

(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2007-191440

(P2007-191440A)

(43) 公開日 平成19年8月2日(2007.8.2)

(51) Int. Cl.	F I	テーマコード (参考)
<b>C07C 241/02</b> (2006.01)	C07C 241/02	4H006
<b>C07C 243/38</b> (2006.01)	C07C 243/38	
C07C 209/42 (2006.01)	C07C 209/42	
C07C 211/21 (2006.01)	C07C 211/21	
C07C 211/23 (2006.01)	C07C 211/23	

審査請求 有 請求項の数 6 O L (全 16 頁)

(21) 出願番号	特願2006-12214 (P2006-12214)	(71) 出願人	503360115 独立行政法人科学技術振興機構 埼玉県川口市本町4丁目1番8号
(22) 出願日	平成18年1月20日 (2006.1.20)	(71) 出願人	504137912 国立大学法人 東京大学 東京都文京区本郷七丁目3番1号
		(74) 代理人	100110249 弁理士 下田 昭
		(74) 代理人	100113022 弁理士 赤尾 謙一郎
		(74) 代理人	100102130 弁理士 小山 尚人
		(72) 発明者	小林 修 東京都千代田区神田司町2-19

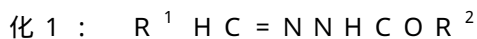
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 N-アシルヒドラジンの製法

(57) 【要約】

【課題】 プロパギルトリクロロシラン及びアレニルトリクロロシランを用いた C = N 結合への選択的アレニル化及びプロパギル化反応による、N-アシルヒドラジン並びにホモアレニル及びホモプロパギルアミンの新規な合成方法を提供する。

【解決手段】 下記一般式



(式中、R<sup>1</sup> は炭化水素基又は複素環基等を表し、R<sup>2</sup> は芳香族炭化水素等を表す。) で表される N-アシルヒドラゾンを、特にジメチルホルムアミド溶媒中で、プロパギルトリハロシラン又はアレニルトリハロシランと反応させることにより N-アシルヒドラジンを合成する。

【選択図】 なし

## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

N - アシルヒドラゾンとプロパギルトリハロシラン又はアレニルトリハロシランとを反応させることから成る N - アシルヒドラジンの製法。

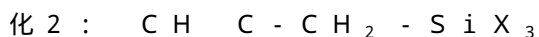
## 【請求項 2】

下記一般式



(式中、 $R^1$  は置換基を有していてもよい炭化水素基又は複素環基を表し、 $R^2$  は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素を表す。)

で表される N - アシルヒドラゾンと下記一般式



(式中、X はハロゲン原子を表す。) で表されるプロパギルトリハロシラン又は



(式中、X はハロゲン原子を表す。) で表されるアレニルトリハロシランとを反応させることから成る下記一般式



又は



(式中、 $R^1$  及び  $R^2$  は上記と同様に定義される。) で表される N - アシルヒドラジンの製法。

## 【請求項 3】

ジメチルホルムアミドを反応溶媒として用いる請求項 1 又は 2 に記載の製法。

## 【請求項 4】

反応系に更に 3 級アミンを添加する請求項 1 ~ 3 のいずれか一項に記載の製法。

## 【請求項 5】

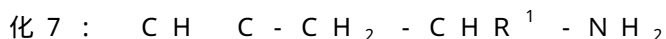
請求項 1 ~ 4 のいずれか一項に記載の製法により製造された N - アシルヒドラジンを、更に、ヨウ化サマリウムと反応させることから成るアレニルメチルアミン又はホモプロパギルアミンの製法。

## 【請求項 6】

前記アレニルメチルアミンが下式



で表され、前記ホモプロパギルアミンが下式



(式中、 $R^1$  は上記と同様に定義される。) で表される請求項 5 に記載の製法。

## 【発明の詳細な説明】

## 【技術分野】

## 【0001】

この発明は、N - アシルヒドラゾンへのプロパギルトリハロシラン又はアレニルトリハロシランの位置特異的付加反応による、高選択的な N - アシルヒドラジンの合成方法に関する。

## 【背景技術】

## 【0002】

窒素官能基を有するアレンやアルキン、例えばアレニルメチルアミン、ホモプロパギルアミン、N - アシル - N' - アレニルメチルヒドラジン、N - アシル - N' - ホモプロパギルヒドラジンなどは有機合成上有用な合成中間体である。これらを合成するための最も効率的な手法は C = N 結合を有する求電子剤に対するプロパギル - 金属化合物及びアレニル - 金属化合物の位置選択的な付加反応による炭素 - 炭素結合形成反応である (非特許文献 1)。しかし、プロパギル及びアレニル - 金属化合物の使用にあたっては、下式 (化 8) に示すように、プロパギル - 金属化合物とアレニル - 金属化合物間の転位 (非特許文献 2) 及び非位置選択的な付加反応が問題として残されている (非特許文献 3)。

10

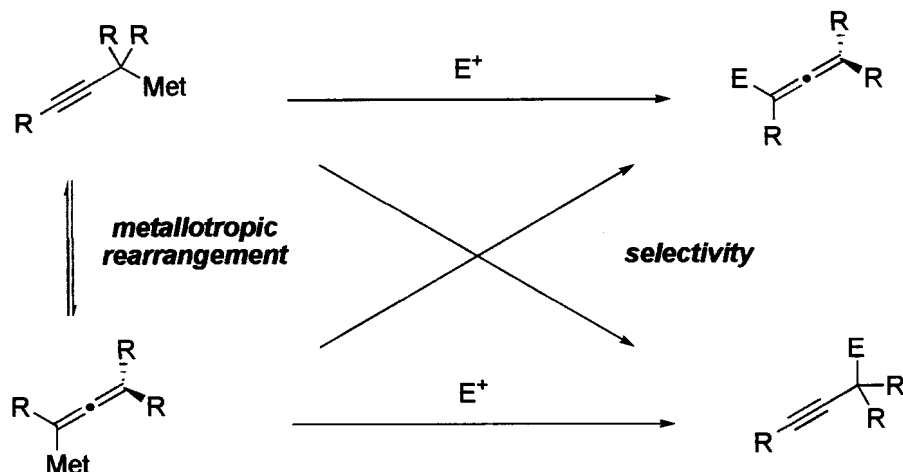
20

30

40

50

## 【化 8】



10

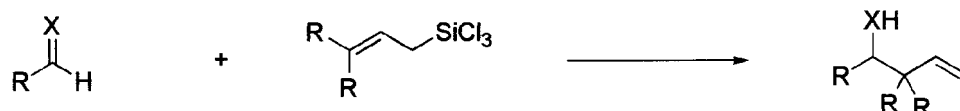
また、プロパギル及びアレニル求核剤の反応性が基質に大きく依存する点も問題である（非特許文献 4）。さらに、有機金属試薬を求核剤や触媒として用いる場合は、特に大スケールの反応において、安全性や環境負荷の問題が発生しやすい。

## 【0003】

このような中で、これまでに N - アシルヒドラゾンやイミンに対する種々の触媒的アリル化反応が開発されている（非特許文献 5）。一方、本発明者らは最近、下式（化 9）に示すように N, N - ジメチルホルムアミド（DMF）、ヘキサメチルホスホロアミド（HMPA）、スルホキシド、ホスフィンオキシドのような中性のルイス塩基がアリルトリクロロシランやクロチルトリクロロシランのアルデヒド、N - アシルヒドラゾンに対する求核付加反応を促進することを報告した（非特許文献 6）。これらの場合には、いかなる金属触媒も使用せずに、非イオン性のルイス塩基がルイス酸性を有するケイ素原子に配位することによりトリクロロシリル求核剤が活性化され、反応が進行する。

20

## 【化 9】



aldehydes: X = O

imines: X = NR

N-acylhydrazones: X = NNHR

30

## 【0004】

しかし、アルデヒドのプロパギル化やアレニル化の例はいくつか報告されているものの（非特許文献 7、8）、C = N 結合へのアレニル化、プロパギル化の例は少ない。

(1) Goreらはエーテル中で 1 - メトキシアレニルリチウムを用いてヒドラゾンのアレニル化を行った（非特許文献 9）。(2) 秋山らは銅（I）とキラルBINAP錯体を触媒として用い、 $\alpha$ -イミノエステルのエナンチオ選択的なアレニル化及びプロパギル化反応を行った（非特許文献 10）。(3) Prajapatiらは、臭化プロパギルを用いたインジウム金属による Barbier 型反応で、芳香族 N - アリールイミン、N - アリールニトロン、N - フェニルヒドラゾンのプロパギル化を報告した（非特許文献 11）。しかしながら、これら全ての反応において、化学量論量以上の金属化合物が必要であり、基質一般性、選択性、収率なども十分ではない。

40

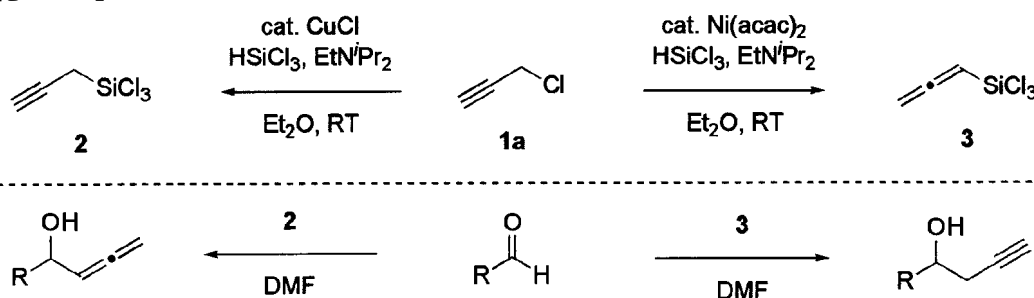
## 【0005】

以前に本発明者らは、下式（化 10）に示すように塩化プロパギルから調製したプロパギルトリクロロシラン及びアレニルトリクロロシランをアルデヒドと反応させることにより、対応するアレニルアルコール及びホモプロパギルアルコールの合成法を報告した（非特許文献 12）。さらに最近、この反応の選択性、収率、基質一般性を改善した手法を報

50

告した（非特許文献 8）。

【化 10】



10

【0006】

【非特許文献 1】 Chem. Rev. 1999, 99, 1069-1094

【非特許文献 2】 J. Am. Chem. Soc. 2004, 126, 13326-13334

【非特許文献 3】 Synlett 2003, 1713-1715

【非特許文献 4】 J. Am. Chem. Soc. 2005, 127, 1787-1796

【非特許文献 5】 Org. Lett. 2005, 7, 2767-2770

【非特許文献 6】 Angew. Chem. Int. Ed. 2005, 44, 5176-5186

【非特許文献 7】 Adv. Synth. Catal. 2005, 347, 1219-1222

【非特許文献 8】 Tetrahedron 2006, 62, 496-502

【非特許文献 9】 Tetrahedron Lett. 1999, 40, 5009-5012

20

【非特許文献 10】 Chem. Lett. 2002, 298-299

【非特許文献 11】 Tetrahedron Lett. 2003, 44, 6755-6757

【非特許文献 12】 J. Am. Chem. Soc. 1995, 117, 6392-6393

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0007】

本発明者らは、これらの知見を元に、プロパギルトリハロシラン及びアレニルトリハロシランを用いた C = N 結合への選択的アレニル化及びプロパギル化反応による、アレニルメチルアミン及びホモプロパギルアミン並びにヒドラジンの新規な合成方法を提供する。

【課題を解決するための手段】

30

【0008】

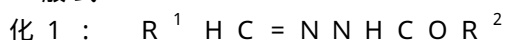
本発明者らはイミン等価体としてイミンよりも安定な N - アシルヒドラゾンを用いて検討を行った結果、従来よりも効率的に N - アシル - N' - アレニルメチルヒドラジン及び N - アシル - N' - ホモプロパギルヒドラジンを合成することができることを見出した。

これらの炭素 - 炭素結合形成反応は、プロパギルトリハロシラン、又はアレニルトリハロシランを用いて行われ、金属触媒を使用することなく、ジメチルホルムアミドなどの配位性溶媒を使用することにより収率及び選択性を向上させることができる。さらにいずれの反応においても 3 級アミンの添加が有効である。

【0009】

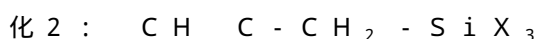
即ち、本発明は、N - アシルヒドラゾンとプロパギルトリハロシラン又はアレニルトリハロシランとを反応させることから成る N - アシルヒドラジンの製法であり、特に、下記一般式

40

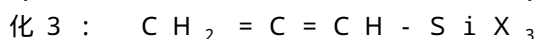


(式中、 $\text{R}^1$  は置換基を有していてもよい炭化水素基又は複素環基を表し、 $\text{R}^2$  は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素を表す。)

で表される N - アシルヒドラゾンと下記一般式



(式中、X はハロゲン原子を表す。) で表されるプロパギルトリハロシラン又は



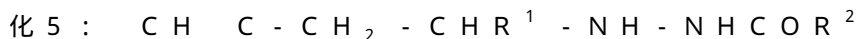
(式中、X はハロゲン原子を表す。) で表されるアレニルトリハロシランとを反応させる

50

ことから成る下記一般式



又は



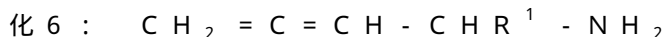
(式中、 $R^1$  及び  $R^2$  は上記と同様に定義される。) で表される N - アシルヒドラジン (N - アシル - N' - アレニルメチルヒドラジン及び N - アシル - N' - ホモプロパギルヒドラジン) の製法である。

【0010】

また、本発明は、このようにして製造された N - アシルヒドラジンを、更に、ヨウ化サマリウムと反応させることから成る - アレニルアミン又はホモプロパギルアミンの製法

10

である。この - アレニルアミンは下式



で表され、このホモプロパギルアミンは下式



(式中、 $R^1$  は上記と同様に定義される。) で表されることが好ましい。

【発明の効果】

【0011】

本発明により、有害な金属触媒の代わりにジメチルホルムアミドや 3 級アミンなどの有機化合物のみを用いることで、N - アシルヒドラゾンから、基質に特に依存せずに、高収率かつ高立体特異的に N - アシル - N' - アレニルメチルヒドラジン及び N - アシル - N' -

20

ホモプロパギルヒドラジン誘導体を得ることが可能となった。

【発明を実施するための最良の形態】

【0012】

本願発明の製法においては、N - アシルヒドラゾンとプロパギルトリハロシラン又はアレニルトリハロシランとを反応させることにより、N - アシルヒドラジンを合成する。

本発明で用いる N - アシルヒドラゾンは下記一般式 (化 1) で表される。



本願発明の反応は一方の基質が上記 N - アシルヒドラゾン構造を有していればよく、 $R^1$  及び  $R^2$  には特に制限はないが、 $R^1$  は置換基を有していてもよい炭化水素基又は複素環基を表し、 $R^2$  は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素を表す。

30

この  $R^1$  の炭化水素基としては、例えば、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルキニル基などが挙げられる。複素環基としては、例えば、チエニル基、フリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、イソチアゾリル基、ピリジル基、インドリル基、キノリル基、イソキノリル基等が挙げられる。

これらが有していてもよい置換基としては、ハロゲン原子、短鎖アルキル基、アルコキシ基、ニトロ基、エステル基等が挙げられる。

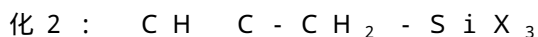
【0013】

$R^2$  が芳香族炭化水素の場合には、原料の N - アシルヒドラゾンの結晶性が良好で、単離・保存が容易であることが多いため好ましい。このような芳香族炭化水素としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、ピフェニル基、ナフチル基、インデニル基、アントリル基、フェナントリル基等が挙げられ、フェニル基、 - ナフチル基、 - ナフチル基などが好ましく用いられる。これらが有していてもよい置換基としては、ハロゲン、短鎖アルキル基、アルコキシ基等が挙げられる。

40

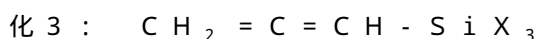
【0014】

本発明で用いるプロパギルトリハロシランは下記一般式 (化 2) で表される。



X はハロゲン原子、好ましくは塩素原子又は臭素原子を表す。

また、本発明で用いるアレニルトリハロシランは下記一般式 (化 3) で表される。



X は上記と同様に定義される。

50

## 【0015】

本発明の反応においては、更に反応系に3級アミンを添加してもよい。3級アミンを添加すると、目的物の収率及び位置選択性を向上させることができる。

3級アミンとしては、トリエチルアミン、N-メチルモルホリン、N-メチルピペリジン、N,N-ジシクロヘキシルメチルアミン、N,N-ジイソプロピルエチルアミンなどが挙げられるが、好ましくはN,N-ジイソプロピルエチルアミンである。

## 【0016】

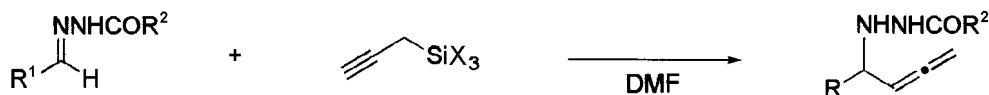
本反応系においては溶媒としてジメチルスルホキシド、N-メチルピロリドン、ヘキサメチルホスホロアミド、ジメチルアセトアミド等を用いることができるが、ジメチルホルムアミド(DMF)を用いることが好ましい。ジメチルホルムアミドは安価で安全性も高く、ケイ素原子に配位して求核剤の反応性及び位置選択性を向上させていると考えられる。

10

## 【0017】

本発明の方法に於ては、下式に示すようにN-アシルヒドラゾンとプロパギルトリハロシランとを反応させることにより、又は

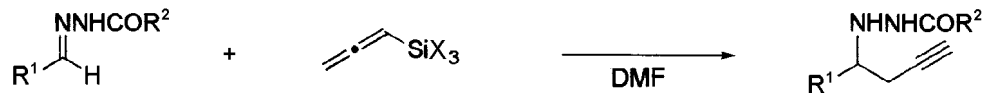
## 【化11】



下式に示すようにN-アシルヒドラゾンとアレニルトリハロシランとを反応させることにより、

20

## 【化12】



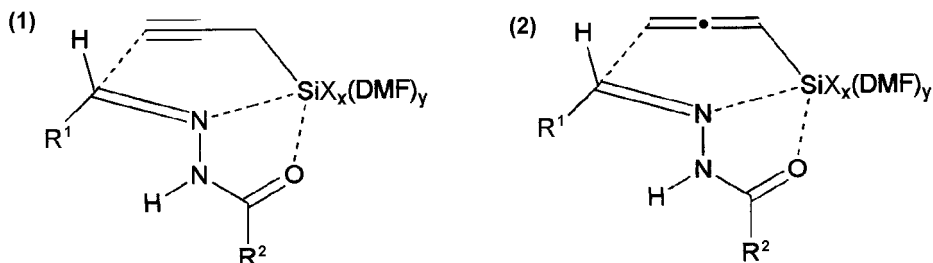
対応するN-アシル-N'-アレニルメチルヒドラジン及びN-アシル-N'-ホモプロパギルヒドラジンが合成される。

## 【0018】

この反応は、 $S_E 2'$ タイプの付加反応と考えられる。遷移状態を下式に示す。(1)は反応物にプロパギルトリハロシランを用いた場合、(2)は反応物にアレニルトリハロシランを用いた場合を示す。

30

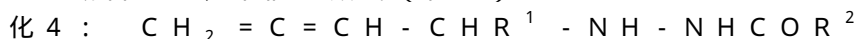
## 【化13】



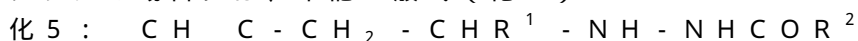
40

## 【0019】

これらの反応における位置選択性はほぼ完璧であり、反応物がプロパギルトリハロシランの場合には、下記一般式(化4)



で表されるN-アシル-N'-アレニルメチルヒドラジンが、反応物がアレニルトリハロシランの場合には、下記一般式(化5)



(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は上記と同様に定義される。)で表されるN-アシル-N'-ホモプロパギルヒドラジンが唯一の反応物として得られる。

## 【0020】

50

原料となるアシルヒドラゾンの濃度は 0.05 ~ 1.0 M 程度であり、好ましくは 0.10 ~ 0.50 M である。

プロパギルトリクロロシラン又はアレニルトリクロロシランの量は、アシルヒドラゾンに対するモル比で 0.8 ~ 2.0、好ましくは 1.0 ~ 1.5 である。

プロパギル化反応において添加する 3 級アミンの量は、アシルヒドラゾンに対するモル比で 0 ~ 10、好ましくは 1 ~ 3 である。

反応温度は、マイナス 10 ~ 室温程度、好ましくは 0 から 10 であり、反応時間は 1 時間 ~ 72 時間、好ましくは 10 時間 ~ 48 時間程度である。

#### 【0021】

このようにして得られた N - アシル - N' - アレニルメチルヒドラジン及び N - アシル - N' - ホモプロパギルヒドラジンは、公知の手法により還元的に窒素 - 窒素結合を切断することで、それぞれアレニルメチルアミン及びホモプロパギルアミンに容易に変換することができる。この反応は例えば以下のようにして行うことができる (heterocycles 2000, 52, 1143-1162)。即ち、ヒドラジン化合物の溶液に攪拌しながらヨウ化サマリウムのテトラヒドロフラン溶液を滴下する。溶媒はメタノールやエタノールなどのプロトン性溶媒が好ましく、ヒドラジン化合物の濃度は 0.01 ~ 0.5 M 程度、反応温度は -20 ~ 10 程度、反応時間は 5 分間 ~ 1 時間程度である。ヨウ化サマリウムはヒドラジンに対してモル比で 2 ~ 5 倍使用する。

10

#### 【0022】

以下、実施例にて本発明を例証するが本発明を限定することを意図するものではない。

20

#### 合成例 1

本合成例では 3 - フェニルプロパナル - ベンゾイルヒドラゾン (化合物 4 a) を合成した。

N - ベンゾイルヒドラジン (50 mmol) を THF (100 ml) に溶解し、3 - フェニルプロパナル (55 mmol) と濃塩酸 (1 滴) を加えた後 1 時間還流した。室温に戻した後、氷冷し、析出した沈殿を濾取した。酢酸エチル - ヘキサンから再結晶して 3 - フェニルプロパナル - ベンゾイルヒドラゾンを白色結晶として収率 75% で得た。生成物の物性を以下に示す。

3-Phenylpropanal benzoylhydrazone (化合物 4a): mp 130 ; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 2.67 (t, J = 7.3 Hz, 2H), 2.84 (t, J = 7.32 Hz, 2H), 7.16-7.29 (m, 5H), 7.38 (dd, J = 7.8, 7.4 Hz, 2H), 7.48 (t, J = 7.3 Hz, 1H), 7.64 (br s, 1H), 7.80 (d, J = 7.8 Hz, 2H), 9.61 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 32.8, 33.9, 126.2, 127.4, 128.4, 128.6, 131.9, 133.1, 140.5, 151.6, 164.2; IR (KBr): 3238, 3059, 1653, 1284, 1045, 874, 789, 696 cm<sup>-1</sup>; Anal. Calcd for C<sub>16</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O: C 76.16; H 6.39; N 11.10. Found: C 76.29; H 6.58; N 11.14

30

#### 【0023】

化合物 4 b ~ 4 j も同様の方法により合成した。以下、これらの分析データを記す。

化合物 4b:

Benzaldehyde p-methoxybenzoylhydrazone : Mp 201-202 ; <sup>1</sup>H NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 3.84 (s, 3H), 6.93 (br d, J = 8.7 Hz, 2H), 7.30-7.37 (m, 3H), 7.70 (m, 2H), 7.86 (m, 1H), 8.30 (br s, 1H); IR (KBr) 3201, 1633, 1257, 1174, 845, 766, 696 cm<sup>-1</sup>; Anal. Calcd for C<sub>15</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>: C, 70.85; H, 5.55; N, 11.02. Found: C, 70.66; H, 5.69; N, 10.90.

40

化合物 4c:

p-Chlorobenzaldehyde benzoylhydrazone : Mp 174.7- 174.8 ; <sup>1</sup>H NMR (600 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>) 7.51-7.54 (m, 4H), 7.59 (t, J = 7.6 Hz, 1H), 7.75 (d, J = 8.9 Hz, 2H), 7.90 (d, J = 7.6 Hz, 2H), 8.43 (s, 1H), 11.95 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (150 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>) 127.7, 128.6, 128.8, 129.1, 132.0, 133.3, 134.6, 146.5, 163.3; IR (KBr) 3292, 3062, 1667, 1605, 1542, 1485, 1282, 1146, 1088, 826, 679 cm<sup>-1</sup>; HR-ESIMS calcd for C<sub>14</sub>H<sub>12</sub>ClN<sub>2</sub>O (M+H<sup>+</sup>) 259.0593, found 259.0605.

50

## 化合物 4d:

p-Anisaldehyde benzoylhydrazone : Mp 155.5-155.6 ;  $^1\text{H}$  NMR (600 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 3.78 (s, 3H), 6.81 (s, 1H), 7.38-7.52 (m, 3H), 7.62 (d, J = 5.5 Hz, 2H), 7.89 (d, J = 7.6 Hz, 2H), 8.35 (d, J = 6.2 Hz, 1H), 10.18 (br s, 1H)  $^{13}\text{C}$  NMR (150 MHz  $\text{CDCl}_3$ ) 55.3, 114.0, 136.3, 127.4, 128.6, 129.4, 131.9, 133.3, 148.8, 161.4, 164.4; IR (KBr) 3203, 1641, 1605, 1546, 1256, 1168, 1026, 833, 696  $\text{cm}^{-1}$ ; Anal. Calcd for  $\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$ : C, 70.85; H, 5.55; N, 11.02. Found: C, 70.99; H, 5.71; N, 11.13.

## 化合物 4e:

Cinnamaldehyde benzoylhydrazone : Mp 145-146 ;  $^1\text{H}$  NMR (600 MHz,  $\text{DMSO-d}_6$ ) 7.06 (d, J = 7.6 Hz, 2H), 7.31-7.40 (m, 3H), 7.50-7.63 (m, 5H), 7.89 (d, J = 7.6 Hz, 2H), 8.23 (d, J = 7.6 Hz, 1H), 11.8 (s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR (150 MHz,  $\text{DMSO-d}_6$ ) 125.7, 127.2, 127.7, 128.6, 128.9, 131.8, 133.4, 136.0, 139.2, 149.8, 163.1; IR (KBr) 3199, 3033, 1672, 1547, 1371, 1252, 1146, 1041, 800, 710  $\text{cm}^{-1}$ ; Anal. Calcd for  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_3$ : C, 59.99; H, 5.49; N, 12.76. Found: C, 60.06; H, 5.61; N, 12.56.

## 化合物 4g:

2-Methylpropanal benzoylhydrazone : Mp 129.6-129.9 ;  $^1\text{H}$  NMR (600 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 1.09 (d, J = 6.9 Hz, 6H), 2.61-2.66 (m, 1H), 7.37-7.53 (m, 4H), 7.81 (d, J = 7.6 Hz, 2H), 9.79 (s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR (150 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 19.9, 31.6, 127.4, 128.5, 131.8, 133.3, 167.6, 164.4; IR (KBr) 3234, 3071, 2965, 1650, 1549, 1354, 1282, 1145, 1031, 887, 694  $\text{cm}^{-1}$ ; Anal. Calcd for  $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ : C, 69.45; H, 7.46; N, 14.73. Found: C, 69.63; H, 7.53; N, 14.65.

## 化合物 4h:

Cyclohexanecarboxaldehyde benzoylhydrazone : Mp 170 ;  $^1\text{H}$  NMR (600 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 1.13-1.32 (m, 6H), 1.65-1.81 (m, 4H), 2.34-2.39 (m, 1H), 7.37 (t, J = 7.6 Hz, 2H), 7.46-7.53 (m, 2H), 7.80 (d, J = 7.6 Hz, 2H), 9.80 (br s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR (150 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 25.3, 25.8, 30.1, 40.9, 127.4, 128.5, 131.8, 133.3, 156.7, 164.3; IR (KBr) 3201, 2925, 1645, 1556, 1448, 1147, 1043, 694  $\text{cm}^{-1}$ ; Anal. Calcd for  $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}$ : C, 73.01; H, 7.88; N, 12.16. Found: C, 73.25; H, 8.03; N, 12.12.

## 化合物 4j:

Ethyl benzoylhydrazonoacetate : Mp 194 ;  $^1\text{H}$  NMR (600 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 1.39 (t, J = 7.6 Hz, 3H), 4.34 (q, J = 7.6, 2H), 7.12 (br s, 1H), 7.52 (t, J = 7.6 Hz, 2H), 7.61 (t, J = 7.6 Hz, 1H), 7.94 (d, J = 7.6 Hz, 2H);  $^{13}\text{C}$  NMR (150 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 14.0, 61.9, 127.7, 128.8, 129.9, 131.8, 132.9, 162.5; IR (KBr) 3267, 3060, 1647, 1539, 1367, 1281, 1132, 1047, 985, 900, 748, 690  $\text{cm}^{-1}$ ; Anal. Calcd for  $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{ClN}_2\text{O}$ : C, 76.78; H, 5.64; N, 11.19. Found: C, 76.83; H, 5.83; N, 11.17.

## 【 0 0 2 4 】

## 合成例 2

本合成例では以下の手順でプロパギルトリクロロシラン (化合物 2) を調製した。

フッ化銅 (II) (0.50 mmol、和光純薬工業) を含む乾燥エーテル (20 ml) 中に、攪拌しながら 20 で N, N - ジイソプロピルエチルアミン (40 mmol、東京化成工業)、塩化プロパギル (20 mmol、東京化成工業) 又は臭化プロパギル (20 mmol、東京化成工業)、トリクロロシラン (44 mmol、東京化成工業) を順次滴下した。混合物を 20 で 3 ~ 12 時間攪拌し、反応液の一部を採取し重クロロホルムで希釈し、 $^1\text{H}$  - NMR を測定し収率及び生成した化合物 2 とアレニルトリクロロシラン (化合物 3) の比率を決定した。収率 75%、化合物 2 : 化合物 3 => 99 : 1。

## 【 0 0 2 5 】

## 合成例 3

本合成例では以下の手順でアレニルトリクロロシラン (化合物 3) を調整した。

ビス (2, 4 - ペンタジオネート) ニッケル (II) (0.50 mmol、和光純薬工業) を含む 50



乾燥エーテル(20 ml)中に、攪拌しながら20 でN,N-ジイソプロピルエチルアミン(40 mmol)、塩化プロパギル(20 mmol)又は臭化プロパギル(20 mmol)、トリクロロシラン(44 mmol)を順次滴下した。混合物を20 で3~12時間攪拌し、反応液の一部を採取し重クロロホルムで希釈し、<sup>1</sup>H-NMRを測定し収率及び生成した化合物2と化合物3の比率を決定した。収率75%、化合物2:化合物3=1:>99。

【実施例1】

【0026】

本実施例では、N'-(1-フェニルヘキサ-4,5-ジエン-3-イル)ベンゾヒドラジド(化合物5a)を合成した。

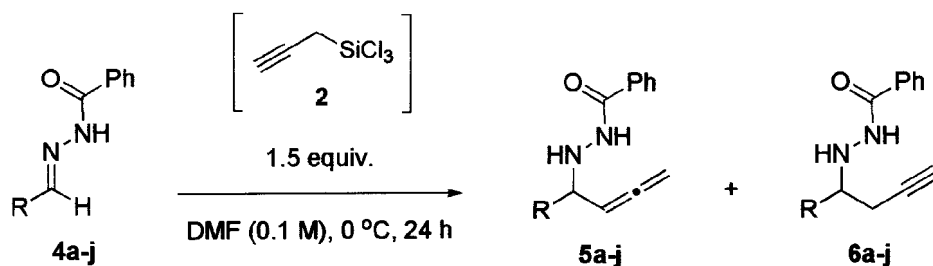
合成例1で得た3-フェニルプロパナル-ベンゾイルヒドラゾン(化合物4a、1.0 mmol)のDMF(10 ml、和光純薬工業)溶液を0 に冷却し、合成例2で調整したプロパギルトリクロロシラン(化合物2)のエーテル溶液(1.5 mmol、濃度はNMRで決定)を滴下した。24時間攪拌後トリエチルアミン(7.5 mmol)のメタノール溶液を滴下して反応を停止した。さらに30分間攪拌し、室温まで昇温、水を加えた後、塩化メチレンで3回抽出した。有機相を併せて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、減圧濃縮し、得られた残渣を調製用薄層クロマトグラフィー(展開液:ヘキサン/酢酸エチル)で精製して化合物5aを収率93%で得た。生成物の物性データを以下に示す。

N'-(1-phenylhexa-4,5-dien-3-yl)benzohydrazide (化合物5a) (表1, entry 1): <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.89 (dt, J = 7.2 Hz, J = 8.1 Hz, 2H), 2.25 (br s, 1H), 2.70 (dt, J = 4.5 Hz, J = 8.1 Hz, 2H), 3.56 (m, 1H), 4.81 (dd, J = 2.4 Hz, J = 7.2 Hz, 2H), 5.18 (dt, J = 6.0 Hz, J = 7.2 Hz, 1H), 7.10-7.28 (m, 5H), 7.38-7.59 (m, 3H), 7.70-7.91 (m, 3H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): (31.4, 34.3, 58.0, 77.3, 94.4, 125.9, 127.5, 128.3, 128.5, 128.6, 132.6, 134.7, 141.9, 167.0, 207.5; IR (neat): 3286, 2932, 1954, 1711, 1638, 1450, 895, 700 cm<sup>-1</sup>; HRMS (ESI) calcd. for C<sub>19</sub>H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>O [M+H]<sup>+</sup>: m/z 292.1576, found: m/z 292.1578.

【0027】

次に、この反応の基質に対する依存性を調べた。その結果を表1に示す。

【表 1】



Entry	Substrate 4: R	Yield [%]	Ratio <sup>a</sup> 5:6
1	<b>4a</b> : PhCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	93	>99:1
2	<b>4b</b> : Ph	85	99:1
3	<b>4c</b> : 4-ClC <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	83	99:1
4	<b>4d</b> : 4-MeOC <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	65	98:2
5	<b>4e</b> : ( <i>E</i> )-PhCH=CH	80	>99:1
6	<b>4f</b> : <sup>n</sup> Pr	80	>99:1
7	<b>4g</b> : <sup>i</sup> Pr	76	>99:1
8	<b>4h</b> : Cy	70	>99:1
9	<b>4i</b> : <sup>t</sup> Bu	68	>99:1
10	<b>4j</b> : CO <sub>2</sub> Et	87	>99:1

<sup>a</sup> Determined by <sup>1</sup>H NMR analysis of the isolated material.

## 【0028】

芳香族ヒドラゾン（化合物 4 b、4 c）及び -ヒドラゾノエステル（化合物 4 j）からは高い選択性と高収率（3%～87%）で目的物が得られた。脂肪族化合物（化合物 4 f～h）及び、 -不飽和化合物もスムーズに反応が進行し、完全な位置選択性で対応する N - アシル - N' - アレニルメチルヒドラジンが得られた（収率 70%～80%、entries 5-8）。

一方、芳香族基質（化合物 4 d）と立体障害のある基質（化合物 4 i）の場合は若干収率が低下した（entry 4, 9）。ほとんど全ての場合において位置選択性は完璧であったが、芳香族ヒドラゾンを用いた場合（化合物 4 b - d）のみ、僅かに選択性が低下し、ホモプロパギル体の生成が検出された（entry 2-4）。

その結果、本発明の方法が特に基質の構造や性質に依存しないことが判った。

## 【0029】

以下、得られた化合物 5 b～5 j の物性データを示す。

N'-(1-Phenylbuta-2,3-dienyl)benzohydrazide (5b):

(表 1, entry 2; R = Ph)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 2.92 (br s, 1H), 4.40-4.50 (m, 1H), 4.75 (dd, J = 2.5 Hz, J = 7.0 Hz, 2H), 5.43 (dt, J = 6.3 Hz, J = 7.0 Hz, 1H), 7.02-7.21 (m, 5H), 7.39-7.62 (m, 3H), 7.76-7.91 (m, 2H); 8.23 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 59.7, 77.8, 92.7, 126.9, 127.2, 127.7, 128.9, 129.2, 132.0, 134.5, 142.8, 166.0, 207.9.

N'-(1-(4-Chlorophenyl)buta-2,3-dienyl)benzohydrazide (5c):

(表 1, entry 3; R = 4-ClC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)

10

20

30

40

50

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 3.36 (br s, 1H), 4.47-4.59 (m, 1H), 4.73 (dd,  $J = 2.4$  Hz,  $J = 7.1$  Hz, 2H), 5.48 (dt,  $J = 6.0$  Hz,  $J = 7.1$  Hz, 1H), 6.95 (d,  $J = 9.6$  Hz, 2H), 7.19 (dd,  $J = 9.6$  Hz, 2H), 7.35-7.59 (m, 3H), 7.79-7.95 (m, 2H); 8.46 (br s, 1H),  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 60.2, 77.6, 92.0, 127.4, 128.6, 128.8, 132.5, 132.8, 134.1, 141.7, 165.9, 208.0.

N'-(1-(4-Methoxyphenyl)buta-2,3-dienyl)benzohydrazide (5d):

(表 1, entry 4; R = 4-MeOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 3.27 (br s, 1H), 3.76 (s, 3H), 4.42-4.47 (m, 1H), 4.70 (dd,  $J = 2.3$  Hz,  $J = 7.0$  Hz, 2H), 5.33 (dt,  $J = 6.3$  Hz,  $J = 7.0$  Hz, 1H), 6.67 (dt,  $J = 9.3$  Hz, 2H), 6.90 (dt,  $J = 9.3$  Hz, 2H), 7.38-7.57 (m, 3H), 7.77-7.89 (m, 2H); 8.18 (br s, 1H),  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 55.9, 59.5, 76.8, 92.0, 114.0, 127.9, 128.2, 128.8, 132.6, 134.0, 135.5, 158.9, 166.3, 208.0.

N'-((E)-1-Phenylhexa-1,4,5-trien-3-yl)benzohydrazide (5e):

(表 1, entry 5; R = (E)-PhCH=CH)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 2.87 (br s, 1H), 3.90-4.04 (m, 1H), 4.78 (dd,  $J = 2.6$  Hz,  $J = 7.3$  Hz, 2H), 5.48 (dt,  $J = 6.2$  Hz,  $J = 7.3$  Hz, 1H), 6.16-6.21 (m, 1H), 6.50-6.56 (m, 1H), 7.07-7.35 (m, 5H), 7.38-7.60 (m, 3H), 7.79-7.97 (m, 2H), 8.26 (br s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 58.9, 76.8, 92.5, 123.7, 126.0, 127.5, 128.1, 128.8, 129.0, 129.2, 132.2, 134.5, 135.0, 165.7, 208.1.

N'-(Hepta-1,2-dien-4-yl)benzohydrazide (5f):

(表 1, entry 6; R = <sup>n</sup>Pr)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 0.91-0.98 (m, 3H), 1.35-1.59 (m, 4H), 3.20-3.39 (m, 2H), 4.68 (dd,  $J = 2.1$  Hz,  $J = 7.4$  Hz, 2H), 5.31 (dt,  $J = 6.0$  Hz,  $J = 7.4$  Hz, 1H), 7.40-7.59 (m, 3H), 7.72-7.86 (m, 2H), 8.27 (br s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 14.5, 17.9, 32.4, 55.8, 75.8, 93.0, 127.5, 128.6, 131.9, 134.1, 165.8, 207.4.

N'-(2-Methylhexa-4,5-dien-3-yl)benzohydrazide (5g):

(表 1, entry 7; R = <sup>i</sup>Pr)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 1.05 (d,  $J = 7.5$  Hz, 6H), 2.17 (m, 1H), 3.20-3.38 (m, 2H), 4.75 (dd,  $J = 2.5$  Hz,  $J = 7.2$  Hz, 2H), 5.44 (dt,  $J = 6.4$  Hz,  $J = 7.2$  Hz, 1H), 7.37-7.55 (m, 3H), 7.75-7.94 (m, 2H), 8.15 (br s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 17.8, 29.6, 63.3, 75.7, 93.6, 127.4, 128.7, 132.2, 134.6, 165.6, 207.7.

N'-(1-Cyclohexylbuta-2,3-dienyl)benzohydrazide (5h):

(表 1, entry 8; R = Cy)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 1.32-1.56 (m, 10H), 1.68-1.75 (m, 1H), 3.17 (br s, 1H), 3.27-3.36 (m, 1H), 4.66 (dd,  $J = 2.3$  Hz,  $J = 6.9$  Hz, 2H), 5.31 (dt,  $J = 6.1$  Hz,  $J = 6.9$  Hz, 1H), 7.32-7.51 (m, 3H), 7.79-8.15 (m, 3H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 26.7, 27.8, 28.2, 29.9, 56.7, 76.2, 92.8, 127.5, 128.5, 132.0, 134.3, 165.9, 207.9.

N'-(2,2-Dimethylhexa-4,5-dien-3-yl)benzohydrazide (5i):

(表 1, entry 9; R = <sup>t</sup>Bu)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 1.02 (s, 9H), 3.16-3.28 (m, 2H), 4.75 (dd,  $J = 2.3$  Hz,  $J = 7.0$  Hz, 2H), 5.40 (dt,  $J = 6.0$  Hz,  $J = 7.0$  Hz, 1H), 7.42-7.64 (m, 3H), 7.73-7.96 (m, 2H), 8.30 (br s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 24.2, 34.8, 72.3, 75.5, 93.6, 127.5, 128.4, 131.9, 134.4, 165.8, 207.8.

Ethyl 2-(Benzamido)penta-3,4-dienoate (5j):

(表 1, entry 10; R = CO<sub>2</sub>Et)

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 400 MHz): 1.28 (t,  $J = 7.1$  Hz, 3H), 3.37 (br s, 1H), 4.10-4.21 (m, 3H), 4.74 (dd,  $J = 2.5$  Hz,  $J = 7.2$  Hz, 2H), 5.39 (dt,  $J = 6.2$  Hz,  $J = 7.2$  Hz, 1H), 7.40-7.55 (m, 3H), 7.74-7.90 (m, 2H), 8.45 (br s, 1H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ , 100 MHz): 14.5, 17.9, 32.4, 55.8, 75.8, 93.0, 127.5, 128.6, 131.9, 134.1, 165.8, 207.4.

0 MHz): 14.1, 61.0, 63.9, 76.9, 92.7, 127.5, 128.8, 132.5, 134.3, 165.9, 171.5, 208.0.

【実施例 2】

【0030】

本実施例では、N'-(1-フェニルヘキサ-5-イン-3-イル)ベンゾヒドラジド(化合物6a)を合成した。

プロピオンアルデヒドベンゾイルヒドラゾン(化合物4a、1.0 mmol)のDMF(10 ml)溶液に10 でN,N-ジイソプロピルエチルアミン(1.5 mmol)と合成例3で調製した化合物3のエーテル溶液(1.5 mmol、濃度はNMRで決定)を滴下した。24時間攪拌後トリエチルアミン(7.5 mmol)のメタノール溶液を滴下して反応を停止した。さらに30分間攪拌し、室温まで昇温、水を加えた後、塩化メチレンで3回抽出した。有機相を併せて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、減圧濃縮し、得られた残渣を調製用薄層クロマトグラフィー(展開液:ヘキサン/酢酸エチル)で精製して化合物6aを収率85%で得た。生成物の物性データを以下に示す。

N'-(1-phenylhex-5-yn-3-yl)benzohydrazide(化合物6a)(表2, entry 1):  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ ): 1.79-2.02 (m, 3H), 2.08 (t, J = 2.7 Hz, 1H), 2.26-2.49 (m, 2H), 2.65-2.89 (m, 2H), 3.29 (tt, J = 5.4 Hz, J = 11.7 Hz, 1H), 7.11-7.24 (m, 5H), 7.31-7.55 (m, 3H), 7.65-7.85 (m, 3H);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ ): (29.0, 29.9, 32.1, 58.5, 71.2, 80.8, 126.2, 127.8, 128.1, 128.6, 129.0, 132.9, 134.9, 141.2, 166.7; IR (neat): 3290, 2926, 2118, 1705, 1644, 1451, 880, 698  $\text{cm}^{-1}$ ; HRMS (ESI) calcd. for  $\text{C}_{19}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}$  [ $\text{M} + \text{H}$ ] $^+$ : m/z 292.1576, found: m/z 292.1575.

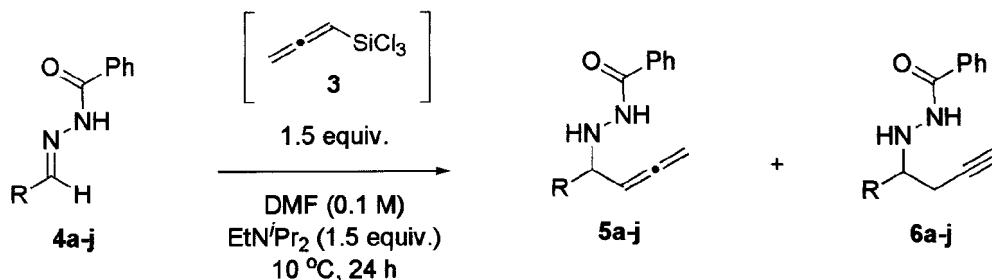
【0031】

次に、この反応の基質に対する依存性を調べた。その結果を表2に示す。

10

20

【表 2】



Entry	Substrate <b>4</b> : R	Yield [%]	Ratio <sup>a</sup> <b>5:6</b>
1	<b>4a</b> : PhCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	85	1:>99
2	<b>4b</b> : Ph	72	1:99
3	<b>4c</b> : 4-ClC <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	70	1:99
4	<b>4d</b> : 4-MeOC <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	55	1:99
5	<b>4e</b> : (E)-PhCH=CH	73	1:>99
6	<b>4f</b> : <sup>n</sup> Pr	69	1:>99
7	<b>4g</b> : <sup>i</sup> Pr	60	1:>99
8	<b>4h</b> : Cy	58	1:>99
9	<b>4i</b> : <sup>t</sup> Bu	63	1:>99
10	<b>4j</b> : CO <sub>2</sub> Et	76	1:>99

<sup>a</sup> Determined by <sup>1</sup>H NMR analysis of the isolated material.

## 【0032】

種々のヒドラゾン（化合物 **4 a - j**）とアレニルトリクロロシラン（化合物 **3**）との反応の結果、収率はプロパギルシラン（化合物 **2**）を用いた反応に比べると若干低下した。芳香族ヒドラゾン（化合物 **4 b**、**4 c**）及び、 $\alpha$ -不飽和体（化合物 **4 j**）、 $\alpha$ -ヒドラゾノエステル（化合物 **4 j**）からは、良好な選択性で対応する N - アシル - N' - ホモプロパギルヒドラジン（化合物 **6**）が 70 ~ 76 % で得られた（表 2, entry 2,3,5,10）。脂肪族の基質（化合物 **4 f - 4 i**）も化合物 **3** と円滑に反応して目的物（化合物 **6 f - 6 i**）が 58 ~ 69 % で得られた（entry 6-9）。

この場合もほとんどの場合、位置選択性は完璧であり、芳香族ヒドラゾン（化合物 **4 b - 4 d**）を用いた場合のみ僅かにアレニル体が検出された（entry 2-4）。

## 【0033】

以下、得られた化合物 **6 b ~ 6 j** の物性データを示す。

N'-(1-Phenylbut-3-ynyl)benzohydrazide (**6b**):

(表 2, entry 2; R = Ph)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.87 (t, J = 2.5 Hz, 1H), 2.41-2.75 (m, 3H), 4.01-4.13 (m, 1H), 7.05-7.18 (m, 5H), 7.39-7.59 (m, 3H), 7.76-7.92 (m, 2H), 8.22 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 25.9, 58.7, 70.5, 87.2, 126.9, 127.0, 127.7, 128.5, 128.9, 132.2, 134.4, 143.3, 165.9.

N'-(1-(4-Chlorophenyl)but-3-ynyl)benzohydrazide (**6c**):

(表 2, entry 3; R = 4-ClC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.95 (t, J = 2.4 Hz, 1H), 2.43-2.65 (m, 2H), 2.96 (b

10

20

30

40

50

r s, 1H), 4.21 (tt, J = 5.1 Hz, J = 11.4 Hz, 1H), 7.02 (d, J = 9.0 Hz, 2H), 7.16 (d, J = 9.0 Hz, 2H), 7.34-7.55 (m, 3H), 7.80-8.05 (m, 3H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 25.9, 58.6, 69.9, 87.0, 127.5, 128.5, 128.9, 132.1, 132.4, 134.5, 141.9, 165.8.

N'-(1-(4-Methoxyphenyl)but-3-ynyl)benzohydrazide (6d):

(表 2, entry 4; R = 4-MeOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.92 (t, J = 2.4 Hz, 1H), 2.40-2.77 (m, 3H), 3.97-4.11 (m, 1H), 3.76 (s, 3H), 6.70 (t, J = 8.9 Hz, 2H), 7.03 (t, J = 8.9 Hz, 2H), 7.39-7.56 (m, 3H), 7.70-7.91 (m, 2H), 8.29 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz):

25.9, 56.3, 58.7, 69.8, 87.1, 114.4, 127.6, 128.1, 128.9, 132.2, 134.1, 135.4, 158.7, 165.6. 10

N'-((E)-1-Phenylhex-1-en-5-yn-3-yl)benzohydrazide (6e):

(表 2, entry 5; R = (E)-PhCH=CH)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.88 (t, J = 2.5 Hz, 1H), 2.16-2.60 (m, 3H), 3.25-3.37 (m, 1H), 6.07-6.11 (m, 1H), 6.42-6.48 (m, 1H), 7.14-7.30 (m, 5H), 7.45-7.67 (m, 3H), 7.72-7.92 (m, 2H), 8.09 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 27.0, 58.1, 69.9, 86.9, 126.3, 127.5, 128.2, 128.6, 128.9, 129.2, 129.5, 132.0, 134.5, 135.3, 165.7.

N'-(Hept-1-yn-4-yl)benzohydrazide (6f):

(表 2, entry 6; R = <sup>n</sup>Pr)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 0.90-1.02 (m, 3H), 1.30-1.54 (m, 4H), 1.84 (t, J = 2.5 Hz, 1H), 2.10-2.39 (m, 2H), 2.49-2.70 (m, 2H), 7.31-7.55 (m, 3H), 7.65-7.85 (m, 2H), 8.09 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 14.3, 16.9, 31.8, 34.5, 55.2, 69.4, 83.9, 127.7, 128.9, 132.2, 134.0, 165.6.

N'-(2-Methylhex-5-yn-3-yl)benzohydrazide (6g):

(表 2, entry 7; R = <sup>i</sup>Pr)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.01 (d, J = 7.4 Hz, 6H), 1.85 (t, J = 2.4 Hz, 1H), 2.00-2.11 (m, 1H), 2.17-2.68 (m, 4H), 7.37-7.52 (m, 3H), 7.69-7.90 (m, 2H), 8.17 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 17.0, 28.9, 30.8, 62.3, 69.4, 84.7, 127.5, 128.8, 132.0, 134.3, 165.9. 30

N'-(1-Cyclohexylbut-3-ynyl)benzohydrazide (6h):

(表 2, entry 8; R = Cy)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.30-1.53 (m, 10H), 1.65-1.72 (m, 1H), 1.89 (t, J = 2.6 Hz, 1H), 2.29-2.76 (m, 3H), 2.79-2.86 (m, 1H), 7.37-7.57 (m, 3H), 7.69-8.05 (m, 3H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 26.0, 27.5, 28.4, 29.7, 39.0, 58.5, 69.2, 83.8, 127.6, 128.5, 132.6, 134.2, 165.7.

N'-(2,2-Dimethylhex-5-yn-3-yl)benzohydrazide (6i):

(表 2, entry 9; R = <sup>t</sup>Bu)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.07 (s, 9H), 1.90 (t, J = 2.5 Hz, 1H), 2.15-2.69 (m, 4H), 7.38-7.59 (m, 3H), 7.66-7.90 (m, 2H), 8.25 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 23.9, 27.5, 33.0, 69.7, 70.9, 84.6, 127.6, 128.9, 132.1, 134.2, 166.0. 40

Ethyl 2-(Benzamido)pent-4-ynoate (6j):

(表 2, entry 10; R = CO<sub>2</sub>Et)

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz): 1.32 (t, J = 7.2 Hz, 3H), 1.85 (t, J = 2.5 Hz, 1H), 2.00 (br s, 1H), 2.48-2.79 (m, 3H), 3.80-3.89 (m, 1H), 4.15 (q, J = 7.2 Hz, 2H), 7.34-7.61 (m, 3H), 7.75-7.90 (m, 2H), 8.19 (br s, 1H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>, 100 MHz): 14.0, 22.7, 61.5, 61.9, 70.9, 87.4, 127.6, 129.0, 132.1, 134.4, 166.1, 172.5. 50

## 【 0 0 3 4 】

本発明の方法により製造されるN - アシルヒドラジン及びそれらから誘導されるアミン化合物はピロリジン誘導体の原料になるなど (Org. Lett. 2001, 3, 511-514)、医薬品などファインケミカルズの合成中間体として有用である。

---

フロントページの続き

(72)発明者 杉浦 正晴

神奈川県横浜市金沢区能見台 6 - 1 1 - 5 藤井方

(72)発明者 シュナイダー, ウヴェ

東京都目黒区目黒 2 - 2 - 9 - 3 0 3

Fターム(参考) 4H006 AA02 AC52 AC59 BA08 BA37 BA51 BA69 BA90 BB20