[19] 中华人民共和国国家知识产权局

[12] 发明专利申请公布说明书

[51] Int. Cl.

C07F 7/22 (2006.01)

A61K 31/555 (2006.01)

A61P 35/00 (2006.01)

「21〕申请号 200810140391.1

[43] 公开日 2009年4月8日

[11] 公开号 CN 101402650A

[22] 申请日 2008.10.17

[21] 申请号 200810140391.1

[71] 申请人 聊城大学

地址 252059 山东省聊城市湖南路 1号

[72] 发明人 尹汉东 魏新庭 李林蔚

[74] 专利代理机构 济南圣达专利商标事务所有限公司 代理人 张 勇

权利要求书1页 说明书3页

[54] 发明名称

一种有机锡配位化合物及其制备方法与应用 [57] 摘要

本发明公开了一种有机锡配位化合物,结构式如右,该化合物的制备方法为:向烧瓶中加入1mmol的二丁基氧化锡、1~1.5mmol的2-喹啉甲酸、30~50ml的苯,在45~50℃的温度下,搅拌回流5~7小时,冷却到室温,旋转蒸发,得到白色固体;用乙醚-石油醚重结晶,得到无色透明晶体,即为有机锡配位化合物;其中,乙醚与石油醚的体积比为1:1~2:1。该化合物可用于制备治疗胃癌、鼻咽癌、人肝癌或白血病的药物,具有抗癌活性较高、脂溶性好、成本低、制备方法简单等特点。

1. 一种有机锡配位化合物,结构式如下:

其中,"Bu 表示正丁基。

- 2. 权利要求 1 所述的一种有机锡配位化合物的制备方法, 其特征在于: 向烧瓶中加入 1 mmol 的二丁基氧化锡、1~1.5mmol 的 2-喹啉甲酸、30~50ml 的苯, 在 45~50℃的温度下搅拌回流 5~7 小时, 冷却到室温, 旋转蒸发, 得到白色固体; 用乙醚-石油醚重结晶, 得到 无色透明晶体, 即为有机锡配位化合物; 其中, 乙醚与石油醚的体积比为 1: 1~2: 1。
- 3. 权利要求1所述的一种有机锡配位化合物在制备治疗胃癌、鼻咽癌、人肝癌或白血病的药物中应用。

一种有机锡配位化合物及其制备方法与应用

技术领域

本发明涉及一种有机锡配位化合物,及其制备方法,以及该化合物在制备抗癌药物中的应用。

背景技术

有机锡化合物的研究最早可追溯到十九世纪四十年代,但有机锡化学的真正繁荣始于 20世纪 80年代,当时人们在对金属抗癌药物的研究和筛选过程中,发现一些二烃基锡化合物具有比顺铂更高的抗肿瘤活性(Crowe, A. J.; Smith, P. J.; Atassi. G., Chem. Biol. Interact., 1980, 32, 171)。此后,随着人们对有机锡化合物的研究不断深入,有机锡化学的研究领域和应用范围也随之不断扩大。

发明内容

针对上述现有技术,本发明提供了一种新的有机锡配位化合物,并提供了该化合物的制 备方法及其应用。

一种有机锡配位化合物,结构式如下:

其中,"Bu 表示正丁基。

一种有机锡配位化合物的制备方法: 向烧瓶中加入 1 mmol 的二丁基氧化锡、 $1\sim1.5$ mmol 的 2-喹啉甲酸、 $30\sim50$ ml 的苯,在 $45\sim50$ °C 的温度下,搅拌回流 $5\sim7$ 小时,冷却到室温,旋转蒸发,得到白色固体;用乙醚-石油醚重结晶,得到无色透明晶体,即为有机锡配位化合物;其中,乙醚与石油醚的体积比为 1: $1\sim2$: 1。

反应式为:

所述有机锡配位化合物在制备治疗胃癌、鼻咽癌、人肝癌或白血病的药物中的应用。

本发明的有机锡配位化合物分子式为 C₇₂H₉₆N₄O₁₀Sn₄ ; 分子量为 1652.29,具有较高的抗癌活性,可以其为原料制备治疗胃癌、鼻咽癌、人肝癌或白血病的药物。与目前普遍使用的铂类抗癌相比,本发明的有机锡配位化合物具有抗癌活性较高、脂溶性好、成本低、制备方法简单等特点,为开发抗癌药物提供了新途径。

具体实施方式

下面结合实施例对本发明作进一步的说明:

实施例 1: 制备有机锡配位化合物: 向烧瓶中加入 1. 0mmol 的二丁基氧化锡、1. 0mmol 的 2-喹啉甲酸、30ml 的苯,在 45 ℃的温度下,搅拌回流 6 小时,冷却到室温,旋转蒸发,得到 白色固体; 用乙醚-石油醚重结晶,得到无色透明晶体,即为有机锡配位化合物; 其中,乙醚 与石油醚的体积比为 1: 1。产率 85%,熔点 $192\sim194$ ℃。

经红外光谱分析和核磁共振分析,结果如下:

红外光谱(KBr, cm⁻¹): v_{as} (C=O) 1589, v_s (C-O) 1381, v_{as} (Sn-C) 588, v_s (Sn-C) 533, v(Sn-O) 460, v(Sn-N) 451, v(Sn-Cl) 263, v(Sn-O-Sn) 621。

¹H 核磁(CDCl₃, ppm): ¹H 核磁(CDCl₃, ppm): δ 8.85 (d, 1H, H-3), 8.32 (d, 1H, H-4), 8.26 (d, 1H, H-9), 8.11 (d, 1H, H-6), 7.80 (dd, 1H, H-8), 7.74 (dd, 1H, H-7), 0.88-1.81 (m, 12H, Sn-C₄H₉)。 ¹³C 核磁(CDCl₃, ppm): δ 172.3, 156.9, 145.5, 133.7, 139.1, 132.4, 129.6, 127.6, 126.1, (C₉H₆NO₂); 22.8, 31.7, 45.3 (-CH₂-), 14.3 (-CH₃); δ 168.1 (COO)。

元素分析: 计算值 C₇₂H₉₆N₄O₁₀Sn₄: C, 52.33; H, 5.86; N, 3.39;实测值: C, 52.27; H, 5.95; N, 3.47%。

实施例 2: 制备有机锡配位化合物: 向烧瓶中加入 1. 0mmol 的二丁基氧化锡、1. 5mmol 的 2-喹啉甲酸、50ml 的苯,在 45 ℃的温度下搅拌回流 7 小时,冷却到室温,旋转蒸发,得到白色固体; 用乙醚-石油醚重结晶,得到无色透明晶体,即为有机锡配位化合物; 其中,乙醚与石油醚的体积比为 1: 1。产率 80%,熔点 $192\sim194$ ℃。

实施例 3: 制备有机锡配位化合物: 向烧瓶中加入 1.0mmol 的二丁基氧化锡、1.0mmol 的

2-喹啉甲酸、50ml 的苯,在 50℃的温度下,搅拌回流 6 小时,冷却到室温,旋转蒸发,得到白色固体;用乙醚-石油醚重结晶,得到无色透明晶体,即为有机锡配位化合物;其中,乙醚与石油醚的体积比为 2:1。产率 82%,熔点 192~194℃。

实施例 4: 制备有机锡配位化合物: 向烧瓶中加入 1. 0mmol 的二丁基氧化锡、1. 3mmol 的 2-喹啉甲酸、40ml 的苯,在 48 \mathbb{C} 的温度下,搅拌回流 5 小时,冷却到室温,旋转蒸发,得到 白色固体; 用乙醚-石油醚重结晶,得到无色透明晶体,即为有机锡配位化合物; 其中,乙醚 与石油醚的体积比为 2:1。产率 82%,熔点 $192\sim194$ \mathbb{C} 。

试验例:本发明的有机锡配位化合物,其体外抗癌活性测定是通过 MTT 与 SRB 两种实验方法实现的,其原理为:

MTT 分析法: 以代谢还原 3- (4, 5-dimethylthiazol-2-yl) -2,5-diphenyl terrazolium bromide 为基础,活细胞线粒体中存在与 NADP 相关的脱氢酶,可将黄色 MTT 还原成不溶性蓝紫色的 Formazan,死细胞无此酶,MTT 不被还原,用 DMSO 溶解 Formazan 后,可用酶标仪测定特征波长的光密度,进行有关数据处理,得出结论。

SRB 分析法: Sulforhodamine B 是一种粉红色蛋白质结合染料,可溶于水,可与生物大分子中的碱性氨基酸结合,其在 515nm 的 OD 读数与细胞数呈良好的线性关系,可定量计算出药物加量与有关细胞数目的数据。

以 SRB 分析法对人肝癌 Bel-7402 细胞株、人胃癌 BGC-823 细胞株、人鼻咽癌 KB 细胞株进行分析,以 MTT 分析法对人白血病 HL-60 细胞株进行分析,测定其 IC_{50} 值,结果见表 1,结论为:根据表中数据可知,本发明的抗癌药物,对人肝癌的抗癌活性较高,对于人胃癌、白血病的体外活性 IC_{50} 值均大于顺铂的 IC_{50} 值,可作为抗癌药物的候选化合物。

	人肝癌	人胃癌	人鼻咽癌	人白血病
样品编号	08-31	08-31	08-31	08-31
样品 IC ₅₀ (叫)	5.0	6.6	10.821	5.8
顺铂 IC ₅₀ (μM)	7.7	6.8	3.2	6.0
方法	SRB	SRB	SRB	MTT
细胞株	Bel-7402	BGC-823	KB	HL-60

表 1 有机锡配位化合物抗癌药物体外活性测试数据