# (19) 中华人民共和国国家知识产权局



# (12) 发明专利申请



(10) 申请公布号 CN 112679321 A (43) 申请公布日 2021. 04. 20

(21)申请号 202110129716.1

CO7D 333/16 (2006.01)

(22)申请日 2021.01.29

(71) 申请人 湖南理工学院

地址 414006 湖南省岳阳市岳阳楼区学院 路奇家岭街道439号

(72) 发明人 熊碧权 尚文丽 许卫凤 唐课文

(51) Int.CI.

CO7C 37/14 (2006.01)

CO7C 39/14 (2006.01)

CO7C 39/38 (2006.01)

CO7C 253/30 (2006.01)

CO7C 255/53 (2006.01)

**CO7C** 41/30 (2006.01)

CO7C 43/23 (2006.01)

CO7C 67/347 (2006.01)

CO7C 69/94 (2006.01)

权利要求书2页 说明书5页

#### (54) 发明名称

一种制备1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的绿色新方法

#### (57) 摘要

本发明提供了一种高效、高选择性合成含不同取代官能团的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法,其采用磷酸作为催化剂,以2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物作为反应底物,反应体系以水作为溶剂。该方法的优点:催化剂廉价易得;底物适用性高;反应条件温和,安全可靠;所得目标产物的选择性接近100%,产率高达90%以上。该方法解决了传统合成1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的反应选择性差、反应步骤繁琐、产率低以及需要用到对环境有害试剂等不足,具有良好的工业应用前景。本发明同时还提供了对应的含不同取代官能团的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物。

1.一种由2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物 反应制备具有结构式(*I*)中1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的制备方法,如下:

其特征在于,包含下述步骤:

取反应量的2-萘酚类化合物、4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮、催化剂和溶剂在氮气条件下置于反应容器中进行混合,在搅拌下于25~120°C反应8~14小时,即制得相应的含不同取代官能团的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物;

其中,

所述催化剂选自磷酸(H,PO<sub>4</sub>),溶剂选自水;

Ar是选自苯基、2-甲基苯基、4-甲基苯基、2-羟基苯基、4-乙基苯基、4-叔丁基苯基、4-异丙氧基苯基、4-苄氧基苯基、3-甲氧基苯基、2,5-二甲氧基苯基、3-氰基苯基、4-氰基苯 基、4-三氟甲基苯基、2-氟苯基、3-氟苯基、4-氟苯基、2-溴苯基、3-溴苯基、4-溴苯基、3-硝 基苯基、3-甲氧基-4-羟基苯基、4-醛基苯基、2-吡啶基、6-苯并-2,3-二氢呋喃基、2-噻吩 基、3-噻吩基;

R<sup>1</sup>是甲基、异丙基、叔丁基;

 $R^2$ 是6-氰基、6-溴、7-溴、6-甲氧基、3-羟基、7-羟基、6-甲酸甲酯基、7-甲氧基、6-羧基、6-醛基。

2.根据权利要求1所述的制备方法,其特征在于,所述4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮是选自4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-甲基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-甲基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-羟基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-乙基苯 基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-叔丁基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-异丙氧基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4- 苄氧基苯基) 亚甲基-2.6- 二叔丁基-2.5-环己二烯-1-酮、4-(3-甲氧基苯基) 亚甲基-2. 6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2,5-二甲氧基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己 二烯-1-酮、4-(3-氰基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-氰基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-三氟甲基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-氟苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-氟苯 基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-氟苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-溴苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-溴苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-溴苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环 己二烯-1-酮、4-(3-硝基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-甲氧基-4-羟基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-醛基苯基) 亚甲基-2,6-二 叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-吡啶基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(6-苯并-2,3-二氢呋喃基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-噻吩基)亚甲 基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-噻吩基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二

烯-1-酮、4-苯基亚甲基-2,6-二甲基-2,5-环己二烯-1-酮、4-苯基亚甲基-2,6-二异丙基-2,5-环己二烯-1-酮。

- 3.根据权利要求1所述的制备方法,其特征在于,所述2-萘酚类化合物是选自是6-氰基-2-萘酚、6-溴-2-萘酚、7-溴-2-萘酚、6-甲氧基-2-萘酚、2,3-二羟基萘、2,7-二羟基萘、6-羟基-2-萘甲酯、7-甲氧基-2-萘酚、6-羟基-2-萘甲酸、6-羟基-2-萘甲醛。
- 4.根据权利要求1所述的制备方法,其特征在于,所述4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物与2-萘酚类化合物的摩尔比为[1:1];4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物与磷酸的摩尔比为1:[0.01-0.2]。

# 一种制备1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的绿色新方法

#### 技术领域

[0001] 本发明涉及1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的应用催化合成领域,具体地说涉及一种以2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物高效反应制备1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的新方法。

#### 背景技术

[0002] 1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物及其衍生物是一类重要的有机化合物,它们在医药中间体、农药合成、聚合材料及不对称催化等方面有着广泛应用。

[0003] 目前文献已报道的合成1-烷基/芳基取代-2-萘酚类化合物的方法主要包括:(1) 傅-克烷基化反应:一般用强路易斯酸(TiCl $_4$ 、AlCl $_3$ 、FeCl $_3$ 、ZnBr $_2$ ) 或强布朗斯特酸(HF或 CF $_3$ SO $_3$ H等)催化烷基卤代物与2-萘酚的烷基化反应,但强酸对环境污染较为严重,且多数强酸属于危险化学品,对设备的腐蚀性较强,且在工业生产过程中的使用存在较大的安全隐患。(2) 过渡金属(Rh,Ir,Re等) 通过与烯烃的双键发生氧化加成反应,进而与2-萘酚的1-位C-H键发生(氧化) 交叉偶联反应或加成反应,从而制得对应的1-烷基/芳基取代-2-萘酚类化合物;但是反应过程中存在着需要采用特殊配体(卡宾或者有机膦等),且催化剂制备过程繁琐,催化剂昂贵且难以回收利用,反应条件苛刻,选择性及产品偏低,官能团兼容性差等缺陷。

[0004] 迄今为止,关于1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的高效合成方法还没有报道,且已报道的1-烷基/芳基取代-2-萘酚类化合物合成方法存在着原料质量、生产的安全性(路易斯酸具有较强的腐蚀性)以及产品的稳定性及纯度等几个方面的难题,合成技术难度较大,目前只有美、日等国的几家公司在生产,而我国2-萘酚类化合物部分产品目前主要是依靠于进口。

[0005] 针对现有的2-萘酚类化合物及其衍生物合成工艺的不足,业界正着力于利用廉价催化剂高效催化研制由稳定、廉价易得的2-萘酚类化合物作为合成砌块制备对应的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的新方法。

#### 发明内容

[0006] 本发明的目的是提供一种由廉价易得的2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物作为原料的高效、高选择性合成对应的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的新方法,以克服现有技术中的上述缺陷。

[0007] 本发明包含下述步骤:取反应量的2-萘酚类化合物、4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮、催化剂和溶剂在氮气条件下置于反应容器中进行混合,在搅拌下于25~120°C下反应8~14小时,即制得相应的含不同取代官能团的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物。具体反应式如下:

其中,

所述催化剂选自磷酸(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>),溶剂选自水;

Ar是选自苯基、2-甲基苯基、4-甲基苯基、2-羟基苯基、4-乙基苯基、4-叔丁基苯基、4-异丙氧基苯基、4-苄氧基苯基、3-甲氧基苯基、2,5-二甲氧基苯基、3-氰基苯基、4-氰基苯基、4-三氟甲基苯基、2-氟苯基、3-氟苯基、4-氟苯基、2-溴苯基、3-溴苯基、4-溴苯基、3-硝基苯基、3-甲氧基-4-羟基苯基、4-醛基苯基、2-吡啶基、6-苯并-2,3-二氢呋喃基、2-噻吩基、3-噻吩基;

R<sup>1</sup>是甲基、异丙基、叔丁基;

R<sup>2</sup>是6-氰基、6-溴、7-溴、6-甲氧基、3-羟基、7-羟基、6-甲酸甲酯基、7-甲氧基、6-羧基、6-醛基。

上述由2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合 物合成1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法中,4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环 己二烯-1-酮是选自4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-甲基苯基)亚 甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-甲基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环 己二烯-1-酮、4-(2-羟基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-乙基苯 基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-叔丁基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-异丙氧基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-苄氧基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-甲氧基苯基)亚甲基-2, 6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2,5-二甲氧基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己 二烯-1-酮、4-(3-氰基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-氰基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-三氟甲基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-氟苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-氟苯 基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-氟苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-溴苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-溴苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-溴苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环 己二烯-1-酮、4-(3-硝基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-甲氧基-4-羟基苯基) 亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(4-醛基苯基) 亚甲基-2,6-二 叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-吡啶基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(6-苯并-2,3-二氢呋喃基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(2-噻吩基)亚甲 基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、4-(3-噻吩基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二 烯-1-酮、4-苯基亚甲基-2,6-二甲基-2,5-环己二烯-1-酮、4-苯基亚甲基-2,6-二异丙基-2,5-环己二烯-1-酮。

[0009] 上述由2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物合成1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法中,2-萘酚类化合物是选自是6-氰基-2-萘酚、6-溴-2-萘酚、7-溴-2-萘酚、6-甲氧基-2-萘酚、2,3-二羟基萘、2,7-二羟基萘、6-羟

基-2-萘甲酯、7-甲氧基-2-萘酚、6-羟基-2-萘甲酸、6-羟基-2-萘甲醛。

[0010] 上述由2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物合成1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法中,所述4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物与2-萘酚类化合物的摩尔比为[1:1];4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物与磷酸的摩尔比为1:[0.01-0.2]。

[0011] 本发明所提供由2-萘酚类化合物和4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物高效、高选择性的合成1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法,反应过程温和易控制。在获得较高产率和100%选择性的同时,该方法简单易行,绿色环保,而且所用催化剂廉价易得,制备简单、具有良好的工业应用前景。

## 具体实施方式

[0012] 下面结合本发明的实施例对本发明做进一步说明:

一、测试与分析

本发明下述实施例中反应产物的结构分析、目标产物选择性和产率采用Agilent公司生产的配置HP-5MS毛细管色谱柱  $(30m\times0.45mm\times0.8\mu m)$  的气相色谱仪 (6890N),气相-质谱仪联用仪GC/MS(6890N/5973N)以及Bruker公司生产的Bruker Avance-III 500核磁共振分析仪。

[0013] 二、实施例

实施例1

将28.8 mg(0.2 mmol)2-萘酚、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、磷酸(0.002 mmol, 0.01 mmol, 0.02 mmol, 0.04mmol)和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。通过气相色谱产率检测分析,当磷酸的用量为0.01 mmol时,结果最优,该反应的产率为97%。

[0014] 实施例2

将28.8 mg(0.2 mmo1)2-萘酚、58.8 mg(0.2 mmo1)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmo1)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,分别置于25 °C,40 °C,60 °C,80 °C,100 °C和120 °C搅拌反应14小时。通过气相色谱产率检测分析,当反应温度为100 °C时,结果最优,该反应的产率为97%。

[0015] 实施例3

将44.6 mg(0.2 mmol)6-溴-2-萘酚、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为92%。

[0016] 实施例4

将33.8 mg(0.2 mmo1)6-氰基-2-萘酚、58.8 mg(0.2 mmo1)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmo1)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为70%。

[0017] 实施例5

将44.6mg(0.2 mmo1)7-溴-2-萘酚、58.8 mg(0.2 mmo1)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmo1) 磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为80%。

# [0018] 实施例6

将34.8 mg(0.2 mmol)6-甲氧基-2-萘酚、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入 Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为90%。

# [0019] 实施例7

将32.0mg(0.2 mmol)2,3-二羟基萘、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为73%。

# [0020] 实施例8

将40.44 mg(0.2mmol)6-羟基-2-萘甲酯、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入 Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为95%。

# [0021] 实施例9

将34.4 mg(0.2 mmol)6-羟基-2-萘甲醛、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入 Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为70%。

## [0022] 实施例10

将37.6 mg(0.2 mmol)6-羟基-2-萘甲酸、58.8 mg(0.2 mmol)4-苯基亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入 Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为91%。

### [0023] 实施例11

将28.8 mg(0.2 mmo1)2-萘酚、72.44 mg(0.2 mmo1)4-(4-甲基苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmo1)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入 Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为99%。

#### [0024] 实施例12

将28.8 mg(0.2 mmol)2-萘酚、72.4 mg(0.2 mmol)4-(3-氟苯基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0 mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为87%。

# [0025] 实施例13

将28.8 mg(0.2 mmo1)2-萘酚、42.0 mg(0.2 mmo1)4-苯基亚甲基-2,6-二甲基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmo1)磷酸和1.0mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C下搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为90%。

# [0026] 实施例14

将28.8 mg(0.2 mmo1)2-萘酚、53.2 mg(0.2 mmo1)4-苯基亚甲基-2,6-二异丙基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmo1)磷酸和1.0mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C下搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为96%。

#### [0027] 实施例15

将28.8 mg(0.2 mmol)2-萘酚、60.0 mg(0.2 mmol)4-(2-噻吩基)亚甲基-2,6-二叔丁基-2,5-环己二烯-1-酮、(0.01 mmol)磷酸和1.0mL水在氮气环境下加入Schlenk管里,于100 °C下搅拌反应8小时。待反应结束后,经过柱层析色谱分离提纯,目标产物的产率为92%。

[0028] 由上述实施例可以看出,本发明所采用的利用2-萘酚类化合物与4-芳基亚甲基-2,6-二烷基-2,5-环己二烯-1-酮类化合物高效反应制备相应的含不同取代官能团的1-二 芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法具有反应条件温和、绿色环保、催化剂廉价易得,以及制备简单等优点。此外,该方法还具有底物适用性广、高产率等优点,提供了一种高效合成含不同取代官能团的1-二芳基甲基取代-2-萘酚类化合物的方法。

[0029] 以上所述实施例仅表达了本发明的几种实施方式,其描述较为具体和详细,但并不能因此而理解为对本发明专利范围的限制。应当指出的是,对于本领域的普通技术人员来说,在不脱离本发明构思的前提下,还可以做出若干变形和改进,这些都属于本发明的保护范围。因此,本发明专利的保护范围应以所附权利要求为准。