# 双 (三苯基锡 )不饱和烃基膦酸酯的合成和性质

尹汉东\* 张如芬 马春林 (聊城师范学院化学系 聊城 252059)

摘 要 三苯基氯化锡和烯 (或炔)基膦酸二钠反应,合成了8种新的双(三苯基锡)不饱和烃基膦酸酯.利用元素分析、红外光谱、核磁共振氢谱和锡谱以及质谱表征了这些化合物的结构.生物活性测试表明,该类化合物具有很高的杀菌活性.

关键词 三苯基锡,不饱和烃基膦酸酯,合成,生物活性

中图分类号: 0627.42

文献标识码: A

文章编号: 1000-0518(2001)02-0134-03

有机锡的含磷化合物具有广泛的生物活性,受到人们的极大关注,相继合成了许多具有杀虫、杀菌及除草等性能的烃基锡膦(磷)酸衍生物<sup>[下3]</sup>.但双(三苯基锡)不饱和烃基膦酸酯类化合物的合成及生物活性研究尚未见文献报道.考虑到三苯基锡衍生物具有很强的杀菌性能<sup>[4]</sup>,本文以三苯基氯化锡和烯(或炔)基膦酸二钠为原料,合成了一系列双(三苯基锡)烯(或炔)基膦酸酯.以期获得高生物活性的有机锡化合物.

#### 反应式表示如下:

$$\begin{split} 2 \operatorname{Ph_3} \operatorname{Sn} \operatorname{Ch} & \quad \operatorname{R}( \ O) \ \operatorname{PO_2} \operatorname{Na_2} \longrightarrow ( \ \operatorname{Ph_3} \ \operatorname{Sn})_2 \operatorname{O_2} \operatorname{P}( \ O) \ \operatorname{R} \\ & \quad ( \ \sharp' \ \sim \ \sharp' \ ) \end{split}$$
 
$$& \quad \operatorname{R=} \quad \operatorname{CH} \longrightarrow \operatorname{CCl} \operatorname{Ph} \quad ( \ \sharp' \ ); \quad n - \operatorname{C-} \operatorname{CC}_5 \operatorname{H}_7 \quad ( \ \sharp' \ ); \\ & \quad n - \operatorname{C-} \operatorname{CC}_4 \operatorname{H}_5 \quad ( \ \sharp' \ ); \quad n - \operatorname{C-} \operatorname{CC}_5 \operatorname{H}_{11} \quad ( \ \sharp' \ ); \\ & \quad n - \operatorname{C-} \operatorname{CG}_6 \operatorname{H}_{13} \quad ( \ \sharp' \ ); \quad \operatorname{C-} \operatorname{CPh} \quad ( \ \mathfrak{G} \ ); \\ & \quad \operatorname{C-} \operatorname{CC} \operatorname{H_2} \operatorname{OCH}_5 \quad ( \ \sharp' \ ); \quad \operatorname{C-} \operatorname{CC} \operatorname{H_2} \operatorname{OC_2} \operatorname{H_3} \quad ( \ \sharp' \ ) \end{split}$$

### 1 实验部分

#### 1.1 仪器与原料

X<sub>4</sub>型显微熔点仪(温度计未校正). Nicolet-460型红外光谱仪, KBr压片. Yanaco MT-3型

元素分析仪,锡含量由质量法测定. JEO L-FX-90Q型核磁共振仪,CDCl<sub>3</sub>为溶剂,TM S为内标,Me<sub>4</sub>Sn为外标. HP-5988型质谱仪,EI源.

三苯基氯化锡铵文献 [5 方法制备 ,烯 (或炔 ) 基膦酸二钠参考文献 [6 ]合成 .

1.2 双 (三苯基锡 )烯 (或炔 )基膦酸酯的合成

称取 4.0 mmol 三苯基氯化锡投入 50 mL圆底烧瓶中,加入 50 mL无水乙醇,搅拌至溶解,迅速加入 2.0 mmol烯(或炔)基膦酸二钠,搅拌下回流 5 h,冷却,低温静置,抽滤得粗品,依次用冷乙醇和蒸馏水洗涤,真空干燥得产品.

## 2 结果与讨论

#### 2.1 化合物的组成及有关性质

化合物 <sup>‡</sup> ~ <sup>§</sup> 的元素分析数据及物理常数列于表 1. 化合物的元素分析结果与其化学式相符,它们是三苯基氯化锡与烯 (或炔)基膦酸二钠的 2: 1反应产物. 所有化合物均为无色晶体,易溶于二氯甲烷 氯仿. 苯等有机溶剂,难溶于水,在空气中具有较大的稳定性.

表 1 化合物的物理性质和元素分析数据

Tab. 1 Yield, mp and elemental analysis data of compounds

Tab. 1 Treat, inp and cremental analysis data of compounds								
Compound	Yield %	mp /C	El em ent al analysis (calcd) 1%					
Compound	rieid #6	mp /C	C	Н	Sn			
<b>1</b> #	76. 5	188~ 190	57. 36( 57. 66)	4. 01(3. 95)	25. 63( 25. 90)			
2*	88. 3	146~ 148	58. 54( 58. 20)	4. 55( 4. 41)	28. 38( 28. 06)			
<b>3</b> <sup>#</sup>	78. 5	139~ 140	58. 27( 58. 65)	4. 59( 4. 57)	27. 22( 27. 60)			
4	70. 4	131~ 133	59. 43( 59. 08)	4. 83( 4. 73)	27. 34( 27. 16)			
<b>5</b> #	74. 2	122~ 124	59. 19( 59. 50)	4. 77( 4. 88)	26. 86( 26. 73)			
<b>G</b>	79. 8	210~ 212	60. 37( 60. 05)	4. 14(4. 01)	26. 78( 26. 97)			
7*	77. 2	115~ 117	56. 91(56. 65)	4. 20( 4. 16)	27. 75( 27. 99)			
8#	65.4	104~ 106	56. 80( 57. 12)	4. 41( 4. 33)	27. 81( 27. 54)			

#### 2.2 化合物的红外光谱

该类化合物可能的结构为[7]:

#### 2.3 化合物的 HNMR和 119 Sn NMR

所有化合物的 HNMR数据与预定结构相符(见表 3). 苯环上的质子在 6.9% 8.10处呈现多重峰. 烯键上所连质子在 W为 4.58处有吸收;与炔基相连的亚甲基质子的化学位移为 2.15~4.78.在化合物 † 和 8 中.由于烷氧基的吸电子

效应,使该类质子的共振吸收移向低场.

化合物的 <sup>119</sup> Sn NMR 谱在 W为 28.74~ 18.82和 40.69~ 28.58处分别出现吸收峰,说明在该类化合物中存在两类不同化学环境的锡原子,由此也证实了该类化合物不是(A)型结构,而是以(B)型结构存在,这与红外光谱所得推论是一致的.

#### 2.4 化合物的质谱

对化合物 f, f, f 和 f 样品进行了质谱分析. 所测化合物的质谱图基本相似. 所有化合物基峰均为  $Ph_3 Sn^{\dagger}$  峰,  $M^{\dagger}$  — G H 和  $M^{\dagger}$  —  $2C_6$  H 碎片离子具有较高丰度. 没有观察到质量大于分子离子的碎片,也没有检出含有两个以上锡原子的碎片离子,说明在质谱条件下,锡氧配键断裂,聚合体解离,化合物以单体形式存在.

#### 2.5 化合物的生物活性

对部分化合物 ( $\dagger$ ,  $\dagger$ ,  $\dagger$ ,  $\dagger$ )进行了农药普筛研究,初步实验结果表明,该类化合物具有很强的杀菌活性,其效果明显优于相应双 (三苄基锡)不饱和烃基膦酸酯 [7]. 在使用浓度为  $50\mu$  g/g时,除化合物  $\dagger$  对棉花立枯病菌,小麦赤霉病菌和苹果轮纹病菌的杀灭率分别为 92.5%、87.4%和 92.8% 外,其他化合物对上述 3种病菌的杀灭率均为 100%.

表 2 化合物的主要红外光谱数据(cm<sup>-1</sup>)

Tab. 1	Major IR	spectra of	compounds	cm <sup>-1</sup> )
--------	----------	------------	-----------	--------------------

Compound	ν н− н	ν <sub>C</sub> ∈ C(	ν <sup>as</sup> PO <sub>3</sub>	$\nu_{PO}^{s}_{3}$	ν <sub>Sr-0</sub>	ν <sub>Srr</sub> C
1#	3050m	(1593m)	1090s	1025s	697s	555w
2*	3048m	2198w	1095s	1026s	695s	557w
3#	3050m	2202w	1104s	1030s	697s	552w
4	3041m	2197w	1103s	1026s	695s	557w
5*	3045m	2203w	1098s	1023s	692s	554w
<b>G</b>	3052m	2205w	1093s	1017s	694s	552w
7#	3048m	2202w	1104s	1033s	697s	548w
8*	3051m	2199w	1102s	1030s	695s	559w

表 3 化合物的核磁共振氢谱和锡谱数据

Tab. 3 <sup>1</sup>H NMR and <sup>119</sup>Sn NMR data of compounds

		<sup>1</sup> H NM R,W				
Compound	Ph— H	$C - C CH_2 (C - C H)$	+ C $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$	C H <sub>3</sub>	""Sn I	M R,W
1#	7. 15~ 8. 08( m, 35 H)	4. 58( s, 1 H)			24. 53	33. 40
2*	7. 09~ 8. 10( m, 30 H)	2. 17(t, 2H)	1.57(m, 2H)	0. 91(t, 3H)	18. 82	29. 30
3#	7. 12~ 8. 03( m, 30 H)	2. 18(t, 2H)	1. 21~ 1. 60( m, 4 H)	0. 88(t, 3H)	19. 04	30. 15
4#	7. 13~ 8. 01( m, 30 H)	2. 15(t, 2H)	1.17~ 1.60(m,6H)	0. 89(t, 3H)	20. 18	28. 58
<b>5</b> #	7. 08~ 7. 98( m, 30 H)	2. 18(t, 2H)	1.14~ 1.55(m, 8H)	0. 85(t, 3H)	19. 47	29. 73
<b>G</b>	6. 98~ 7. 91( m, 35 H)				22. 48	32. 50
7#	7. 12~ 7. 91( m, 30 H)	4. 70(s, 2H)		3.31(s,3H)	28. 74	40.69
8#	7. 04~ 8. 00( m, 30 H)	4. 78(s, 2H)	3. 92( q, 2 H)	1. 19(t, 3H)	25. 23	38. 42

#### 表 4 部分化合物的主要质谱数据 (m/z)

Tab. 4	Intensity of majo	fragment ions for	compound #	, 3, 6	. 7	(m/z)	()
--------	-------------------	-------------------	------------	--------	-----	-------	----

Compound	$\mathbf{M}^{+}$	$M^+$ – $C_6$ $H_5$	$M^+$ - $2C_6$ $H_6$	$(C_6H_5)_3Sn^{\!\dagger}$	$C_6  H_{\!5}  \mathrm{Sn}^{\!\!+}$	Sn O C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> *	$SnO_2P$	SnO If	Sn <sup>‡</sup>
1#	918( 2. 0)	841(45.4)	762( 64. 3)	351(100)	197(4.2)	213(18. 4)	183(6.8)	137( 4. 4)	120(18.5)
<b>3</b> <sup>#</sup>	862(2.5)	785(50.5)	706(58. 9)	351(100)	197(5.3)	213(20.3)	183(10. 2)	137(5.4)	120(7.8)
<b>G</b> <sup>#</sup>	882(3.2)	805(59.2)	726(75.4)	351(100)	197(2.5)	213(25.4)	183(14. 3)	137(6. 2)	120(5.9)
7#	850(1.6)	773(43.8)	694(62.5)	351(100)	197(6.4)	213( 20. 6)	183(10.7)	137(4. 5)	120(25.4)

#### 参考文献

- 1 XIE Qing-Lan(谢庆兰), LUO Ning(罗宁), LI Jing (李靖), et al. Youji Huaxue (有机化学), 1992, **12** 159
- 2 YANG Zhi-Qiang (杨志强), XIE Qing-Lan (谢庆 兰), ZHOU Xiu-Zhong (周秀中). Yingyong Huaxue(应用化学), 1995, 12(2): 29
- 3 YIN Han-Dong(尹汉东), MA Chun-Lin(马春林), ZHAN G Ru-Fen(张如芬). Youji Huaxue(有机化学), 2000, **20** 108
- 4 XIE Qing-Lan(谢庆兰), HE Xi-Lin(贺唏林), HE

Shui-Ji(贺水济), et al. Huaxue Xuebao(化学学报), 1999, 57: 210

- 5 XU Zhong (徐忠). Huaxue Shiji (化学试剂), 1991, **13** 254
- 6 MA Chun-Lin (马春林). Doctoral Dissertation ([博士学位论文]). Lanzhou(兰州): Department of Chemistry, Lanzhou University(兰州大学化学系), 1993
- 7 YIN Han-Dong(尹汉东), M A Chun-Lin(马春林), ZHAN G Ru-Fen(张如芬). Yingyong Huaxue (应 用化学), 1998, **15**(6): 53

# Synthesis and Properties of Bis(triphenyltin) unsaturated Alkylphosphates

YIN Han-Dong\*, ZHANG Ru-Fen, MA Chun-Lin (Department of Chemistry, Liaocheng Normal University, Liaocheng 252059)

**Abstract** Eight novel bis (triphenyltin) unsaturated alkylphosphates were synthesized by the reacting corresponding triphenyltin chloride with disodium alkenyl or alkynylphosphates. Their structures were characterized by elemental analyses, IR, <sup>1</sup>H NMR, <sup>119</sup> Sn NMR and MS. The bioassay tests showed their high fungicidal activity.

**Keywords** triphenyltin, unsaturated alkylphosphae, synthesis, bio alogical activity