(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 109174181 B (45) 授权公告日 2021.05.25

- (21) 申请号 201810907784.4
- (22) 申请日 2018.08.10
- (65) 同一申请的已公布的文献号 申请公布号 CN 109174181 A
- (43) 申请公布日 2019.01.11
- (73) 专利权人 华东师范大学 地址 200241 上海市闵行区东川路500号
- (72) 发明人 吴海虹 梅宇 吴鹏
- (74) 专利代理机构 上海蓝迪专利商标事务所 (普通合伙) 31215

代理人 徐筱梅 张翔

(51) Int.CI.

B01J 31/08 (2006.01)

B01J 35/10 (2006.01)

CO7C 231/10 (2006.01)

CO7C 233/03 (2006.01)

(56) 对比.文件

CN 101790413 A,2010.07.28

- CN 103041866 A, 2013.04.17
- US 2016296484 A1,2016.10.13
- CN 1092771 A,1994.09.28
- JP 2014005418 A, 2014.01.16
- CN 104448381 A.2015.03.25
- CN 106977676 A, 2017.07.25
- CN 108456276 A, 2018.08.28

Tao Wang et al. Highly recyclable polymer supported ionic liquids as efficient heterogeneous catalysts for batch and flow conversion of CO2 to cyclic carbonates、《RSC Advances》、2017、第7 卷全文.

卢小伟.咪唑功能化介孔聚合物的合成及其 在二氧化碳转化中的应用.《中国优秀硕士学位 论文全文数据库 工程科技I辑》.2017,(第11 期),全文.

审查员 张娣

权利要求书2页 说明书6页 附图2页

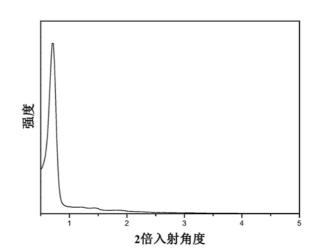
(54) 发明名称

一种负载双功能离子液体介孔聚合物的制 备及其应用

(57) 摘要

本发明公开了一种负载双功能化离子液体 介孔聚合物的制备及其应用,其特点是以咪唑功 能化有序介孔聚合物为载体,且以共价键的形式 连接1,2-二溴乙烷和三乙胺,并用醋酸钠与双功 能化离子液体进行离子交换,制得负载双功能化 离子液体介孔聚合物作为催化剂在CO。与胺基化 合物的多相催化合成甲酰胺的反应。本发明与现 有技术相比具有介孔材料的高比表面积、孔道均

四一、热稳定性和化学稳定好等特点,可以在温和 1817_{1}^{1} 的条件下催化 1817_{1}^{1} 的条件下催化 1817_{1}^{1} 高,易分离回收分离,可循环使用,是一种新型环 1601 境友好型催化剂,在多相催化领域有着巨大的发 呂 展潜力。



- 1.一种负载双功能化离子液体介孔聚合物的制备,其特征在于以咪唑功能化有序介孔聚合物为载体,且以共价键的形式连接1,2-二溴乙烷和三乙胺,并用醋酸钠与双功能化离子液体进行离子交换,得负载双功能化离子液体的介孔聚合物,其制备具体步骤如下:
 - (一)、咪唑功能化有序介孔聚合物的制备
 - a、1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体的制备

将四氢呋喃与氢化钠按1~6:1摩尔比混合后滴加到咪唑和四氢呋喃混合液中,搅拌40~60min后加入1-(氯甲基)-3-苯甲醚,在70℃温度下回流24h,进行如下反应结构式的合成反应:

反应结束后用去离子水洗涤和二氯甲烷萃取,萃取液依次用去离子和饱和盐水洗涤后经干燥和柱层析分离,得产物为1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体,所述咪唑和四氢呋喃混合液为咪唑与四氢呋喃按1:8~15摩尔比混合;所述1-(氯甲基)-3-苯甲醚与咪唑的摩尔比为1~5:1;

b、3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚的制备

将上述制备的中间体与氢溴酸按1:6~10摩尔比混合,在120℃温度下回流24h,进行如下反应结构式的脱甲基化反应:

反应结束后用 Na_2CO_3 中和氢溴酸,当pH值为7时加入饱和 $NaHCO_3$ 溶液,将反应液的pH值调至7.5,然后经水洗、过滤后得产物为3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚;

c、咪唑功能化前驱体的制备

将上述制备的3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚与浓度为38wt%的甲醛溶液和浓度为10wt%的氢氧化钠溶液混合,常温下搅拌10~20min后加入苯酚,在70~75℃温度下搅拌1~2h,反应结束后冷却至常温,反应液用盐酸将pH值调至7后经旋转蒸发,得产物为咪唑功能化前驱体,所述3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚与苯酚、甲醛和氢氧化钠的摩尔比为1:8~10:14~18:2~4;

d、咪唑功能化有序介孔聚合物的制备

将上述制备的咪唑功能化前驱体与聚醚和乙醇按1:1:18~25混合,搅拌20~50min后将其平铺在玻璃板上,室温下挥发8~12h后置于100~120℃烘箱中干燥18~24h,然后将固化的薄膜在350℃氮气管式炉中煅烧3h,得产物为咪唑功能化有序介孔聚合物;

- (二)、咪唑功能化有序介孔聚合物的离子化
- a、3-IMP-MPs-Et-Br的制备

将上述制备的咪唑功能化有序介孔聚合物与1,2-二溴乙烷和乙腈按4~6:1:35~45质量比混合,在70~83℃温度下搅拌回流12~24小时,反应液经过滤后,滤出物依次用丙酮和去离子水交替洗涤三次,然后在60~80℃温度下真空干燥12~24小时,得产物为3-IMP-MPs-Et-Br:

b、3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br的制备

将上述制备的3-IMP-MPs-Et-Br与三乙胺和去离子水按5:2~8:35~45质量比混合,在60~80℃温度下搅拌回流12~24小时,反应液经过滤后,滤出物依次用丙酮和去离子水交替洗涤三次,然后在60~80℃温度下真空干燥12~24小时,得产物为3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br;

c、3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0的制备

将上述制备的3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br与醋酸钠和去离子水按5:2~8:35~45质量比混合,常温下搅拌12~24小时,反应液经过滤后,滤出物用去离子水洗涤后在60~80℃温度下真空干燥12~24小时,得产物为负载双功能化离子液体的介孔聚合物3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0。

2.一种权利要求1所述负载双功能离子液体介孔聚合物的制备方法制备的负载双功能离子液体介孔聚合物的应用,其特征在于将负载含双功能化离子液体介孔聚合物作为催化剂应用在CO₂与胺基化合物的多相催化合成甲酰胺的反应,其多相催化合成的反应温度为30~40℃,反应时间为18~24小时,所述多相催化合成甲酰胺的反应,其催化剂与胺基化合物、苯硅烷和乙腈的摩尔比为0.03~0.06:1:2~4:35~45;所述胺基化合物为氮甲基苯胺、甲基氮甲基苯胺、甲氧基氮甲基苯胺、对氯氮甲基苯胺或对氟氮甲基苯胺;所述二氧化碳的压力为0.5~2MPa。

一种负载双功能离子液体介孔聚合物的制备及其应用

技术领域

[0001] 本发明涉及多孔有机聚合物催化剂技术领域,尤其是一种可循环使用于催化CO₂ 甲酰胺化反应的负载双功能化离子液体介孔聚合物的制备及其应用。

背景技术

[0002] 二氧化碳导致全球变暖,同时也是廉价的、丰富的 C_1 资源,因此将过多的 CO_2 转化为有价值的化学产品,有非常好的工业发展前景。甲酰胺是重要的医药中间体,通常是用一氧化碳胺的甲酰化产生,利用 CO_2 代替有毒的一氧化碳对于N-H键的甲酰化是一条绿色且安全的合成路线。

[0003] 目前,关于二氧化碳那和胺基化合物的反应在各种催化体系中有广泛的报道,并且取得了巨大的进展。然而,这些报道的合成路线存在的问题是:需要金属催化剂,惰性气体气氛,复杂反应体系,高温和压力,以及催化剂分离困难等。因此,探索简单、可回收、绿色的催化体系,仍然是非常可取的。离子液体功能化的有序介孔聚合物材料是一类非常好的结合了介孔材料的高比表面积、高热稳定性、孔径均一和离子液体多功能催化等优点。因此,制备离子液体负载型有序介孔材料,不仅可以有效的催化有机合成反应,且容易回收利用符合绿色化学理念。

[0004] 现有技术的多孔有机聚合物合成工艺复杂,原料成本高,难以被广泛应用,因此发展一种制备简单,催化活性高且循环稳定性好的多孔有机聚合物对CO₂化学转化研究具有重要的意义。

发明内容

[0005] 本发明的目的是针对现有技术的不足而提供的一种负载双功能离子液体介孔聚合物的制备及其应用,采用以咪唑功能化有序介孔聚合物为载体,以共价键的形式陆续连接1,2-二溴乙烷和三乙胺,并用醋酸钠与双功能化离子液体材料进行离子交换,得到的双功能化离子液体介孔聚合物,该介孔聚合物作为催化剂应用在二氧化碳甲酰化反应中,具有优良的反应活性和再循环能力,可以在温和的反应条件下得到非常高的产率,合成操作简单,重复性好,可通过调控单体的摩尔比改变自身的比表面积、孔容等,产物选择性好,底物普适性强,反应条件温和,催化剂易分离回收,是一种可循环使用的高效催化剂,在多相催化领域有着巨大的发展潜力。

[0006] 实现本发明目的的具体技术方案是:一种负载双功能化离子液体介孔聚合物的制备,其特点是以咪唑功能化有序介孔聚合物为载体,且以共价键的形式连接1,2-二溴乙烷和三乙胺,并用醋酸钠与双功能化离子液体进行离子交换,得负载双功能化离子液体的介孔聚合物,其制备具体步骤如下:

[0007] (一)、咪唑功能化有序介孔聚合物的制备

[0008] a、1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体的制备

[0009] 将四氢呋喃与氢化钠按1~6:1摩尔比混合后滴加到咪唑和四氢呋喃混合液中,搅

拌40~60min后加入1-(氯甲基)-3-苯甲醚,在70℃温度下回流24h,进行如下反应结构式的合成反应:

[0011] 反应结束后用去离子水洗涤和二氯甲烷萃取,萃取液依次用去离子和饱和盐水洗涤后经干燥和柱层析分离,得产物为1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体,所述咪唑和四氢呋喃混合液为咪唑与四氢呋喃按1:8~15摩尔比混合;所述1-(氯甲基)-3-苯甲醚与咪唑的摩尔比为按1~5:1。

[0012] b、3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚的制备

[0013] 将上述制备的中间体与氢溴酸按1:6~10摩尔比混合,在120℃温度下回流24h,进行如下反应结构式的脱甲基化反应:

[0015] 反应结束后用 Na_2CO_3 中和氢溴酸,当pH值为7时加入饱和 $NaHCO_3$ 溶液,将反应液的pH值调至7.5,然后经水洗、过滤后得产物为3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚。

[0016] c、咪唑功能化前驱体的制备

[0017] 将上述制备的3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚与浓度为38wt%的甲醛溶液和浓度为10wt%的氢氧化钠溶液混合,常温下搅拌10~20min后加入苯酚,在70~75℃温度下搅拌1~2h,反应结束后冷却至常温,反应液用盐酸将pH值调至7后经旋转蒸发,得产物为咪唑功能化前驱体,所述3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚与苯酚、甲醛和氢氧化钠的摩尔比为1:8~10:14~18:2~4。

[0018] d、咪唑功能化有序介孔聚合物的制备

[0019] 将上述制备的咪唑功能化前驱体与聚醚(F127)和乙醇按1:1:18~25混合,搅拌20~50min后将其平铺在玻璃板上,室温下挥发8~12h后置于100~120℃烘箱中干燥18~24h,然后将固化的薄膜在350℃氮气管式炉中煅烧3h,得产物为咪唑功能化有序介孔聚合物。

[0020] (二)、咪唑功能化有序介孔聚合物的离子化

[0021] a、3-IMP-MPs-Et-Br的制备

[0022] 将上述制备的咪唑功能化有序介孔聚合物与1,2-二溴乙烷和乙腈按4~6:1:35~45质量比混合,在70~83℃温度下搅拌回流12~24小时,反应液经过滤后,滤出物依次用丙酮和去离子水交替洗涤三次,然后在60~80℃温度下真空干燥12~24小时,得产物为3-IMP-MPs-Et-Br。

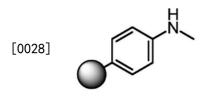
[0023] b、3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br的制备

[0024] 将上述制备的3-IMP-MPs-Et-Br与三乙胺和去离子水按5:2~8:35~45质量比混合,在60~80℃温度下搅拌回流12~24小时,反应液经过滤后,滤出物依次用丙酮和去离子水交替洗涤三次,然后在60~80℃温度下真空干燥12~24小时,得产物为3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br。

[0025] c、3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0的制备

[0026] 将上述制备的3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br与醋酸钠和去离子水按5:2~8:35~45质量比混合,常温下搅拌12~24小时,反应液经过滤后,滤出物用去离子水洗涤后在60~80℃温度下真空干燥12~24小时,得产物为负载双功能化离子液体的介孔聚合物(3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0)。

[0027] 一种所述负载双功能化离子液体介孔聚合物的应用,其特点是将负载含双功能化离子液体介孔聚合物作为催化剂应用在CO₂与胺基化合物的多相催化合成甲酰胺的反应,其多相催化合成的反应温度为30~40℃,反应时间为18~24小时,所述多相催化合成甲酰胺的反应,其催化剂与胺基化合物、苯硅烷和乙腈的摩尔比为0.03~0.06:1:2~4:35~45;所述二氧化碳的压力为0.5~2MPa;所述胺基化合物为氮甲基苯胺、甲基氮甲基苯胺、甲基氢甲基苯胺、对氯氮甲基苯胺或对氟氮甲基苯胺,其结构通式如下:



[0029] 其中: O =H、CH3、CH3O、Cl 或 F 。

[0030] 本发明与现有技术相比具有介孔材料的高比表面积、孔道均一、热稳定性和化学稳定好等特点,可以在温和的条件下催化CO₂与胺基化合物反应,催化活性高,易分离回收分离,可循环使用,是一种新型环境友好型催化剂,在多相催化领域有着巨大的发展潜力。

附图说明

[0031] 图1为实施例1制备的负载双功能化离子液体介孔聚合物X射线衍射图;

[0032] 图2为实施例1制备的负载双功能化离子液体介孔聚合物N。吸附-脱附等温线;

[0033] 图3为实施例1制备的负载双功能化离子液体介孔聚合物透射电镜图。

具体实施方式

[0034] 通过以下具体实施例对本发明作进一步的详细说明。

[0035] 实施例1

[0036] (一)、咪唑功能化有序介孔材料的制备

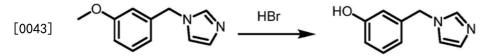
[0037] a、1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体的制备

[0038] 将5mL质量浓度为99.9%的四氢呋喃与4.3g (0.18mo1) 氢化钠混合后,逐滴加入到 40mL质量浓度为99.9%的四氢呋喃与6.8g (0.1mo1) 咪唑的混合液中,搅拌混合40min后加入15.7g (0.1mo1) 质量浓度为99.9%1-(氯甲基)-3-苯甲醚,在70°C温度下回流24h,其反应结构式如下:

[0040] 反应产物经去离子水洗涤三次后用二氯甲烷萃取,萃取后用去离子水洗涤有机相两次和饱和盐水洗涤一次,然后用无水硫酸钠干燥,旋干二氯甲烷后经柱层析分离,得15.3g产物为1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体,其产率为81%。

[0041] b、3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚(3-IMP)的制备

[0042] 取10g上述制备的1-(3-甲氧苄基)-1-氢-咪唑中间体加入到50mL质量浓度为33% 氢溴酸中,在120℃温度下回流24h进行如下反应结构式的脱甲基化反应:



[0044] 反应结束后用 Na_2CO_3 中和氢溴酸,当pH值快到7时加入饱和 $NaHCO_3$ 溶液,将反应液的pH值调至7.5,然后经过滤、水洗后再过滤,得9.2g产物为3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚,其产率为100%。

[0045] c、咪唑功能化前驱体的制备

[0046] 取0.19g上述制备的3-((1-氢-咪唑-1-)甲基)苯酚与2.9g质量浓度为38wt%的甲醛溶液和1.15g质量浓度为10wt%的氢氧化钠溶液混合,常温下搅拌10min后加入1.15g质量浓度为99.9%苯酚,然后在75℃温度下搅拌2h,一锅法合成功能化前驱体,将反应液冷却至常温后用2mo1/L HC1溶液调至pH为7,旋转蒸发2h除掉体系中的水后得2g咪唑功能化前驱体。

[0047] d、咪唑功能化有序介孔聚合物的制备

[0048] 将2g F127溶解在50mL质量浓度为99%的乙醇溶液中,然后加入1.6g上述制备的咪唑功能化前驱体,搅拌混合45min后将其平铺在玻璃板上,室温下挥发8h后置于120℃烘箱中干燥24h,将固化的薄膜在350℃温度下的氮气管式炉中煅烧3h,去除模板剂F127后得1.5g咪唑功能化有序介孔聚合物(3-IMP-MPs)。

[0049] (二)、咪唑功能化有序介孔聚合物的离子化

[0050] a、3-IMP-MPs-Et-Br的制备

[0051] 将上述制备的3-IMP-MPs与1,2-二溴乙烷离子化得到3-IMP-MPs-Et-Br,其具体操作过程为:将5g 3-IMP-MPs与50ml质量浓度为99.9%的乙腈和1g质量浓度为99.9%的1,2-二溴乙烷加入圆底烧瓶中,在83℃温度下搅拌回流24小时,反应后过滤并用丙酮和去离子水交替洗涤三次,然后放置在80℃真空干燥箱中干燥24小时,得1.51g产物为3-IMP-MPs-Et-Br。

[0052] b、3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br的制备

[0053] 将5g 3-IMP-MPs-Et-Br与2g质量浓度为99.9%的三乙胺水溶液和50ml的去离子水加入圆底烧瓶中,在60℃温度下搅拌回流24小时,反应后过滤用丙酮和去离子水交替洗涤三次,然后在80℃真空干燥箱中干燥24小时,得到1.51g产物为3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Br。

[0054] c、3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0的制备

[0055] 将5g 3-IMP-MPs-Et-(NEt₄)Br与50ml的去离子水和2g醋酸钠固体分别加入圆底烧瓶中,常温下搅拌24小时,反应后过滤用去离子水洗涤三次,以充分去除掉附着在材料上的醋酸钠,在80℃真空干燥箱中干燥24小时,得到1.51g产物为负载双功能化离子液体的介孔聚合(3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0)。

[0056] 参阅附图1,上述3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0产物经X射线衍射表征,所得材料为有序二维六方结构。

[0057] 参阅附图2,上述3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0产物经氮气等温吸脱附表征,所得材料

的比表面积为 $398m^2/g$,孔体积为 $0.43cm^3/g$ 。

[0058] 参阅附图3,上述3-IMP-MPs-Et-(NEt4)Ac0产物经透射电子显微镜表征,所得材料为有序介孔材料。

[0059] 实施例2

[0060] 称取100 mg (4 mol%)上述实施例1制备的 $3 - IMP - MPs - Et - (NEt_4)$ AcO为催化剂与107 mg (1 mmol) 氮甲基苯胺、210 mg (2 mmol) 苯硅烷和2 ml乙腈放入高压反应釜中,并充入压力为1 MPa的二氧化碳,加热至 $30 \, \mathbb{C}$,反应 $18 \, \text{小时}$,其反应结构式为:

[0061]
$$\stackrel{\text{HCI}}{\longrightarrow}$$
 + CO₂ $\stackrel{\text{HCI}}{\longrightarrow}$

[0062] 在反应过程中CO₂压力一直保持不变,反应结束后将反应釜冷却至室温,加20m1的去离子水洗涤并淬灭苯硅烷,抽滤分离出的催化剂可循环使用。在滤液中加入60m1的二氯甲烷进行萃取三次取有机层,合并有机层后加入无水硫酸钠干燥半小时,旋蒸得到的油状混合物经柱层析分离(石油醚:乙酸乙酯=4:1),得128mg氮甲基甲酰胺,其产率为95%。

[0063] 实施例3

[0064] 称取100mg (4mo1%)上述实施例1制备的3-IMP-MPs-Et- (NEt4) Ac0为催化剂与121mg (1mmo1)对甲基氮甲基苯胺、210mg (2mmo1)苯硅烷和2m1乙腈放入15m1的高压反应釜中,并充入压力为1MPa的二氧化碳,加热至30°、反应18小时,其反应结构式为:

[0065]
$$H_3C$$
 $+ CO_2$ $+ H_2C$

[0066] 在反应过程中CO₂压力一直保持不变,反应结束后将反应釜冷却至室温,加20m1的去离子水洗涤并淬灭苯硅烷,抽滤分离出的催化剂可循环使用。在滤液中加入60m1的二氯甲烷进行萃取三次取有机层,合并有机层后加入无水硫酸钠干燥半小时,旋蒸得到的油状混合物经柱层析分离(石油醚:乙酸乙酯=4:1),得138.6mg对甲基氮甲基甲酰胺,其产率为93%。

[0067] 实施例4

[0068] 称取100 mg (4 mo1%) 上述实施例1制备的 $3 - IMP - MPs - Et - (NEt_4)$ AcO为催化剂与137 mg (1 mmo1) 对甲氧基氮甲基苯胺、210 mg (2 mmo1) 苯硅烷和2 m1乙腈放入高压反应釜中,并充入压力为1 MPa的二氧化碳,加热至 $30 \, \mathbb{C}$,反应 $18 \, \text{小时}$,其反应结构式为:

[0070] 在反应过程中CO₂压力一直保持不变,反应结束后将反应釜冷却至室温,加20m1的去离子水洗涤并淬灭苯硅烷,抽滤分离出的催化剂可循环使用。在滤液中加入60m1的二氯甲烷进行萃取三次取有机层,合并有机层后加入无水硫酸钠干燥半小时,旋蒸得到的油状混合物经柱层析分离(石油醚:乙酸乙酯=4:1),得158.4mg产物为对甲氧基氮甲基甲酰胺,

其产率为96%。

[0071] 实施例5

[0072] 称取100 mg (4 mol%)上述实施例1制备的3 - IMP - MPs - Et - (NEt4)Ac0为催化剂与141 mg (1 mmol)对氯氮甲基苯胺、210 mg (2 mmol) 苯硅烷和2 ml乙腈放入高压反应釜中,并充入压力为1 MPa的二氧化碳,加热至 $30 \, {\mathbb C}$,反应 $18 \, {\mathbb C}$,其反应结构式为:

[0073]
$$CI$$
 $+ CO_2$ $+ CO_2$

[0074] 在反应过程中CO₂压力一直保持不变,反应结束后将反应釜冷却至室温,加20m1的去离子水洗涤并淬灭苯硅烷,抽滤分离出的催化剂可循环使用。在滤液中加入60m1的二氯甲烷进行萃取三次取有机层,合并有机层后加入无水硫酸钠干燥半小时,旋蒸得到的油状混合物经柱层析分离(石油醚:乙酸乙酯=4:1),得152.1mg产物为对氯氮甲基甲酰胺,其产率为90%。

[0075] 实施例6

[0076] 称取100mg (4mo1%)上述实施例1制备的3-IMP-MPs-Et-(NEt₄)Ac0为催化剂与125mg (1mmo1)对氟氮甲基苯胺、210mg (2mmo1)苯硅烷和2m1乙腈放入高压反应釜中,并充入压力为1MPa的二氧化碳,加热至30°C,反应18小时,其反应结构式为:

[0078] 在反应过程中CO₂压力一直保持不变,反应结束后将反应釜冷却至室温,加20m1的去离子水洗涤并淬灭苯硅烷,抽滤分离出的催化剂可循环使用。在滤液中加入60m1的二氯甲烷进行萃取三次取有机层,合并有机层后加入无水硫酸钠干燥半小时,旋蒸得到的油状混合物经柱层析分离(石油醚:乙酸乙酯=4:1),得134.6mg产物为对氟氮甲基甲酰胺,其产率为88%。

[0079] 以上各实施例只是对本发明做进一步说明,并非用以限制本发明专利,凡为本发明等效实施,均应包含于本发明专利的权利要求范围之内。

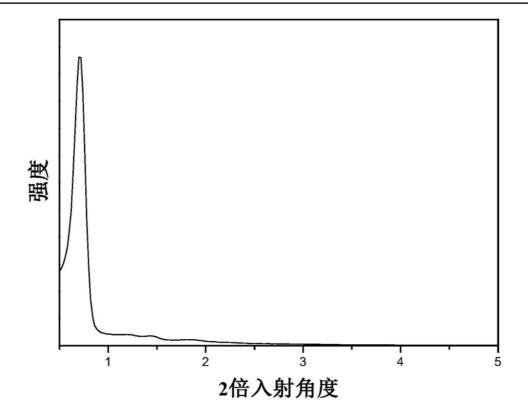


图1

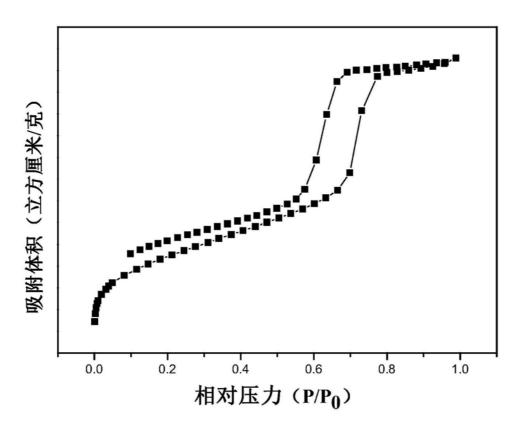


图2

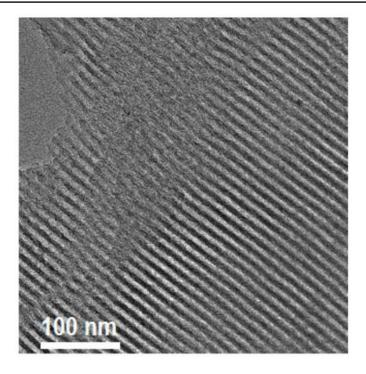


图3