

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局



(43) 国際公開日  
2009年8月6日 (06.08.2009)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 2009/096126 A1

- (51) 国際特許分類:  
C07D 209/44 (2006.01) C07D 487/22 (2006.01)  
C07D 209/72 (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2008/073392
- (22) 国際出願日: 2008年12月24日 (24.12.2008)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:  
特願2008-020310 2008年1月31日 (31.01.2008) JP
- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 国立  
大学法人宇都宮大学 (UTSUNOMIYA UNIVERSITY)  
[JP/JP]; 〒3218505 栃木県宇都宮市峰町350番地  
Tochigi (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 伊藤 智志 (ITO,  
Satoshi) [JP/JP]; 〒3218585 栃木県宇都宮市陽東7-  
1-2 国立大学法人宇都宮大学内 Tochigi (JP). 伊  
藤 直次 (ITO, Naotsugu) [JP/JP]; 〒3218585 栃木県  
宇都宮市陽東7-1-2 国立大学法人宇都宮大学  
内 Tochigi (JP). 佐藤 剛史 (SATO, Takafumi) [JP/JP]; 〒  
3218585 栃木県宇都宮市陽東7-1-2 国立大学法  
人宇都宮大学内 Tochigi (JP).
- (74) 代理人: 吉村 俊一 (YOSHIMURA, Shunichi); 〒  
1020076 東京都千代田区五番町5-6-402  
Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が  
可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG,  
BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE,  
DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH,  
GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KM, KN,  
KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD,  
ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO,  
NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG,  
SK, SL, SM, ST, SV, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA,  
UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可  
能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD,  
SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY,  
KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG,  
CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU,  
IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MT, NL, NO, PL, PT, RO, SE,  
SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,  
GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).
- 添付公開書類:  
— 国際調査報告書  
— 補正書・説明書

(54) Title: METHOD FOR PRODUCING ISOINDOLE AND ISOINDOLE PRODUCED BY THE METHOD FOR PRODUCING ISOINDOLE

(54) 発明の名称: イソインドール類の製造方法、及びイソインドール類の製造方法によって製造されるイソインドール類

(57) Abstract: Disclosed is a method for producing an isoindole which can be performed under commercially practical conditions. By this method, a stable isoindole can be produced with high yield. Specifically disclosed is a method for producing an isoindole, which comprises a heat treatment step wherein a compound, which has a pyrrole structure fused with a bicyclo[2,2,2]octadiene skeleton in a molecule, is maintained in a supercritical carbon dioxide atmosphere. The heat treatment step is performed at a temperature not less than 50°C but not more than 300°C.

(57) 要約: 【課題】工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類を得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法を提供する。【解決手段】ピシクロ [2.2.2] オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持する熱処理工程を有するイソインドール類の製造方法とすることによって、上記課題を解決する。このときの熱処理工程は50°C以上、300°C以下が好ましい。

WO 2009/096126 A1

## 明 細 書

イソインドール類の製造方法、及びイソインドール類の製造方法によって製造されるイソインドール類

## 技術分野

[0001] 本発明は、イソインドール類の製造方法、及びイソインドール類の製造方法によって製造されるイソインドール類に関する。

## 背景技術

[0002] イソインドールは、例えば、蛍光ラベリング剤、血圧降下剤、及び生理活性物質として用いられており、無置換のものは空气中・室温で速やかに分解することが知られている。こうしたイソインドールは、それ単体やその誘導体でも上記用途に用いられるものであるが、イソインドールを多量体とした、ピロメテンは赤色の有機EL (Electroluminescence) 材料として用いられ、テトラベンゾポルフィリンやフタロシアニンは有機半導体、癌の光線力学的治療用の光増感剤、太陽電池材料、顔料等として用いられている。

[0003] イソインドールを製造する方法を開示する文献として、非特許文献1～3を挙げることができる。具体的には、非特許文献1, 2では、500°C/0.01mmHg又は600°Cという条件で、非特許文献3ではジフェニルエーテルを用いて230°Cで熱分解するという条件が用いられている。

非特許文献1: R. Bonnett and R. F. C. Brown, "Isoindole" Chem. Commun., 393-395, 1972,

非特許文献2: J. Bornstein, D. E. Remy and J. E. Shields, "Synthesis of isoindole by retro-Diels-Alder reaction" Chem. Commun., 1149-1150, 1972

非特許文献3: H. Uno, S. Ito, M. Wada, H. Watanabe, M. Nagai, A. Hayashi, T. Murashima and N. Ono, "Synthesis and structures of pyrroles fused with rigid bicyclic ring systems at  $\beta$ -positions" J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 4347-4355, 2001

## 発明の開示

### 発明が解決しようとする課題

[0004] しかしながら、非特許文献1, 2で紹介されている、500°C/0.01mmHg又は600°Cという条件は、温度や圧力条件が有機合成としては非常に厳しいものであり、工業化という観点から実用化が難しいという課題がある。また、得られるイソインドール類も無置換のイソインドールなので不安定で空气中・室温ですぐに分解してしまう課題もある。加えて、得られるイソインドールに置換基を結合させてイソインドール誘導体として安定化することもできないという課題がある。

[0005] また、非特許文献3は、ジフェニルエーテルを溶媒として用いて、同溶媒中でビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロール構造を分子内に有する化合物を熱分解してイソインドール誘導体を得るという手法を用いている。これは、ジフェニルエーテルが高沸点溶媒ゆえに熱に対して安定であり、揮発しにくいので反応系内を脱気しやすいからである。しかしながら、本発明者等の検討によれば、反応系内から酸素を完全に除去することは難しく、またジフェニルエーテル自体がエーテル化合物であるということもあり、反応系内に酸素やパーオキサイトが発生・残留することによってフタルイミド等の他の化合物が生成されてしまい、イソインドールの収率が15%に届かないか33%程度となることがわかった。このように、非特許文献3で紹介されている製造方法は、イソインドールの収率に課題を残すものとなっている。

[0006] 本発明は、上記課題を解決するためになされたものであって、その第1の目的は、工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類を得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法を提供することにある。

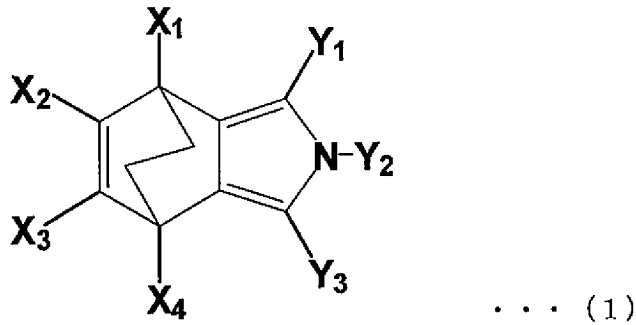
[0007] 本発明は、上記課題を解決するためになされたものであって、その第2の目的は、工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類を得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できるイソインドール類の製造方法によって製造されたイソインドール類を提供することにある。

### 課題を解決するための手段

[0008] 上記目的の下、本発明者等が鋭意検討を行った結果、ビスクロ[2.2.2]オクタジ

エン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持することにより、工業的に実用化可能な条件でイソインドール類を高収率で製造できることを見出し、本発明を完成させた。

- [0009] 上記課題を解決するための本発明のイソインドール類の製造方法は、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持する熱処理工程を有することを特徴とする。
- [0010] この発明によれば、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持する熱処理工程を有するので、超臨界二酸化炭素雰囲気を用いることによって、反応系内の脱気が良好に行われるとともに、原料たるビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が良好に分散・溶解されるので、効率的な熱処理を行うことができ、その結果、相対的に低温での反応となるので工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類が得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法を提供することができる。
- [0011] 本発明のイソインドール類の製造方法の好ましい態様においては、前記熱処理工程が50°C以上、300°C以下の温度で行われる。
- [0012] この発明によれば、熱処理工程が50°C以上、300°C以下の温度で行われるので、好ましい温度範囲での熱処理となり、その結果、より効率的にイソインドール類を製造することができる。
- [0013] 本発明のイソインドール類の製造方法の好ましい態様においては、前記ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(1)で表される。
- [0014] [化1]



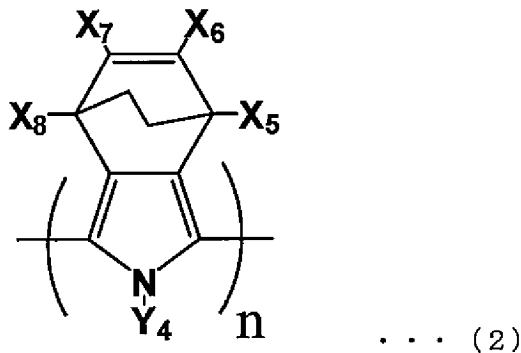
[0015] (一般式(1)中、 $Y_1$ ,  $Y_3$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_2$ は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表し、 $X_1 \sim X_4$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファ

モイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_2$  及び  $X_3$  は互いに結合して環構造を形成してもよい。)

[0016] この発明によれば、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物として一般式(1)で表されるものを用いるので、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に1つ有する化合物を種々用いることができるようになり、その結果、種々のイソインドール誘導体を得ることができるようになる。

[0017] 本発明のイソインドール類の製造方法の好ましい態様においては、前記ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(2)で表される。

[0018] [化2]



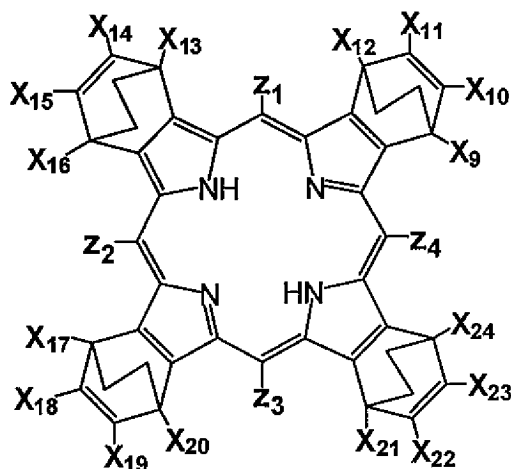
[0019] (一般式(2)中、 $n$ は1より大きい整数を表し、 $Y_4$ は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表し、 $X_5 \sim X_8$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオ

シアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_6$  及び  $X_7$  は互いに結合して環構造を形成してもよい。）

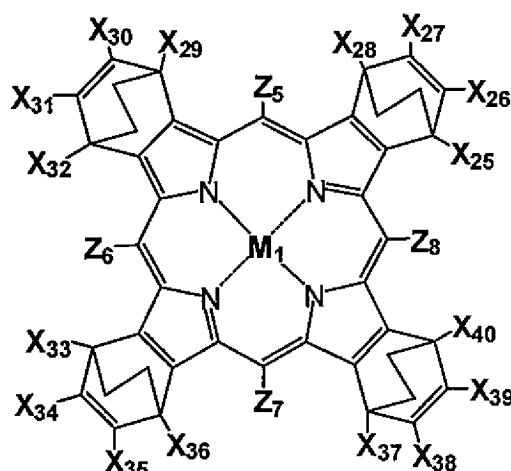
[0020] この発明によれば、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物として一般式(2)で表されるものを用いるので、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を分子内に2つ以上有する多量体化合物を種々用いることができるようになり、その結果、種々のポリイソインドール類を得ることができるようになる。

[0021] 本発明のイソインドール類の製造方法の好ましい態様においては、前記ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(3A)又は下記一般式(3B)で表される。

[0022] [化3]



... (3A)



... (3B)

[0023] (一般式(3A)及び一般式(3B)中、 $Z_1 \sim Z_8$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基を表し、 $X_9 \sim X_{40}$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基

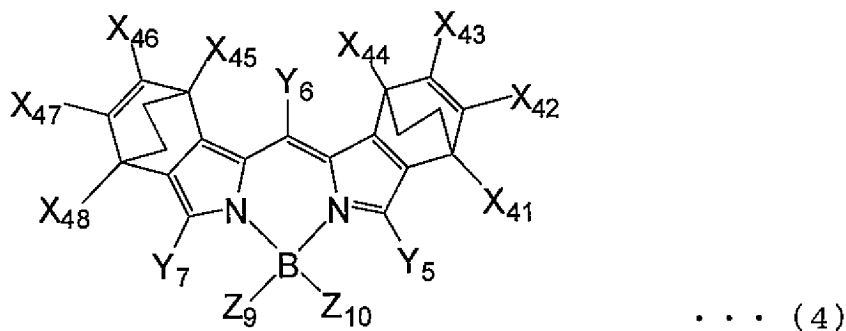


、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよく、 $M_1$  は金属原子を表す。）

[0024] この発明によれば、ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物として一般式(3A)又は一般式(3B)で表されるものを用いるので、ビスクロポルフィリン類を種々用いることができるようになり、その結果、種々のテトラベンゾポルフィリン類を得ることができるようになる。

[0025] 本発明のイソインドール類の製造方法の好ましい態様においては、前記ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(4)で表される。

[0026] [化4]



[0027] (一般式(4)中、 $Y_5$ 、 $Y_7$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシ

ル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_6$  は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、複素環を表し、 $Z_9, Z_{10}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロール又はその誘導体の1価の基を表し、 $X_{41} \sim X_{48}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び  $X_{47}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。）

[0028] この発明によれば、ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物として一般式(4)で表されるものを用いるので、ピロメテン類を種々用いることができるようになり、その結果、種々のベンゾピロメテン類を得ることができるようになる。

[0029] 上記課題を解決するための本発明のイソインドール類は、上記のイソインドール類の製造方法によって製造されることを特徴とする。

[0030] この発明によれば、イソインドール類が上記のイソインドール類の製造方法によって製造されるので、超臨界二酸化炭素雰囲気を用いることによって、反応系内の脱気が良好に行われるとともに、原料たるビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が良好に分散・溶解されるので、効率的な

熱処理を行うことができ、その結果、相対的に低温での反応となるので工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類が得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法によって製造されたイソインドール類を提供することができる。

### 発明の効果

[0031] 本発明のイソインドール類の製造方法によれば、工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類を得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法を提供することができる。

[0032] 本発明のイソインドール類は、工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類を得られ、さらに高収率のイソインドール類を高収率で製造できる、上記のイソインドール類の製造方法によって得られるので、安定で高純度のイソインドール類を提供することができる。

### 発明を実施するための最良の形態

[0033] 次に、本発明の実施の形態について詳細に説明するが、本発明は以下の実施の形態に限定されるものではなく、その要旨の範囲内で種々変形して実施することができる。

[0034] 本発明のイソインドール類の製造方法は、ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持する熱処理工程を有する。超臨界二酸化炭素雰囲気を用いることによって、反応系内の脱気が良好に行われるとともに、原料たるビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が良好に分散・溶解されるので、効率的な熱処理を行うことができ、その結果、相対的に低温での反応となるので工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類が得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法を提供することができる。

[0035] ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物とは、その名のとおり、ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造、すなわちビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格とピロール環とが一辺を共有

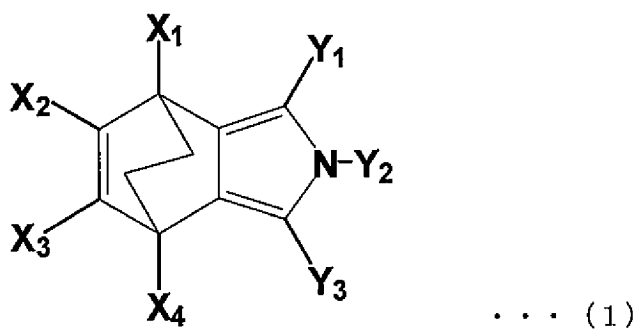
して結合している構造を分子内に1以上有する化合物をいう。本発明においては、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持して熱処理することにより、ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格がベンゼン骨格に変換される反応が促進される。その結果、イソインドール構造を分子内に1以上有する化合物たるイソインドール類を高収率で得ることができ。なお、本発明においては、「ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物」を便宜的に「ビスクロピロールの構造を分子内に有する化合物」と略称し、「ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造」を便宜的に「ビスクロピロールの構造」と略称する場合がある。

[0036] ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物としては、ビスクロピロールの構造を1つ有する単量体、又は2以上有する多量体を挙げるができる。以下では好ましい化合物について説明するが、こうした化合物としては特に制限はないので下記化合物に限定されるものではない。

[0037] (ビスクロピロールの構造を分子内に1つ有する単量体化合物)

ビスクロピロールの構造を分子内に1つ有する単量体化合物を用いる場合には、下記一般式(1)で表される化合物を用いることが好ましい。

[0038] [化5]



[0039] (一般式(1)中、 $Y_1$ ,  $Y_3$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシ

ル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_2$ は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表し、 $X_1 \sim X_4$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_2$ 及び $X_3$ は互いに結合して環構造を形成してもよい。)

[0040] 一般式(1)に示す化合物を用いることにより、ビスクロピロールの構造を分子内に1つ有する化合物を種々用いることができるようになり、その結果、種々のイソインドール誘導体を得ることができるようになる。

[0041] 一般式(1)中、 $Y_1$ 、 $Y_3$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、ス

ルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表わす。

- [0042]  $Y_1, Y_3$  に用いることができる、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基としては、以下のものを挙げるることができる。すなわち、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、及び*n*-ヘプチル基等を挙げるることができる。炭素数3~18の環状アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、及びアダマンチル基等を挙げるることができる。炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基としては、例えば、ビニル基、プロペニル基、及びヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数3~18の環状アルケニル基としては、例えば、シクロペンテニル基、及びシクロヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数7~20のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、及びフェネチル基等を挙げるることができる。炭素数6~18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げるることができる。これらの有機基は、後述するR, R' が有していてもよい置換基でさらに置換されていてもよい。
- [0043]  $Y_1, Y_3$  に用いることができるハロゲン原子としては、例えば、F, Cl, Br, Iを挙げるることができる。
- [0044]  $Y_1, Y_3$  に用いることができる、アシル基は通常-CORで表わされ、アミノ基は通常-NRR'で表され、アシルアミノ基は通常-NHCORで表され、カーバメート基は通常-NHCOORで表され、カルボン酸エステル基は通常-COORで表され、アシルオキシ基は通常-OCORで表わされ、カルバモイル基は通常-CONRR'で表わされ、スルホニル基は通常-SO<sub>2</sub>Rで表わされ、スルファモイル基は通常-SO<sub>2</sub>NRR'で表わされ、スルホン酸エステル基は通常-SO<sub>3</sub>Rで表わされ、スルホンアミド基は通常-NHSO<sub>2</sub>Rで表され、スルフィニル基は通常-SORで表わされる。
- [0045] ここで、R, R' は、任意の置換基であるが、代表的には、水素、ハロゲン原子、炭化水素基を用いることができる。但し、例えば、カルボン酸エステル基(-COOR)の場合には、エステル基ゆえRは水素となることはない。この点は、他の置換基においても

同様である。

[0046] R, R' に用いるハロゲン原子としては、例えば、F, Cl, Br, Iを挙げることができる。

[0047] R, R' に用いる炭化水素基としては、例えば、直鎖又は分岐のアルキル基;環状アルキル基;直鎖又は分岐のアルケニル基;環状アルケニル基;アラルキル基;アリーール基等を挙げることができる。中でも、R, R' として、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ヘプチル基等の炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基;シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、アダマンチル基等の炭素数3~18の環状アルキル基;ビニル基、プロペニル基、ヘキセニル基等の炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基;シクロペンテニル基、シクロヘキセニル基等の炭素数3~18の環状アルケニル基;ベンジル基、フェネチル基等の炭素数7~20のアラルキル基;フェニル基、トリル基、キシリル基、メシチル基等の炭素数6~18のアリーール基等を用いることが好ましい。

[0048] R, R' のアリーール基部分は、さらに置換基で置換されていてもよい。こうした置換基としては、例えば、メキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基等の炭素数1~10のアルコキシ基;メキシメキシ基、エトキシメキシ基、プロポキシメキシ基、エトキシエトキシ基、プロポキシエトキシ基、メキシブトキシ基等の炭素数2~12のアルコキシアルコキシ基;メキシメキシメキシ基、メキシメキシエトキシ基、メキシエトキシメキシ基、メキシエトキシエトキシ基、エトキシエトキシメキシ基等の炭素数3~15のアルコキシアルコキシアルコキシ基;フェニル基、トリル基、キシリル基等の炭素数6~12のアリーール基(これらは任意の置換基で更に置換されていてもよい。);フェノキシ基、トリルオキシ基、キシリルオキシ基、ナフチルオキシ基等の炭素数6~12のアリーールオキシ基;アリルオキシ基、ビニルオキシ基等の炭素数2~12のアルケニルオキシ基等を挙げることができる。

[0049] 更に、他の置換基として、例えば、2-チエニル基、2-ピリジル基、4-ピペリジル基、モルホリノ基等の複素環基;シアノ基;ニトロ基;ヒドロキシル基;アミノ基;N, N-ジメチルアミノ基、N, N-ジエチルアミノ基等の炭素数1~10のアルキルアミノ基;メチルスルホニルアミノ基、エチルスルホニルアミノ基、n-プロピルスルホニルアミノ基

等の炭素数1～6のアルキルスルホニルアミノ基；フッ素原子、塩素原子、臭素原子等のハロゲン原子；カルボキシ基、メキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、n-ブトキシカルボニル等の炭素数2～7のアルコキシカルボニル基；メチルカルボニルオキシ基、エチルカルボニルオキシ基、n-プロピルカルボニルオキシ基、イソプロピルカルボニルオキシ基、n-ブチルカルボニルオキシ基等の炭素数2～7のアルキルカルボニルオキシ基；メキシカルボニルオキシ基、エトキシカルボニルオキシ基、n-プロポキシカルボニルオキシ基、イソプロポキシカルボニルオキシ基、n-ブトキシカルボニルオキシ基等の炭素数2～7のアルコキシカルボニルオキシ基等を挙げることもできる。

[0050]  $Y_1, Y_3$  に用いることができる複素環基としては、4-ピペリジル基、モルホリノ基、2-モルホリニル基、ピペラジリル基等の飽和複素環であっても、2-フリル基、2-ピリジル基、2-チアゾリル基、2-キノリル基等の芳香族複素環であってもよい。これらは複数のヘテロ原子を含んでいても、更に置換基を有していてもよく、また、その結合位置も特に制限されない。複素環として好ましい構造のものは、5～6員環の飽和複素環、5～6員環の単環及びその2縮合環の芳香族複素環である。

[0051] 一般式(1)中、 $Y_2$  は、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表す。

[0052]  $Y_2$  に用いることができる、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基としては、以下のものを挙げることもできる。すなわち、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、及びn-ヘプチル基等を挙げることもできる。炭素数3～18の環状アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シク



ロペンチル基、シクロヘキシル基、及びアダマンチル基等を挙げることができる。炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基としては、例えば、ビニル基、プロペニル基、及びヘキセニル基等を挙げることができる。炭素数3~18の環状アルケニル基としては、例えば、シクロペンテニル基、及びシクロヘキセニル基等を挙げることができる。炭素数7~20のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、及びフェネチル基等を挙げることができる。炭素数6~18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げることができる。

[0053]  $Y_2$  に用いることができる、アシル基は通常-CORで表わされ、カルボン酸エステル基は通常-COORで表され、アシルオキシ基は通常-OCORで表わされ、カルバモイル基は通常-CONRR'で表わされ、スルホニル基は通常-SO<sub>2</sub>Rで表わされ、スルファモイル基は通常-SO<sub>2</sub>NRR'で表わされ、シリル基は通常-SiRR'R''で表される。R, R', R''としては、それぞれ上記で説明したR, R'と同様のものを用いることができる。

[0054]  $Y_2$  に用いることができる、複素環基としては、4-ピペリジル基、モルホリノ基、2-モルホリニル基、ピペラジル基等の飽和複素環であっても、2-フリル基、2-ピリジル基、2-チアゾリル基、2-キノリル基等の芳香族複素環であってもよい。これらは複数のヘテロ原子を含んでいても、更に置換基を有していてもよく、また、その結合位置も特に制限されない。複素環として好ましい構造のものは、5~6員環の飽和複素環、5~6員環の単環及びその2縮合環の芳香族複素環である。

[0055] 一般式(1)中、 $X_1 \sim X_4$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_2$  及び $X_3$  は互いに結合して環構造を形成し

てもよい。

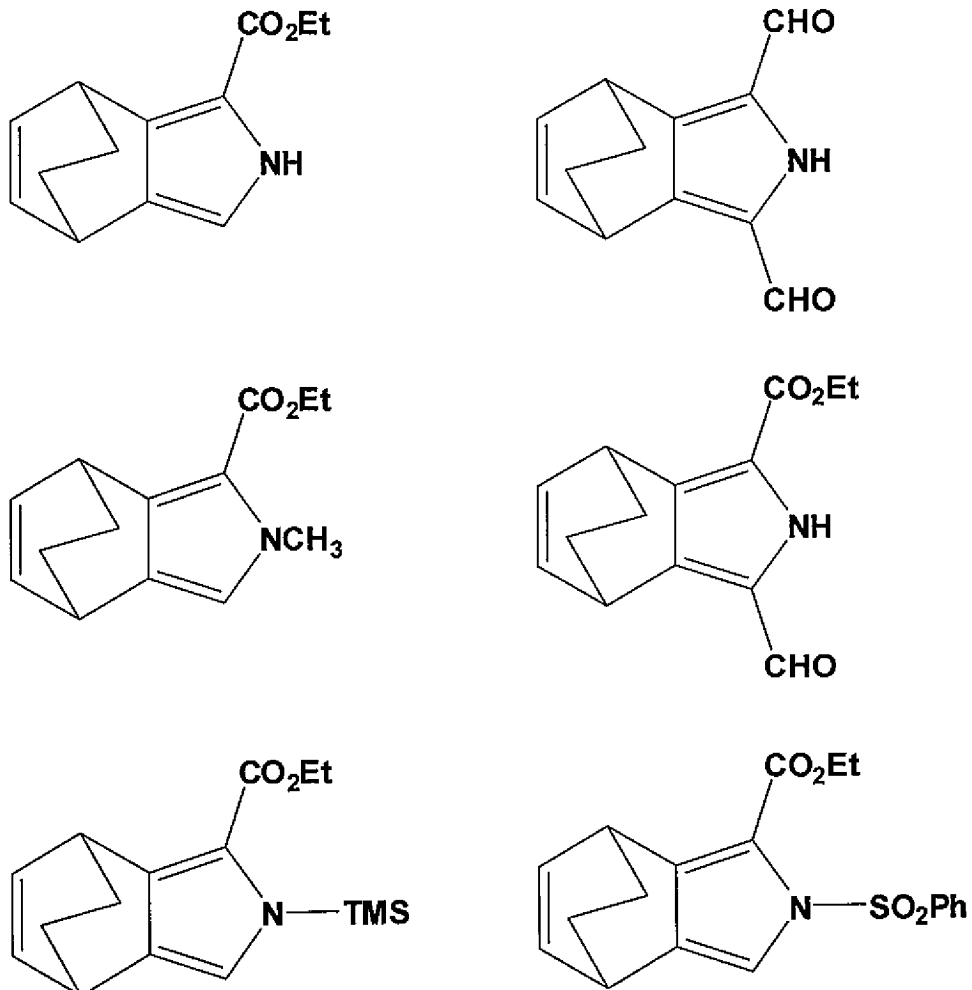
- [0056]  $X_1 \sim X_4$  に用いることができる、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基としては、以下のものを挙げるることができる。すなわち、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、及び*n*-ヘプチル基等を挙げるることができる。炭素数3～18の環状アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、及びアダマンチル基等を挙げるることができる。炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基としては、例えば、ビニル基、プロペニル基、及びヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数3～18の環状アルケニル基としては、例えば、シクロペンテニル基、及びシクロヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数7～20のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、及びフェネチル基等を挙げるることができる。炭素数6～18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げるることができる。
- [0057]  $X_1 \sim X_4$  に用いることができるハロゲン原子としては、例えば、F, Cl, Br, Iを挙げるることができる。
- [0058]  $X_1 \sim X_4$  に用いることができる、アシル基は通常-CORで表わされ、アミノ基は通常-NRR'で表され、アシルアミノ基は通常-NHCORで表され、カーバメート基は通常-NHCOORで表され、カルボン酸エステル基は通常-COORで表され、アシルオキシ基は通常-OCORで表わされ、カルバモイル基は通常-CONRR'で表わされ、スルホニル基は通常-SO<sub>2</sub>Rで表わされ、スルファモイル基は通常-SO<sub>2</sub>NRR'で表わされ、スルホン酸エステル基は通常-SO<sub>3</sub>Rで表わされ、スルホンアミド基は通常-NHSO<sub>2</sub>Rで表され、スルフィニル基は通常-SORで表わされる。R, R'は、上記で説明したものをを用いることができる。
- [0059] 一般式(1)においては、 $X_2$  及び $X_3$  は互いに結合して環構造を形成してもよい。ここで、環構造とは、 $X_2$  と $X_3$  とがその構成原子の一部を共有することにより、環状の置換基として存在する場合をいう。具体的には、 $X_2$ ,  $X_3$  は3～8員環の単環及びその2～

4縮合環で炭素数1~18の環状アルキル基あるいはアリール基;5~6員環の単環及びその2~4環の芳香族複素環で縮合していてもよい。

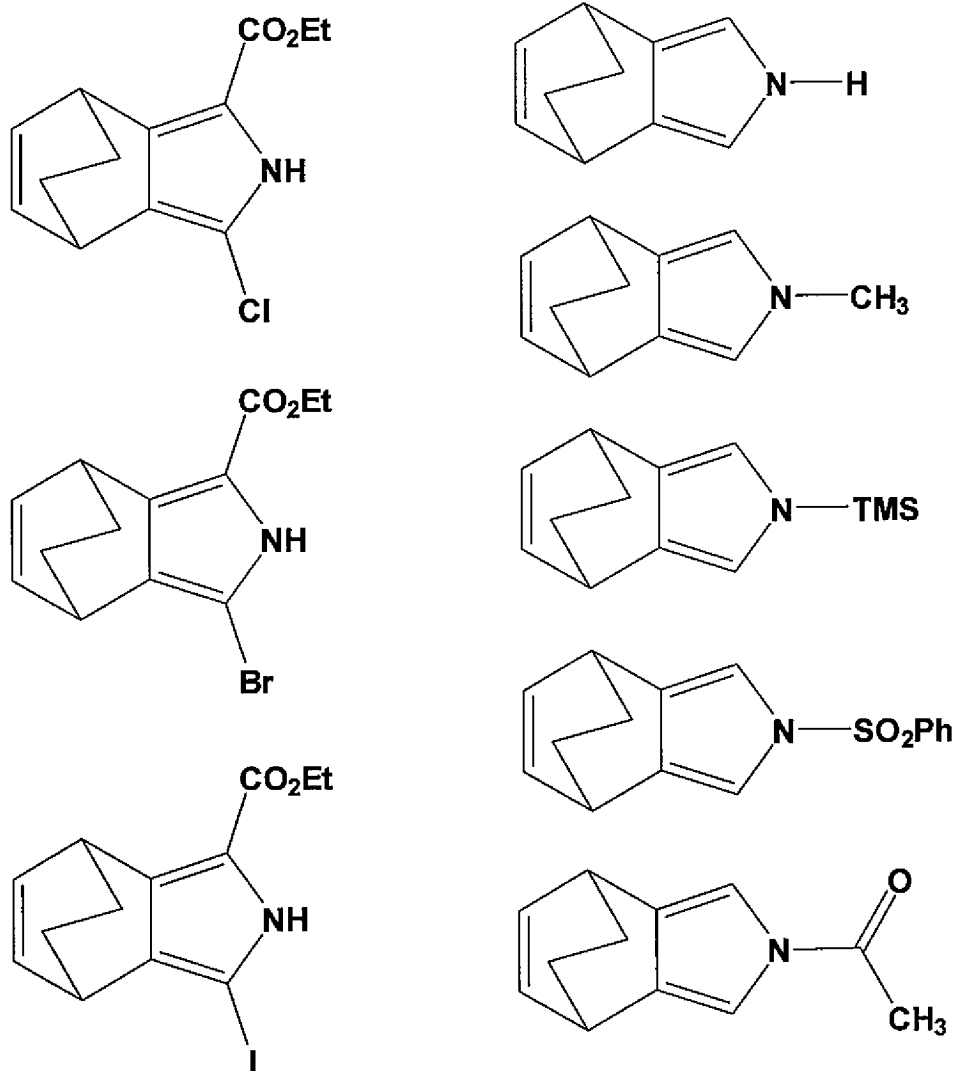
[0060] 一般式(1)中、 $Y_1$ ,  $Y_3$ の少なくともいずれかを水素以外の置換基とすることが好ましい。これにより、イソインドール誘導体を得ることができるようになるので、安定な生成物を得やすくなる。

[0061] 以上説明したビスクロピロールの構造を分子内に1つ有する単量体化合物の好ましい具体例を以下に示す。なお、以下に示す各化合物中、「Et」はエチル基を、「Ph」はフェニル基を、「TMS」はトリメチルシリル基を示す。

[0062] [化6]



[0063] [化7]

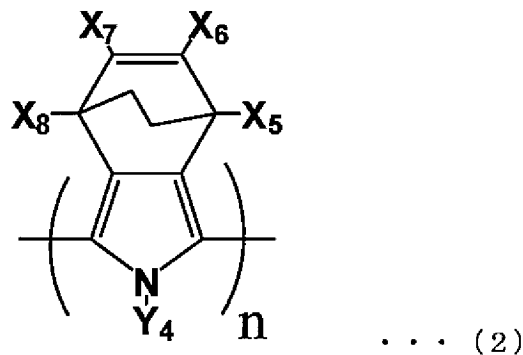


[0064] 以上説明したビスクロピロールの構造を分子内に1つ有する単量体化合物は、従来公知の方法で合成することができる。こうした方法としては、例えば、J. Chem. Soc., Perkin Trans 1, 3661-3665, 1997等の文献に開示されているとおりである。

[0065] (ビスクロピロールの構造を分子内に2以上有する多量体化合物)

ビスクロピロールの構造を分子内に2以上有する多量体化合物、すなわち、ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造が2以上分子内に存在する化合物を用いる場合には、下記一般式(2)で表される化合物を用いることが好ましい。

[0066] [化8]



[0067] (一般式(2)中、 $n$ は1より大きい整数を表し、 $Y_4$ は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表し、 $X_5 \sim X_8$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_6$ 及び $X_7$ は互いに結合して環構造を形成してもよい。)

[0068] 一般式(2)に示す化合物を用いることにより、ビスクロピロールの構造を分子内に2以上有する多量体化合物を種々用いることができるようになり、その結果、種々のポリイソインドール類を得ることができるようになる。特にポリイソインドールは、イソインドールを重合(例えば電解重合)するということでは得られにくい、本発明の製造方法を用いることによって、ビスクロ[2.2.2]オクタジエン環が縮環したポリピロールを利用できるので、ポリイソインドールを得やすくなる。ポリイソインドールは、透明な導

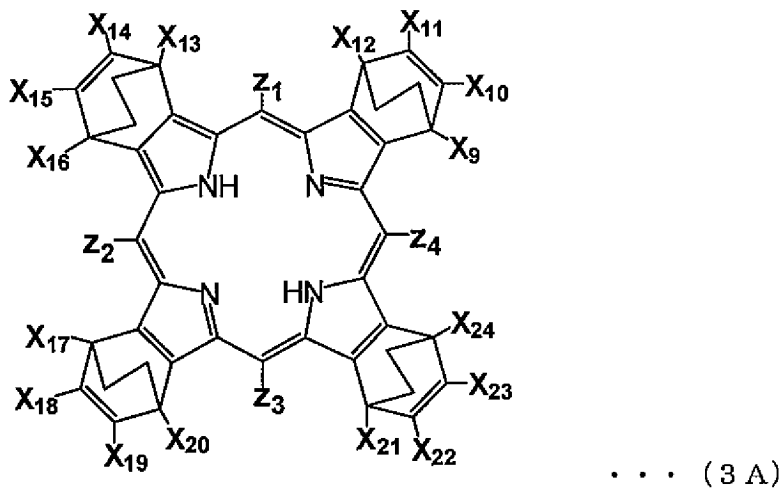
電性高分子となる可能性が高く、非常に有用な新規材料となることが期待される。

- [0069] 一般式(2)中、 $n$ は1より大きい整数を表す。 $n$ は重合度に依存して任意に決められる値であるが、好ましくは15以上、また、通常5000以下、好ましくは3000以下とする。
- [0070] 一般式(2)中、 $Y_4$ は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表わす。 $Y_4$ は、上記説明した一般式(1)中の $Y_2$ と同様にすればよいので、説明の重複をさけるため、ここでの説明は省略する。
- [0071] 一般式(2)中、 $X_5 \sim X_8$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_6$ 及び $X_7$ は互いに結合して環構造を形成してもよい。
- [0072]  $X_5 \sim X_8$ は、上記説明した一般式(1)中の $X_1 \sim X_4$ と同様にすればよいので、説明の重複をさけるため、ここでの説明は省略する。例えば、 $X_6$ 及び $X_7$ は互いに結合して環構造を形成してもよいとは、 $X_6$ と $X_7$ とがその構成原子の一部を共有することにより、環状の置換基として存在する場合をいう。具体的には、 $X_6$ 、 $X_7$ は3~8員環の単環及びその2~4縮合環で炭素数1~18の環状アルキル基あるいはアリール基;5~6員環の単環及びその2~4環の芳香族複素環で縮合していてもよい。
- [0073] 以上説明したビスクロピロールの構造を分子内に2以上有する多量体化合物は、

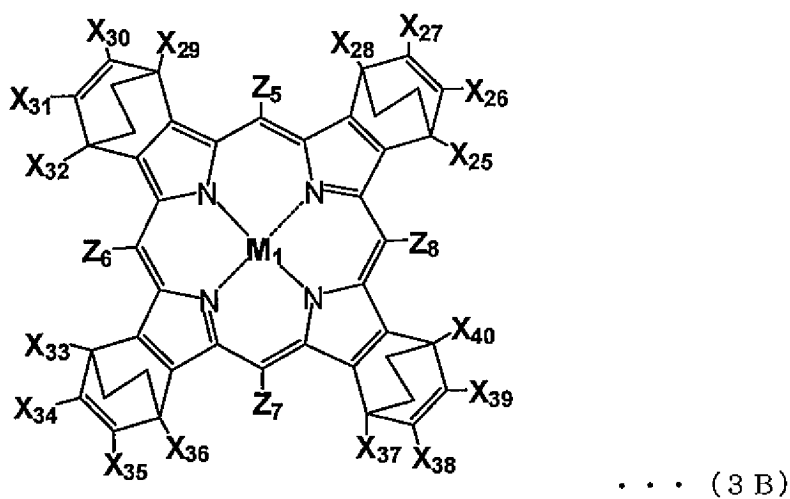
従来公知の方法で合成することができる。こうした方法としては、例えば、上記説明したビスクロピロールの構造分子内に1つ有する単量体化合物を得て、これを電解重合する手法を挙げることができる。

[0074] ビシクロピロールの構造を分子内に2つ以上有する多量体化合物としては、下記一般式(3A)又は下記一般式(3B)で表されるビスクロポルフィリン類を用いることも好ましい。一般式(3A)は無金属のビスクロポルフィリン類を表し、一般式(3B)は中心金属を有するビスクロポルフィリン類を表す。

[0075] [化9]



[0076] [化10]



[0077] (一般式(3A)及び一般式(3B)中、 $Z_1 \sim Z_8$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の

直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基を表し、 $X_9 \sim X_{40}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよく、 $M_1$  は金属原子を表す。）

[0078] 一般式(3A)又は一般式(3B)に示す化合物を用いることにより、ビスクロポルフィリン類を種々用いることができるようになり、その結果、種々のテトラベンゾポルフィリン類を得ることができるようになる。特に、テトラベンゾポルフィリンは有機半導体、癌の光線力学的治療用の光増感剤、太陽電池材料、顔料等として用いられている有用な材料であり、本発明の製造方法を用いることにより高純度のテトラベンゾポルフィリンが得やすくなる。

[0079] 一般式(3A)及び一般式(3B)中、 $Z_1 \sim Z_8$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナ



ト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基を表す。

[0080]  $Z_1 \sim Z_8$  に用いることができる、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基としては、以下のものを挙げるることができる。すなわち、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、及び*n*-ヘプチル基等を挙げるることができる。炭素数3～18の環状アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、及びアダマンチル基等を挙げるることができる。炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基としては、例えば、ビニル基、プロペニル基、及びヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数3～18の環状アルケニル基としては、例えば、シクロペンテニル基、及びシクロヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数7～20のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、及びフェネチル基等を挙げるることができる。炭素数6～18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げるることができる。

[0081]  $Z_1 \sim Z_8$  に用いることができるハロゲン原子としては、例えば、F, Cl, Br, Iを挙げるることができる。

[0082]  $Z_1 \sim Z_8$  に用いることができる、アシル基は通常-CORで表わされ、アミノ基は通常-NRR'で表され、アシルアミノ基は通常-NHCORで表され、カーバメート基は通常-NHCOORで表され、カルボン酸エステル基は通常-COORで表され、アシルオキシ基は通常-OCORで表わされ、カルバモイル基は通常-CONRR'で表わされる。R, R'は、上記の一般式(1)で説明したものをを用いることができる。

[0083] 一般式(3A)及び一般式(3B)中、 $X_9 \sim X_{40}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ

基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。

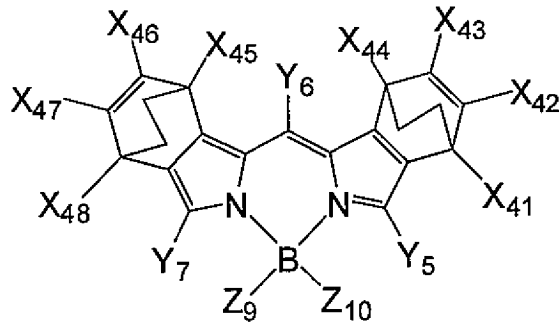
[0084]  $X_9 \sim X_{40}$  は、上記説明した一般式(1)中の  $X_1 \sim X_4$  と同様にすればよいので、説明の重複をさけるため、ここでの説明は省略する。例えば、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよいとは、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  がそれぞれ互いにその構成原子の一部を共有することにより、環状の置換基として存在する場合をいう。具体的には、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  は、それぞれ、3～8員環の単環及びその2～4縮合環で炭素数1～18の環状アルキル基あるいはアリール基；5～6員環の単環及びその2～4環の芳香族複素環で縮合していてもよい。

[0085] 一般式(3B)中、 $M_1$  は金属原子を表す。金属原子の種類は特に制限はされないが、例えば、Cu、Zn、Ni、Pt、Pd、Mg、Cd、Mn、Fe、Co、Ti、Si等を挙げることができる。

[0086] 以上説明したビスクロポルフィリン類は、従来公知の方法で合成することができる。こうした方法としては、例えば、非特許文献3に紹介されている手法を挙げることができる。

[0087] ビシクロピロールの構造を分子内に2つ以上有する多量体化合物としては、下記一般式(4)で表されるピロメテン類を用いることも好ましい。

[0088] [化11]



... (4)

[0089] (一般式(4)中、 $Y_5$ ,  $Y_7$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_6$  は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、複素環を表し、 $Z_9$ ,  $Z_{10}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ビシクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロール又はその誘導体の1価の基を表し、 $X_{41}$  ~  $X_{48}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステ

ル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ ,  $X_{46}$  及び  $X_{47}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。）

[0090] 一般式(4)で表される化合物を用いることにより、アザポルフィリン類を種々用いることができるようになり、その結果、種々のベンゾピロメテン類を得ることができるようになる。

[0091] 一般式(4)中、 $Y_5$ ,  $Y_7$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表す。

[0092]  $Y_5$ ,  $Y_7$  に用いることができる、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基としては、以下のものを挙げるることができる。すなわち、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、及び *n*-ヘプチル基等を挙げるることができる。炭素数3~18の環状アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、及びアダマンチル基等を挙げるることができる。炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基としては、例えば、ビニル基、プロペニル基、及びヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数3~18の環状アルケニル基としては、例えば、シクロペンテニル基、及びシクロヘキセニル基等を挙げるることができる。炭素数7~20のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、及びフェネチル基等を挙げるることができる。炭素数6~18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げるることができる。

- [0093]  $Y_5, Y_7$  に用いることができるハロゲン原子としては、例えば、F, Cl, Br, Iを挙げる  
ことができる。
- [0094]  $Y_5, Y_7$  に用いることができる、アシル基は通常-CORで表わされ、アミノ基は通常  
-NRR'で表され、アシルアミノ基は通常-NHCORで表され、カーバメート基は通  
常-NHCOORで表され、カルボン酸エステル基は通常-COORで表され、アシル  
オキシ基は通常-OCORで表わされ、カルバモイル基は通常-CONRR'で表わさ  
れ、スルホニル基は通常-SO<sub>2</sub>Rで表わされ、スルファモイル基は通常-SO<sub>2</sub>NRR'  
で表わされ、スルホン酸エステル基は通常-SO<sub>3</sub>Rで表わされ、スルホンアミド基は  
通常-NHSO<sub>2</sub>Rで表され、スルフィニル基は通常-SORで表わされる。R, R'は、  
上記の一般式(1)で説明したものをを用いることができる。
- [0095]  $Y_5, Y_7$  に用いることができる、複素環基としては、4-ピペリジル基、モルホリノ基、2  
-モルホリニル基、ピペラジル基等の飽和複素環であっても、2-フリル基、2-ピリ  
ジル基、2-チアゾリル基、2-キノリル基等の芳香族複素環であってもよい。これら  
は複数のヘテロ原子を含んでいても、更に置換基を有していてもよく、また、その結  
合位置も特に制限されない。複素環として好ましい構造のものは、5~6員環の飽和  
複素環、5~6員環の単環及びその2縮合環の芳香族複素環である。
- [0096] 一般式(4)中、 $Y_6$ は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数  
3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3  
~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール  
基、複素環を表わす。
- [0097]  $Y_6$ に用いることができる、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~  
18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~1  
8の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基と  
しては、以下のものを挙げるすることができる。すなわち、炭素数1~18の直鎖又は分岐  
のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n  
-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、及びn-ヘプチル基等を挙げること  
ができる。炭素数3~18の環状アルキル基としては、例えば、シクロプロピル基、シク  
ロペンチル基、シクロヘキシル基、及びアダマンチル基等を挙げるることができる。炭素

数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基としては、例えば、ビニル基、プロペニル基、及びヘキセニル基等を挙げることができる。炭素数3～18の環状アルケニル基としては、例えば、シクロペンテニル基、及びシクロヘキセニル基等を挙げることができる。炭素数7～20のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、及びフェネチル基等を挙げることができる。炭素数6～18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げることができる。

- [0098]  $Y_6$  に用いることができる、複素環基としては、4-ピペリジル基、モルホリノ基、2-モルホリニル基、ピペラジル基等の飽和複素環であっても、2-フリル基、2-ピリジル基、2-チアゾリル基、2-キノリル基等の芳香族複素環であってもよい。これらは複数のヘテロ原子を含んでいても、更に置換基を有していてもよく、また、その結合位置も特に制限されない。複素環として好ましい構造のものは、5～6員環の飽和複素環、5～6員環の単環及びその2縮合環の芳香族複素環である。
- [0099] 一般式(4)中、 $Z_9, Z_{10}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロール又はその誘導体の1価の基を表す。
- [0100]  $Z_9, Z_{10}$  に用いることができる、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、及び*n*-ヘプチル基等を挙げることができる。また、 $Z_9, Z_{10}$  に用いることができる、炭素数6～18のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、キシリル基、及びメシチル基等を挙げることができる。
- [0101]  $Z_9, Z_{10}$  に用いることができる、ハロゲン原子としては、例えば、F, Cl, Br, Iを挙げることができる。
- [0102]  $Z_9, Z_{10}$  に用いることができる、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロール又はその誘導体の1価の基としては、例えば上記一般式(1)で説明した化合物において $Y_2$  が外れることによって形成される1価の置換基を挙げることができる。
- [0103] 一般式(4)中、 $X_{41} \sim X_{48}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基

、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び  $X_{47}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。

[0104]  $X_{41}$  ～  $X_{48}$  は、上記説明した一般式(1)中の  $X_1$  ～  $X_4$  と同様にすればよいので、説明の重複をさけるため、ここでの説明は省略する。例えば、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び  $X_{47}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよいとは、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び  $X_{47}$  がそれぞれ互いにその構成原子の一部を共有することにより、環状の置換基として存在する場合をいう。具体的には、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び  $X_{47}$  は、それぞれ、3～8員環の単環及びその2～4縮合環で炭素数1～18の環状アルキル基あるいはアリール基；5～6員環の単環及びその2～4環の芳香族複素環で縮合していてもよい。

[0105] 以上説明したピロメテン類は、従来公知の方法で合成することができる。こうした方法としては、例えば、M. Wada, S. Ito, H. Uno, T. Murashima, N. Ono, T. Urano and Y. Urano, *Tetrahedron Lett.*, 42, 6711–6713 (2001). に紹介されている手法を挙げることができる。

[0106] (熱処理)

ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物は、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持される。

[0107] ビシクロピロールの構造を分子内に有する化合物は、超臨界二酸化炭素雰囲気下に保持される。超臨界二酸化炭素雰囲気を用いることにより、ビスクロピロールの構造を分子内に有する化合物をより反応系内で分散させやすくなり、また溶解させることができるようになる。その結果、ビスクロピロールの構造を分子内に有する化合物に熱を効率的に通しやすくなり反応効率が向上する傾向となる。ここで、超臨界二酸化炭素とは、二酸化炭素を、その臨界温度(31℃)・臨界圧力(7.4MPa)以上とし、気体・液体の双方の性質を併せ持った状態とされたものをいうが、臨界温度以上にお

いては圧縮しても二酸化炭素が凝縮しないため、臨界温度以上であれば圧力に関係なく超臨界二酸化炭素という場合もある。本発明は超臨界二酸化炭素中でも反応が進行するため、超臨界流体が有する反応制御性や分離特性等の優れた特性を享受することができる。

[0108] 雰囲気圧力の圧力については、通常0.1MPa以上、また、通常50MPa以下、好ましくは30MPa以下とする。上記圧力範囲とすることにより、超臨界領域の圧力も含まれるとともに相対的に低い圧力でも温度を上昇させて超臨界二酸化炭素とすることができる。

[0109] また、雰囲気純度は、特に制限はないが、純度は通常99.995%以上とする。純度が高い方が好ましいが、工業的に不純物を完全に排除することは容易ではないので、通常は上記範囲となる。なお、「超臨界二酸化炭素雰囲気」とはいても、工業的には上記のように不純物を一定量含むものとなる場合が通常なので、ビスクロピロールの構造を分子内に有する化合物はこうした不純物と反応してイソインドール類以外の化合物として生成することはあり得る。こうした反応は、本発明の要旨の範囲内において許容されるものである。

[0110] 熱処理工程は、好ましくは、50°C以上、300°C以下の温度で行われる。これにより、好ましい温度範囲での熱処理となり、その結果、より効率的にイソインドール類を製造することができる。熱処理時の温度が反応温度となるが、本発明のイソインドール類の製造方法は、従来と比較して、反応温度を大幅に低下させることが可能となる利点がある。反応温度は、より好ましくは270°C以下、さらに好ましくは250°C以下、特に好ましくは240°C以下とする。また、反応温度は、より好ましくは80°C以上とする。これにより、さらに低温での反応が可能となり、その結果、より工業的に採用しやすいイソインドール類の製造方法となる。

[0111] ビシクロピロールの構造を分子内に有する化合物が、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持される時間(反応時間)は、通常1分以上、好ましくは10分以上、また、通常300分以下、好ましくは120分以下とする。上記の範囲とすることにより、イソインドール類への反応を確実にしやすくなる。

[0112] 本発明のイソインドール類の製造方法は、ビスクロピロールの構造を分子内に有す



る化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持することによって、ビシクロ環構造がベンゼン環構造に変換される反応が起きるので、反応の際に溶媒や触媒の添加が不要となる利点がある。これにより、簡便、高速、経済性が高く、環境に対する負荷も小さい製造方法となる。したがって、本発明のイソインドール類の製造方法においては、基本的には、反応に際して、ビシクロピロールの構造を分子内に有する化合物以外の添加剤等の成分を存在させる必要はない。但し、本発明の要旨の範囲内であれば、反応に際して必要な成分を適量含有させてもよい。

[0113] (その他の工程)

本発明のイソインドール類の製造方法においては反応工程に先だって、ビシクロピロールの構造を分子内に有する化合物を準備する等必要な前工程を適宜行うことができる。こうした準備工程については、上記各化合物の欄で説明したとおりである。

[0114] また、上記で説明したように、本発明のイソインドール類の製造方法は、反応の際に溶媒や触媒の添加が不要となる利点がある。これにより、反応後の生成物と触媒・溶媒の分離工程が省略できるようになる。このため、本発明のイソインドール類の製造方法においては、熱処理工程の後の後工程が不要となる利点がある。但し、必要に応じて所定の後工程を行ってもよい。こうした後工程としては、例えば、イソインドール類の純度を100%に近づけるために、生成物中に残留する不純物等を取り除く工程を挙げることができる。

[0115] (イソインドール類)

本発明のイソインドール類は、上記のイソインドール類の製造方法によって製造されたものである。これにより、超臨界二酸化炭素雰囲気を用いることによって、反応系内の脱気が良好に行われるとともに、原料たるビシクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が良好に分散・溶解されるので、効率的な熱処理を行うことができ、その結果、相対的に低温での反応となるので工業的に実用化可能な条件を採用することができ、安定なイソインドール類が得られ、さらにイソインドール類を高収率で製造できる、イソインドール類の製造方法によって製造されたイソインドール類を提供することができる。

[0116] 本発明のイソインドール類とは、イソインドール構造を分子内に有する化合物をいう

。原料として、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を用い、同化合物のビスクロ環構造部分をベンゼン環構造に変換するので、得られるイソインドール類は、イソインドール構造を分子内に有することになる。イソインドール類としては、例えば、イソインドール、イソインドール誘導体、イソインドールの多量体化合物等を挙げることができる。イソインドールの多量体化合物としては、例えば、ポリイソインドール、ピロメテン、テトラベンゾポルフィリン、フタロシアンを挙げることができる。安定性の面からは、イソインドール類をイソインドール誘導体、イソインドールの多量体化合物とすることが好ましい。

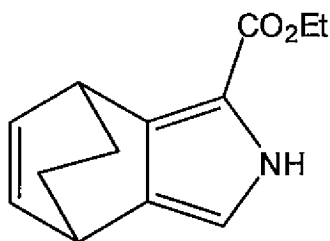
### 実施例

[0117] 次に、本発明を実施例により更に具体的に説明するが、本発明はその要旨を超えない限り、以下の実施例の記載に限定されるものではない。

[0118] [実施例1]

以下に示す化合物(Ethyl 4, 7-dihydro-4, 7-ethano-2H-isoindole-1-carboxylate)0. 050gを内容積50mlのステンレス製の反応器に導入した。

[0119] [化12]

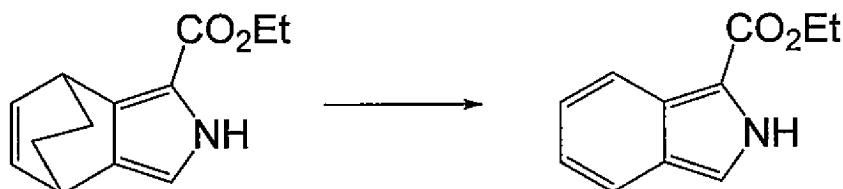


[0120] 熱処理工程は、反応器内の超臨界二酸化炭素が20MPaとなるように調整した後、180°Cで加熱、攪拌しながら60分間反応させることによって行った。反応終了後、反応器を冷水浴に浸し室温付近まで冷却した後、背圧バルブからガスを放出した。

[0121] 反応器を開けて生成物を取り出し、核磁気共鳴分光法(<sup>1</sup>HNMR)で分析して生成物の同定を行った。なお、核磁気共鳴分光法は、Varian社製のVNMR500を用い、測定条件は、CDCl<sub>3</sub>中とした。その結果、目的物であるEthyl 2H-isoindole-1-carboxylateが結晶状態で得られており、下記反応が良好に行われていることが確認できた。<sup>1</sup>HNMRのデータを以下に示す。

[0122]  $^1\text{H}$  NMR (500 MHz)  $\delta$  1.46(t, 3H), 4.46(q, 2H), 7.10(m, 1H), 7.27(m, 1H), 7.48(m, 1H), 7.68(m, 1H), 8.08(m, 1H), 10.51(brs, 1H).

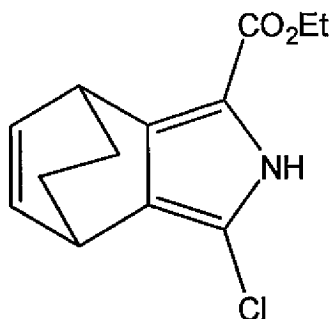
[0123] [化13]



[0124] [実施例2]

以下に示す化合物(Ethyl 3-chloro-4,7-dihydro-4,7-ethano-2H-indole-1-carboxylate)0.050gを内容積50mlのステンレス製の反応器に導入した。

[0125] [化14]

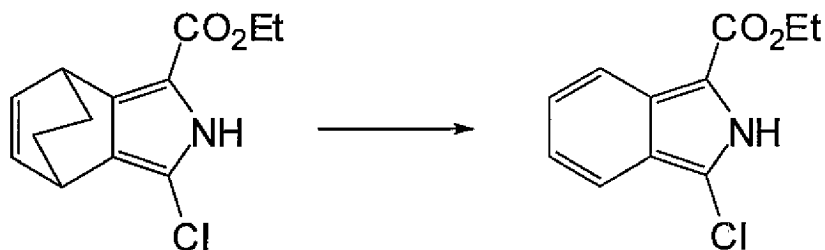


[0126] 熱処理工程は、反応器内の超臨界二酸化炭素が20MPaとなるように調整した後、180°Cで加熱、攪拌しながら60分間反応させることによって行った。反応終了後、反応器を冷水浴に浸し室温付近まで冷却した後、背圧バルブからガスを放出した。

[0127] 反応器を開けて生成物を取り出し、実施例1と同様にして、核磁気共鳴分光法( $^1\text{H}$  NMR)で分析して生成物の同定を行った。その結果、目的物であるEthyl 3-chloro-2H-indole-1-carboxylateが結晶状態で得られており、下記反応が良好に行われていることが確認できた。 $^1\text{H}$ NMRのデータを以下に示す。

[0128]  $^1\text{H}$  NMR (500 MHz)  $\delta$  1.45(t, 3H), 4.43(q, 2H), 7.15(m, 1H), 7.28(m, 1H), 7.57(m, 1H), 8.01(m, 1H), 10.14(brs, 1H).

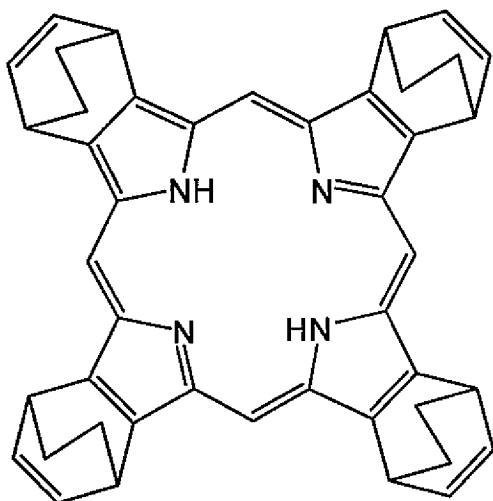
[0129] [化15]



[0130] [実施例3]

以下に示す化合物(ビシクロポルフィリン)0.050gを内容積50mlのステンレス製の反応器に導入した。

[0131] [化16]



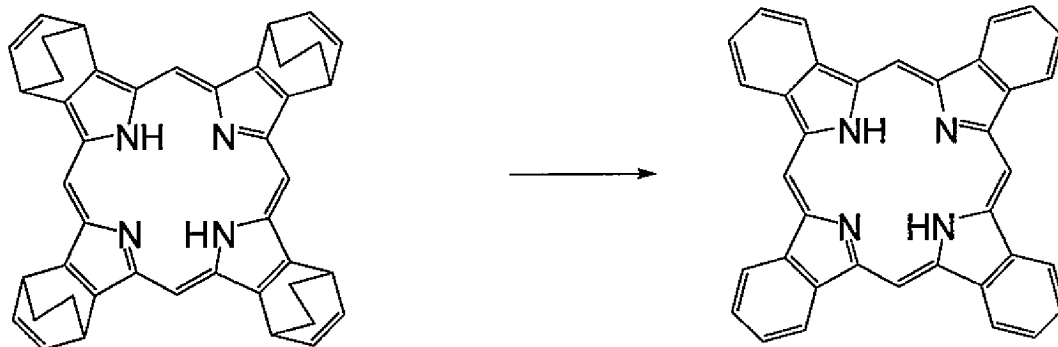
[0132] 熱処理工程は、反応器内の超臨界二酸化炭素が20MPaとなるように調整した後、200°Cで加熱、攪拌しながら15分間反応させることによって行った。反応終了後、反応器を冷水浴に浸し室温付近まで冷却した後、背圧バルブからガスを放出した。

[0133] 反応器を開けて生成物を取り出し、紫外可視吸収スペクトル法及び質量分析法で分析して生成物の同定を行った。なお、紫外可視吸収スペクトル法は、日本分光社製のV-630を用い、測定条件は、5%のトリフルオロ酢酸を含むクロロホルム中とした。また質量分析法は、Bruker社製の飛行時間型質量分析装置(Autoflex II)を用い、マトリックス剤としてDithranolを用いた。その結果、目的物であるテトラベンゾポルフィリンが緑色の粉末で得られており、下記反応が良好に行われていることが確

認できた。紫外可視吸収スペクトル法および質量分析法のデータを以下に示す。

[0134] UV-vis (5% TFA-CHCl<sub>3</sub>)  $\lambda_{\text{max}}$  431, 605, 660nm; m/z(MALDI-TOF) 510(M<sup>+</sup>).

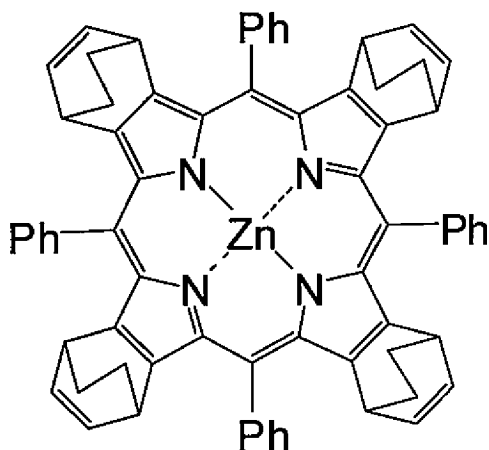
[0135] [化17]



[0136] [実施例4]

以下に示す化合物(5, 10, 15, 20-テトラフェニルビスクロポルフィリン)0.050gを内容積50mlのステンレス製の反応器に導入した。なお、下記化合物において、「Ph」はフェニル基を表す。

[0137] [化18]



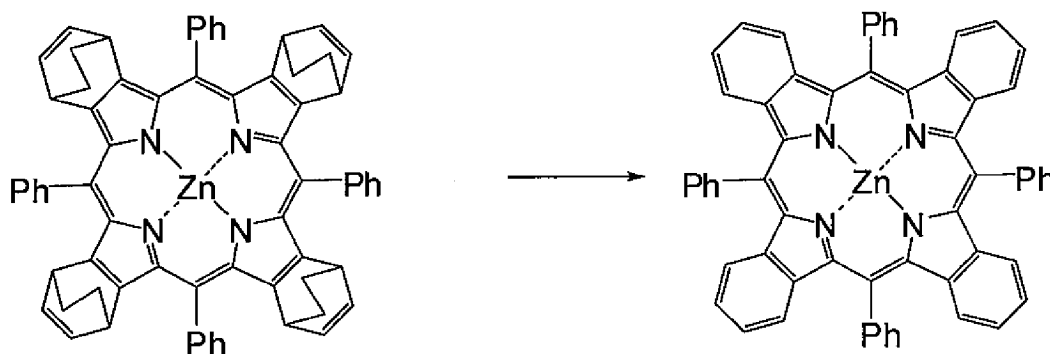
[0138] 熱処理工程は、反応器内の超臨界二酸化炭素が20MPaとなるように調整した後、200°Cで加熱、攪拌しながら15分間反応させることによって行った。反応終了後、反応器を冷水浴に浸し室温付近まで冷却した後、背圧バルブからガスを放出した。

[0139] 反応器を開けて生成物を取り出し、実施例3と同様にして、紫外可視吸収スペクトル法及び質量分析法で分析して生成物の同定を行った。その結果、目的物である5

, 10, 15, 20-テトラフェニルテトラベンゾポルフィリンが緑色の粉末で得られており、下記反応が良好に行われていることが確認できた。紫外可視吸収スペクトル法および質量分析法のデータを以下に示す。

[0140] UV-vis (CHCl<sub>3</sub>) λ<sub>max</sub> 463, 609, 652nm; m/z(MALDI-TOF) 875 (M<sup>+</sup>).

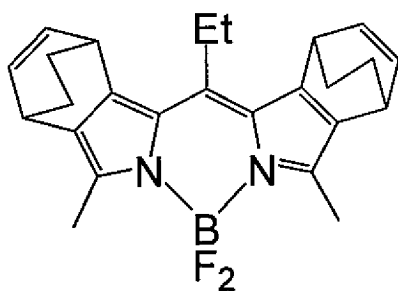
[0141] [化19]



[0142] [実施例5]

以下に示す化合物(ビスクロ[2.2.2]オクタジエン環が縮環したピロメテン)0.050gを内容積50mlのステンレス製の反応器に導入した。なお、下記化合物において、「Et」はエチル基を表す。

[0143] [化20]



[0144] 熱処理工程は、反応器内の超臨界二酸化炭素が20MPaとなるように調整した後、200℃で加熱、攪拌しながら15分間反応させることによって行った。反応終了後、反応器を冷水浴に浸し室温付近まで冷却した後、背圧バルブからガスを放出した。

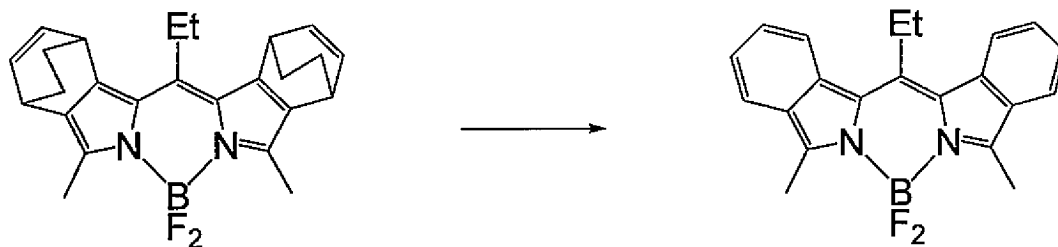
[0145] 反応器を開けて生成物を取り出し、実施例1と同様にして、核磁気共鳴分光法(<sup>1</sup>H NMR)で分析して生成物の同定を行った。その結果、目的物であるジベンゾピロメテ

ンが金色の粉末で得られており、下記反応が良好に行われていることが確認できた。

$^1\text{H}$ NMRのデータを以下に示す。

[0146]  $^1\text{NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ ),  $\delta$  1.57(t, 3H), 2.93(s, 6H), 3.49(q, 2H), 7.25(m, 2H), 7.42(m, 2H), 7.73(m, 2H), 7.89(m, 2H).

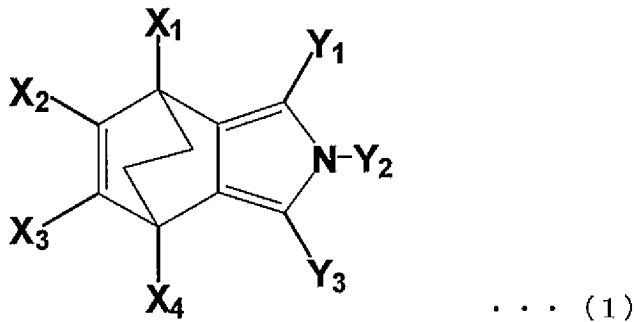
[0147] [化21]



## 請求の範囲

- [1] ビシクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物を、超臨界二酸化炭素雰囲気下で保持する熱処理工程を有することを特徴とするイソインドール類の製造方法。
- [2] 前記熱処理工程が50°C以上、300°C以下の温度で行われる、請求項1に記載のイソインドール類の製造方法。
- [3] 前記ビシクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(1)で表される、請求項1又は2に記載のイソインドール類の製造方法。

[化1]



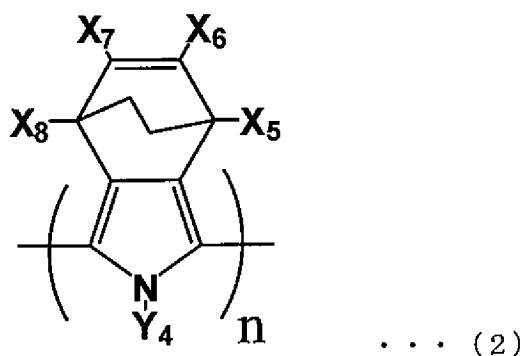
(一般式(1)中、 $Y_1$ ,  $Y_3$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_2$  は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ



ル基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表し、 $X_1 \sim X_4$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_2$  及び $X_3$  は互いに結合して環構造を形成してもよい。)

- [4] 前記ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(2)で表される、請求項1又は2に記載のイソインドール類の製造方法。

[化2]

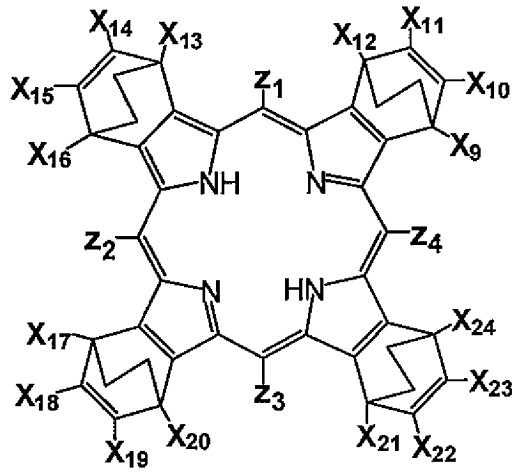


(一般式(2)中、 $n$ は1より大きい整数を表し、 $Y_4$  は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シリル基、複素環基を表し、 $X_5 \sim X_8$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数

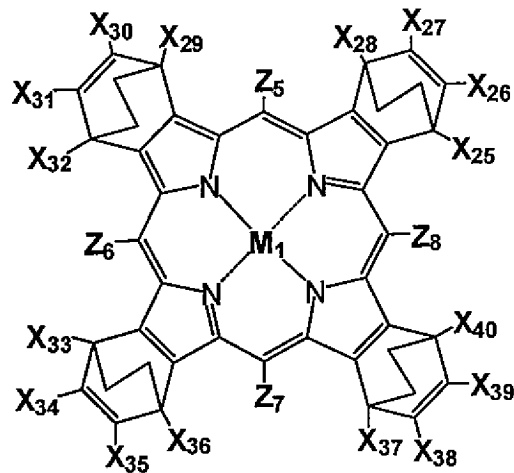
1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシ基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_6$  及び  $X_7$  は互いに結合して環構造を形成してもよい。)

- [5] 前記ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(3A)又は下記一般式(3B)で表される、請求項1又は2に記載のイソインドール類の製造方法。

[化3]



... (3A)



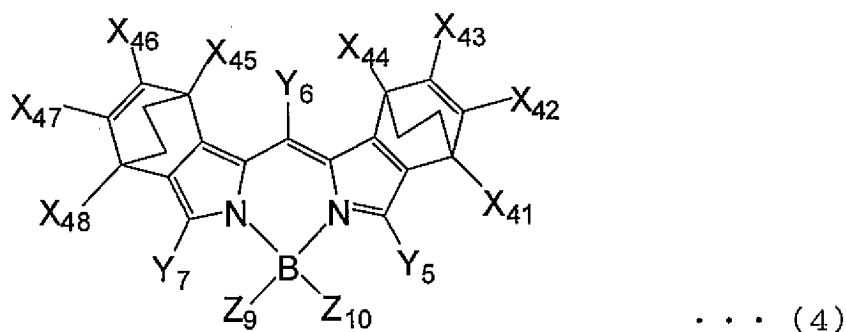
... (3B)

(一般式(3A)及び一般式(3B)中、 $Z_1 \sim Z_8$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基を表し、 $X_9 \sim X_{40}$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、

炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{10}$  及び  $X_{11}$ 、 $X_{14}$  及び  $X_{15}$ 、 $X_{18}$  及び  $X_{19}$ 、 $X_{22}$  及び  $X_{23}$ 、 $X_{26}$  及び  $X_{27}$ 、 $X_{30}$  及び  $X_{31}$ 、 $X_{34}$  及び  $X_{35}$ 、 $X_{38}$  及び  $X_{39}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよく、 $M_1$  は金属原子を表す。）

- [6] 前記ビスクロ[2.2.2]オクタジエン骨格が縮環したピロールの構造を分子内に有する化合物が、下記一般式(4)で表される、請求項1又は2に記載のイソインドール類の製造方法。

[化4]



(一般式(4)中、 $Y_5$ 、 $Y_7$ は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、ス

ルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_6$  は、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、複素環を表し、 $Z_9, Z_{10}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ビスクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロール又はその誘導体の1価の基を表し、 $X_{41} \sim X_{48}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1~18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3~18の環状アルキル基、炭素数2~18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3~18の環状アルケニル基、炭素数7~20のアラルキル基、炭素数6~18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{42}$  及び  $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び  $X_{47}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。)

- [7] 請求項1~6のいずれか1項に記載のイソインドール類の製造方法によって製造されることを特徴とするイソインドール類。

**補正された請求の範囲**  
**[ 2009 年 5 月 8 日 ( 08 . 05 . 2009 ) 国際事務局受理 ]**

ルホンアミド基、スルフィニル基、及び複素環基を表し、 $Y_6$  は、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、複素環を表し、 $Z_9, Z_{10}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ビシクロ[2. 2. 2]オクタジエン骨格が縮環したピロール又はその誘導体の1価の基を表し、 $X_{41} \sim X_{48}$  は、それぞれ独立に、水素、炭素数1～18の直鎖又は分岐のアルキル基、炭素数3～18の環状アルキル基、炭素数2～18の直鎖又は分岐のアルケニル基、炭素数3～18の環状アルケニル基、炭素数7～20のアラルキル基、炭素数6～18のアリール基、ハロゲン原子、ニトロ基、ニトロソ基、シアノ基、イソシアノ基、シアナト基、イソシアナト基、チオシアナト基、イソチオシアナト基、メルカプト基、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、ホルミル基、スルホン酸基、カルボキシル基、アシル基、アミノ基、アシルアミノ基、カーバメート基、カルボン酸エステル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、スルホン酸エステル基、スルホンアミド基、スルフィニル基を表し、 $X_{42}$  及び $X_{43}$ 、 $X_{46}$  及び $X_{47}$  は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。）

[7] (削除)

条約第19条(1)に基づく説明書

請求の範囲第7項を削除した。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2008/073392

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C07D209/44 (2006.01) i, C07D209/72 (2006.01) i, C07D487/22 (2006.01) i

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

C07D209/44, C07D209/72, C07D487/22

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2009
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2009	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2009

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAPLUS (STN), CASREACT (STN), REGISTRY (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	UNO, H., Synthesis and structures of pyrroles fused with rigid bicyclic ring systems at -positions, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 2000, p.4347-4355	7 1-6
X A	ITO, S., A new synthesis of benzoporphyrins using 4,7-dihydro-4,7-ethano-2H- isoindole as an isoindole equivalent, Heterocycles, 2000, Vol.52, No.1, p.399-411	7 1-6
X A	UNO, H., Soluble precursors convertible to tetrabenzoporphyrins below room temperature, Tetrahedron Letters, 2003, Vol.44, No.28, p.5163-5165	7 1-6

 Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&amp;" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
20 January, 2009 (20.01.09)Date of mailing of the international search report  
03 February, 2009 (03.02.09)Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2008/073392

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	WADA, M., Synthesis and optical properties of a new class of pyrromethene-BF <sub>2</sub> complexes fused with rigid bicyclo rings and benzo derivatives, Tetrahedron Letters, 2001, Vol.42, No.38, p.6711-6713	7 1-6
A	OAKES, R. S., The use of supercritical fluids in synthetic organic chemistry, Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1, 2001, No.9, p.917-941	1-6
A	KOUZNETSOV, V. V., Three-component imino Diels-Alder reaction with essential oil and seeds of anise: generation of new tetrahydroquinolines, Tetrahedron Letters, 2007, Vol.48, No.50, p.8855-8860	1-6

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C07D209/44(2006.01)i, C07D209/72(2006.01)i, C07D487/22(2006.01)i			
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C07D209/44, C07D209/72, C07D487/22			
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1922-1996年 日本国公開実用新案公報 1971-2009年 日本国実用新案登録公報 1996-2009年 日本国登録実用新案公報 1994-2009年			
国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) CAplus(STN), CASREACT(STN), REGISTRY(STN)			
C. 関連すると認められる文献			
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号	
X A	UNO, H., Synthesis and structures of pyrroles fused with rigid bicyclic ring systems at -positions, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 2000, p. 4347-4355	7 1-6	
X A	ITO, S., A new synthesis of benzoporphyrins using 4,7-dihydro-4,7-ethano-2H- isoindole as an isoindole equivalent, Heterocycles, 2000, Vol. 52, No. 1, p. 399-411	7 1-6	
<input checked="" type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> パテントファミリーに関する別紙を参照。			
* 引用文献のカテゴリー 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す) 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願		の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの 「&」同一パテントファミリー文献	
国際調査を完了した日 20.01.2009		国際調査報告の発送日 03.02.2009	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/J P) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		特許庁審査官 (権限のある職員) 安藤 倫世	4 P   9837
		電話番号 03-3581-1101 内線 3492	

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	UNO, H., Soluble precursors convertible to tetrabenzoporphyrins below room temperature, Tetrahedron Letters, 2003, Vol. 44, No. 28, p. 5163-5165	7 1-6
X A	WADA, M., Synthesis and optical properties of a new class of pyrromethene-BF <sub>2</sub> complexes fused with rigid bicyclo rings and benzo derivatives, Tetrahedron Letters, 2001, Vol. 42, No. 38, p. 6711-6713	7 1-6
A	OAKES, R. S., The use of supercritical fluids in synthetic organic chemistry, Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1, 2001, No. 9, p. 917-941	1-6
A	KOUZNETSOV, V. V., Three-component imino Diels-Alder reaction with essential oil and seeds of anise: generation of new tetrahydroquinolines, Tetrahedron Letters, 2007, Vol. 48, No. 50, p. 8855-8860	1-6