1以三嗪衍生物及对苯二甲酸为配体的四个配合物的合成、表征及性质研究

陈鹏¹ 杜琳¹ 周杰¹ 乔永峰^{1,2} 李彬¹ 赵琦华^{*,1} (¹云南大学化学科学与工程学院,昆明 650000)

(²昆明学院化学系,昆明 650000)

Four complexs with triazine derivative and terephthalate: synthesis, structures, and luminescent, magnetic

properties

CHEN Peng¹, DU Lin¹, ZHOU Jie¹, QIAO Yong-Feng^{1,2}, LI Bin¹, ZHAO Qi-Hua^{*1}

(¹ Department Chemistry, Yunnan University, Kunming 650000, China)

(²Department Chemistry, Kunming University, Kunming 650000, China)

Supporting information

配合物 2-4 的合成

配合物 2 和 3 的合成:称量 H₂BDC、CoCl₂·6H₂O 或 ZnSO₄·7H₂O、PTZDA 各 0.1 mmol 放入锥形瓶 中,再加入混合溶液(DMF:H₂O:C₂H₅OH=1:2:4)16 mL,在室温下搅拌 30 min,然后转移至聚四氟 乙烯反应釜,用不锈钢外套封装,迅速升温到 100 ℃。在该温度下保持晶化,72 h 后关闭烘箱,自 然冷却至室温,得到紫红色的棱状晶体 2 (产率约为 78%,基于金属)和无色透明的多面体晶体 3 (产率 约为 63%,基于金属)。将晶体用乙醇清洗,自然干燥。配合物 2 按照 C₁₆H₁₆CoN₆O₅ 计算的元素分析为: 实验值(%): C(44.54),H(0.35),N(19.46);计算值(%):C(44.52),H(0.37),N(19.48)。IR(cm⁻¹): 3433.45(s), 3212.70(br),1620.13(m),1573.40(s),1434.76(m),1386.42(s),1153.69(w),1050.59(w),823.90(m),743.59(s), 629.62(w),553.02(m)。配合物 3 按 C₁₆H₁₆ZnN₆O₅ 计算的元素分析为:实验值(%):C(44.88),H(3.64),N(19.20); 计算值(%):C(44.11),H(3.24),N(19.29)。IR(cm⁻¹): 3406.73(m),3155.88(m),1668.57(m),1631.53(m), 1576.84(s),1388.85(s),1142.96(m),1054.85(w),1009.37(w),835.78(w),792.77(w),750.49(m),614.72(m)。 配合物 4 的合成与配合物 1~3 类似,将溶剂 C₂H₅OH 换为 CH₃OH,使用 Cd(NO₃)₂·4H₂O 提供金属离子, 在 90℃条件下晶化 72h。自然冷却至室温,得到无色八面体状晶体,产率约为 57%(基于金属)。将该晶体 用甲醇清洗,自然干燥。按照 C₁₆H₁₄CdN₆O₅ 计算的元素分析为:实验值(%):C(44.89),H(3.72),N(19.70); (计算值,%):C(44.93),H(3.74),N(19.66)。IR(cm⁻¹): 3340.14(s),3201.32(s),1632.06(s),1556.57(s),

收稿日期: 2013-06-05。收修改稿日期: 2013-11-11。

国家自然科学基金(No.21371151)和云南省教育厅项目(No.2011Y111)资助项目

^{*} 通讯联系人。E-mail: qhzhao@ynu.edu.cn

 $1390.67(s),\ 1100.39(w),\ 1015.31(w),\ 842.42(w),\ 791.49(m),\ 747.19(s),\ 635.03(w),\ 535.96(m).$

Figures



2



配合物4

图S1 配合物 1~4 的粉末衍射图



Fig.S1

Powder X-ray diffraction patterns for compound 1 to 4

图S2五配位环境的结构及转化



Tab les

表S1	配合物 1~4	的主要键长和键角
1XDI		的工女姓氏神姓氏

Table 51 Selected bond lengths (init) and () for complex 1 to 4						
	配合物 1					
Mn1—O1	0.2023 (5)	Mn1—N1	0.2250 (5)	Mn1—C15 ⁱ	0.2609 (6)	
Mn1—O5	0.2140 (4)	Mn1—N2	0.2262 (5)	O3—Mn1 ⁱⁱ	0.2300 (4)	
Mn1—O4 ⁱ	0.2243 (4)	Mn1—O3 ⁱ	0.2300 (4)	O4—Mn1 ⁱⁱ	0.2243 (4)	
O1—Mn1—O5	96.7 (2)	N1—Mn1—O3 ⁱ	93.15 (18)	C1—N1—Mn1	124.5 (5)	
O1—Mn1—O4 ⁱ	97.43 (19)	N2—Mn1—O3 ⁱ	90.23 (17)	C6—N2—Mn1	116.6 (4)	
O5—Mn1—O4 ⁱ	94.61 (16)	C16—O1—Mn1	164.6 (5)	C8—N2—Mn1	128.4 (4)	
O1—Mn1—N1	111.0 (2)	C15—O3—Mn1 ⁱⁱ	89.0 (3)	O4 ⁱ —Mn1—N2	101.36 (17)	
O5—Mn1—N1	89.44 (17)	C15—O4—Mn1 ⁱⁱ	92.1 (3)	O4 ⁱ —Mn1—O3 ⁱ	72.89 (18)	
O4 ⁱ —Mn1—N1	150.63 (19)	Mn1—O5—H5C	120.1	O1—Mn1—O3 ⁱ	154.3 (2)	
O1—Mn1—N2	88.8 (2)	Mn1—O5—H5D	119.9	O5—Mn1—O3 ⁱ	91.90 (16)	
O5—Mn1—N2	162.29 (17)	C5—N1—Mn1	117.2 (4)	N1—Mn1—N2	57.69 (14)	

 Table S1
 Selected bond lengths (nm) and (°) for complex 1 to 4

Symmetry code: ⁱ1+x, -1+y, z; ⁱⁱ-1+x, 1+y, z.



Co1—O4 ⁱ	0.1972 (3)	Co1—N2	0.2152 (3)	Co1—O2	0.2237 (3)
Co1—O1W	0.2077 (2)	Co1—O1	0.2173 (3)	O4—Co1 ⁱⁱ	0.1972 (3)
Co1—N1	0.2109 (3)				
O4 ⁱ —Co1—O1W	93.68 (13)	N1-Co1-01	93.54 (12)	Co1—O1W—H1WA	120
O4 ⁱ —Co1—N1	103.68 (14)	N2-Co1-01	91.39 (11)	Co1—O1W—H1WB	120
O1W—Co1—N1	92.01 (11)	O4 ⁱ —Co1—O2	102.72 (12)	C15—O2—Co1	88.6 (2)
O4 ⁱ —Co1—N2	88.36 (13)	01W—Co1—O2	92.26 (10)	C16—O4—Co1 ⁱⁱ	157.9 (3)
O1W—Co1—N2	168.96 (11)	N1-Co1-O2	152.90 (12)	C5—N1—Co1	116.8 (3)
N1—Co1—N2	76.96 (12)	N2—Co1—O2	97.88 (11)	C1—N1—Co1	125.4 (3)
04 ⁱ —Co1—O1	162.24 (12)	01—Co1—O2	59.72 (9)	C6—N2—Co1	114.8 (2)
01W—Co1—O1	89.95 (10)	C15—O1—Co1	91.3 (2)	C8—N2—Co1	130.2 (3)

Symmetry codes: ⁱ x+1, y–1, z;ⁱⁱ x–1, y+1, z.

|--|

Zn1—O3 ⁱ	0.2018 (2)	Zn1—05	0.2120 (2)	O3—Zn1 ⁱⁱ	0.2018 (2)
Zn1—O1	0.1981 (2)	Zn1—N1	0.2112 (3)	Zn1—N2	0.2144 (2)
01—Zn1—O3 ⁱ	115.46 (9)	O1—Zn1—N2	108.31 (9)	Zn1—O5—H5A	119.9
O1—Zn1—N1	109.26 (9)	O3 ⁱ —Zn1—N2	92.30 (9)	Zn1—O5—H5D	120.1
O3 ⁱ —Zn1—N1	135.13 (9)	N1—Zn1—N2	76.73 (9)	C1—N1—Zn1	125.5 (2)
01—Zn1—05	88.48 (9)	O5—Zn1—N2	160.39 (9)	C5—N1—Zn1	115.3 (2)
03 ⁱ —Zn1—O5	89.34 (9)	C16—O3—Zn1 ⁱⁱ	121.61 (19)	C6—N2—Zn1	114.48 (19)
N1—Zn1—O5	88.37 (9)	C15—O1—Zn1	108.68 (18)	C8—N2—Zn1	129.50 (19)

Symmetry codes: ${}^{i}x+1$, -y+1/2, z+1/2; ${}^{ii}x-1$, -y+1/2, z-1/2.

配合物 4					
Cd1—O1	0.2241 (3)	Cd1—O5	0.2300 (3)	Cd1—N4	0.2325 (3)
Cd1—N1	0.2299 (3)	Cd1—O3	0.2301 (3)	Cd1—O4	0.2472 (3)
O1—Cd1—N1	157.01 (13)	O1—Cd1—O4	113.02 (10)	O4—Cd1—C13	27.48 (9)

O1-Cd1-O5	82.18 (10)	N1-Cd1-O4	89.46 (10)	C9	122.1 (2)
N1—Cd1—O5	94.60 (11)	O5—Cd1—O4	87.48 (9)	C13—O3—Cd1	96.0 (2)
O1—Cd1—O3	90.08 (11)	O3—Cd1—O4	54.66 (8)	C13—O4—Cd1	87.9 (2)
N1—Cd1—O3	107.77 (12)	N4—Cd1—O4	140.47 (10)	C1—N1—Cd1	124.4 (3)
O5-Cd1-O3	134.48 (10)	O1-Cd1-C13	102.84 (11)	C5—N1—Cd1	117.2 (2)
O1—Cd1—N4	91.88 (10)	N1-Cd1-C13	99.49 (11)	C6—N4—Cd1	116.4 (2)
N1—Cd1—N4	71.98 (11)	O5—Cd1—C13	111.90 (10)	C8—N4—Cd1	

表S2 配合物 1~4 的部分氢键键长键角表

Table S2Hydrogen bonds and angles for the complexes for 1 to 4

配合物1						
D—H…A	d(D-H) / nm	$d(H \cdots A) / nm$	$d(D\cdots A) / nm$	∠(DHA)/(°)		
N(6)—H6A…N4 ⁱⁱⁱ	0.086	0.214	0.29981	173		
N(5)—H5A····O(3) ^{iv}	0.086	0.214	0.29653	159		
N5—H5B \cdots O2 ^v	0.086	0.248	0.29445	115		
$O5$ — $H5D$ ···· $O1^{vi}$	0.085	0.251	0.33138	158		
N6—H6B····O3 ^{vii}	0.086	0.221	0.28277	128		

Symmetry codes: ⁱⁱⁱ –x, –y, –z; ^{vi} x, –1+y,z; ^v –x, –y,1–z; ^{vi} 1–x, –y,1–z; ^{vii} –x,1–y, –z

配合物2

D—H…A	d(D—H) / nm	$d(H \cdots A) / nm$	$d(D\cdots A) / nm$	\angle (DHA)/(°)
O1W—H1WA…O2 ⁱⁱⁱ	0.093	0.194	0.27813	150
O1W—H1WB…O3 ^{iv}	0.093	0.198	0.26488	127
N5—H5A····N4 v	0.086	0.218	0.30375	173
N5—H5B \cdots O1 ^{vi}	0.086	0.227	0.28483	125
N6—H6A…O1 ^{vii}	0.086	0.211	0.29324	159

Symmetry codes: ⁱⁱⁱ -x+2, -y+1, -z; ^{iv} -x+1, -y+2, -z; ^v -x+3, -y+1, -z+1; ^{vi} -x+2, -y+1, -z+1; ^{vii} x+1, y, z

D-H···A	d(D—H) / nm	$d(H \cdots A) / nm$	$d(D\cdots A) / nm$	∠(DHA)/(°)
O5—H5A…N4 ⁱⁱⁱ	0.085	0.217	0.28256	133

配合物3

N5—H5B…O3 ^{iv}	0.086	0.232	0.29793	134
N5—H5C…O2	0.086	0.202	0.28421	159
O5—H5D…O2 ^v	0.085	0.186	0.26494	153
N6—H6A…O4 ^{vi}	0.086	0.228	0.31160	164
N6—H6B…O4 ^{vii}	0.086	0.210	0.28882	152

Symmetry codes: ⁱⁱⁱ x,y,1+z; ^{iv} 1+x,y,z; ^v x,1/2-y,1/2+z; ^{vi} 1+x,1/2y,-1/2+z; ^{vii} 1-x, -1/2+y,3/2-z

D-Н…А	d(D—H) / nm	$d(H \cdots A) / nm$	$d(D\cdots A) / nm$	\angle (DHA) / (°)
O5—H5A…O1 ⁱⁱⁱ	0.085	0.219	0.27272	121
N6—H6A…O2 ^{iv}	0.086	0.225	0. 29986	146

配合物4

Symmetry codes: ⁱⁱⁱ 2-x,1-y,-z; ^{iv} 2-x,-y,1-z





表S3 配合物 2~4 的相邻的一维链状之间的氢键连接图和三维堆积图

 Table S3
 Details of Hydrogen bonds (dotted lines) linking of the neighboring chains and 3D Hydrogen

bonds network for complex 2 to 4