## 芪3在铅锡氟磷酸盐玻璃中的聚集及光谱特性

何小玲1,顾 牡1\*,赵志伟1,黄世明1,刘小林1,刘 波1,倪 晨1,欧阳晓平2

1. 同济大学波耳固体物理研究所波与材料的微结构实验室, 上海 200092

2 西北核技术研究所,陕西西安 710024

摘要采用低温熔融法制备了有机染料芪3掺杂的不同浓度的铅锡氟磷酸盐玻璃,通过对掺杂玻璃激发光谱、发射光谱和吸收光谱的测试,研究了芪3在无机玻璃中的聚集状态和光谱性能。结果表明,有机染料芪3以单体和二聚物的形式共存于无机玻璃中,和芪3单体分子的激发峰相比,二聚物的激发峰位于短波段,随掺杂浓度的增加,掺杂玻璃的发射峰发生红移,同时在荧光光谱中观察到浓度猝灭现象;芪3分子与无机玻璃通过亲水作用发生了键合,从而导致芪3在无机玻璃中的吸收光谱和发射光谱比在乙醇溶液中出现较大红移;与芪3在乙醇溶液中的荧光强度相比,芪3分子受无机玻璃的'笼'化作用有效的提高了其荧光强度。

关键词 芪 3;聚集与光谱特性;铅 锡 氟磷酸盐玻璃 中图分类号:04334 文献标识码:A 文章编号:1000-0593(2008)03-0485-05

## 引 言

近年来,将有机染料掺入无机基质玻璃的研究引起了很 多人的兴趣<sup>[1-4]</sup>。有机/无机复合材料通过功能的复合、互补 和优化,可以提供更优质的功能材料与器件,从而为高功能 材料的研制开拓了新的领域。制备有机/无机杂化玻璃常用 的两种方法是溶胶凝胶法和低温熔融玻璃制备法。在制备 溶胶凝胶玻璃时,由于受温度的限制,凝胶呈现多孔结构, 引入的有机染料往往不能牢固的固定在玻璃中。用常规的熔 融法制备的玻璃,结构紧密、硬度大,但一般用低温熔融法 制备的玻璃,如硼酸盐玻璃<sup>[5]</sup>,化学稳定性低、易潮解,这 种性质限制了将有机染料掺入无机基质的实际应用。

1982 年, Sanford 等研制出了低熔融温度的铅 锡 氟磷酸盐玻璃(PTFP)<sup>[1]</sup>,其转变温度可低于100 ℃,能够在300 ℃左右保持较低的黏度,有机染料掺入时不会分解。具有很低的转变温度和较强的化学稳定性是该玻璃最大的优点,许 多研究者<sup>[29]</sup>研究了将不同有机染料引入其中的发光性能, 但是有机染料在 PT FP 玻璃中的聚集状态及其受"笼"化作 用的研究还很少。非化学键力所导致的聚集作用是许多有机 染料的普遍行为<sup>[10]</sup>, Takahashi 等曾制备了罗丹明 6G 掺杂 凝胶玻璃<sup>[11]</sup>,结果表明当罗丹明 6G 掺杂浓度较高时,在凝 胶玻璃中形成了一部分罗丹明 6G 二聚物。秦静等人对酞菁 氯镓在凝胶玻璃中的光谱性能进行了研究,结果在凝胶玻璃 中也发现了部分酞菁氯镓二聚物<sup>112]</sup>。

关于有机染料芪 3 在 PTFP 玻璃中的发光性能只有在文献[7] 中有部分报道。本文通过对熔制玻璃工艺的改进,制备出高透过率和高发光强度的有机染料芪 3 掺杂铅 锡 氟磷酸盐基无机基质的杂化玻璃。首次研究了有机染料芪 3 在 PTFP 玻璃中的聚集状态及基质玻璃对芪 3 分子的"笼"化作用,并对芪 3 与基质玻璃是否存在键合进行了研究。

## 2 实验过程

## 21 样品制备

制备玻璃所用的原料为分析纯  $SnF_2$ , SnO,  $NH_4H_2PO_4$ 和化学纯  $PbF_2$ , 并外加 5~ 10 wt % 的分析纯  $NH_4HF_2$ , 有 机染料芪 3 为光谱纯。按化学剂量比称取一定量的原料在真 空手套箱中进行研磨, 充分混合后加入刚玉坩埚中, 然后置 于 300 ℃的电阻炉维持 30~ 60 min, 再升至 500 ℃维持 30~ 60 min, 降温后在 300 ℃左右掺入有机染料芪 3。将熔体浇 注于铜模中, 凝固后在转变温度附近退火 1 h。所制玻璃经 打磨、抛光被加工成尺寸为 $\emptyset$ 1. 5× 1 m<sup>2</sup> 的样品。表 1 给出 了芪 3 在 PTFP 玻璃中的掺杂浓度。

收稿日期: 2007-05-10, 修订日期: 2007-08-20

作者简介:何小玲, 女, 1979 年生, 同济大学物理系硕士研究生 e-mail: hxlpl@ 126. com

\* 通讯联系人 e mail: m gu@ mail.tongji.edu.cn

© 1994-2011 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

基金项目:国家自然科学基金项目(50672068),上海市科委基础研究重点项目(05JC14062)和西北核技术研究所专项基金项目(0412003)资 助

 
 Table 1
 Stilbene 3 concentrations used for the preparation of PTFP glasses 1-4

glass	1	2	3	4
wt. %	0 062	0 096	0 427	0 609

#### 2.2 性能测试

紫外-可见吸收光谱在 760CRT 双光束紫外-可见分光光 度计上测量,其分辨率优于 0 15 nm,波长准确度为±0 3 nm,透射比准确度为±0 3%,测试波长范围为 200~ 800 nm。荧光光谱在 Perkin Elmer LS-55 型荧光\磷光\发光分光 光度仪上测量,测试波长范围为 200~ 800 nm。所有测试都 是在室温下进行。

## 3 结果和讨论

## 3.1 芪3分子在铅锡氟磷酸盐玻璃中的聚集

聚集现象与染料在基质中的掺杂浓度具有密切的关系, 它的形成将改变材料的光学性能。为了比较的方便,图1给 出了芪3在PTFP中不同掺杂浓度的归一化激发谱和发射 谱。激发谱监控波长为 450 nm,发射谱监控 波长为 390 nm。 由图可知对应芪3的不同掺杂浓度,掺杂玻璃都存在两个激 发带, 第一个激发峰位于 390 nm 左右, 这个激发带归因于 芪 3 单体的吸收; 第二个激发 峰位于 320~ 360 nm 之间, 随 染料在 PT FP 中掺杂浓度的提高, 第二个激发峰强度相对逐 渐增强,并出现微弱的蓝移,这是由芪 3 二聚物的吸收所导 致。图1中的发射谱表明,随着掺杂浓度的提高,发射峰出 现明显红移,此结果与罗丹明 B 掺杂的 Sol-Gel 玻璃现象完 全一致<sup>[13]</sup>。当分别用单体激发峰 390 nm 和二聚物激发峰 350 nm 激发掺杂玻璃时,结果发现两者的发光峰处在同一 位置,这是因为当用二聚物激发峰350 nm 激发掺杂玻璃时, 二聚物受激发离解为芪3单体,从而对掺杂玻璃的发光峰位 不会产生影响。



Fig 1 Normalized excitation and emission spectra of stilbene 3 doped PTFP glass for different stilbene 3 concentrations, 1: 0 062wt %; 2: 0 096wt %; 3: 0 427wt %; 4: 0 609wt %

掺杂玻璃的激发光谱和发射光谱随染料掺杂浓度的变化,可以解释如下:在掺杂浓度高的玻璃中,单体分子彼此

更靠近、产生分子二聚的几率就越大、在玻璃中同时存在单 体分子和聚集体(基态单体二聚物和激发态激基缔合物),聚 集体放出或吸收光子后都解离为单体。基态的单体聚集,生 成的二聚物较单体更稳定,能量更低,因而二聚物跃迁吸收 能量比单体激发能量大、与单体激发峰相比、二聚物的激发 峰出现在短波方向上。随掺杂量的增加、二聚物激发峰发生 蓝移,这可能是由于形成了较少量的三聚物或多聚物而导致 的。由图 2 可以看到染料掺杂浓度 越大,发射峰 越向长 波方 向移动,这可用激基缔合物的形成来解释。芪3的激发态分 子与基态分子在形成激基缔合物的过程中、每个分子有两个 电子参与电子重排,两个分子中有三个电子能量降低,只有 一个电子能量升高,结果是激基缔合物总的能量降低,其势 能比单体分子的激发态势能低, 即激基缔合物与基态单体之 间的能量差小于激发态单体与基态单体之间的能量差、与单 体的荧光相比、激基缔合物的荧光发生在长波方向。随掺杂 浓度增加, 激基缔合物的发射强度 I。与单体的发射强度 I… 的比值 I<sub>e</sub>/I<sub>m</sub> 也随浓度增大而增大, 激基缔合物发射的波长 较长,因此发射光谱的最大峰位发生红移。

芪 3 在 PT FP 玻璃中不同浓度的发射光谱见图 2。由图 可知,随着浓度增加,荧光强度先增大后降低,即产生了浓 度猝灭。图 3 为 芪 3 在 PT FP 玻璃中 的吸收光 谱和发射光







Fig. 3 Absorption and emission spectra of stilbene 3 in different matrix, 1: ethanol 2: PTFP

心心的94-2011 Chilfa ACademic 的如下al 芭花刀丁修 bublishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

谱,可以看出掺杂玻璃的吸收光谱和发射光谱有较大的重 叠,即发生自吸收,这是产生浓度猝灭的一个原因。产生浓 度猝灭还有另一个重要的原因,即随掺杂浓度增加,激发态 的芪3分子与基态分子形成的激基缔合物增多、激基缔合物 在退激发过程中容易发生系间窜越,其荧光强度低于单体的 荧光强度,因而掺杂玻璃的相对荧光强度降低。

3.2 芪3分子在铅锡氟磷酸盐玻璃中的谱线位移

将有机染料吖啶橙、罗丹明 6G 等掺入 PTFP 玻璃, 都 观察到杂化玻璃的吸收、发射谱相对干染料在溶剂中的发生 了红移<sup>[5,14]</sup>。由图 3 可以看出芪 3 在 PT FP 玻璃中的吸收峰 和发射峰的位置与在乙醇中相比也均有很大的"红"移现象。

导致"红"移的可能原因有溶剂的极性、溶剂的折射率 等。图4为芪3在不同极性溶剂中的激发光谱和发射光谱。 从图中可见, 芪3在各种不同极性溶剂中的激发峰和发射峰 基本不随溶剂极性的改变而变化,单体激发峰值基本处于 350 nm 附近,发射峰值处于 430 nm 左右。由于重原子效应, 芪3分子在氯仿溶液中的发射峰发生分裂。



Fig 4 Excitation and emission spectra of stilbene 3 in different solvents, 1: ethanol 2: chloroform 3: aqueous

文献[8] 指出铅锡氟磷酸盐玻璃中重原子如铅、锡对红移 有一定影响。在锡含量不变的情况下,我们制备了基质组分 (摩尔比)为 11 0SnO-55 1SnF<sub>2</sub>XPbF<sub>2</sub>33 9NH<sub>4</sub>H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>(X = 0, 5, 4, 9, 0) 的掺杂玻璃。图 5 为 芪 3 在 不同 铅含量 的玻 璃中的发射光谱,由图可见,重原子铅对玻璃的红移几乎没





有任何影响。

另有分析认为有机染料掺入无机玻璃后,无机玻璃的刚 性结构导致其光谱出现"红"移。为了证明无机玻璃的刚性结 构对红移的影响, 文献[15]采用把芪3 与 KCl 压成透明薄 片,测试其荧光光谱,观察到芪 3 在 K Cl 压片中的吸收 峰比 在水溶液中只红移了 6 nm, 而由图 3 知, 芪 3 在 PT FP 玻璃 中的吸收峰比在乙醇溶液中红移了 20 nm。经过对比,不难 发现由于无机玻璃的刚性结构而导致有机染料芪 3 发生红移 是非常微弱的。我们认为发生红移的原因可能是芪3与无机 玻璃之间发生了键合作用。铅锡氟磷酸盐玻璃的基本结构 单元为:



显然铅锡氟磷酸盐玻璃呈极性、即具有较强的亲水作用。 芪3分子为极性分子,所以芪3分子与玻璃通过亲水作用产 生了键合,在这样复杂的固体基质微环境下,芪3分子不但 在结构上获得更大的平面度, 而且其结构由于受到玻璃网络 的约束变得非常稳定,受周围环境的影响很小。芪3分子与 无机玻璃的键合作用,在基态时就形成大的结构平面度,有 效的 π 电子非定域性增大, 第一激发单重态 与基态之间的能 量差更小、因而其吸收谱与发射谱均向长波方向移动。

3 3 芪 3 分子受无机玻璃基质的"笼"化作用

图 6 为芪 3 分别在 PTFP 玻璃(1.4×10<sup>-4</sup> mol・L<sup>-1</sup>)和 在乙醇溶液中(3 0× 10<sup>-4</sup> mol• L<sup>-1</sup>)的发射光谱。从图中可 以看出,尽管芪3在玻璃中的掺杂浓度只有在乙醇溶液中的 1/2, 但是芪3在玻璃中的荧光强度远大于在乙醇溶液中的 荧光强度,约为15倍,这说明有机染料分子受周围环境的 影响,其荧光强度会发生很大变化。





在溶液中, 染料分子之间以及染料分子与周围基质容易 产生强烈的碰撞,这种碰撞作用正是导致染料分子非辐射跃 迁的主要途径,从而大大减弱了染料分子的荧光强度。芪3 单体分子尺寸大约为 2 nm<sup>[16]</sup>, 与玻璃网络的尺寸(约 5 nm) 相当。于是,当将芪3掺入无机玻璃时,无机玻璃对芪3分 994-2011 X〒15 4: 3: X〒 9:0 Journal Electronic Publishing House. All rights reserv 染料分子尺寸与玻璃网络的

孔径尺寸的匹配,有效的限制了染料分子的迁移和与基质环境的相互作用,染料分子之间及染料分子与周围环境之间的碰撞几率从而大大减少。这种碰撞几率的减少,降低了内转换的速度,减少了系间跨越以及碰撞去活化等的无辐射过程的可能性。因此,固态基质对染料分子的"笼"化极大地提高了有机染料的荧光强度。

无机玻璃的杂化玻璃。染料在基质中的聚集程度与掺杂浓度 具有密切的关系,有机染料芪3以单体和二聚物的形式共存 在 PTFP 无机玻璃中,随有机染料芪3在玻璃中掺杂浓度的 提高,导致产生浓度猝灭效应,降低了荧光强度。芪3在 PTFP 玻璃中的吸收峰和发射峰的位置与在乙醇中相比均有 很大的"红"移现象,一种可能的解释为染料分子掺入无机玻 璃后,芪3与基质玻璃发生了键合作用,提高了染料分子结 构的平面度,增加了平电子的共轭度。无机玻璃对芪3分子 的"笼"化作用有效的提高了芪3的荧光强度。

4 结 论

本论文成功制备了有机染料芪3掺杂铅锡氟磷酸盐基

### 参考文献

- [1] Sanford L M, Tick P A. U. S. Patent, 4314031, 1982.
- [2] Tompkin W R, Boyd R W, Hall D W, et al. J. Opt. Soc. Am. B, 1987, 4(6): 1030.
- [3] He K X, Bruant W, Venkateswarlu P. Appl. Phys. Lett., 1991, 59(16): 1935.
- [4] Gaponenko S V, Gribkovskii V P, et al. Opt. Mat., 1993, 2(2): 53.
- [5] Gaponenko S V, Germanenko I N, Stupak A P. Appl. Phys. B, 1994, 58(4): 283.
- [6] LI Lei, XI Shu-zhen(李 磊, 席淑珍). Optics and Precision Engineering(光学精密工程), 1994, 2(3): 6.
- [7] Smith C, Borrelli N F, Tick P A. Mat. Res. Soc. Symp., 1994, (348): 209.
- [8] LEI Ning, JIANG Zhong-hong(雷宁,姜中宏). Journal of the Chinese Ceramic Society(硅酸盐学报), 1997, 25(1): 6.
- [9] ZHANG Fte kuan, ZHU Donge mei(张富宽,朱冬梅). Journal of Northwestern Polytechnical University(西北工业大学学报), 2005, 23 (6): 697.
- [10] Valdes A O, Neckers D C. Accounts of Chem. Res., 1989, 22(5): 171.
- [11] Takahashi Y, Kitamura T, Nogami M, et al. J. Lumin., 1994, 60& 61: 451.
- [12] QIN Jing, ZHAO Xu-cheng, LIN Ai-mei, et al(秦 静,赵旭成,林爱梅,等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2006, 26(2): 255.
- [13] Del Monte F, Levy D. J. Phys. Chem. B, 1998, 102(41): 8036.
- [14] WANG Zhi yu, FAN Xian-ping, WANG Min-quan(王智宇, 樊先平, 王民权). Journal of the Chinese Ceramic Society(硅酸盐学报), 2000, 28(1): 80.
- [15] Smit K J, Ghiggino K P. J. Polym. Sci., Part B: Polym. Phys., 1991, 29(11): 1397.
- [16] Bauer R K, Balter A, Kowalezyk A, et al. Zeitschrift fuer Naturforschung, Teil A: Astrophysik, Physik und Physikalische Chemie, 1980, 35A(12): 1319.

# Molecular Aggregation and Spectrum Properties of Stilbene 3 Doped Lead Tin-Fluorophosphate Glass

HE Xiao-ling<sup>1</sup>, GU Mu<sup>1\*</sup>, ZHAO Zhi wei<sup>1</sup>, HUANG Shi ming<sup>1</sup>, LIU Xiao-lin<sup>1</sup>, LIU Bo<sup>1</sup>, NI Chen<sup>1</sup>, OUYANG Xiao-ping<sup>2</sup>

 Laboratory of Waves & Microstructure Materials, Pohl Institute of Solid State Physics, Tongji University, Shanghai 200092, China

2. Northwest Institute of Nuclear Technology, Xi an 710024, China

**Abstract** Lead-tin-fluorophosphate(PTFP) glasses with different concentrations of organic dye stilbene 3 were prepared by low temperature melting. The molecular aggregation and spectrum properties of stilbene 3 doped lead-tin-fluorophosphate glass were studied by means of emission spectra, excitation spectra and absorption spectra measurements. The results show that stilbene 3 dimers coexist with its monomers in inorganic glass. Compared with the excitation peak of stilbene 3 monomer, the excitation peak of stilbene 3 dimer is in the range of shorter wave band. As the concentration of stilbene 3 in the doped PT FP glass increased, the emission peak was red shifted and the concentration quenching of stilbene 3 was observed in the emission spectra. Compared stilbene 3 in PT FP glass with that in ethanol, a remarkable red shift of the absorption and emission spectra in the glass was found. The phenomenon is explained by the bond effect between stilbene 3 and matrix glass by hydrophilic interaction. And a much higher fluorescence intensity of stilbene 3 in the inorganic glass than that in ethonal is attributed to the " cage" effect.

Keywords Stilbene 3; Molecular aggregation and spectrum properties; Lead-tin-fluorophosphate glass

(Received May 10, 2007; accepted Aug. 20, 2007)

\* Corresponding author

# 《光谱学与光谱分析》对来稿英文摘要的要求

来稿英文摘要不符合下列要求者,本刊要求作者重写,这可能要推迟论文发表的时间。

1. 请用符合语法的英文,要求言简意明、确切地论述文章的主要内容,突出创新之处。

2 应拥有与论文同等量的主要信息,包括四个要素,即研究目的、方法、结果、结论。其中后两个要 素最重要。有时一个句子即可包含前两个要素,例如"用某种改进的 ICP-AES 测量了鱼池水样的痕量铅"。 但有些情况下,英文摘要可包括研究工作的主要对象和范围,以及具有情报价值的其他重要信息。在结果 部分最好有定量数据,如检测限、相对标准偏差等;结论部分最好指出方法或结果的优点和意义。

3 句型力求简单,尽量采用被动式,通常应有 2000 个印刷字符,300 个英文单词为宜,不能太短;也 不要太长。用 A4 复印纸单面隔行打印。

4 摘要不应有引言中出现的内容,换言之,摘要中必须写进的内容应尽量避免在引言中出现。摘要也不要对论文内容作解释和评论,不得简单重复题名中已有的信息;不用非公知公用的符号和术语;不用引文,除非该论文证实或否定了他人已发表的论文。缩略语、略称、代号,除相邻专业的读者也能清楚地理解外,在首次出现时必须加以说明,例如用括号写出全称。