

(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2005-75800  
(P2005-75800A)

(43) 公開日 平成17年3月24日(2005.3.24)

(51) Int. Cl. <sup>7</sup>	F I	テーマコード (参考)
<b>C07C 1/28</b>	C07C 1/28	4H006
<b>C07C 15/24</b>	C07C 15/24	4H039
<b>C07C 15/58</b>	C07C 15/58	
<b>C07D 333/76</b>	C07D 333/76	
<b>// C07B 61/00</b>	C07B 61/00 300	
審査請求 未請求 請求項の数 16 O L (全 28 頁)		

(21) 出願番号	特願2003-310135 (P2003-310135)	(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15年9月2日(2003.9.2)	(74) 代理人	100112726 弁理士 黒田 薫
		(74) 代理人	100092783 弁理士 小林 浩
		(72) 発明者	高橋 保 北海道札幌市中央区南13条西21丁目1-3-404
		Fターム(参考)	4H006 AA02 AC24 AC28 BA25 BA32 BA39 BA44 BE12 BE13 4H039 CA42 CH20 CH30

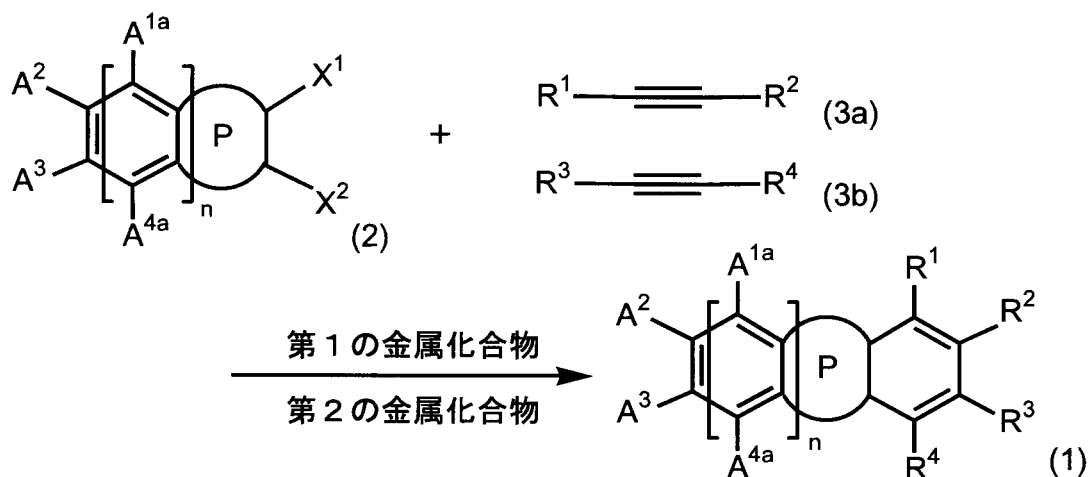
(54) 【発明の名称】 多置換アセン類の製造方法

(57) 【要約】

【課題】 より簡便に多置換アセン類が得られ、しかも、使用する遷移金属の量が少なくて済む多置換アセン類の製造方法の提供。

【解決手段】 第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、芳香族化合物(2)と、アセチレン(3a)及びアセチレン(3b)とを反応させて、多置換アセン類(1)を得る。

【化1】

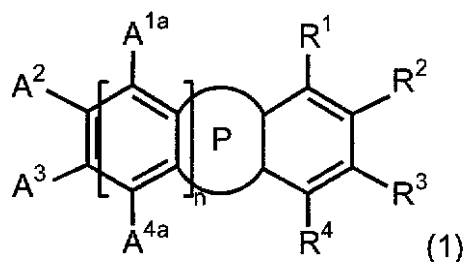


## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

下記式(1)で示される多置換アセン類の製造方法であって、

## 【化 1】



10

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4a}$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリールオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリールオキシカルボニル基；シアノ基(  $-CN$  )；カルバモイル基(  $-C(=O)NH_2$  )；ハロホルミル基(  $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$ はハロゲン原子を示す。)；ホルミル基(  $-C(=O)-H$  )；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基であり、

20

ただし、 $A^2$ 及び $A^3$ は、互いに架橋して $C_4 \sim C_{20}$ 飽和環又は不飽和環を形成してもよく、前記環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子又は式  $-N(B)-$  で示される基(式中、 $B$ は水素原子又は $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。)で中断されていてもよく、かつ、置換基を有していてもよく、

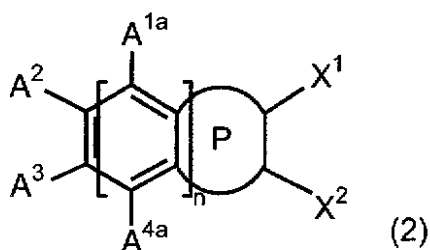
$P$ 環は、置換基を有していてもよい芳香環を示し、

$n$ は、 $1 \sim 10$ の整数である。]

第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、下記式(2)で示される芳香族化合物と、

30

## 【化 2】

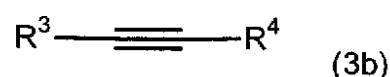
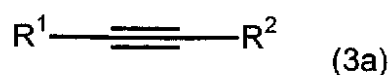


[式中、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、 $P$ 環及び $n$ は、上記の意味を有する。 $X^1$ 及び $X^2$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ハロゲン原子である。]

40

下記式(3a)で示されるアセチレン及び下記式(3b)で示されるアセチレンと

## 【化 3】



[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。]  
を反応させることを特徴とする多置換アセン類の製造方法。

50

## 【請求項 2】

P 環が、窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含む、置換基を有していてもよい 5 ~ 7 員複素芳香環である、請求項 1 に記載の多置換アセン類の製造方法。

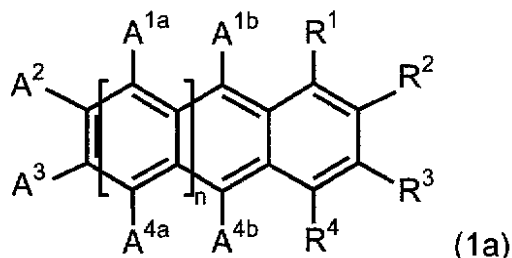
## 【請求項 3】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$  及び  $A^{4a}$  が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基である、請求項 1 又は 2 に記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 4】

前記式 (1) で示される多置換アセン類が、下記式 (1a) で示される化合物であり、

## 【化 4】



10

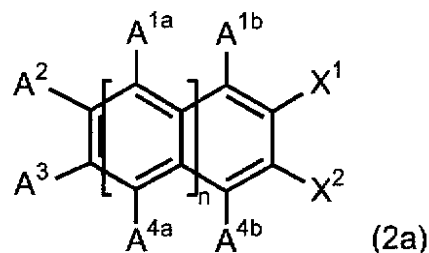
[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$  及び  $n$  は、上記の意味を有する。

$A^{1b}$  及び  $A^{4b}$  は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基；置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  アルコキシ基；置換基を有していてもよい  $C_6 \sim C_{20}$  アリールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい  $C_7 \sim C_{20}$  アルキルアリールオキシ基；置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい  $C_6 \sim C_{20}$  アリールオキシカルボニル基；シアノ基 (  $-CN$  )；カルバモイル基 (  $-C(=O)NH_2$  )；ハロホルミル基 (  $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$  はハロゲン原子を示す。 )；ホルミル基 (  $-C(=O)-H$  )；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基である。 ]

20

前記式 (2) で示される芳香族化合物が、下記式 (2a) で示される化合物である、

## 【化 5】



30

[ 式中、 $A^{1a}$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、 $A^{4b}$ 、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $n$  は、上記の意味を有する。 ]

請求項 1 に記載の多置換アセン類の製造方法。

40

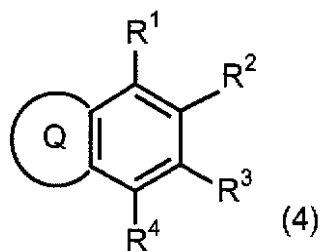
## 【請求項 5】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$  及び  $A^{4b}$  が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基である、請求項 4 に記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 6】

下記式 (4) で示される多置換アセン類の製造方法であって、

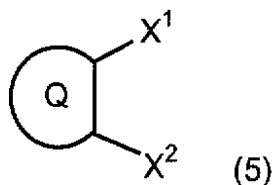
## 【化6】



[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリールオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリールオキシカルボニル基；シアノ基（ $-CN$ ）；カルバモイル基（ $-C(=O)NH_2$ ）；ハロホルミル基（ $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$ はハロゲン原子を示す。）；ホルミル基（ $-C(=O)-H$ ）；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基であり、  
Q環は、置換基を有していてもよい芳香環を示す。]

第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、下記式(5)で示される芳香族化合物と、

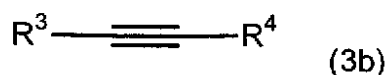
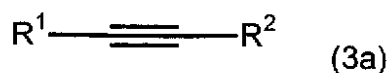
## 【化7】



[ 式中、Q環は、上記の意味を有する。 $X^1$ 及び $X^2$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ハロゲン原子である。]

下記式(3a)で示されるアセチレン及び下記式(3b)で示されるアセチレンと

## 【化8】



[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。]  
を反応させることを特徴とする多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項7】

Q環が、窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含む、置換基を有していてもよい5～7員複素芳香環である、請求項6に記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項8】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である、請求項6又は7に記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項9】

前記式(4)で示される多置換アセン類が、下記式(4a)で示される化合物であり、

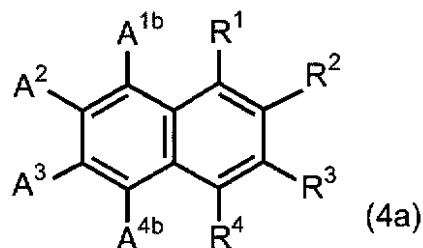
10

20

30

40

## 【化 9】



[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。]

10

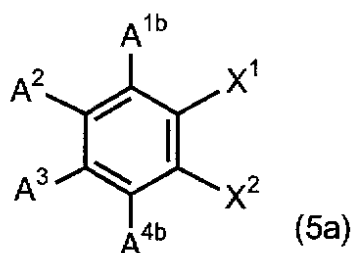
$A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリアルオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシカルボニル基；シアノ基（ $-CN$ ）；カルバモイル基（ $-C(=O)NH_2$ ）；ハロホルミル基（ $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$ はハロゲン原子を示す。）；ホルミル基（ $-C(=O)-H$ ）；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基であり、

ただし、 $A^{1b}$ 及び $A^2$ 、 $A^2$ 及び $A^3$ 、並びに、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ は、互いに架橋して $C_4 \sim C_{20}$ 飽和環又は不飽和環を形成してもよく、前記環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子又は式 $-N(B)-$ で示される基（式中、 $B$ は水素原子又は $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。）で中断されていてもよく、かつ、置換基を有していてもよい。]

20

前記式（5）で示される芳香族化合物が、下記式（5a）で示される化合物である、

## 【化 10】



30

[ 式中、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4b}$ 、 $X^1$ 及び $X^2$ は、上記の意味を有する。]

請求項 6 記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 10】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である、請求項 9 に記載の多置換アセン類の製造方法。

40

## 【請求項 11】

前記第 1 の金属化合物が、後周期遷移金属を含む、請求項 1 ~ 10 のいずれかに記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 12】

前記後周期遷移金属が、パラジウム又はニッケルである、請求項 11 に記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 13】

前記第 2 の金属化合物が、銀イオン、銅イオン、タリウムイオン、金イオン又はマンガンイオンを含む金属塩である、請求項 1 ~ 12 のいずれかに記載の多置換アセン類の製造方法。

50

## 【請求項 1 4】

$X^1$  及び  $X^2$  が、それぞれ、互いに独立して、同一または異なって、ヨウ素又は臭素である、請求項 1 ~ 1 3 のいずれかに記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 1 5】

前記式 (3 a) で表されるアセチレンと前記式 (3 b) で表されるアセチレンとが同一である、請求項 1 ~ 1 4 のいずれかに記載の多置換アセン類の製造方法。

## 【請求項 1 6】

$R^1$  及び  $R^2$ 、並びに、 $R^3$  及び  $R^4$  が、それぞれ同一の基である、請求項 1 5 に記載の多置換アセン類の製造方法。

10

## 【発明の詳細な説明】

## 【技術分野】

## 【0001】

本発明は、多置換アセン類の製造方法に関する。

## 【背景技術】

## 【0002】

ナフタレン等の多置換アセン類は、機能性材料として有用であり、置換基を導入することにより、その機能、物性を制御することができる。このため、所望の置換基を導入した多置換アセン類の製造法が所望されていた。

## 【0003】

従来、置換基を導入した多置換アセン類を合成する方法として、アセチレン類をジルコニウム等の遷移金属上に導入したメタラシクロペンタジエンを予め合成し、このメタラシクロペンタジエンと、2位と3位の炭素にハロゲン原子を有するベンゼン誘導体とを反応させる方法が知られていた(特開平9-301899号公報:特許文献1)。しかしながら、この方法によると、一旦メタラシクロペンタジエンを合成する必要があり、しかも、メタラシクロペンタジエンとベンゼン誘導体との反応は量論反応であったため、高価な遷移金属を量論量使用する必要があった。

20

## 【0004】

【特許文献1】特開平9-301899号公報

## 【発明の開示】

30

## 【発明が解決しようとする課題】

## 【0005】

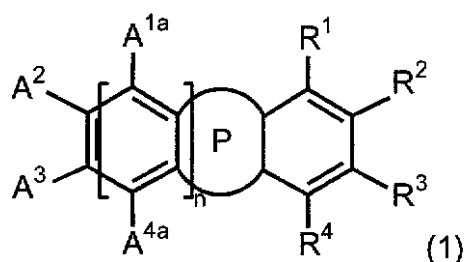
従って、より簡便に多置換アセン類が得られ、しかも、使用する遷移金属の量が少なく済む多置換アセン類の製造方法が所望されていた。

## 【課題を解決するための手段】

## 【0006】

本発明の第1態様では、下記式(1)で示される多置換アセン類の製造方法であって、

## 【化11】



40

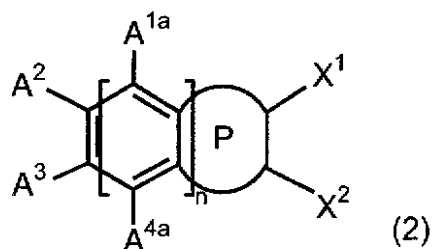
[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4a}$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有してもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有してもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有してもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリーロキシ基；置換基を有してもよいアミノ基；置換基を有してもよいシリル基；

50

水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリーールオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリーールオキシカルボニル基；シアノ基（ $-CN$ ）；カルバモイル基（ $-C(=O)NH_2$ ）；ハロホルミル基（ $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$ はハロゲン原子を示す。）；ホルミル基（ $-C(=O)-H$ ）；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基であり、ただし、 $A^2$ 及び $A^3$ は、互いに架橋して $C_4 \sim C_{20}$ 飽和環又は不飽和環を形成してもよく、前記環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子又は式 $-N(B)-$ で示される基（式中、 $B$ は水素原子又は $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。）で中断されていてもよく、かつ、置換基を有していてもよく、 $P$ 環は、置換基を有していてもよい芳香環を示し、 $n$ は、 $1 \sim 10$ の整数である。】第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、下記式（2）で示される芳香族化合物と、

10

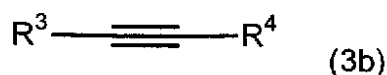
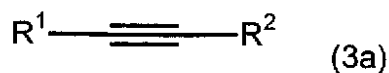
【化12】



【式中、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、 $P$ 環及び $n$ は、上記の意味を有する。 $X^1$ 及び $X^2$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ハロゲン原子である。】下記式（3a）で示されるアセチレン及び下記式（3b）で示されるアセチレンと

20

【化13】



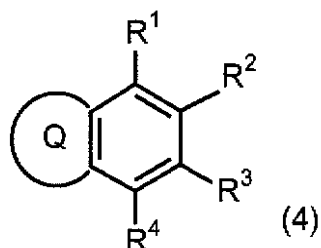
【式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。】を反応させることを特徴とする多置換アセン類の製造方法が提供される。

30

【0007】

本発明の第2態様では、下記式（4）で示される多置換アセン類の製造方法であって、

【化14】



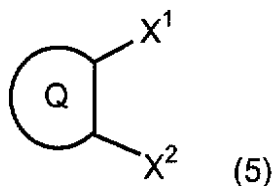
【式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリーールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリーールオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリーールオキシカルボニル基；シアノ基（ $-CN$ ）；カルバモイル基（ $-C(=O)NH_2$ ）；ハロホルミル基（ $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$ はハロゲン原子を示す。）；ホルミル基（ $-C(=O)-H$ ）

40

50

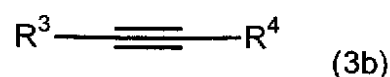
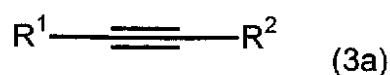
；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基であり、Q環は、置換基を有していてもよい芳香環を示す。]第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、下記式(5)で示される芳香族化合物と、

【化15】



[式中、Q環は、上記の意味を有する。X<sup>1</sup>及びX<sup>2</sup>は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ハロゲン原子である。]下記式(3a)で示されるアセチレン及び下記式(3b)で示されるアセチレンと

【化16】



[式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は、上記の意味を有する。]を反応させることを特徴とする多置換アセン類の製造方法が提供される。

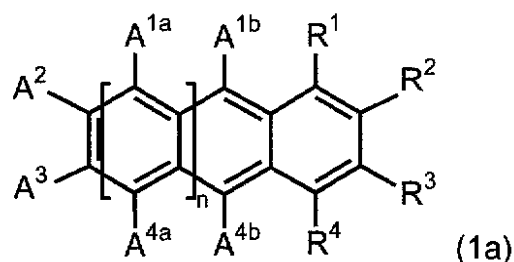
【0008】

本発明の第1態様において、P環が、窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含む、置換基を有していてもよい5~7員複素芳香環であってもよく、この場合、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、A<sup>1a</sup>、A<sup>2</sup>、A<sup>3</sup>及びA<sup>4a</sup>が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよいC<sub>1</sub>~C<sub>20</sub>炭化水素基であることが好ましい。

【0009】

本発明の第1態様において、前記式(1)で示される多置換アセン類が、下記式(1a)で示される化合物であり、

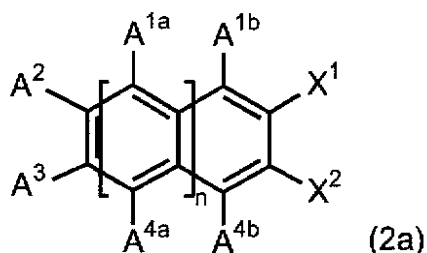
【化17】



[式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、A<sup>1a</sup>、A<sup>2</sup>、A<sup>3</sup>、A<sup>4a</sup>及びnは、上記の意味を有する。A<sup>1b</sup>及びA<sup>4b</sup>は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよいC<sub>1</sub>~C<sub>20</sub>炭化水素基；置換基を有していてもよいC<sub>1</sub>~C<sub>20</sub>アルコキシ基；置換基を有していてもよいC<sub>6</sub>~C<sub>20</sub>アリールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよいC<sub>7</sub>~C<sub>20</sub>アルキルアリールオキシ基；置換基を有していてもよいC<sub>1</sub>~C<sub>20</sub>アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよいC<sub>6</sub>~C<sub>20</sub>アリールオキシカルボニル基；シアノ基(-CN)；カルバモイル基(-C(=O)NH<sub>2</sub>)；ハロホルミル基(-C(=O)-X、式中、Xはハロゲン原子を示す。)；ホルミル基(-C(=O)-H)；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基である。]前記式(2)で示される芳香族化合物が、下記式(2a)で示される化合物であってもよく、



## 【化18】



[ 式中、 $A^{1a}$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、 $A^{4b}$ 、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $n$ は、上記の意味を有する。 ] 10  
 この場合、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 及び $A^{4b}$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基であることが好ましい。

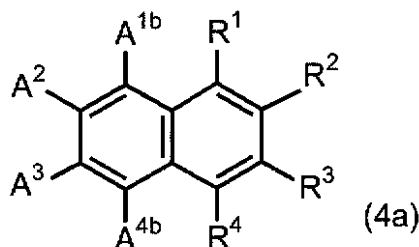
## 【0010】

また、本発明の第2態様において、Q環が、窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含む、置換基を有していてもよい5～7員複素芳香環であってもよく、この場合、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基であることが好ましい。

## 【0011】

また、本発明の第2態様において、前記式(4)で示される多置換アセン類が、下記式(4a)で示される化合物であり、 20

## 【化19】

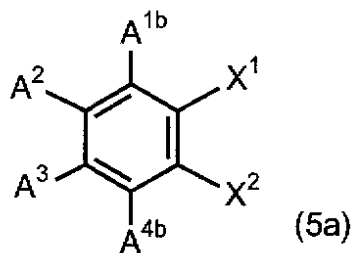


30

[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。

$A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルコキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリアルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルコキシカルボニル基；シアノ基(-CN)；カルバモイル基(-C(=O)NH<sub>2</sub>)；ハロホルミル基(-C(=O)-X、式中、Xはハロゲン原子を示す。)；ホルミル基(-C(=O)-H)；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基であり、ただし、 $A^{1b}$ 及び $A^2$ 、 $A^2$ 及び $A^3$ 、並びに、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ は、互いに架橋して $C_4 \sim C_{20}$ 飽和環又は不飽和環を形成してもよく、前記環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子又は式-N(B)-で示される基(式中、Bは水素原子又は $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。)で中断されていてもよく、かつ、置換基を有していてもよい。]前記式(5)で示される芳香族化合物が、下記式(5a)で示される化合物であってもよく、 40

【化 2 0】



[ 式中、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4b}$ 、 $X^1$ 及び $X^2$ は、上記の意味を有する。] この場合、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基であることが好ましい。

10

【0012】

本発明の第1態様および第2態様において、前記第1の金属化合物が、後周期遷移金属を含むことが好ましく、前記後周期遷移金属が、パラジウム又はニッケルであることが更に好ましい。

【0013】

また、本発明の第1態様および第2態様において、前記第2の金属化合物が、銀イオン、銅イオン、タリウムイオン、金イオン又はマンガンイオンを含む金属塩であることが好ましい。

20

【0014】

また、本発明の第1態様および第2態様において、 $X^1$ 及び $X^2$ が、それぞれ、互いに独立して、同一または異なって、ヨウ素又は臭素であることが好ましい。

【0015】

また、本発明の第1態様および第2態様において、前記式(3a)で表されるアセチレンと前記式(3b)で表されるアセチレンとが同一であることが好ましい。

【0016】

また、本発明の第1態様および第2態様において、 $R^1$ 及び $R^2$ 、並びに、 $R^3$ 及び $R^4$ が、それぞれ同一の基であることが好ましい。

30

【発明の効果】

【0017】

本発明の方法により、遷移金属の使用量を少なくしながら、より簡便に多置換アセン類を得ることができる。

【発明を実施するための最良の形態】

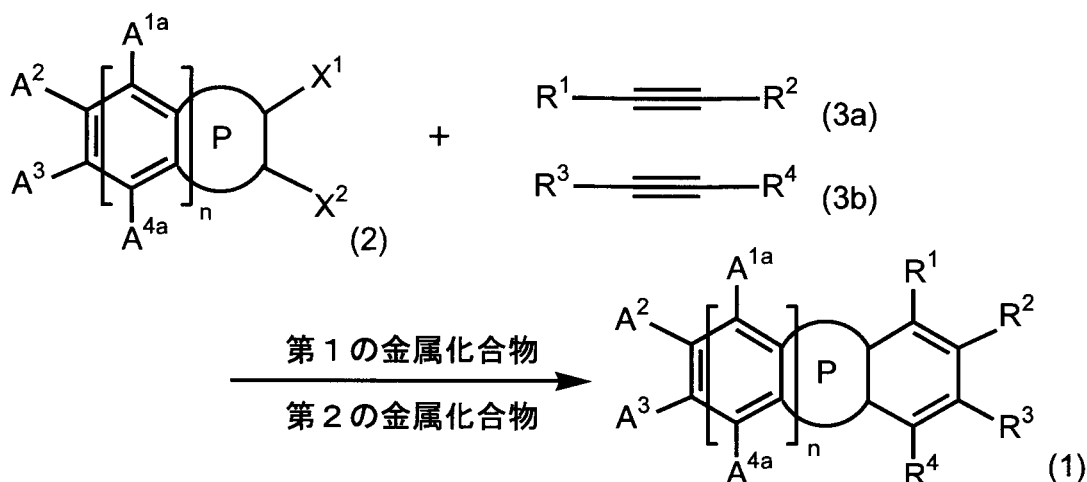
【0018】

本発明の第1態様では、第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、下記式(2)で示される芳香族化合物と、下記式(3a)で示されるアセチレン及び下記式(3b)で示されるアセチレンとを反応させることを特徴とする下記式(1)で示される多置換アセン類の製造方法が提供される。

40

【0019】

## 【化 2 1】



10

[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、 $X^1$ 、 $X^2$ 、P 環及び  $n$  は、上記の意味を有する。]

## 【0020】

上記式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$  及び  $A^{4a}$  は、それぞれ互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基；置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  アルコキシ基；置換基を有していてもよい  $C_6 \sim C_{20}$  アリールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい  $C_7 \sim C_{20}$  アルキルアリールオキシ基；置換基を有していてもよい  $C_1 \sim C_{20}$  アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい  $C_6 \sim C_{20}$  アリールオキシカルボニル基；シアノ基（ $-CN$ ）；カルバモイル基（ $-C(=O)NH_2$ ）；ハロホルミル基（ $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$  はハロゲン原子を示す。）；ホルミル基（ $-C(=O)-H$ ）；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基である。

20

## 【0021】

本明細書において、「 $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基」の炭化水素基は、飽和若しくは不飽和の非環式であってもよいし、飽和若しくは不飽和の環式であってもよい。 $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基が非環式の場合には、線状でもよいし、枝分かれでもよい。「 $C_1 \sim C_{20}$  炭化水素基」には、 $C_1 \sim C_{20}$  アルキル基、 $C_2 \sim C_{20}$  アルケニル基、 $C_2 \sim C_{20}$  アルキニル基、 $C_4 \sim C_{20}$  アルキルジエニル基、 $C_6 \sim C_{18}$  アリール基、 $C_7 \sim C_{20}$  アルキルアリール基、 $C_7 \sim C_{20}$  アリールアルキル基、 $C_4 \sim C_{20}$  シクロアルキル基、 $C_4 \sim C_{20}$  シクロアルケニル基、（ $C_3 \sim C_{10}$  シクロアルキル） $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基などが含まれる。

30

## 【0022】

本明細書において、「 $C_1 \sim C_{20}$  アルキル基」は、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基であることが好ましく、 $C_1 \sim C_6$  アルキル基であることが更に好ましい。アルキル基の例としては、制限するわけではないが、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、 $n$ -ブチル、 $sec$ -ブチル、 $tert$ -ブチル、ペンチル、ヘキシル、ドデカニル等を挙げることができる。

40

## 【0023】

本明細書において、「 $C_2 \sim C_{20}$  アルケニル基」は、 $C_2 \sim C_{10}$  アルケニル基であることが好ましく、 $C_2 \sim C_6$  アルケニル基であることが更に好ましい。アルケニル基の例としては、制限するわけではないが、ビニル、アリル、プロペニル、イソプロペニル、2-メチル-1-プロペニル、2-メチルアリル、2-ブテニル等を挙げることができる。

## 【0024】

本明細書において、「 $C_2 \sim C_{20}$  アルキニル基」は、 $C_2 \sim C_{10}$  アルキニル基であることが好ましく、 $C_2 \sim C_6$  アルキニル基であることが更に好ましい。アルキニル基の例として

50

は、制限するわけではないが、エチニル、1 - プロピニル、2 - プロピニル、1 - ブチニル、2 - ブチニル、3 - ブチニル、1 - ペンチニル、2 - ペンチニル、3 - ペンチニル、4 - ペンチニル等を挙げることができる。

**【0025】**

本明細書において、「 $C_4 \sim C_{20}$ アルキルジエニル基」は、 $C_4 \sim C_{10}$ アルキルジエニル基であることが好ましく、 $C_4 \sim C_6$ アルキルジエニル基であることが更に好ましい。アルキルジエニル基の例としては、制限するわけではないが、1, 3 - ブタジエニル等を挙げることができる。

**【0026】**

本明細書において、「 $C_6 \sim C_{18}$ アリール基」は、 $C_6 \sim C_{10}$ アリール基であることが好ましい。アリール基の例としては、制限するわけではないが、フェニル、1 - ナフチル、2 - ナフチル、インデニル、ビフェニリル、アントリル、フェナントリル等を挙げることができる。

10

**【0027】**

本明細書において、「 $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリール基」は、 $C_7 \sim C_{12}$ アルキルアリール基であることが好ましい。アルキルアリール基の例としては、制限するわけではないが、o - トリル、m - トリル、p - トリル、2, 3 - キシリル、2, 4 - キシリル、2, 5 - キシリル、o - クメニル、m - クメニル、p - クメニル、メシチル等を挙げることができる。

**【0028】**

本明細書において、「 $C_7 \sim C_{20}$ アリールアルキル基」は、 $C_7 \sim C_{12}$ アリールアルキル基であることが好ましい。アリールアルキル基の例としては、制限するわけではないが、ベンジル、フェネチル、ジフェニルメチル、トリフェニルメチル、1 - ナフチルメチル、2 - ナフチルメチル、2, 2 - ジフェニルエチル、3 - フェニルプロピル、4 - フェニルブチル、5 - フェニルペンチル等を挙げることができる。

20

**【0029】**

本明細書において、「 $C_4 \sim C_{20}$ シクロアルキル基」は、 $C_4 \sim C_{10}$ シクロアルキル基であることが好ましい。シクロアルキル基の例としては、制限するわけではないが、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル等を挙げることができる。

**【0030】**

本明細書において、「 $C_4 \sim C_{20}$ シクロアルケニル基」は、 $C_4 \sim C_{10}$ シクロアルケニル基であることが好ましい。シクロアルケニル基の例としては、制限するわけではないが、シクロプロペニル、シクロブテニル、2 - シクロペンテン - 1 - イル、2 - シクロヘキセン - 1 - イル、3 - シクロヘキセン - 1 - イル等を挙げることができる。

30

**【0031】**

本明細書において、「 $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基」は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基であることが好ましく、 $C_1 \sim C_6$ アルコキシ基であることが更に好ましい。アルコキシ基の例としては、制限するわけではないが、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペンチルオキシ等がある。

**【0032】**

本明細書において、「 $C_6 \sim C_{20}$ アリールオキシ基」は、 $C_6 \sim C_{10}$ アリールオキシ基であることが好ましい。アリールオキシ基の例としては、制限するわけではないが、フェニルオキシ、ナフチルオキシ、ビフェニルオキシ等を挙げることができる。

40

**【0033】**

本明細書において、「 $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリールオキシ基」は、 $C_7 \sim C_{12}$ アルキルアリールオキシ基であることが好ましい。アルキルアリールオキシ基の例としては、制限するわけではないが、メチルフェニルオキシ、エチルフェニルオキシ、プロピルフェニルオキシ、ブチルフェニルオキシ、ジメチルフェニルオキシ、ジエチルフェニルオキシ、ジプロピルフェニルオキシ、ジブチルフェニルオキシ、メチルエチルフェニルオキシ、メチルプロピルフェニルオキシ、エチルプロピルフェニルオキシ等を挙げることができる。

50

## 【0034】

本明細書において、「 $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基」は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシカルボニル基であることが好ましい。アルコキシカルボニル基の例としては、制限するわけではないが、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、2-メトキシエトキシカルボニル、*t*-ブトキシカルボニル等を挙げることができる。

## 【0035】

本明細書において、「 $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシカルボニル基」は、 $C_6 \sim C_{12}$ アリアルオキシカルボニル基であることが好ましい。アリアルオキシカルボニル基の例としては、制限するわけではないが、フェノキシカルボニル、ナフトキシカルボニル、フェニルフェノキシカルボニル等を挙げることができる。

10

## 【0036】

なお、カルバモイル基 ( $-C(=O)NH_2$ )、ハロホルミル基 ( $-C(=O)-X$ 、式中、 $X$ はハロゲン原子を示す。)、ホルミル基 ( $-C(=O)-H$ )などは、シアノ基、アルコキシカルボニル基と互に変換することができる。

## 【0037】

本発明の第1態様において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4a}$ で示される「 $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基」、「 $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基」、「 $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシ基」、「アミノ基」、「シリル基」、「 $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリアルオキシ基」、「 $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基」、「 $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシカルボニル基」には、置換基が導入されていてもよい。この置換基としては、例えば、 $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基（例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチル、フェニル、ナフチル、インデニル、トリル、キシリル、ベンジル等）、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基（例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ等）、 $C_6 \sim C_{10}$ アリアルオキシ基（例えば、フェニルオキシ、ナフチルオキシ、ピフェニルオキシ等）、アミノ基、水酸基、ハロゲン原子（例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素）又はシリル基などを挙げることができる。この場合、置換基は、置換可能な位置に1個以上導入されていてもよく、好ましくは1個～4個導入されていてもよい。置換基数が2個以上である場合、各置換基は同一であっても異なってもよい。

20

## 【0038】

本明細書において、「置換基を有していてもよいアミノ基」の例としては、制限するわけではないが、アミノ、ジメチルアミノ、メチルアミノ、メチルフェニルアミノ、フェニルアミノ等がある。

30

## 【0039】

本明細書において、「置換基を有していてもよいシリル基」の例としては、制限するわけではないが、ジメチルシリル、ジエチルシリル、トリメチルシリル、トリエチルシリル、トリメトキシシリル、トリエトキシシリル、ジフェニルメチルシリル、トリフェニルシリル、トリフェノキシシリル、ジメチルメトキシシリル、ジメチルフェノキシシリル、メチルメトキシフェニル等がある。

## 【0040】

本発明の第1態様において、 $A^2$ 及び $A^3$ は、互いに架橋して $C_4 \sim C_{20}$ 飽和環又は不飽和環を形成してもよい。これらの置換基が形成する環は、4員環～16員環であることが好ましく、4員環～12員環であることが更に好ましい。この環は、ベンゼン環等の芳香族環であってもよいし、脂肪族環であってもよい。また、これらの置換基が形成する環に、更に単数又は複数の環が形成されていてもよい。

40

## 【0041】

前記飽和環または不飽和環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子または式  $N(B)$  で示される基（式中、 $B$ は水素原子または $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。）で中断されていてもよい。即ち、前記飽和環または不飽和環はヘテロ環であってもよい。かつ、置換基を有していてもよい。不飽和環は、ベンゼン環等の芳香族環であってもよい。

## 【0042】

50

Bは、水素原子または $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基であることが好ましく、水素原子または $C_1 \sim C_7$ 炭化水素基であることが更に好ましく、Bは水素原子、 $C_1 \sim C_3$ アルキル基、フェニル基またはベンジル基であることが更になお好ましい。

【0043】

この飽和環又は不飽和環は、置換基を有していてもよく、例えば、 $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基（例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチル等）、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基（例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ等）、 $C_6 \sim C_{10}$ アリールオキシ基（例えば、フェニルオキシ、ナフチルオキシ、ビフェニルオキシ等）、アミノ基、水酸基、ハロゲン原子（例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素）又はシリル基などの置換基が導入されていてもよい。

10

【0044】

本発明の第1態様において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4a}$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基であることが好ましく、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基であることがより好ましく、水素原子； $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基； $C_6 \sim C_{10}$ アリール基； $C_2 \sim C_{10}$ アルケニル基； $C_2 \sim C_{10}$ アルキニル基であることが更に好ましく、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、*n*-ブチル、*sec*-ブチル、*tert*-ブチル、フェニル、又は1-ペンチニルであることがより好ましい。

【0045】

また、本発明の第1態様において、上記式(1)で示される多置換アセン類の製造を容易にし、収率を向上させる観点から、 $R^1$ と $R^2$ 、 $R^3$ と $R^4$ とが、それぞれ同一の基であることが好ましい。

20

【0046】

本発明の第1態様において、上記式(1)中、P環は、置換基を有していてもよい芳香環を示す。

【0047】

本明細書において、「芳香環」とは、単環式芳香環、多環式芳香環等を挙げるができる。

【0048】

「単環式芳香環」としては、ベンゼン環、5員～7員複素芳香環を挙げるができる。

30

【0049】

「5員～7員複素芳香環」としては、たとえば、窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含む芳香環を挙げることができ、たとえば、フラン、チオフェン、ピロール、ピラン、チオピラン、ピリジン、チアゾール、イミダゾール、ピリミジン、1,3,5-トリアジン等を挙げるができる。

【0050】

「多環式芳香環」としては、多環式芳香族炭化水素、多環式複素芳香環を挙げるができる。

【0051】

「多環式芳香族炭化水素」としては、ビフェニル、トリフェニル、ナフタレン、インデン、アントラセン、フェナントレン等を挙げるができる。

40

【0052】

「多環式複素芳香環」としては、インドール、キノリン、プリン等を挙げるができる。

【0053】

本発明の第1態様において、P環で示される「芳香環」には、置換基が導入されていてもよい。この置換基としては、例えば、 $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基（例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチル等）、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基（例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ等）、 $C_6 \sim C_{10}$ アリールオキシ基（例えば、フェニルオキシ、ナフチ

50

ルオキシ、ピフェニルオキシ等)、アミノ基、水酸基、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素)又はシリル基などを挙げることができる。この場合、置換基は、置換可能な位置に1個以上導入されていてもよく、置換基数が2個以上である場合、各置換基は同一であっても異なってもよい。

【0054】

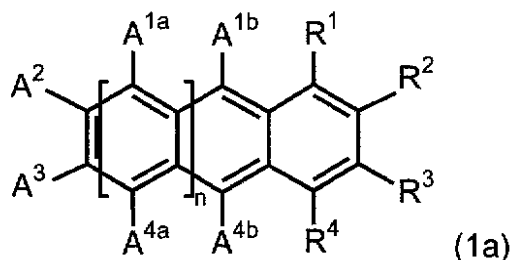
本発明の第1態様において、P環は、無置換ベンゼン、メチル基等の置換基を有するベンゼン、チオフェン、ピリジン、ピロール、シクロペンタジエンであることが好ましい。

【0055】

本発明の第1態様において、上記式(1)で示される多置換アセン類が、下記式(1a)で示される化合物であってもよい。

10

【化22】



[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 及び $n$ は、上記の意味を有する。]

20

【0056】

上記式中、 $A^{1b}$ 及び $A^{4b}$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリアルオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシカルボニル基；シアノ基(-CN)；カルバモイル基(-C(=O)NH<sub>2</sub>)；ハロホルミル基(-C(=O)-X、式中、Xはハロゲン原子を示す。)；ホルミル基(-C(=O)-H)；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基である。

30

【0057】

本発明の第1態様において、上記式(1)で示される多置換アセン類が、上記式(1a)で示される化合物である場合には、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 及び $A^{4b}$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基であることが好ましく、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基であることがより好ましく、水素原子； $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基； $C_6 \sim C_{10}$ アリアル基； $C_2 \sim C_{10}$ アルケニル基； $C_2 \sim C_{10}$ アルキニル基であることが更に好ましく、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、*n*-ブチル、*sec*-ブチル、*tert*-ブチル、フェニル、又は1-ペンチニルであることがより好ましい。

40

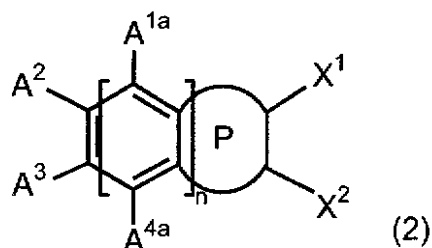
【0058】

本発明の第1態様において、 $n$ は1~10の整数であり、1~8であることが好ましく、1~4であることがより好ましい。

【0059】

本発明の第1態様において、下記式(2)で示される芳香族化合物が用いられる。

## 【化 2 3】



[ 式中、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、P 環及び  $n$  は、上記の意味を有する。 ]

10

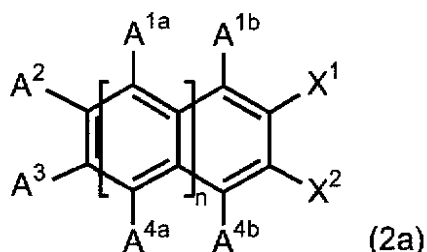
## 【0060】

上記式中、 $X^1$  及び  $X^2$  は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ハロゲン原子である。 $X^1$  及び  $X^2$  は、それぞれ、互いに独立して、同一または異なって、ヨウ素又は臭素であることが好ましく、ヨウ素であることがより好ましい。

## 【0061】

本発明の第 1 態様において、得られる多置換アセン類が上記式 (1 a) で示される化合物である場合には、上記式 (2) で示される芳香族化合物は、下記式 (2 a) で示される化合物である。

## 【化 2 4】



20

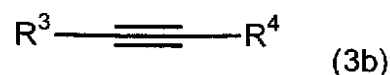
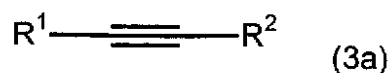
[ 式中、 $A^{1a}$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4a}$ 、 $A^{4b}$ 、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $n$  は、上記の意味を有する。 ]

## 【0062】

本発明の第 1 態様において、下記式 (3 a) で示されるアセチレン及び下記式 (3 b) で示されるアセチレンが用いられる。

30

## 【化 2 5】



[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  及び  $R^4$  は、上記の意味を有する。 ]

## 【0063】

本発明の第 1 態様において、上記式 (1) で示される多置換アセン類の製造を容易にし、収率を向上させる観点から、上記式 (3 a) で示されるアセチレンと上記式 (3 b) で示されるアセチレンとが同一であることが好ましい。

40

## 【0064】

本発明の第 1 態様において、上記式 (3 a) で示されるアセチレン、上記式 (3 b) で示されるアセチレンの量は、芳香族化合物 (2) 1 モルに対し、それぞれ、1 モル ~ 10 モルであり、好ましくは 2 モル ~ 5 モルであり、更に好ましくは 2 モル ~ 4 モルである。

## 【0065】

本発明の第 1 態様では、第 1 の金属化合物を用いる。

第 1 の金属化合物は、金属塩であってもよく、金属錯体であってもよい。第 1 の金属化合物は、後周期遷移金属を含むことが好ましく、パラジウム又はニッケルを含むことがよ

50



り好ましく、パラジウムを含むことが更に好ましい。

【0066】

金属塩の場合には、例えば、ニッケル、パラジウム、銅、ルテニウム又はロジウムと、塩酸、硫酸等の無機酸又はカルボン酸のような有機酸の塩であってもよい。例えば、ハロゲン化ニッケル(II)、ハロゲン化パラジウム(II)、ハロゲン化銅(I)、ハロゲン化ルテニウム(III)、ハロゲン化ロジウム(III)のような金属塩であってもよく、特に、塩化パラジウム(II)等のハロゲン化パラジウム(II)等が好ましく用いられる。

【0067】

第1の金属化合物が金属錯体の場合には、4配位又は6配位であることが好ましい。配位子としては、ホスフィン、ホスファイト、アミン、ニトリル、又は、ハロゲン原子等が好ましい。配位子は、1座(unidentate)であってもよいし、2座(bidentate)、3座(tridentate)、又は、4座(tetradentate)であってもよい。

10

【0068】

ホスフィン、ジフェニルホスフィンのようなジアリールホスフィン、トリフェニルホスフィンのようなトリアリールホスフィン、トリエチルホスフィンのようなトリアルキルホスフィン、アルキルジアリールホスフィン、ジアルキルアリールホスフィン、1,2-ビス(ジフェニルホスフィノ)エタンのような、-ビス(ジアリールホスフィノ)アルカン、P, P, P', P', P'', P''-ヘキサフェニル-トリスエチレンテトラホスフィンのようなP, P, P', P', P'', P''-六置換-トリアルキレンテトラホスフィン等であってもよい。ホスファイトは、ホスフィンと同様である。

20

【0069】

アミンは、配位子としては、ピリジン、ピピリジン、キノリン等の芳香族アミンであってもよいし、エチレンジアミンのようなアルキレンジアミン、N, N, N', N'-テトラアルキルエチレンジアミンのようなN, N, N', N'-四置換アルキレンジアミン、トリスエチレンジアミンのようなトリアルキレンジアミン等の脂肪族アミンであってもよい。

【0070】

ニッケル錯体又はパラジウム錯体は、4配位であることが好ましい。ニッケル錯体は、たとえば、 $NiX_2P^1P^2$  (式中、Xは、塩素原子、臭素原子等のハロゲン原子を示し、 $P^1$ 及び $P^2$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ホスフィン、ホスファイト又はアミンを示し、好ましくは、ホスフィン又はアミンを示し、更に好ましくはホスフィンを示す。ただし、 $P^1$ 及び $P^2$ は、互いに架橋していてもよい。)であってもよい。ホスフィン、ホスファイト又はアミンについては、上述の通りである。

30

【0071】

ニッケル錯体としては、たとえば、ビス(トリフェニルホスフィン)ジクロロニッケル、ジクロロ(2, 2'-ピピリジン)ニッケルが挙げられる。 $NiX_2P^1P^2$ で示されるニッケル錯体は、 $NiX_2$ で示されるニッケル塩と比べて、有機溶媒中での溶解度が向上するので、用途によっては、好ましい。たとえば、 $NiX_2$ で示されるニッケル塩を反応系が含まれている溶媒に添加し、所望により、更にホスフィン、ホスファイト、アミンを溶媒に添加して *in situ* で、ニッケルホスフィン錯体を形成してもよい。

40

【0072】

パラジウム錯体は、 $Pd(Q^1)(Q^2)(Q^3)(Q^4)$  [式中、 $Q^1$ 、 $Q^2$ 、 $Q^3$ 及び $Q^4$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ホスフィン、ホスファイト、アミン、置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルキルカルボニルオキシ基、置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アリールカルボニルオキシ基、ニトリル、又は、ハロゲン原子を示し、好ましくは、ホスフィン、アミン、ハロゲン原子を含む置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルキルカルボニルオキシ基、ハロゲン原子を含む置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アリールカルボニルオキシ基、又は、ハロゲン原子を示し、ただし、 $Q^1$ 、 $Q^2$ 、 $Q$

50

<sup>3</sup>及びQ<sup>4</sup>の任意の2つ、3つ及び4つが、互いに架橋していてもよい。]であってもよい。ホスフィン、ホスファイト又はアミンについては、上述の通りである。

【0073】

パラジウム錯体としては、たとえば、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム等のテトラキス(トリアリールホスフィン)パラジウム、ビス(トリブチルホスフィン)ジクロロパラジウム等のビス(トリアルキルホスフィン)ジクロロパラジウム、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)、Pd(O-C(=O)R)<sub>2</sub>(式中、Rはメチル基等のアルキル基又はアリール基であり、互いに架橋していてもよい。)、[PdX<sub>4</sub>]<sup>2-</sup>(Xはハロゲン原子である。)、PdCl<sub>2</sub>(2,2'-ピピリジン)等であることが好ましい。

10

【0074】

本発明の第1態様において、第1の金属化合物の量は、芳香族化合物(2)1モルに対して、0.0001モル~10モルであり、好ましくは0.001モル~1モルであり、更に好ましくは、0.03モル~0.4モルである。

【0075】

本発明の第1態様では、第1の金属化合物の他に第2の金属化合物を用いる。

第2の金属化合物は、銀イオン、銅イオン、タリウムイオン、金イオン又はマンガンイオンを含む金属塩であることが好ましく、銀イオンを含む金属塩であることがより好ましい。第2の金属化合物は、例えば、銀、銅、タリウム、金又はマンガんと、硝酸、リン酸、炭酸、塩酸、硫酸等の無機酸又は酢酸等のカルボン酸のような有機酸の塩であってもよい。

20

本発明の第1態様において、第2の金属化合物は、酢酸銀、リン酸銀、炭酸銀、硝酸銀であることが好ましく、酢酸銀であることがより好ましい。

【0076】

本発明の第1態様において、第2の金属化合物の量は、芳香族化合物(2)1モルに対して、0.1モル~10モルであり、好ましくは1モル~5モルであり、更に好ましくは、1.5モル~2.5モルである。

【0077】

本発明の第1態様において、典型的には、上記式(2)で示される芳香族化合物の溶液に、第1の金属化合物、第2の金属化合物、上記式(3a)で示されるアルキン及び上記式(3b)で示されるアルキンを添加し、攪拌して反応混合物を得る。芳香族化合物(2)は単離されたものを用いる必要はなく、溶液中で調製された芳香族化合物をそのまま用いても良い。

30

【0078】

本発明の第1態様において、反応は、好ましくは-100~300の温度範囲で行われ、特に好ましくは-80~200の温度範囲、更に好ましくは80~150の温度範囲で行われる。圧力は、例えば、0.1バール~2500バールの範囲内で、好ましくは0.5バール~10バールの範囲内である。

【0079】

本発明の第1態様において、溶媒としては、上記式(2)で示される芳香族化合物を溶解することができる溶媒が好ましい。溶媒は、脂肪族又は芳香族の有機溶媒が用いられる。エーテル系溶媒、例えばテトラヒドロフラン又はジエチルエーテル；塩化メチレンのようなハロゲン化炭化水素；o-ジクロロベンゼンのようなハロゲン化芳香族炭化水素；N,N-ジメチルホルムアミド等のアミド、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド；ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素が用いられる。

40

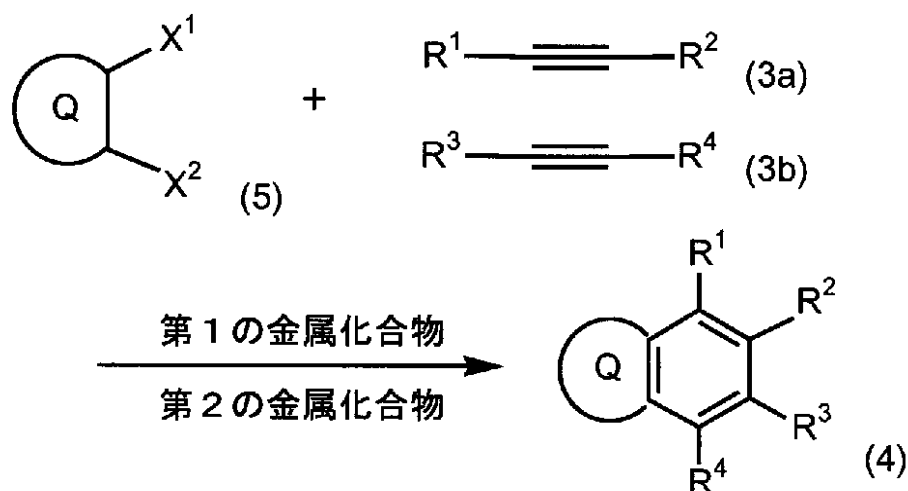
【0080】

本発明の第2態様では、第1の金属化合物及び第2の金属化合物の存在下、下記式(5)で示される芳香族化合物と、下記式(3a)で示されるアセチレン及び下記式(3b)で示されるアセチレンとを反応させることを特徴とする下記式(4)で示される多置換アセチレン類の製造方法が提供される。

50

【 0 0 8 1 】

【 化 2 6 】



10

[ 式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ 、 $\text{X}^1$ 、 $\text{X}^2$ 及び $\text{Q}$ は、上記の意味を有する。 ]

【 0 0 8 2 】

上記式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 及び $\text{R}^4$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $\text{C}_6 \sim \text{C}_{20}$ アリールオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $\text{C}_7 \sim \text{C}_{20}$ アルキルアリールオキシ基；置換基を有していてもよい $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $\text{C}_6 \sim \text{C}_{20}$ アリールオキシカルボニル基；シアノ基（ $-\text{CN}$ ）；カルバモイル基（ $-\text{C}(=\text{O})\text{NH}_2$ ）；ハロホルミル基（ $-\text{C}(=\text{O})-\text{X}$ 、式中、 $\text{X}$ はハロゲン原子を示す。）；ホルミル基（ $-\text{C}(=\text{O})-\text{H}$ ）；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基である。

20

本発明の第2態様において、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 及び $\text{R}^4$ の説明は、本発明の第1態様においてしたのと同様である。

30

【 0 0 8 3 】

本発明の第2態様において、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 及び $\text{R}^4$ が、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ 炭化水素基であることが好ましく、水素原子又は置換基を有していてもよい $\text{C}_1 \sim \text{C}_{10}$ 炭化水素基であることがより好ましく、水素原子； $\text{C}_1 \sim \text{C}_{10}$ アルキル基； $\text{C}_6 \sim \text{C}_{10}$ アリール基； $\text{C}_2 \sim \text{C}_{10}$ アルケニル基； $\text{C}_2 \sim \text{C}_{10}$ アルキニル基であることが更に好ましく、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、 $n$ -ブチル、 $sec$ -ブチル、 $tert$ -ブチル、フェニル、又は1-ペンチニルであることがより好ましい。

【 0 0 8 4 】

また、本発明の第2態様において、上記式(4)で示される多置換アセン類の製造を容易にし、収率を向上させる観点から、 $\text{R}^1$ と $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ と $\text{R}^4$ とがそれぞれ同一の基であることが好ましい。

40

【 0 0 8 5 】

本発明の第2態様において、上記式(4)中、 $\text{Q}$ 環は、置換基を有していてもよい芳香環を示す。本発明の第2態様における $\text{Q}$ 環の説明は、本発明の第1態様において $\text{P}$ 環についてしたのと同様である。

【 0 0 8 6 】

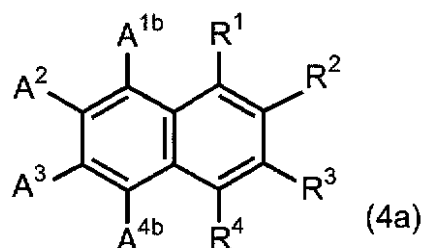
本発明の第2態様において、 $\text{Q}$ 環は、無置換ベンゼン、メチル基等の置換基を有するベンゼン、チオフエン、ピリジン、ピロール、シクロペンタジエンであることが好ましい。

【 0 0 8 7 】

50

本発明の第2態様において、上記式(4)で示される多置換アセン類が、下記式(4a)で示される化合物であってもよい。

【化27】



10

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。]

【0088】

上記式中、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシ基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシ基；置換基を有していてもよいアミノ基；置換基を有していてもよいシリル基；水酸基；置換基を有していてもよい $C_7 \sim C_{20}$ アルキルアリアルオキシ基；置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ アルコキシカルボニル基；置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{20}$ アリアルオキシカルボニル基；シアノ基(-CN)；カルバモイル基(-C(=O)NH<sub>2</sub>)；ハロホルミル基(-C(=O)-X、式中、Xはハロゲン原子を示す。)；ホルミル基(-C(=O)-H)；イソシアノ基；イソシアナト基；チオシアナト基又はチオイソシアナト基である。

20

本発明の第2態様において、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ の説明は、本発明の第1態様においてしたのと同様である。

【0089】

本発明の第2態様において、 $A^{1b}$ 及び $A^2$ 、 $A^2$ 及び $A^3$ 、並びに、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ は、互いに架橋して $C_4 \sim C_{20}$ 飽和環又は不飽和環を形成してもよく、前記環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子又は式-N(B)-で示される基(式中、Bは水素原子又は $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。)で中断されていてもよく、かつ、置換基を有していてもよい。

30

【0090】

前記飽和環または不飽和環は、酸素原子、硫黄原子、珪素原子、スズ原子、ゲルマニウム原子または式N(B)で示される基(式中、Bは水素原子または $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基である。)で中断されていてもよい。即ち、前記飽和環または不飽和環はヘテロ環であってもよい。かつ、置換基を有していてもよい。不飽和環は、ベンゼン環等の芳香族環であってもよい。

【0091】

Bは、水素原子または $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基であることが好ましく、水素原子または $C_1 \sim C_7$ 炭化水素基であることが更に好ましく、Bは水素原子、 $C_1 \sim C_3$ アルキル基、フェニル基またはベンジル基であることが更になお好ましい。

40

【0092】

この飽和環又は不飽和環は、置換基を有していてもよく、例えば、 $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基(例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチル等)、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ等)、 $C_6 \sim C_{10}$ アリアルオキシ基(例えば、フェニルオキシ、ナフチルオキシ、ピフェニルオキシ等)、アミノ基、水酸基、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素)又はシリル基などの置換基が導入されていてもよい。

【0093】

本発明の第2態様において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4b}$ が、それぞ

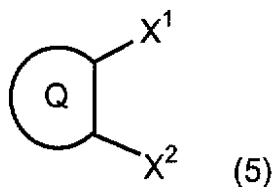
50

れ、互いに独立し、同一または異なって、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ 炭化水素基であることが好ましく、水素原子又は置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{10}$ 炭化水素基であることがより好ましく、水素原子； $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基； $C_6 \sim C_{10}$ アリール基； $C_2 \sim C_{10}$ アルケニル基； $C_2 \sim C_{10}$ アルキニル基であることが更に好ましく、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、*n*-ブチル、*sec*-ブチル、*tert*-ブチル、フェニル、又は1-ペンチニルであることがより好ましい。

【0094】

本発明の第2態様において、下記式(5)で示される芳香族化合物が用いられる。

【化28】



10

[式中、Q環は、上記の意味を有する。]

【0095】

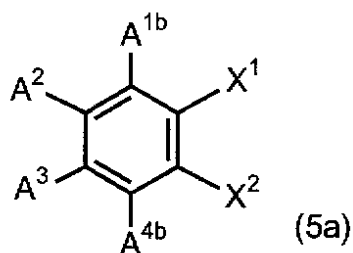
上記式中、 $X^1$ 及び $X^2$ は、それぞれ、互いに独立し、同一または異なって、ハロゲン原子である。 $X^1$ 及び $X^2$ は、それぞれ、互いに独立して、同一または異なって、ヨウ素又は臭素であることが好ましく、ヨウ素であることがより好ましい。

20

【0096】

本発明の第2態様において、得られる多置換アセン類が上記式(4a)で示される化合物である場合には、上記式(5)で示される芳香族化合物は、下記式(5a)で示される化合物である。

【化29】



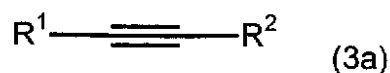
30

[式中、 $A^{1b}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 、 $A^{4b}$ 、 $X^1$ 及び $X^2$ は、上記の意味を有する。]

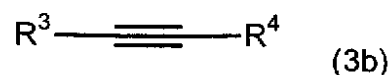
【0097】

本発明の第2態様において、下記式(3a)で示されるアセチレン及び下記式(3b)で示されるアセチレンが用いられる。

【化30】



40



[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は、上記の意味を有する。]

【0098】

本発明の第2態様において、上記式(4)で示される多置換アセン類の製造を容易にし、収率を向上させる観点から、上記式(3a)で示されるアセチレンと上記式(3b)で示されるアセチレンとが同一であることが好ましい。

【0099】

本発明の第2態様において、上記式(3a)で示されるアセチレン、上記式(3b)で

50

示されるアセチレンの量は、芳香族化合物(5) 1モルに対し、それぞれ、1モル~10モルであり、好ましくは2モル~5モルであり、更に好ましくは2モル~4モルである。

【0100】

本発明の第2態様では、第1の金属化合物を用いる。

本発明の第2態様において、第1の金属化合物の説明は、本発明の第1態様においてしたのと同様である。

【0101】

本発明の第2態様において、第1の金属化合物は、後周期遷移金属を含むことが好ましく、パラジウム又はニッケルを含むことが更に好ましい。

本発明の第2態様において、第1の金属化合物が金属塩である場合には、塩化パラジウム(II)等のハロゲン化パラジウム(II)等であることが好ましく、パラジウム錯体の場合には、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム等のテトラキス(トリアリールホスフィン)パラジウム、ビス(トリブチルホスフィン)ジクロロパラジウム等のビス(トリアルキルホスフィン)ジクロロパラジウム、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)、Pd(O-C(=O)R)<sub>2</sub>(式中、Rはメチル基等のアルキル基又はアリール基であり、互いに架橋していてもよい。)、[PdX<sub>4</sub>]<sup>2-</sup>(Xはハロゲン原子である。)、PdCl<sub>2</sub>(2,2'-ビピリジン)等であることが好ましい。

10

【0102】

本発明の第2態様において、第1の金属化合物の量は、芳香族化合物(5) 1モルに対して、0.0001モル~10モルであり、好ましくは0.001モル~1モルであり、更に好ましくは、0.03モル~0.4モルである。

20

【0103】

本発明の第2態様では、第1の金属化合物の他に第2の金属化合物を用いる。

第2の金属化合物は、銀イオン、銅イオン、タリウムイオン、金イオン又はマンガンイオンを含む金属塩であることが好ましく、銀イオンを含む金属塩であることがより好ましい。第2の金属化合物は、例えば、銀、銅、タリウム、金又はマンガんと、硝酸、リン酸、炭酸、塩酸、硫酸等の無機酸又は酢酸等のカルボン酸のような有機酸の塩であってもよい。本発明の第2態様において、第2の金属化合物は、酢酸銀、リン酸銀、炭酸銀、硝酸銀であることが好ましく、酢酸銀であることがより好ましい。

【0104】

本発明の第2態様において、第2の金属化合物の量は、芳香族化合物(5) 1モルに対して、0.1モル~10モルであり、好ましくは1モル~5モルであり、更に好ましくは、1.5モル~2.5モルである。

30

【0105】

本発明の第2態様において、典型的には、上記式(5)で示される芳香族化合物の溶液に、第1の金属化合物、第2の金属化合物、上記式(3a)で示されるアルキン及び上記式(3b)で示されるアルキンを添加し、攪拌して反応混合物を得る。芳香族化合物(5)は単離されたものを用いる必要はなく、溶液中で調製された芳香族化合物をそのまま用いても良い。

【0106】

本発明の第2態様において、反応は、好ましくは-100~300の温度範囲で行われ、特に好ましくは-80~200の温度範囲、更に好ましくは80~150の温度範囲で行われる。圧力は、例えば、0.1バール~2500バールの範囲内で、好ましくは0.5バール~10バールの範囲内である。

40

【0107】

本発明の第2態様において、溶媒としては、上記式(5)で示される芳香族化合物を溶解することができる溶媒が好ましい。溶媒は、脂肪族又は芳香族の有機溶媒が用いられる。エーテル系溶媒、例えばテトラヒドロフラン又はジエチルエーテル；塩化メチレンのようなハロゲン化炭化水素；o-ジクロロベンゼンのようなハロゲン化芳香族炭化水素；N,N-ジメチルホルムアミド等のアミド、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド；ベン

50

ゼン、トルエン等の芳香族炭化水素が用いられる。

【実施例】

【0108】

以下、本発明を実施例に基づいて説明する。ただし、本発明は、下記の実施例に制限されるものではない。

【0109】

すべての反応は、特に言及しない限り、窒素雰囲気下のもとで標準的なシュレンク手法を用いて行われた。テトラヒドロフラン (THF) はナトリウム金属及びベンゾフェノンで蒸留した。アルキン類は、アルドリッチ化学および東京化学工業から購入したものを、Pd(OAc)<sub>2</sub> (パラジウム(II) アセテート) は和光純薬工業から購入したものを、Pd<sub>2</sub>(dba)<sub>3</sub> (トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)) はアクロス社から購入したものを、AgOAc (酢酸銀) は関東化学から購入したものを、市販のものを更なる精製をすることなく用いた。

10

【0110】

<sup>1</sup>H及び<sup>13</sup>C NMRスペクトルは、CDCl<sub>3</sub> (1% TMS含有) 溶液を用いて、Bruker ARX-400又はJEOL JNM-AL 300 NMRスペクトロメーター上で測定した。石英ガラスキャピラリカラムSHIMADZU CBP1-M25-025 及び SHIMADZU C-R6A-Chromatopac integrator を備えたSHIMADZU GC-14A ガスクロマトグラフで測定した。

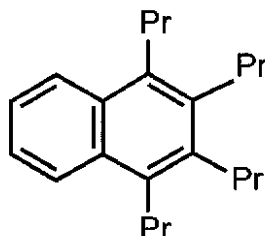
【0111】

実施例 1

1,2,3,4-テトラプロピルナフタレン

20

【化31】



30

< 試験例 1 ~ 7 >

1,2-ジヨードベンゼン (130.8 μl, 1.0 mmol) の無水トルエン溶液 (7 ml) に、第 1 の金属化合物としての各種パラジウム触媒、第 2 の金属化合物としての AgOAc、及び 4-オクチン (880.4 μl, 6.0 mmol) を、室温にて、窒素雰囲気下、添加した。使用した各種金属化合物及びその量を表 1 に示す。混合物を 24 時間、110 °C にて攪拌し、3N HCl 水溶液で反応を終了させ、エーテルで抽出した (3 × 10 ml)。有機相を集めて水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥させた。減圧下、溶媒を除去し、残渣について、溶離液としてヘキサンを用い、シリカゲルを充填剤としたカラムクロマトグラフィーにより精製した。得られた表題化合物の収率を表 1 に示す。

【0112】

40

【表 1】

試験例	第 2 の金属化合物 (当量)	第 1 の金属化合物 (mol%)	収率 (%)
1	3.0	Pd(OAc) <sub>2</sub> (5.0)	63
2	6.0	Pd(OAc) <sub>2</sub> (5.0)	99(80)
3	6.0	Pd <sub>2</sub> (dba) <sub>3</sub> (2.5)	93
4	6.0	Pd(PPh <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> (5.0)	63
5	6.0	[PdCl(C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> ] <sub>2</sub> (5.0)	78
6	6.0	PdCl <sub>2</sub> (PBU <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (5.0)	75
7	6.0	PdCl <sub>2</sub> (5.0)	83

[表中、第 1 の金属化合物の量は 1,2-ジヨードベンゼンに対する mol% である。収率は GC 収率であり、括弧内は単離収率を示す。]

【0113】

<試験例 8~16>

次に、1,2-ジヨードベンゼン (130.8 μl, 1.0 mmol) の無水トルエン溶液 (7 ml) に、Pd(OAc)<sub>2</sub> (11.2 mg, 0.05 mmol)、第 2 の金属化合物としての各種金属化合物、及び 4-オクチン (880.4 μl, 6.0 mmol) を、室温にて、窒素雰囲気下、添加した。使用した各種金属化合物及びその量を表 2 に示す。混合物を 24 時間、110 °C にて攪拌し、3N HCl 水溶液で反応を終了させ、エーテルで抽出した (3 × 10 ml)。有機相を集めて水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥させた。減圧下、溶媒を除去し、残渣について、溶離液としてヘキサンを用い、シリカゲルを充填剤としたカラムクロマトグラフィーにより精製した。得られた表題化合物の収率を表 2 に示す。

【0114】

【表 2】

試験例	第 2 の金属化合物	量 (当量)	収率 (%)
8	-	-	0
9	AgOAc	1.0	41
10	AgOAc	2.0	92
11	Ag <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	0.7	38
12	Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	1.0	47
13	AgNO <sub>3</sub>	2.0	19
14	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	1.0	7
15	Cs <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	1.0	8
16	Et <sub>3</sub> N	6.0	0

[表中、収率は GC 収率である。]

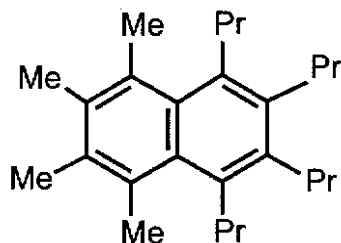
【0115】

実施例 2

1,2,3,4-テトラメチル-5,6,7,8-テトラプロピルナフタレン



## 【化32】



実施例1と同様の手順で行った。ただし、第1の金属化合物としてはPd(OAc)<sub>2</sub> (11.2 mg, 0.05mmol)を、第2の金属化合物としてはAgOAc (333.8 mg, 2.0 mmol)を用いた(以下、実施例3~5についても同様)。また、1,2-ジヨードベンゼンの代わりに、1,2-ジヨード-3,4,5,6-テトラメチルベンゼンを用いた。無色油、NMR収率68%。

## 【0116】

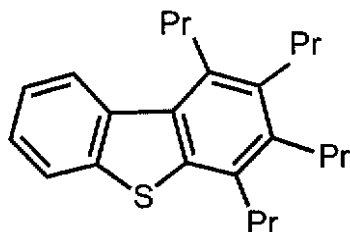
<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, Me<sub>4</sub>Si): 0.90 (t, J = 7.5 Hz, 6H), 1.04 (t, J = 7.2 Hz, 6H), 1.34-1.58 (m, 8H), 2.31 (s, 6H), 2.50 (s, 6H), 2.65-2.70 (m, 4H), 2.86-2.91 (m, 4H); <sup>13</sup>C-NMR (CDCl<sub>3</sub>, Me<sub>4</sub>Si): 14.87, 14.99, 16.93, 21.28, 25.03, 25.43, 32.12, 34.25, 128.35, 128.94, 131.77, 133.47, 136.08. 高分解能質量分析: 計算値C<sub>26</sub>H<sub>40</sub> 352.3130、実測値352.3140。

## 【0117】

## 実施例3

1,2,3,4-テトラプロピルジベンゾチオフエン

## 【化33】



実施例1と同様の手順で行った。ただし、1,2-ジヨードベンゼンの代わりに、2,3-ジヨードベンゾチオフエンを用いた。無色油。

## 【0118】

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, Me<sub>4</sub>Si): 1.9 (t, J = 7.2 Hz, 3H), 1.11 (t, J = 7.5 Hz, 6H), 1.19 (t, J = 7.5 Hz, 3H), 1.50-1.63 (m, 4H), 1.71-1.81 (m, 4H), 2.68-2.76 (m, 4H), 2.82-2.87 (m, 2H), 3.14-3.19 (m, 2H), 7.32-7.43 (m, 2H), 7.80-7.83 (m, 1H), 8.14-8.17 (m, 1H); <sup>13</sup>C-NMR (CDCl<sub>3</sub>, Me<sub>4</sub>Si): 14.58, 14.86, 15.05, 22.84, 23.08, 25.04, 25.28, 31.63, 32.17, 32.31, 35.45, 122.67, 124.05, 124.61, 125.02, 131.60, 132.25, 135.93, 136.34, 136.83, 137.40, 138.67, 139.34; 高分解能質量分析: 計算値C<sub>24</sub>H<sub>32</sub>S 352.2225、実測値352.2210。

## 【0119】

## 実施例4

1,3-ジメチル-2,4-ジフェニル-ナフタレン、1,4-ジメチル-2,3-ジフェニル-ナフタレン

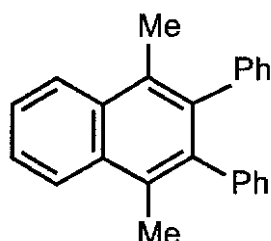
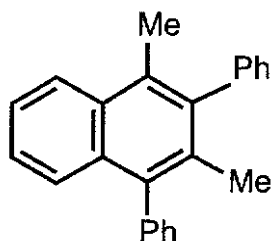
10

20

30

40

## 【化34】



実施例1と同様の手順で行った。ただし、4-オクチンの代わりに、1-フェニル-1-プロピンを用いた。 10

## 【0120】

1,3-ジメチル-2,4-ジフェニル-ナフタレン：

白色固体、GC収率48%

$^1\text{H-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 1.84 (s, 3H), 2.42 (s, 3H), 7.23-7.51 (m, 13H), 8.08 (d,  $J = 8.4$  Hz, 1H);  $^{13}\text{C-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 16.86, 19.90, 124.27, 125.06, 125.35, 126.65, 126.85, 126.92, 128.36, 128.39, 129.43, 130.41, 130.92, 130.94, 132.06, 132.29, 136.72, 140.26, 140.60, 142.25; 高分解能質量分析: 計算値  $\text{C}_{24}\text{H}_{20}$  308.1565、実測値308.1565。

## 【0121】

1,4-ジメチル-2,3-ジフェニル-ナフタレン：

白色固体、GC収率39%

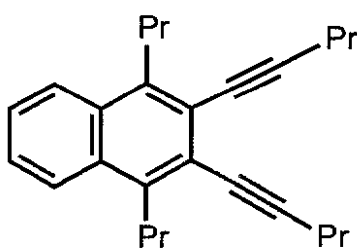
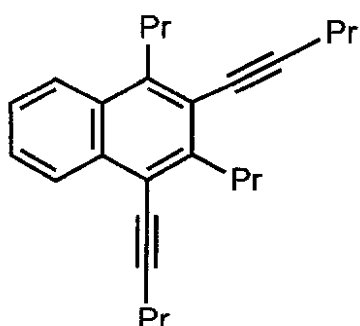
$^1\text{H-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 2.44 (s, 6H), 6.96-7.16 (m, 10H), 7.58-7.61 (m, 2H), 8.14-8.17 (m, 2H);  $^{13}\text{C-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 16.85, 125.03, 125.77, 125.84, 127.24, 129.41, 130.41, 132.02, 139.42, 141.72; 高分解能質量分析: 計算値  $\text{C}_{24}\text{H}_{20}$  308.1565、実測値308.1577。

## 【0122】

実施例5

1,3-ジプロピル-2,4-ジ(1'-ペンチニル)-ナフタレン、1,4-ジプロピル-2,3-ジ(1'-ペンチニル)-ナフタレン 30

## 【化35】



実施例1と同様の手順で行った。ただし、4-オクチンの代わりに、デカ-4,6-ジインを用いた。 40

## 【0123】

1,3-ジプロピル-2,4-ジ(1'-ペンチニル)-ナフタレン：

無色油、GC収率45%。

$^1\text{H-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 1.03 (t,  $J = 7.5$  Hz, 3H), 1.06 (t,  $J = 7.2$  Hz, 3H), 1.11 (t,  $J = 7.5$  Hz, 3H), 1.13 (t,  $J = 7.2$  Hz, 3H), 1.64-1.79 (m, 8H), 2.51 (t,  $J = 7.2$  Hz, 2H), 2.58 (t,  $J = 6.9$  Hz, 2H), 3.14-3.19 (m, 2H), 3.25-3.30 (m, 2H), 7.41-7.50 (m, 2H), 7.95-7.98 (m, 1H), 8.34-8.37 (m, 1H);  $^{13}\text{C-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 50

13.67, 14.54, 21.78, 21.89, 22.43, 22.53, 23.34, 23.82, 33.28, 36.44, 77.59, 78.71, 97.35, 98.24, 118.41, 121.56, 124.33, 125.42, 126.20, 126.90, 129.94, 132.99, 141.60, 144.24; 高分解能質量分析: 計算値 $C_{26}H_{32}$  344.2504、実測値344.2493。

【 0 1 2 4 】

1,4-ジプロピル-2,3-ジ(1'-ペンチニル)-ナフタレン

無色油、GC収率 25%。

$^1\text{H-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 1.06 (t,  $J = 7.5$  Hz, 6H), 1.13 (t,  $J = 7.2$  Hz, 6H), 1.67-1.75 (m, 8H), 2.54 (t,  $J = 7.2$  Hz, 4H), 3.22-3.27 (m, 4H), 7.43-7.47 (m, 2H), 7.98-8.01 (m, 2H);  $^{13}\text{C-NMR}$ ( $\text{CDCl}_3$ ,  $\text{Me}_4\text{Si}$ ): 13.67, 14.57, 21.93, 22.39, 23.67, 33.20, 79.70, 97.21, 122.30, 124.89, 125.80, 131.07, 139.80; 高分解能質量分析: 計算値 $C_{26}H_{32}$  344.2504、実測値 344.2499。

---

フロントページの続き

【要約の続き】

[ 式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $A^{1a}$ 、 $A^2$ 、 $A^3$ 及び $A^{4a}$ は、それぞれ、同一又は異なって、炭化水素基等を表す。 $X^1$ 及び $X^2$ はハロゲン原子を示し、P環は芳香環、nは1～10の整数を示す。]

【選択図】 なし