# (19) 中华人民共和国国家知识产权局



# (12) 发明专利



(10) 授权公告号 CN 109180406 B (45) 授权公告日 2021.03.16

(21)申请号 201811050309.6

(22)申请日 2018.09.10

(65) 同一申请的已公布的文献号 申请公布号 CN 109180406 A

(43) 申请公布日 2019.01.11

(73) **专利权人** 河南师范大学 地址 453007 河南省新乡市牧野区建设东 路46号

(72) 发明人 何艳 刘亚杰 刘云飞 孙楠 柴欣媛

(74) 专利代理机构 新乡市平原智汇知识产权代理事务所(普通合伙) 41139

代理人 路宽

(51) Int.CI.

CO7B 41/06 (2006.01)

CO7C 45/49 (2006.01)

CO7C 49/747 (2006.01)

CO7C 253/30 (2006.01)

CO7C 255/56 (2006.01)

CO7D 333/22 (2006.01)

(56) 对比文件

CN 106631740 A,2017.05.10

CN 106831542 A,2017.06.13

CN 107141207 A,2017.09.08

CN 107188792 A,2017.09.22

CN 107188792 A,2017.09.22

Juntao Ye等.Palladium-Catalyzed

Cyclization Reactions of Allenes in the

Presence of Unsaturated Carbon-Carbon Bonds.《Acc. Chem. Res.》.2014,第47卷第989-1000页.

Manda Rajesh等.Synthesis of Substituted Furan/Pyrrole-3-carboxamides through a Tandem Nucleopalladation and Isocyanate Insertion.《Org. Lett.》.2016,第 18卷第4332-4335页.

Renyi Shi等.C8-H bond activation vs. C2-H bond activation: from naphthyl amines to lactams.《ChemComm》.2016,第52卷第13307-13310页.

Dengke Ma等.Diastereoselective construction of cyclopent-2-enone-4-ols from aldehydes and 1,2-allenones catalyzed by N-heterocyclic carbene.
《Chem. Commun.》.2016,第52卷第14426--14429页.

Bao Gao等.Palladium-Catalyzed Hydroaminocarbonylation of Alkynes with Tertiary Amines via C-N Bond Cleavage. 《Org. Lett.》.2017,第19卷第6260-6263页.

RajendraS.Mane等.Ligand-Assisted Pd-Catalyzed N-Dealkylative Carbonylation of TertiaryAmineswith(Hetero)Aryl HalidestoTertiary Amides with(Hetero)Aryl Halides to Tertiary Amides.《AsianJ. Org.Chem.》.2017,第7卷第160-164页.

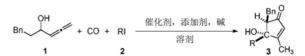
#### 审查员 陈东旭

权利要求书1页 说明书7页

## (54) 发明名称

#### (57) 摘要

081601 本发明公开了一种(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟 基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成方法,属于有 系 机合成技术领域。本发明的技术方案要点为:



本发明与现有技术相比具有以下优点:(1)合成过程为一锅多步串联反应,操作简便,效率高;(2)原料易于得到;(3)反应在100℃以下进行,条件温和,操作简便;(4)产物构型选择性高。

N 109180406 B

1.一种(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成方法,其特征在于具体过程为:将1-苯基-4,5-己二烯-3-醇1和碘代芳香类化合物2溶于溶剂中,然后加入催化剂、添加剂和碱,在压力条件为1atm的C0气氛中,于60-100℃反应制得(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物3,其中1-苯基-4,5-己二烯-3-醇1、碘代芳香类化合物2、催化剂、添加剂和碱的投料物质的量之比为1:1-2:0.05-0.2:0.2-0.6:3-5,合成过程中的反应方程式为:

其中R为噻吩基、苯基或取代苯基,该取代苯基苯环上的取代基为氯、腈基、甲基或甲氧基,催化剂为氯化钯或醋酸钯,添加剂为特戊酸、L-脯氨酸、三苯基膦或三呋喃基膦,碱为三乙胺、碳酸钾或碳酸铯,溶剂为乙腈、N,N-二甲基甲酰胺、1,4-二氧六环或甲苯。

# (4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成 方法

### 技术领域

[0001] 本发明属于有机合成技术领域,具体涉及一种(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成方法。

### 背景技术

[0002] 4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物是各种药物和天然产物的重要前体或亚基,因此其合成方法的研究也一直受到化学家的关注。目前,合成该类化合物的方法主要有:1,2-二酮类化合物与2,3-联烯酸酯的环加成反应、过渡金属催化3-(三乙基硅氧基)-5-(三丁基锡基)-4(Z)-硫代戊烯酸乙酯的分子内偶联-脱硅基反应、2-戊烯-1,4-二酮类化合物的环化反应以及N-杂环卡宾催化2,3-丁二烯-1-酮与醛类化合物的缩合反应等。虽然这些方法可以有效的合成4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物,但仍存在一些急需解决的问题,如反应的产物形成时易生成 R/S构型的混合物、原料不易制备以及反应步骤繁琐等,这些不足之处也使得上述方法的实用性受到很大限制。有鉴于此,进一步研究并开发从易得的原料出发、定向的合成4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的简捷且高效新方法具有重要的意义。

## 发明内容

[0003] 本发明解决的技术问题是提供了一种(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成方法,该方法从简单易制备的原料出发,通过一锅串联反应直接得到(4R\*,5R\*)-5- 苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物,具有操作方便、条件温和且底物适用范围广等优点,适合于工业化生产。

[0004] 本发明为解决上述技术问题采用如下技术方案,一种(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成方法,其特征在于具体过程为:将1-苯基-4,5-己二烯-3-醇1和碘代芳香类化合物2溶于溶剂中,然后加入催化剂、添加剂和碱,在CO气氛中,于60-100℃反应制得(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物3,合成过程中的反应方程式为:

[0006] 其中R为噻吩基、苯基或取代苯基,该取代苯基苯环上的取代基为氯、腈基、甲基或甲氧基,催化剂为氯化钯或醋酸钯,添加剂为特戊酸、L-脯氨酸、三苯基膦或三呋喃基膦,碱为三乙胺、碳酸钾或碳酸铯,溶剂为乙腈、N,N-二甲基甲酰胺、1,4-二氧六环或甲苯。

[0007] 进一步限定,所述1-苯基-4,5-己二烯-3-醇1、碘代芳香类化合物2、催化剂、添加剂和碱的投料物质的量之比为1:1-2:0.05-0.2:0.2-0.6:3-5。

[0008] 本发明与现有技术相比具有以下优点:(1)合成过程为一锅多步串联反应,操作简便,效率高:(2)原料易于得到:(3)反应在100℃以下进行,条件温和,操作简便:(4)产物构

型选择性高。因此,本发明为(4R\*,5R\*)-5-苄基-4-羟基-2-环戊烯-1-酮类化合物的合成提供了一种经济且实用的新方法。

### 具体实施方式

[0009] 以下通过实施例对本发明的上述内容做进一步详细说明,但不应该将此理解为本发明上述主题的范围仅限于以下的实施例,凡基于本发明上述内容实现的技术均属于本发明的范围。

[0010] 实施例1

[0012] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (CH<sub>3</sub>CN,2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (Pd (0Ac)  $_2$ ,0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (P (fury1)  $_2$ ,0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (Et $_3$ N,1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10 mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物 (4R\*,5R\*) -5-苄基-4-羟基-4-苯基-3-甲基-2-环戊烯-1-酮3a (63mg,75%)。该化合物的表征数据如下:  $^1$ H NMR (600MHz,CDC1 $_3$ ) δ:1.86 (s,3H),2.20-2.23 (m,2H),3.12-3.17 (m,2H),6.14 (s,1H),6.76 (d,J=7.2Hz,2H),7.12-7.15 (m,5H),7.30-7.34 (m,3H).  $^{13}$ C NMR (150MHz,CDC1 $_3$ ) δ:13.6,31.4,62.9,85.2,125.8,126.2,127.7,128.30,128.34,128.7,129.3,139.3,139.4,176.7,204.9.MS:m/z 277 [M-H]  $^{-1}$ 。

[0013] 实施例2

[0014] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.3mmo1,34μL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (44mg,53%)。

[0015] 实施例3

[0016] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.06mmo1,13mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入 10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (58mg,70%)。

[0017] 实施例4

[0018] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67 $\mu$ L)、醋酸钯 (0.015mmo1,3mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208 $\mu$ L)。在CO (1atm) 气氛下于80°C搅拌反应8小时,然后加入 10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶

柱分离(石油醚/乙酸乙酯=20:1)得黄色液体产物3a(35mg,42%)。

[0019] 实施例5

[0020] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.06mmo1,14mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 黄色液体产物3a (43mg,51%)。

[0021] 实施例6

[0022] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.18mmo1,42mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 黄色液体产物3a (60mg,72%)。

[0023] 实施例7

[0024] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (0.9mmo1,125µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (50mg,60%)。

[0025] 实施例8

[0026] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、氯化钯 (0.03mmo1,5mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (58mg,70%)。

[0027] 实施例9

[0028] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、特戊酸 (0.12mmo1,12mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208 µL)。在CO (1atm) 气氛下于80°C搅拌反应8小时,然后加入10mL 饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (57mg,68%)。

[0029] 实施例10

[0030] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67μL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、L-脯氨酸 (0.12mmo1,14mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10mL 饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 黄色液体产物3a (48mg,58%)。

[0031] 实施例11

[0032] 在25mL的反应瓶中加入化合物1(0.3mmo1,52mg)和乙腈(2mL),然后加入化合物2a

 $(0.6 \text{mmo1},67 \mu\text{L})$ 、醋酸钯 (0.03 mmo1,7 mg)、三苯基膦 (0.12 mmo1,31 mg) 和三乙胺  $(1.5 \text{mmo1},208 \mu\text{L})$ 。在 $(1.5 \text{m$ 

[0033] 实施例12

[0034] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和碳酸钾 (1.5mmo1,207mg)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (43mg,51%)。

[0035] 实施例13

[0036] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和碳酸铯 (1.5mmo1,489mg)。在CO (1atm) 气氛下于80°C搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (35mg,42%)。

[0037] 实施例14

[0038] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和N,N-二甲基甲酰胺 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67μL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和 三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于80  $^{\circ}$  优排反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (50 mg,60%)。

[0039] 实施例15

[0040] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和1,4-二氧六环 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28 mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (42mg,50%)。

[0041] 实施例16

[0042] 在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和甲苯 (2mL),然后加入化合物2a (0.6mmo1,67µL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208µL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10 mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3a (45mg,54%)。

[0043] 实施例17

[0045] 按实施例1所述的方法,在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2b (0.6mmo1,77μL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于80℃搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3b (61mg,70%)。该化合物的表征数据如下: $^1$ H NMR (400MHz,CDC1 $_3$ ) δ: 1.87 (d,J=1.2Hz,3H),2.14-2.24 (m,2H),2.30 (s,3H),3.10-3.16 (m,2H),6.14 (d,J=1.6Hz,1H),6.16-6.85 (m,3H),7.10-7.26 (m,6H).  $^{13}$ C NMR (150MHz,CDC1 $_3$ ) δ:13.7,21.6,31.5,62.7,85.3,122.9,126.1,128.2,128.4,128.8,129.4,139.2,139.3,176.7,205.1.MS:m/z 291 [M-H] 。

[0046] 实施例18

[0048] 按实施例1所述的方法,在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2c (0.6mmo1,78μL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于80°C搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离(石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3c (62mg,71%)。该化合物的表征数据如下: $^1$ H NMR (400MHz,CDC1 $_3$ ) δ: 1.85 (d,J=1.2Hz,3H),2.18-2.24 (m,1H),2.36 (s,3H),2.46 (br s,1H),3.05-3.13 (m,2H),6.10 (d,J=1.2Hz,1H),6.80-6.95 (m,3H),7.11-7.25 (m,6H)。 $^{13}$ C NMR (150MHz,CDC1 $_3$ ) δ:13.6,21.1,31.4,62.9,85.2,125.7,126.1,128.2,128.8,129.0,129.1,136.4,137.4,139.6,177.0,205.2.MS:m/z 291 [M-H]  $^{-1}$ 。

[0049] 实施例19

[0051] 按实施例1所述的方法,在25mL的反应瓶中加入化合物1(0.3mmo1,52mg)和乙腈(2mL),然后加入化合物2d(0.6mmo1,143mg)、醋酸钯(0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦(0.12mmo1,28mg)和三乙胺(1.5mmo1,208 $\mu$ L)。在CO(1atm)气氛下于80°C搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取(10 mL×3),合并有机相,无水硫酸

钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离(石油醚/乙酸乙酯=20:1)得黄色液体产物3d (73mg,78%)。该化合物的表征数据如下: $^{1}$ H NMR (600MHz,CDC1 $_{3}$ )  $\delta$ :1.86 (s,3H),2.15-2.20 (m,1H),2.33 (br s,1H),3.13-3.16 (m,2H),6.14 (s,1H),6.79 (d,J=7.2Hz,2H),7.03-7.17 (m,5H),7.29 (d,J=7.8Hz,2H). $^{13}$ C NMR (150MHz,CDC1 $_{3}$ )  $\delta$ : 13.6,31.4,62.7,84.9,126.3,127.4,128.4,128.5,128.6,129.5,133.7,138.1,139.0,176.4,204.6.MS:m/z 311 [M-H] $^{-}$ 。

[0052] 实施例20

[0054] 按实施例1所述的方法,在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2e (0.6mmo1,137mg)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于 80°C搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10 mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离 (石油醚/乙酸乙酯=20:1) 得黄色液体产物3e (75mg,82%)。该化合物的表征数据如下:  $^1$ H NMR (400MHz,CDC1 $_3$ )  $\delta$ :1.85 (q,J=1.2Hz,3H),2.03 (br s,1H),2.07-2.14 (m,1H),3.13-3.23 (m,2H),6.20 (d,J=1.2Hz,1H),6.74-6.76 (m,2H),7.13-7.16 (m,5H),7.59 (dd,J $_1$ =7.8Hz,J $_2$ =1.6Hz,2H).  $^{13}$ C NMR (150MHz,CDC1 $_3$ )  $\delta$ : 13.7,31.5,62.4,85.0,111.6,118.5,126.4,128.4,128.5,130.2,138.5,145.1,176.1,204.4.MS:m/z 302 [M-H] $^-$ 。

[0055] 实施例21

[0057] 按实施例1所述的方法,在25mL的反应瓶中加入化合物1 (0.3mmo1,52mg) 和乙腈 (2mL),然后加入化合物2f (0.6mmo1,66μL)、醋酸钯 (0.03mmo1,7mg)、三呋喃基膦 (0.12mmo1,28mg) 和三乙胺 (1.5mmo1,208μL)。在CO (1atm) 气氛下于80°C搅拌反应8小时,然后加入10mL饱和氯化铵溶液淬灭反应,用乙酸乙酯萃取 (10mL×3),合并有机相,无水硫酸钠干燥。过滤,旋干,过硅胶柱分离(石油醚/乙酸乙酯=20:1)得黄色液体产物3f (52mg,61%)。该化合物的表征数据如下:  $^1$ H NMR (400MHz,CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.91 (d,J=1.2Hz,3H),2.29-2.35 (m,1H),2.69 (br s,1H),3.04-3.12 (m,2H),5.97 (d,J=1.2 Hz,1H),6.55 (dd,J<sub>1</sub>=3.6Hz,J<sub>2</sub>=1.2Hz,1H),6.88-6.93 (m,3H),7.07-7.18 (m,4H).  $^{13}$ C NMR (150MHz,CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 12.5,30.3,61.5,83.4,123.5,124.2,125.2,126.4,127.4,127.6,127.7,138.5,144.2,175.4,203.0 MS:m/z 283 [M-H] 。

[0058] 以上实施例描述了本发明的基本原理、主要特征及优点。本行业的技术人员应该了解,本发明不受上述实施例的限制,上述实施例和说明书中描述的只是说明本发明的原

7/7 页

理,在不脱离本发明原理的范围下,本发明还会有各种变化和改进,这些变化和改进均落入本发明保护的范围内。