

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2011-168551
(P2011-168551A)

(43) 公開日 平成23年9月1日(2011.9.1)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
C07C 253/00 (2006.01)	C O 7 C 253/00	4 C O 2 3
C07C 255/52 (2006.01)	C O 7 C 255/52	4 C O 3 7
C07C 255/58 (2006.01)	C O 7 C 255/58	4 C O 6 9
C07C 255/54 (2006.01)	C O 7 C 255/54	4 C 2 0 4
C07D 209/42 (2006.01)	C O 7 D 209/42	4 H O 0 6

審査請求 未請求 請求項の数 3 O L (全 8 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願2010-35162 (P2010-35162)
(22) 出願日 平成22年2月19日 (2010.2.19)

(71) 出願人 304021831
国立大学法人 千葉大学
千葉県千葉市稲毛区弥生町1番33号

(71) 出願人 392000888
合同資源産業株式会社
東京都中央区京橋二丁目12番6号

(74) 代理人 100107250
弁理士 林 信之

(74) 代理人 100120868
弁理士 安彦 元

(72) 発明者 東郷 秀雄
千葉県千葉市稲毛区弥生町1番33号 千葉大学内

最終頁に続く

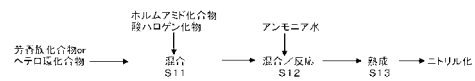
(54) 【発明の名称】 ニトリル化合物の製造方法

(57) 【要約】

【課題】金属触媒を使用することなく、芳香族化合物の無置換位置に直接シアノ基を導入することが可能な、芳香族ニトリル化合物の製造方法を提供する。

【解決手段】芳香族化合物と、 HCONR^1R^2 である（ R^1 、 R^2 はそれぞれ独立にアルキル基、水素原子の何れかを示す。）ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とを、溶液の温度を $-10 \sim 120$ に保持しつつ混合することにより、上記芳香族化合物をワンポットでシアノ化する。

【選択図】図1



【特許請求の範囲】**【請求項 1】**

芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とを混合することにより、上記芳香族化合物をワンポットでシアノ化することを特徴とする芳香族ニトリル化合物の製造方法。

【請求項 2】

上記ホルムアミド化合物は、 HCONR^1R^2 であり (R^1 、 R^2 はそれぞれ独立にアルキル基、水素原子の何れかを示す。)、

上記酸ハロゲン化物は、塩化チオニル、臭化チオニル、ホスゲン、塩化オキサリル、臭化オキサリル、オキシ塩化リン、オキシ臭化リンの何れかであること

を特徴とする請求項 1 記載のニトリル化合物の製造方法。

10

【請求項 3】

混合時には、溶液の温度を $-10 \sim 120$ に保持すること

を特徴とする請求項 1 又は 2 記載のニトリル化合物の製造方法。

【発明の詳細な説明】**【技術分野】****【0001】**

本発明は、芳香族化合物を原料として、ニトリル化合物を製造するためのニトリル化合物の製造方法に関するものである。

【背景技術】

20

【0002】

芳香族ニトリル化合物は、医薬、農薬、機能性色素および機能性ポリマーなどの中間体、及びエステル、アミン、アミド、或いはイソシアネート等の中間原料として有用な化合物である。

このような芳香族ニトリル化合物を製造する方法において、芳香族環の無置換位置に直接シアノ基を導入する反応例は殆ど報告されておらず、僅かにフリーデルクラフツ反応による製造方法 (例えば、非特許文献 1、2 参照。)、アンモニア存在下、周期表第 8 族元素を担体に担持した触媒を使用して製造する方法 (例えば、特許文献 1 参照。) が報告されているのみである。これらの方法は、金属触媒を使用し、例えば特許文献 1 では 400

以上の高温条件が必要となるなど、工業的には不利な点を有する。このため、金属廃液を生成させることなく、温度条件に関する制約を緩和することができ、出発物質の芳香族環の無置換位へ直接シアノ基を導入する方法の開発が望まれていた。

30

【先行技術文献】**【特許文献】****【0003】**

【特許文献 1】特開平 6 - 293715 号公報

【非特許文献】**【0004】**

【非特許文献 1】*Helv. Chim. Acta.* 2 巻、482 - 486 頁 (1919 年)

40

【非特許文献 2】*Helv. Chim. Acta.* 3 巻、261 - 272 頁 (1920 年)

【発明の概要】**【発明が解決しようとする課題】****【0005】**

そこで本発明は、上述した問題点に鑑みて案出されたものであり、その目的とするところは、金属触媒を使用することなく、温度条件に関する制約を緩和することができ、しかも芳香族化合物の無置換位置に直接シアノ基を導入することが可能な、芳香族ニトリル化合物の製造方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

50

【 0 0 0 6 】

本発明者は、上述した課題を解決するために鋭意検討を行ったところ、芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とをワンポットで混合することにより、上記芳香族化合物をシアノ化できることを新たに見出した。

請求項 1 に係るニトリル化合物の製造方法は、芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とを混合することにより、上記芳香族化合物をワンポットでシアノ化することを特徴とする。

請求項 2 に係るニトリル化合物の製造方法は、請求項 1 に係る発明において、上記ホルムアミドは、 HCONR^1R^2 であり (R^1 、 R^2 はそれぞれ独立に、アルキル基、水素原子の何れかを示す)、上記酸ハロゲン化物は、塩化チオニル、臭化チオニル、ホスゲン、塩化オキサリル、臭化オキサリル、オキシ塩化リン、オキシ臭化リンの何れかであることを特徴とする。

請求項 3 に係るニトリル化合物の製造方法は、請求項 1 又は 2 に係る発明において、混合時には、溶液の温度を $-10 \sim 120$ に保持することを特徴とする。

【 発明の効果 】

【 0 0 0 7 】

本発明によれば、芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とを混合することにより、最終生成物たるニトリル化合物をワンポットで製造することが可能となる。このため、中間生成物をその都度単離して、これを次の工程で利用する 2 ポット以上の工程が不要となり、かつ金属廃液を生成することなく、より安全で低労力のニトリル化合物の製造方法を提供することが可能となる。

【 図面の簡単な説明 】

【 0 0 0 8 】

【 図 1 】 本発明を適用したニトリル化合物の製造方法を示すフローチャートである。

【 発明を実施するための形態 】

【 0 0 0 9 】

以下、本発明を実施するための形態として、ニトリル化合物の製造方法について詳細に説明をする。

本発明を適用したニトリル化合物の製造方法では、出発原料としての芳香族化合物から、以下の一般式 (2) のニトリル化合物を製造するものである。

より具体的には、



(式 (1) 中、Ar は、置換されていてもよい芳香族基を示す) で示される芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とを混合する。その結果、一般式 (2) で示されるニトリル化合物を製造することが可能となる。



(式 (2) 中 Ar は上記の意味を示す)

ここで、芳香族基とは、芳香族炭化水素環基又は芳香族複素環基が挙げられ、具体的にはフェニル基、ナフチル基、アントラニル基、フリル基、チエニル基、キノリル基、インドリル基、ベンゾフラニル基等が挙げられる。

置換されていてもよい芳香族基における置換基の数は、置換可能であれば特に制限はなく、1 又は複数であり、置換してもよい基としてはハロゲン原子、置換されていてもよい芳香族基、置換されていてもよい非芳香族複素環式基、カルボキシ基、アルコキシ基、シアノ基又はニトロ基等が挙げられる。

ホルムアミド化合物は、 HCONR^1R^2 の式で表される。ここでいう R^1 、 R^2 は、それぞれ独立に水素原子又はアルキル基を示す。

酸ハロゲン化物は、塩化チオニル、臭化チオニル、ホスゲン、塩化オキサリル、臭化オキサリル、オキシ塩化リン、オキシ臭化リンなどが挙げられる。

ヨウ素化剤とは、酸化能を有するヨウ素化合物が挙げられ、具体的にはヨウ素単体、1 - ヨードピロリジン - 2 , 5 - ジオン、1 , 3 - ジヨード - 5 , 5 - ジメチルイミダゾリジ

10

20

30

40

50

ン-2, 4-ジオン、一塩化ヨウ素等が挙げられる。

本発明において式(2)に示される化合物は、式(1)で示される化合物に、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤を加えて反応させることによって製造する。反応は、無溶媒で行うことができるが、溶媒を用いて行うこともできる。反応に用い得る溶媒としては、反応を阻害しないものであれば良く、例えば、ジメチルホルムアミド、クロロアルカン、クロロアルケンもしくはクロロベンゼン等が挙げられる。

なお、反応温度は-20以上が好ましく、より好ましくは-10から120であり、通常0.5時間から24時間程度で完了する。また反応時における圧力は常圧又は加圧のいずれでもよい。

特に本発明では、出発原料としての芳香族化合物から、ニトリル化合物を製造する上で、芳香族環の無置換位に直接シアノ基を導入することにより、対応するニトリル化合物をワンポットで得ることが可能となり、製法の汎用化を推し進める上で好適となる。

本発明を適用したニトリル化合物の製造方法は、例えば図1に示すフローチャートに基づいて実行される。

まず、ステップS1において、芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物とを混合する。このステップS1における混合は、例えば混合槽等の容器に、順次、又は同時に添加していく。このとき、これら3つの混合種の混合順序はいかなるものであってもよい。

次にステップS2へ移行し、ヨウ素化剤と、アンモニア水を混合槽内へ添加する。仮に混合槽内に酸ハロゲン化物が残存している場合にアンモニア水を加えると酸ハロゲン化物が分解する場合があります。このため、アンモニア水の添加をあえてステップS2としたものである。但し、ヨウ素化剤と、アンモニア水を後段のステップS2において添加することは必須の要件ではなく、ステップS1において、他の3つの混合種と同時に添加してもよい。

次にステップS3へ移行し、反応混合溶液を熟成させる。このときの熟成温度は-20~200、好ましくは-10~120で、且つ熟成時間は0.5~24時間、好ましくは1~12時間がよい。

このステップS3の工程終了後に、一般式(2)で示されるニトリル化合物が製造されることになる。

このように、本発明によれば、芳香族化合物と、ホルムアミド化合物と、酸ハロゲン化物と、アンモニア水と、ヨウ素化剤とを混合することにより、最終生成物たるニトリル化合物をワンポットで製造することが可能となる。このため、中間生成物をその都度単離して、これを次の工程で利用する2ポット以上の工程が不要となり、かつ金属廃液を生成することなく、より安全で低労力のニトリル化合物の製造方法を提供することが可能となる。

【実施例】

【0010】

以下に、実施例に基づいて本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例により限定されるものではない。

実施例1

1, 3, 5-トリメトキシベンゼン1.0g(6mmol)、オキシ塩化リン1.01g(6.6mmol)、DMF(N,N-ジメチルホルムアミド)1.75g(24mmol)を0で混合し、その後、40で3時間攪拌した。この反応液にヨウ素3.05g(12mmol)、28~30%アンモニア水12mlを加え、室温で3時間攪拌した後、飽和亜硫酸ナトリウム水溶液へ注いだ。クロロホルムで抽出し、抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧濃縮し、2, 4, 5-トリメトキシベンゾニトリル1.16g(収率99%)を得た。

実施例2~14

実施例1において使用した1, 3, 5-トリメトキシベンゼンに代わり、表1に示す原

10

20

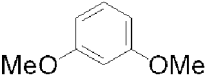
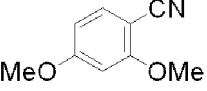
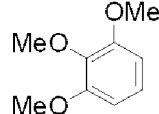
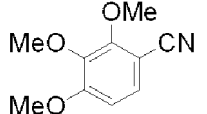
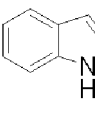
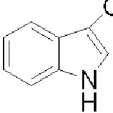
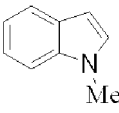
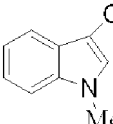
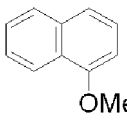
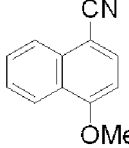
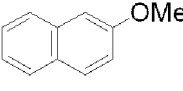
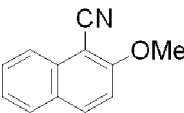
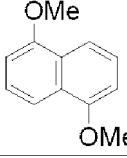
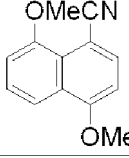
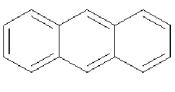
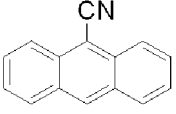
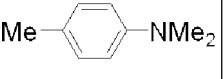
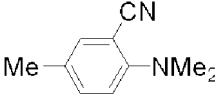
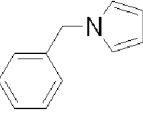
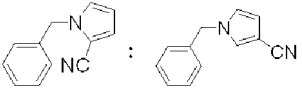
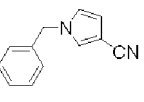

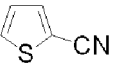
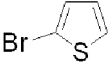
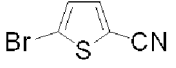
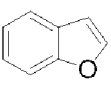
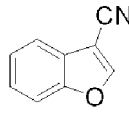
30

40

50

料 (Ar-H) 6 mmol を用い、オキシ塩化リン 1.01 g (6.6 mmol)、DMF 1.75 g (24 mmol) を 0 で混合し、その後、表 1 に示す温度と時間で攪拌した。この反応液にヨウ素 3.05 g (12 mmol)、28 ~ 30% アンモニア水 12 ml を加え、室温で 3 時間攪拌した後、飽和亜硫酸ナトリウム水溶液へ注いだ。クロロホルムで抽出し、抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧濃縮し、表 1 に示すニトリル化合物 (Ar-CN) をそれぞれ表 1 に示す収率で得た。

【表 1】

実施例	原料 Ar-H	反応温度 (°C)	反応時間 (時間)	ニトリル化合物 Ar-CN	収率 (%)
2		40	3		74
3		100	4		59
4		r.t.	3		81
5		40	3		99
6		100	2		99
7		100	6		90
8		80	4		91
9		100	10		67
10		80	2		86
11		40	1	 : 	72 : 15
12		80	4		45
13		100	3		13
14		100	6		12

10

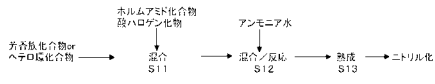
20

30

40

50

【 図 1 】



フロントページの続き

(51) Int.Cl.		F I	テーマコード(参考)
C 0 7 D 207/34	(2006.01)	C 0 7 D 207/34	
C 0 7 D 333/38	(2006.01)	C 0 7 D 333/38	
C 0 7 D 307/84	(2006.01)	C 0 7 D 307/84	

(72)発明者 牛島 莊輔
千葉県千葉市稲毛区弥生町1番33号 千葉大学内

(72)発明者 宮本 充彦
千葉県長生郡長生村七井土1365 合同資源産業株式会社内

Fターム(参考) 4C023 HA02
4C037 QA08
4C069 AC05 BA01 BD09 CC01
4C204 AB01 BB04 CB03 DB27 EB02 FB01 GB01
4H006 AA02 AC54 BC10 BD21