

研究简报

{[Co(4,4'-bipy)(ambdc)(H₂O)₂](4,4'-bipy)(DMF)}_n合成与晶体结构

何洪银^{*1} 周以力¹ 朱龙观²

(¹ 嘉兴学院生物与化学工程学院, 嘉兴 314001)

(² 浙江大学化学系, 杭州 310027)

关键词: 配位聚合物; 5-氨基间苯二甲酸; 二维网络结构

中图分类号: O614.81⁺² 文献标识码: A 文章编号: 1001-4861(2006)01-0142-03

The Synthesis and Crystal Structure {[Co(4,4'-bipy)(ambdc)(H₂O)₂](4,4'-bipy)(DMF)}_n

HE Hong-Yin^{*1} ZHOU Yi-Li¹ ZHU Long-Guan²

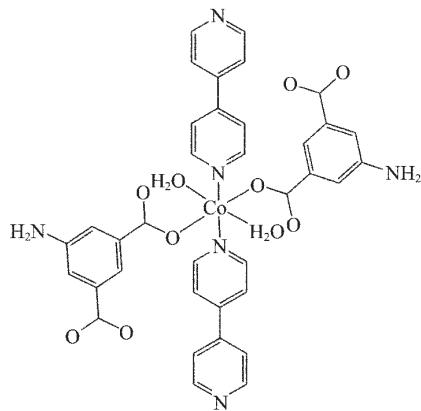
(¹School of Biological and Chemical Engineering, Jiaxing College, Jiaxing, Zhejiang 314001)

(²Department of Chemistry Zhejiang University, Hangzhou 310027)

Abstract: A novel coordination polymer of {[Co(4,4'-bipy)(ambdc)(H₂O)₂](4,4'-bipy)(DMF)}_n has been synthesized using 5-aminoisophthalic acid (H₂ambdc), 4,4'-bipyridine(4,4'-bipy) and metal salts. The ambdc ligand in title compound has a μ₂-monodentate coordination mode and the structure of the title compound is a two-dimensional network. CCDC: 279054.

Key words: coordination polymer; 5-aminoisophthalic acid; two-dimensional network

近年来, 取代在5位上的间苯二甲酸(取代基为:-SO₃H,-NH₂, -OH, -NO₂等)衍生物与过渡金属形成的配位聚合物, 由于其具有新奇的结构, 而且是潜在的功能材料而备受关注^[1-4]。Yaghi等人认为, 取代基对配位聚合物的结构和性能具有重要的修饰作用^[5]。因此我们在研究5-硝基间苯二甲酸、5-羟基间苯二甲酸与过渡金属形成的配位聚合物结构的同时^[6,7], 选择了5-氨基间苯二甲酸作为酸性配体, 氨基不仅能用其氮原子与金属配位, 还能形成氢键, 能够提供丰富的配位方式。我们曾经报道了{[Co(4,4'-bipy)(hmbdc)(H₂O)₂](4,4'-bipy)(DMF)}_n的合成与结构^[8](hmbdc为5-羟基间苯二甲酸), 在此我们合成了一个类似的结构{[Co(4,4'-bipy)(ambdc)(H₂O)₂](4,4'-bipy)(DMF)}_n, 其中 ambdc²⁻为5-氨基间苯二甲酸根。



1 实验部分

1.1 化合物的合成

称取0.0869 g Co(NO₃)₂·6H₂O和0.0548 g 5-氨

收稿日期: 2005-05-15。收修改稿日期: 2005-09-29。

*通讯联系人。E-mail: hhy123@163.com

第一作者: 何洪银, 男, 39岁, 副教授; 研究方向: 过渡金属配位化学。

基间苯二甲酸,用10 mL DMF溶解。再称取0.0933 g 4,4'-联吡啶,溶解在10 mL CH₃OH中。将两者混合在100 mL的烧杯中。室温下静置一个月左右析出红色块状晶体。

1.2 晶体结构的测定

选择大小合适的晶体,在带有石墨单色器的Bruker SMART CCD单晶衍射仪上进行结构测定。用Mo K α 射线($\lambda=0.071\,073\text{ nm}$),以 $\varPhi\text{-}\omega$ 扫描方式,

收集衍射强度数据。共收集36 854个衍射数据,其中13 675个独立衍射数据。衍射数据经过经验吸收校正和Lp校正。晶体结构由直接法解出,用全矩阵最小二乘法修正结构。氢原子采用几何方法加入。所有图形由ORTEP-3 for Windows画出^[9]。表1给出配合物的晶体学数据。

CCDC:279054。

表1 配合物的晶体学数据

Table 1 Crystal data for title complex

Empirical formula	C ₆ H ₈ N ₂ O ₄ Co ₂	F(000)	2 743.4
Formula weight	1 319.1	Crystal size / mm	0.503 × 0.207 × 0.152
Temperature / K	293(2)	θ range for data collection / (°)	4 to 25.10
Wavelength / nm	0.010 73	Limiting indices	-16 ≤ h ≤ 16, -23 ≤ k ≤ 22, -27 ≤ l ≤ 18
Crystal system	Orthorhombic	Reflections collected / unique	30 776 / 5 611 [$R(\text{int})=0.121\,5$]
Space group	Pccn	Absorption correction	Empirical
<i>a</i> / nm	1.417 52(12)	Max. and min. transmission	0.9143 and 0.7523
<i>b</i> / nm	1.953 52(16)	Refinement method	Full-matrix least-squares on F^2
<i>c</i> / nm	2.277 92(19)	Data / restraints / parameters	5 611 / 3 / 410
Volume / nm ³	6.307 91(9)	Goodness-of-fit on F^2	0.903
<i>Z</i>	4	Final <i>R</i> indices [$I>2\sigma(I)$]	$R_1=0.063\,1$, $wR_2=0.183\,4$
Calculated density / (g·cm ⁻³)	1.39	<i>R</i> indices (all data)	$R_1=0.110\,0$, $wR_2=0.203\,9$
Absorption coefficient / nm ⁻¹	6.00 × 10 ⁻⁵	Largest diff. peak and hole / (e·nm ⁻³)	725 and 583

2 结果与讨论

配合物结构的不对称单元ORTEP图如图1所示,Co的配位数为6(CoO₄N₂),具有八面体构型。八面体的赤道面由O1O5O1(i)O5(i)组成,其中O1O1(i)来自于5-氨基间苯二甲酸根[Co1-O1=0.208 0(3) nm],另2个氧原子(O5O5(i))来自于2个配位水分子[Co1-O5=0.214 5(3) nm],与文献^[8]中的基本一致。八面体的2个顶点由4,4'-bipy提供的2个氮原子占据(N2N3),Co1-N2=0.215 5(5) nm,Co1-N3=0.216 2(6)

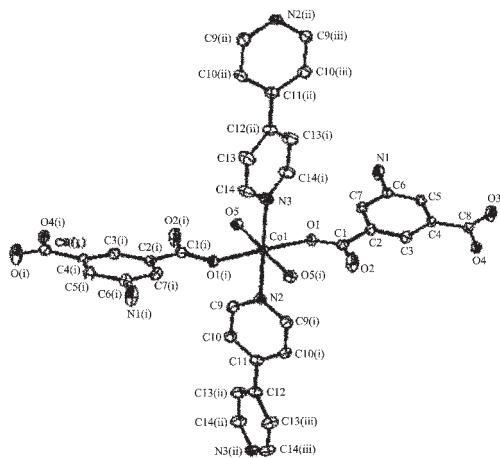
nm,比文献^[8]中的键长略长,部分键长与键角见表2。ambdc的配位方式均为 μ_2 桥联,通过ambdc桥联形成一维锯齿链,通过5-氨基间苯二甲酸桥联的相邻2个Co之间的距离约为0.977 5 nm。该一维锯齿链再通过4,4'-bipy的2个氮原子桥联,形成如图2所示的二维网络结构,该网络结构的基本构造单元为Co₄(ambdc)₂(4,4'-bipy)₂,由4,4'-bipy桥联的相邻2个Co之间的距离约为1.139 0 nm。从图中可清楚看出该配位聚合物具有纳米孔道,孔道的大小约为1.139 0 nm × 0.977 5 nm。

表2 部分键长与键角

Table 2 Selected bond length (nm) and bond angle (°)

Co1-O1	0.208 2(3)	Co1-O1(i)	0.208 0(3)	Co1-O5	0.214 5(3)
Co1-O5(i)	0.214 5(3)	Co1-N2	0.215 5(5)	Co1-N3	0.216 2(6)
O1-Co1-O1(i)	178.46(19)	O5-Co1-O5(i)	180.0(2)	O1-Co1-O5	89.54(13)
O5-Co1-O1(i)	90.46(13)	O1-Co1-N2	89.23(9)	N2-Co1-O5	90.00(9)
N2-Co1-O5(i)	90.00(9)	N2-Co1-O1(i)	89.23(9)	O5-Co1-N3	90.00(9)
O1-Co1-O5(i)	90.46(13)	O1-Co1-N3	90.77(9)	O1(i)-Co1-N3	90.77(9)

Symmetry code: (i) 1/2- x , 1/2- y , z .



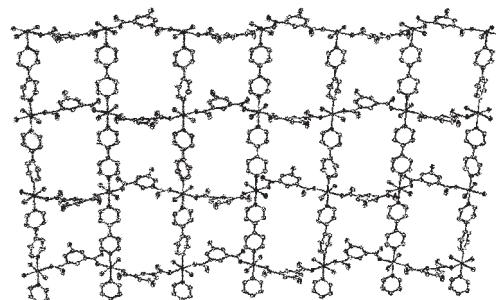
(Displacement ellipsoids are drawn at the 30% probability level, all hydrogen atoms have been omitted for clarity.)
(Symmetry codes: (i) $1/2-x$, $1/2-y$, z ; (ii) x ; y ; $1/2+z$;
(iii) x ; $1/2-y$; $1/2+z$.)

图 1 配合物的 ORTEP 图

Fig.1 ORTEP view of the compound

参考文献：

- [1] SUN Dao-Feng, CAO Rong, SUN Yan-Qiong, et al. *Eur. J. Inorg. Chem.*, **2003**:94~98
- [2] WU Chuan-De, LU Can-Zhong, YANG Wen-Bin, et al. *Inorg. Chem.*, **2002**, *41*:3302~3307
- [3] Plater M J, Foreman M R S J, Howie R A, et al. *Polyhedron*, **2001**, *20*:2293~2303
- [4] TAO Jun, YIN Xin, JIANG Yun-Bao, et al. *Eur. J. Inorg. Chem.*, **2003**:2678~2682



(All hydrogen atoms have been omitted for clarity.)

图 2 配合物的二维网络结构

Fig.2 Two dimension structure of the title compound

- [5] Yaghi O M, O'Keeffe M, Ockwig N W, et al. *Nature*, **2003**, *423*(12):705~714
- [6] ZHOU Yi-Li(周以力), HE Hong-Yin(何洪银), ZHU Long-Guan(朱龙观). *Wuji Huaxue Xuebao (Chinese J. Inorg. Chem.)*, **2004**, *20*(5):576~580
- [7] HE Hong-Yin, ZHOU Yi-Li, ZHU Long-Guan. *Acta Cryst.*, **2004**, *C60*:m569~m571
- [8] HE Hong-Yin, ZHOU Yi-Li, HONG Yan, et al. *Journal of Molecular Structure*, **2005**, *737*:97~101
- [9] Farrugia L J. *J. Appl. Cryst.*, **1997**, *30*:565