学校编码: 10384

学号: B200425052

分类号	密级	
	LIDC	



博士学位论文

亚膦酸酯的合成、质谱裂解规律及分子间 相互作用的初步研究

Synthesis, Spectral Characterization, MS analysis of α -Hydroxyl(amino)phosphonates and Study on Molecular Interaction

方华

指导教师姓名: 赵玉芬 教授

专业名称: 化学生物

论文提交日期: 2007 年 7月

论文答辩日期: 2007 年 7 月

学位授予日期: _____2007 年 月___

2007年7月

Synthesis. Spectral Characterization. MS analysis of α -Hydroxyl (amino) Phosphonates and Study on Molecular Interaction

Dissertation Submitted to

Xiamen University

In partial fulfillment of the requirement

for the degree of

Doctor of Natural Science

By Fang Hua

(Chembiology, Organic Chemistry)

Dissertation Supervisor: Prof. Yu-Fen Zhao

At

Department of Chemistry, Xiamen University

July, 2007

厦门大学学位论文原创性声明

本人郑重声明: 所呈交的学位论文,是本人在导师的指导下,独立进行科研工作所取得的研究成果。除论文已经注明所引用的内容外,本论文不包括任何其他个人或集体已经发表或撰写过的成果,对本论文作出重要贡献的个人和集体,已经在文章中以明确的方式表明。本人依法享有和承担由此论文而产生的权利和责任。

声明人:	
) ') / \ •	

日期:_____

厦门大学学位论文著作权使用声明

本人完全了解厦门大学有关保留、使用学位论文的规定。厦门大学有权保留并向国家主管部门或其指定机构送交论文纸质版和电子版,有权将学位论文用于非赢利目的的少量复制并允许论文进入学校图书馆被查阅,有权将学位论文的内容编入有关数据库进行检索,有权将学位论文的标题和摘要汇编出版。保密的学位论文在解密后适用本规定。

1 214	12.11	· 1	マエ
本学	11/ TV	ことり	禹一:

- 1.保密(),在 年解密后适用本授权书
- 2.不保密 ()

(请在以上相应括号内打"√")

作者签名: 日期: 年 月 日

导师签名: 日期: 年 月 日

中文摘要

 α -氨基亚膦酸是天然氨基酸的重要含磷结构类似物,是继氨基羧酸、氨基磺酸后在生物体内发现的第三类氨基酸。 α -氨基亚膦酸作为天然氨基酸的含磷类似物具有许多重要的生理作用,特别是其中的磷原子具有四面体结构,与羧酸衍生物水解的中间体十分相似,具有抗肿瘤活性、植物生长调节剂、除草、杀菌和抑制酶活性如对高血压蛋白还原酶,HIV蛋白酶的抑制活性。 α -羟基亚膦酸酯也是一类重要的有机反应中间体,不仅本身具有一定的生物活性,而且还是合成各种亚膦酸酯衍生物的重要中间体,许多由 α -羟基亚膦酸酯合成的亚膦酸酯衍生物也显示了令人注目的农药活性及药物活性。

Pudovik 反应即亚磷酯与醛的加成反应,是合成α-羟基亚膦酸酯方便而有效的方法,本论文初次选择氨水作为 Pudovik 反应的碱催化剂,尝试在水溶液中进行 Pudovik 反应。在水相中进行反应操作简单易行,对环境比较友好,经硅胶柱层析 纯化得到产物,其产率为 62 - 96 %。

本论文系统地合成了 α -氨基亚膦酸酯 (A), α -羟基亚膦酸酯 (B), α -氨基亚膦酸酯衍生物 (C) 和 α -羟基亚膦酸酯衍生物 (D) 等 61 个含磷系列化合物,其中新化合物 31 个,文献未报道的晶体结构 30 个。对它们的 1 H NMR、 13 C NMR、 31 P NMR、质谱、红外、元素分析等化学谱图作详细表征。由于亚膦酸酯含有 P-C 键,论文采用从头算法计算出 α -羟基(氨基)亚膦酸酯的 1 J $_{CP}$ 自旋偶合常数,计算值 1 J $_{CR}$ 和实验值 1 J $_{CR}$ 基本一致,磷碳之间的一键偶合裂分常数 1 J $_{CR}$ 在 154 - 168 Hz 之间。并用 X-ray 单晶衍射对所合成 30 个化合物的晶体结构进行详细解释,分别得到它们的晶系、空间群、单胞参数 (a,b,c, α , β , γ)、单胞体积、化合物密度和衍射指标等晶体参数以及原子坐标、热参数、键长、键角、二面角、分子间氢键、化合物三维结构图和晶体堆积图等相关结构信息。

晶体中以氢键堆积方式主要有两种。一种是 α -氨基亚膦酸酯分子 I 酰胺上的氨基作为氢键给体与分子 II 磷上的氧形成一对氢键,而分子 II 酰胺上的氨基作为氢键给体与分子 I 磷上的氧形成另外一对氢键,这样两个分子由两个氢键结合在一起形成一个"面对面"的单元在晶体的生长方向形成晶体网络。另一种是 α -羟基亚膦酸

酯分子 I 的羟基作为氢键给体与分子 II 磷上的氧形成一对氢键,而分子 II 的羟基作为氢键给体与分子 III 磷上的氧形成另外一对氢键,这样分子间由氢键连在一起形成一串"手拉手"的单元在晶体的生长方向形成晶体网络。而对于其他不含磷杂原子的分子一般以 π - π 堆积成晶体。

对合成的α-羟基(氨基)亚膦酸酯及其衍生物进行电喷雾质谱裂解规律的研究: 在电喷雾质谱加钠正离子模式下,化合物在失去一个丙烯分子或两个丙烯分子后, 会继续失去一个水分子。在 ESI-MS/MS³的质谱中出现了丰富的碎片峰,其中有失 去一个二异丙基亚磷酸酯的碎片离子和两个重排离子峰。重排离子是在钠离子的作 用下,螯合了磷原子上的氧原子和羰基氧原子形成七员环中间体,使磷原子上的一 个氧原子迁移到羰基碳上而生成的取代苯甲酸加钠离子。化合物中烷氧基,磷酰基 及α-位氢的存在对重排起重要作用,论文中又用高分辨质谱和同位素离子峰来证明 这些新颖的重排离子峰。

ESI-MS 质谱研究发现了合成的α-氨基亚膦酸酯衍生物可以与 ATP 分子发生弱相互作用,并形成 1:1 的非共价复合物。荧光光谱研究表明α-氨基亚膦酸酯衍生物猝灭了 ATP 的荧光,猝灭过程是由于形成了非共价复合物而引起的静态猝灭。并且通过分子动力学模拟方法——构象分析与分子对接,观察到化合物 C7 与 ATP 形成两对氢键,一对是化合物的氨基作为氢键给体与 ATP γ 位磷上的氧形成氢键,另一对是腺苷上的氨基作为氢键给体与化合物磷上的氧原子形成氢键。

本论文初步研究了 L-脯氨酸及其衍生物对 Pudovik 反应手性碳碳原子的不对称选择性影响。考察溶剂体系、碱、反应温度和反应物摩尔比对α-羟基亚膦酸酯α位手性碳碳原子的不对称选择性影响。

论文中还初步考察了部分α-氨基(羟基)亚膦酸酯化合物的抗菌和抗 Raji 人淋巴 癌细胞的生物活性,发现它们具有一定的生物活性。

关键词:亚膦酸酯;晶体结构;质谱裂解;相互作用

ABSTRACT

 α -Aminophosphonates, as phosphorus analogs of amino acids, and their derivatives had attracted much attention for their broad biological activities, such as herbicide, antibacterial, enzymatic inhibitor, antiviral and antitumor activitives.

Pudovik reaction is a well known reaction for the synthesis of phosphorus ester containing a P-C bond by the addition of aldehyde to phosphonate. In this dissertation, a green chemistry method was tried by using 25 % aqueous ammonia as the base catalyst for the Pudovik reaction. The products were purified by silica gel column chromatography with the yields of 62 - 96 %. The merits of the reaction are the short path of synthesis, aqueous media substituted for the organic phase and easily purification procedure.

The purified products include α -aminophosphonates (**A**), α -hydroxyphosphonates (**B**), the derivatives of α -amino phosphonates (**C**) and the derivatives of α -hydroxy phosphonates (**D**). Their structures were confirmed by elemental analysis, ¹H NMR, ¹³C NMR, ³¹ P NMR, MS and IR. The compounds contained P-C bonding with the coupling constant ¹ J_{P-C} 154 - 168 Hz, which is consistent with the calculated value. Their antibacterial and antitumor activities were tested in the experiments.

The structures of thirty compounds were determined by X-ray diffractometer. Their crystal parameters such as the crystal system, space group, unit cell dimension (a ,b, c, α , β , γ), cell volume and limiting indices were obtained. And the structure information such as atomic coordinates, equivalent isotropic displacement parameters, bond lengths, bond angles, torsion angles, hydrogen bond and packing figures were collected.

These synthesized phosphonate esters were investigated by positive ion electrospray ionization mass spectrometry (ESI-MS) in conjunction with tandem mass spectrometry (MS/MS). It was found that for the sodium adduct there were two novel

rearrangement reactions, in which phosphoryl oxygen atom migrated to the carbonyl carbon and a cleavage occurred at the amide bond, or a benzyl amine fragment was lost and the phosphorus compound was reduced. However, when the methyl group substituted for the isopropyl group, these migrations were inhibited. A possible mechanism was proposed. And the high-resolution mass spectrum was also applied to identify the formula of these novel rearrange fragment ions. These results showed that ESI-MS is an useful tool for structural determination of phosphonate ester.

The ESI-MS technique was also applied to study on the weak non-covalent interaction between ATP and α -aminophosphonates. In fluorescence experiment, the fluorescence intensity of ATP was quenched with the increasing concentration of α -aminophosphonates. Molecular modeling also provided the possible interaction model, namely, there are two pairs of hydrogen bond between them.

Furthermore, optical active L-Proline was used as catalysis in Pudovik reaction. The reaction conditions were optimized in different solvent systems, bases, reacted temperature and reactant molar ratio. The enantioselectivity through the derivatives of L-Proline (G) is moderate.

Key Words: Phosphonates; Crystal Structure; ESI-MS/MS; Weak non-covalent interaction

常用英文缩写词

缩写式	全 称
[α]	Optical rotation 旋光
APCI	Atomospheric Pressure Chemical Ionization 大气压化学电离
AZT	3'-叠氮-3'-脱氧胸苷
Boc	t-butoxycarbonyl 叔丁氧羰基
CID	Cllision-induced dissociation 碰撞诱导解离
COSY	Correlated spectroscopy 相关谱
δ	Chemical shift 化学位移
d	Doublet 二重峰
d4T	2',3'-双脱氢-2',3'-双脱氧胸苷
DBU	1,5-diazabicyclo[5,4.0]undecen-5-ene 1,5-二氮杂二环[5,4.0]十一烯-5-邻二苯氯
dd	doublet of doublet 双二重峰
DEAD	diethyl azodicarboxylate 偶氮二羧酸乙酯
DEPH	diethyl phosphonate 二乙基亚磷酸酯
DEPT	Distortionless enhancement by polarlization transfer 无畸变极化转移增益实验
DIPPH	diisopropyl phosphonate 二异丙基亚磷酸酯
DMF	N, N-dimethylformamide N, N-二甲基甲酰胺
DMPH	dimethyl phosphonate 二甲基亚磷酸酯
DMSO	Dimethyl sulfoxide 二甲亚砜
EI	Electron Impact Ionization 电子轰击电离
ESI-MS	Electrospray ionization mass spectrometry 电喷雾质谱
FAB-MS	Fast atom bombardment mass spectrometry 快原子轰击质谱
FAB	Fast Atom Bombardment 快原子轰击
HMBC	(¹ H-detected) heteronuclear multiple-bond correlation (检出 ¹ H 的)异核多键相关
HSQC	(¹ H-detected) heteronuclear sigle quantum correlation (检出 ¹ H) 异核单量子相关
m	Multiplet 多重峰
MTT	Methyl Thiazolytetrazolium 甲基四唑蓝(噻唑蓝)
MALDI	Matrix Assisted Laser Desorption/Ionization 基质辅助激光解吸电离
pTSA	p-toluenesulfonate 对甲苯磺酸
PBS	phosphate-buffered saline 磷酸缓冲液
Raji	人 B 淋巴瘤 Raji 细胞
t	Triplet 三重峰
TOF-MS	Time of flight mass spectrometry 飞行时间质谱
X-Ray CCD	四圆 X-射线衍射仪

目 录

中文摘要 英文摘要 常用英文缩写符号表

第一章 绪论

1.1	α-氨基亚膦酸酯及其衍生物	1
	1.1.1 Mannich 合成法	1
	1.1.2 亚胺加成法	3
	1.1.3 Arbuzov 合成法	4
	1.1.4 羟基亚膦酸酯法	4
	1.1.5 天然氨基酸直接转化法	5
1.2	α-羟基亚膦酸酯及其衍生物	5
	1.2.1 α-羟基亚膦酸酯的合成	6
	1.2.1.1 无催化剂热加成法	6
	1.2.1.2 固体表面催化法	6
	1.2.1.3 碱催化加成法	7
	1.2.1.4 酸催化加成法	8
	1.2.1.5 硅试剂转化法	9
	1.2.2 光学活性的α-羟基亚膦酸酯的合成	9
	1.2.2.1 酶拆分法	9

	1.2.2.2 手性催化剂参与的反应	10
	1.2.2.3 手性醛与磷亲核试剂的加成反应	11
	1.2.2.4 手性磷亲核试剂与醛的不对称加成反应	12
1.3	晶体	13
	1.3.1 晶体的特征	13
	1.3.2 晶体的培养 (形成)	14
	1.3.3 晶体的挑选与安置	15
1.4	质谱	16
	1.4.1 离子化方法	16
	1.4.2 质谱分析的特点	17
	1.4.3 质谱的应用	18
	1.3.3.1 金属离子与肽的复合物	18
	1.4.3.2 蛋白质-蛋白质相互作用	18
	1.4.3.3 蛋白质和配体相互作用	19
	1.4.3.4 蛋白质-寡核苷酸的复合物	20
1.5	分子对接	21
	1.5.1 分子对接法的基本原理	21
	1.5.2 分子对接程序	21
1.6	博士论文的主要研究内容	22
参考	文献	24
第二	章 α-氨基(羟基)亚膦酸酯及其衍生物合成	
2.1	类 Mannich 反应制备α-氨基亚膦酸酯	32
	2.1.1 文献回顾	32
	2.1.2 类 Mannich 反应制备α-氨基亚膦酸酯	33
	2.1.3 类 Mannich 反应制备α-氨基亚膦酸酯的反应机理	34
2.2.	α-羟基亚膦酸酯的合成	34
	2.2.1 α-羟基亚膦酸酯的合成 (α位有氢)	35
	2.2.2 α-羟基亚膦酸酯的合成 (α位有甲基)	36

2.3	α-氨基(羟基)亚膦酸酯衍生物的合成	36
	2.3.1 三苯基膦和六氯乙烷法合成α-氨基(羟基)亚膦酸酯衍生物	36
	2.3.2 反应机制	37
	2.3.3 乙酰氯法合成α-氨基亚膦酸酯衍生物	38
	2.3.4 乙酰氯法合成α-羟基亚膦酸酯衍生物	39
2.4	苯甘氨酸异丙酯衍生物的合成	40
2.5	五配位膦烷及α-羟基五配位膦烷的合成	40
2.6	晶体化合物 E9、E10 的合成	41
2.7	(1R, 2R)-1,2-二苯基-2-氨基乙醇 (E11) 的合成	42
	2.7.1 (1R, 2R)-1,2-二苯基-2-氨基乙醇 (E11) 的合成	42
	2.7.2 构型转换机制研究	43
2.8	Boc 保护 L-脯氨酸衍生物及 L-脯氨酸衍生物的合成	44
参考	文献	47
第三	Ε章 α-氨基亚膦酸衍生物的电喷雾质谱研究	
3.1	引言	49
3.2	(O, O)-二异丙基-α-羟基亚膦酸酯的正离子质谱研究	49
	3.2.1 [M+H] ⁺ 离子的质谱研究	49
	3.2.2 [M+Na] ⁺ 离子的质谱研究	51
3.3	(\mathbf{O},\mathbf{O}) -二异丙基- $lpha$ -氨基亚膦酸衍生物 $[\mathbf{M}+\mathbf{H}]^{\scriptscriptstyle op}$ 离子质谱研究	52
3.4	(O,O) -二异丙基- α -氨基亚膦酸衍生物 $[M+Na]^+$ 离子的质谱研究	54
	3.4.1 碎片离子峰 m/z 145 的发现	55
	3.4.1.1 D3 正离子 [M+Na] ⁺ 产生的 m/z 145 碎片离子	55
	3.4.1.2 C4 正离子 [M+Na] ⁺ 产生的 m/z 145 碎片离子	56
	3.4.2 量子化学计算七元环中间体的构象	58
	3.4.3 亚膦酰基上 O→C 迁移机理的验证	59
	3.4.3.1 化合物 C2 的多级裂解规律	59
	3.4.3.1 化合物 C2 的多级裂解规律	59 60

	3.4.5	氯的同	可位	立素与	j O→	·C 迁	移机	理	•••••	••••	•••	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	•••••	65
	3.4.6	O→C j	迁	移的	结构	因素.	•••••	••••	•••••	••••	••	•••••	•••••	66
		3.4.6.1	E 7	异丙基	基作月	月	• • • • • • •	••••	•••••	••••	•••	•••••	•••••	66
		3.4.6.2	<u> </u>	亚膦酮	酰基化	乍用	•••••	••••	•••••	••••	••	•••••	•••••	67
		3.4.6.3	βα	位氢	的作	用	•••••	•••••	•••••	•••••	•••	•••••	••••••	68
3.5	(O, C))-二乙:	基	ţ-α-氨	[基]	区膦酸	食衍生	物	[M +	$\mathbf{H}]^{+}$	Ī	离子的质谱研	F究	69
	3.5.1	碎片离	割-	子峰。	m/z 24	44	•••••	••••	•••••	••••	••	•••••		69
	3.5.2	化合物	勿	C8-C	14 加	1氢离	写子的	电喷	景多	多级	屃	适谱分析		70
	3.6.3	氯的同	司任	位素与	与膦酉	先酯砉	甚的还	医原材	孔理.	••••	••			74
3.6	(0, 0))-二乙:	基	Ę-α-氨	[基]	区膦酸	食衍生	物	[M +	Na]	+	离子的质谱	分析	75
3.7	α-氨	基亚膦	酸	衍生	物的	ESI-	-MS f	负离	子质	谱系	雙	解规律研究.	•••••	77
3.8	多级	ESI-M	IS	与结	构鉴	定	• • • • • • •	••••		••••			•••••	79
	3.8.1	同分子	子量	量且相	相似约	吉构的	内化合	物	C2 和	I E 4	H	的多级质谱	•••••	79
	3.8.2	同分子	子量	量且相	相似纟	吉构的	内化合	物	C 3 利	E3	3 É	的多级质谱	•••••	82
	3.8.3	同分子	子量	量且相	相似约	吉构的	内化合	物	C 7 利	日 D 3	3	的多级质谱.	•••••	82
3.9	电喷	雾质谱	在	三研究	非共	价复	合物	中的	」应用]	•••	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	•••••	83
	3.9.1	小分子	三百	可的欠	子人	弱相	互作	用	••••	••••	••	•••••	•••••	84
	3.9.2	ATP 与	j (l	化合物	7 C7	的非	共价组	复合	物的	ES	I-	MS 研究	•••••	85
	3.9.3	ATP 与	j (l	化合物	7 C6	的非	共价组	复合	物的	ES	I-	MS 研究	•••••	88
	3.9.4	ATP与	ill	化合物	J C7	分子的	间的聚	身相]	互作	用的	j	分子动力学模	模拟计算	89
	3.9.5	ATP与	j (l	化合物	J C7 :	分子	间的弱	弱相	互作	用的	的	荧光研究	•••••	91
参考了	文献…	•••••	•••	••••	•••••	•••••	•••••	••••	•••••	• • • • •	••	•••••	•••••	92
第四	章	亚膦	酸	酯的	的晶 [.]	体结	吉构 及	2生	物》	舌性	生	研究		
4.1	α-羟	基(氨基	<u></u> <u>F</u>)	亚膦	酸酯的	杓晶体	体结构	勾	• • • • • •	••••	•••	••••••	•••••	93
	4.1.1	(O, O))-	二异	丙基	-(4- 0	乙氧基	基苯	甲酚	上 胺))(苯基)-甲基基	正膦酸酯	
	(C1)	的晶体	本纟	结构 2	及解析	ź	• • • • • • •	••••	•••••	••••	•••	•••••	••••••	93
	4.1.2	(O, O))-	二异	丙基	-(4- 2	乙氧基	基苯	甲酚	上胺))(苯基)-甲基基	正膦酸酯	
	(C1)	的晶体	本多	参数し	以及領	建长链	建角数	(据.	• • • • • •	• • • • •			•••••	95

4.2	晶体中分子堆积方式	100
	4.2.1 氢键与晶体的分子堆积	100
	4.2.2 π-π叠合与晶体的分子堆积	102
4.3	α-羟基(氨基)亚膦酸酯的磷谱 ³¹ P NMR	104
	4.3.1 α-羟基亚膦酸酯的磷谱 31 P NMR	104
	$4.3.2$ α-羟基亚膦酸酯衍生物的磷谱 31 P NMR	105
	$4.3.3$ α-氨基亚膦酸酯衍生物的磷谱 31 P NMR	106
4.4	含磷化物的 P-H, P-C 自旋偶合常数	107
	$4.4.1$ 磷原子不同杂化方式偶合常数 ${}^{1}J_{PC}$ 和 ${}^{1}J_{PH}$	107
	$4.4.2$ α-羟基(氨基)亚膦酸酯的 P-C 自旋偶合常数 ${}^{1}J_{CP}$	108
	4.4.3 化合物 C14 的核磁共振谱 ¹ H NMR	110
4.5	α-羟基(氨基)亚膦酸酯及其衍生物抗菌及肿瘤的生物活性	111
	4.5.1 α-羟基(氨基)亚膦酸酯及其衍生物的抗菌活性检测	111
	4.5.2 α-羟基(氨基)亚膦酸酯及其衍生物的抗肿瘤活性测定	112
	4.5.2.1 试验材料	112
	4.5.2.2 细胞的培养	112
	4.5.2.3 人 B 淋巴瘤 (Raji) 肿瘤活性实验 (MTT 法)	112
参考	文献	114
第王	L章 L-脯氨酸及其衍生物对α-羟基亚磷酸酯手性碳的影响。	响
5.1	α-羟基-对甲氧基苯基-环己基-AZT-亚膦酸酯合成表征及质谱分析	115
	5.1.1 α-羟基-对甲氧基苯基-环己基-AZT-亚膦酸酯 (F4)化合物合成.	115
	5.1.2 α-羟基-对甲氧基苯基-环己基-AZT-亚膦酸二酯 (F4) 化合物	
	的多维核磁	116
	5.1.3 α-羟基-对甲氧基苯基-环己基-AZT-亚膦酸二酯 (F4) 化合物	
	的质谱分析	119
5.2	L-脯氨酸及衍生物对α-羟基亚磷酸酯手性碳不对称选择性的研究	120
	5.2.1 弱碱作用下的 Pudovik 反应	120
	5.2.2 L-脯氨酸的手性诱导作用机理	123

	5.2.3 手性诱导的反应条件研究	124
	5.2.3.1 溶剂效应	124
	5.2.3.2 碱的选择	125
	5.2.3.3 温度的影响	126
	5.2.3.4 反应摩尔比的影响	126
	5.2.3.5 L-脯氨酸衍生物的影响	126
参考	文献	128
第六	六章 实验部分	
6.1	仪器与试剂	129
6.2	化合物的合成及数据	129
	6.2.1 α-氨基亚膦酸酯的合成及数据	129
	6.2.2 α-羟基亚膦酸酯的合成及数据	131
	6.2.3 α-氨基亚膦酸酯衍生物的合成及数据	138
	6.2.4 α-羟基亚膦酸酯衍生物的合成及数据	145
	6.2.5 五配位膦烷及α-羟基五配位膦烷的合成及数据	151
	6.2.6 (IR, 2R)-1,2-二苯基-2-氨基乙醇 (E11) 的合成及数据	153
	6.2.7含核苷缀合物的α-羟基亚膦酸二酯的合成及数据	154
	6.2.8 L-脯氨酸衍生物的合成及数据	157
6.3	化合物的晶体数据	166
	6.3.1 化合物 B2 的晶体数据	166
	6.3.2 化合物 B3 的晶体数据	167
	6.3.3 化合物 B5 的晶体数据	168
	6.3.4 化合物 B6 的晶体数据	169
	6.3.5 化合物 B7 的晶体数据	170
	6.3.6 化合物 B8 的晶体数据	171
	6.3.7 化合物 C1 的晶体数据	172
	6.3.8 化合物 C3 的晶体数据	173
	6.3.9 化合物 C4 的晶体数据	174

6.3.10 化合物 C5 的晶体数据	175
6.3.11 化合物 C6 的晶体数据	176
6.3.12 化合物 C7 的晶体数据	177
6.3.13 化合物 C9 的晶体数据	178
6.3.14 化合物 C10 的晶体数据	179
6.3.15 化合物 C11 的晶体数据	180
6.3.16 化合物 C13 的晶体数据	181
6.3.17 化合物 C14 的晶体数据	182
6.3.18 化合物 C15 的晶体数据	183
6.3.19 化合物 D1 的晶体数据	184
6.3.20 化合物 D8 的晶体数据	185
6.3.21 化合物 E1 的晶体数据	186
6.3.22 化合物 E4 的晶体数据	187
6.3.23 化合物 E5 的晶体数据	188
6.3.24 化合物 E9 的晶体数据	189
6.3.25 化合物 E10 的晶体数据	190
6.3.26 化合物 E11 的晶体数据	191
6.3.27 化合物 G1 的晶体数据	192
6.3.28 化合物 G2 的晶体数据	193
6.3.29 化合物 G3 的晶体数据	194
6.3.30 化合物 G10 的晶体数据	195
6.3.31 化合物 xw26 的晶体数据	196
总结	197
附录 I. 化合物索引	199
附录 II. 部分化合物的谱图	206
发表论文	229
致谢	233

Degree papers are in the "Xiamen University Electronic Theses and Dissertations Database". Full texts are available in the following ways:

- 1. If your library is a CALIS member libraries, please log on http://etd.calis.edu.cn/ and submit requests online, or consult the interlibrary loan department in your library.
- 2. For users of non-CALIS member libraries, please mail to etd@xmu.edu.cn for delivery details.

