文章编号:0253-2239(2001)10-1278-03

# 新型吡咯甲川-BF, 化合物的光谱和激光性能研究\*

元以中<sup>1)2)</sup> 肖 娟<sup>1)</sup> 姚祖光<sup>1)</sup> 孙真荣<sup>2)</sup> 曾和平<sup>2)</sup> 丁晶新<sup>2)</sup> (1),华东理工大学精细化工研究所,上海 200237 (2),华东师范大学物理系光谱学与波谱学重点实验室,上海 200062)

摘要: 合成了 6 个最大吸收波长位于 517 nm~524 nm 的新型吡咯甲川-BF<sub>2</sub> 化合物 测量了它们在无水乙醇溶液
中的电子吸收光谱。测试结果表明 6 个化合物的激光性能全部优于若丹明 6G。
关键词: 吡咯甲川-BF<sub>2</sub> 化合物;激光染料;激光性能
中图分类号:TN248.3<sup>+</sup>3 文献标识码:A

## 1 引 言

与传统的若丹明、香豆素和多甲川菁染料相比, 吡咯甲川-BF<sub>2</sub> 化合物具有激光效率高、光稳定性 好、易于溶解、荧光量子产率高和 *T-T* 三重态吸收 少等突出优点<sup>[1~4]</sup>,自 90 年代以来已日益成为染料 激光、有机固体激光<sup>[5~7]</sup>、光生物学及激光医学<sup>[8,9]</sup>、 分子非线性光学<sup>[10]</sup>和光电转换材料<sup>[11]</sup>等诸多领域 的一个极其活跃的研究热点。本文以结构已知的 P-567(PM-1)为先导化合物,经过中位结构修饰,共设计、合成了6个吡咯甲川-BF2化合物,在利用红外光谱、质谱、核磁共振氢谱和元素分析对其分子结构进行表征的基础上,对它们和若丹明6G的电子吸收及激光性能进行了比较。

## 2 实 验

合成的6个目标化合物分子结构如图1所示。



Fig. 1 Chemical structures of PM-1-PM-6

室温下,将6个化合物和若丹明6G配成 $2.5 \times 10^{-5}$  mol·dm<sup>-3</sup>的无水乙醇溶液,在 Shimadzu UV-260 型紫外-可见分光光度计上测定它们的电子吸收光谱。

采用如图 2 所示的实验装置测定目标化合物和

若丹明 6G 在 1×10<sup>-3</sup> mol·dm<sup>-3</sup>的无水乙醇溶液中 的激光调谐曲线和激光效率。该装置以波长为 532 nm的倍频 Nd<sup>3+</sup>:YAG 激光器作为激励源,激光 器的重复频率为 10 Hz 脉宽为 12 ns 实验中由光电 二极管分别记录抽运和输出激光的能量,经计算机 处理后得激光效率曲线,利用光栅获得脉冲、可调谐 的染料激光,经单色仪和光电二极管分别记录其波 长和相对强度,通过计算机处理即可获得激光调谐 曲线。

<sup>\*</sup> 国家自然科学基金(29676013)和华东师范大学光谱学 与波谱学重点实验室资助课题。

收稿日期 2000-08-16; 收到修改稿日期 2000-09-30



Fig. 2 Schematic layout of experimental setup. 1 :Nd<sup>3+</sup> : YAG laser; 2,3 :Glan prism; 4 :beam splitter; 5 :reflector;
6 beam expander; 7 :total reflection prism; 8 :cylindrical lens; 9 : flat mirror; 10 : sample cell; 11 : grating;
12 imonochromator; 13 :lens; 14, 15, 16 :photodiode

## 3 结果与讨论

#### 3.1 目标化合物的光谱性质

目标化合物的电子吸收光谱的形状基本相似, 如图 3 所示。同时,表 1 给出了它们的主要吸收数 据,可知 6 个化合物的最大吸收波长位于 517 nm~ 524 nm 附近,在可见区具有较强的光谱吸收,且峰 形较窄,这主要归因于由吡咯环和甲川链组成的平 面共轭体系的 π-π\* 电子跃迁和因 π 电子的离域作 用而引起的基态π键各振动、转动能级的平均化效



Fig. 3	Electr	onic absorpt	ion spectrum	of con	pound l	PM-4
Tał	ble 1.	Electroni	c absorption	n of co	mpou	nd

PM-1~PM-6

compound	$\lambda_{ m max}/ m nm$	$\epsilon  imes 10^{-4}$ /( dm <sup>3</sup> · mol <sup>-1</sup> · cm <sup>-1</sup> )
PM-1	517.4	7.9
PM-2	519.8	4.9
PM-3	519.0	10.0
PM-4	522.4	6.1
PM-5	522.4	5.0
PM-6	523.6	6.9
Rh6G	530.4	7.7

应 ;此外 ,由于中位芳基的引入增强了分子结构的刚 性 ,使激发态  $\pi$  轨道的能量有所下降 ,并削弱了环上  $\pi$  电子的流动 ,因而 PM-4~PM-6 的吸收较 PM-1~ PM-3 略微红移。

3.2 目标化合物的激光性能

测得的 6 个化合物和若丹明 6G 的激光性能列 于表 2 中。其中的相对激光效率是指在激光调谐范 围内的峰值波长处将目标化合物和若丹明 6G 的斜 率效率相比较而得到的结果。

Table 2. Laser performance of compound  $PM-1 \sim PM-6$ 

compound	tunability /nm	relative lasing efficiency
PM-1	$544 \! \sim \! 588$	2.82
PM-2	$543 \! \sim \! 579$	3.58
PM-3	$547 \! \sim \! 580$	1.78
PM-4	$544 \! \sim \! 595$	2.56
PM-5	$547 \! \sim \! 580$	2.29
PM-6	543~588	2.13
Rh6G	569~591	1

不难看出,合成的6个目标化合物具有很宽的 调谐范围,其中化合物PM-4的调谐宽度最大,达51 nm,如图4所示,且激光效率均明显高于若丹明 6G,激光性能十分优越。



Fig. 4 Tuning curve of compound PM-4

吡咯甲川-BF<sub>2</sub> 化合物的这种优异的激光性能 与其特殊的分子结构有关。首先,与若丹明 6G 相 比 吡咯甲川-BF<sub>2</sub> 分子中生色基的氮原子被限制在 环内,这大大减少了由于环外生色团端基的频繁振 动和转动而引起的'内转换'等非辐射失活过程发生 的机会;其次,由两个 B-F 键组成的平面与分子中 $\pi$ 轨道平面的扭曲作用将从电子效应和空间位阻的双 重角度制约氮原子 $\pi$ 电子的环路流动,从而减少了 因环流电子产生的轨道磁矩与电子自旋的相互耦 合,使由此而引起的"系际交叉"过程难以发生<sup>[12]</sup>, 从根本上抑制了*T-T* 三重态吸收对化合物激光性 能的严重影响。

测试结果表明,合成的6个吡咯甲川-BF,化 结论 合物在  $517 \text{ nm} \sim 524 \text{ nm}$  的可见区具有强的吸收, 且激光性能优异,是一类与倍频的 Nd<sup>3+</sup>:YAG 激光 器(532 nm)相匹配的新型多用途激光染料。

#### 参 考 文 献

- [1] Pavlopoulos T G, Boyer J H, Shah M et al. . Laser action from 2, 6, 8-position trisubsituted 1, 3, 5, 7tetramethylpyrromethene- $BF_2$  complexes : part 1. Appl. Opt., 1990, 29(27) 3885~3886
- [2] Pavlopoulos T G, Shah M, Boyer J H. Efficient laser action from 1, 3, 5, 7, 8-pentamethylpyrromethene-BF<sub>2</sub> complex and its disodium 2 6-disulfonate derivative. Opt. Commun., 1989, 70(5) 425~427
- [3] O'Neil M P. Synchronosly pumped visible laser dye with twice the efficiency of Rhodamine 6G. Opt. Lett., 1993, 18(1) 37~38
- [4] Pavlopoulos T G, Boyer J H, Thangaraj K et al. Laser dye spectroscopy of some pyrromethene-BF<sub>2</sub> complexes. Appl. Opt., 1992, 31(33):7089~7094
- [5] Hermes R E, Allik T H, Chandra S et al. High-efficiency

pyrromethene doped solid-state dye lasers. Appl. Phys. Lett., 1993, 63(7)  $877 \sim 879$ 

- [6] Faloss M, Canva M, Georges P et al.. Toward millions of laser pulses with pyrromethene- and pervlene-doped xerogels. Appl. Opt., 1997, 36(27) 6760~6763
- [7] Ahmad M, Rahn MD, King TA. Singlet oxygen and dye-triplet-state quenching in solid-state dye lasers consisting of pyrromethene 567-doped poly ( methyl methacrylate ). Appl. Opt., 1999, 38(30) 6337~6342
- [8] Morgan L R, Chaudhuri A, Gillen L E et al.. Pentamethylpyrromethene boron difluoride complexes in human ovarian cancer photodynamic therapy. Proc. SPIE, 1990, 1203 253~265
- [9] Chang Tachau, Kuo Chingtung, Chiang Chienchih et al... Investigation of guanine-rich DNA telomeric structure by a covalently linked BODIPY dye. Phys. Chem. Chem. Phys., 1999, 1(16) 3783~3787
- [10] Wagner R W, Lindsey J S. A molecular photonic wire. J. Am. Chem. Soc. , 1994 , 116(21) 9759~9760
- [11] Kang K S, Sisk W N, Raga M Y A et al. Fieldenhanced photodegradation of pyrromethene dye films. J. Photochem. & Photobiol. A : Chem., 1999, 121(2):  $133 \sim 140$
- [12] Schafer F P. Dye Lasers. New York : Springer-Verlag, 1977. 152~154

### Spectral and Laser Performance of Novel Pyrromethene-BF<sub>2</sub> Compounds

Yuan Yizhong<sup>1),2)</sup> Xiao Juan<sup>1)</sup> Yao Zuguang<sup>1)</sup> Sun Zhenrong<sup>2)</sup> Zeng Heping<sup>2</sup>) Ding Jingxin<sup>2</sup>)

- 1), Research Institute of Fine Chemicals, East China University of Science and Technology, Shanghai 200237
- 2), Key Laboratory for Optics and Magnetic Resonance Spectroscopy , Department of Physics , East China Normal University "Shanghai 200062

(Received 16 August 2000; revised 30 September 2000)

Six novel pyrromethene- $BF_2$  compounds, with peak absorption wavelength in the Abstract : range of 517 nm $\sim$ 524 nm, were synthesized. The electronic absorption spectra were measured in their solution of absolute ethanol. Pumped with a frequency-doubled pulsed Nd<sup>3+</sup> : YAG laser at 532 nm, they can lase more efficiently than rhodamine 6G and show wide tunability.

**Key words**: pyrromethene-BF<sub>2</sub> compounds ; laser dye ; laser performance