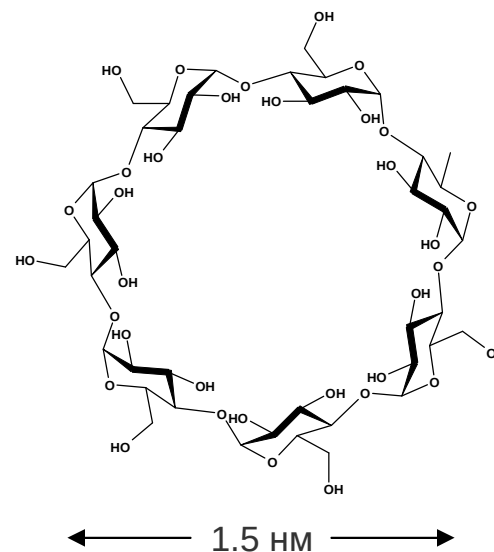
Комплекс бутадиильного красителя



Комплекс стирилового красителя



Кукурбит[8]урил

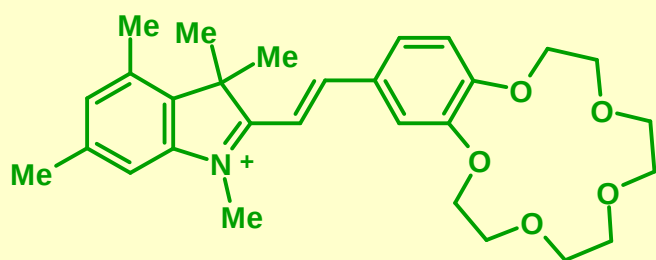


β -Циклодекстрин

**Самосборка
в фотопереключаемые супрамолекулярные устройства
с участием катионов металлов**

Часть I

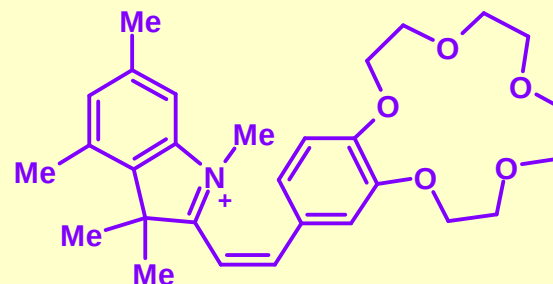
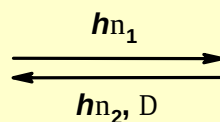
Транс-цис-фотоизомеризация КСК



транс-изомер

$$\Phi_{t-c} = 0.49$$

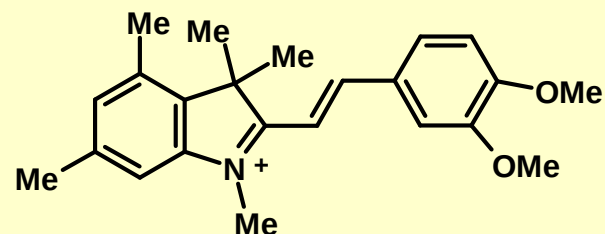
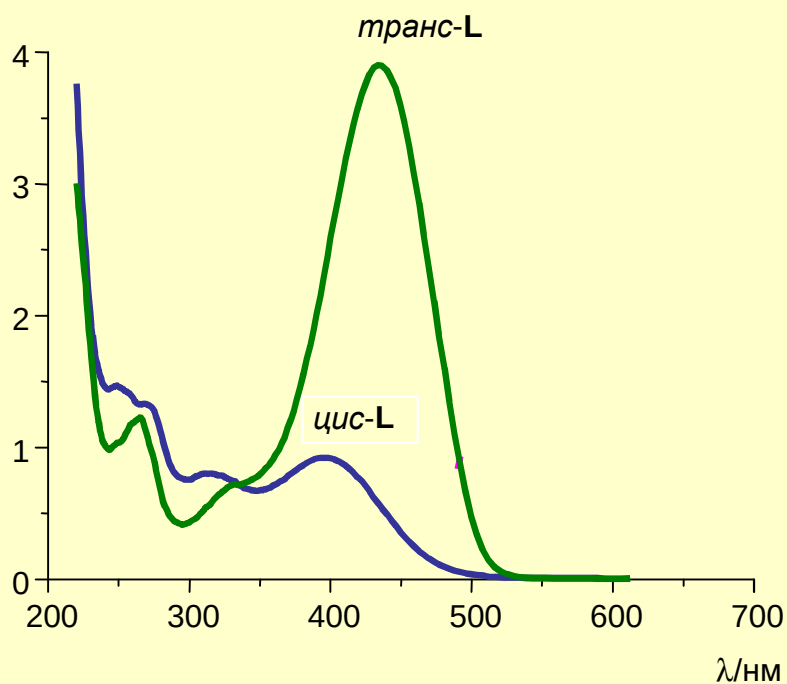
$$\Phi_f = 0.002$$



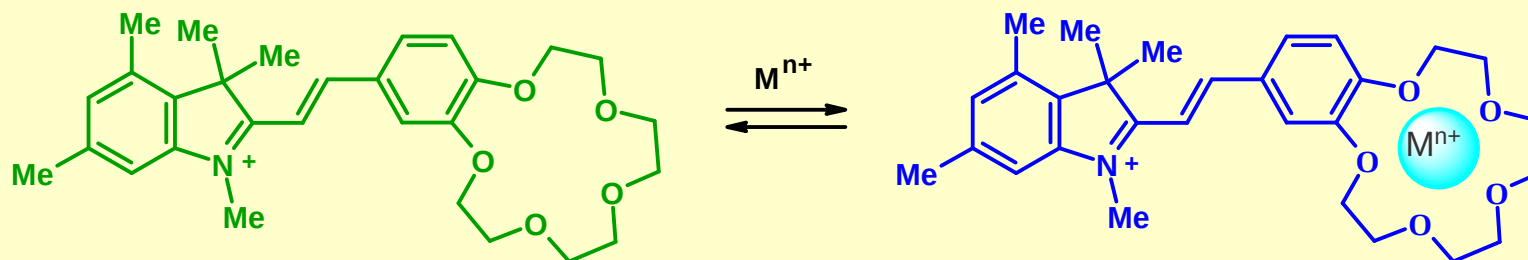
цис-изомер

$$\Phi_{c-t} = 0.50$$

$\epsilon \cdot 10^{-4} / \text{л} \cdot \text{моль}^{-1} \cdot \text{см}^{-1}$

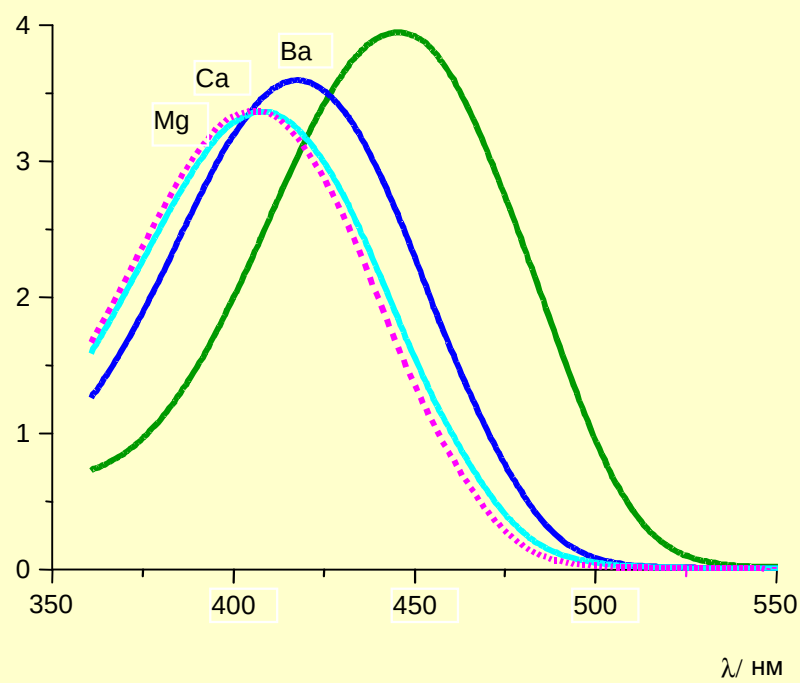


Комплексообразование



транс-изомер

$\epsilon \cdot 10^{-4} / \text{л моль}^{-1} \text{ см}^{-1}$

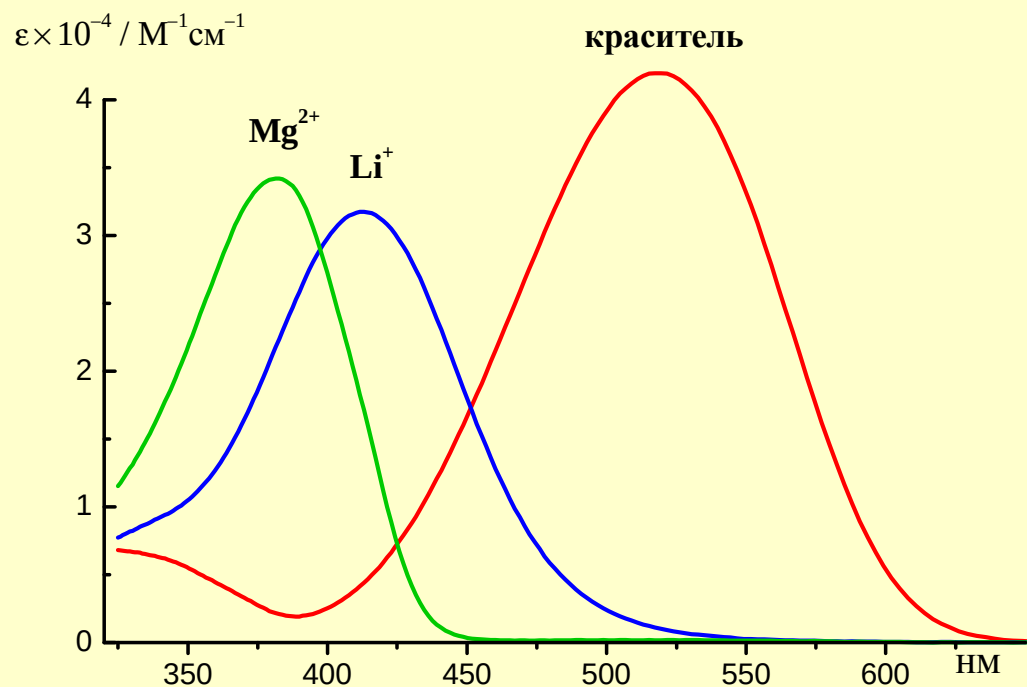


ДАН 1990, 314, 1135;

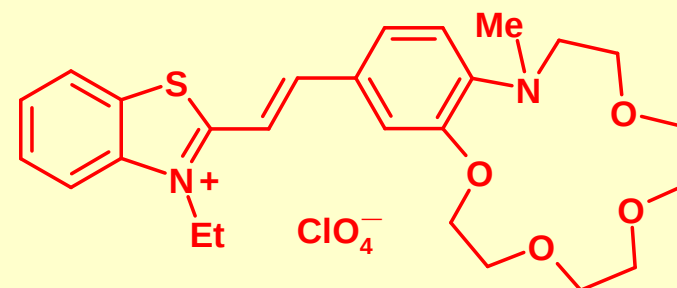
Ushakov E. N., Gromov S. P., et al. *Macroheterocycles*. 2010, 3, 189 (обзор);

J. Org. Chem. 2013, 78, 9834.

Спектры поглощения красителей и их комплексов



Спектры поглощения красителя и его комплексов с катионами металлов в MeCN

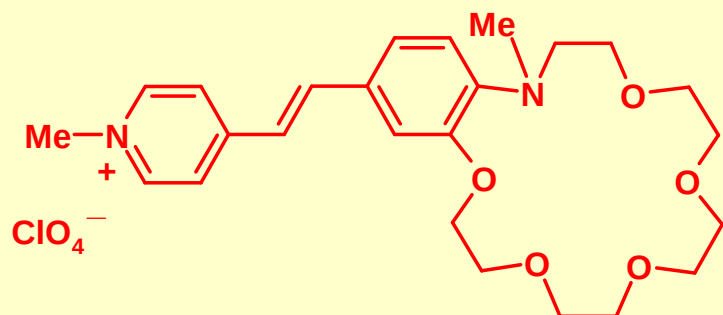


краситель

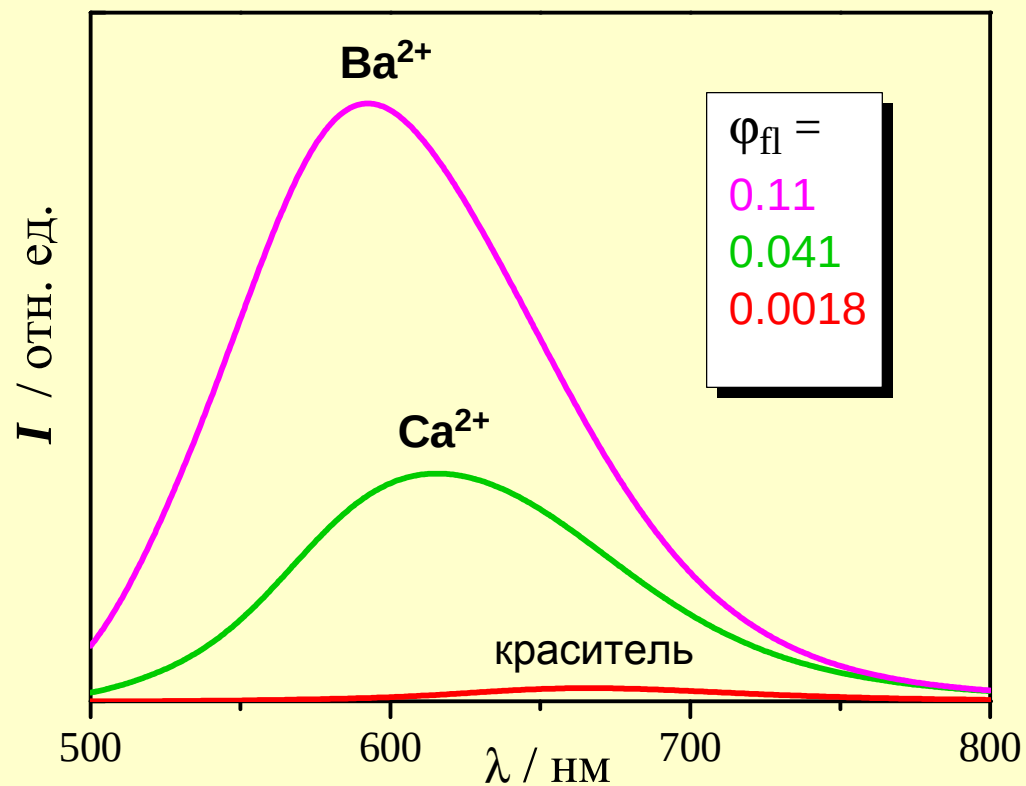
105 нм с Li^+ ($\lg K = 3.12$)

136 нм с Mg^{2+} ($\lg K = 5.30$)

Флуоресценция красителей и их комплексов

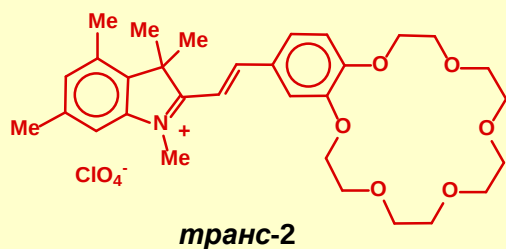
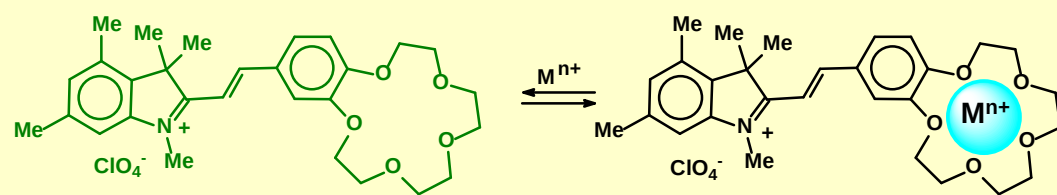


Разгорание флуоресценции красителя
при комплексообразовании с Ba^{2+}



Спектры флуоресценции в MeCN.
Интегральные интенсивности в шкале энергии прямо
пропорциональны квантовым выходам флуоресценции.

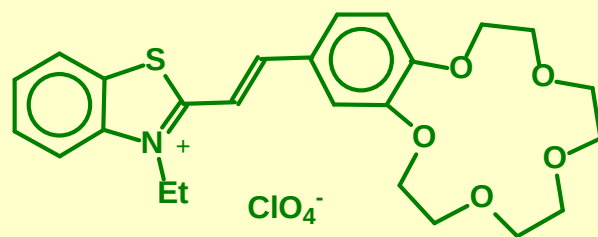
Комплексообразование КСК



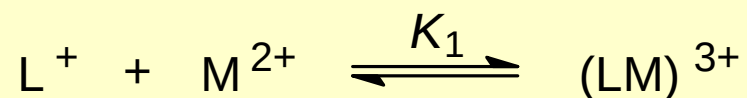
Спектральные сдвиги ($\lambda_L - \lambda_{LM}$), нм

$M^{n+}X^-$	$\lambda_L - \lambda_{LM} / \text{нм}$		
	транс-1,	транс-2,	транс-2,
	MeCN	MeCN	MeOH
LiClO ₄	15	1	0
NaClO ₄	11	8	8
KClO ₄	8	13	2
KSCN	3	11	3
CsClO ₄	3	5	4
NH ₄ ClO ₄	4	13	4
Mg(ClO ₄) ₂	42	1	2
Ca(ClO ₄) ₂	39	26	4
Sr(ClO ₄) ₂	33	29	23
Ba(ClO ₄) ₂	28	27	27
Eu(ClO ₄) ₃	2	44	3
Tb(ClO ₄) ₃	1	34	2

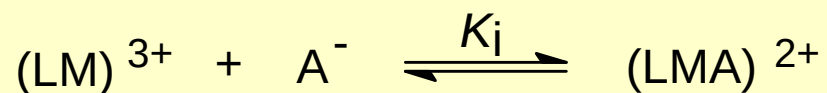
Комплексообразование



транс-L



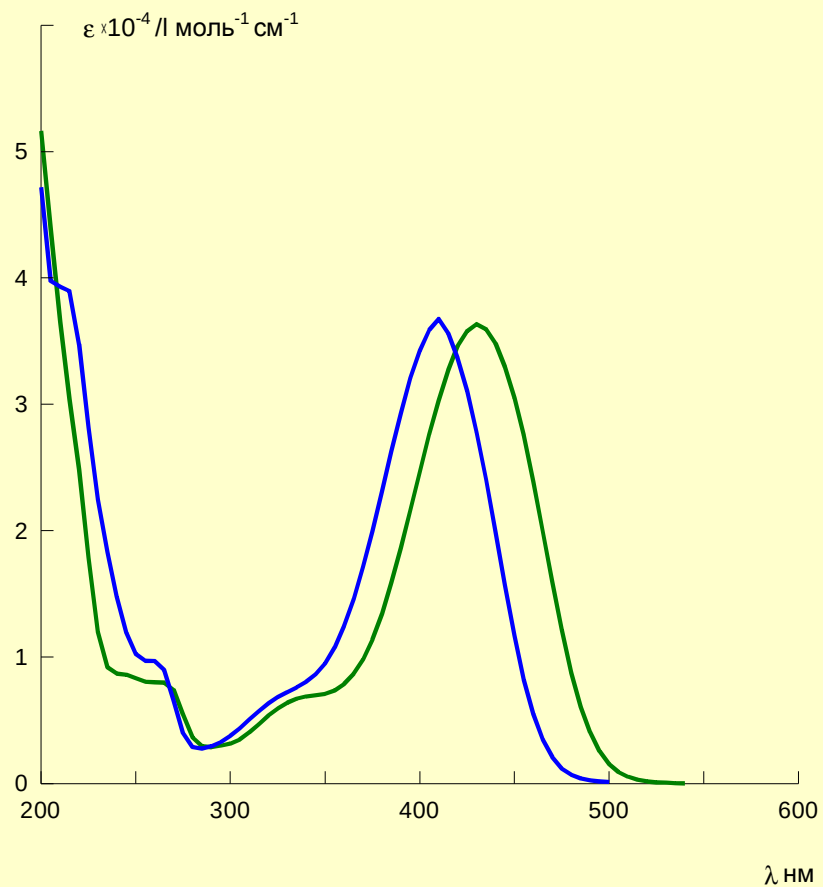
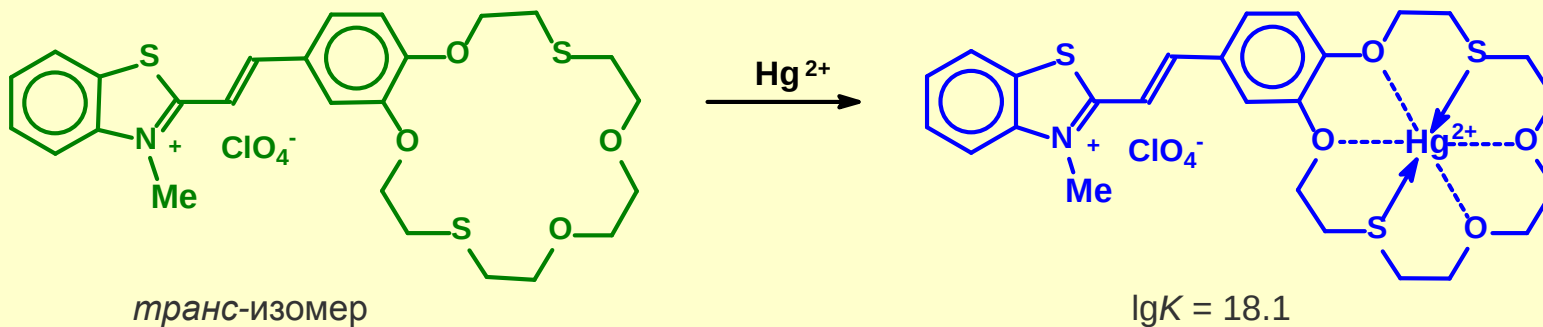
L - КСК, М - катион металла, $K_1 = [LM] / ([M][L])$ - константа устойчивости



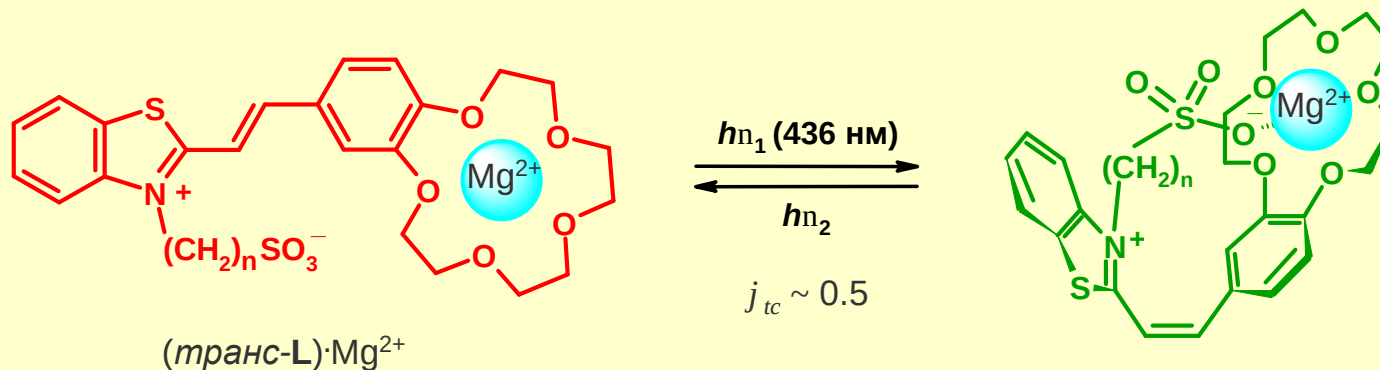
A^{-} - анион перхлората, K_i - константа образования ионной пары

КСК	M^{2+}	$\lambda_L - \lambda_{LM}$		
		$\lg K_1$	$\lg K_i$	/нм
<i>транс-L</i>	Mg^{2+}	4.5	2.8	39
	Ca^{2+}	4.0	2.8	36
	Ba^{2+}	3.7	2.8	28

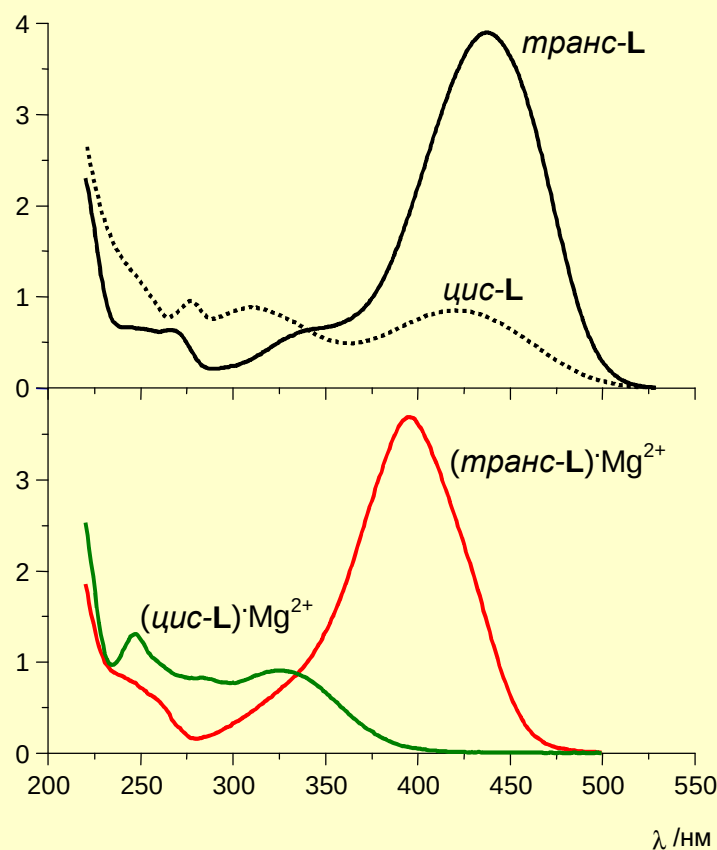
Комплексообразование



Фотопереклюцаемые супрамолекулярные устройства

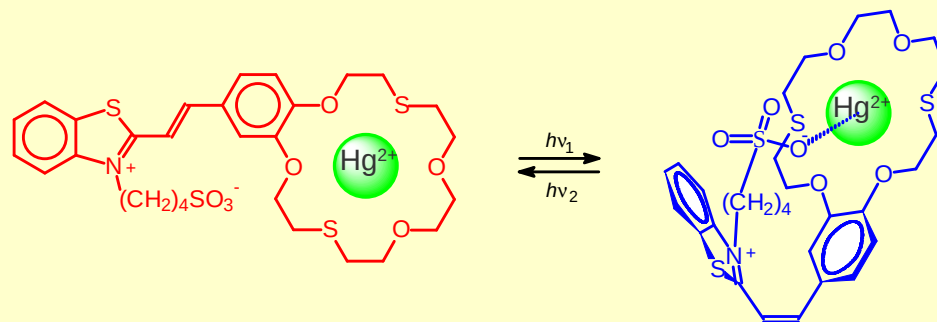
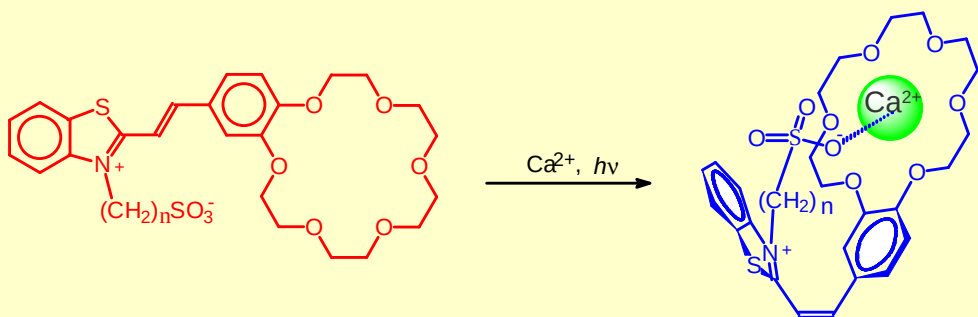
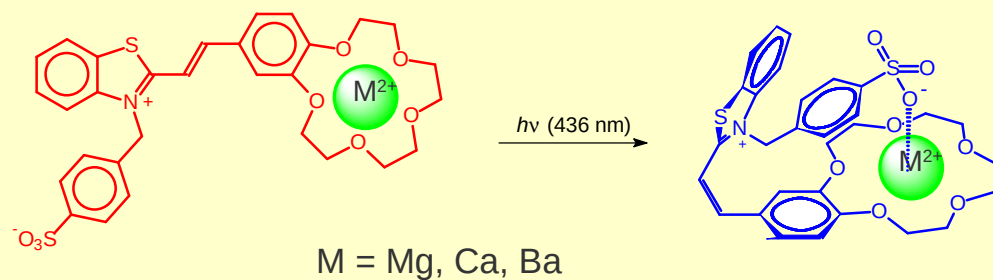
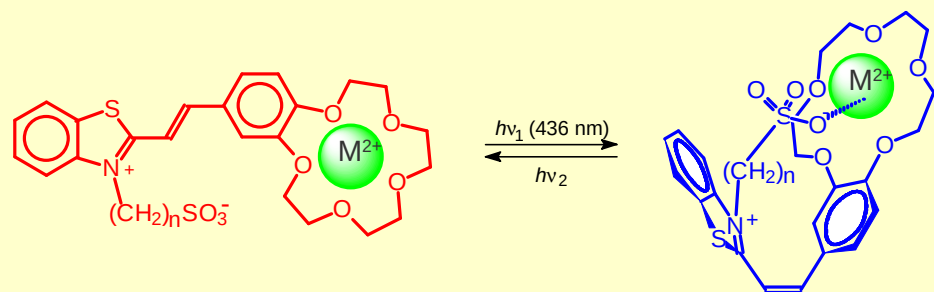


$\epsilon \times 10^{-4} / \text{л моль}^{-1} \text{см}^{-1}$



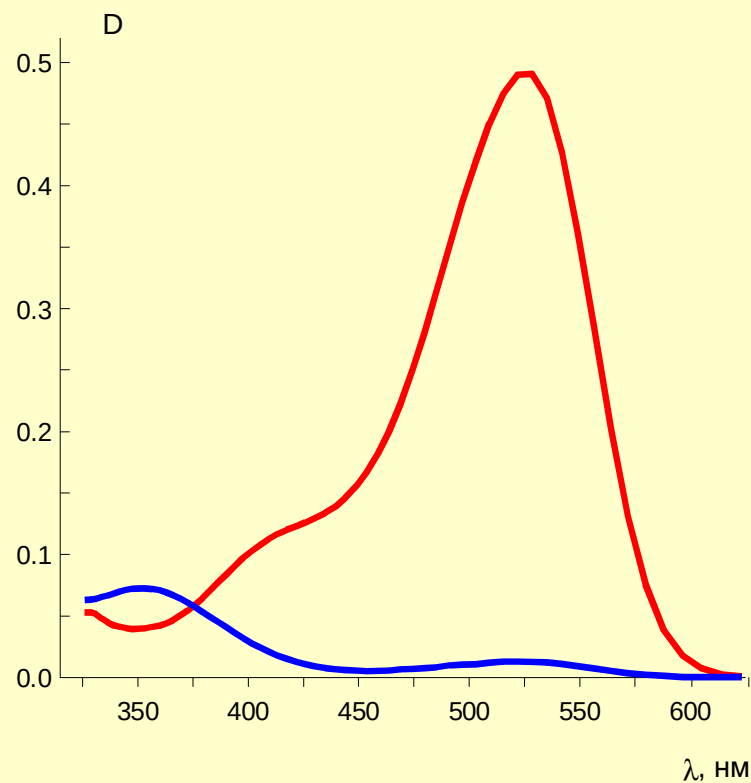
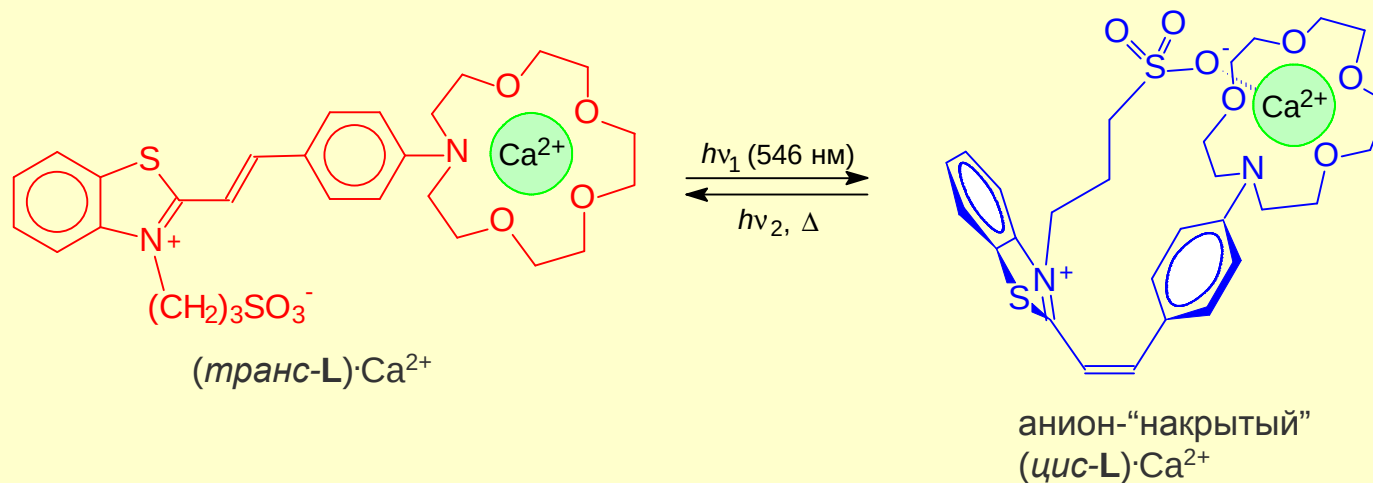
ДАН **1991**, 317, 1134;
 Chem. Phys. Lett. **1991**, 185, 455;
 J. Am. Chem. Soc. **1992**, 114, 6381;
 J. Am. Chem. Soc. **1999**, 121, 4992.

Анион-"накрытые" комплексы

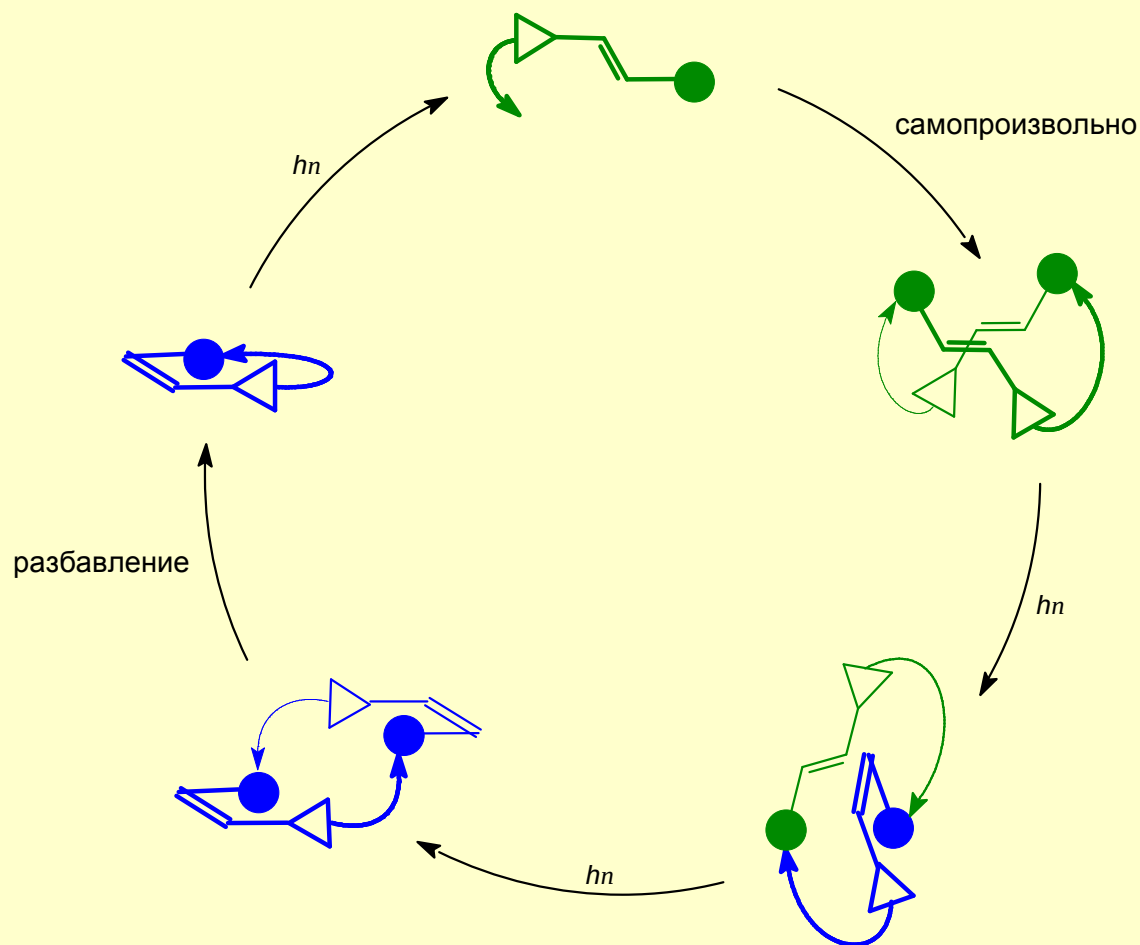


Изв. АН. Сер. хим. **1998**, 47, 99;
J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2. **1999**, 601;
J. Am. Chem. Soc. **1999**, 121, 4992.

Образование анион-“накрытого” комплекса



Фотоцикл краунсодержащих стироловых красителей

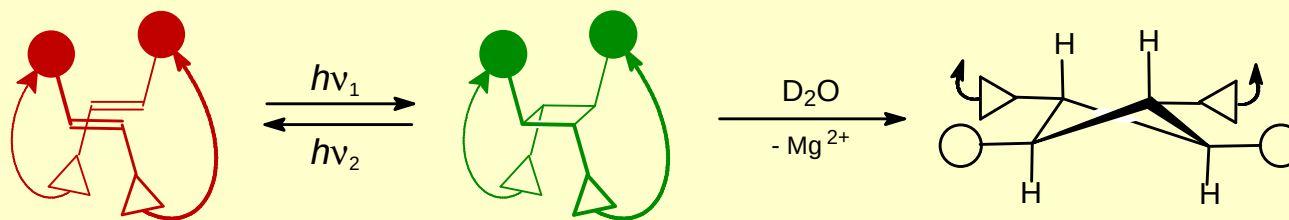


● - фрагмент бензокраун-соединения с M^{2+} (Mg, Ca, Hg, Pb);

▷ - остаток бензотиазолия;

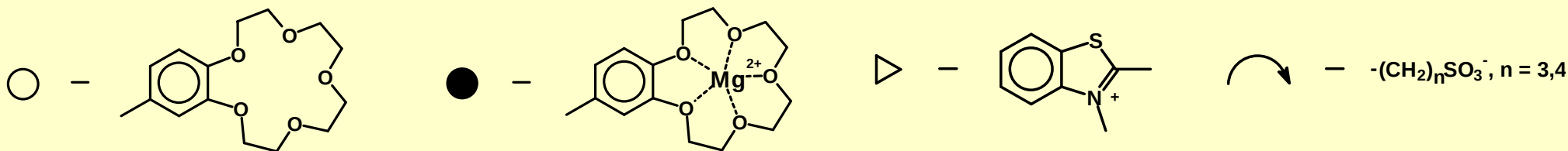
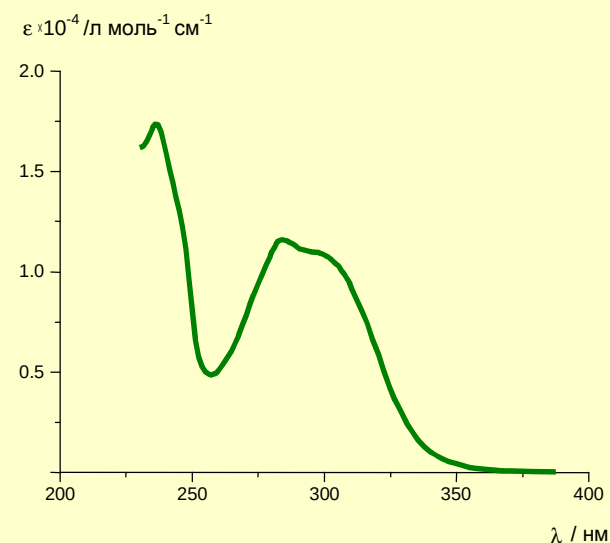
↪ - $(CH_2)_nSO_3^-$

Фотопереклюцаемые молекулярные устройства



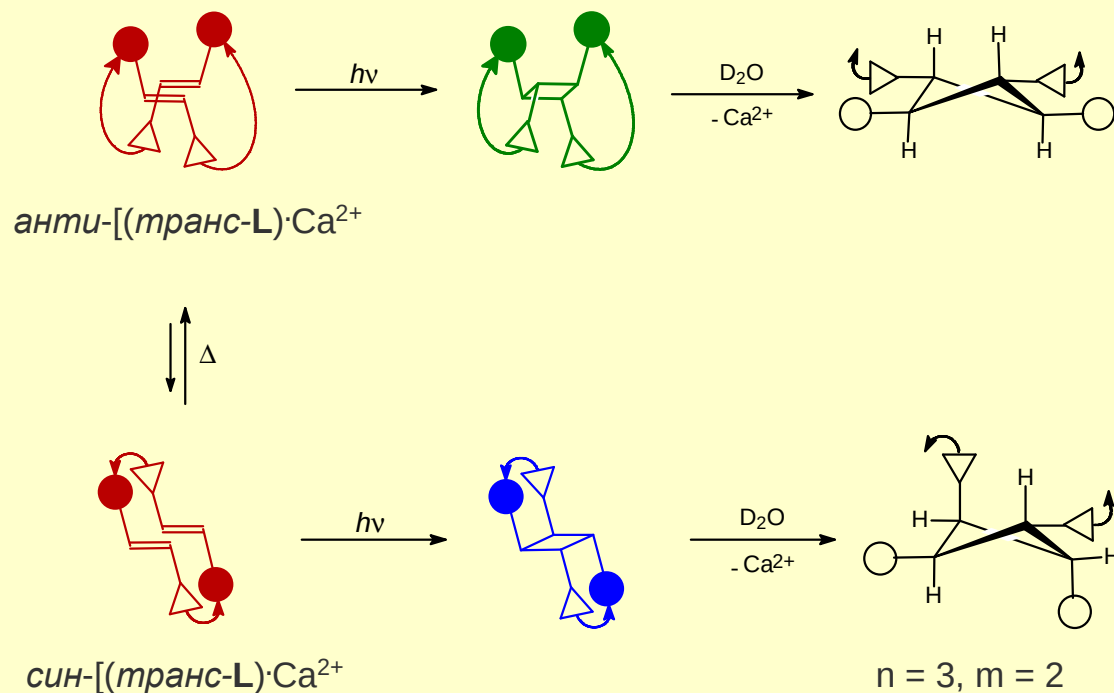
[2+2]-фотоциклоприсоединение КСК

C_L , /моль · л ⁻¹	$5 \cdot 10^{-6}$	$2.4 \cdot 10^{-5}$	$4.5 \cdot 10^{-5}$	$2.1 \cdot 10^{-4}$	$2 \cdot 10^{-3}$
F	0.0022	0.0043	0.0052	0.0051	0.0055

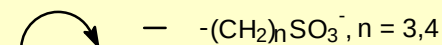
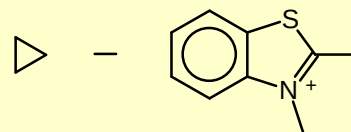
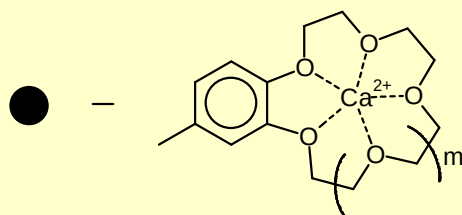
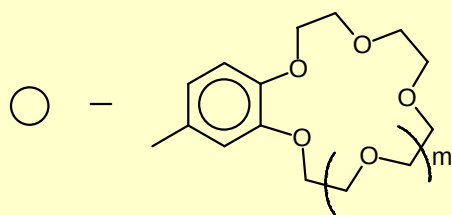


J. Am. Chem. Soc. **1992**, 114, 6381;
Изв. АН. Сер. хим. **1993**, 42, 1449;
J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2. **1999**, 601;
J. Org. Chem. **2003**, 68, 6115.

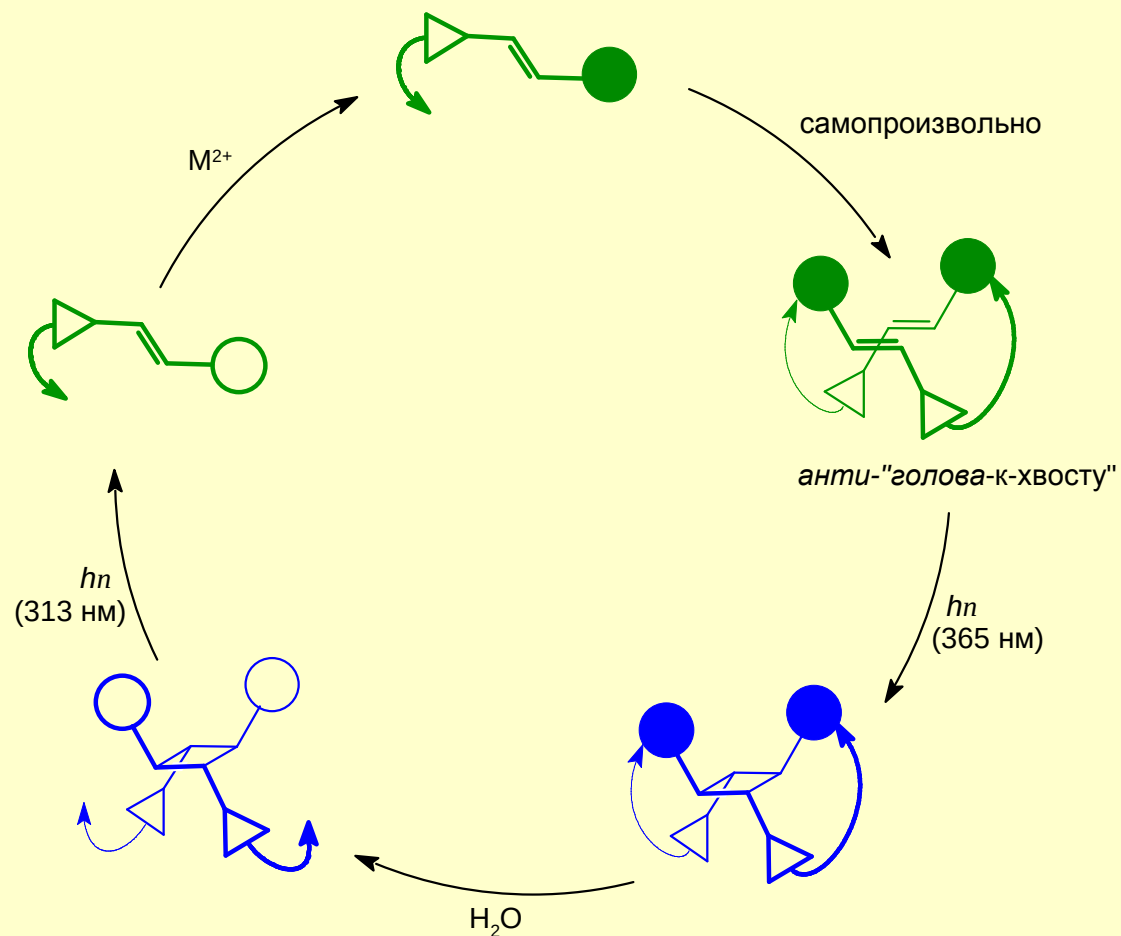
[2+2]-Фотоциклоприсоединение КСК



КСК	$n = 3$	$n = 4$	$n = 3$	$n = 4$
	$m = 1$	$m = 1$	$m = 2$	$m = 2$
F	0.001	0.01	0.0004	0.06



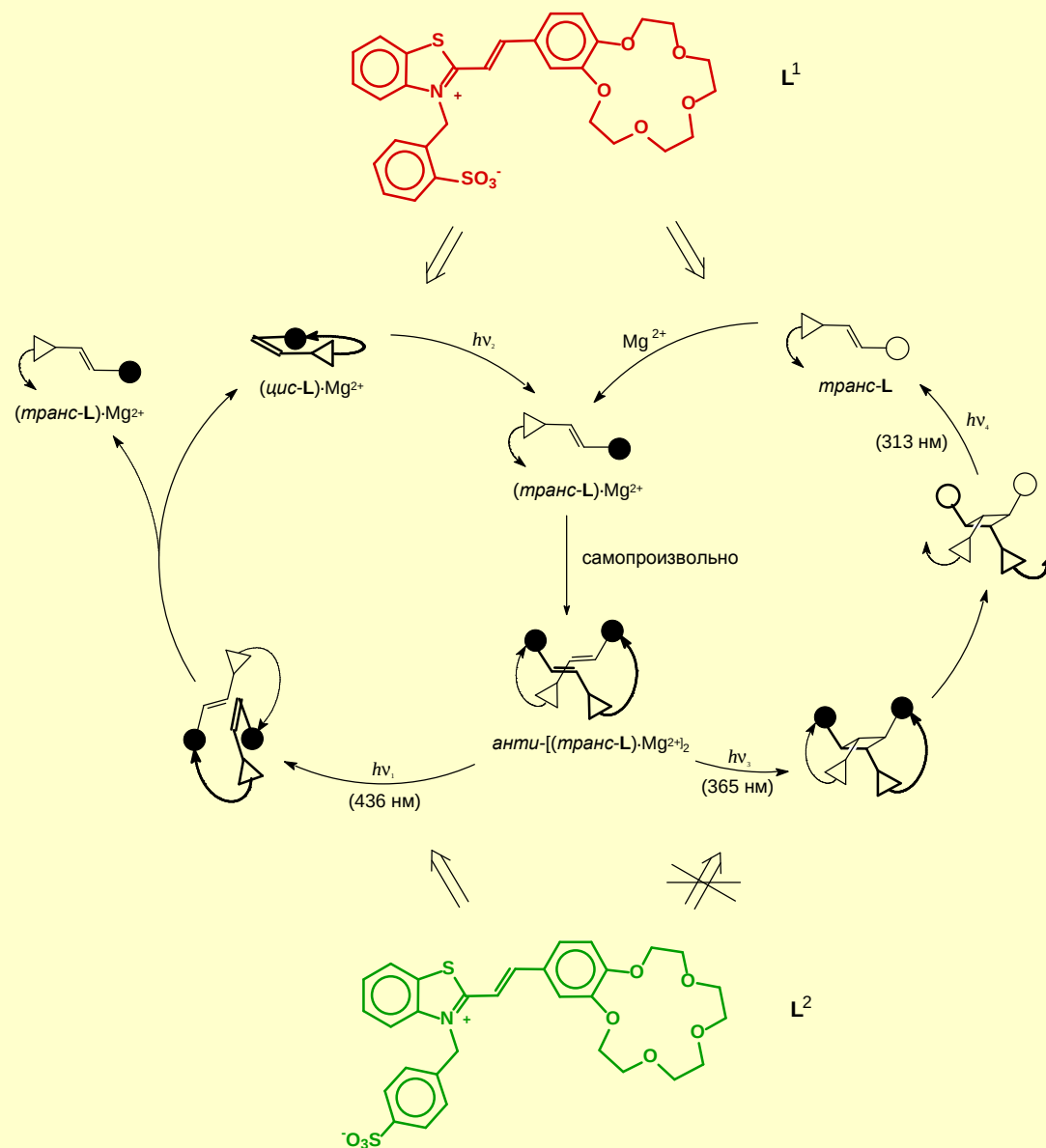
Фотоцикл краунсодержащих стироловых красителей



○ - фрагмент бензокраун-соединения; ● - фрагмент бензокраун-соединения с M²⁺ (Mg, Ca, Hg, Pb);

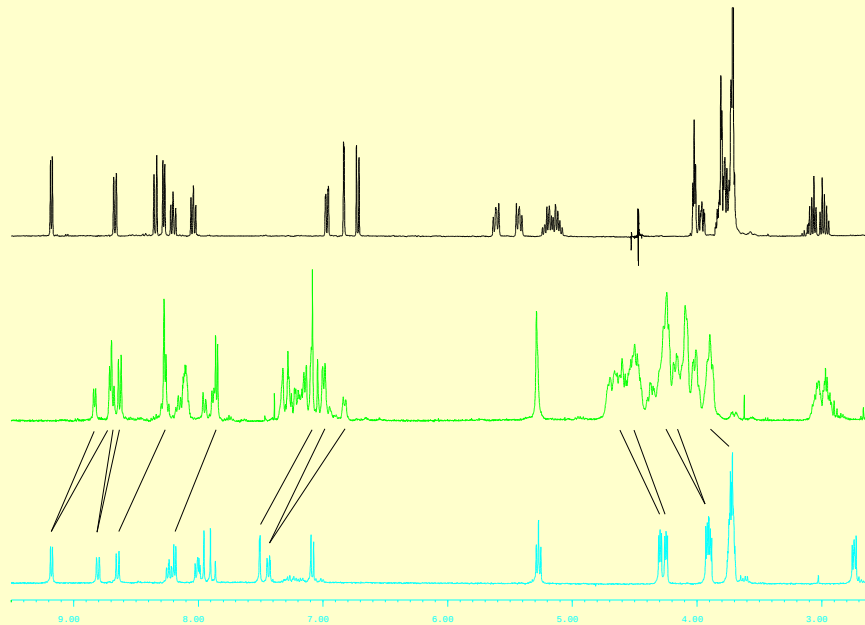
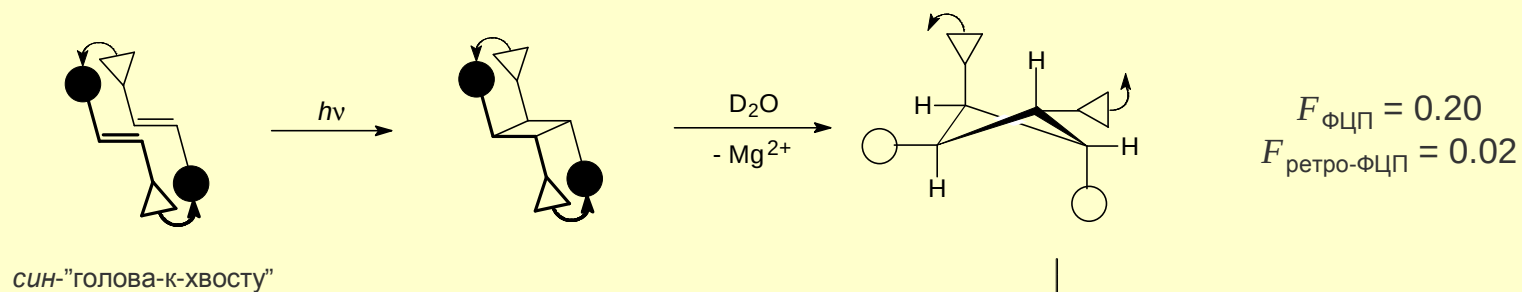
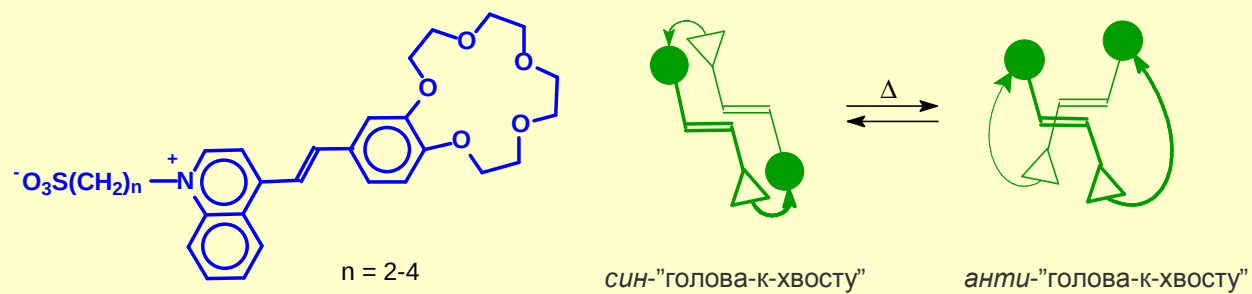
▷ - остаток бензотиазолия; ↷ - (CH₂)_nSO₃⁻

[2+2]-ФОТОЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЕ МУЛЬТИФОТОХРОМНЫХ КСК

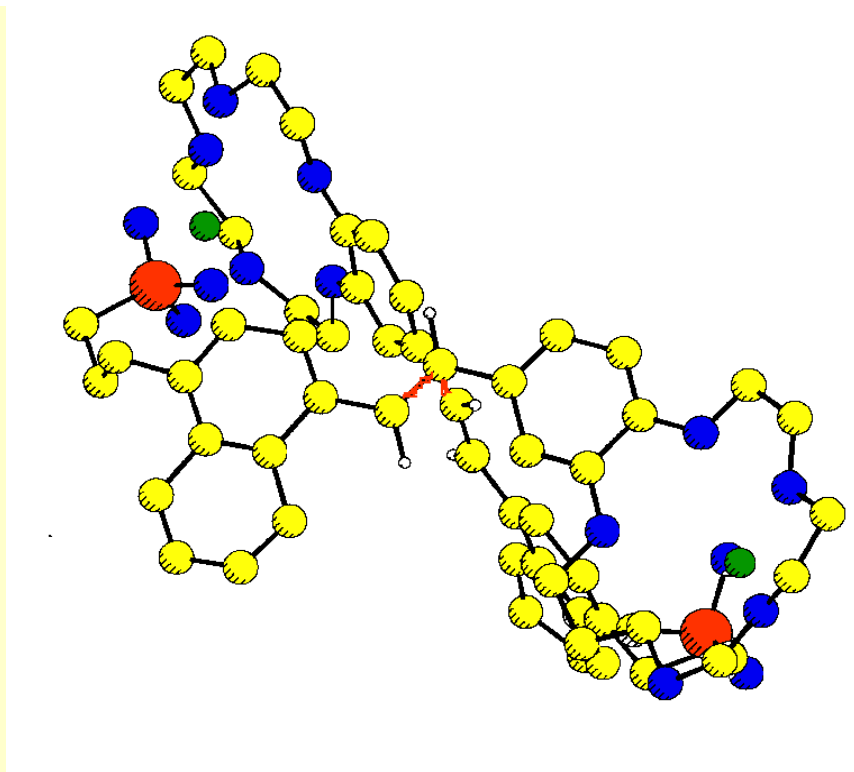
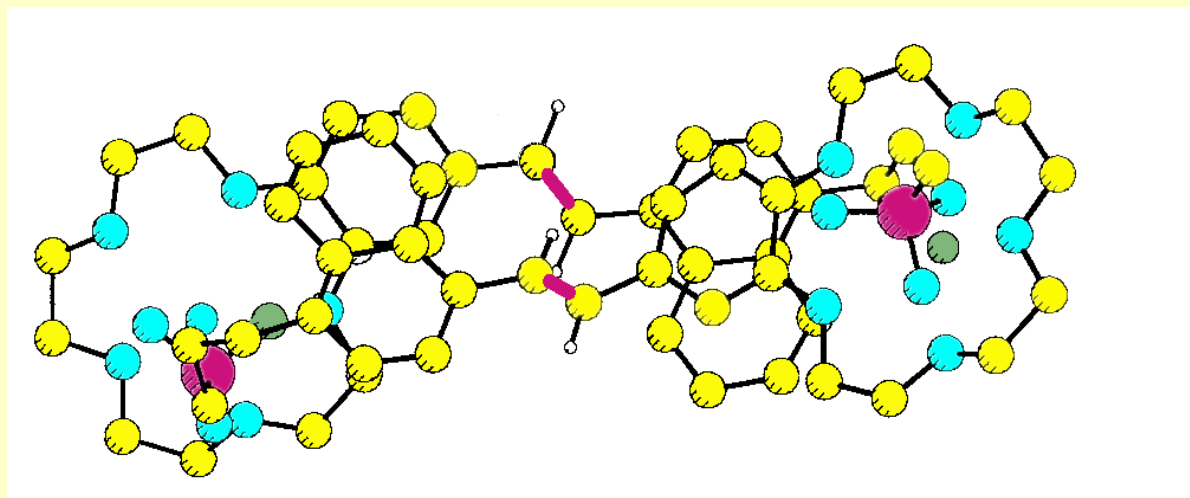


КСК	R, A°	F	lgK ₁
L^1	6.7	0.018	7.3
L^2	9.9	---	10.0

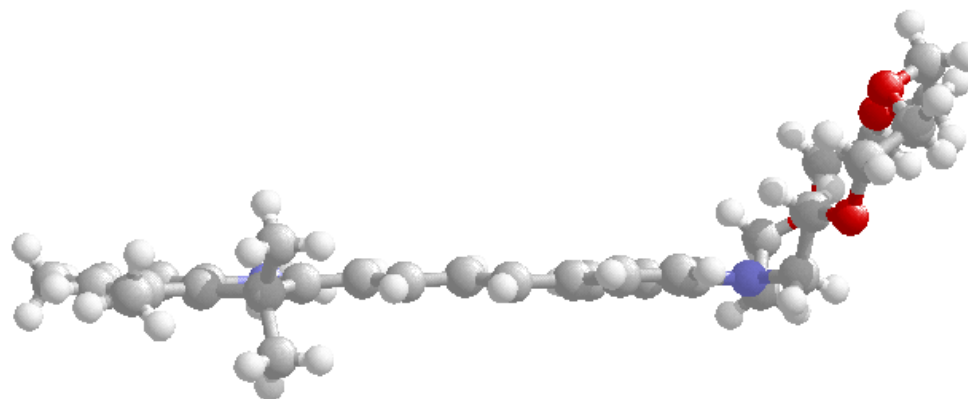
СПЕКТРЫ ЯМР ^1H



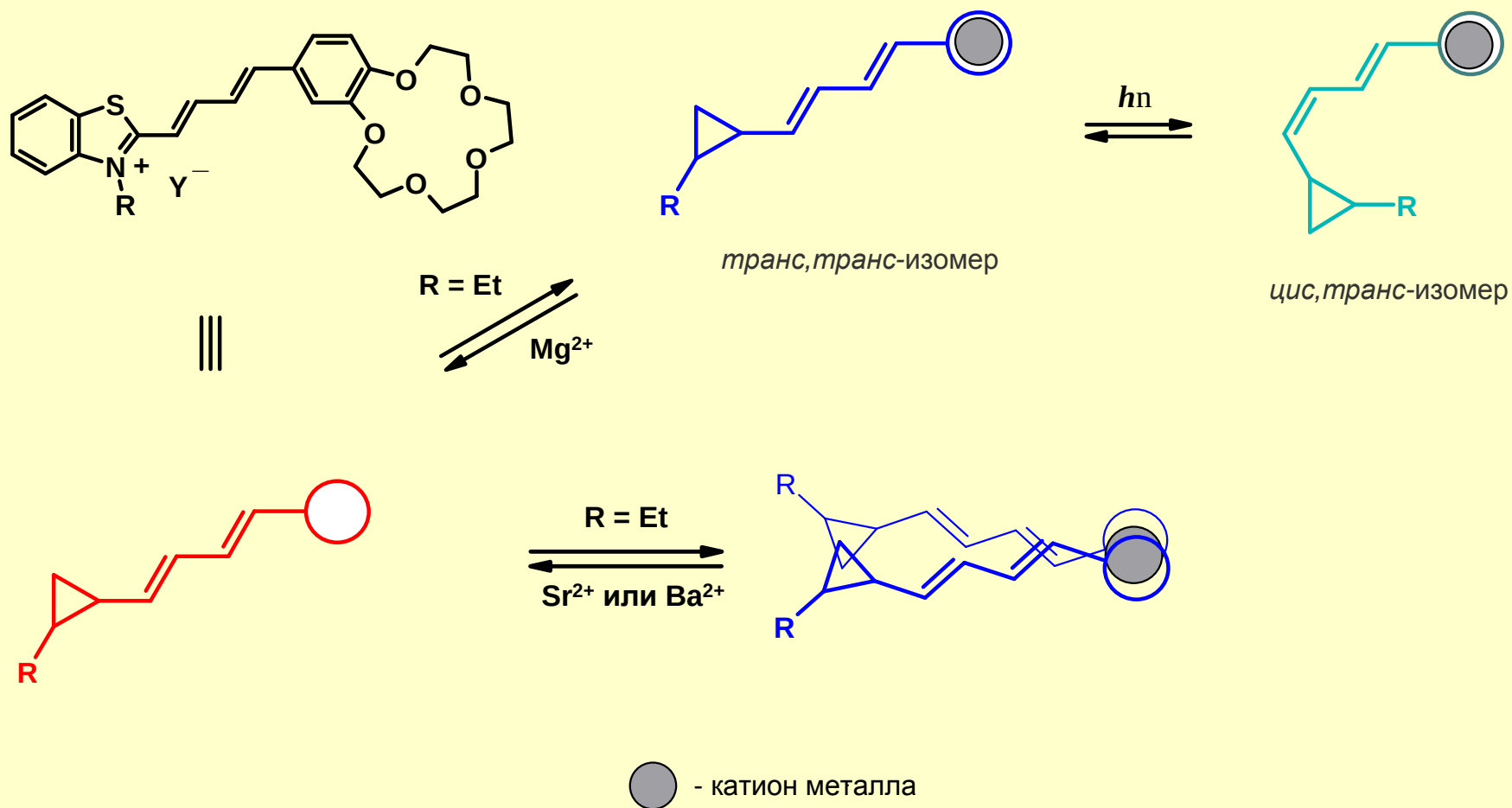
ДИМЕРНЫЕ КОМПЛЕКСЫ



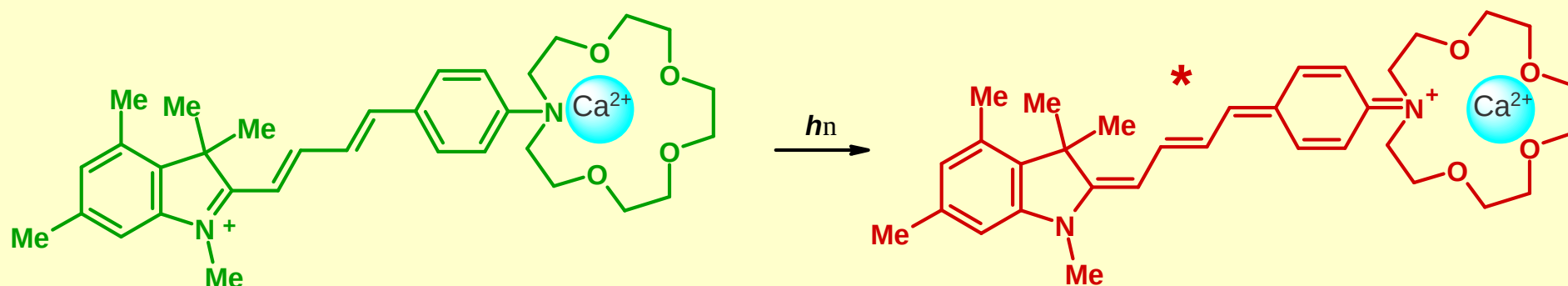
Рентгеноструктурный анализ



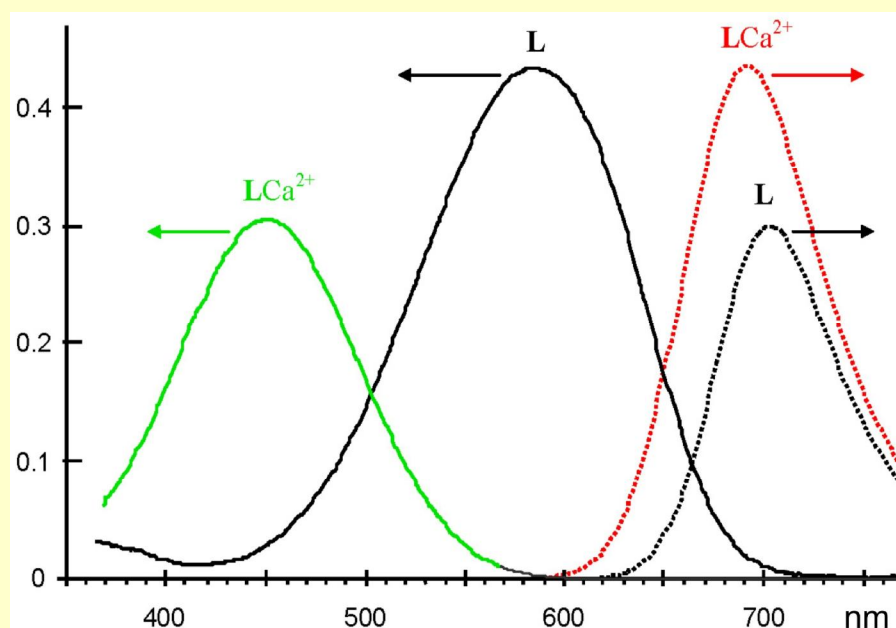
КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЕ И ФОТОИЗОМЕРИЗАЦИЯ КБК



Фотопереключаемое супрамолекулярное устройство



фотоиндуцированная реакция рекоординации

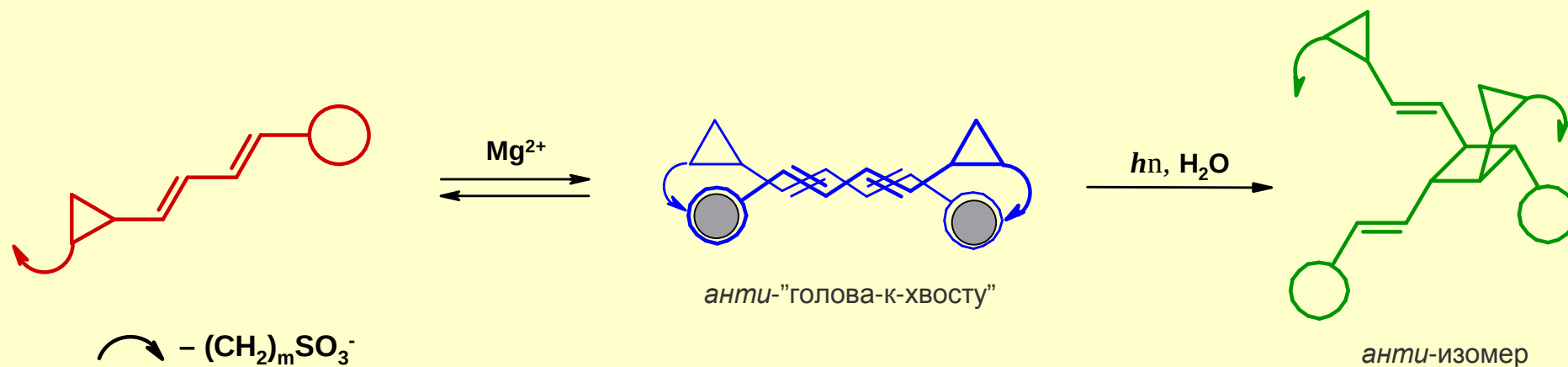


Изв. АН. Сер. хим. **1999**, 48, 530;

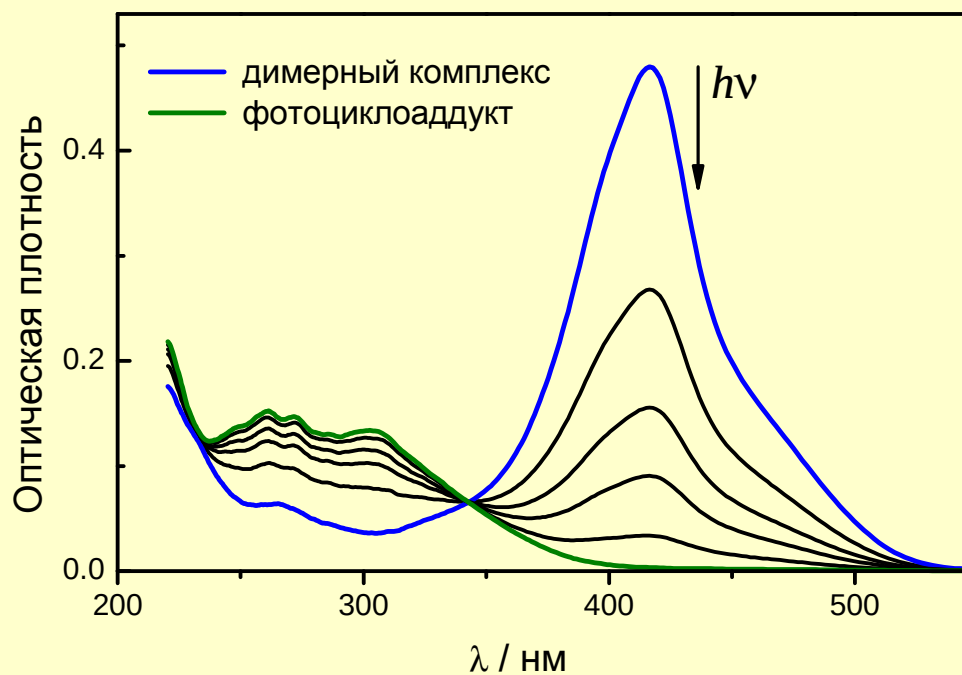
J. Fluor. **1999**, 9, 33;

Русалов М. В., Громов С. П. и др. Усп. хим. **2010**, 79, 1193 (обзор).

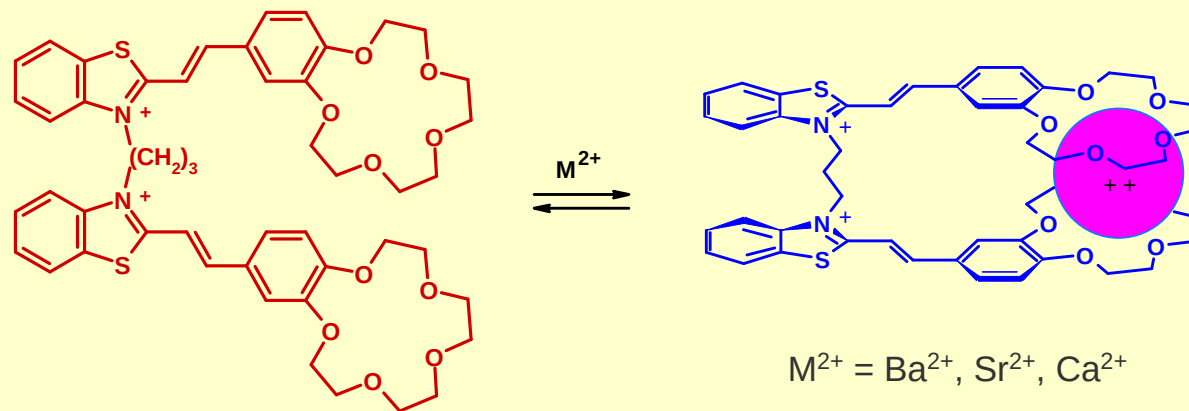
[2+2]-ФОТОЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЕ КБК



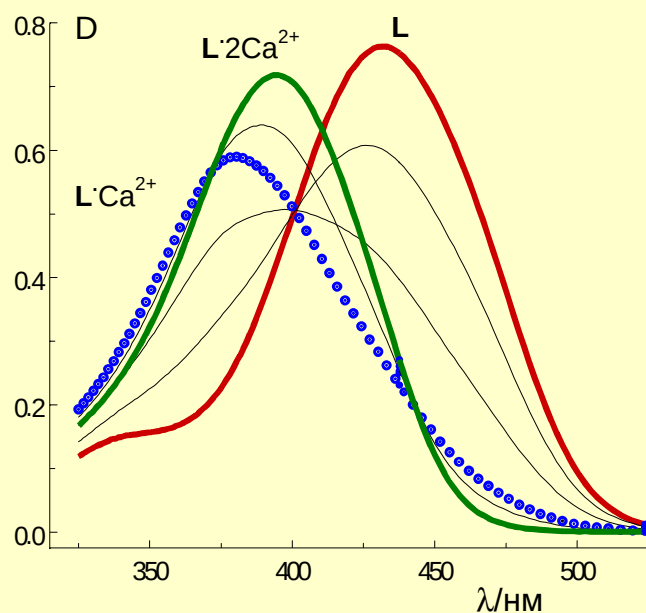
$$F_{\text{ФЦП}} = 0.35$$



Самосборка сэндвичевых комплексов



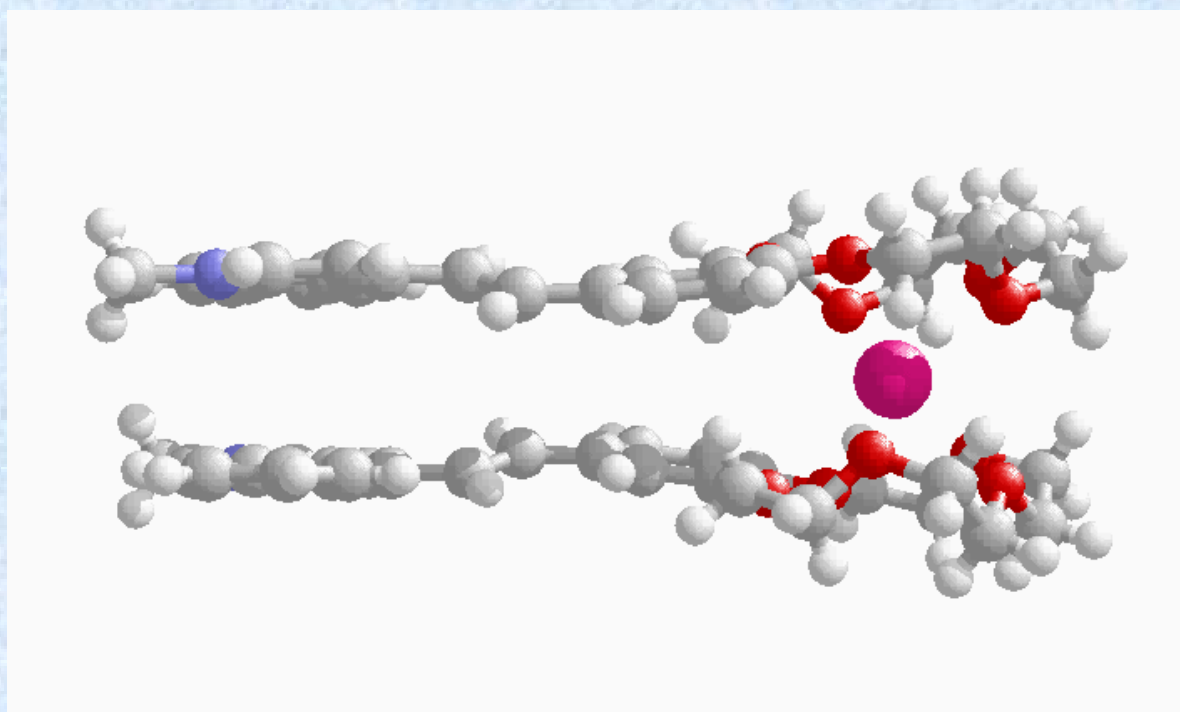
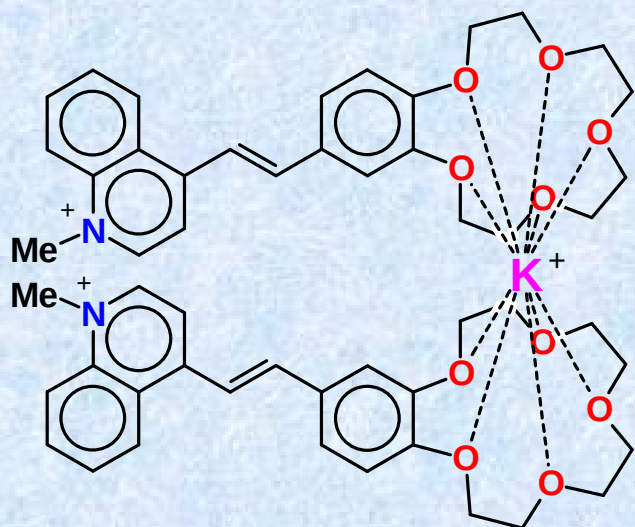
транс,транс-изомер



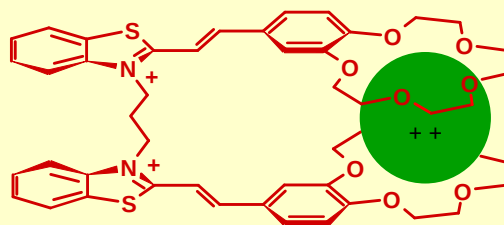
Комплекс	$\lg K_1$	$\lambda_{LM}, \text{нм}$	$\lambda_L - \lambda_{LM}, \text{нм}$
$L \cdot Ba^{2+}$	8.0	390	42
Мономер $\cdot Ba^{2+}$	4.39	402	28

J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2. **1999**, 1323;
J. Phys. Chem. A. **1999**, 103, 11188;
 Патент РФ 2389745 **2010**.

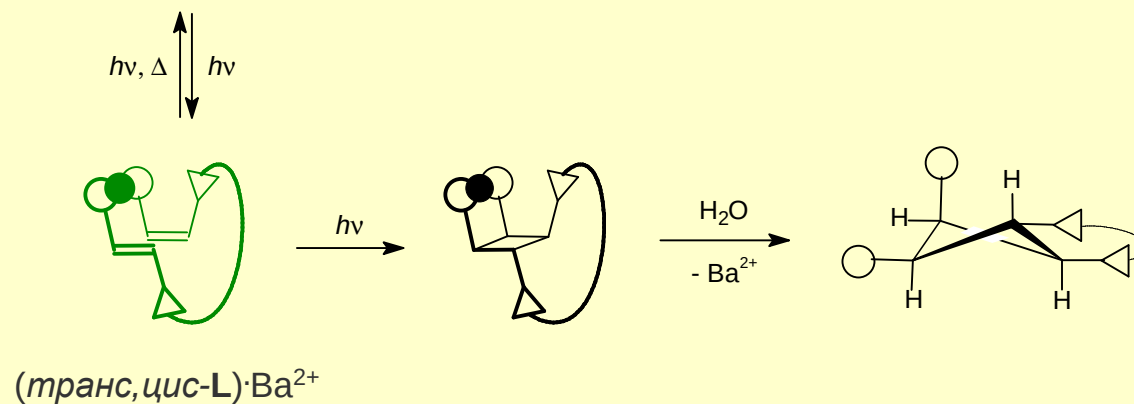
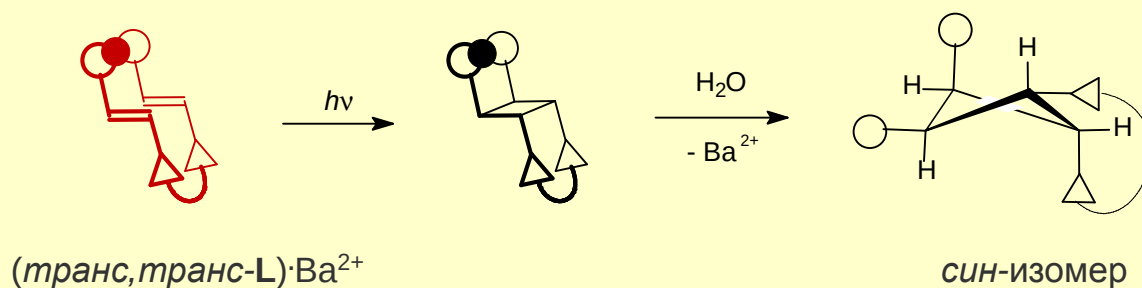
Рентгеноструктурный анализ



Внутримолекулярное [2+2]-фотоциклоприсоединение бисКСК



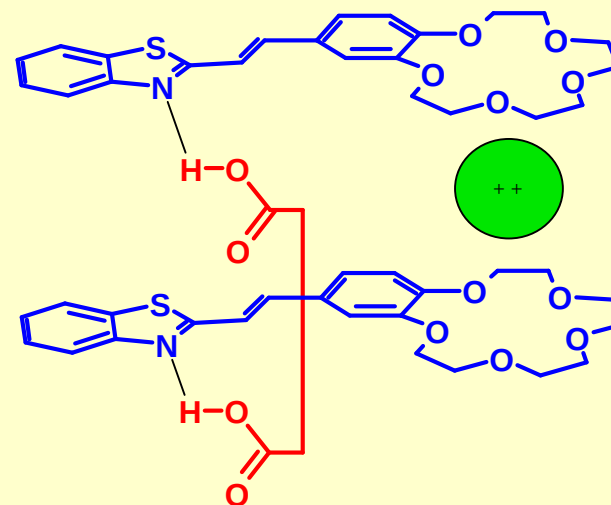
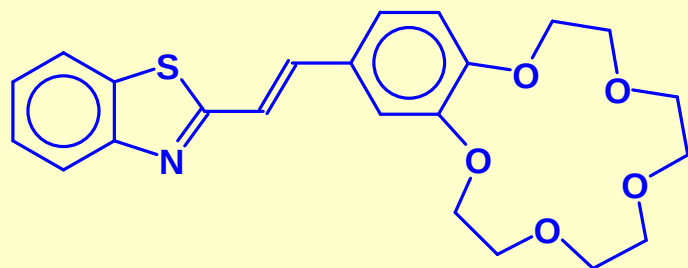
(*транс,транс*-L)·Ba²⁺



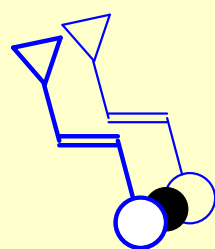
$$F_{\text{фцп}} = 0.001$$

$$F_{\text{ретро-фцп}} = 0.3$$

[2+2]-Фотоциклоприсоединение гетарилфенилэтен

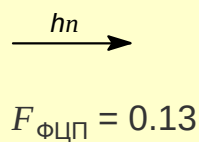


$(\text{CH}_2)_n(\text{COOH})_2$; $n = 0-4$



син-"голова-к-голове"

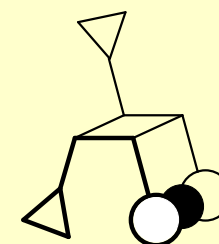
$\log K_{11} = 4.74$



син-изомер

$\log K_{11} = 7.69$

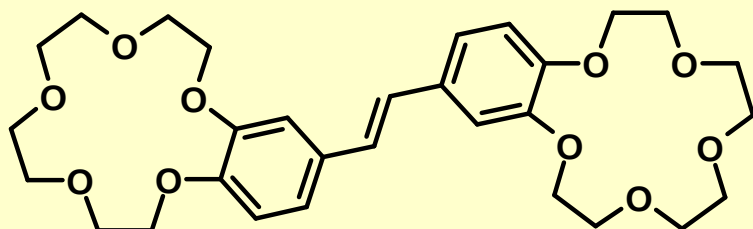
+



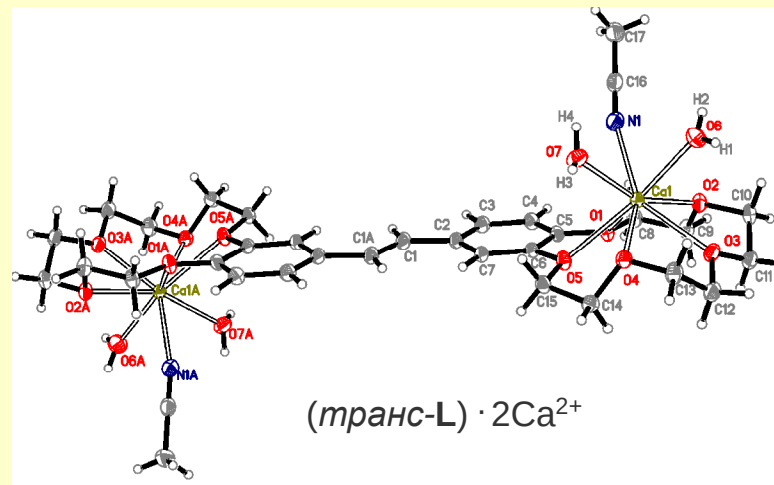
$\log K_{11} = 7.21$

● - Ba^{2+} , Sr^{2+}

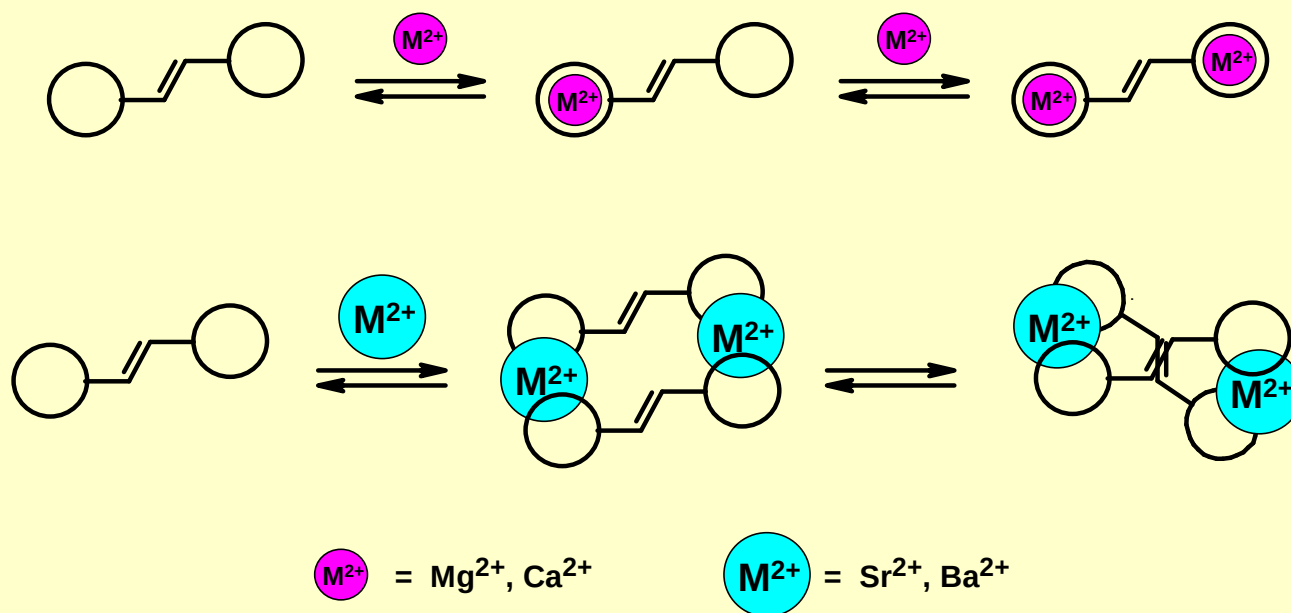
Комплексообразование бисКС



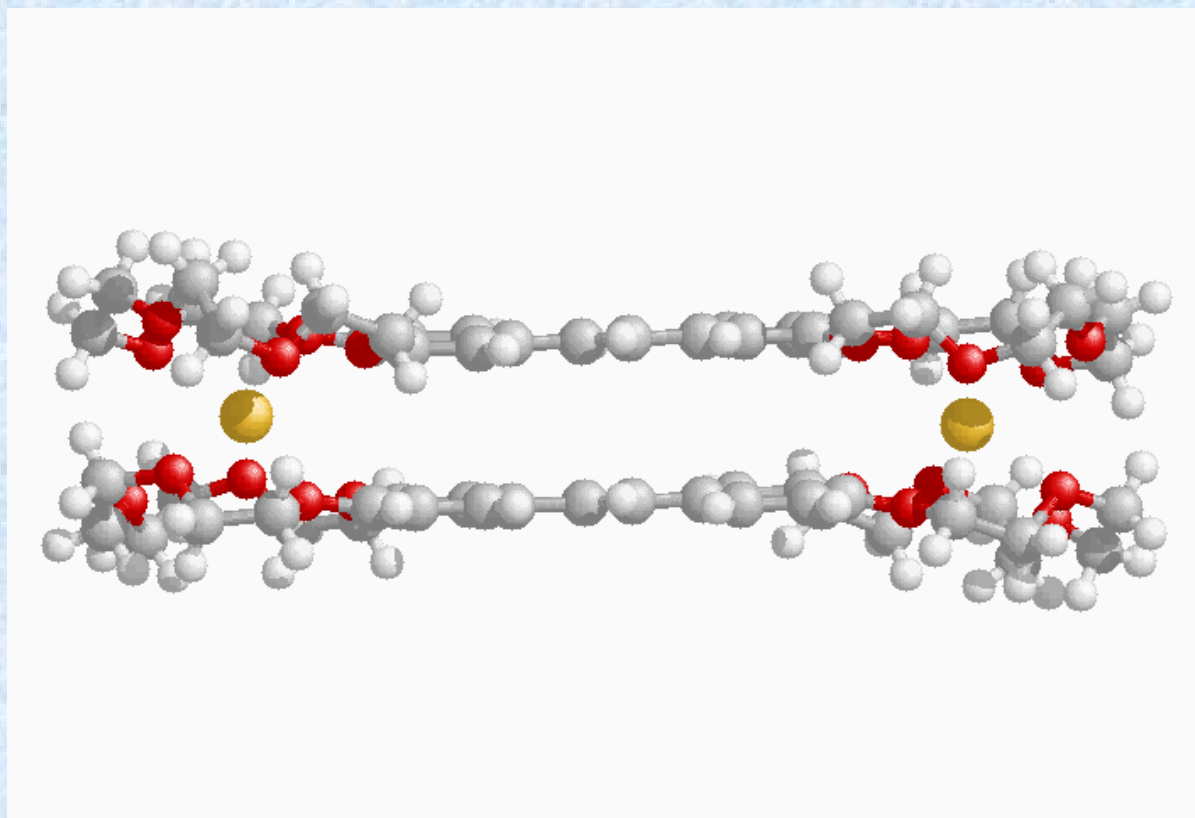
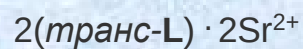
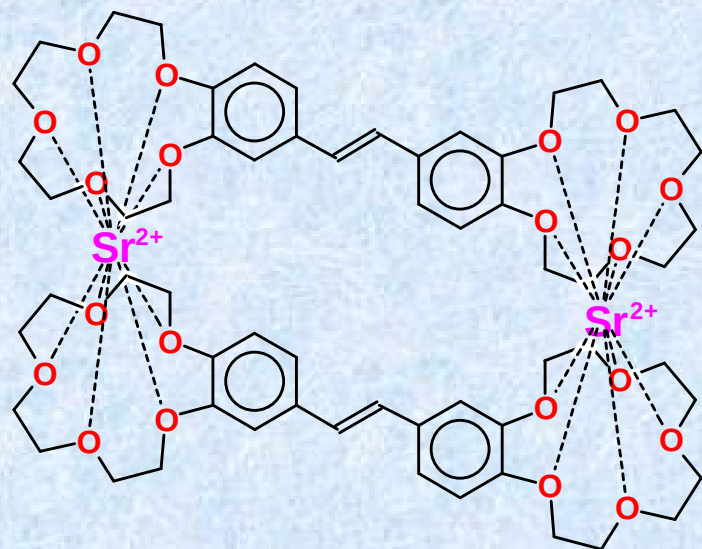
транс-L



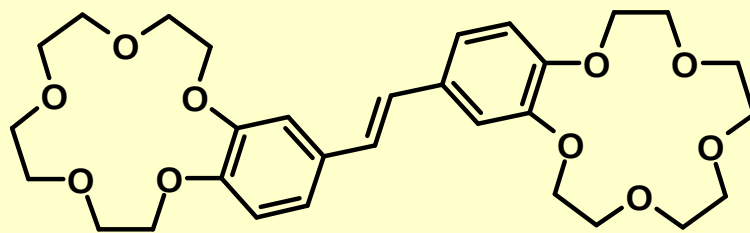
(транс-L) · 2Ca²⁺



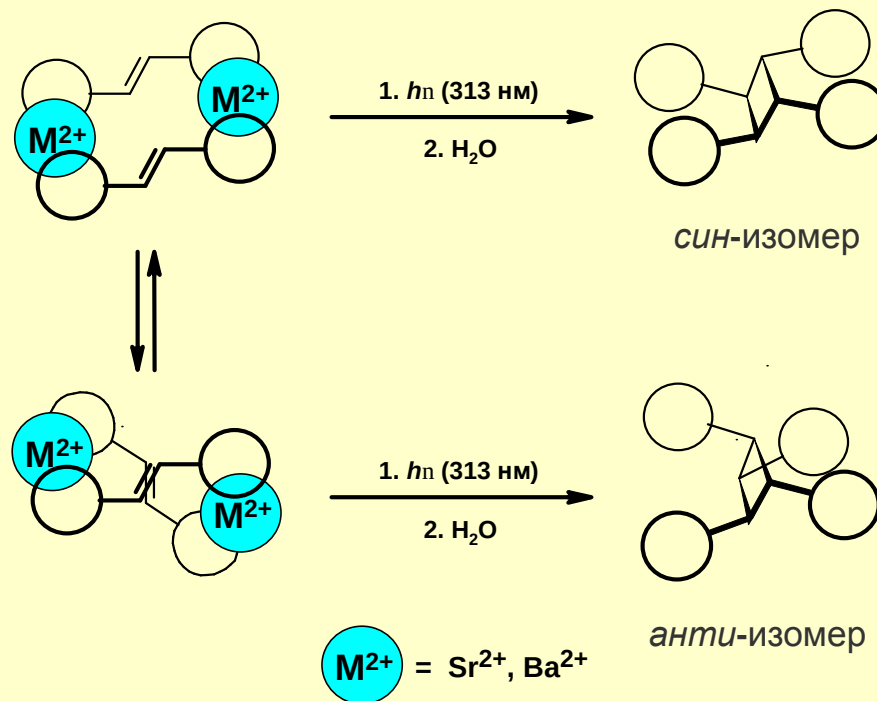
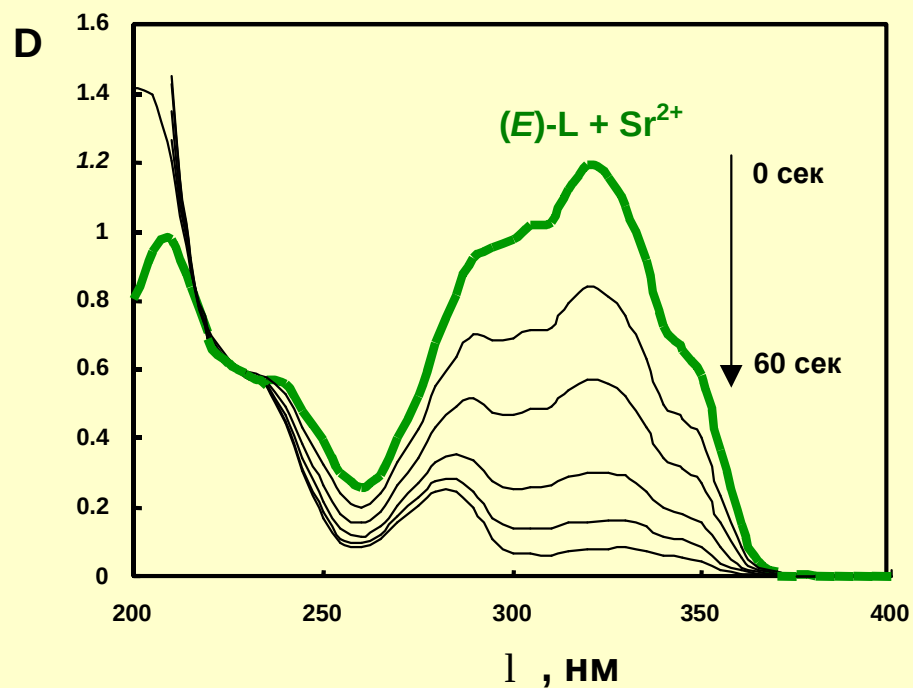
Рентгеноструктурный анализ



[2+2]-Фотоциклоприсоединение бисКС



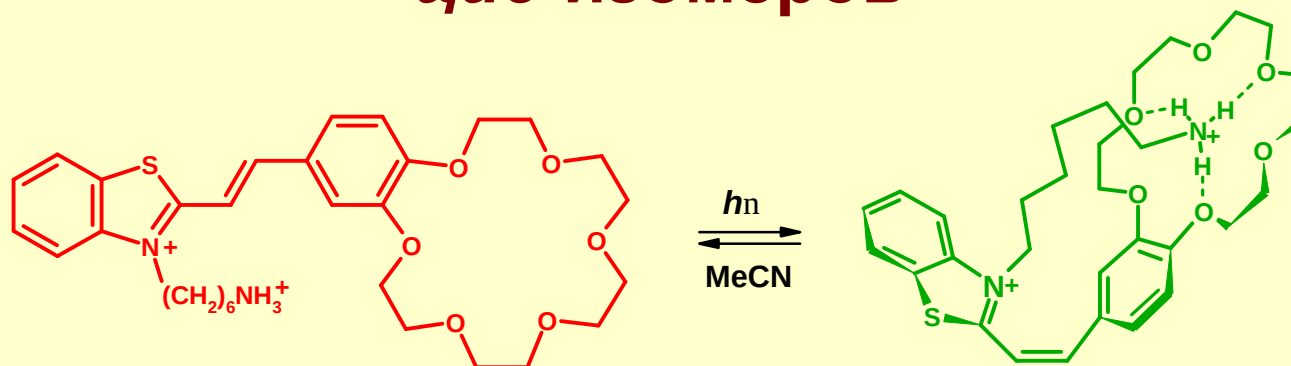
транс-L



**Самосборка
в фотопереключаемые супрамолекулярные устройства
с участием водородных связей**

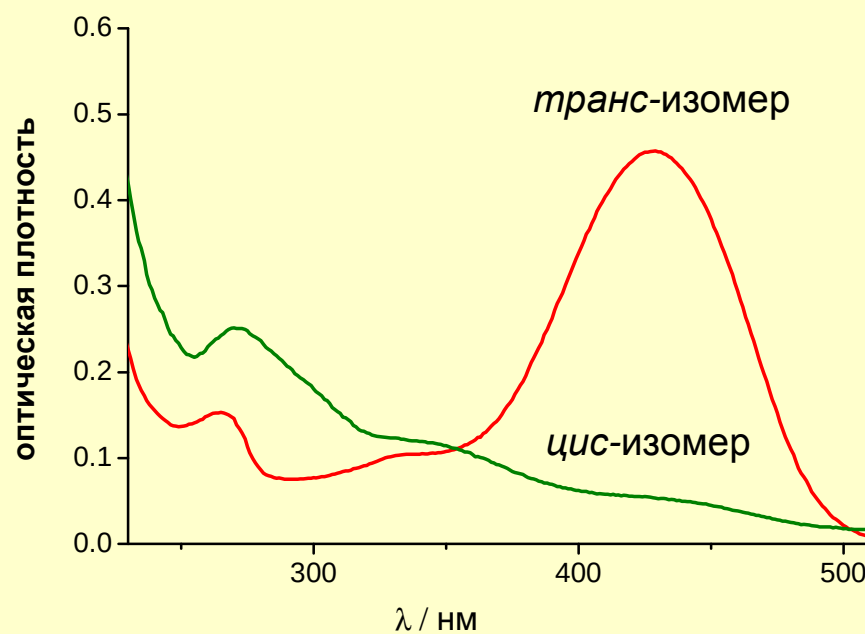
Часть II

Внутримолекулярное комплексообразование цис-изомеров

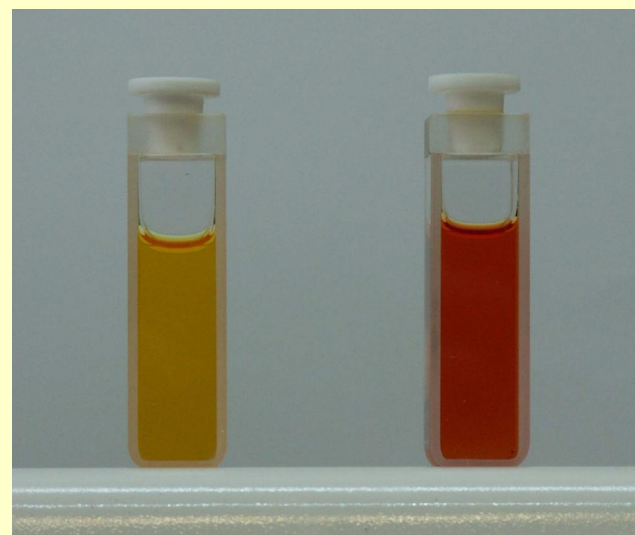
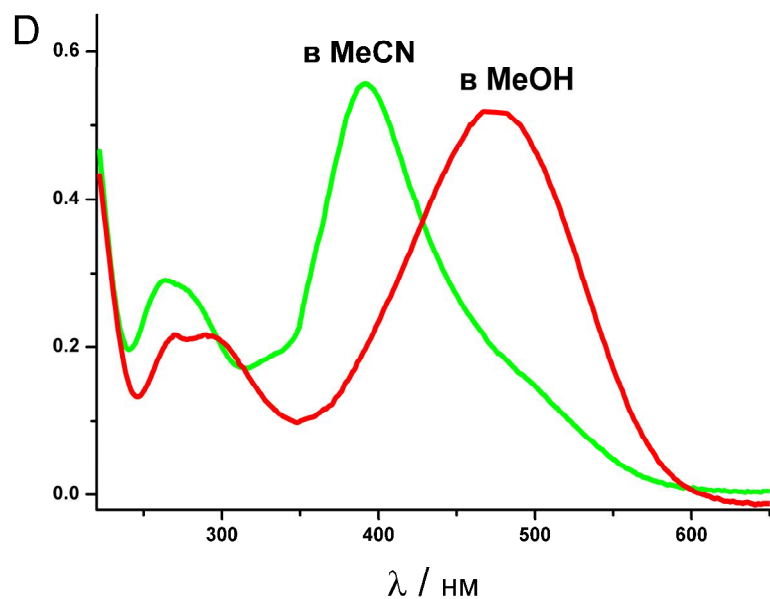
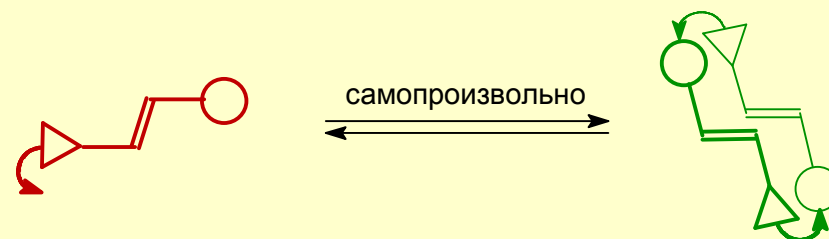
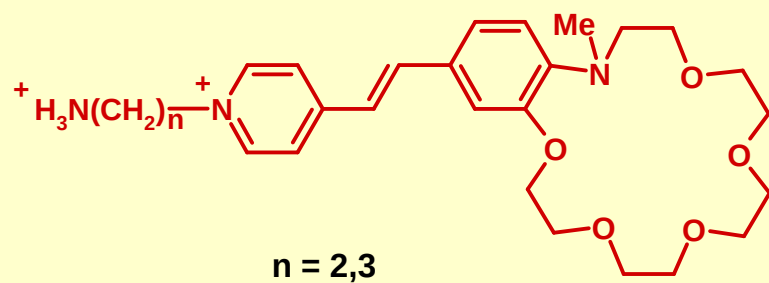


транс-изомер

катион-“накрытый” комплекс
цис-изомера



Димеризация КСК

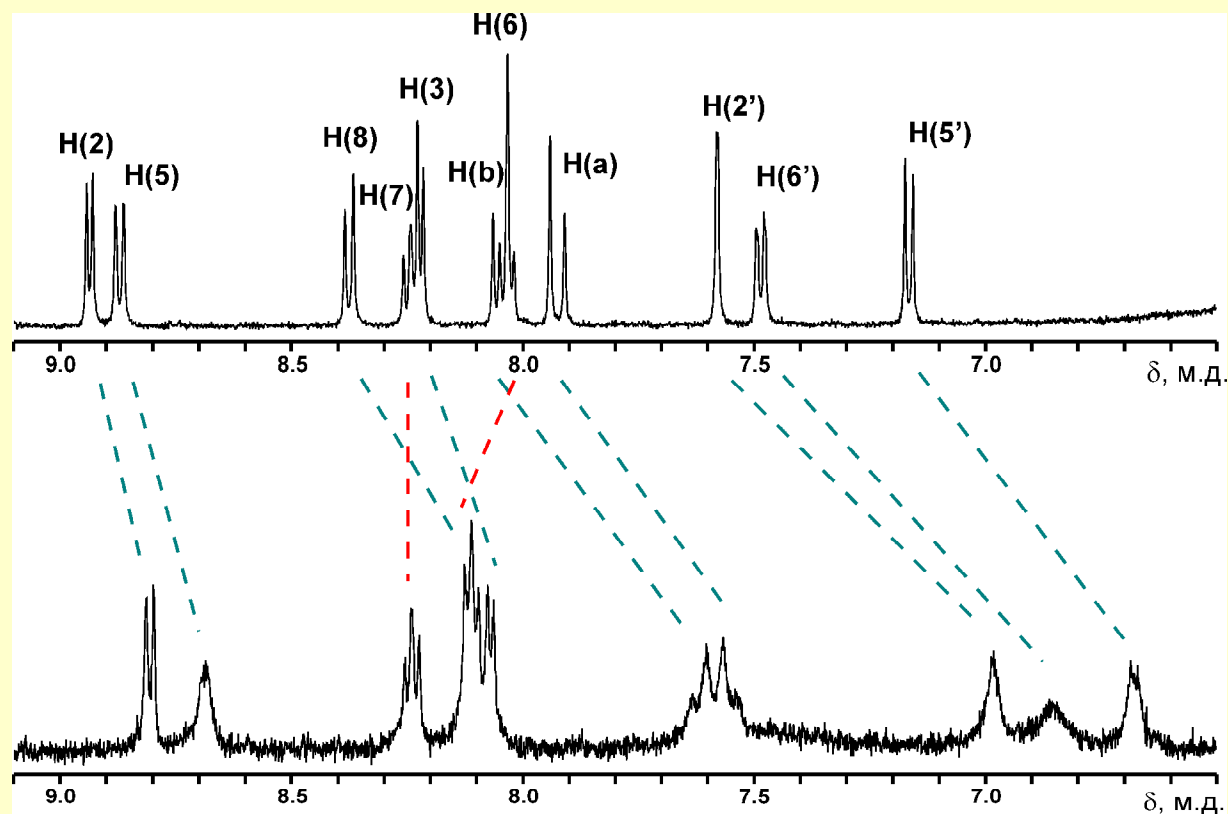
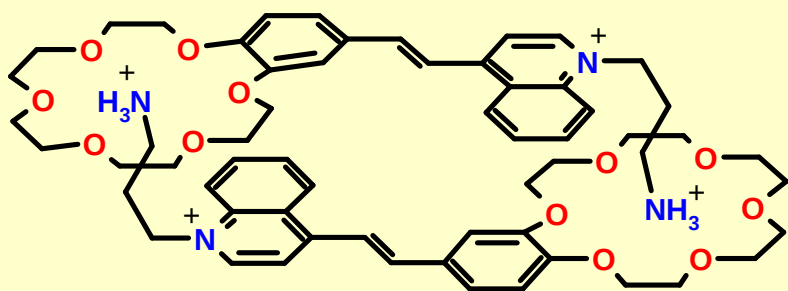
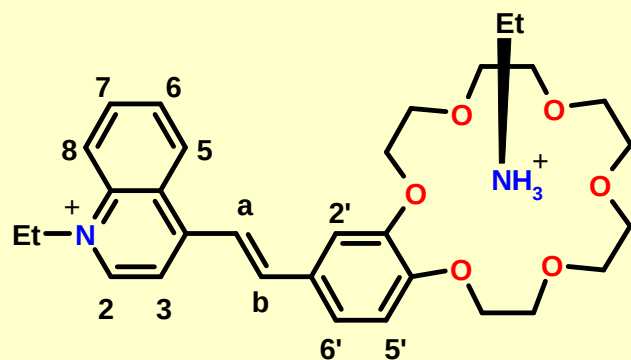


в MeCN

в MeOH

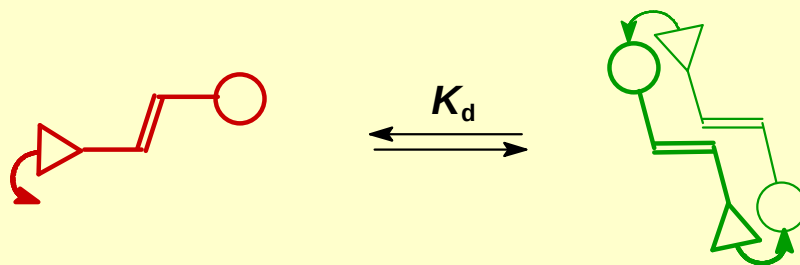
Патент РФ 2278134 2006;
J. Org. Chem. **2014**, 79, 11416;
J. Phys. Chem. A **2015**, 119, 13025.

СПЕКТРЫ ЯМР ^1H



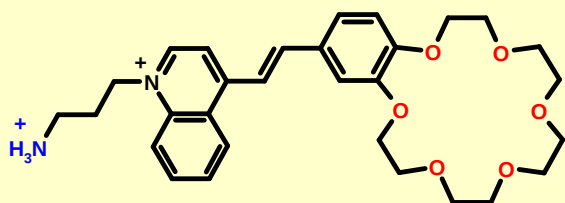
Bruker DRX500, в CD_3CN

ДИМЕРИЗАЦИЯ

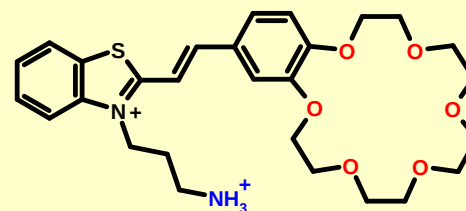


$\log K_d$

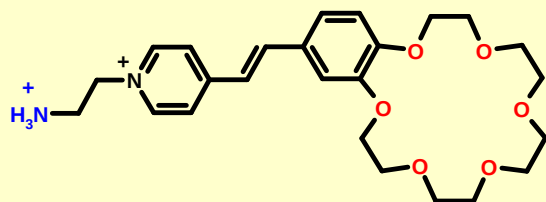
$\log K_d$



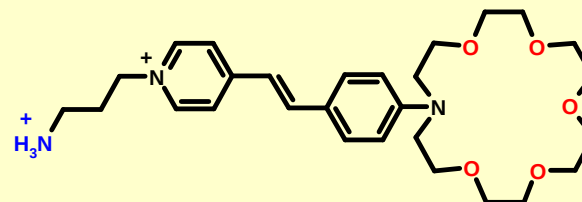
8.03



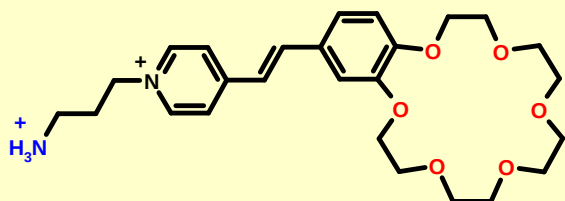
5.87



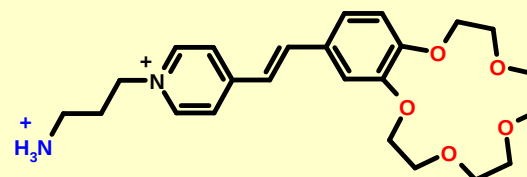
7.90



3.61



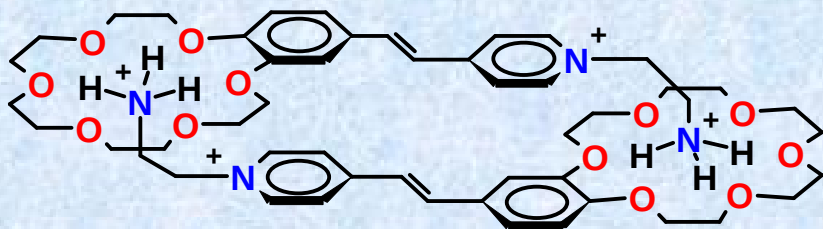
7.12



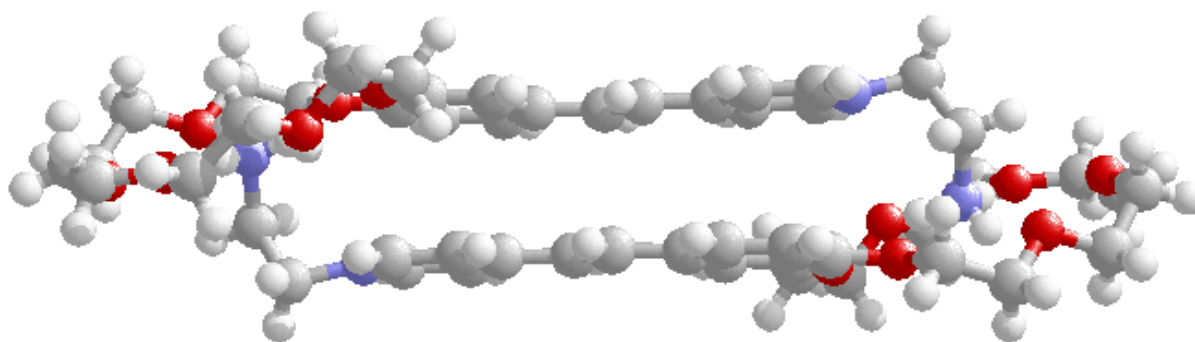
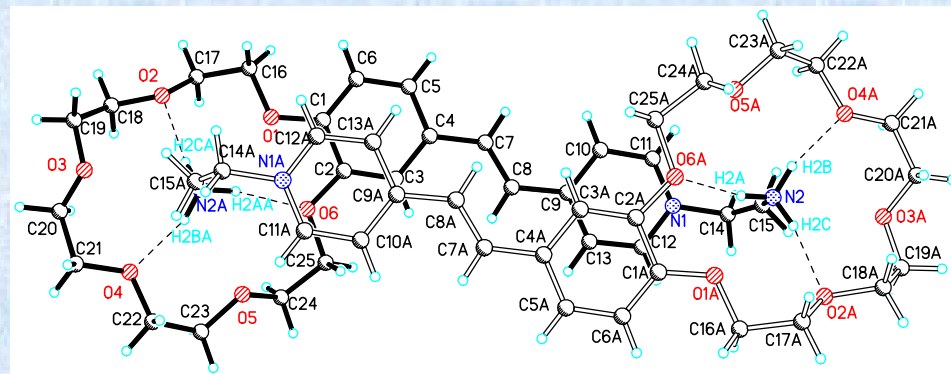
2.44

в CD_3CN

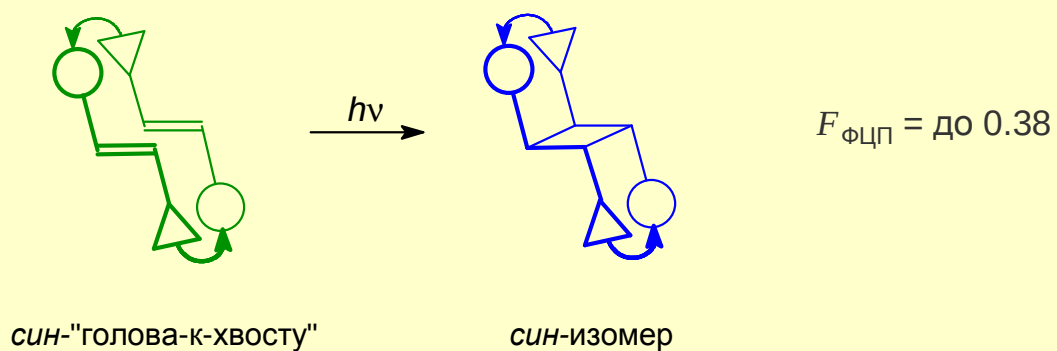
РСА димерных комплексов КСК



димерный комплекс *син*-"голова-к-хвосту"



[2+2]-Фотоциклоприсоединение КСК

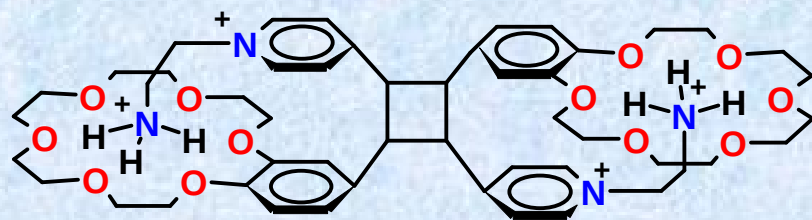


Выход, %		Выход, %	
	100		33
	100		0
	40		0

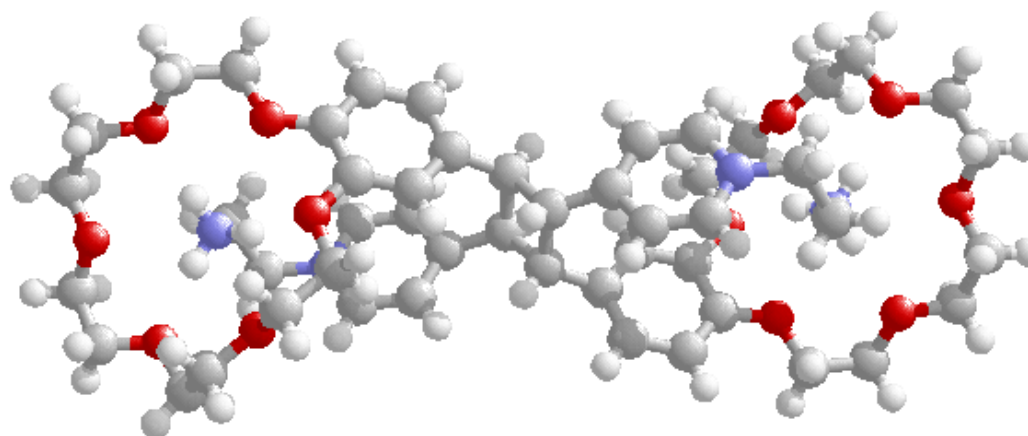
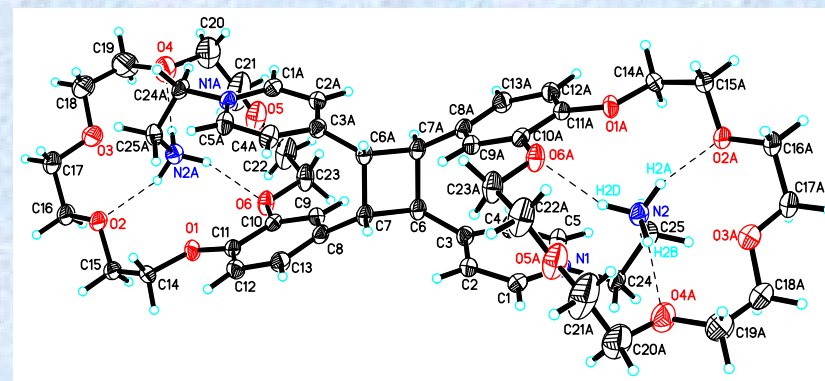
Патент РФ 2278134 2006;
 Изв. АН. Сер. хим. **2009**, 58, 1179;
 J. Org. Chem. **2014**, 79, 11416;
 J. Phys. Chem. A **2015**, 119, 13025.

в MeCN, время облучения, 4 ч

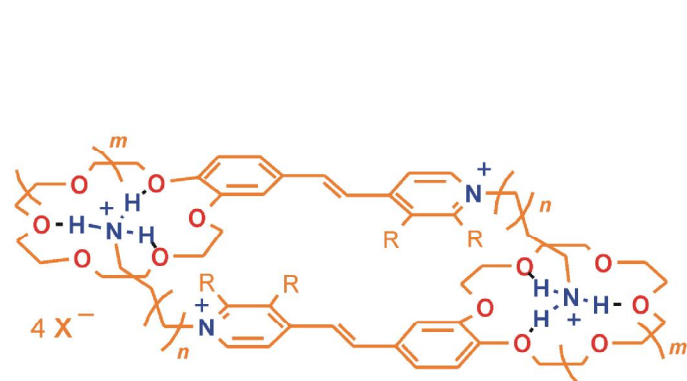
Рентгеноструктурный анализ циклобутана



син-циклобутан

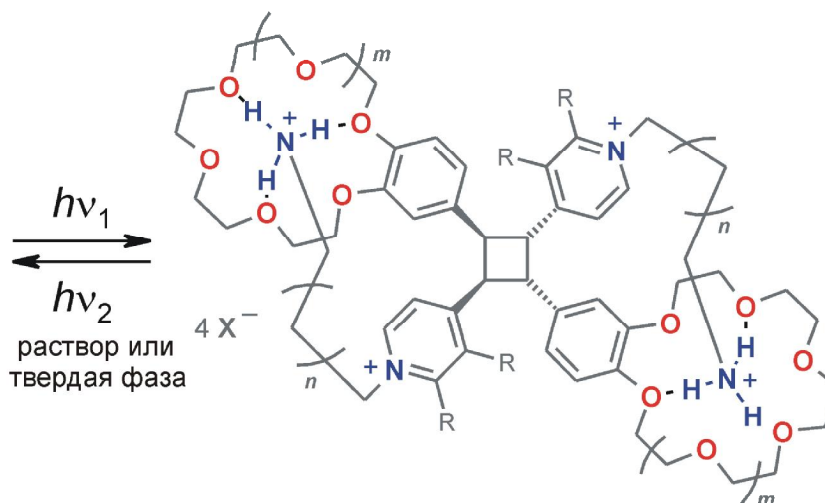


Супрамолекулярные фотопереклюатели на основе аммонийалкильных производных краунсодержащих стириловых красителей



$X = \text{Br}, \text{ClO}_4; R = \text{H}, R + R = \text{бензо};$
 $n, m = 0, 1$

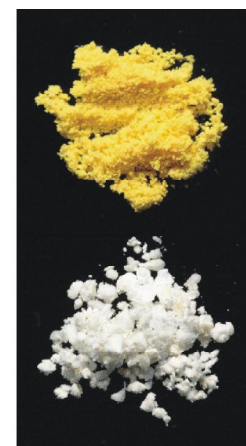
димерные комплексы
стириловых красителей



$h\nu_1$
 $h\nu_2$
раствор или
твердая фаза

rctt изомеры
производных циклобутана

краситель

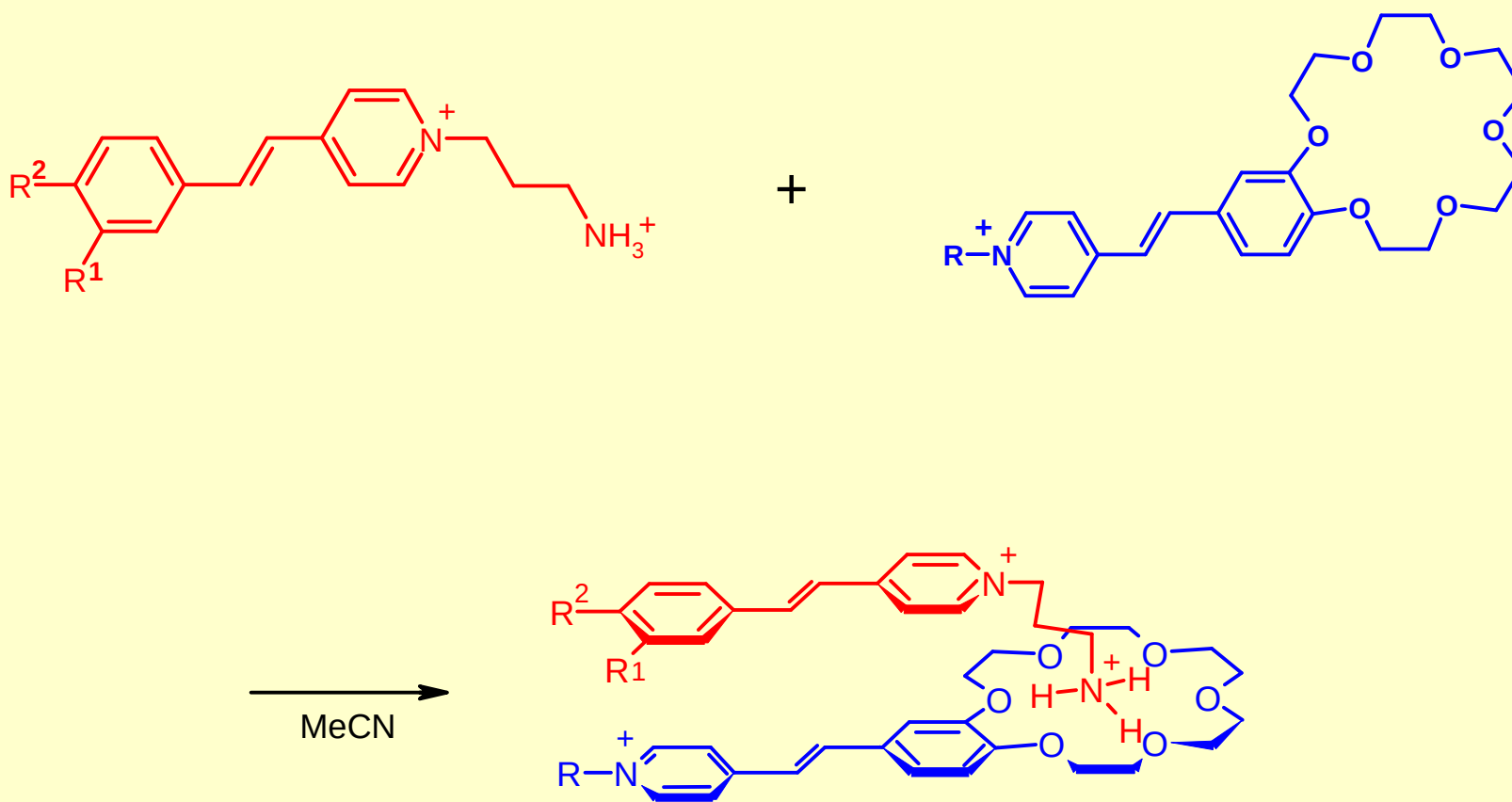


циклобутан

($X = \text{ClO}_4;$
 $R = \text{H}; n = m = 1$)

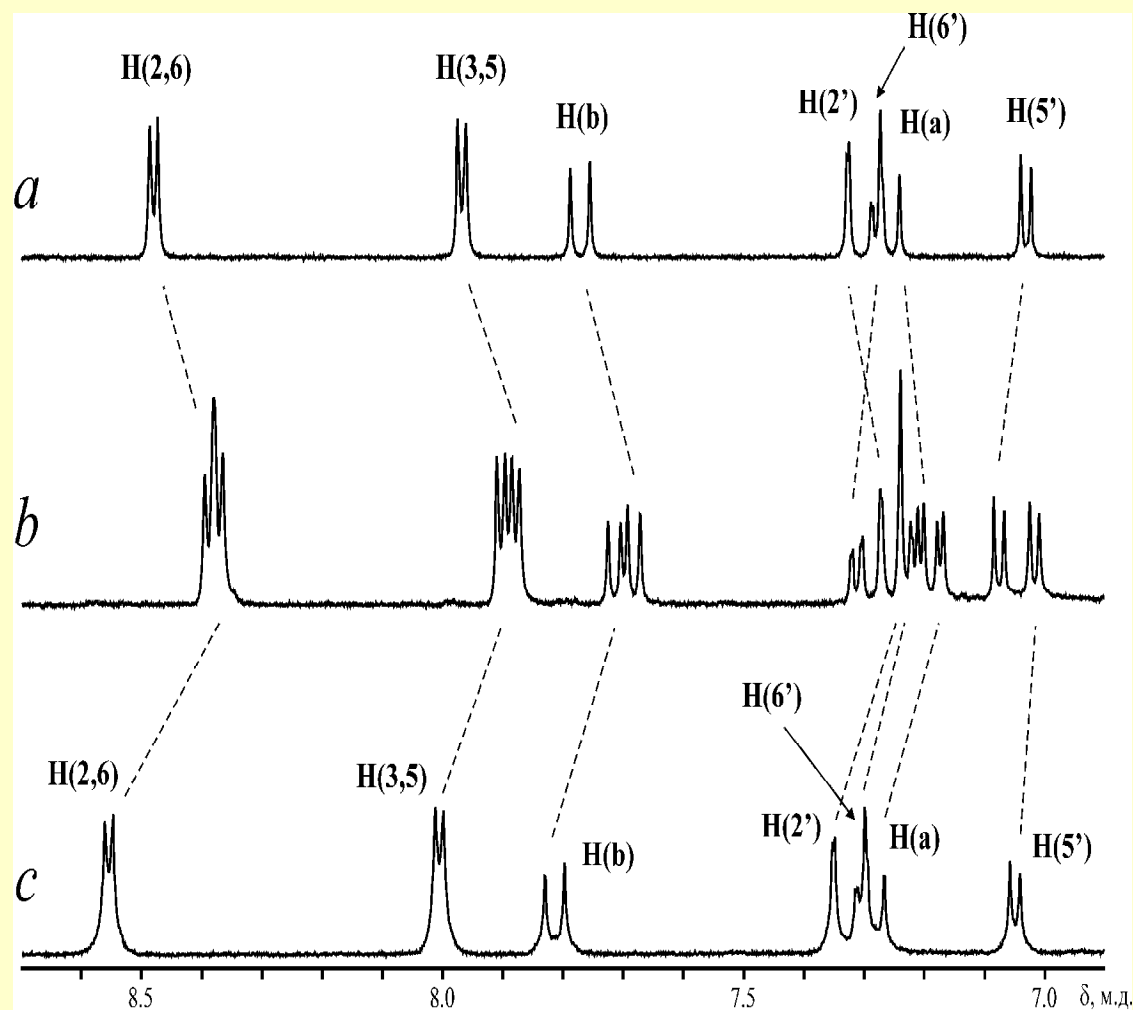
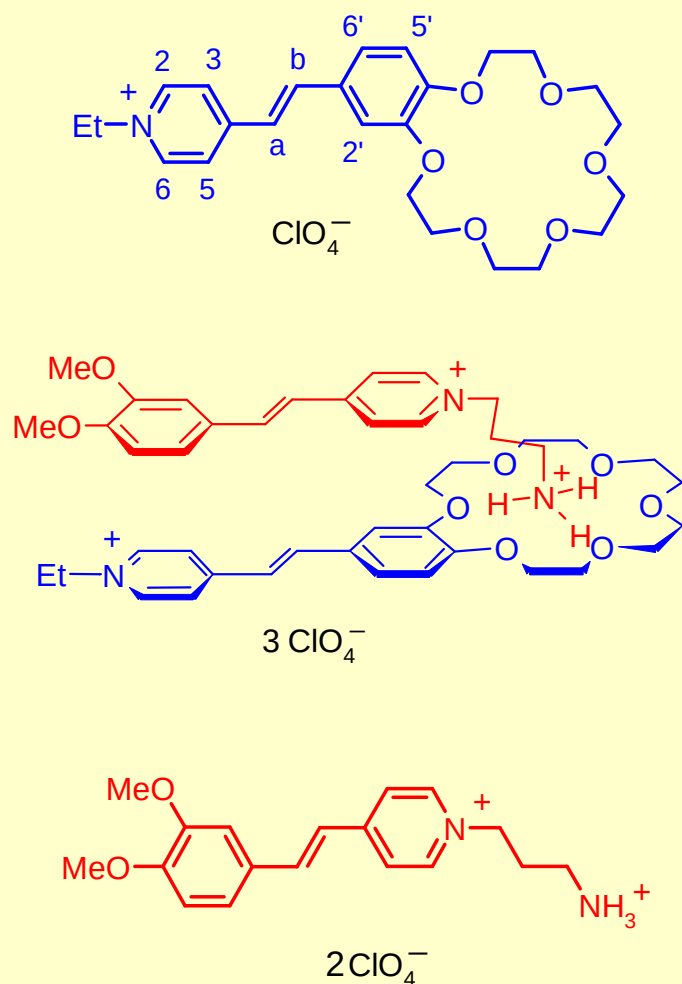
Обнаруженное свойство позволяет рассчитывать на использование кристаллов этих новых фотоактивных супрамолекулярных систем для оптической записи информации

Образование псевдодимерных комплексов



$$\log K = 3.5$$

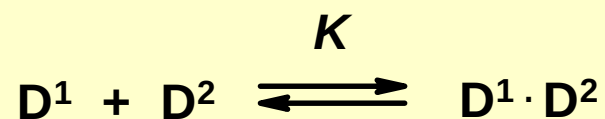
СПЕКТРЫ ЯМР ^1H



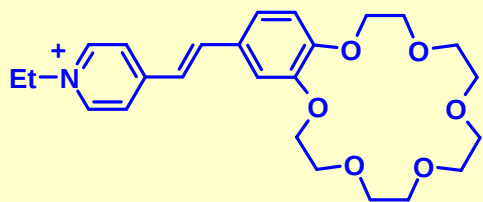
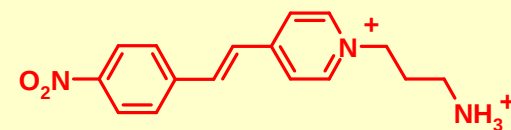
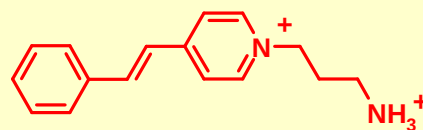
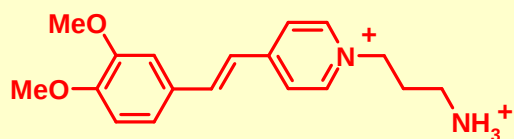
Bruker DRX500, в CD_3CN

Mendeleev Commun. **2007**, 17, 29;
Изв. АН. Сер. хим. **2009**, 58, 1893;
New. J. Chem. **2016**, 40, 7542.

ПСЕВДОДИМЕРНЫЕ КОМПЛЕКСЫ



log K

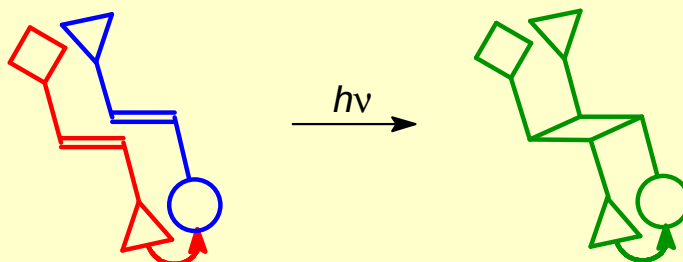


3.5

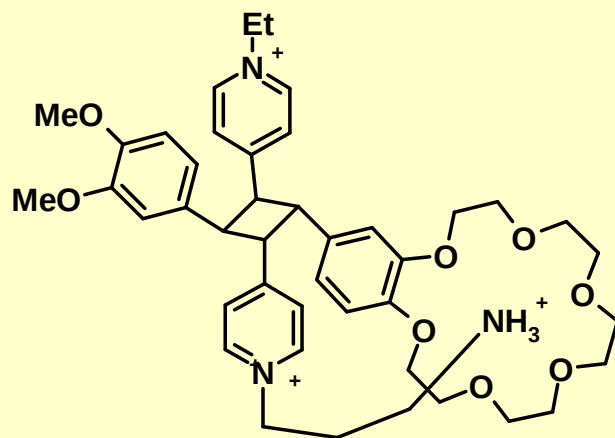
2.9

3.2

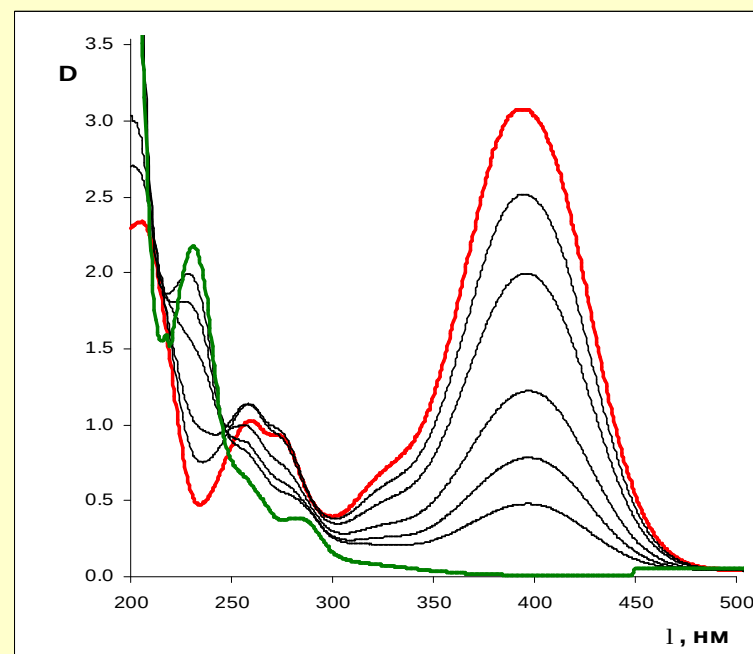
кросс-[2+2]-Фотоциклоприсоединение



син-"голова-к-хвосту"

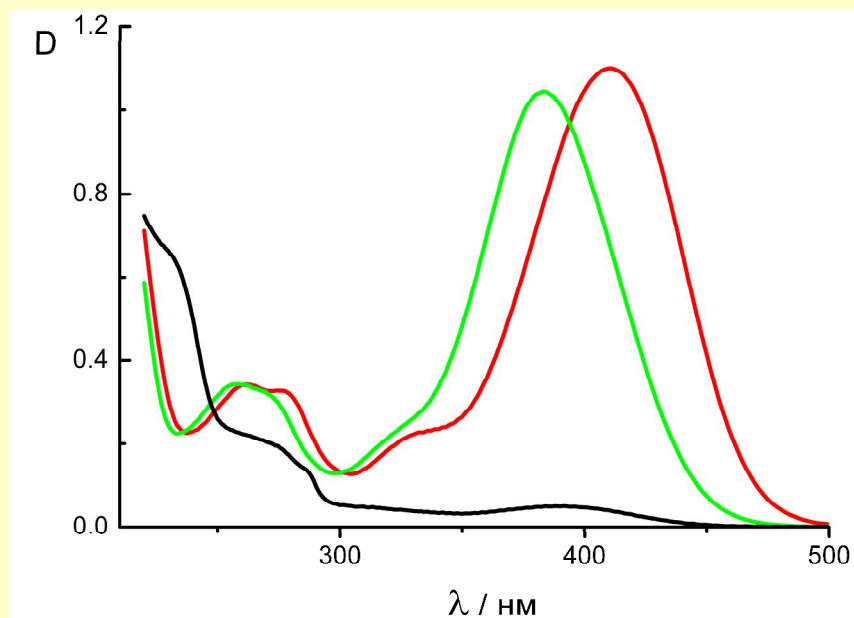
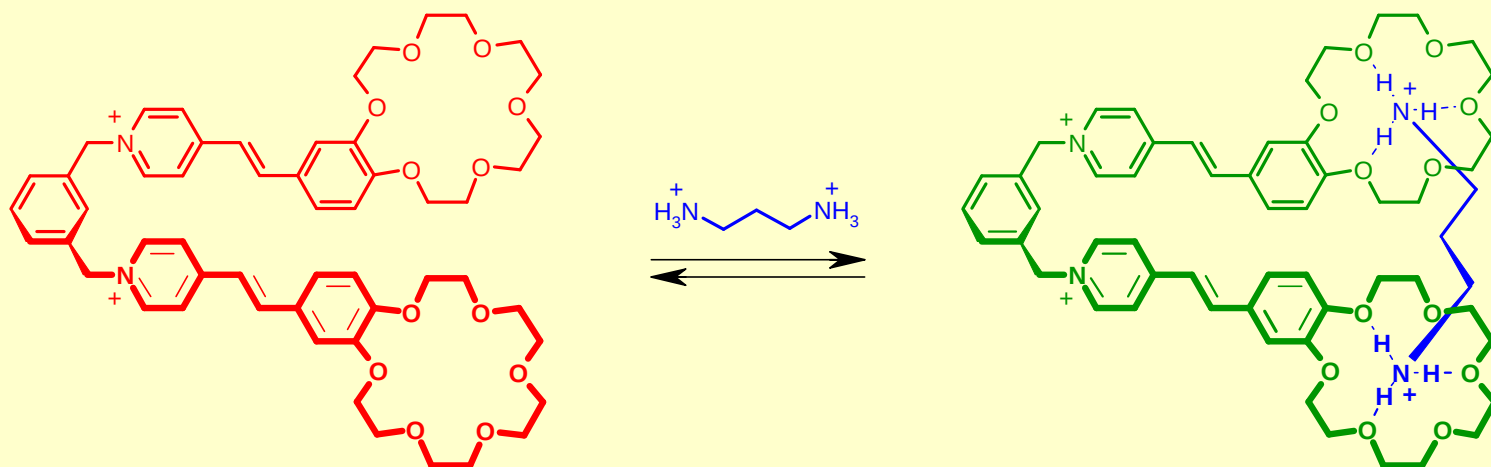


син-изомер

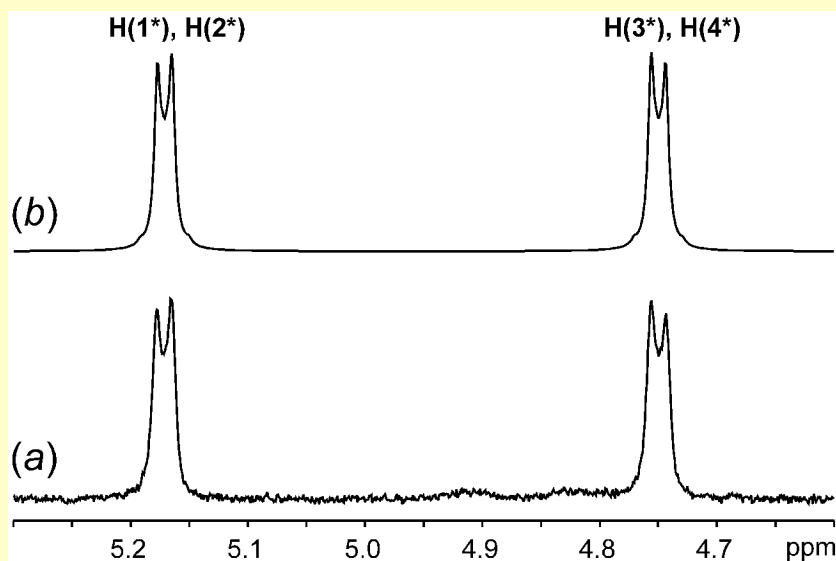
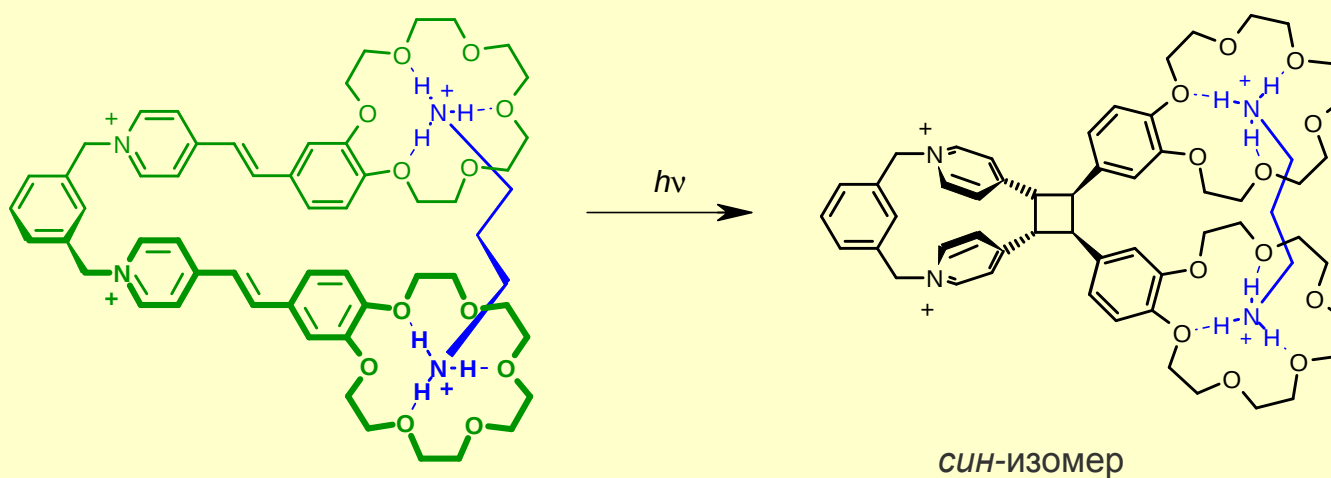


Mendeleev Commun., **2007**, 17, 29;
Изв. АН. Сер. хим. **2009**, 58, 1893;
 Патент РФ 2383571 **2010**;
New. J. Chem. **2016**, 40, 7542.

ОБРАЗОВАНИЕ ПСЕВДОСЭНДВИЧЕВЫХ КОМПЛЕКСОВ

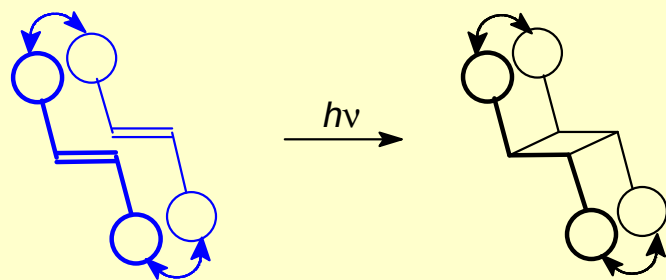


Внутримолекулярное [2+2]-фотоциклоприсоединение



(a) Экспериментальный и (b) теоретический ЯМР ^1H спектр циклобутановых протонов

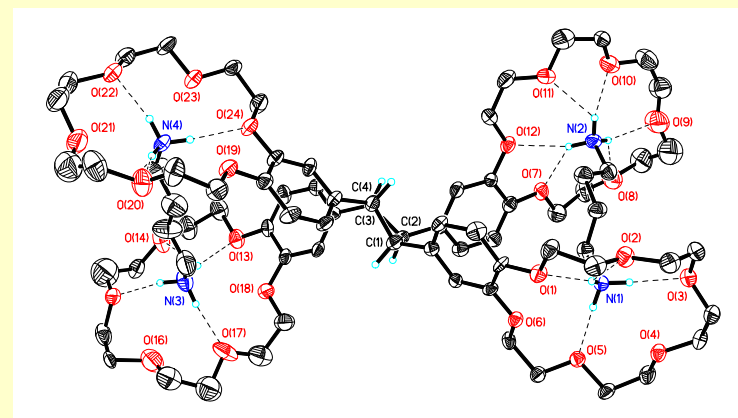
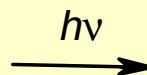
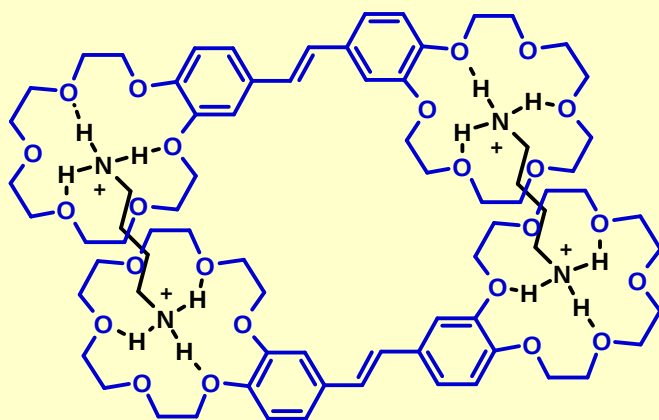
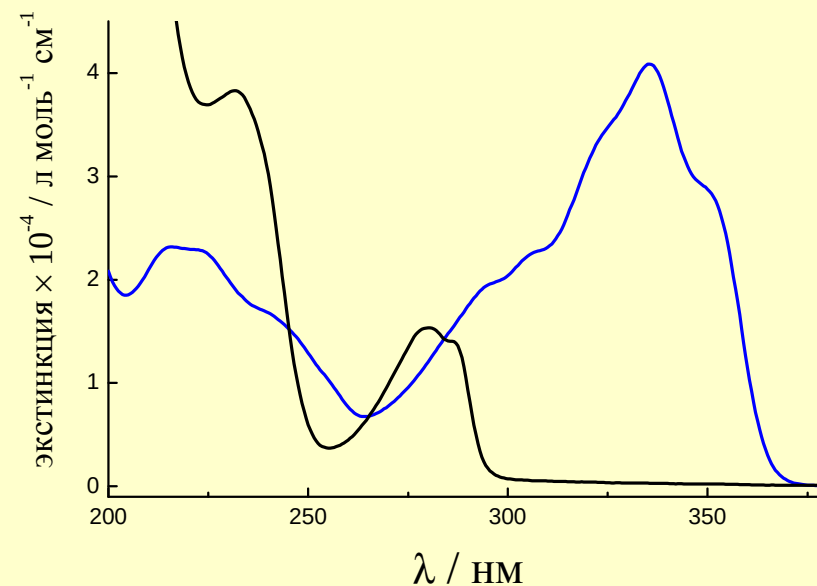
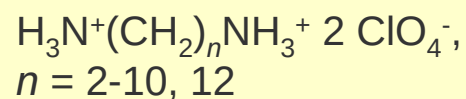
Образование биспсевдосэндвичевых комплексов и [2+2]-автофотоциклоприсоединение



син-комплекс

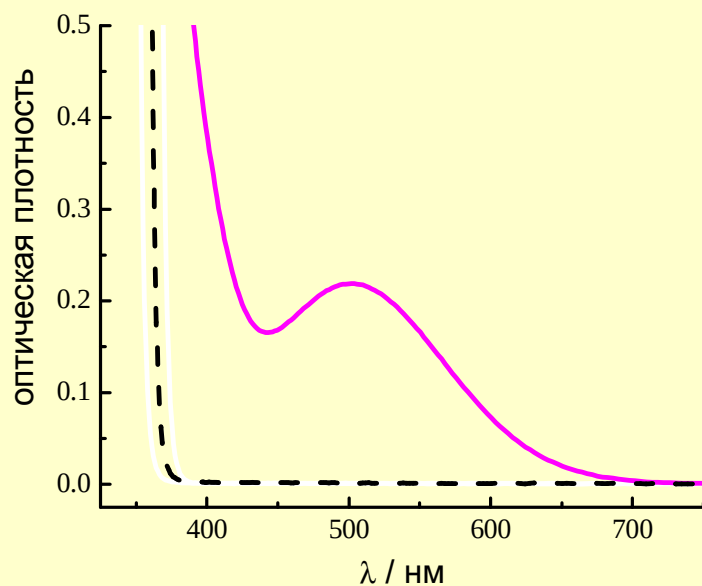
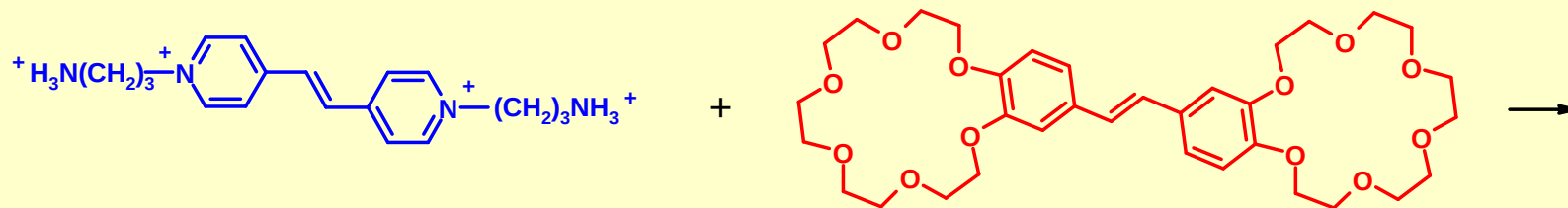
син-изомер

$$F_{\text{ФЦП}} = \text{до } 0.27$$

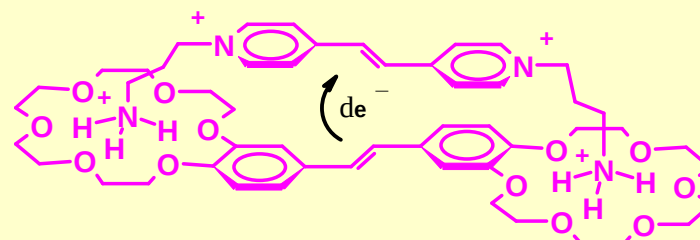


син-изомер

Образование комплексов с переносом заряда бисКС



MeCN

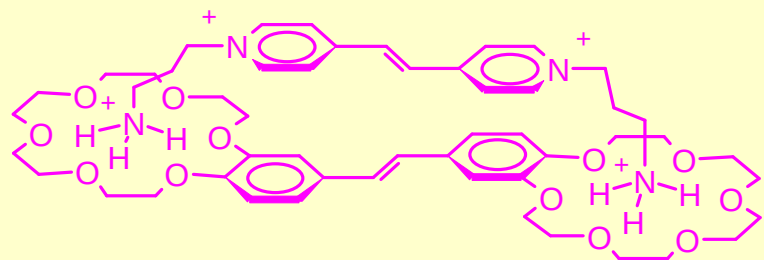


КПЗ

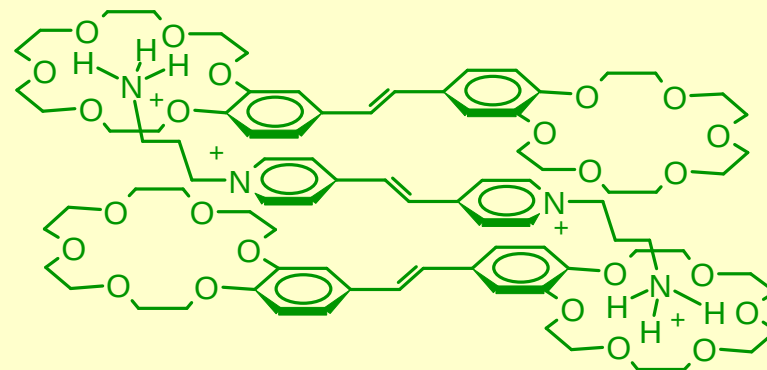
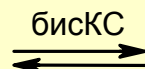
$\log K = 9.08$

Org. Lett. **1999**, 1, 1697 ;
New J. Chem. **2005**, 29, 881;
J. Org. Chem. **2011**, 76, 6768.

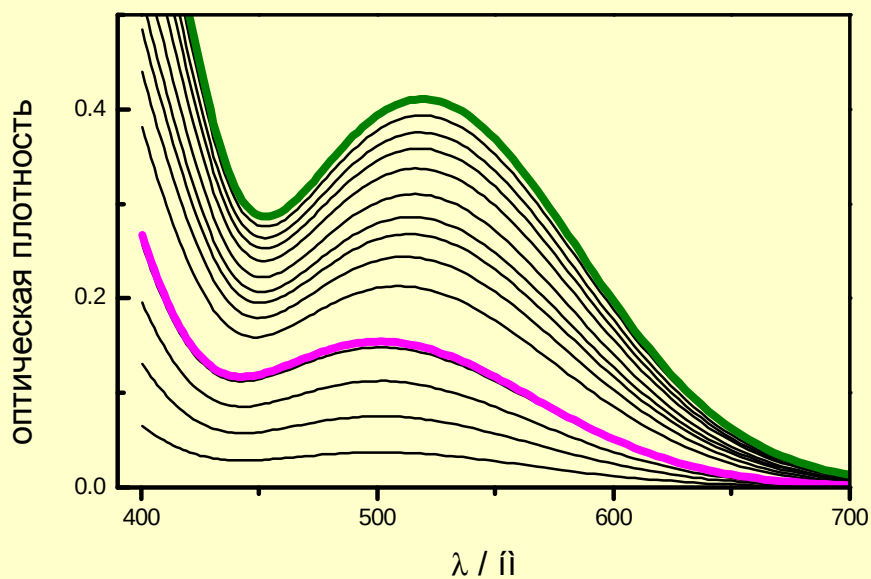
Образование комплексов с переносом заряда



бимолекулярный КПЗ



тримолекулярный КПЗ



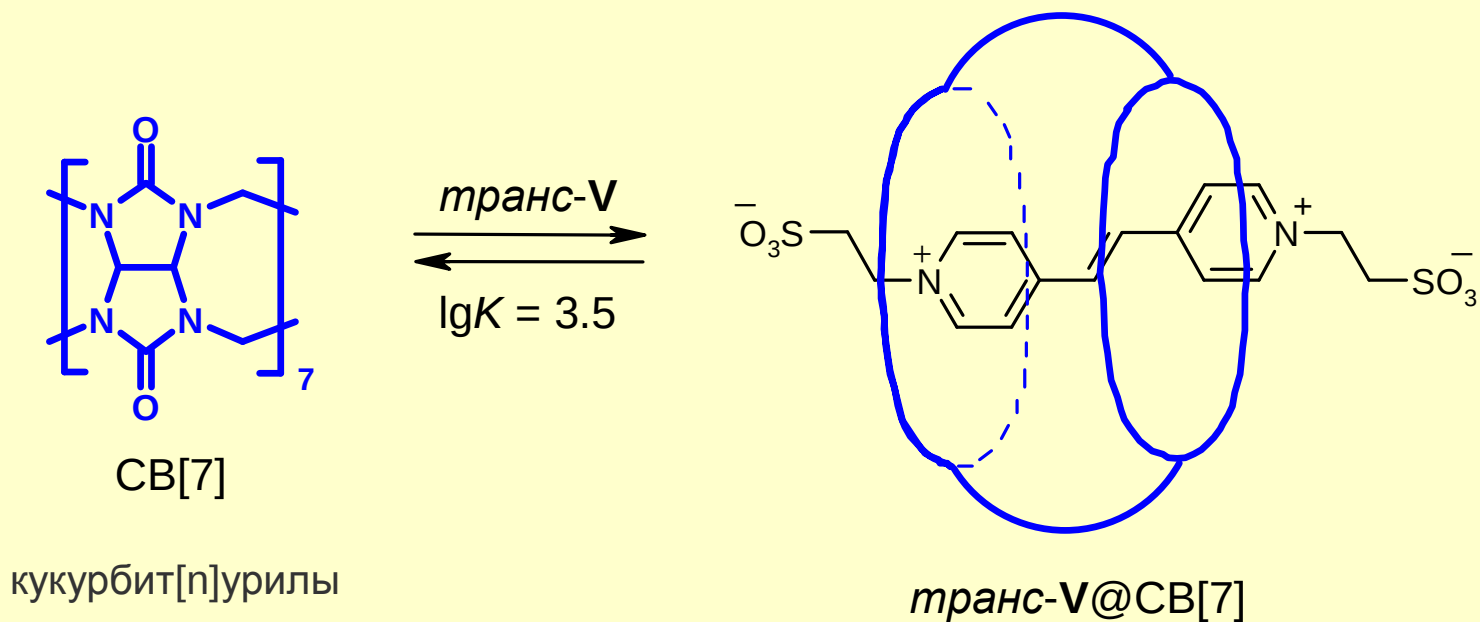
$$\log K = 3.27$$

J. Phys. Chem. A **2002**, 106, 2020;
New J. Chem. **2005**, 29, 881;
J. Org. Chem. **2011**, 76, 6768.

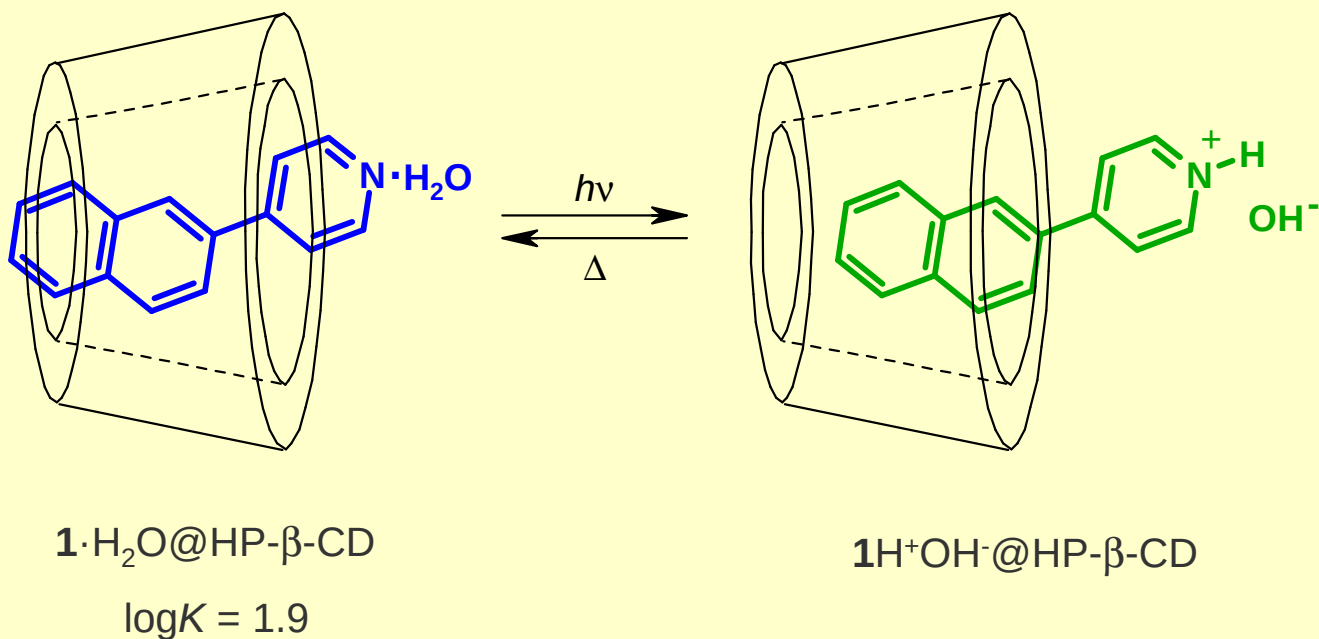
Самосборка в фотоуправляемые супрамолекулярные машины

Часть III

ПСЕВДОРОТАКСАНОВЫЕ КОМПЛЕКСЫ КУКУРБИТУРИЛОВ

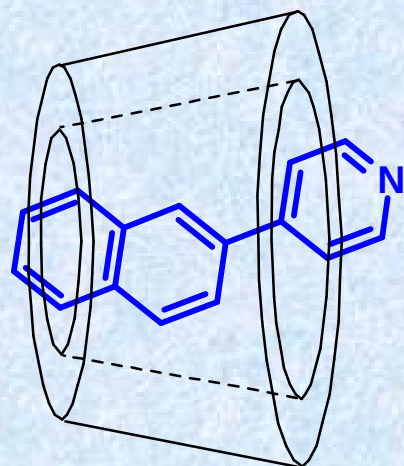


ФОТОУПРАВЛЯЕМАЯ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНАЯ МАШИНА

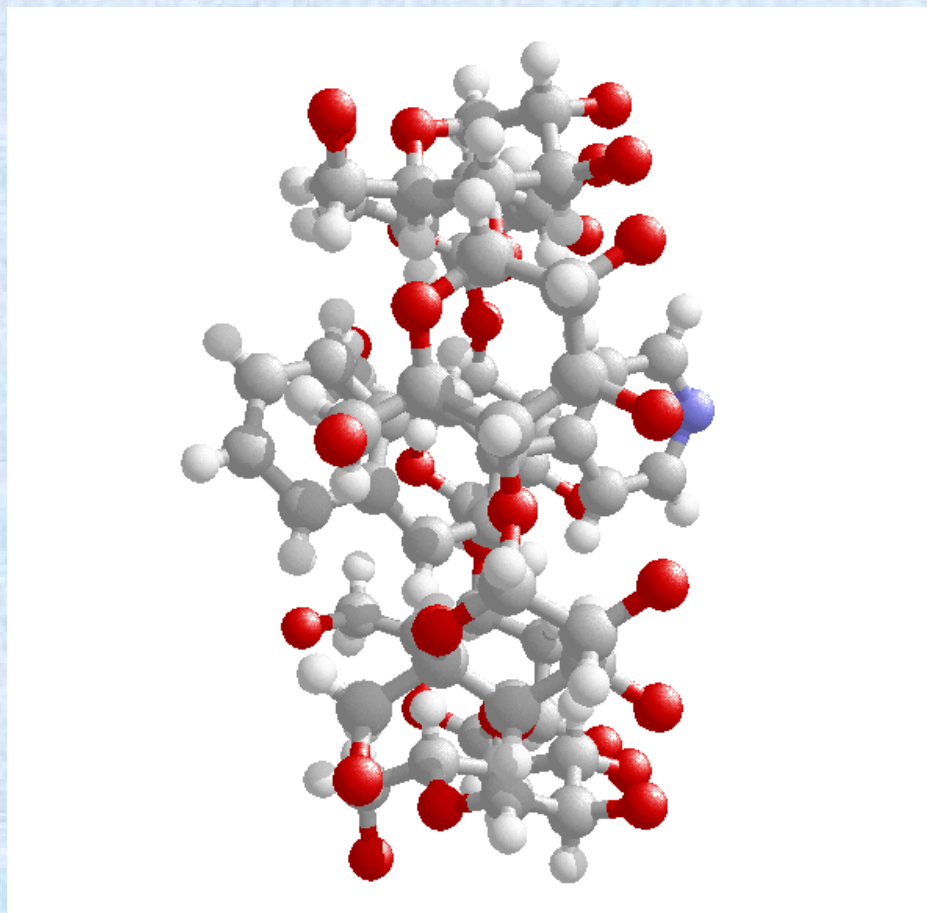


Обнаружение обратимого фотоиндуцированного механического перемещения нафтилпиридина в полости β -циклодекстрина позволило разработать новый вид фотоуправляемых супрамолекулярных машин.

РСА фотоуправляемой супрамолекулярной машины

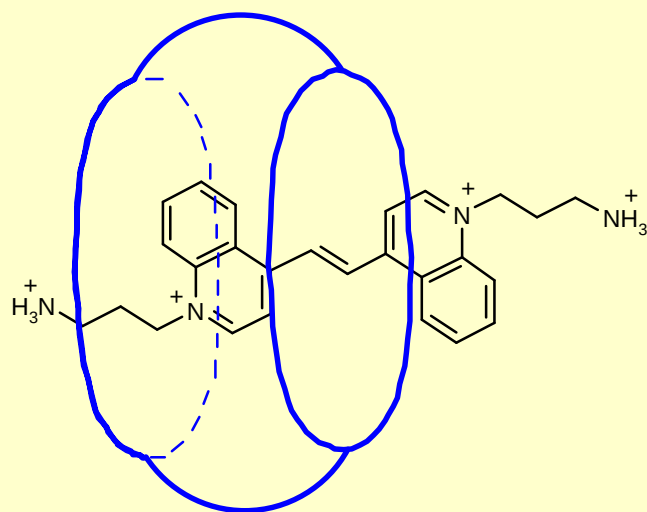


1@ β -CD



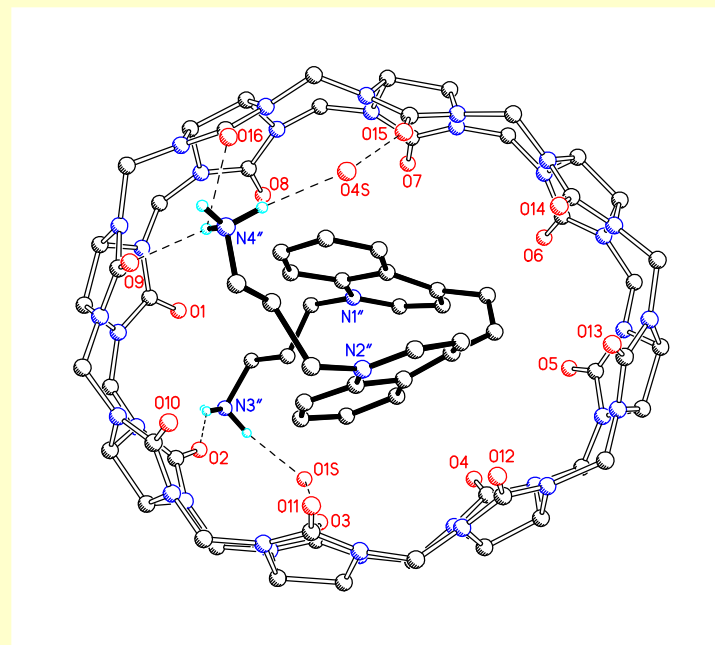
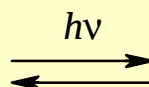
Изв. АН. Сер. хим. **2004**, 53, 2420;
J. Photochem. Photobiol. **2011**, 217, 87;
Изв. АН. Сер. хим. **2013**, 62, 2150.

ФОТОУПРАВЛЯЕМАЯ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНАЯ МАШИНА



транс-V@CB[8]

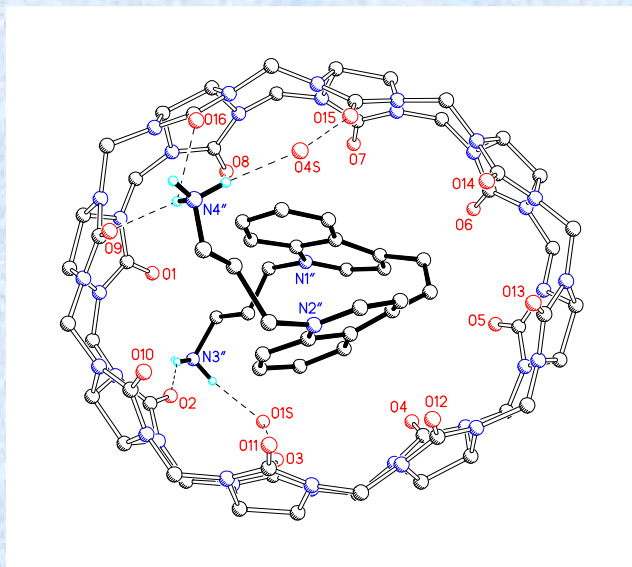
$\log K = 4.6$



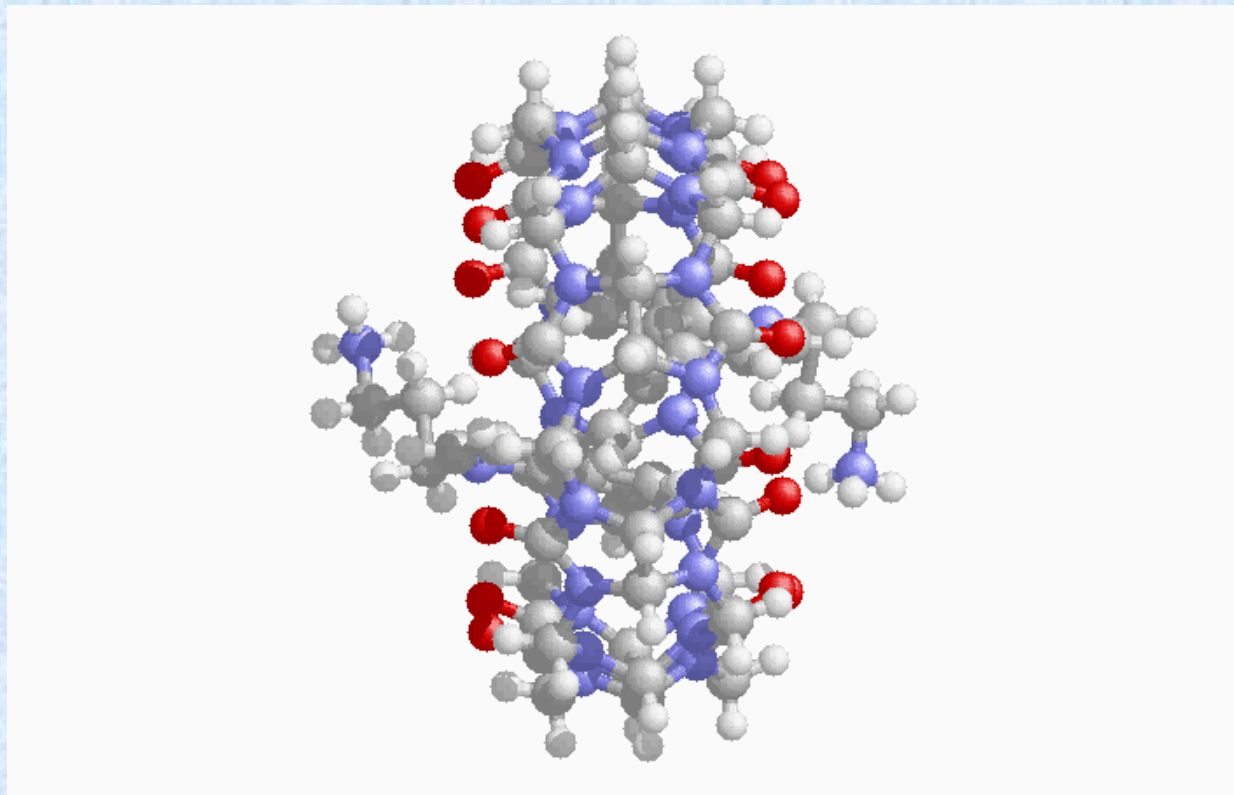
цис-V@CB[8]

Псевдоротаксановые комплексы кукурбитурилов и непредельных аналогов виологенов - это создание фотоуправляемых супрамолекулярных машин нового типа

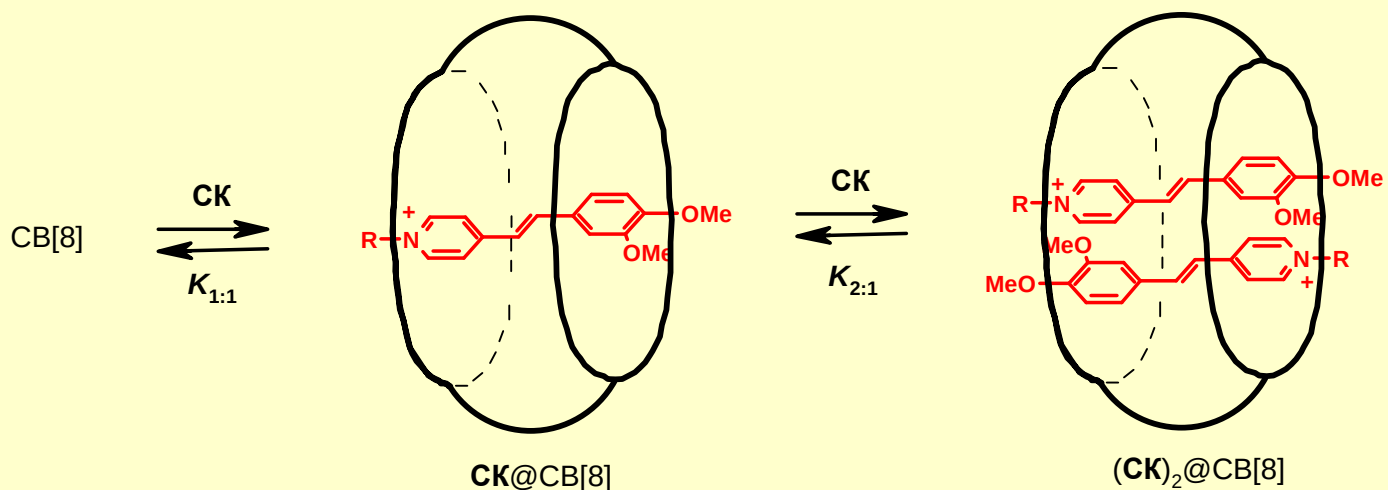
РСА фотоуправляемой супрамолекулярной машины



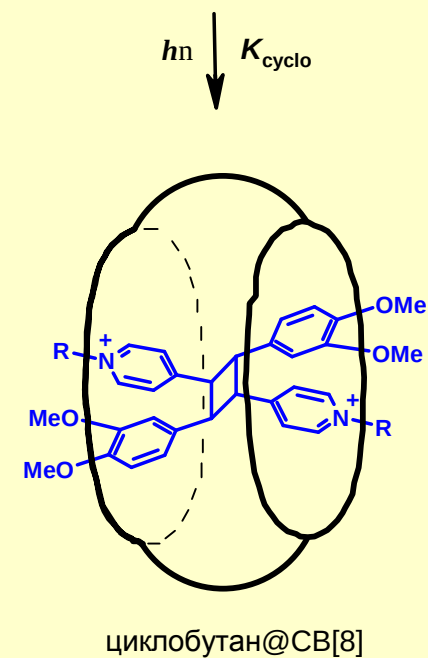
cis-V@CB[8]



ФОТОУПРАВЛЯЕМЫЕ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫЕ МАШИНЫ

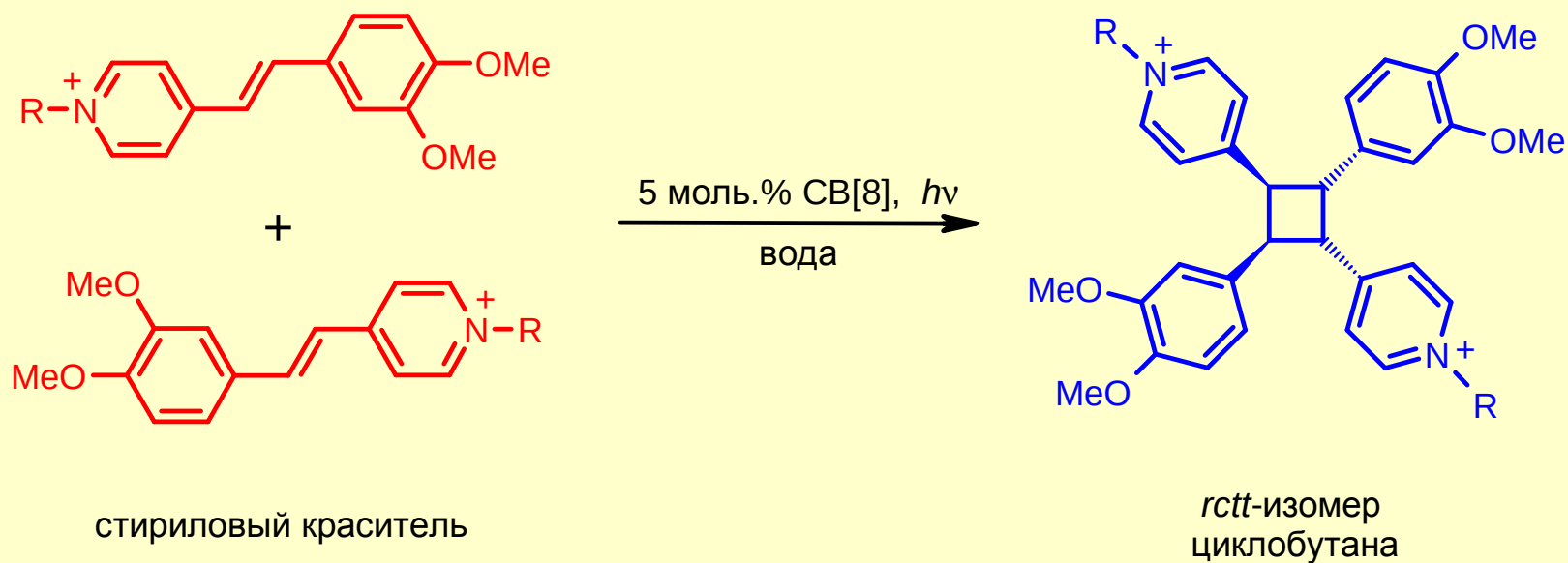


CK	CB[8]		
R	log $K_{1:1}$	log $K_{2:1}$	log K_{cyclo}
Et	4.9	4.1	4.3
(CH ₂) ₃ NH ₃ ⁺	5.0	4.4	4.8
(CH ₂) ₃ SO ₃ ⁻	4.0	2.6	3.2

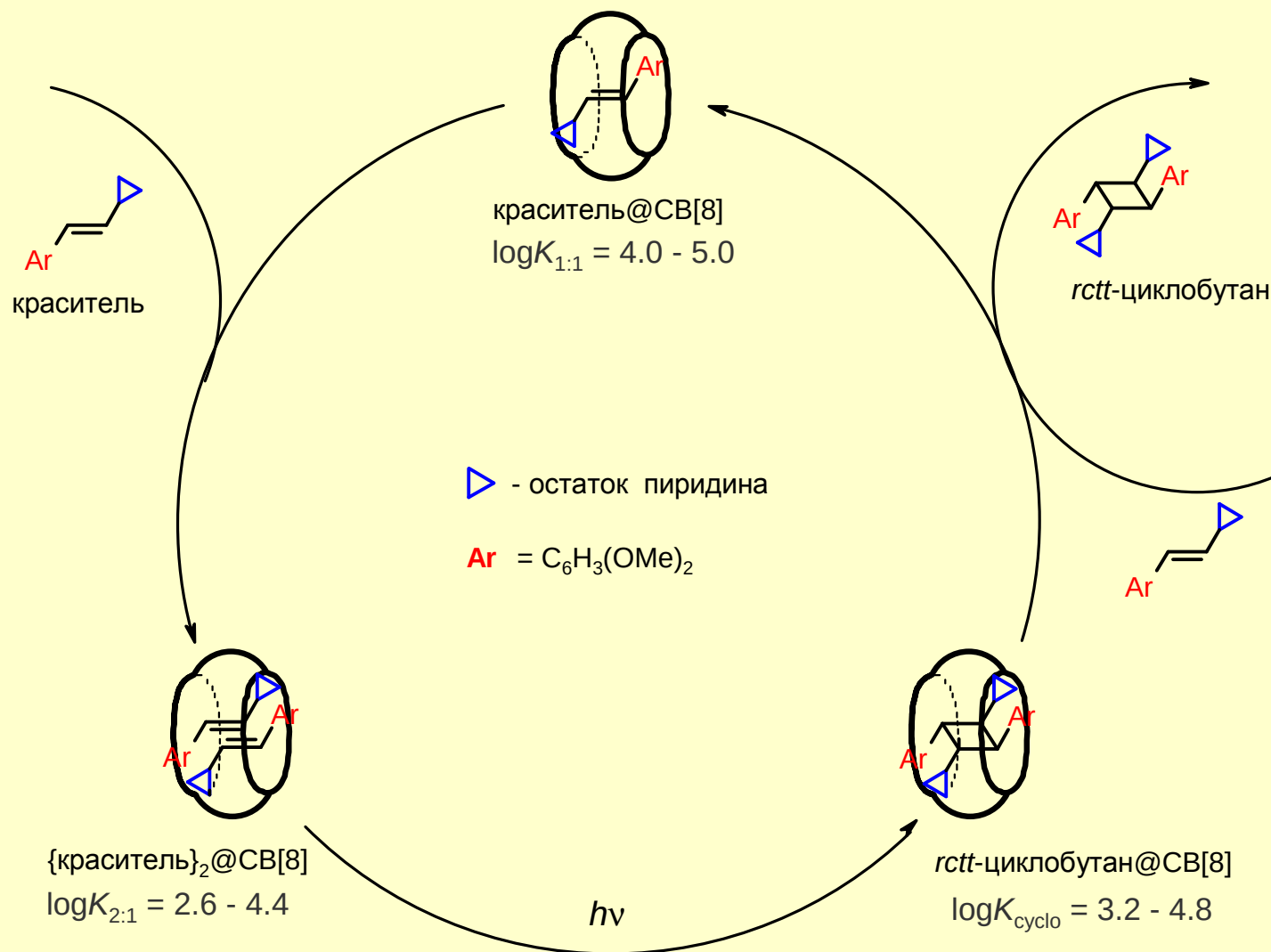


Eur. J. Org. Chem. **2010**, 2587;
J. Phys. Chem. A. **2011**, 115, 4505;
J. Photochem. Photobio. A. **2013**, 253, 52;
Chem. Phys. Lett. **2016**, 647, 157.

ФОТОУПРАВЛЯЕМЫЙ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫЙ АССЕМБЛЕР НА ОСНОВЕ КУКУРБИТ[8]УРИЛА

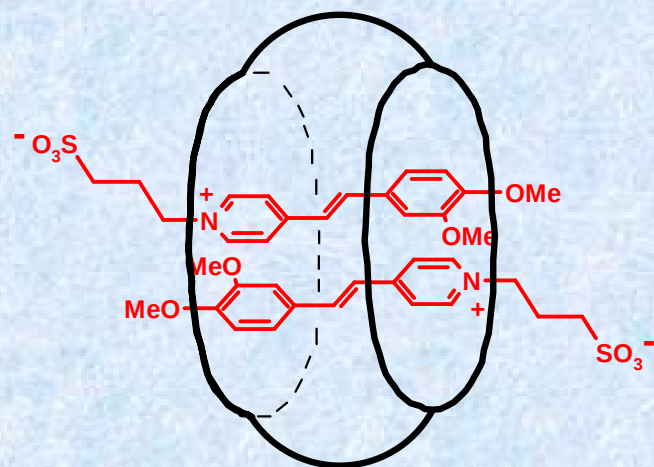


ФОТОУПРАВЛЯЕМЫЙ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫЙ АССЕМБЛЕР НА ОСНОВЕ КУКУРБИТ[8]УРИЛА

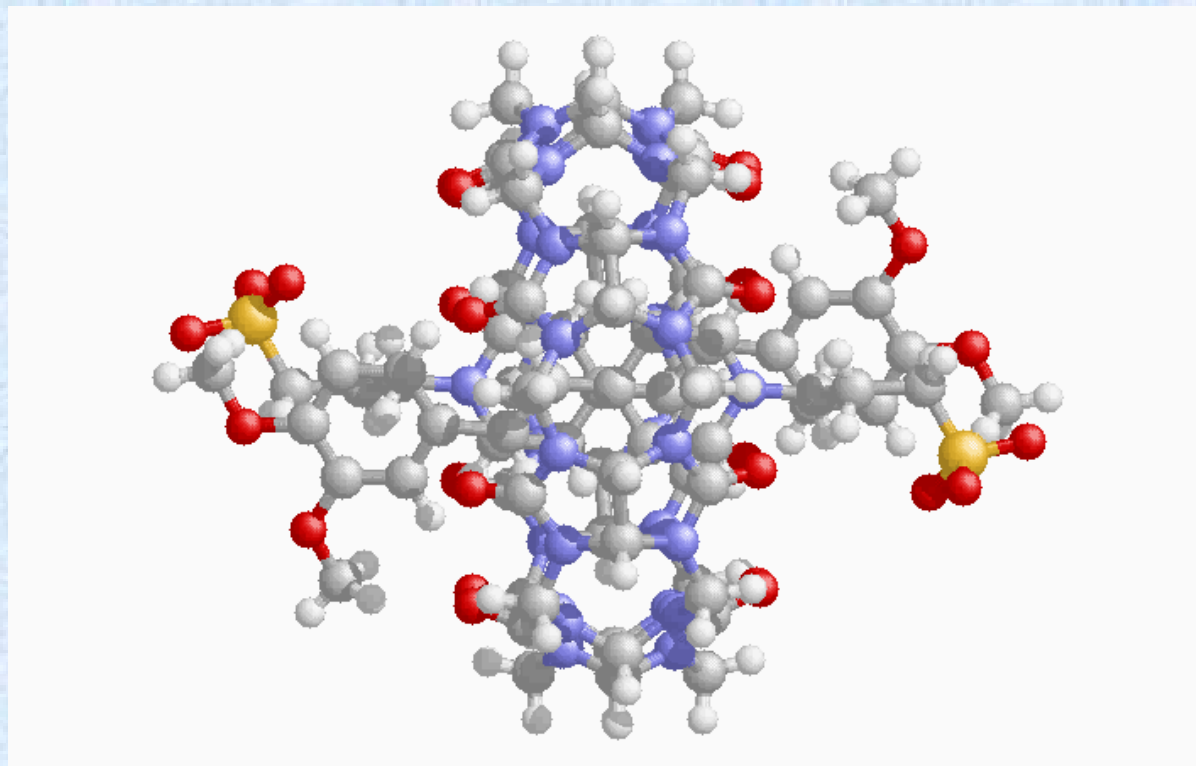


Eur. J. Org. Chem. **2010**, 2587;
J. Phys. Chem. A. **2011**, 115, 4505;
J. Photochem. Photobio. A. **2013**, 253, 52;
Химия высоких энергий, **2014**, 48, 295.

РСА фотоуправляемого супрамолекулярного ассемблера



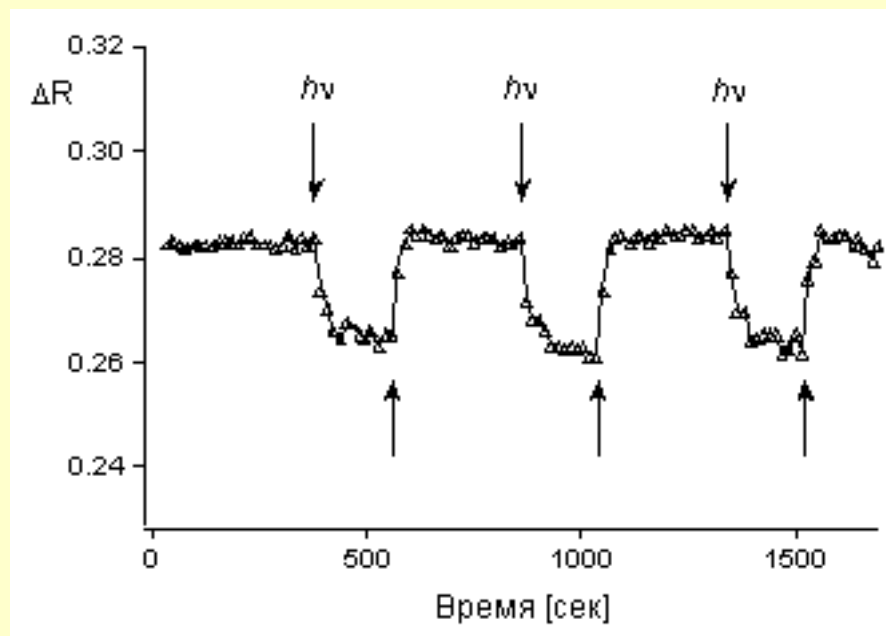
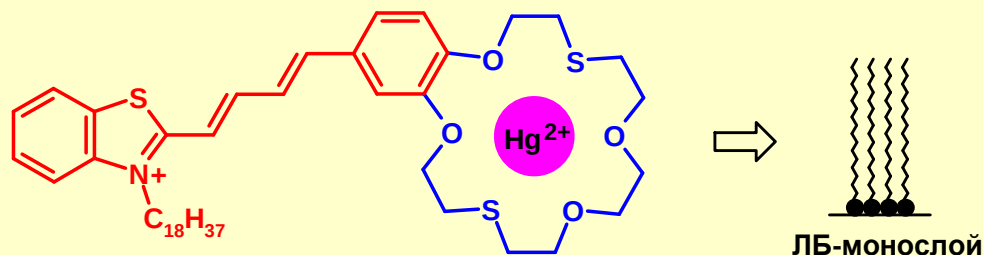
2CK@CB[8]



**Самосборка
фотоактивных монослоев ЛБ
и кристаллическая инженерия**

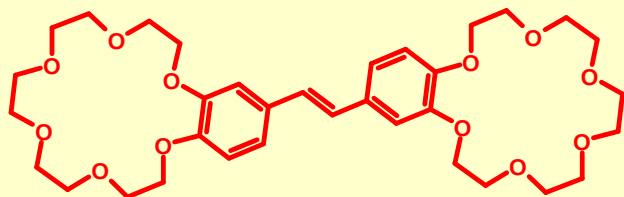
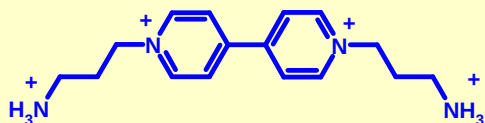
Часть IV

МОНОСЛОИ ИОНСЕЛЕКТИВНОГО БУТАДИЕНИЛЬНОГО КРАСИТЕЛЯ

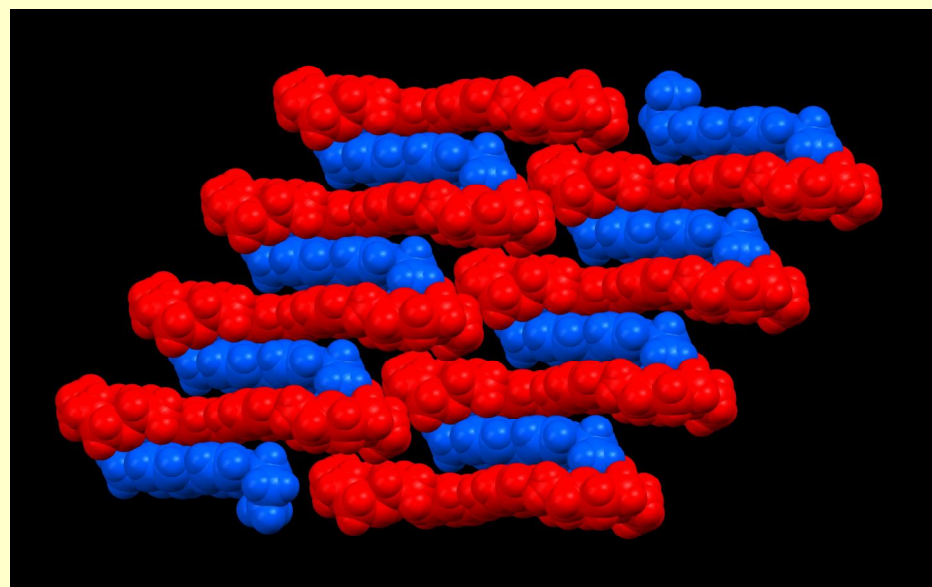
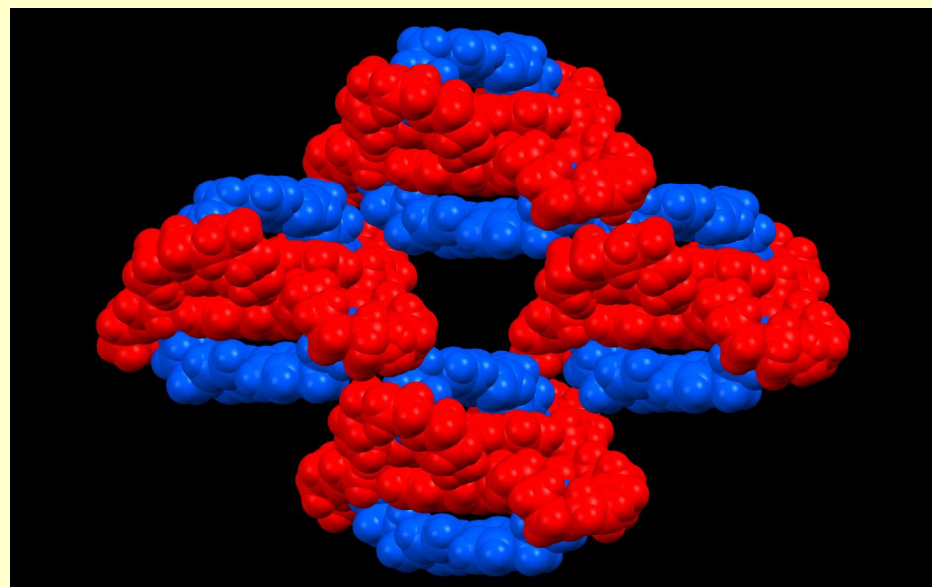
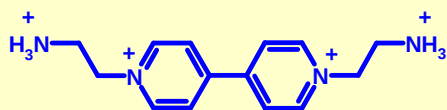


Монослой красителя на 1.0 mM $Hg(ClO_4)_2$

КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ ИНЖЕНЕРИЯ



D



New J. Chem. **2007**, *31*, 980;
CrystEngComm. **2014**, *16*, 5364.

Можно реализовать все основные типы фотопроцессов:

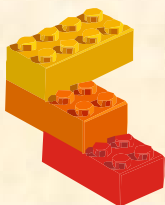
- § Флуоресценцию, образование эксимера
- § Фосфоресценцию
- § Фотодиссоциацию
- § Фотоизомеризацию
- § Фотоциклоприсоединение
- § Фотоэлектроциклизацию
- § Образование комплекса с переносом заряда, перенос электрона
- § Перенос возбуждения
- § ТИСТ-состояние

Громов С. П. *Изв. АН, Сер. хим.* **2008**, 57, 1299 (обзор);

Ушаков Е. Н., Алфимов М. В., Громов С. П. *Усп. хим.* **2008**, 77, 39 (обзор);

Ушаков Е. Н., Громов С. П. *Усп. хим.* **2015**, 84, 787 (обзор).

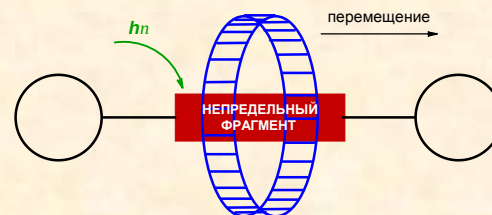
Молекулярный конструктор фотоактивных супрамолекулярных систем



Громов С. П. премия РАН им. А. М. Бутлерова

Уникальный комплекс необходимых характеристик:

- § Доступность неопределённых и макроциклических соединений с точки зрения органического синтеза.
- § Склонность к самопроизвольной организации в разнообразные супрамолекулярные архитектуры
- § Свойство в зависимости от структуры претерпевать различные типы фотохимических превращений.
- § Способность к молекулярному фотопереключению с высокой эффективностью.



Прикладной потенциал: новая методология построения материалов для нанофотоники

Продemonстрировано на примере создания :

- § Оптических хемосенсорных материалов
- § Сред для оптической записи информации
- § Супрамолекулярных фотопереключателeй
- § Фотопереключаемых супрамолекулярных устройств
- § Фотоуправляемых супрамолекулярных машин
- § Фотопереключаемых ЛБ и полимерных пленок
- § Фотохромных ионофоров для фотоуправляемого мембранного транспорта
- § Лазерных красителей

Громов С. П. *Изв. АН, Сер. хим.* **2008**, 57, 1299 (обзор);

Ушаков Е. Н., Алфимов М. В., Громов С. П. *Усп. хим.* **2008**, 77, 39 (обзор);

Ушаков Е. Н., Громов С. П. *Усп. хим.* **2015**, 84, 787 (обзор).

Публикации:

Более 300 публикаций в научных журналах и патентов

Сотрудничество

- Институт проблем химической физики РАН
- Институт общей и неорганической химии им. Н. С. Курнакова РАН
- Московский государственный университет им. М. В. Ломоносова
- Институт биорганической химии РАН
- Институт органической химии им. Н. Д. Зелинского РАН
- University of Durham, Great Britain
- Max-Planck-Institut fur Biophysikalische Chemie, Germany
- am Engler-Bunte Institut der Universitat Karlsruhe, Germany
- University of Umea, Sweden
- North Carolina State University, U.S.A.
- The Florida State University, U.S.A.
- Universita' Degli Studi Di Bologna, Italy



**Исследования были выполнены при финансовой поддержке
следующих фондов и организаций:**

- Российский научный фонд (2014 - 2016)
- РФФИ (1994 - 2016)
- Российская академия наук (2003 - 2016)
- Министерство образования и науки РФ (1999 - 2014)
- Московское правительство (2003 - 2005)
- INTAS (1993 - 2005)
- CRDF (1996 - 2004)
- DFG (1996 - 2004)
- ISF (1993 -1994)

РНФ

Российский
научный
фонд



Основная литература:

1. Громов С. П. *Изв. АН, Сер. хим.* **2008**, 1299 (обзор).
2. Громов С. П., Алфимов М. В. *Изв. АН. Сер. хим.* **1997**, 641 (обзор).
3. Ушаков Е. Н., Алфимов М. В., Громов С. П. *Усп. хим.* **2008**, 77, 39 (обзор).
4. Громов С. П. *Обзорный журнал по химии.* **2011**, 1, 3 (обзор).
5. Ушаков Е. Н., Громов С. П. *Усп. хим.* **2015**, 84, 787 (обзор).



Спасибо за внимание !