文章编号: 1000-5862(2014) 03-0304-04

# 配合物[Zn(pda)(bpp)],的合成、晶体结构与荧光性质

刘晓莉,张美丽\*

(延安大学化学与化工学院 陕西 延安 716000)

摘要: 在水热条件下利用间苯二乙酸、4 A'—二吡啶丙烷和硝酸锌反应生成配合物 [Cd( pda) ( bpp) ]  $_{n}$  ( 1) ( 1  $\beta$ -pda = 间苯二乙酸、bpp = 4 A'—二吡啶丙烷). 采用红外光谱、差热-热重、C H N 元素分析、荧光及单晶 X-射线衍射等手段对晶体结构进行了表征. 配合物属单斜晶系 ,空间群为  $P2_{1}/n$ ; 晶体学参数: a=0.8534(9) nm b=2.3754(3) nm c=1.0628(1) nm; b=98.858(1) v=2.1322(4) nm b=1.0628(1) nm; b=1.0628(1) nm

关键词:配合物:合成:晶体结构:荧光性质

中图分类号: 0 623.542 文献标志码: A

## 0 引言

近年来 基于金属与有机配体间的超分子作用 来设计和构筑具有导电、磁性、发光等性质的超分子 化学体系已成为现代化学、材料科学等领域内非常 活跃和充满前景的研究主题之一[1-5]. 研究表明 ,多 元羧酸因其多种灵活的键合方式而被广泛用于构筑 结构新颖、性能独特的1维、2维和3维超分子配合 物 已有研究多集中在芳香系多元羧酸配合物 其中 较为突出的是刚性的多羧基苯配体均苯三甲酸、邻 苯二甲酸、对苯二甲酸、间苯二甲酸,由于其能够与 金属离子构筑出多种刚性和热稳定性良好且形式不 同的配位聚合骨架,因此被广泛研究[69],许多具有 光、电、磁学性质的化合物已经被合成出来. 但是对 均苯三乙酸、邻苯二乙酸、对苯二乙酸、间苯二乙酸 的研究还很少[1041] 事实上这些配体具有较好的柔 性特点 这为合成一些结构新颖的多维配合物提供 了更加广泛的选择. 为了进一步研究间苯二乙酸的 配位情况 本文利用间苯二乙酸和 4 4′-二吡啶丙烷 作为混合配体与过渡金属锌离子在水热反应条件 下, 合成2维化合物[Zn(pda)(bpp)], ,并对其结构 和性质进行了表征.

## 1 实验部分

#### 1.1 仪器与试剂

间苯二乙酸、硝酸锌、4 A′—二吡啶丙烷均为分析纯试剂. 晶体结构用 Siemens P4、Bruker SMART 1 000 CCD 四圆单晶 X-射线衍射仪测定,红外光谱使用 Nicolet 360 FTIR 红外光谱仪测定(KBr 压片),元素分析用 PE-2400 Series II CHNS/0 元素分析仪测定 热重分析用 NETZSCH STA 449C 热重分析仪测定 荧光光谱用 Hitachi F-4500 分光光度计测定,DHG-9140A 电热恒温鼓风干燥箱.

#### 1.2 晶体结构的测定

用 Bruker SMART 1000 CCD 单晶 X-衍射仪对选取的适当大小的晶体在室温下进行检测,将晶体用经石墨单色器单色化的 Mo  $K\alpha$  射线( $\lambda$  = 0.071 073 nm),以  $\omega$  扫描方式,收集衍射数据,全部数据经  $L_p$  校正和吸收校正,由直接法解出晶体结构. 全部非氢原子经 Fourier 合成及差值电子密度函数并结合几何分析获得. 全部的原子坐标、各向异性温度因子或者各向同性温度因子经最小二乘法修正至收敛. 所有计算均用 SHELXTL-97 [12] 程序包完成. 配合

收稿日期: 2014-03-20

基金项目: 陕西省教育厅专项基金(11JK0567)和延安大学自然科学专项基金(YDZ2013-09)资助项目.

通信作者: 张美丽(1975-) 女 陕西延安人 副教授 注要从事功能材料配合物合成的研究.

#### 物的晶体学数据及相关参数列于表 1.

表 1 配合物 1 的晶体学数据与结构参数

Empirical formula	$C_{46}H_{44}N_4O_8Zn_2$	$D_c/(\text{ mg • m}^{-3})$	1.420
Formula weight	911.59	Z	2
Crystal system	Monoclinic	T/K	291(2)
Space group	$P2_1/n$	Reflectionscollected	15 952
$a/\mathrm{nm}$	0.853 4(9)	Reflections unique	3 973
b/nm	2.375 4(3)	$R_{ m int}$	0.023 9
c/nm	1.062 8(1)	Rindices $[I > 2\sigma(I)]^a$	$R_1 = 0.027 \ 1 \ \mu R_2 = 0.064 \ 4$
β/( °)	98. 858(1)	Rindices( all data) <sup>b</sup>	$R_1 = 0.037 \ 7 \ \mu R_2 = 0.070 \ 7$
$V/\text{nm}^3$	2. 132 2(4)	F( 000)	944

a:  $R = \Sigma ||F_0|| - |F_C||/\Sigma ||F_0||$ ; b:  $wR_2 = [\Sigma [w(F_0^2 - F_C^2)^2]/\Sigma [(F_0^2)^2]]^{1/2}$ .

	表 2 配合物 1 的部分键长与键角		键长/nm ,键角/(°)
Zn( 1) —O( 4)	1.939(1)	Zn(1) —N(2)	2.038(2)
Zn( 1) —O( 1)	1.967(2)	O(4) —Zn(1) #3	1.939(1)
Zn( 1) —N( 1)	2.032(2)	N(2) —Zn(1) #4	2.038(2)
Zn(1) —O(4) #1	1.939(1)	Zn(1) —N(2) #2	2.038(2)
O(4) #1—Zn(1)—O(1)	99.9(6)	O(4) #1—Zn(1) —N(2) #2	110.1(7)
O(4) #1—Zn(1) —N(1)	107.6(6)	O(1) —Zn(1) —N(2) #2	106. 8(7)
O(1) —Zn(1) —N(1)	115.7(7)	N(1) —Zn(1) —N(2) #2	115.6(7)

Symmetry transformations used to generate equivalent atoms: #1: -x + 3/2 y - 1/2, -z + 1/2; #2: x - 1 y = z - 1; #3: -x + 3/2, y + 1/2, -z + 1/2; #4: x + 1 y = z + 1.

# 2 结果与讨论

#### 2.1 [Zn(pda)(bpp)],(1)的晶体结构

晶体结构分析表明: 配合物 1 的基本结构单元由 1 个 Zn(II) 离子、1 个间苯二乙酸、1 个 4 A'—二吡啶丙烷组成. 2 个 4 A'—二吡啶丙烷的 2 个氮(N1、N2)、2 个间苯二乙酸的 2 个氧(O1、O4)与 Zn (II)形成了畸变的四面体构型,如图 1 所示. Zn—N 和 Zn—O 的 键 长 范 围 分 别 为 0. 203 2 (2) ~ 0. 203 8(2) nm和 0. 193 9(1) ~ 0. 196 7(2) nm,这与标准 Zn—N 和 Zn—O 的键长相近.

个(4 4) 2 维网格面 ,发现 4 4 二吡啶丙烷、金属  $2n^{II}$  离子和间苯二乙酸能够形成 1 维螺旋链 ,螺距为 2.375 4 nm ,且同时具有左手性和右手性 2 种手性 相反的链(见图 2).

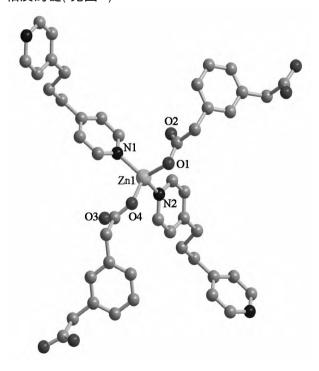
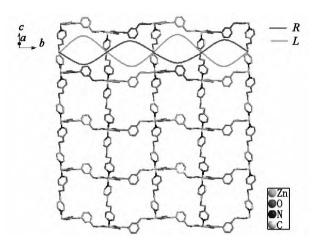


图 1 配合物 1 的晶体结构示意图



红线为右螺旋链 绿线为左螺旋链 图 2 配合物 1 的 2 维(4 4) 网格结构图

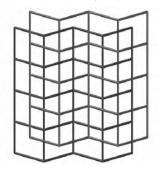


图 3 2个(4 4)网格面相互交错

#### 2.2 配合物1的红外光谱

图 4 为配合物 1 的红外光谱图 3 030 cm<sup>-1</sup>归属为苯环氢的吸收峰; 1 536 ,1 392 cm<sup>-1</sup>处的强红外吸收峰分别为羧基反对称和对称伸缩振动峰 ,这与间苯二乙酸配体的羰基特征吸收峰是不相同的 ,因为间苯二乙酸配体的羰基反对称和对称伸缩振动峰分别为 1 702 ,1 520 cm<sup>-1</sup> ,说明间苯二乙酸配体的羧基参与了配位 ,这与晶体结构解析结果相一致.

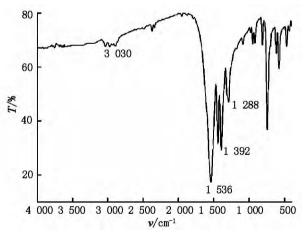


图 4 配合物 1 的红外光谱

#### 2.3 配合物 1 的荧光性质

图 5 为配合物 1 固体荧光光谱图. 为了进一步

说明问题 对自由间苯二乙酸配体的固态荧光光谱图也进行了检测. 结果表明 ,间苯二乙酸在367 nm  $(\lambda_{ex} = 300 \text{ nm})$  的荧光并不强 ,而配合物 1 在352 nm  $(\lambda_{ex} = 300 \text{ nm})$  有一定的增强 ,并发生了蓝移. 这可能是金属与配体、配体与配体之间发生电荷转移所致 ,也可归属为分子内配体间的 $\pi$ - $\pi$ \* 电子跃迁.

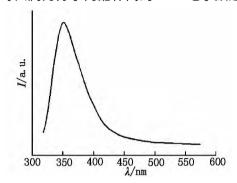


图 5 配合物 1 的固态荧光光谱

#### 2.4 配合物 1 的 X-粉末衍射和热重分析

室温下对配合物 1 晶体样品进行 X-粉末衍射扫描得图 6 ,由图 6 可以看出该样品的相态是比较纯的. 在空气气氛中测定了配合物 1 的热分解过程 (见图 7) . 配合物 1 从室温到 430  $\mathbb C$  之间几乎没有失重,说明该配合物不含结晶水或配位水,这与晶体结构解析相一致. 在 450  $\mathbb C$  以上配合物 1 开始骨架塌陷分解 AE 600  $\mathbb C$  左右曲线趋向平缓 配合物基本上被氧化生成 BE 700.

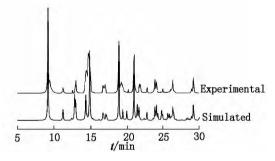


图 6 配合物 1 的 X-粉末衍射图

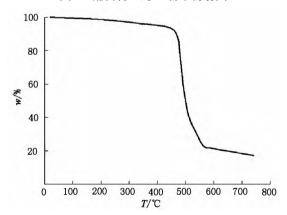


图 7 配合物 1 的热重分析图

# 3 结论

间苯二乙酸和过渡金属 Zn(II) .借助于 4A'—二 吡啶丙烷合成了配合物  $[Zn(pda)(bpp)]_{\pi}(1)$  ,该晶体结构是 4A'—二吡啶丙烷与 Zn(II) 原子形成 1 维 Z 字链 .链与链再通过间苯二乙酸的桥连支撑形成典型的(4A) 网格结构 ,同样的 2 维网格面相互交错构成交叉式 2 维面. 由于配合物 1 中选用了 2 种柔性配体 ,可以形成螺旋链 ,且在该配合物内同时存在 2 种异手性螺旋链.同时 ,室温下检测了固态配合物 1 和间苯二乙酸配体的荧光性能 ,结果表明配合物 1 的荧光强度有所提高 ,波峰发生了蓝移 ,这可归属为配合物分子内  $\pi$ — $\pi$ \* 电子跃迁.

# 4 参考文献

- [1] Deng Hexiang ,Doonan C J ,Furukawa H ,et al. Multi-variate metal-organic frameworks [J]. Science ,2010 ,327: 846-850.
- [2] Perry J J Perman J A Zaworotko M J. Design and synthesis of metal-organic framework using metal as supermolecular building blocks [J]. Soc Rev 2009 38:1400-1417.
- [3] Li Lianjie ,Wang Xinlong ,Shao Kuizhan ,et al. A novel luminescent 3D metal-organic framework possessing 3-fold interpenetrating (3,5) -connected net [J]. Inorg Chem Commun 2012 26: 42-45.
- [4] Zhao Fanghua ,Che Yunxia ,Zheng Jimin. Unprecedented 3D host-framework based on a Ni 5cluster with helical chains as guest: synthesis structure and magnetic property [J]. Cryst Growth Des 2012 ,12: 4712-4715.

- [5] Kustaryono D ,Kerbellec N ,Calvez G ,et al. New family of porous lanthanide-containing coordination [ J ]. Cryst Growth Des 2010 ,10(2):775-781.
- [6] Grzesiak A L "Uribe F J "Ockwig N W "et al. Polymer-in-duced heteronucleation for the discovery of new extended solids [J]. Matzger "Angew Chem "Int Ed "2006 45: 2553–2556.
- [7] Xiao Dongrong ,Wang Enbo ,An Haiyan ,et al. A Bridge between pillared-layer and helical structures: a series of three-dimensional pillared coordination polymers with multiform helical chains [J]. Chem Eur J ,2006 ,25: 6528– 6541.
- [8] Qi Yanfei ,Li Yangguang ,Wang Enbo ,et al. From chain to network: design and analysis of novel organic-inorganic assemblies from organically functionalized zinc-substituted polyoxovanadates and zinc-organoamine subunits [J]. Inorg Chem 2007 ,46:3217-3130.
- [9] Chen Jianxin ,Liu Shixiong ,Gao Enqing. Syntheses ,structures and fluorescence of three novel 3D coordination polymers [Cd<sub>3</sub>(TMA)<sub>2</sub>(H-PRZ) (H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>(OH)] · H<sub>2</sub>O , Cd<sub>2</sub>Na<sub>2</sub>(TMA)<sub>2</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub> and [Cd<sub>2</sub>Co(TMA)<sub>2</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>] · 2H<sub>2</sub>O (TMA = trimesic acid ,PRZ = piperazine) [J]. Polyhedron 2004 23(11):1877-1888.
- [10] 张 美 丽,任 宜 霞,王 记 江,等. 超 分 子 化 合 物 { [Mn<sub>2</sub>( pda) ( phen) <sub>4</sub>( H<sub>2</sub>O) <sub>2</sub> ]·2H<sub>2</sub>O·2ClO<sub>4</sub> } 的构 筑及表征 [J]. 江西师范大学学报: 自然科学版 2010, 34(3): 221-226.
- [11] Zhou Youfu ,Wang Ruihu ,Wu Benlai ,et al. Syntheses , structures and luminescent properties of chain-like Zn( II) and Cd( II) complexes of 1 ,3-phenylenediacetate ligand [J]. J Mol Struct 2004 697:73-79.
- [12] Sheldrick G M. SHELXTL-97 program for crystal structure refinement [M]. Germany: University of Getting ,1997.

# The Synthesis ,Crystal Structure and Photoluminescence Properties of the Compound $[Zn(pda)(bpp)]_n$

LIU Xiao-li ZHANG Mei-li\*

(College of Chemistry and Chemical Engineering ,Yan'an University ,Yan'an Shangxi 716000 ,China)

**Abstract**: The compound [Zn( pda) ( bpp) ]<sub>n</sub>(1) has been hydrothermally synthesized and characterrized by means of elemental analysis ,IR ,TG-DSC and fluorescence single crystal X-ray diffraction. The results show that the compound is monoclinic ,with space group  $P2_1/n$   $\mu=0.853$  4(9) nm  $\mu=2.375$  4(3) nm  $\mu=1.062$  8(1) nm;  $\mu=0.858$  858(1)  $\mu=0.858$  7.  $\mu=0.858$  858(1)  $\mu$ 

(责任编辑: 刘显亮)