

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第5837079号
(P5837079)

(45) 発行日 平成27年12月24日(2015.12.24)

(24) 登録日 平成27年11月13日(2015.11.13)

(51) Int.Cl.	F 1		
C07D 239/94	(2006.01)	C07D 239/94	C S P
C07D 401/14	(2006.01)	C07D 401/14	
C07D 403/12	(2006.01)	C07D 403/12	
C07F 15/00	(2006.01)	C07F 15/00	A
A61K 31/555	(2006.01)	A61K 31/555	

請求項の数 38 (全 75 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願2013-535272 (P2013-535272)	(73) 特許権者	506281853
(86) (22) 出願日	平成23年10月27日(2011.10.27)	中国科学院化学研究所	
(65) 公表番号	特表2013-542210 (P2013-542210A)	中華人民共和国北京市海淀区中▲関▼村北	
(43) 公表日	平成25年11月21日(2013.11.21)	一街2号	
(86) 國際出願番号	PCT/CN2011/081453	(74) 代理人	100067747
(87) 國際公開番号	W02012/055369	弁理士	永田 良昭
(87) 國際公開日	平成24年5月3日(2012.5.3)	(74) 代理人	100121603
審査請求日	平成25年8月2日(2013.8.2)	弁理士	永田 元昭
(31) 優先権主張番号	201010521382.4	(74) 復代理人	100196357
(32) 優先日	平成22年10月27日(2010.10.27)	弁理士	北村 吉章
(33) 優先権主張国	中国(CN)	(74) 代理人	100141656
		弁理士	大田 英司
		(72) 発明者	汪 福意
			中華人民共和国北京市海淀区中▲関▼村北
			一街2号

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】キナゾリン錯体、ならびにキナゾリン錯体の調製方法

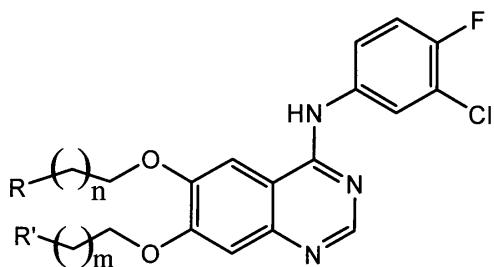
(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

貴金属を含有する配位化合物、および該配位化合物中の貴金属と配位結合し得る配位子によって構成され、

該配位子が、一般式(1)によって表される分子構造を有するキナゾリン誘導体である

【化1】



(1)

(式中のRは、ルテニウムおよび/または白金である貴金属と配位結合し得る原子を含有する基であり、mが0であり、R'が水素であり、Rが、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、アミノアルキルイミノ、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型

10

20

5員複素環構造を有する基、6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノから成る群より選択されるいづれか1つであり、前記イミノまたは第三級アミノ基中の窒素が、6位の酸素と連結したアルキル鎖と結合し、nは、0から5の整数である、あるいは、

RとR'の両方が-NH₂であり、nが1から3の整数であり、mが1から3の整数である)

プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体。

【請求項2】

Rの貴金属と配位結合し得る前記原子の数が1～3である

請求項1に記載のプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体。 10

【請求項3】

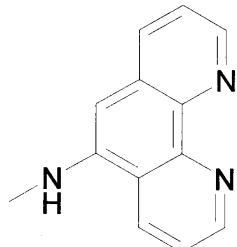
前記縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノが、一般式(2)～(7)のうちのいづれか1つによって示される構造を有し、

前記アミノアルキルイミノが、一般式(8)によって示される構造を有し、

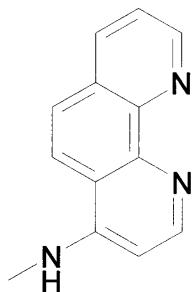
環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する前記基が、一般式(9)によって示される構造を有し、

前記6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノが、一般式(10)～(14)によって示される構造を有する

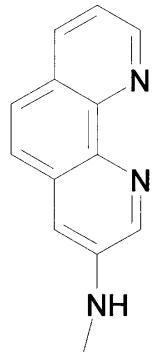
【化2】



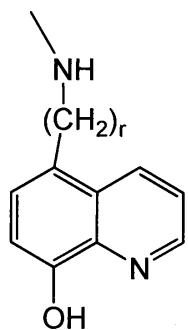
(2)



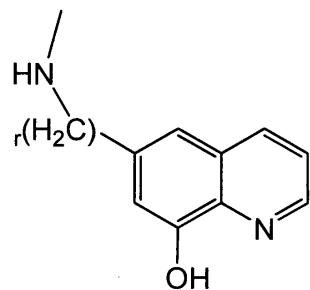
(3)



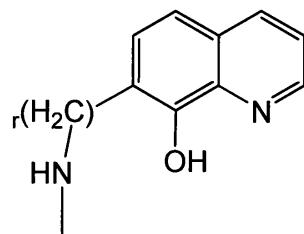
(4)



(5)



(6)



(7)

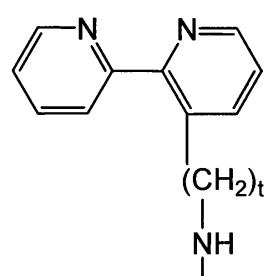
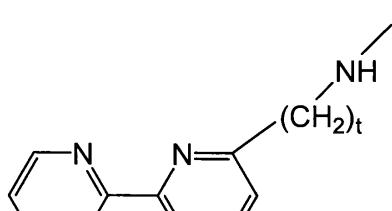
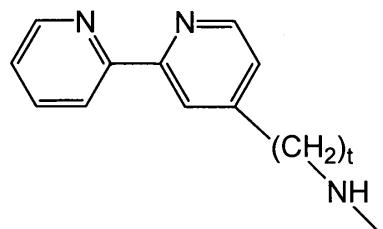
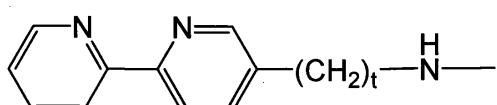
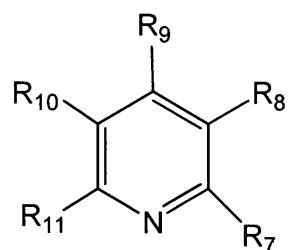
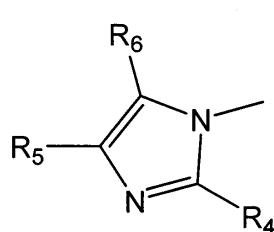
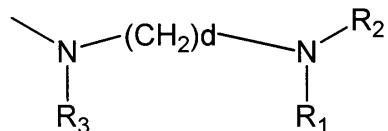
10

20

30

40

【化3】



(式中、r、dおよびtは、各一般式中のアルキリデンの数を表し、それぞれ、1から3、2から5および0から3の整数であり、

R1、R2、R3、R4、R5およびR6は、それぞれ独立して、水素原子、およびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つであり、

R7、R8、R9、R10およびR11は、それぞれ独立して、水素原子、イミノ、およびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つであり、

R7、R8、R9、R10およびR11のうちの少なくとも1つの基は、イミノである。

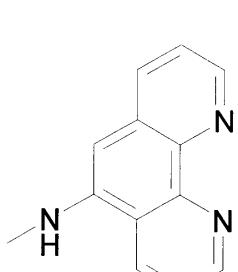
)

請求項1に記載のプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体。

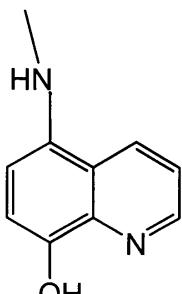
【請求項4】

前記Rが、一般式(2)、一般式(16)～(20)によって表される基のうちのいずれか1つである

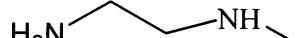
【化4】



(2)

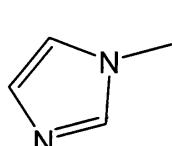


(16)

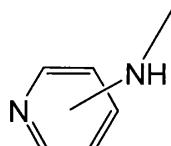


(17)

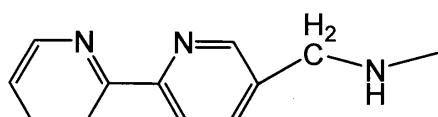
10



(18)



(19)



(20).

請求項3に記載のプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体。

【請求項5】

20

プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体が、AG(X'Y')Zによって表され、

式中、X'Y'は、請求項1に記載の一般式(1)によって示されるキナゾリン誘導体によって構成される基である(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(5)～(7)のうちのいずれか1つによって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノであり、および前記イミノの窒素は、一般式(1)中の6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合している)、

あるいは、プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体が、一般式[AG(XY)Z]+B-によって表され、

式中、XYは、請求項1に記載の一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基であり(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(2)～(4)によって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、一般式(8)によって表されるアミノアルキルイミノ、ならびに一般式(11)～(14)によって表される6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つであり、および前記イミノ上の窒素は、一般式(1)中の6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合しており、あるいはRおよびR'は-NH₂であり、nは1から3の整数であり、mは1から3の整数である)、

Zは、ハロゲン、-SCN、-N₃および-CNから選択される基であり、

Aは、ベンゼン、ビフェニル、イソプロピルトルエンおよびベンゾ-シクランから選択されるものであり、

40

Bは、Cl-、PF6-またはBF4-である、

あるいは、プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体が、一般式[AG(X1Y1)Z1]+B-によって表され、

式中、X1Y1は、炭素原子数1～5のアルキルジアミンであり、

Z1は、請求項1に記載の一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基である(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(9)によって表される環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、ならびに一般式(10)によって表される6員芳香族複素環式イミノ、または置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つであり、および前記イミノまたは第三級アミノ基上の窒素は、一般式(1)中の6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合している)、

50

あるいは、プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体が、G(M)Wによって表され、

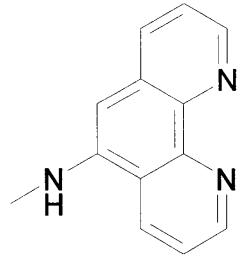
式中、Mは、請求項1に記載の一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基であり(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(2)～(7)によって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、一般式(8)によって表されるアミノアルキルイミノ、一般式(9)によって表される環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、一般式(10)～(14)のいずれかによって表される6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つである。)、

Wは、ハロゲンおよびDMSOから選択される少なくとも1つのものであり、

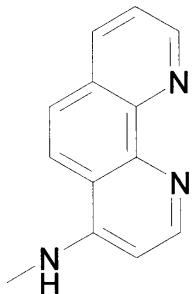
Gは、ルテニウムであり、

前記縮合複素環上の窒素およびヒドロキシル基上の酸素は、Gと配位結合しており、または前記縮合複素環上の2個の窒素原子は、Gと配位結合しており、あるいは、アミノアルキルイミノ上の2個の窒素原子は、Gと配位結合しており、あるいは、前記6員芳香族複素環上の2個の窒素原子は、Gと配位結合しており、あるいは、前記RおよびR'上の窒素は、Gと配位結合しており、あるいは、前記イミダゾール型5員複素環構造上の窒素原子(第三級アミノ基上のものを除く)は、Gと配位結合しており、あるいは、前記6員複素環上の窒素原子は、Gと配位結合している

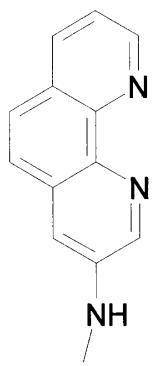
【化 5】



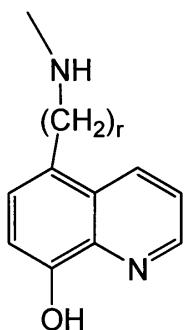
(2)



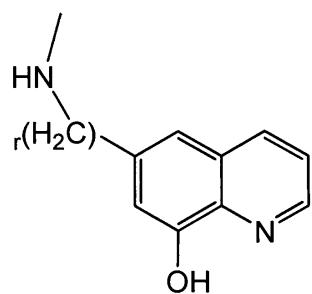
(3)



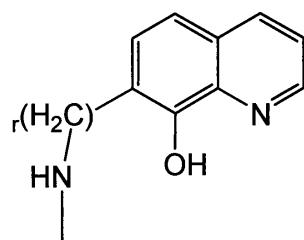
(4)



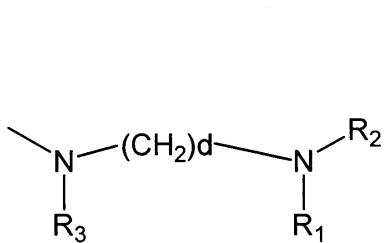
(5)



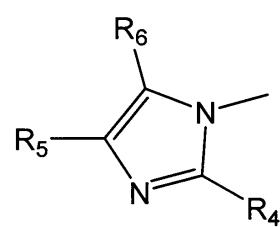
(6)



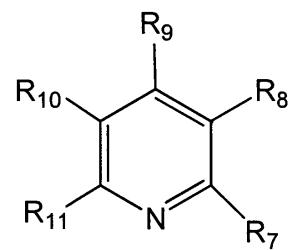
(7)



(8)



(9)

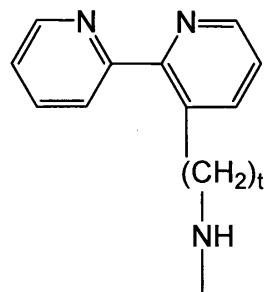
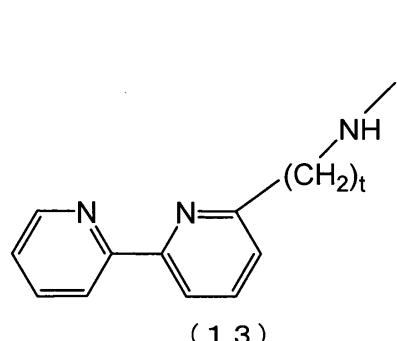
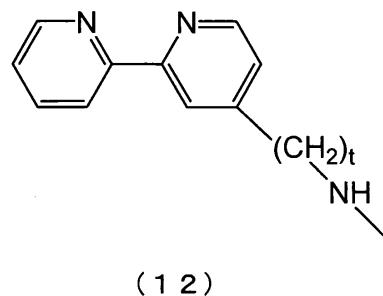
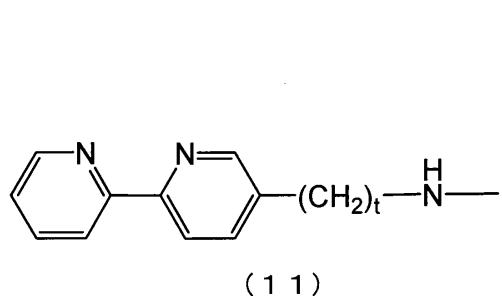


10

20

30

【化6】



10

20

30

40

50

(式中、r、dおよびtは、各一般式中のアルキリデンの数を表し、それぞれ、1から3、2から5および0から3の整数であり、

R1、R2、R3、R4、R5およびR6は、それぞれ独立して、水素原子、およびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つであり、

R7、R8、R9、R10およびR11は、それぞれ独立して、水素原子、イミノ、およびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つであり、

R7、R8、R9、R10およびR11のうちの少なくとも1つの基は、イミノである。

)

請求項1～4のいずれか一項に記載のプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体。

【請求項6】

一般式AG(X'Y')ZにおけるX'Y'が、請求項1に記載の一般式(1)によって示されるキナゾリン誘導体によって構成される基であり、

Rが、一般式(16)によって示される構造であり、

Zが、ハロゲンであり、

Gが、ルテニウムである、

あるいは一般式[A G(X Y)Z] + B - におけるXYが、請求項1に記載の一般式(1)によって表され、

Rが、一般式(2)、一般式(17)または一般式(20)によって表される構造であり、

Zが、ハロゲンであり、

Gが、ルテニウムである、

あるいは一般式[A G(X1Y1)Z1] + B - におけるZ1が、請求項1に記載の一般式(1)によって表され、

Rが、一般式(18)または一般式(19)によって表される構造であり、

X1Y1が、炭素原子数1～2のアルキルジアミンであり、

Gが、ルテニウムである、

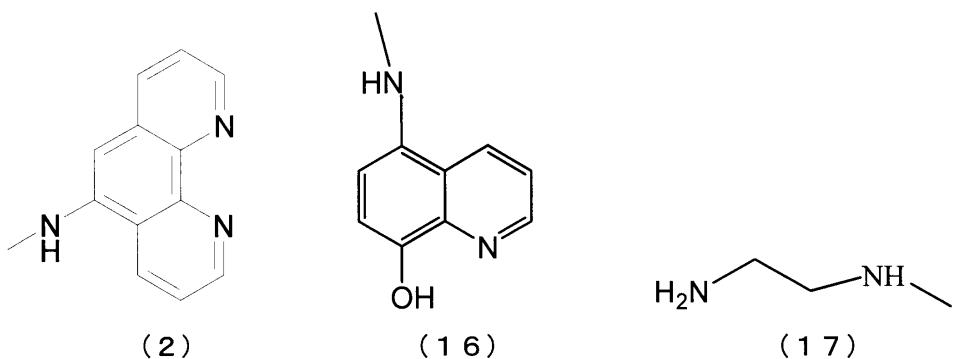
あるいはMが、請求項1に記載の一般式(1)によって表され、

Rが、一般式(17)によって表される構造であり、

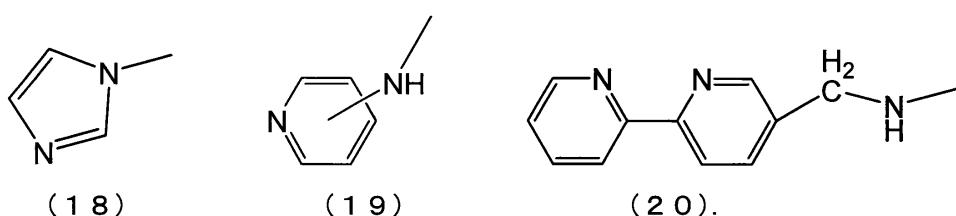
Wが、ハロゲンおよびDMSOであり、

G が、ルテニウムである

【化 7】



10



請求項 5 に記載のプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体。

20

【請求項 7】

プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の調製方法であって、貴金属を含有する配位化合物に配位子を配位結合させる工程を含み、

該配位子が、

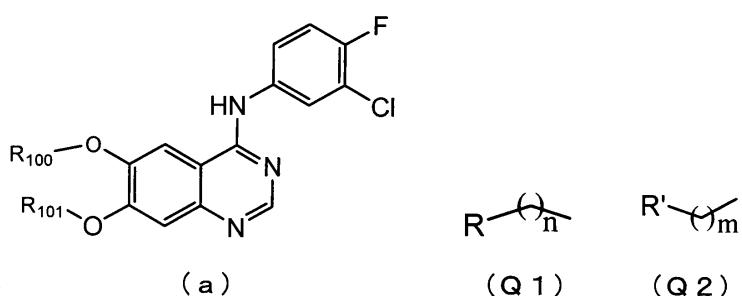
式（a）によって表される第一反応体Aを提供する工程（式中、R100およびR101は、同じであるか異なり、独立して水素またはメチル基から選択され、ならびにR100およびR101の少なくとも一方は水素である）、

式 (a) 中の R₁ 0 0 位の水素もしくはメチル基を式 (Q1) によって示される基で置換する工程、および / または式 (a) 中の R₁ 0 1 位の水素もしくはメチル基を式 (Q2) によって示される基で置換する工程

30

を含む方法によって調製されたキナゾリン誘導体である

【化 8】



40

(前記 R 100 および R 101 は、同じであるか異なり、独立して水素またはメチル基から選択され、R は、ルテニウムおよび / または白金である貴金属と配位結合し得る原子を含有する基であり、

式中のmが0であり、R'が水素であり、Rが、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、アミノアルキルイミノ、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノから成る群より選択されるいずれか1つであり、前記イミノまたは第三級アミノ基中の窒素が、6位の酸素と連結したアルキル鎖と結合し、

これは、0から5の整数である

50

あるいは、

RとR'の両方が-NH₂であり、nが1から3の整数であり、mが1から3の整数である。)

キナゾリン錯体の調製方法。

【請求項8】

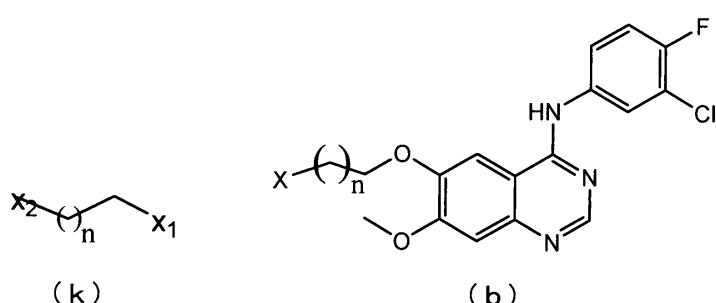
Rの貴金属と配位結合し得る前記原子の数が、1～3である
請求項7に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項9】

R100が水素であり、R101がメチルであり、
式(Q1)で示される基での式(a)中の水素の前記置換が、
手段(I)：

(1) 第一の有機溶媒の存在下で、第一反応体Aを下式(k)によって表されるジハロアルカンと接触させ、反応させて、下式(b)によって表される中間生成物Bを生成する工程(式中のX、X1、X2は、すべてハロゲン原子である。)、

【化9】

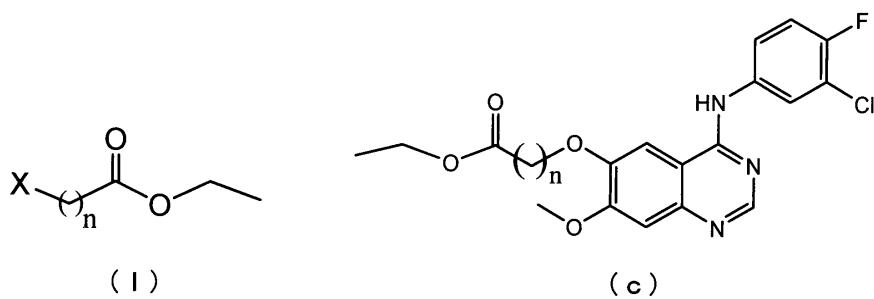


(2) 第二の有機溶媒の存在下および縮合反応条件下で、工程(1)で得た中間生成物Bを、貴金属と配位結合し得る原子を含有する第一の有機アミンと共に加熱して還流させて、中間生成物B中の6位のハロアルコキシのハロゲン原子に該第一の有機アミンとの縮合反応を受けさせる工程、

手段(II)：

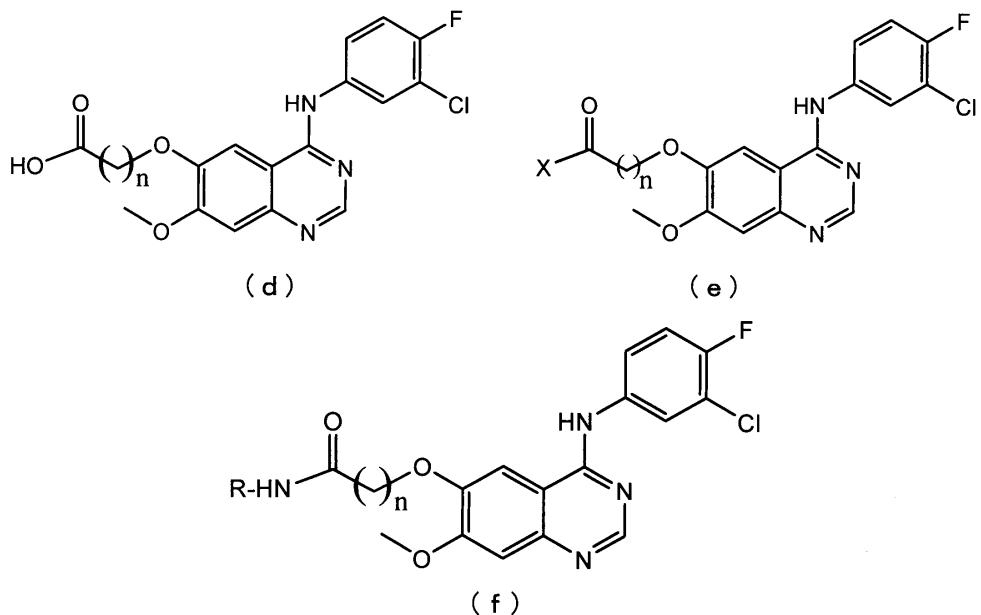
(1) 第一の有機溶媒の存在下で、第一反応体Aを下記式(1)によって表されるハロゲン化カルボン酸エステルと接触させ、反応させて、下式(c)によって表される中間生成物Cを生成する工程(式中のXは、ハロゲン原子を表す。)、

【化10】



(2) アルカリによる触媒作用で、工程(1)で得た中間生成物Cを加水分解して、下式(d)によって表される中間生成物Dを取得し、その中間生成物Dにハロゲン化反応を受けさせて、下式(e)によって表される中間生成物Eを取得し、該中間生成物Eと配位機能を有する基を含有する化合物である第二の有機アミンとを、該中間生成物Eのハロゲン化6位のアルコキシアシリル中のハロゲン原子を該第二の有機アミンと縮合反応させる条件下で接触させ、反応させて、下式(f)によって表される縮合生成物Fを得る工程、

【化 1 1】



(3) 工程(2)で得た縮合生成物F中の6位のアルコキシアミンのカルボニル基をアルキレン基に還元する工程、

を含む

請求項 8 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 10】

手段(Ⅰ)における前記第一の有機アミンが、アルキルジアミンまたは置換アルキルジアミン、ならびに環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する化合物から成る群より選択されるいずれか1つであり、

手段(II)における前記第二の有機アミンが、縮合複素環基置換アミンまたは置換縮合複素環式置換アミン、および6員芳香族複素環基置換アミンまたは置換6員芳香族複素環式置換アミンから成る群より選択されるいずれか1つである

請求項 9 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 11】

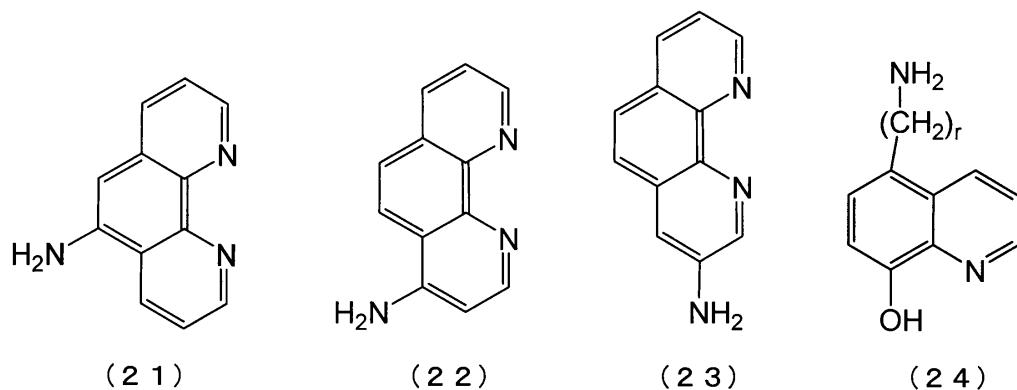
前記縮合複素環基置換アミンまたは置換縮合複素環式置換アミンが、一般式(21)～(26)によって表され、

環状第三級アミノ基、およびイミダゾール型5員複素環構造を有する前記化合物が、一般式(27)によって表され、

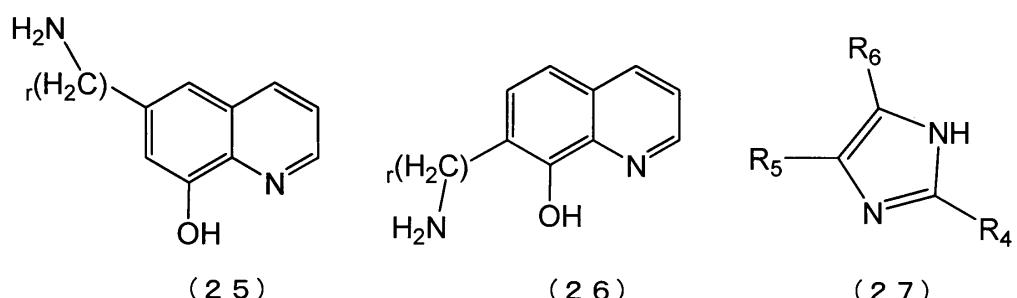
6員芳香族複素環基置換アミンまたは置換6員芳香族複素環式置換アミンが、一般式(28)～(32)によって表され、

前記アルキルジアミンまたは置換アルキルジアミンが、一般式(33)によって表される。

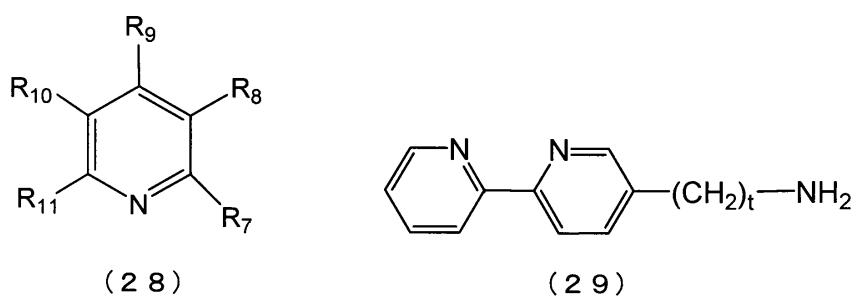
【化12】



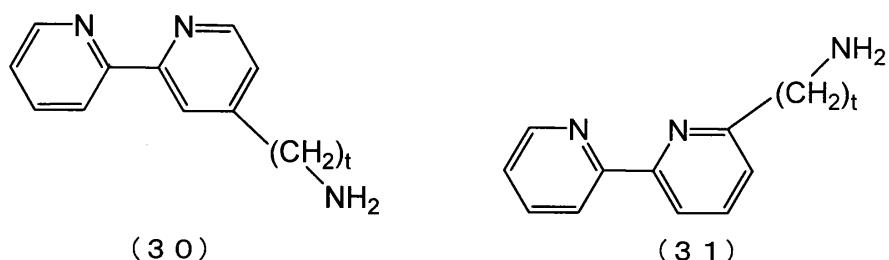
10



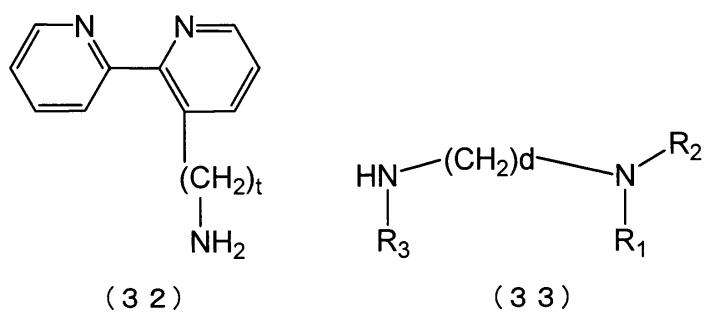
20



30



【化13】



40

(式中、 r 、 d および t は、各一般式中のアルキリデンの数を表し、それぞれ、1から3、2から5および0から3の整数であり、

50

R₁、R₂、R₃、R₄、R₅およびR₆は、それぞれ独立して、水素原子およびC₁～C₃アルキル基から成る群より選択されるいづれか1つであり、
 R₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁は、それぞれ独立して、水素原子、イミノおよびC₁～C₃アルキル基から成る群より選択されるいづれか1つであり、
 ならびにR₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁のうちの少なくとも1つは、イミノである。)

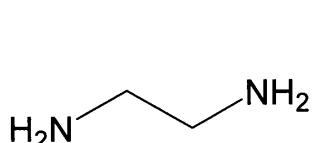
請求項10に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項12】

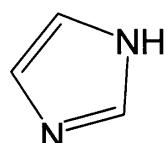
前記第一の有機アミンが、一般式(34)から一般式(35)で示されるような化合物のうちのいづれか1つであり、
 10

前記第二の有機アミンが、一般式(21)および一般式(37)から一般式(39)で示されるような化合物のうちのいづれか1つである

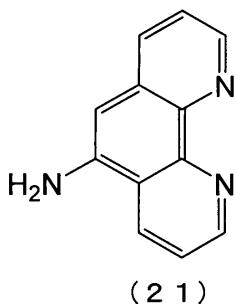
【化14】



(34)



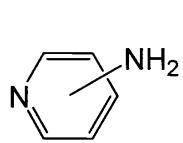
(35)



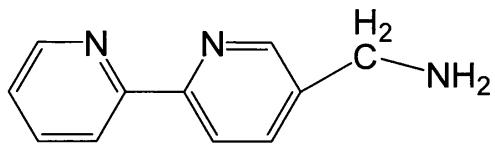
(21)



(37)



(38)



(39).

請求項10に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項13】

手段(I)において、

(1) 第一反応体Aをジハロアルカンと接触および反応させる条件が、反応温度が50～100であることと、反応時間が1～10時間であることと、ジハロアルカンに対する第一反応体Aのモル比が1：(3～8)であることと、第一反応体Aとジハロアルカンとの総量1000mgに対して、使用される前記第一の有機溶媒の量が4～20mLであることを含み、
 40

(2) 工程(1)で得た中間生成物Bと第一の有機アミンとを加熱して還流させる温度が50～95である、その反応時間が1～10時間であり、第一の有機アミンに対する中間生成物Bのモル比が1：(1～10)であり、中間生成物Bと第一の有機アミンとの総量1000mgに対して、使用される第二の有機溶媒の量が10～60mLである
 40

請求項10に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項14】

工程(1)において、第一反応体Aとジハロアルカン間の反応が酸結合剤の存在下で行
 50

われ、第一反応体 A に対する酸結合剤のモル比が (3 ~ 8) : 1 であり、工程 (2)において、中間生成物 B および第一の有機アミンの加熱還流が酸結合剤の存在下で行われ、第一の有機アミンに対する酸結合剤のモル比が (3 ~ 8) : 1 である
請求項 1 3 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 1 5】

前記ジハロアルカンが、ジハロエタン、ジハロプロパン、ジハロブタン、およびジハロペンタンから成る群より選択される 1 つ以上のものである
請求項 1 3 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 1 6】

手段 (I I) において、(1) 第一反応体 A をハロゲン化カルボン酸エステルと接触および反応させる条件が、反応温度が 10 ~ 60 であること、反応時間が 0 . 3 ~ 5 時間であること、ハロゲン化カルボン酸エステルに対する第一反応体 A のモル比が 1 : (1 ~ 1 . 5) であること、第一反応体 A とハロゲン化カルボン酸エステルとの総量 1000 mg に対して、使用される前記第一の有機溶媒の量が 10 ~ 20 mL であることを含み、

(2) 工程 (1) で得た中間生成物 C をアルカリによる触媒作用で加水分解するための条件が、温度が 20 ~ 60 であること、時間が 1 ~ 15 時間であること、使用されるアルカリの量が、工程 (1) で得た中間生成物 C の物質量の 3 ~ 5 倍であることを含み、中間生成物 D のハロゲン化反応のための作業が、反応温度が 25 ~ 75 であり、反応時間が 1 ~ 5 時間であり、使用される塩化チオニルの量が中間生成物 D の物質量の 5 ~ 15 倍である条件下で、中間生成物 D を塩化チオニルと接触させ、反応させることを含み、反応温度が 3 ~ 30 であり、反応時間が 2 ~ 8 時間であり、第三反応体、すなわち第二の有機アミンに対する中間生成物 E のモル比が 1 : (1 ~ 2) である条件下で、中間生成物 E と第二の有機アミン間の反応が、第三の有機溶媒中で行われ、

(3) 工程 (2) で得た縮合生成物 F の 6 位のアルコキシアミド中のカルボニル基を第四の有機溶媒アミド還元の存在下で還元する作業が、40 ~ 60 の温度、および 6 ~ 20 時間の時間、縮合生成物 F の物質量の 2 ~ 4 倍の水素化ホウ素ナトリウムの使用量のもとで、水素化ホウ素ナトリウムを縮合生成物 F と共に加熱して還流させることを含む

請求項 1 0 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 1 7】

工程 (1) において、第一反応体 A とハロゲン化カルボン酸エステル間の反応が酸結合剤の存在下で行われ、第一反応体 A に対する酸結合剤のモル比が (2 ~ 5) : 1 であり、中間生成物 E と第二の有機アミン間の反応が酸結合剤の存在下で行われ、中間生成物 E に対する酸結合剤のモル比が (2 ~ 5) : 1 である

請求項 1 6 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 1 8】

前記ハロゲン化カルボン酸エステルが、ハロゲン化酢酸エチル、ハロゲン化酢酸メチル、およびハロゲン化ピルビン酸エチルから成る群より選択される 1 つ以上のものである
請求項 1 6 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 1 9】

前記第一の有機溶媒および第二の有機溶媒が、N , N - ジメチルホルムアミド (DMF) 、およびアセトニトリルから成る群よりそれぞれ独立して選択される 1 つ以上のものである
請求項 1 0 、 1 3 または 1 6 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 2 0】

第三の有機溶媒が、塩化メチレンおよび / またはクロロホルムであり、中間生成物 E と第二の有機アミンとの総量 1000 mg に対して、使用される前記第三の有機溶媒が 30 ~ 60 mL であり、

10

20

30

40

50

第四の有機溶媒が、T H F および / またはジオキサンであり、水素化ホウ素ナトリウムと縮合生成物 F との総量 1 0 0 0 m g に対して、第四の有機溶媒の量が 5 0 ~ 8 0 m L である

請求項 1 6 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 2 1】

前記酸結合剤が、

K 2 C O 3 、 C s C O 3 、 N a O H およびトリエチルアミンから成る群より選択される 1 つ以上のものである

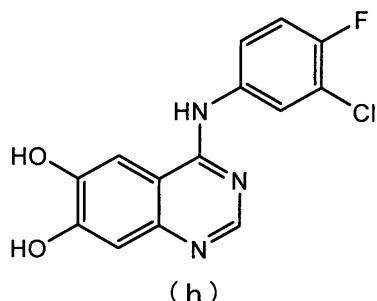
請求項 1 4 または 1 7 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 2 2】

R 1 0 0 が水素であり、および R 1 0 1 がメチルであるとき、式 (Q 1) によって示される基で式 (a) の R 1 0 0 位の水素を置換する作業、および式 (Q 2) によって示される基で式 (a) の R 1 0 1 位のメチルの置換する作業が、

(1) 不活性気体の保護下で、第一反応体 A を溶融ピリジン塩酸塩と接触させ、反応させて、下記式 (h) によって表される中間生成物 H を生成する工程、

【化 1 5】



10

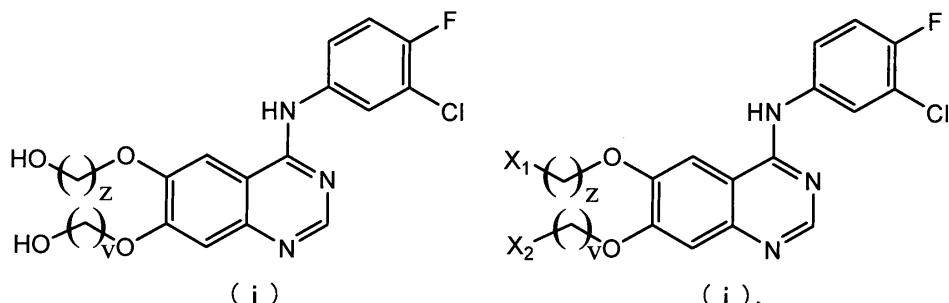
20

(2) 第一の有機溶媒の存在下、工程 (1) で得た中間生成物 H をハロゲン化脂肪アルコールと接触させ、反応させて、下式 (i) によって表される中間生成物 I を取得し、その中間生成物 I にハロゲン化反応を受けさせて、下式 (j) によって表される中間生成物 J を取得し、そしてその後、その中間生成物 J にアンモニアとの加アンモニア分解反応を受けさせる工程 (式中の X 1 および X 2 は、ハロゲン原子である。)

30

を含む

【化 1 6】



40

請求項 7 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 2 3】

工程 (1) において、溶融ピリジン塩酸塩に対する前記第一反応体 A のモル比が 1 : (1 5 ~ 2 5) であり、第一反応体 A を溶融ピリジン塩酸塩と接触および反応させる条件が、反応温度が 1 5 0 ~ 1 8 5 であること、反応時間が 2 ~ 5 時間であることを含む

請求項 2 2 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 2 4】

工程 (2) において、ハロゲン化脂肪アルコールに対して、工程 (1) で得た前記中間生成物 H のモル比が 1 : (3 ~ 8) であり、前記中間生成物 H をハロゲン化脂肪アルコ-

50

ルと接触および反応させる条件が、反応温度が 40 ~ 60 であること、反応時間が 5 ~ 15 時間であることを含み、

前記ハロゲン化脂肪アルコールが、

2 - ハロエタノール、3 - ハロゲン化プロパノール、および 4 - ハロゲン化ブチルアルコールから成る群より選択される 1 つ以上のものである

請求項 22 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 25】

工程 (2) において、中間生成物 I にハロゲン化反応を受けさせる作業が、
中間生成物 D と三ハロゲン化リンとを第五の有機溶媒の存在下で接触させ、反応させる工程を含み、

10

中間生成物 D と三ハロゲン化リンのモル比が 1 : (1.2 ~ 2.5) であり、接触反応条件が、反応温度が 90 ~ 110 であること、反応時間が 1 ~ 10 時間であることを含み、

前記第五の有機溶媒が、

クロロベンゼン、ピリジンおよび N, N - ジメチルホルムアミドから成る群より選択される 1 つ以上のものであり、

中間生成物 D と三ハロゲン化リンとの総量 1000 mg に対して、使用される前記第五の有機溶媒の量が 20 ~ 80 ml である

請求項 22 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 26】

20

工程 (2) において、中間生成物 J とアンモニア間で加アンモニア分解をする作業が、
中間生成物 J とアンモニアとを第六の有機溶媒の存在下で接触させ、反応させることを含み、

アンモニアに対する中間生成物 J のモル比が 1 : (10 ~ 30) であり、接触反応の条件が、反応温度が 25 ~ 50 であること、および反応時間が 5 ~ 15 時間であることを含み、

前記第六の有機溶媒が、

メタノール、エタノール、およびイソプロパノールから成る群より選択される 1 つ以上のものであり、

中間生成物 J の量 1000 mg に対して、使用される前記第六の有機溶媒の量が 20 ~ 50 ml である

30

請求項 22 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 27】

一般式 AG (X'Y') Z、または [AG(XY)Z] + B - によって表されるプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の調製方法が、

該ハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムに、キレート形成性配位子中の 2 個の配位原子とキレートを形成させ、キレート形成性配位子中の 2 個の配位原子を配位結合させる条件下で、2 個の A 基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体と 2 個の配位原子を含有するキレート形成性配位子とを、アルコールまたはアルコール水溶液中で、接触させる工程を含む

40

請求項 7 ~ 26 のいずれか一項に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 28】

2 個の配位原子を含有するキレート形成性配位子に対して、2 個の A 基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体のモル比が、1 : (1 ~ 3) であり、接触温度が 20 ~ 50 、および接触時間が 0.5 ~ 2 時間であり、2 個の A 基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体と 2 個の配位原子を含有するキレート形成性配位子との総量 1000 mg に対して、使用される前記アルコールまたはアルコール水溶液の量が 30 ~ 50 ml であり、前記アルコールがメタノールである

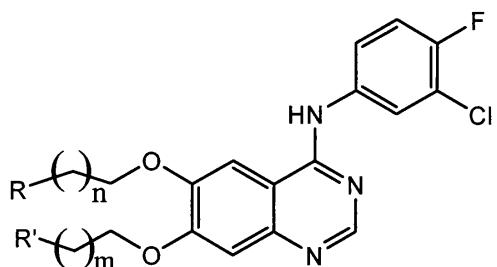
請求項 27 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 29】

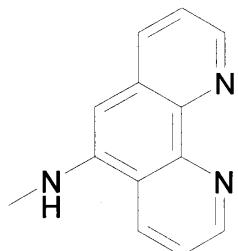
50

2個の配位原子を含有する前記キレート形成性配位子が、一般式(1)によって表される(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(5)～(7)のいずれか1つによって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノである、あるいはRは、一般式(2)～(4)によって表される縮合複素環式イミノ、または置換縮合複素環式イミノおよび一般式(8)によって表されるアミノアルキルイミノ、ならびに一般式(11)～(13)によって表される6員芳香族複素環式イミノ、または置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つである、あるいはRとR'の両方が-NH₂であり、nは1から3の整数であり、mは1から3の整数である)

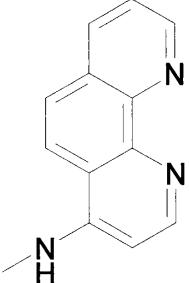
【化17】



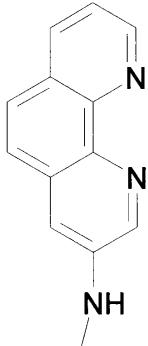
(1)



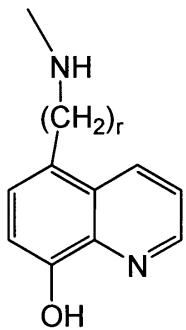
(2)



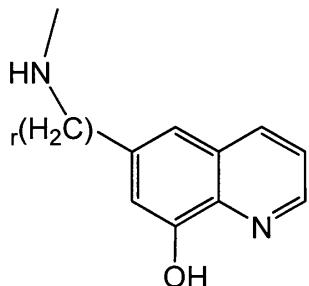
(3)



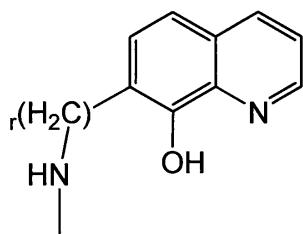
(4)



(5)



(6)



(7)

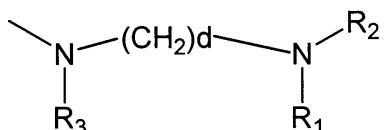
10

20

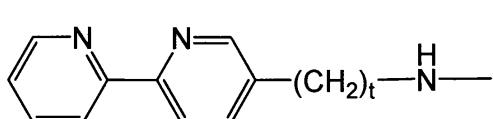
30

40

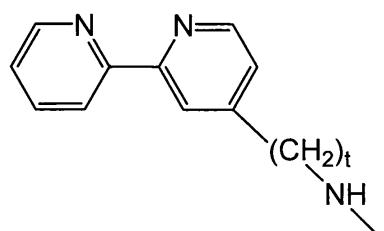
【化18】



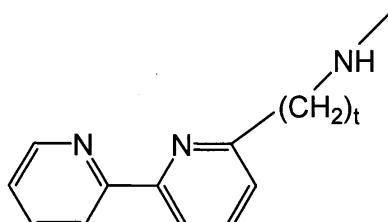
(8)



(11)



(12)



(13)

(式中、r、dおよびtは、各一般式中のアルキリデンの数を表し、それぞれ、1から3、2から5および0から3の整数であり、

R1、R2、およびR3は、それぞれ独立して、水素原子、およびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つである)

請求項27または28に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項30】

S CN、-N3、-SCH3、-SH、ピリジル、炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基により置換されているピリジル、イミダゾリル、および炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基により置換されているイミダゾリルから成る群より選択される1つの基によって、2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムとキレート形成性配位子中の2個の配位原子との間のキレート形成および配位結合からの反応生成物中のハロゲンイオンを置換する工程をさらに含む

請求項27に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項31】

2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムとキレート形成性配位子中の2個の配位原子との間のキレート形成および配位結合からの反応生成物中のハロゲン化イオンの前記置換についての作業が、

第九の有機溶媒中で、前記反応生成物をAgPF6またはAgBF4と混合し、次いで濾過し、そして、アルカリ金属のチオシアニ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数1～3の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールから成る群より選択されるいずれか1つと濾液とを混合する工程を含み、

アルカリ金属のチオシアニ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数1～3の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールから成る群より選択される前記いずれか1つのものの前記反応生成物に対するモル比が1～5：1であり、

アルカリ金属のチオシアニ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、

10

20

30

40

50

アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数1～3の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールから成る群より選択されるいずれか1つのものと前記濾液とを、20～50の温度で0.5～2時間混合し、

アルカリ金属のチオシアノ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数1～3の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数1～3の1つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールから成る群より選択されるいずれか1つものの総量100mgに対して、
10 使用される前記第九の有機溶媒の量が30～50mLであり、

前記第九の有機溶媒が、メタノールおよび／またはエタノールである

請求項30に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項32】

一般式[A G (X1 Y1) Z1] + B - によって表されるプロテアーゼ阻害剤の調製方法が、

(1) 2個のA基を含有する該ハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムに、アルキルジアミン中の2個の配位窒素原子とキレートを形成させ、アルキルジアミン中の2個の配位窒素原子を配位結合させる条件下において、2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体と炭素原子数1～5のアルキルジアミンとを、アルコールまたはアルコール水溶液中で、接触させる工程、
20

(2) 2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムと炭素原子数1～5のアルキルジアミン中の2個の配位窒素原子との間のキレート形成および配位結合から得た反応生成物中のハロゲンイオンを、单一配位原子を含有する单座配位子で置換する工程

を含む

請求項7～26のいずれか一項に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項33】

工程(1)において、

炭素原子数1～5のアルキルジアミンに対して、2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体のモル比が、1：1～3であり、接触温度が20～50であり、接触時間が0.5～2時間であり、2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体と炭素原子数1～5のアルキルジアミンとの総量100mgに対して、使用される前記アルコールまたはアルコール水溶液の量が30～50mLであり、前記アルコールがメタノールであり、
30

工程(2)において、

2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムと炭素原子数1～5のアルキルジアミン中の2個の配位窒素原子との間のキレート形成および配位結合から得た反応生成物中のハロゲンイオンの前記置換についての作業が、第九の有機溶媒中で、前記反応生成物をAgPF₆またはAgBF₄と混合し、次いで濾過し、そしてその濾液を、单一配位原子を有する单座配位子と混合する工程を含み、
40

前記反応生成物に対する单一配位原子を有する前記单座配位子のモル比が1～5：1であり、前記濾液と单一配位原子を有する单座配位子とを混合するとき、温度が20～50であり、所要時間が0.5～2時間であり、前記反応生成物と单一配位原子を有する单座配位子との総量100mgに対して、使用される前記第九の有機溶媒の量が30～50mLであり、前記第九の有機溶媒が、メタノールおよび／またはエタノールである

請求項32に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

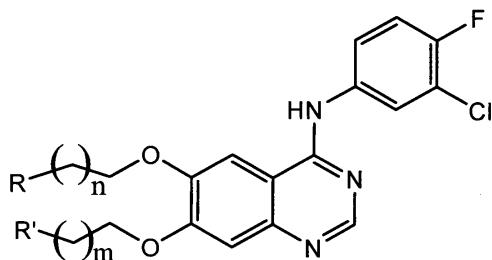
【請求項34】

单一配位原子を含有する前記单座配位子が、一般式(1)によって表される

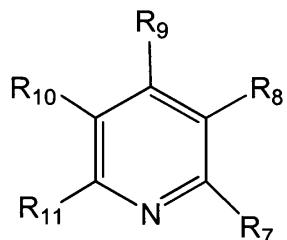
(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、環状第三級アミノ基およびイミダゾー
50

ル型 5 員複素環構造を有する基、ならびに一般式(10)によって表される 6 員芳香族複素環式イミノまたは置換 6 員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか 1 つである。)

【化 19】



(1)



10

(10)

(式中、R7、R8、R9、R10およびR11は、それぞれ独立して、水素原子、イミノ、およびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つであり、R7、R8、R9、R10およびR11のうちの少なくとも1つの基は、イミノである。)

請求項32または33に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

20

【請求項35】

2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のA基が、ベンゼン、ビフェニル、イソプロピルトルエンおよびベンゾ-シクランから選択される

請求項27、28、30～33のいずれか一項に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項36】

一般式G(M)Wによって表されるプロテアーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の調製方法が、

(1) 第十の有機溶媒の存在下で、ハロゲン化ルテニウムと、塩酸水溶液とDMSOの混合物とを、またはハロゲン化ルテニウムとDMSOとを加熱して還流させて、DMSOが配位結合しているルテニウム化合物を得る工程、

30

(2) DMSOが配位結合しているルテニウム化合物のルテニウムに前記配位子中の单一または2個の配位原子を配位結合させる条件下で、工程(1)で得たDMSOが配位結合しているルテニウム化合物と单一または2個の配位原子を含有するキナゾリン誘導体配位子とを、アルコールまたはアルコール水溶液またはアルコールの塩酸溶液中で、接触させる工程

を含む

請求項7～26のいずれか一項に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

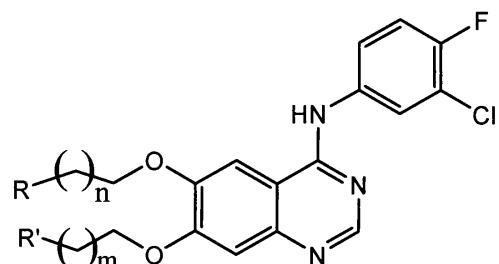
【請求項37】

2個の配位原子を含有する前記キレート形成性配位子が、一般式(1)によって表され(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(2)～(7)のいずれかによって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノならびに一般式(8)によって表されるアミノアルキルイミノのいずれかである、あるいはRとR'の両方が-NH₂であり、nは1から3の整数であり、mは1から3の整数である)、

40

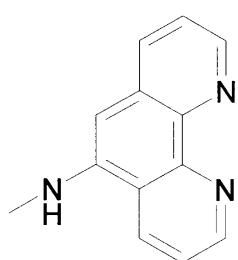
单一配位原子を含有する前記キレート形成性配位子が、一般式(1)によって表される(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、一般式(9)によって表される環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基ならびに一般式(10)～(13)によって表される6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つである)

【化 2 0】

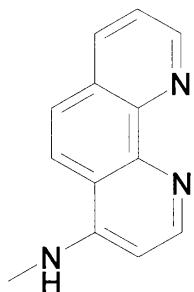


(1)

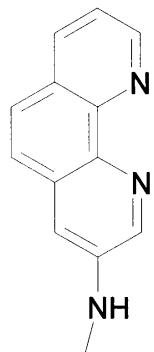
10



(2)

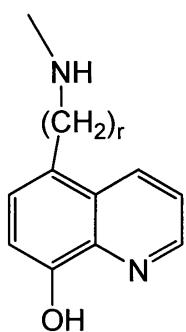


(3)

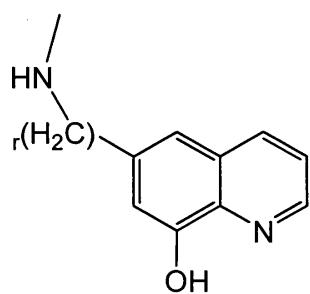


(4)

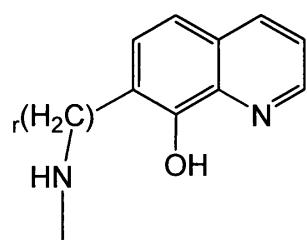
20



(5)



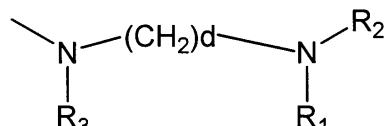
(6)



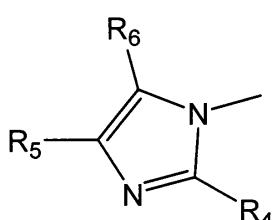
(7)

30

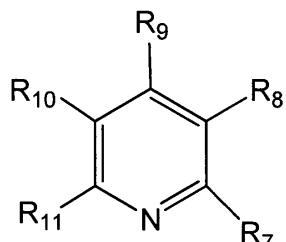
【化 2 1】



(8)

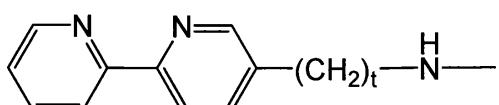


(9)

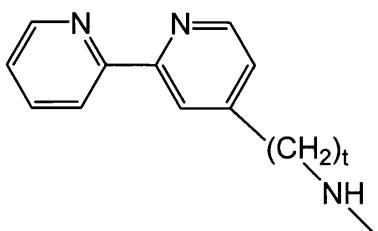


(10)

10

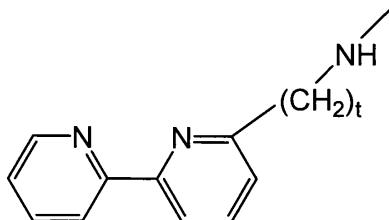


(1 1)



(12)

20



(1 3)

(式中、 r 、 d および t は、各一般式中のアルキリデンの数を表し、それぞれ、1から3、2から5および0から3の整数であり、

R₁、R₂、R₃、R₄、R₅およびR₆は、それぞれ独立して、水素原子、およびC₁～C₃アルキル基のうちのいずれか1つであり、

R₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁は、それぞれ独立して、水素原子、イミノ、およびC₁～C₃アルキル基のうちのいずれか1つであり、

R7、R8、R9、R10およびR11のうちの少なくとも1つの基は、イミノである。

)

請求項 3 6 に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

【請求項 3 8】

工程(1)において、

前記還流温度が70℃から200℃であり、前記還流所要時間が3～6時間であり、塩酸水溶液中の塩化水素に対する前記ハロゲン化ルテニウムのモル比が1:(40～80)であり、DMSOに対する前記ハロゲン化ルテニウムのモル比が1:(40～80)であり、前記第十の有機溶媒が、メタノール、エタノール、イソプロパノールから選択される1つ以上のものであり、ハロゲン化ルテニウムと塩酸水溶液とDMSOとの総量2000mgに対して、使用される前記第十の有機溶媒の量が3.0～5.0mlであり。

工程(?)において

2 個の配位原子を含有するキナゾリン誘導体キレート形成性配位子に対して、DMSO が配位結合している前記ルテニウム化合物のモル比が 1 : 1 ~ 3 であり、接触温度が 20 ~ 50 ℃ であり、および接触時間が 0.5 ~ 6 時間であり、DMSO が配位結合しているルテニウム化合物のモル比が 1 : 1 ~ 3 である。

40

50

テニウム化合物と2個の配位原子を含有するキレート形成性配位子との総量100mgに対して、使用される前記アルコールまたはアルコール水溶液の量が3~10mlであり、前記アルコールがエタノールである。

あるいは工程(2)において、単一配位原子を含有する単座配位子に対して、DMSOが配位結合している前記ルテニウム化合物のモル比が1:1~3であり、接触温度が20~50であり、接触時間が0.5~6時間であり、DMSOが配位結合しているルテニウム化合物と単一配位原子を含有するキナゾリン誘導体キレート形成性配位子との総量100mgに対して、前記アルコールまたはアルコールの塩酸溶液の量が8~20mLであり、前記アルコールがエタノールである

請求項36に記載のキナゾリン錯体の調製方法。

10

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、腫瘍細胞増殖を阻害するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体、ならびにキナゾリン錯体の調製方法に関する。

【背景技術】

【0002】

臨床使用されている抗腫瘍化学薬剤は、細胞傷害性薬剤と分子標的薬という2つの主要カテゴリーを含む。細胞傷害性抗腫瘍薬(例えばシスプラチンなど)は、すべて非特異的であり、異常増殖している腫瘍細胞を阻害し破壊するが、急速に増殖する他の正常細胞に対する阻害および致死効果もたらす。このことから生ずる副作用はもちろん、薬剤に対する腫瘍細胞の先天的、または後天的薬剤耐性も細胞傷害性化学療法薬の臨床応用を制限する妨げになっている。

20

【0003】

この10年間で腫瘍細胞の特異的増殖、分化およびアポトーシス機序に対する高感受性分子標的療法薬が急速に開発された。しかし、腫瘍細胞において高度に発現されるプロテインキナーゼに対して良好な阻害活性を有する多くの小分子化合物は、不良な水溶性または重度の毒性副作用はもちろん、薬剤耐性も生じやすいため、臨床使用することができない。

【発明の概要】

30

【0004】

本発明の目的は、分子標的指向性を有し、チロシンプロテインキナーゼ阻害剤として作用することができるキナゾリン誘導体、およびキナゾリン錯体、ならびにそれらの調製方法を提供することである。前記キナゾリン誘導体の構造は、チロシンプロテインキナーゼ阻害剤の水溶性を改善するため、ならびに細胞傷害性薬剤の毒性副作用を低減させるために、細胞傷害性金属抗腫瘍性化合物と配位結合し得る潜在的金属配位部位を含有している。例えばキナゾリン誘導体などのようなプロテインキナーゼ阻害剤タイプは、ルテニウム、白金、および他の金属と配位結合してキナゾリン錯体を生成したとき、良好なキナーゼ阻害効果を及ぼすばかりでなく腫瘍細胞増殖の良好な阻害も呈する。その上、追加の上皮成長因子(EGF)の存在下で、大部分の化合物が上皮成長因子受容体(EGFR)を過発現する腫瘍細胞(例えば、ヒト乳癌細胞系(感受性)MCF-7/S)に対してさらに良好な阻害活性を示した。これは、EGFR(プロテインチロシンキナーゼ)がキナゾリン誘導体の1つの標的であること、および本発明のプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体が腫瘍細胞増殖を阻害することを示している。

40

【0005】

本発明は、プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体を提供するもので、このキナゾリン錯体は、貴金属を含有する配位化合物と、該配位化合物中の貴金属で配位結合できる配位子によって構成され、前記配位子は、本発明が提供するキナゾリン誘導体である。

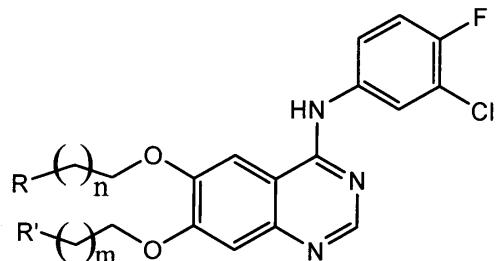
【0006】

50

このキナゾリン誘導体は、一般式(1)によって表される分子構造を有する。

【0007】

【化22】



10

(1)

【0008】

一般式(1)中、式中のRは、ルテニウムおよび/または白金である貴金属と配位結合し得る原子を含有する基であり、mが0であり、R'が水素であり、Rが、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、アミノアルキルイミノ、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノから成る群より選択されるいづれか1つであり、前記イミノまたは第三級アミノ基中の窒素が、6位の酸素と連結したアルキル鎖と結合し、nは、0から5の整数である、あるいは、RとR'の両方が-NH₂であり、nが1から3の整数であり、mが1から3の整数である。

20

【0009】

また、本発明は、プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の調製方法を提供するもので、この方法は、貴金属を含有する化合物に配位子を配位結合させる工程を含み、前記配位子は、本発明方法によって調製されるキナゾリン誘導体である。

【0010】

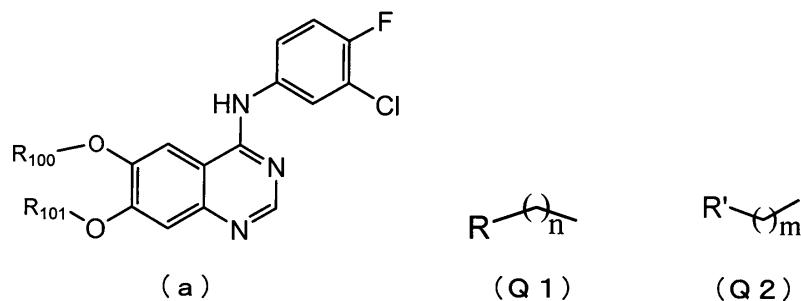
このキナゾリン誘導体の調製方法は、第一反応体Aを提供する工程を含む（該第一反応体Aは、式(a)によって示される化合物であり、式中のR100およびR101は、同じであるか異なり、独立して水素またはメチル基から選択され、および少なくとも一方は水素である）。この方法は、式(a)中のR100位の水素もしくはメチル基を、式(Q1)によって示される基で置換する工程、および/または式(a)中のR101位の水素もしくはメチル基を、式(Q2)によって示される基で置換する工程を含む（Rは、ルテニウムおよび/または白金である貴金属と配位結合し得る原子を含有する基であり、式中のmが0であり、R'が水素であり、Rが、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、アミノアルキルイミノ、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノから成る群より選択されるいづれか1つであり、前記イミノまたは第三級アミノ基中の窒素が、6位の酸素と連結したアルキル鎖と結合し、nは、0から5の整数である、あるいは、RとR'の両方が-NH₂であり、nが1から3の整数であり、mが1から3の整数である）。

30

【0011】

40

【化 2 3】



10

【0 0 1 2】

本発明のキナゾリン誘導体は、それらの構造内に潜在的金属配位部位を含有するチロシンプロテインキナーゼ阻害剤イレッサ誘導体として分類され、細胞傷害性金属配位錯体（例えば、ルテニウム、シスプラチンなどの有機金属錯体）中の1つ以上の配位子を置換することができる。また、本発明のキナゾリン誘導体は、前記細胞傷害性金属ルテニウム（II、III）および／または白金と共に、チロシンプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体を構成することができるので、高い活性を有するが不良な水溶性のため分子標的薬として使用することができない多数のプロテインキナーゼ阻害剤が再び候補化合物となり得る。さらに、1つ以上の分子標的指向性薬剤単位の導入により細胞傷害性金属抗癌剤の使用用量および頻度が低減されるので、単一標的指向型細胞傷害性薬剤の毒性副作用を低減させる目的が果たされる。その上、「單一分子多標的」作用機序の導入は、腫瘍細胞が薬剤に対する耐性を発現する可能性を低下させるのに役立つであろう。

20

【0 0 1 3】

さらにまた、2種のin vitro分析方法を用いて、本発明が提供するキナゾリン誘導体、およびキナゾリン錯体のプロテインチロシンキナーゼ活性に対する阻害を調査し、そして、酵素結合免疫吸着アッセイ（ELISA）による結果は、本発明が提供するキナゾリン誘導体およびキナゾリン錯体が、EGFRのリン酸化に対して良好な阻害活性を呈することを証明した。

30

【0 0 1 4】

一方、腫瘍細胞の増殖に対する効果についての実験結果は、本発明が提供するチロシンプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体およびキナゾリン錯体が、ヒト乳癌細胞系（薬剤耐性）MCF-7/A、ヒト乳癌細胞系（感受性）MCF-7/S、前立腺癌細胞PC-3、ケラチノサイトCo10-16、ヒト非小細胞肺癌細胞系A549などをはじめとする様々な腫瘍細胞の増殖に対して良好な阻害効果を呈することを証明した。さらに、追加のEGFの存在下で、チロシンプロテインキナーゼ阻害剤として本発明が提供するキナゾリン誘導体およびキナゾリン錯体は、上皮成長因子受容体（EGFR）が過発現する腫瘍細胞（例えば、ヒト乳癌細胞系（感受性）MCF-7/S）の増殖に対してより高い阻害活性を呈した。

【図面の簡単な説明】

【0 0 1 5】

40

【図1】化合物番号JLY2009のX線回折結晶構造、及び対応する一般式を説明する説明図。

【図2】ELISA条件下で測定してIC₅₀ = 4 nMを示す基準化合物番号LQ1001のグラフ。

【図3】ELISA条件下で測定してIC₅₀ = 60.2 nMを示す化合物番号JLY1002のグラフ。

【図4】ELISA条件下で測定してIC₅₀ = 7.5 nMを示す化合物番号JLY2007のグラフ。

【図5】ELISA条件下で測定してIC₅₀ = 4.6 nMを示す化合物番号ZW1001のグラフ。

50

【図6】ELISA条件下で測定してIC₅₀ = 81nMを示す化合物番号ZW2001のグラフ。

【図7】腫瘍細胞の増殖を阻害するMCF-7/S+EGFの試験条件下で測定してIC₅₀ = 24.48μMを示す化合物番号JLY2007のグラフ。

【図8】腫瘍細胞の増殖を阻害するMCF-7/S+EGFの試験条件下で測定してIC₅₀ = 33.87μMを示す化合物番号ZW2004のグラフ。

【発明を実施するための形態】

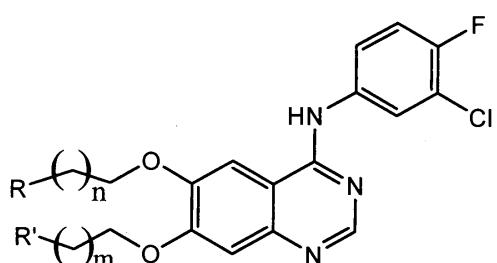
【0016】

本発明に従って、キナゾリン誘導体を提供するが、この誘導体は、一般式(1)によって表される分子構造を有する。

10

【0017】

【化24】



(1)

20

【0018】

一般式(1)中、RおよびR'の少なくとも一方は、貴金属と配位結合し得る原子を含有する基であり、mおよびnは、同じかまたは異なる0から5の整数である。

【0019】

この場合、Rおよび/またはR'の少なくとも一方は、貴金属と配位結合し得る原子を含有する基である。例えば、Rおよび/またはR'中の前記原子は、酸素原子、窒素原子、および硫黄原子からの1つ以上のものとすることができます。好ましくは、Rおよび/またはR'中の前記原子は、酸素原子および/または窒素原子であり、前記酸素原子は、ヒドロキシル中の酸素原子であり、および前記窒素原子は、アミン基からの窒素原子、または芳香族複素環からの窒素原子とすることができます。具体的には、前記アミン基は、脂肪族アミンであり、前記芳香族複素環は、イミダゾール環、ピリジン環、2,2'-ビピリジン環、フェナントロリン環、および8-ヒドロキシキノリン環から選択することができます。Rおよび/またはR'中の貴金属と配位結合し得る原子の数は、配位結合要件に従って適宜選択することができるが、通常は1~3である。

30

【0020】

本発明によると、前記貴金属は、多くの場合、ルテニウムおよび/または白金ならびにこれらに類することができる。

本発明によると、一般式(1)中の配位機能を有する前記RおよびR'は、金属、特に細胞傷害性金属ルテニウムを有する配位錯体を構成することができる様々な基とすることができます。

40

【0021】

好ましくは、本発明の1実施形態によると、mは0であり、R'は水素であり、及び配位機能を有する前記基Rは、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、アミノアルキルイミノ、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノから選択されるいずれか1つであり、前記イミノまたは第三級アミノ基中の窒素は、6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合している。すなわち、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのイミノからの窒素は、6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合するために用いられ、前記環上の窒素原子、酸素原

50

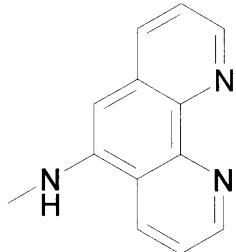
子および硫黄原子のうちの少なくとも 1 つは貴金属と配位結合でき、アミノアルキルイミノのイミノの窒素は、6 位の酸素と連結したアルキル鎖に結合するために用いられ、アミノ上の窒素もイミノ上の窒素も貴金属と配位結合でき、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型 5 員複素環構造を有する基の該第三級アミノ基上の窒素は、6 位の酸素と連結したアルキル鎖に結合しており、ならびに該イミダゾール型 5 品複素環構造上の他の窒素原子、酸素原子および硫黄原子のうちの少なくとも 1 個は、貴金属と配位結合することができる。

【0022】

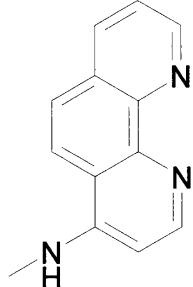
具体的には、縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノは、一般式(2)～(7)のいずれか 1 つによって示される構造を有する。

【0023】

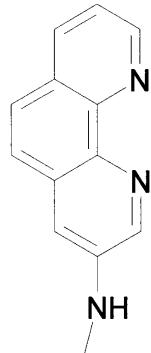
【化25】



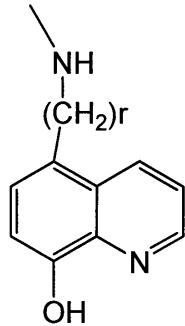
(2)



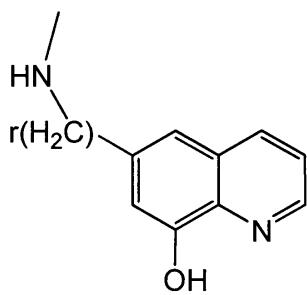
(3)



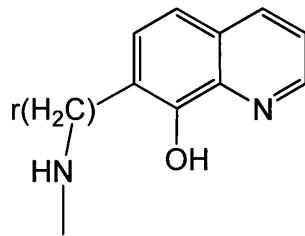
(4)



(5)



(6)



(7)

【0024】

この場合、上述の一般式(5)～(7)中の各 n は、0 から 3 の整数とすることができます。好ましくは、前記縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノは、一般式(2)および一般式(16)のいずれか一方によって示される構造を有する。

【0025】

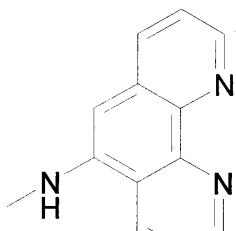
10

20

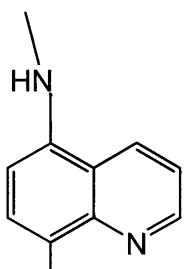
30

40

【化26】



(2)



(16)

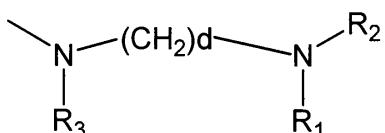
10

【0026】

前記アミノアルキルイミノは、一般式(8)によって示される構造を有する。

【0027】

【化27】



(8)

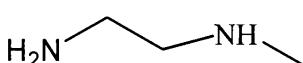
20

【0028】

この場合、一般式(8)中のdは、2から5の整数であり、R₁、R₂およびR₃は、水素原子およびC1～C3アルキル基から成る群より独立して選択される。さらに好ましくは、前記アミノアルキルイミノは、一般式(17)によって示される構造を有する。

【0029】

【化28】



(17)

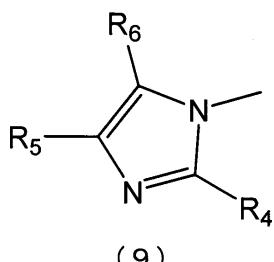
30

【0030】

環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する前記基は、一般式(9)によって示される構造を有する。

【0031】

【化29】



(9)

40

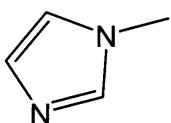
【0032】

この場合、一般式(9)中のR₄、R₅およびR₆は、水素原子およびC1～C3アルキル基から成る群より独立して選択される。好ましくは、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する前記基は、一般式(18)によって示される構造を有する。

【0033】

50

【化30】



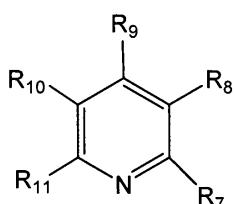
(18)

【0034】

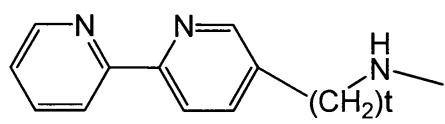
前記6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノは、一般式(10)～(14)によって示される構造を有する。

【0035】

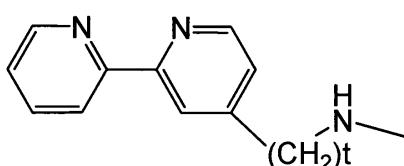
【化31】



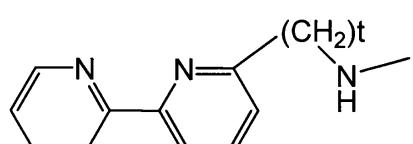
(10)



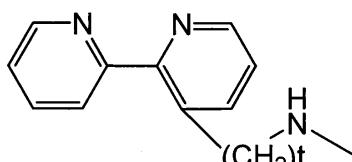
(11)



(12)



(13)



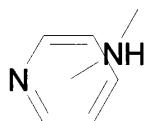
(14)

【0036】

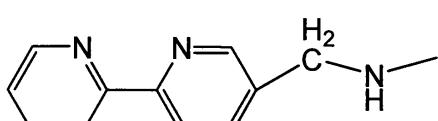
この場合、一般式(10)中のR₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁は、独立して、水素原子、イミノおよびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つであり、ならびにR₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁のうちの少なくとも1つは、イミノであり、一般式(11)～(14)中の各tは、0から3の整数である。好ましくは、前記6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノは、下記の一般式(19)～(20)のいずれか一方によって表すことができる。

【0037】

【化32】



(19)



(20)

【0038】

この場合、一般式(19)中のアミノは、下記の一般式のようにピリジン窒素に対して

10

20

30

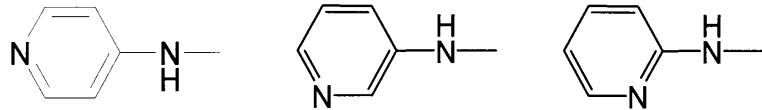
40

50

パラ、メタまたはオルト位のいずれに位置してもよい。

【0039】

【化33】

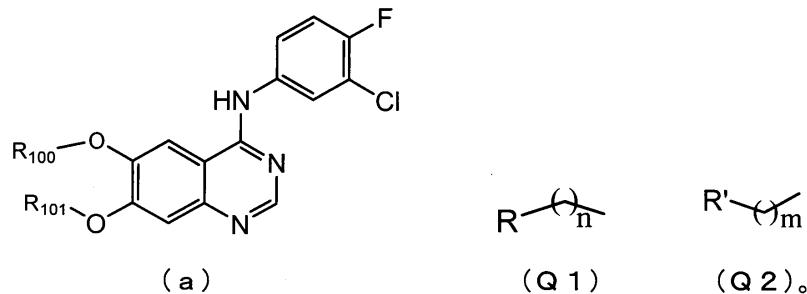


【0040】

本発明によると、キナゾリン誘導体の前記調製方法は、式(a)によって表される第一反応体Aを提供する工程を含み(式中、R₁₀₀およびR₁₀₁は、同じであるか異なり、独立して水素原子またはメチル基から選択され、およびこれらの少なくとも一方は水素である)、前記方法は、式(a)中のR₁₀₀位の水素原子もしくはメチル基を、式(Q1)によって示される基で置換する工程、および/または式(a)中のR₁₀₁位の水素もしくはメチル基を、式(Q2)によって示される基で置換する工程を含む(RおよびR'の少なくとも一方は、貴金属と配位結合し得る原子を含有する基であり、mおよびnは、同じであるか異なり、0から5の整数である)。

【0041】

【化34】



【0042】

この場合、Rおよび/またはR'中の貴金属と配位結合し得る前記原子は、上記で定義したものと同じものである。

【0043】

mが0であり、R'が水素原子であり、およびRが配位機能を有する基であるとき、本発明が提供するプロテインチロシンキナーゼの調製方法によると、手段(I)において、前記第一の有機アミンは、アルキルジアミンまたは置換アルキルジアミン、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する化合物から成る群より選択されるいずれか1つであり、手段(II)において、前記第二の有機アミンは、縮合複素環基置換アミンまたは置換縮合複素環式置換アミン、および6員芳香族複素環基置換アミンまたは置換6員芳香族複素環式置換アミンから成る群より選択されるいずれか1つである。

【0044】

好ましくは、前記縮合複素環基置換アミンまたは置換縮合複素環式置換アミンは、一般式(21)～(26)によって表され、環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する前記化合物は、一般式(27)によって表され、6員芳香族複素環基置換アミンまたは置換6員芳香族複素環式置換アミンは、一般式(28)～(32)によって表され、および前記アルキルジアミンまたは置換アルキルジアミンは、一般式(33)によって表される。

【0045】

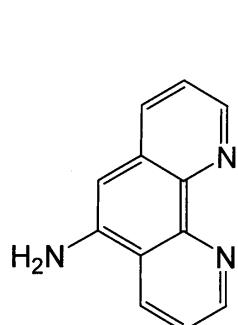
10

20

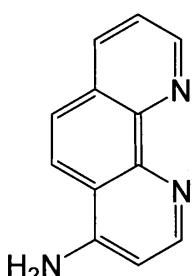
30

40

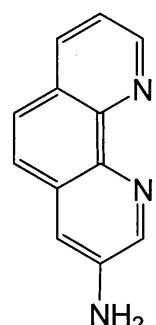
【化35】



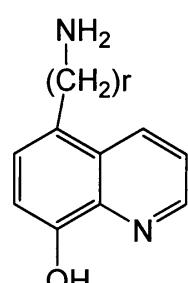
(21)



(22)

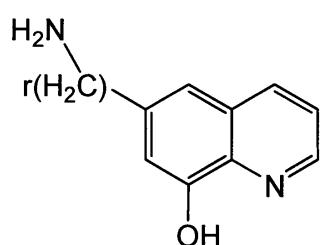


(23)

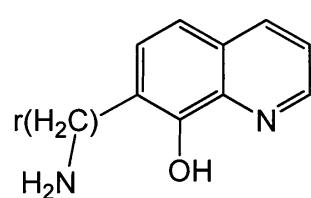


(24)

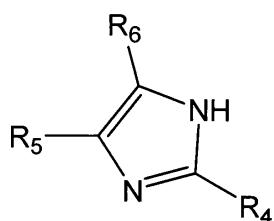
10



(25)

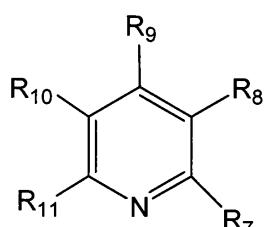


(26)

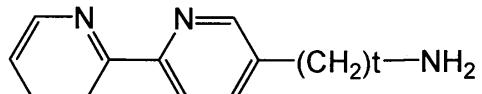


(27)

20



(28)

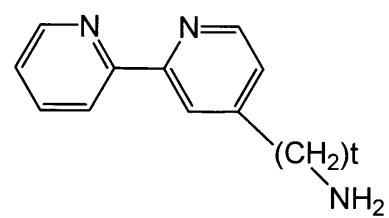


(29)

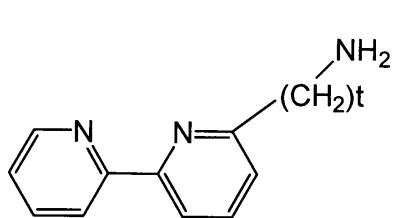
30

【0046】

【化36】

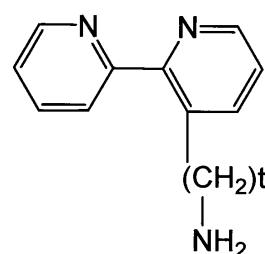


(30)

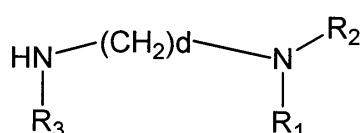


(31)

40



(32)



(33)

50

【0047】

この場合、一般式(24)～(26)中のrは、それぞれ0から3の整数であり、一般式(27)中のR₄、R₅およびR₆は、水素原子およびC1～C3アルキル基から成る群より独立して選択されるいずれか1つとすることができます、一般式(28)中のR₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁は、それぞれ独立して、水素原子、イミノおよびC1～C3アルキル基のうちのいずれか1つとすることができます、ならびにR₇、R₈、R₉、R₁₀およびR₁₁のうちの少なくとも1つの基は、アミン基であり、一般式(29)～(32)中のtは、それぞれ、0から3の整数とすることができます、ならびに一般式(33)中のdは、2から5の整数とすることができます、R₁、R₂およびR₃は、水素原子およびC1～C3アルキル基から成る群よりそれぞれ独立して選択することができます。

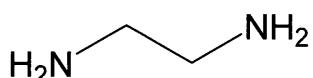
10

【0048】

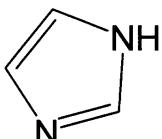
好みしくは、前記第一の有機アミンは、一般式(34)から一般式(35)で示される任意の化合物であり、前記第二の有機アミンは、一般式(21)、一般式(37)から一般式(39)で示される任意の化合物である。

【0049】

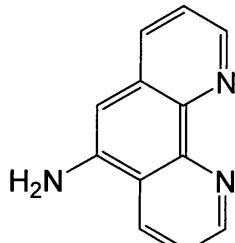
【化37】



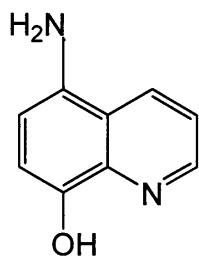
(34)



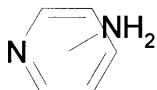
(35)



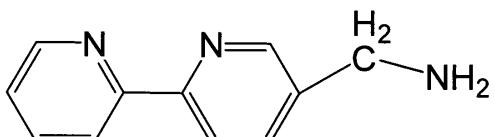
(21)



(37)



(38)



(39).

【0050】

すなわち、第一の有機アミン中の一般式(33)によって表される化合物は、好みしくは、一般式(34)で示されるような化合物であり、第一の有機アミン中の一般式(27)によって表される化合物は、好みしくは、一般式(35)で示されるような化合物であり、第二の有機アミン中の一般式(24)によって表される化合物は、好みしくは、一般式(37)で示されるような化合物であり、第二の有機アミンの中の一般式(28)によって表される化合物は、好みしくは、一般式(38)で示されるような化合物であり、第二の有機アミン中の一般式(29)によって表される化合物は、好みしくは、一般式(39)で示されるような化合物である。

40

【0051】

本発明が提供する方法によると、前記第一の有機アミンと第二の有機アミンは両方とも

50

市販されているが、様々な慣用的調製方法に従って得ることもできる。

本発明が提供する方法によると、 R_{100} は水素であり、 R_{101} はメチルであり、式(a)中の水素を式(Q1)で示す基で置換する方法には、手段(I)および手段(II)がある。

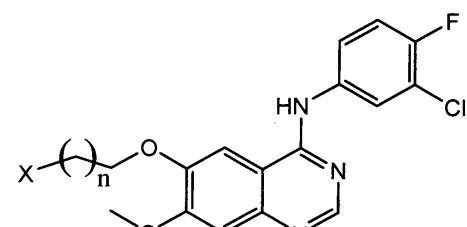
【0052】

本発明によると、手段(I)は、以下の工程を含む。

(1) 第一の有機溶媒の存在下で第一反応体Aをジハロアルカンと接触させ、反応させて、中間生成物Bを生成する工程(前記ジハロアルカンは、下の式(k)によって表され、前記中間生成物Bは、下の式(b)によって表され、式中のX、 X_1 、 X_2 はすべてハロゲン原子を表す)。

【0053】

【化38】



(k)

(b)

10

20

【0054】

(2) 第二の有機溶媒の存在下および縮合反応条件下で、工程(1)で得た中間生成物Bを、貴金属と配位結合し得る原子を含有する第一の有機アミンと共に加熱して還流させる工程。前記縮合反応条件により、中間生成物B中の6-ハロアルコキシのハロゲン原子の、前記第一の有機アミンとの縮合反応が可能になる。

【0055】

手段(I)の工程(1)において、第一反応体Aをジハロアルカンと接触および反応させる条件は、反応温度および時間を含むことができ、前記反応温度を広い温度範囲内で選択することができ、好ましくは、前記反応温度は50～100、さらに好ましくは70～90とすることができる。より長い反応時間は、反応体の転化速度または反応生成物の収率の改善に有益であるが、反応時間が長すぎると、反応体の転化速度または反応体の収率のさらなる改善は明確でない。したがって、一般に、反応時間は1～10時間、さらに好ましくは2～6時間とすることができます。

30

【0056】

ジハロアルカンに対する前記第一反応体Aのモル比は、1：(3～8)、好ましくは1：(3～4.5)とすることができます。

【0057】

正の方向へ反応をさらに促進するために、工程(1)における第一反応体Aとジハロアルカン間の接触および反応を好ましくは酸結合剤の存在下で行う。使用する前記酸結合剤の量は、正の方向へ第一反応体Aとジハロアルカン間の反応をさらに促進できるなら広範囲で変動してよく、好ましくは、第一反応体Aに対する前記酸結合剤のモル比は(3～8)：1である。

40

【0058】

前記ハロゲン化アルキルは、ジハロエタン、ジハロプロパン、ジハロブタン、およびジハロペンタンから成る群より選択される1以上のものとすることができます、具体的には、前記ハロゲン化アルキルは、ジブロモメタン、ジブロモプロパン、ジブロモブタン、およびジブロモベンゼンから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。

【0059】

工程(2)において、工程(1)で得た中間生成物Bを第一の有機アミンと共に加熱し

50

て還流させる条件は、加熱還流温度および時間を含むことができる。前記温度は、通常50～95であり、前記時間は、通常1～10時間、好ましくは2～6時間の範囲である。

第一の有機アミンに対する前記中間生成物Bのモル比は、1：(1～10)、好ましくは1：(1～8)とすることができます。

【0060】

正の方向へ反応をさらに促進するために、工程(2)における中間生成物Bおよび第一の有機アミンの加熱還流を好ましくは酸結合剤の存在下で行い、使用する前記酸結合剤の量は、正の方向に向けて中間生成物Bおよび第一の有機アミンの加熱還流をさらに促進できるのであれば広範囲で変動してよく、好ましくは、第一の有機アミンに対する前記酸結合剤のモル比は(3～8)：1である。10

【0061】

前記縮合反応条件については、該条件により中間生成物B中の6-ハロアルコキシのハロゲン原子に対し、配位機能を有する基を含有する化合物中のアミノまたはイミノとの縮合反応が可能になるのであれば、いかなる条件であってもよい。

【0062】

前記第一の有機アミンが一般式(33)によって、特に一般式(34)によって表される化合物であるとき、加熱還流条件下にあるならば、前記中間生成物との縮合反応は確実に行われる。前記第一の有機アミンが、一般式(27)によって、特に一般式(35)によって表される化合物であるとき、前記縮合反応条件は、反応をさらに促進するために触媒の存在を含むことができる。前記触媒は、様々なアルカリおよび相間移動触媒でよく、例えば、K₁Iおよび(C₄H₉)₄NBrをはじめとする1つ以上の触媒とすることができます。20

【0063】

前記第一の有機溶媒および第二の有機溶媒は、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)およびアセトニトリルから成る群より独立して選択される1つ以上のものとすることができます。第一反応体とジハロアルカンとの総量1000mgに対して、前記第一の有機溶媒の使用量は、4～20mLとすることができます。中間生成物と第二反応体との総量1000mgに対して、前記第二の有機溶媒の使用量は、10～60mLとすることができます。30

【0064】

前記酸結合剤のタイプは、当業者に周知の様々な慣用的酸結合剤であってよく、例えば、前記酸結合剤は、K₂CO₃、CsCO₃、NaOH、およびトリエチルアミンから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。

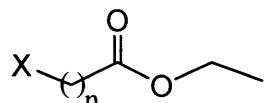
【0065】

本発明によると、手段(II)は、次の工程を含む。

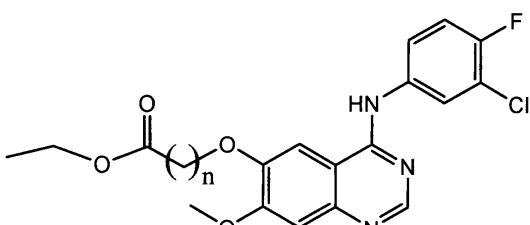
(1) 第一の有機溶媒の存在下で、第一反応体Aをハロゲン化カルボン酸エステルと接触させ、反応させて、中間生成物Cを生成する工程(前記ハロゲン化カルボン酸エステルは、下記の一般式(1)によって表され、前記中間生成物Cは、下記の式(c)によって表され、式中のXはハロゲン原子を表す)。40

【0066】

【化39】



(I)



(c)

10

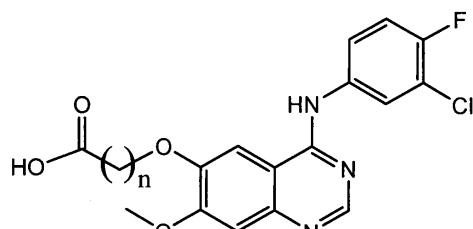
【0067】

(2) アルカリによる触媒作用のもとで、工程(1)で得た前記中間生成物Cを加水分解して、下記の式(d)で示されるような中間生成物Dを取得し、この中間生成物Dにハロゲン化反応を受けさせて、下の式(e)で示されるような中間生成物Eを取得し、前記中間生成物Eと、配位機能を有する基を含有する化合物である第二の有機アミンとを、中間生成物E中のハロゲン化6-アルコキシアシリル中のハロゲン原子を該第二の有機アミンと縮合反応させる条件下で接触させ、反応させて、下記の式(f)で示されるような縮合生成物Fを得る工程。

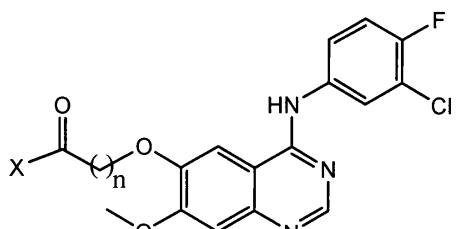
【0068】

【化40】

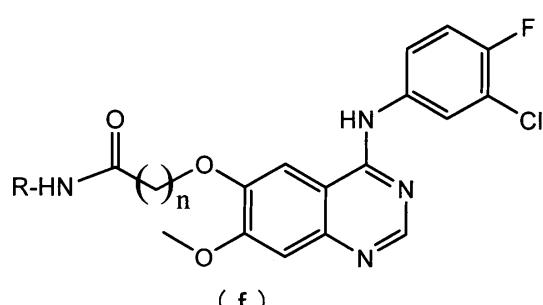
20



(d)



(e)



(f)

30

(3) 工程(2)で得た縮合生成物F中の6-アルコキシアミドのカルボニル基をアルキレン基に還元する工程。

40

【0069】

本発明が提供する方法によると、手段(II)の工程(1)において、第一反応体Aをハロゲン化カルボン酸エステルと接触および反応させる条件は、反応温度および時間を含むことができる。前記反応温度については、広い温度範囲からそれを選択することができ、好ましくは、反応温度は10～60、好ましくは20～50とすることができます。より長い反応時間は、反応体の転化速度または反応生成物の収率の改善に有益であるが、反応時間が長すぎる場合、反応体の転化速度または反応体の収率のさらなる改善は明確でない。したがって、一般に、反応時間は0.3～5時間、さらに好ましくは0.5～4時間とすることができます。

【0070】

50

ハロゲン化カルボン酸エステルに対する前記第一反応体のモル比は、1：(1～1.5)、好ましくは1：(1～1.1)とすることができる。

【0071】

正の方向へ反応をさらに促進するために、工程(1)における前記第一反応体とハロゲン化カルボン酸エステル間の接触および反応を、好ましくは、酸結合剤の存在下で行う。前記酸結合剤の使用量は、正の方向へ第一反応体Aとハロゲン化カルボン酸エステル間の反応をさらに促進できるなら広範囲で変動してよく、好ましくは、第一反応体Aに対する前記酸結合剤のモル比は(2～5)：1である。

【0072】

本発明によると、前記ハロゲン化カルボン酸エステルは、ハロゲン化酢酸エチル、ハロゲン化酢酸メチル、およびハロゲン化ピルビン酸エチルから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。具体的には、前記ハロゲン化カルボン酸エステルは、臭化酢酸エチル、臭化酢酸メチル、および臭化ピルビン酸エチルから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。

【0073】

前記第一反応体とハロゲン化カルボン酸エステルとの総量1000mgに対して、前記第一有機溶媒の使用量は、通常10～20mLである。

【0074】

アルカリにより触媒される工程(2)において、工程(1)で得た中間生成物Cの加水分解条件は、エステルを酸に加水分解する際に用いられる慣用的条件とすることができます。例えば、加水分解温度は、20～60、好ましくは25～40とすることができます。加水分解時間は、1～15時間、好ましくは2～6時間とすることができます。前記アルカリは、一般に、NaOH、LiOHおよびKOHから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。前記アルカリの使用量は、一般に、中間生成物Cのモル量の3～5倍とすることができます。通常、加水分解反応は、混合溶媒、例えば水-メタノール-テトラヒドロフランの混合溶液の存在下で行われる。前記反応体の総量1000mgに対して、前記混合溶剤の総量は、60～150mLである。また、前記混合溶媒の容量比は、1：(1～2)：(2～4)とすることができます。

【0075】

工程(2)における中間生成物Dのハロゲン化反応のための方法は、中間生成物Dを塩化チオニルと接触させ、反応させる工程を含み、前記接触および反応条件は、一般に、反応温度が25～75であること、反応時間が1～5時間であること、および塩化チオニルの使用量が中間生成物D(4-(3'-クロロ-4'-フルオロ-フェニルアミノ)-6-アルコキシカルボン酸-7-メトキシキナゾリン)のモル量の5～15倍であることを含むことができる。加水分解物の溶解を助長するために、前記反応を好ましくは第一の有機溶媒の存在下で行い、この溶媒の量は、その加水分解物の溶解状態に応じて決めることができる。さらに好ましくは、中間生成物Dをハロゲン化する工程では、正の方向への反応をさらに促進するために、該反応もまた酸結合剤、好ましくはピリジンの存在下で行い、ピリジンの使用量は1～3滴(約0.5～2mmol)でよい。

【0076】

中間生成物Dと塩化チオニルの接触および反応によって得られる中間生成物Eと第二の有機アミンとの接触および反応は、好ましくは第三の有機溶媒の存在下で行い、接触反応条件は、反応温度が3～30とすることができます。反応時間が2～8時間とすることができます。および前記中間生成物Eと第二の有機アミンのモル比が1：(1～2)、好ましくは1：(1.1～1.5)とすることができます。前記第三の有機溶媒は、塩化メチレン($C_2H_2Cl_2$)および/またはクロロホルムから選択することができます。中間生成物Eと第二の有機アミンとの総量1000mgに対して、前記第三の有機溶媒の使用量は、30～60mLである。

【0077】

工程(3)において、工程(2)で得た縮合生成物Fの6-アルコキシアミド中のカル

10

20

30

40

50

ボニル基を第四の有機溶媒の存在下で還元する方法は、水素化ホウ素ナトリウムを該縮合生成物 F と共に加熱して還流させることを含み、還流の条件は、典型的には、40 ~ 60

の温度および6 ~ 20時間の時間を含み、水素化ホウ素ナトリウムの使用量は、縮合生成物 F のモル量の2 ~ 4倍とすることができます。前記第四の有機溶媒は、THF および / またはジオキサンから選択することができます。また、水素化ホウ素ナトリウムと縮合生成物 F との総量 1000 mg に対して、第四の有機溶媒の量は 50 ~ 80 mL である。加えて、前記還元反応を好ましくは酸性環境で行う。例えば、反応の進行を促進するために、トリフルオロ酢酸 (TFA) を不活性雰囲気下で反応系に添加する (トリフルオロ酢酸の使用量は、1 ~ 3 滴 (約 0.5 ~ 2 mmol) でよい)。前記不活性雰囲気は、反応体または反応生成物と反応することのない任意の不活性雰囲気、例えば、窒素および周期表の 0 族気体のうちの少なくとも 1 つとすることができます。また、前記不活性雰囲気は、流動雰囲気であってもよいし、静止雰囲気であってもよい。

【0078】

本発明が提供する方法によると、正の方向への反応をさらに促進するために、第一反応体 A とハロゲン化カルボン酸エステル間の接触および反応、ならびに中間生成物 E と第二の有機アミン間の接触および反応を、好ましくは酸結合剤の存在下で行い、第一反応体 A に対する該酸結合剤のモル比は、(2 ~ 5) : 1 であり、中間生成物 E に対する該酸結合剤のモル比は (2 ~ 5) : 1 である。前記酸結合剤のタイプは上記のとおりである。

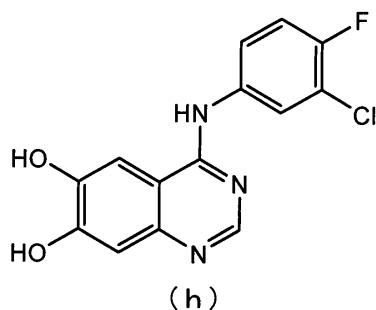
【0079】

本発明が提供する方法によると、R₁₀₀ が水素であり、R₁₀₁ がメチルであるとき、式 (a) の R₁₀₀ 位の水素を式 (Q1) によって示される基で置換し、および式 (a) の R₁₀₁ 位のメチルを式 (Q2) によって示される基で置換する方法は、以下の工程を含む。

(1) 不活性ガスの保護下で第一反応体 A を溶融ピリジン塩酸塩と接触させ、反応させて、下記の式 (h) によって表される化合物である中間生成物 H を生成する工程。

【0080】

【化41】



【0081】

(2) 第一の有機溶媒の存在下、工程 (1) で得た中間生成物 H をハロゲン化脂肪アルコールと接触させ、反応させて、下記の式 (i) によって表される化合物である中間生成物 I を取得し、その中間生成物 I がハロゲン化反応を受けて、下記の式 (j) によって示される化合物である中間生成物 J を取得し、その中間生成物 J にアンモニアとの加アンモニア分解反応を受けさせる工程 (式中の X₁ および X₂ はハロゲン原子である)。

【0082】

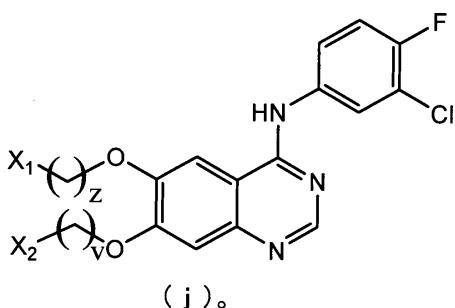
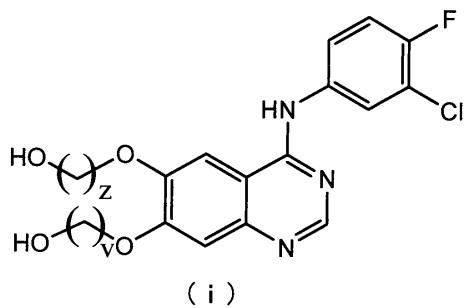
10

20

30

40

【化 4 2】



【 0 0 8 3 】

この場合、工程(1)において第一反応体Aを溶融ピリジン塩酸塩と接触および反応させる条件は、反応温度および時間を含み、反応温度は150～185とすることができ、反応時間は2～5時間とすることができる。

【 0 0 8 4 】

前記不活性雰囲気は、反応体または生成物と反応しない不活性雰囲気であればよく、例えば、窒素および周期表の0族気体のうちの少なくとも1つとすることができます、ならびに前記不活性雰囲気は、流動雰囲気であってもよいし、静止雰囲気であってもよい。

〔 0 0 8 5 〕

工程(1)において、溶融ピリジン塩酸塩に対する前記第一反応体Aのモル比は、1：20(15～25)とすることができる。

【 0 0 8 6 】

工程(2)において、工程(1)で得た中間生成物Hをハロゲン化脂肪アルコールと接触および反応させる条件は、反応温度が40～60であること、および反応時間が5～15時間であることを含むことができる。ハロゲン化脂肪アルコールに対する前記中間生成物Hのモル比は、1:(3～8)とすることができる。前記ハロゲン化脂肪アルコールの炭素原子数は1～5でよく、例えば、前記ハロゲン化脂肪アルコールは、2-ハロゲン化工タノール、3-ハロゲン化プロパノールおよび4-ハロゲン化ブタノールから成る群より選択される1つ以上のものとすることができる、具体的には、2-プロモエタノール、3-プロモプロパノールおよび4-プロモブタノールから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。

(0 0 8 7)

工程(2)において、中間生成物Iにハロゲン化反応を受けさせる方法は、第五の有機溶媒の存在下での中間生成物Dと三ハロゲン化リンの接触および反応を含むことができる。接触反応条件は反応温度および時間を含み、該反応温度は90~110とすることができ、該反応時間は1~10時間とすることができます。三ハロゲン化リンに対する中間生成物Dのモル比は、1:(1.2~2.5)とすることができます。

【 0 0 8 8 】

前記第五の有機溶媒は、クロロベンゼン、ピリジンおよびN,N-ジメチルホルムアミドから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。中間生成物Dと三ハロゲン化リンとの総量1000mgに対して、前記第五の有機溶媒の量は、20~80mLとすることができます。

【 0 0 8 9 】

正の方向への反応をさらに促進するために、中間生成物 I が受けるハロゲン化反応を酸結合剤、好ましくはピリジンの存在下で行う。また、使用する前記酸結合剤のモル量は、中間生成物 I の 3 ~ 8 倍である。

【 0 0 9 0 】

工程(2)において、中間生成物Jとアンモニア間の加アンモニア分解を行う方法は、中間生成物Jを第六の有機溶媒の存在下でアンモニアと接触させ、反応させることを含み、アンモニアに対する中間生成物Jのモル比は、1:(10~30)とすることができる。

。

【0091】

中間生成物Jをアンモニアと接触させ、反応させて加アンモニア分解を行う条件は、典型的には反応温度および反応時間を含み、該反応温度は25～50とすることができ、および該反応時間は5～15時間とすることができます。

【0092】

前記第六の有機溶媒は、メタノール、エタノールおよびイソプロパノールから成る群より選択される1つ以上のものとすることができます。また、中間生成物Jの量1000mgに対して、使用する前記第六の有機溶媒の量は、20～50mLとすることができます。

【0093】

最終生成物の純度を改善するために、前記方法は、また前記中間生成物を分離、および精製するための分離および精製工程を含み、前記分離および精製方法は、当該技術分野における慣用的分離および精製方法を用いることができ、例えば、前記分離方法としては、濾過、遠心分離、抽出などが挙げられ、前記精製方法としては、カラムクロマトグラフィー一分離、再結晶などが挙げられる。それらの具体的な操作条件および方法はすべての当業者に周知があるので、ここでは割愛する。

【0094】

有機合成プロセスにおいて、溶媒の除去、洗浄および乾燥方法などの慣用的操作の中にはすべて慣用的操作方法を用いて行われ得るものもあり、例えば、溶媒除去方法は、真空蒸留法とすることができます。洗浄方法は、水、イソプロパノール、ジエチルエーテルなどで行って、多少の未反応原料を除去することができます。乾燥方法および条件は当業者に周知であり、例えば、前記乾燥温度は40～80、好ましくは50～60とすることができます。乾燥所要時間は、2～12時間、好ましくは5～8時間とすることができます。

【0095】

本発明によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体は、貴金属を含有する配位化合物と、該配位化合物中の貴金属と配位できる配位子によって構成され、前記配位子は、本発明が提供する前記キナゾリン誘導体である。

【0096】

本発明によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体は、下記の4つの一般式によってそれぞれ表すことができる、すなわち、本発明の特定の実施形態によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体は、AG(X'Y')Zによって表される。

【0097】

X'Y'は、上記一般式(1)によって示されるキナゾリン誘導体によって構成される基である(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、上記一般式(5)～(7)のいずれか1つによって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノであり、前記イミノの窒素は、一般式(1)中の6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合しており、前記縮合複素環上の窒素およびヒドロキシル基中の酸素はGと配位結合しており、ならびに好ましくは、Rは、上記一般式(16)によって示される構造である)。

【0098】

Zは、ハロゲン、-SCN、-N₃、および-C≡Nから成る群より選択される基でよく、Aは、ベンゼン、ビフェニル、イソプロピルトルエンおよびベンゾ-シクランから選択されるいずれか1つでよく、Bは、C₁⁻、PF₆⁻またはBF₄⁻であり、ならびにGは、好ましくはルテニウムである。

【0099】

具体的には、X'Y'、すなわち、一般式(1)によって示されるキナゾリン誘導体によって構成される基は、下記の一般式によって示される基とすることができます。

【0100】

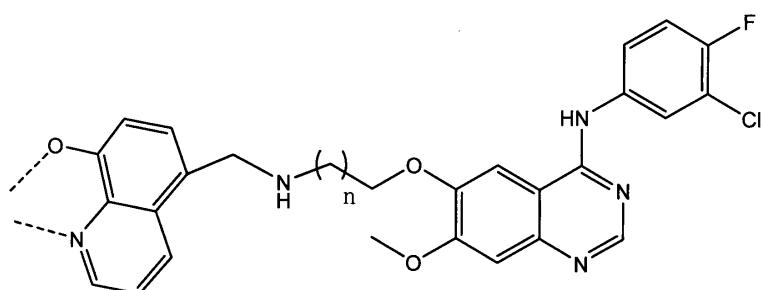
10

20

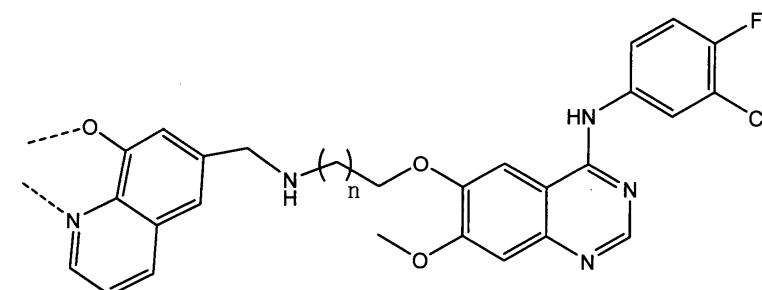
30

40

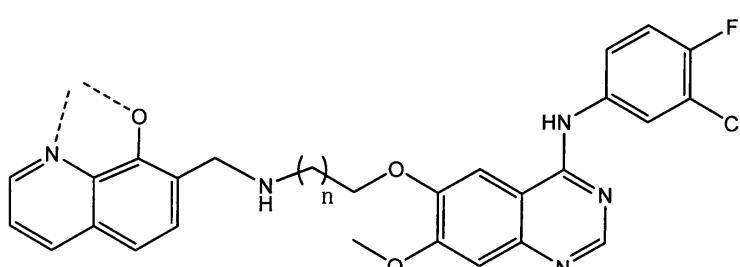
【化43】



10



20



【0101】

本発明の別の特定の実施形態によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体を一般式 [A G (X Y) Z] + B - によって表すこともできる。

X Y は、上記一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基である(式中、m は 0 であり、R' は水素であり、R は、上記一般式(2)～(4)によって表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、および一般式(8)によって表されるアミノアルキルイミノ、ならびに一般式(11)～(14)によって表される6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つであり、ならびに前記イミノ上の窒素は、一般式(1)中に6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合している。この場合、前記縮合複素環中のこれらの2個の窒素原子はGと配位結合することができ、または前記アミノアルキルイミノ上のこれらの2個の窒素原子はGと配位結合することができ、または前記6員芳香族複素環上のこれらの2個の窒素原子はGと配位結合することができる。好ましくは、R は、上記一般式(2)、一般式(17)または一般式(20)によって表される構造である。

あるいは、R および R' は、-NH₂ であり、n は1から3の整数であり、およびm は1から3の整数であり、この場合、R および R' 上の窒素はGと配位結合することができる)。

【0102】

Z は、ハロゲン、-SCN、-N₃ および-CN から成る群より選択される基とすることができます。

A は、ベンゼン、ビフェニル、イソプロピルトルエンおよびベンゾ-シクランから成る群から選択されるものとすることができます、B は、Cl⁻、PF₆⁻ またはBF₄⁻ であり、ならびにG は、好ましくはルテニウムである。

【0103】

30

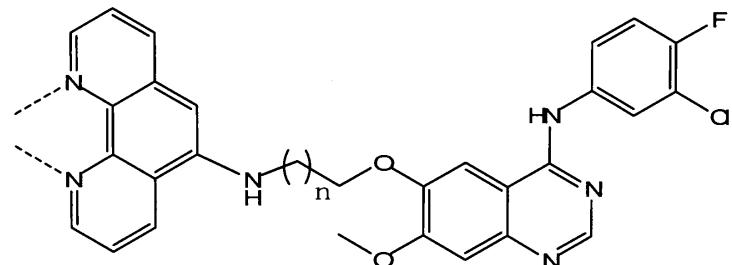
40

50

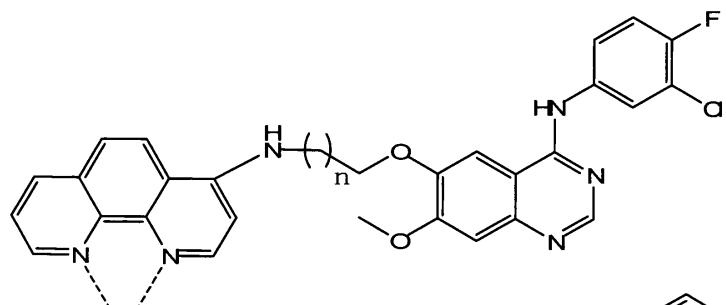
具体的には、XY、すなわち、一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基は、下記の一般式によって示される基とすることができます。

【0104】

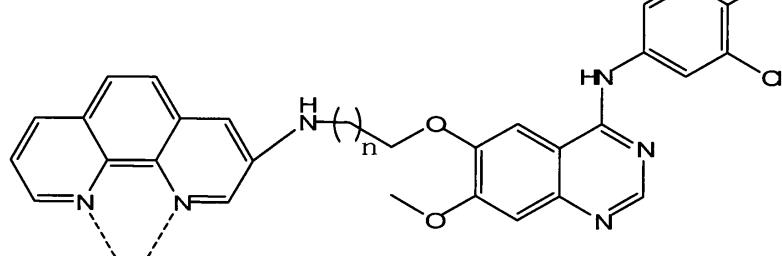
【化44】



10



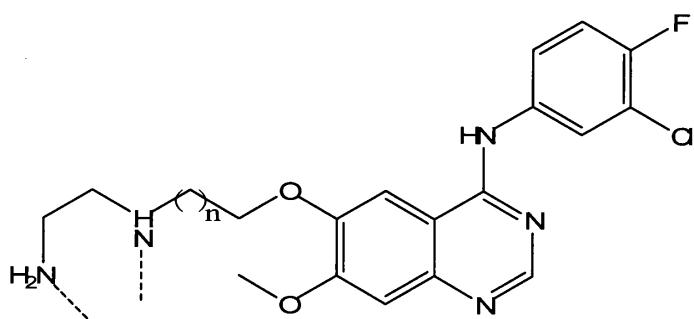
20



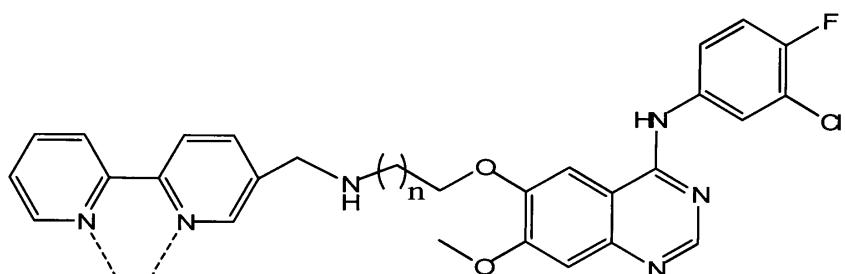
30

【0105】

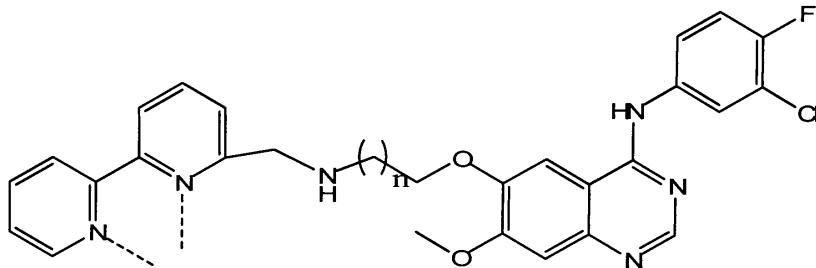
【化45】



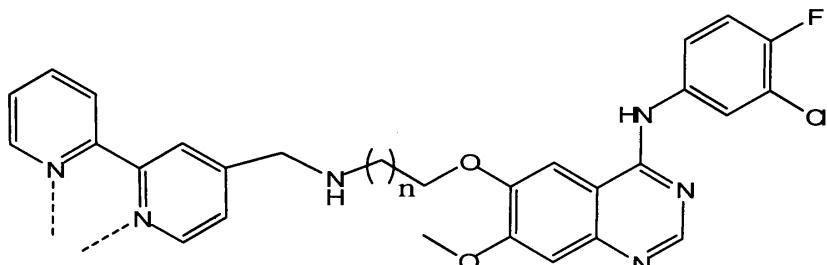
10



20

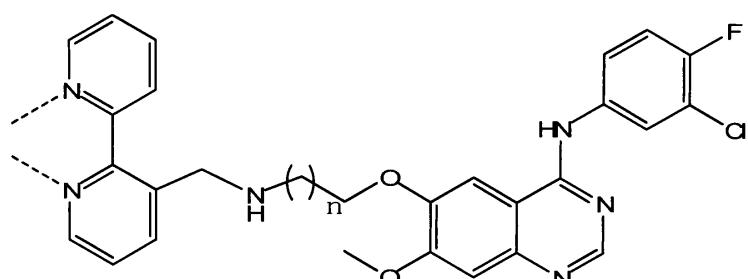


30



【0106】

【化46】



40

【0107】

本発明の別の特定の実施形態によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体を一般式 [A G (X1 Y1) Z1] + B - によって表すこともできる。

X1 Y1は、炭素原子数1～5のアルキルジアミン基であり、Z1は、上記一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基である(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、上記一般式(9)によって表される環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基ならびに一般式(10)によって表される6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つであ

50

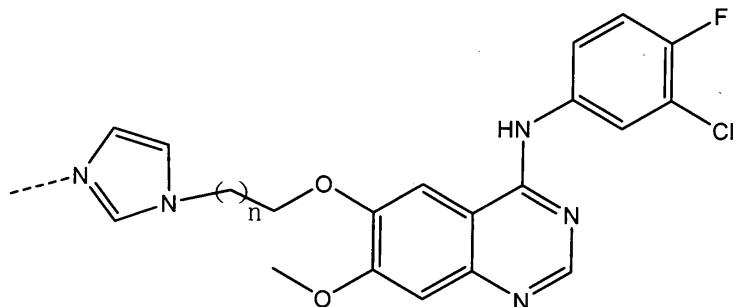
り、前記イミノまたは第三級アミノ基上の窒素は、一般式(1)中の6位の酸素と連結したアルキル鎖に結合している。この場合、前記イミダゾール型5員複素環構造上のすべての窒素(第三級アミノ基上のものを除く)はGと配位結合することができ、または前記6員複素環上の窒素原子はGと配位結合することができ、好ましくは、Rは、上記一般式(18)または一般式(19)によって表される構造である)。X1Y1は、1~2個の炭素原子を含有するアルキルジアミン基であり、Aは、ベンゼン、ビフェニル、イソプロピルトルエンおよびベンゾ-シクランから成る群より選択され、Bは、C1-、PF6-またはBF4-であり、およびGは、好ましくはルテニウムである。

【0108】

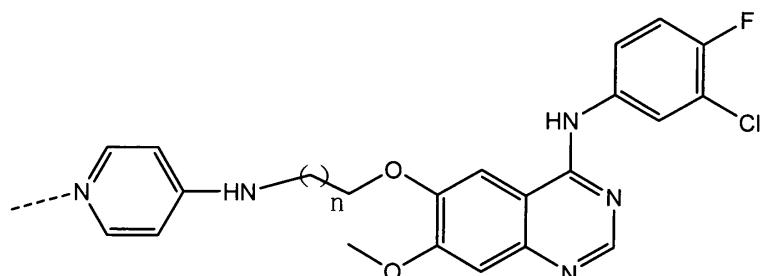
具体的には、Z1、すなわち、一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によつて構成される基は、下記の一般式によって示される基とすることができる。

【0109】

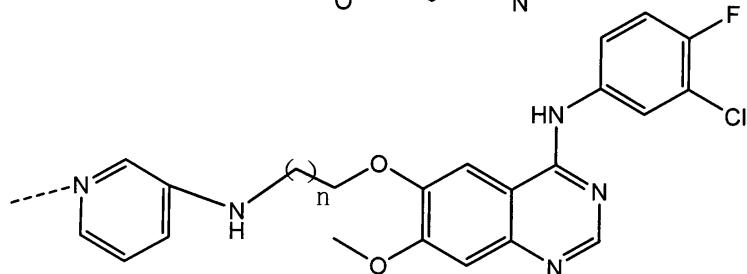
【化47】



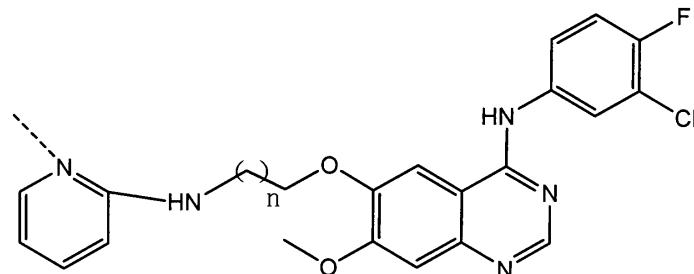
10



20



30



40

【0110】

本発明の別の特定の実施形態によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体は、G(M)Wによって表される。

Mは、上記一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基であり(式中、mは0であり、R'は水素であり、Rは、上記一般式(2)~(7)によって

50

表される縮合複素環式イミノまたは置換縮合複素環式イミノ、一般式(8)によって表されるアミノアルキルイミノ、一般式(9)によって表される環状第三級アミノ基およびイミダゾール型5員複素環構造を有する基、一般式(10)～(14)のいずれか1つによって表される6員芳香族複素環式イミノまたは置換6員芳香族複素環式イミノのうちのいずれか1つである)、Wは、ハロゲンおよびDMSOから選択される少なくとも1つであり、ならびにGは、ルテニウムである。

【0111】

好ましくは、Rは、上記一般式(17)または一般式(18)によって表される構造であり、Wは、ハロゲンおよびDMSOである。

前記縮合複素環上の窒素およびヒドロキシル基上の酸素は、Gと配位結合しており、または前記縮合複素環上の2個の窒素原子は、Gと配位結合しており、あるいは、アミノアルキルイミノ上の2個の窒素原子は、Gと配位結合しており、あるいは前記6員芳香族複素環上の2個の窒素原子は、Gと配位結合することができ、あるいは前記RおよびR'上の窒素は、Gと配位結合しており、あるいは前記イミダゾール型5員複素環構造上の窒素原子(第三級アミノ基上のものを除く)は、Gと配位結合することができ、あるいは前記6員複素環上の窒素原子は、Gと配位結合している。

【0112】

具体的には、M、すなわち、一般式(1)によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基は、既に上に詳細に列挙されており、したがってそれをここでは繰り返し論じない。

【0113】

本発明によると、プロテインキナーゼ阻害剤としての前記キナゾリン錯体の合成経路は、一般に2つのカテゴリーに分けられる。

I . 有機金属ルテニウム系配位錯体シリーズの調製：有機金属ルテニウム系配位錯体は、一般式ARu(X'Y')Z、[ARu(XY)Z]⁺B⁻、または[ARu(X₁Y₁)Z]⁺B⁻(式中、Aは、ベンゼン、p-シメン、ビフェニル、ベンゾ-シクランおよび他の芳香族炭化水素から選択することができる)によって表される。

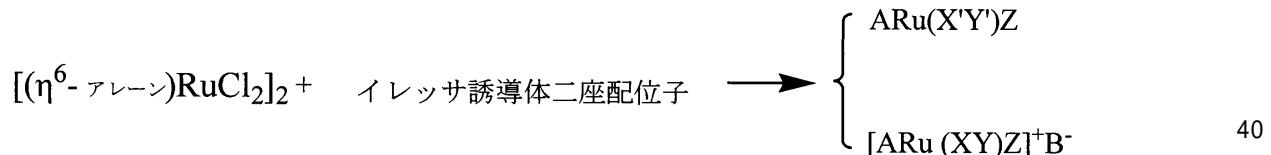
【0114】

状況(I)：

(A) 2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体[(⁶-アレーン)RuCl₂]₂と、2個の配位原子を含有するX'Y'またはXYまたはX₁Y₁基のキレート形成性配位子(すなわち、好ましくは、エチレンジアミン、ビピリジン、8-ヒドロキシキノリン、フェナントロリンの構造を含有するイレッサ誘導体)との反応により調製を行う。式中のZはC₁であり、B⁻は、PF₆⁻である。

【0115】

【化48】



【0116】

状況(II)：

(B) 2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体[(⁶-アレーン)RuCl₂]₂を、2個の配位原子を含有するX₁Y₁基のキレート形成性配位子(X₁Y₁は、好ましくはエチレンジアミンである)と反応させ、次いで単一配位原子を含有するZ₁基の单座配位子(すなわち、イミダゾール含む構造を含有するイレッサ誘導体)と反応させることによって、調製を行う。式中、B⁻=PF₆⁻。

【0117】

【化49】



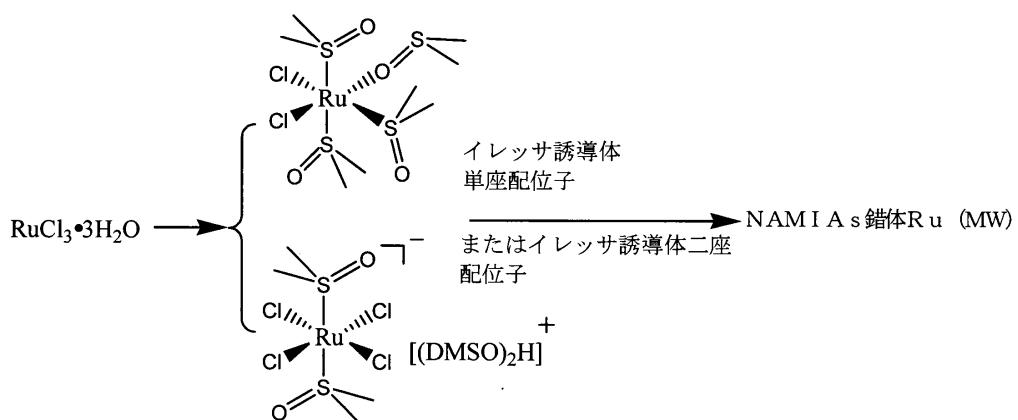
【0118】

I I . 一般式 R u (M) W によって表される、 N A M I A s R u (I I 、 I I I) 配位錯体の調製；

M は、上記一般式 (1) によって表されるキナゾリン誘導体によって構成される基、すなわち、上記で説明した 2 個の配位原子を含有する基 X ' Y ' または X Y または X _ 1 Y _ 1 含むキレート形成性配位子（すなわち、好ましくは、エチレンジアミン、ビピリジン、 8 - ヒドロキシキノリン、フェナントロリンを含有する構造を含むイレッサ誘導体）、および単一配位原子を含有する Z _ 1 基の单座配位子（すなわち、ピリジン、イミダゾールおよびこれらに類するものを含む構造を含有するイレッサ誘導体）であり、 W は、ハロゲンおよび D M S O の少なくとも一方から選択される。

【0119】

【化50】



【0120】

本発明の特定の実施形態によると、一般式 A G (X ' Y ') Z 、または [A G (X Y) Z] ^+ B ^- によって表されるプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の調製方法は、 2 個の A 基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体と 2 個の配位原子を含有するキレート形成性配位子とをアルコールまたはアルコール水溶液中で接触させる工程を含み、それで前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムは、キレート形成性配位子中の 2 個の配位原子とキレートを形成させ、 2 個の配位原子を配位結合させることができる。

【0121】

この場合、 2 個の配位原子を含有するキレート形成性配位子に対して、 2 個の A 基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体のモル比は、 1 : 1 ~ 3 とすることができ、および前記接触を 20 ~ 50 °C の温度で 0.5 ~ 2 時間行う。 2 個の A 基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体と 2 個の配位原子を含有するキレート形成性配位子との総量 100 mg に対して、前記アルコールまたはアルコール水溶液の使用量は 30 ~ 50 mL である。前記アルコールは、好ましくはメタノールであり、前記アルコール水溶液は、好ましくはメタノールと水の混合溶液である。好ましくは、反応生成物混合物から反応生成物を分離する方法は、様々な慣用的方法であってよく、例えば、反応生成物混合物に N H 4 P F 6 を添加する工程を含む方法とすることができます。完全に溶解した後、その反応溶液を濃縮して反応生成物を沈殿させ、その後、それを濾過する。前記 N H 4 P F 6 の使用量は、この工程 (3) での塩化アレーンルテニウム二量体のモル量の 6 ~ 20 倍とすることができます。

【0122】

10

20

30

40

50

好ましくは、一般式 $AG(X'Y')Z$ 、または $[AG(XY)Z]^+B^-$ によって表されるプロテインキナーゼ阻害剤の調製方法はまた、反応生成物中のハロゲン原子を、 SCN^- 、 $-N_3^-$ 、 $-SCH_3$ 、 $-SH$ 、ピリジル、炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基により置換されているピリジル、イミダゾリル、および炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基により置換されているイミダゾリルによって置換する工程を含み、前記反応生成物は、2 個の A 基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムとキレート形成性配位子中の 2 個の配位原子の間のキレート形成および配位結合から得られる。

【0123】

この場合、2 個の A 基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムとキレート形成性配位子中の 2 個の配位原子の間のキレート形成および配位結合から得られる反応生成物中のハロゲン原子を置換するために用いる方法は、様々な慣用的方法であってよく、好ましくは、その方法は、以下の工程を含む。第九の有機溶媒中で、前記反応生成物と $AgPF_6^-$ または $AgBF_4^-$ を室温、例えば 20 ~ 50 度、0.5 ~ 2 時間混合し（上記反応生成物の $AgPF_6^-$ または $AgBF_4^-$ に対するモル比は、典型的には 1 : 0.95 ~ 1.05 である）、次いで濾過し、そしてその濾液を、アルカリ金属のチオシアノ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数 1 ~ 3 の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールのうちの 1 つと混合する工程。

【0124】

前記アルカリ金属のチオシアノ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数 1 ~ 3 の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールのうちの 1 つについての使用量に関して、上述のアルカリ金属のチオシアノ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数 1 ~ 3 の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールのアニオンによって、ハロゲンイオンを確実に沈殿および置換できるのであれば、特定の制限はない。一般に、前記アルカリ金属のチオシアノ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数 1 ~ 3 の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールのうちの 1 つの、前記反応生成物に対するモル比は、(1 ~ 5) : 1、好ましくは(1 ~ 3) : 1 である。

【0125】

アルカリ金属のチオシアノ酸塩、アルカリ金属のアジド、アルカリ金属のチオメチル塩、アルカリ金属のスルフヒドリル塩、炭素原子数 1 ~ 3 の飽和カルボン酸、ピリジン、炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているピリジン、イミダゾール、および炭素原子数 1 ~ 3 の 1 つまたは幾つかのアルキル基によって置換されているイミダゾールのうちの 1 つ総量 100 mg に対して、使用する前記第九の有機溶媒の量は 30 ~ 50 mL であり、前記第九の有機溶媒は、メタノールおよび / またはエタノールである。

【0126】

本発明による、一般式 $AG(X'Y')Z$ 、および $[AG(XY)Z]^+B^-$ によって表されるプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体中の、キレート形成および配位結合のための 2 個の配位原子を含有する配位子については既に上で詳細に説明されてお

10

20

30

40

50

り、ここではそれを論じないこととする。

【0127】

本発明の特定の実施形態によると、一般式 $[AG(X_1Y_1)Z_1]^{+}B^{-}$ によって表されるプロテアーゼ阻害剤の調製方法は、以下の工程を含む。

(1) 2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体と炭素原子数1～5のアルキルジアミンとを、アルコールまたはアルコール水溶液中で、2個のA基を含有する該ハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムをアルキルジアミン中の2個の配位窒素原子とキレート形成および配位結合させる条件下で、接触させる工程。

(2) 2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムと炭素原子数1～5のアルキルジアミン中の2個の配位窒素原子の間のキレート形成および配位結合から得た反応生成物中のハロゲンイオンを、单一配位原子を含有する単座配位子で置換する工程。
10

【0128】

工程(1)において、炭素原子数1～5のアルキルジアミンに対して、2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体のモル比は、1：(1～3)であり、接触温度は、20～50^oCとすることができる、接触時間は、0.5～2時間とすることができます。2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体と炭素原子数1～5のアルキルジアミンとの総量100mgに対して、使用する前記アルコールまたはアルコール水溶液の量は30～50mLとすることができます。前記アルコールは、好ましくはメタノールであり、前記アルコール水溶液は、好ましくはメタノールの水溶液である。
20

【0129】

工程(2)において、2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体中のルテニウムと炭素原子数1～5のアルキルジアミン中の2個の配位窒素原子の間のキレート形成および配位から得た反応生成物中のハロゲン原子を置換する方法は、様々な慣用的方法によって行うことができ、例えば、第九の有機溶媒中で前記反応生成物とAgPF₆またはAgBF₄とを室温、例えば20～50^oCで、0.5～2時間混合し(上記の反応生成物とAgPF₆またはAgBF₄とのモル比は、一般に1：0.95～1.05である)、次いで濾過し、そしてその濾液を、单一配位原子を有する単座配位子と混合する工程を含む方法とすることができます。单一配位原子を有する前記単座配位子の使用量に関して、上述の单一配位原子を有する単座配位子のうちの1つによってハロゲン原子を確実に沈殿および置換することができるのであれば、制限はない。一般に、前記反応生成物に対して、单一配位原子を有する前記単座配位子のモル比は、(1～5)：1、好ましくは(1～3)：1である。前記反応生成物と单一配位原子を有する単座配位子との総量100mgに対して、使用する前記第九の有機溶媒の量は30～50mLとすることができます。前記第九の有機溶媒は、メタノールおよび/またはエタノールである。
30

【0130】

本発明による、一般式 $[AG(X_1Y_1)Z_1]^{+}B^{-}$ によって表されるプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体中の、配位結合のための单一配位原子を有する単座配位子は既に上で詳細に説明されており、ここではそれを論じないこととする。

【0131】

本発明によると、2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体は市販されているが、当業者に周知の方法に従って調製することもできる。例えば、2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体の調製方法は、以下の工程を含むことができる。

(1) 液体アンモニアと低級アルコールの混合物中で、芳香族炭化水素とアルカリ金属を混合して芳香族炭化水素二水素化物(dihydride aromatics)を得る工程。

(2) 芳香族炭化水素二水素化物とハロゲン化ルテニウムを第七の有機溶媒中で接触させて、ハロゲン化アレーンルテニウム二量体を生成する工程。

【0132】

10

20

30

40

50

この場合、2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体を調製するための方法の前記工程(1)において、芳香族炭化水素を脱酸素して芳香族炭化水素二水素化物にする前記反応は、当業者には周知であるバーチ(Birch)反応であり、反応条件および方法も当業者に周知である。例えば、アルカリ金属、例えばナトリウム、カリウムまたはリチウムの反応体芳香族炭化水素に対するモル比は、(4~8):1とすることができます、液体アンモニアと低級アルコールと反応体芳香族炭化水素のモル比は、(200~300):(10~15):1とすることができます。前記低級アルコールは、メタノール、エタノール、イソプロパノール、およびブタノールから選択される1つ以上のものとすることができる。前記反応温度は、-78から-50とすることができます、前記反応時間は、1~3時間とすることができます。

10

【0133】

通常、バーチ反応実施後に得られる反応生成物は、芳香族炭化水素二水素化物と多少の未反応原料芳香族炭化水素との混合物である。たとえ溶媒および未反応原料の一部を真空蒸留により除去できたとしても、反応生成物の混合物から芳香族炭化水素二水素化物を完全に分離することは不可能である。したがって、実際には、反応生成物の混合物を後続の反応の原料として使用する。また、核磁気共鳴(NMR)分析により、芳香族炭化水素二水素化物の純度は一般に反応生成物混合物中60~90重量%であることが立証されている。

【0134】

この場合、2個のA基を含有するハロゲン化アレーンルテニウム二量体を調製するための方法の前記工程(2)において使用する、工程(1)から得た芳香族炭化水素二水素化物を含有する前記反応生成物混合物の量により、ハロゲン化ルテニウム(III)に対する該混合物中の芳香族炭化水素二水素化物のモル比が3~5:1であることが可能になるべきである。前記接触工程の条件は、接触温度が60~90であること、接触時間が1~12時間であることを含むことができる。前記第七の有機溶媒は、エタノールおよび/またはメタノールから選択することができる。芳香族炭化水素二水素化物とハロゲン化ルテニウム(III)との総量100mgに対して、使用する前記第七の有機溶媒の量は30~50mLとすることができる。そしてその後、濾過および洗浄を含む方法によってハロゲン化アレーンルテニウム二量体を分離することができる。

20

【0135】

好ましくは、2個のA基を含有する前記ハロゲン化アレーンルテニウム二量体中の前記A基は、ベンゼン、ビフェニル、イソプロピルトルエンおよびベンゾ-シクランから成る群より選択される。

30

【0136】

本発明の特定の実施形態によると、一般式G(M)Wによって表されるプロテアーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の調製方法は、以下の工程を含む。

(1) 第十の有機溶媒の存在下で、ハロゲン化ルテニウムと、塩酸水溶液とDMSOの混合物とを加熱して還流させて、またはハロゲン化ルテニウムとDMSOを加熱して還元させて、DMSOが配位結合しているルテニウム化合物を得る工程。

(2) 工程(1)で得たDMSOが配位結合しているルテニウム化合物と、单一または2個の配位原子を含有するキナゾリン誘導体配位子とを、アルコール中またはアルコール水溶液中またはアルコールの塩酸溶液中で接触させて、DMSOが配位結合しているルテニウム化合物のルテニウムに、前記配位子中の单一または2個の配位原子を配位結合させる工程。

40

【0137】

本発明によると、工程(1)における前記加熱および還流の温度は、70から200とすることができます、前記加熱および還流の所要時間は、3~6時間とすることができます。塩酸水溶液中の塩化水素に対する前記ハロゲン化ルテニウムのモル比は、1:(40~80)とすることができます、DMSOに対する前記ハロゲン化ルテニウムのモル比は、1:(40~80)とすることができます。前記第十の有機溶媒は、慣用的有機溶媒であってよ

50

く、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノールから選択される1つ以上のものとすることができる。ハロゲン化ルテニウムと塩酸水溶液とDMSOとの総量2000mgに対して、使用する前記第十の有機溶媒の量は30～50mLとすることができます。

【0138】

本発明によると、工程(2)において、2個の配位原子を含有するキナゾリン誘導体キレート形成性配位子に対して、DMSOが配位結合している前記ルテニウム化合物のモル比は、1：(1～3)とすることができ、接触温度は、20～50とすることができます、および接触時間は、0.5～6時間とすることができます。DMSOが配位結合しているルテニウム化合物と2個の配位原子を含有するキレート形成性配位子との総量100mgに対して、使用する前記アルコールまたはアルコール水溶液の量は3～10mLとすることができます。前記アルコールは、好ましくはエタノールであり、前記アルコール水溶液は、好ましくはエタノールの水溶液である。

【0139】

あるいは、本発明によると、単一配位原子を含有する単座配位子に対して、工程(2)においてDMSOが配位結合している前記ルテニウム化合物のモル比は、1：(1～3)とすることができ、前記接触温度は、20～50とすることができます、および接触時間は、0.5～6時間とすることができます。DMSOが配位結合しているルテニウム化合物と単一配位原子を含有するキナゾリン誘導体キレート形成性配位子との総量100mgに対して、前記アルコールまたはアルコールの塩酸溶液の量は8～20mLとすることができます。前記アルコールは、好ましくはエタノールである。

【0140】

本発明による、一般式G(M)Wによって表されるプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体中の、配位結合に使用される2個の配位原子を含有するキレート形成性配位子、ならびに単一配位原子を含有する単座配位子は既に上で詳細に説明しており、したがってそれらをここでは論じない。

【0141】

本発明の好ましい実施形態を上記で詳細に説明している。しかし、本発明は、上記で説明した実施形態の特定の詳細に限定されない。本発明の技術的概念の領域内で本発明の技術的スキームに様々な単純変形を施すことができ、これらの単純変形すべてが本発明の保護範囲に属する。

【0142】

上記の特定の実施形態に記載の各具体的技術的特徴を、矛盾がない限り、任意の好適な様式で組み合わせることができることも重要である。一切の不要な重複を避けるため、様々な可能な組み合わせを本発明ではこれ以上論じないこととする。

【0143】

加えて、本発明の概念に相反しない限り、本発明の様々な異なる実施形態を自由に組み合わせることができ、それらの組み合わせも本発明に開示する内容とみなすべきである。

【0144】

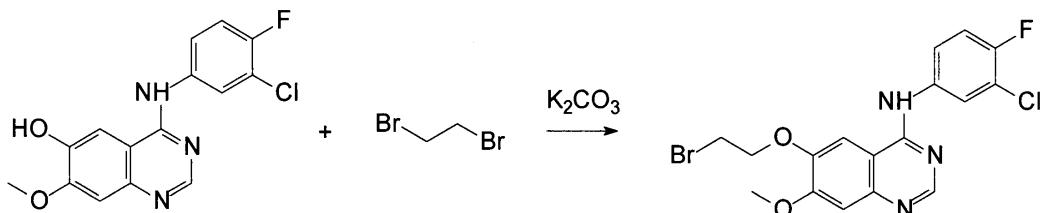
本発明をさらに下記のとおり特定の実施形態によって詳細に説明することとする。

(実施例1)

本実施例は、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体配位子およびキナゾリン錯体の調製を説明するためのものである。

【0145】

【化 5 1】



A

ZW1001-M

10

[0 1 4 6]

(1) 上記の反応スキーム中の 2.0 g の第一反応体 A (4-(3'-クロロ-4'-フルオロ-フェニルアミノ)-6-ヒドロキシ-7-メトキシ-キナゾリン (Nanjing Ange Pharmaceutical Co., Ltd. から購入) および 5.0 g の酸結合剤無水炭酸カリウムを 30 mL の DMF に添加し、油浴の温度を 87°C に制御しながら 15 分間攪拌し、その後、2 mL の 1,2-ジブロモエタンを滴下する。その温度を維持して 4.5 時間反応を継続させる。反応の完了後、その混合物を室温に冷却し、吸引濾過し、濾液を回収し、攪拌しながら 120 mL の冷水にゆっくりと注入する。すると粘稠物質が沈殿し、それを酢酸エチル 50 mL によって 3 回抽出し、それらの抽出物を合わせ、30 mL の水で 1 回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥させる。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル / 石油エーテル = 4 : 1) によって、生成物を分離して、中間生成物 ZW1001-M の 0.5 g の淡黄色粉末を得る。収率は 17 % である。

[0 1 4 7]

¹ H - N M R (D M S O - d₆, 4 0 0 M H z)、 (p p m) : 9 . 5 5 (1 H , s)、 8 . 5 2 (1 H , s)、 8 . 1 2 (1 H , d d , J₁ = 6 . 7 H z , J₂ = 2 . 4 H z)、 7 . 8 5 (1 H , s)、 7 . 7 8 (1 H , d d , J₁ = 8 . 6 H z , J₂ = 4 . 6 H z)、 7 . 4 8 (1 H , t , J₁ = J₂ = 9 . 0 H z)、 7 . 2 4 (1 H , s)、 4 . 5 0 (2 H , t , J₁ = J₂ = 5 . 5 H z)、 3 . 9 3 (5 H , m) ; E S I - M S : m / z 4 2 8 . 6 1, 4 3 0 . 6 1 ([M]⁺)。

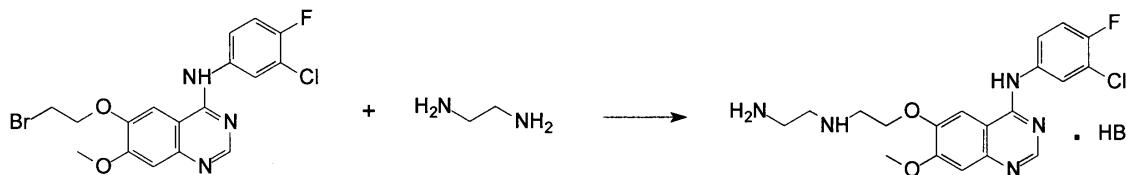
30

[0 1 4 8]

本実施例によって得た中間生成物、化合物番号 Z W 1 0 0 1 - M の I C₅₀ 値は、E L I S A 試験条件下で 1 8 n M であると判定され、これはこの化合物が良好なキナーゼ阻害活性を有することを示す。

[0 1 4 9]

【化 5 2】



ZW1001-M

ZW1001

40

【 0 1 5 0 】

(2) 工程(1)で得た0.80gの中間生成物ZWI001-M(4-(3'-クロロ-4'-フルオロ-フェニルアミノ)-6-(2-プロモ-エトキシ)-7-メトキシキナゾリン)および1mLの蒸留エチレンジアミン(Beijing Chemical Reagent Co.から購入)を40mLのアセトニトリル中で3時間加熱して還流させる。この加熱および還流の温度は、80である。反応停止後、自然冷却により結晶を沈殿させる。得たものを吸

引濾過し、濾過ケーキをアセトニトリルで洗浄し、乾燥させて、0.6 g の白色固体、化合物番号 ZW1001を得る。収率は 67 % である。

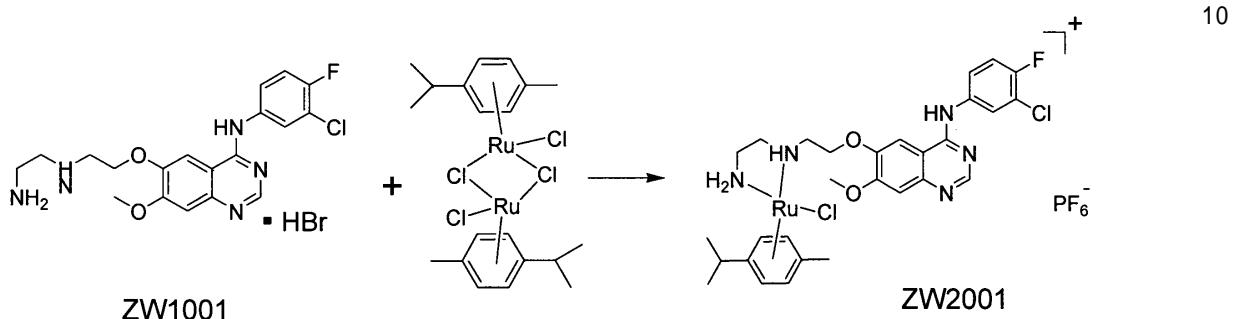
E S I - M S : m / z 406.9 ([M + H]⁺).

【 0 1 5 1 】

図5は、ELISA試験条件下で $IC_{50} = 4.6 \text{ nM}$ の化合物番号ZW1001の IC_{50} グラフであり、このグラフは、この阻害剤がEGFRプロテインキナーゼに良好な阻害活性を有することを示している。

【 0 1 5 2 】

【化 5 3】



【 0 1 5 3 】

(3) 工程(2)において調製した0.2gの生成物ZW1001を50ml丸底フラスコに入れ、溶解させるために12mLの無水メタノールを添加し、その後、0.2gの無水炭酸カリウムを添加する。その混合物を室温(25)で0.5時間攪拌し、不溶分を常圧下で濾過して除去し、濾液を回収する。0.12gのアレーンルテニウム二量体(p-シメンルテニウム二量体、東京化成工業株式会社から購入)を添加し、その後、攪拌しながら室温(25)で7時間、反応させる。反応の完了後、0.4gのヘキサフルオロリン酸アンモニウムを添加し、室温で0.5時間攪拌する。生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(メタノール/ジクロロメタンの比は、容量で1:20である)によって分離して赤色の油状物を得、そのカラムクロマトグラフィー生成物を薄層クロマトグラフィー(メタノール/ジクロロメタンの比は、容量で1:10である)によってさらに精製して0.10gの淡黄色粉末、化合物番号ZW2001を得る。収率は35%である。

【 0 1 5 4 】

¹H - NMR (DMSO - d₆, 400 MHz)、(ppm) : ¹H - NMR (ppm) : 9.62 (1H, s)、8.54 (1H, s)、8.15 (1H, d)、7.94 (1H, s)、7.80 (1H, m)、7.45 (1H, m)、7.31 (1H, s)、6.60 (2H, m)、5.78 (1H, m)、5.64 (4H, m)、4.46 (2H, d)、4.00 (3H, s)、3.81 (1H, m)、3.51 (1H, m)、2.85 (2H, m)、2.72 (3H, m)、2.32 (1H, s)、2.23 (3H, s)、2.02 (1H, s)、1.98 (3H, m) ;

E S I - M S : 6 7 6 . 1 (M +) , 6 4 0 . 1 (M - C l) +

[0 1 5 5]

図6は、ELISA試験条件下で $IC_{50} = 81\text{ nM}$ の化合物番号ZW2001の IC_{50} グラフであり、このグラフは、この阻害剤がEGFRプロテインキナーゼにに対して良好な阻害活性を有することを示している。

[0 1 5 6]

(寒施例2~6)

これらの実施例は、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体配位子およびキナゾリン錯体の調製を説明するためのものである。

[0 1 5 7]

実施例2および実施例3における配位子および配位錯体は、次の違いを除き実施例1の

方法に従って調製される。工程(3)において、実施例1の工程(3)で使用したp-シメンルテニウム二量体の代わりに0.1gのベンゼンルテニウム二量体(東京化成工業株式会社から購入)および0.15gのビフェニルルテニウム二量体をそれぞれ使用して、下記の構造を有するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体、化合物番号ZW2002および化合物番号ZW2003を得る。

【0158】

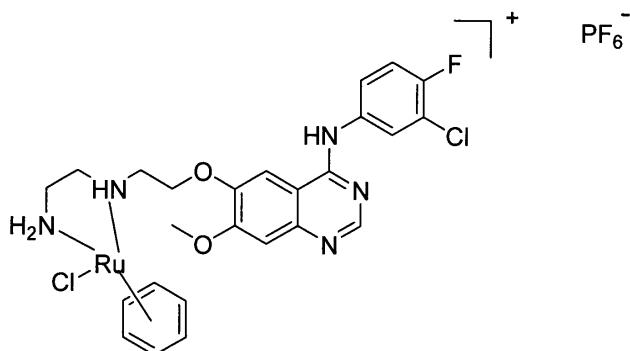
この場合、前記ルテニウムビフェニル二量体の調製方法は、次のとおりである。液体アンモニアとエタノールの混合物中でビフェニルと金属ナトリウムを-78℃で1時間混合して(液体アンモニアとエタノールとビフェニルとナトリウムとのモル比は、250:10:1:5である)、ビフェニルニ水素化物(dihydride biphenyl)を得る。次にその反応生成物を150℃での真空蒸留に付し、溶媒と未反応原料の一部とを除去する。NMR分析によりこの反応生成物混合物中のビフェニルニ水素化物の純度は約70重量%であると判定される。

【0159】

(2)ビフェニルニ水素化物を含有する反応生成物混合物をエタノール中で塩化ルテニウムと接触させる。この場合、ビフェニルニ水素化物を含有する反応生成物混合物の量は、塩化ルテニウムに対するビフェニルニ水素化物のモル比が5:1であるような量とするべきであり、接触温度は80℃であり、接触時間は8時間である。ビフェニルニ水素化物と塩化ルテニウムとの総量100mgに対して、60mlのエタノールを使用するべきである。その混合物を濾過し、メタノールで洗浄して、三塩化ビフェニルルテニウム二量体を得る。

【0160】

【化54】



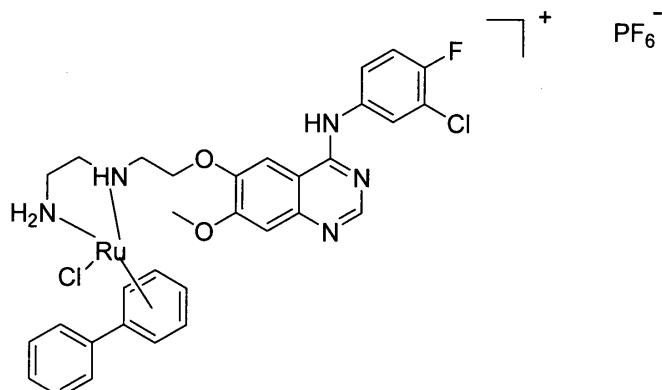
ZW2002

【0161】

¹H-NMR (ppm): 8.61 (1H, s), 8.12 (2H, d), 8.10 (1H, s), 7.77 (1H, s), 7.40 (4H, m), 6.85 (1H, m), 6.25 (1H, m), 5.69 (1H, m), 4.45 (3H, s), 4.02 (4H, m), 2.50 (2H, m), 2.33 (1H, d), 2.02 (1H, d) MALDI-TOF: 620.1 (M⁺), 584.31 (M-C1)⁺

【0162】

【化55】



ZW2003

【0163】

¹H - NMR (ppm) : 8.63 (1H, s)、8.11 (1H, s)、8.10 (1H, s)、7.78 (3H, m)、7.46 (5H, m)、7.31 (1H, s)、6.78 (1H, d)、6.28 (2H, m)、6.04 (1H, m)、5.89 (1H, m)、4.38 (2H, s)、4.06 (3H, s)、3.74 (2H, s)、3.69 (2H, s)、2.02 (2H, s)。

MALDI - TOF : 696.1 (M⁺)、660.3 (M - Cl)⁺

【0164】

実施例4における配位子および配位錯体は、次の違いを除き実施例1の方法に従って調製される。

工程(1)において、4.8mLの1,3-ジブロモプロパンを1,2-ジブロモエタンの代わりに使用して、中間生成物ZW1002-Mの淡黄色粉末1.3gを得る。収率は37.8%である。アセトンをDMFの代わりに溶媒として使用する。

【0165】

工程(2)において、工程(1)によって得た0.70gの中間生成物ZW1002-M(4-(3'-クロロ-4'-フルオロ-フェニルアミノ)-6-(2-ブロモ-ブロポキシ)-7-メトキシ-キナゾリン)を4.0mLのアセトニトリル中、室温(25)で9時間、1.3mLの蒸留エチレンジアミン(Beijing Chemical Reagent Co.から購入)と反応させる。反応停止後、自然冷却によって結晶を沈殿させ、濾過し、濾過ケークをアセトニトリルで1回洗浄し、乾燥させて化合物番号ZW1002の5gの白色固体を得る。収率は65.62%である。

【0166】

工程(3)において、工程(2)によって調製した0.3gの生成物ZW1002を5.0mL丸底フラスコに入れ、溶解させるために1.2mLの無水メタノールを添加し、その後、0.3gの無水炭酸カリウムを添加する。その混合物を室温(25)で0.5時間攪拌し、不溶分を常圧下で濾過して除去し、濾液を回収する。0.22gのアレーンルテニウム二量体(p-シメンルテニウム二量体、東京化成工業株式会社から購入)を添加し、その後、攪拌しながら室温(25)で7時間反応させる。反応の完了後、0.4gのヘキサフルオロリン酸アンモニウムを添加し、室温で0.5時間攪拌する。生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(メタノール/ジクロロメタンの比は、容量で1:20である)によって分離して赤色の油状物を得、そのカラムクロマトグラフィー生成物を薄層クロマトグラフィー(メタノール/ジクロロメタンの比は、容量で1:10である)によってさらに精製して0.15gの淡黄色粉末、化合物番号ZW2004を得る。収率は23%である。

【0167】

10

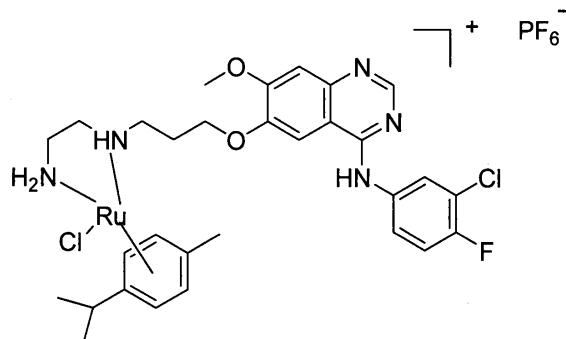
20

30

40

50

【化56】



10

ZW2004

MALDI - TOF : 690.6 (M⁺)、655.3 (M - Cl)⁺

【0168】

図8は、MCF-7/S+EGFの腫瘍細胞増殖阻害試験条件下でIC₅₀=33.87の化合物番号ZW2004のグラフであり、このグラフは、この阻害剤がEGFRプロテインキナーゼに対して良好な阻害活性を有すること示している。

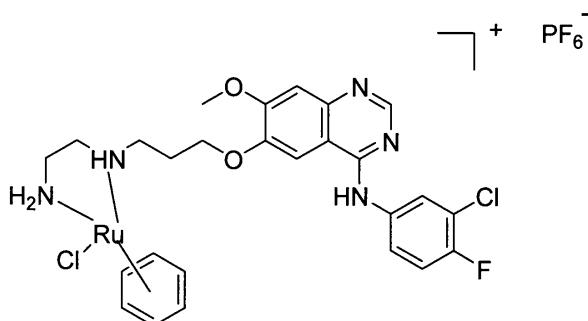
【0169】

実施例5～6における配位子および配位錯体は、次の違いを除き実施例4の方法に従つて調製される。工程(3)において、実施例1の工程(3)で使用したp-シメンニ量体の代わりに0.3gのベンゼンルテニウムニ量体(東京化成工業株式会社から購入)および0.25gのルテニウムビフェニルニ量体(実施例3記載の方法に従つて調製)をそれぞれ使用して、下記の構造を有するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体、化合物番号ZW2005および化合物番号ZW2006を得る。

20

【0170】

【化57】



30

ZW2005

【0171】

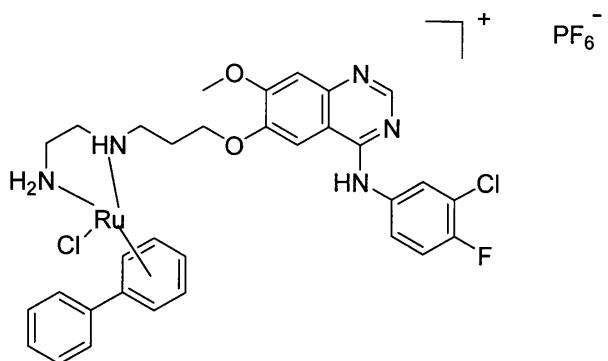
¹H-NMR (ppm) : 8.81 (1H, s)、8.04 (2H, m)、7.72 (1H, m)、7.55 (1H, m)、7.26 (2H, m)、6.85 (1H, m)、6.65 (2H, m)、5.85 (1H, s)、4.00 (3H, s)、

40

MALDI - TOF : 634.3 (M⁺)、598.1 (M - Cl)⁺

【0172】

【化 5 8】



10

ZW2006

M A L D I - T O F : 7 0 9 . 1 (M +) , 6 7 4 . 3 (M - C 1) +

【 0 1 7 3 】

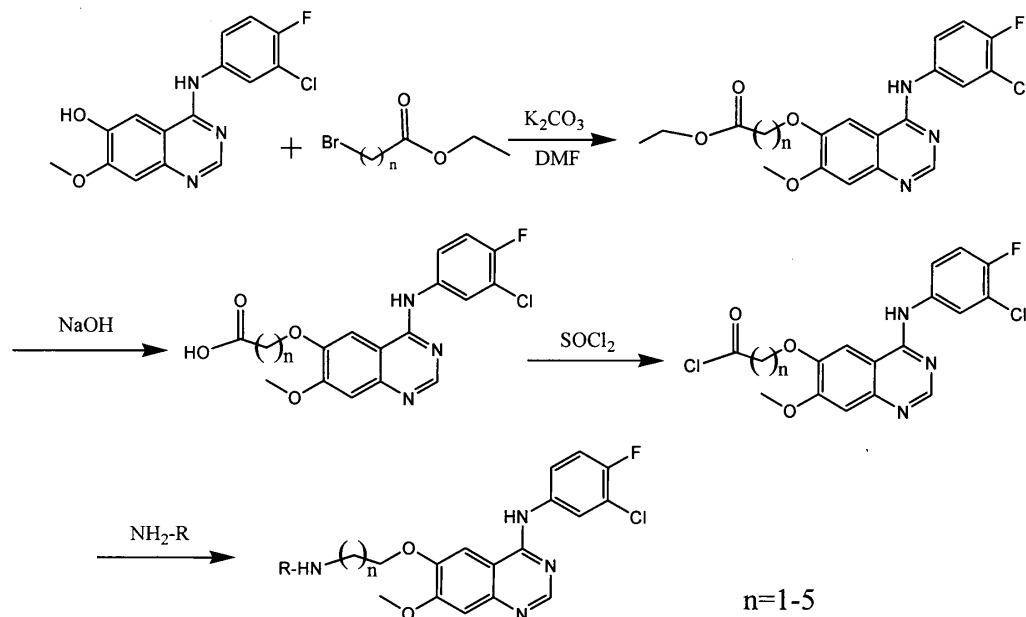
(实施例 7)

本実施例は、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体配位子およびキナゾリン錯体の調製を説明するためのものである。

合成経路を下記反応スキームとして示す。

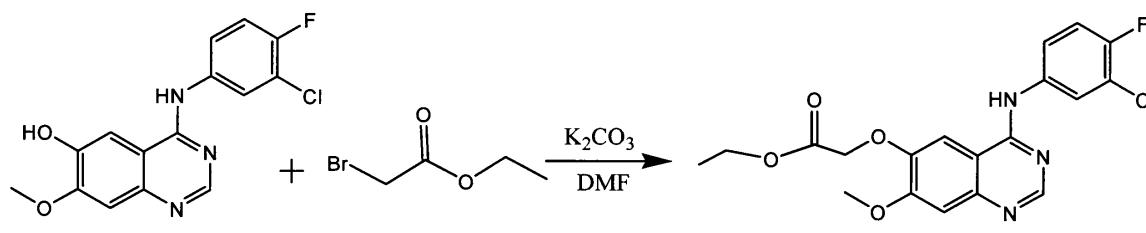
[0 1 7 4]

【化 5 9】



20

30



40

A

C

【 0 1 7 5 】

(1) 0.652 g のプロモ酢酸エチル、1.2 g の第一反応体 A (4-(3-クロロ-4-フルオロ-フェニルアミノ)-6-ヒドロキシ-7-メトキシ-キナゾリン) より 1.3 g の酸結合剤 K_2CO_3 を 20 mL の DMF と混合する。約 2 時間、40 度攪拌

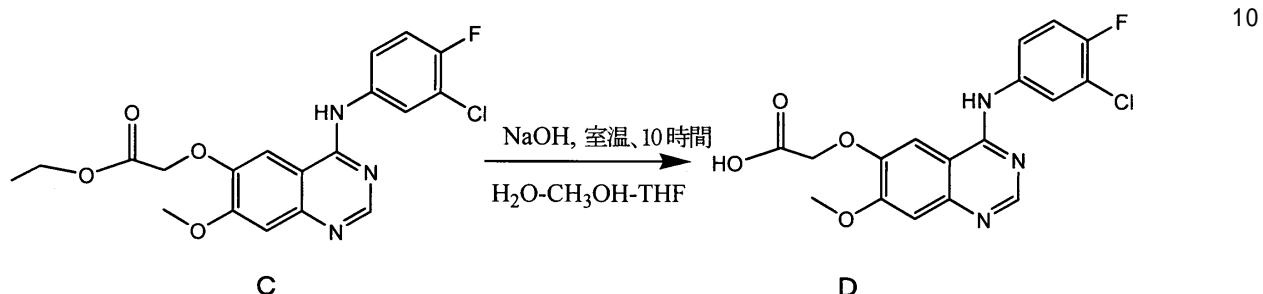
50

拌した後、TLCを用いて反応の進行をモニターする。反応が完了すると、第一反応体Aの着色がほぼ消える。反応液を濾過し、そのDMF濾液を100mLの蒸留水に滴下すると、大量の黄色沈殿が直ちに出現する。濾過して除去した後、沈殿物を真空下で乾燥させ、次いでジクロロメタン/メタノールの溶媒混合物(20:1の容量比)で再結晶させ、その後もう1度、再結晶させる。真空下での乾燥後、中間生成物Cの淡黄色粉末を得ることができる。この生成物の重量は1.1gであり、収率は70%である。

E S I - M S : m / z 406.2 ([M + H]⁺) ; 444.2 ([M + K]⁺)。

【0176】

【化60】



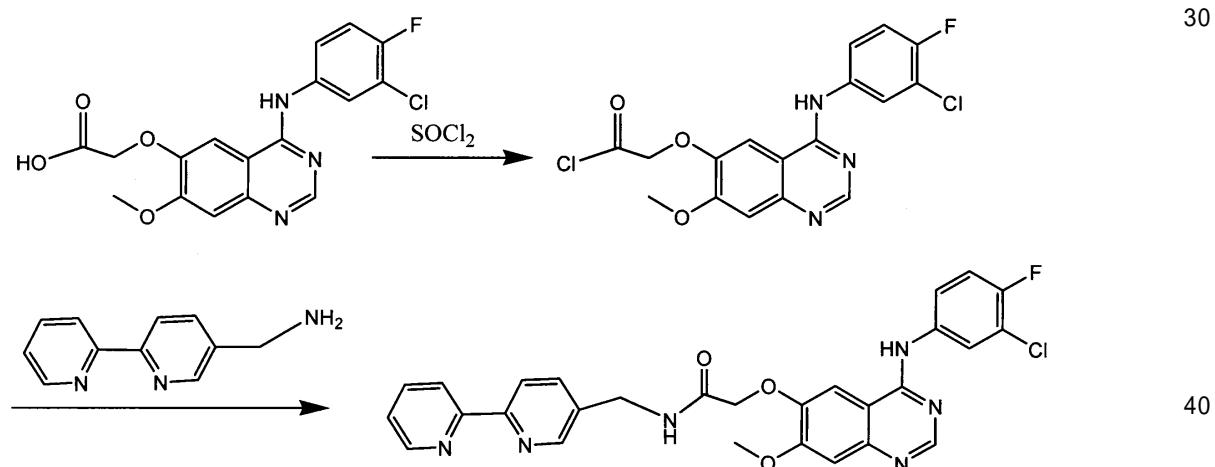
【0177】

(2) 約88mg(2.2mmol)のNaOHおよび工程(1)によって得た446.6mgの中間生成物C(同じ重量比を有する水-メタノール-テトラヒドロフランの混合溶媒20mL中に分散させたもの)を30mLの水-メタノール-テトラヒドロフランの混合溶媒(容量比は1:1:3である)と混合し、その反応物を12時間、室温で攪拌する。反応停止後、反応混合物を真空回転蒸発によって10mLに濃縮し、25%HCl溶液(質量%)を使用して酸性に調整する。大量の白色フロックが沈殿し、真空吸引濾過を行い、濾過ケーキを真空下で乾燥させて、中間生成物Dを得る。この生成物の重量は415mgであり、収率は82%である。

M S (E I , 80 e V) m / z 377 (M⁺)

【0178】

【化61】



【0179】

(3) 還流冷却器(上端に無水塩化カルシウム乾燥管を備えおり、および排気を吸収するためNaOH飽和液に送るための通気路に接続している)を装着した100mL三つ口フラスコに、工程(2)で得た5mmolの中間生成物D、および3.5mL(約40mmol)の塩化チオニルを添加する。1滴のピリジン(約0.6mmol)、および追加の1~2滴のDMF(約0.5~2.0mmol)を添加して、カルボン酸の溶解を助長する。得た混合物を油浴で加熱し、約50分間入念に攪拌し、その後、温度を75℃に上昇させ、ガス漏出がなくなるまで70~75℃(2~3時間)維持する。反応の完了

50

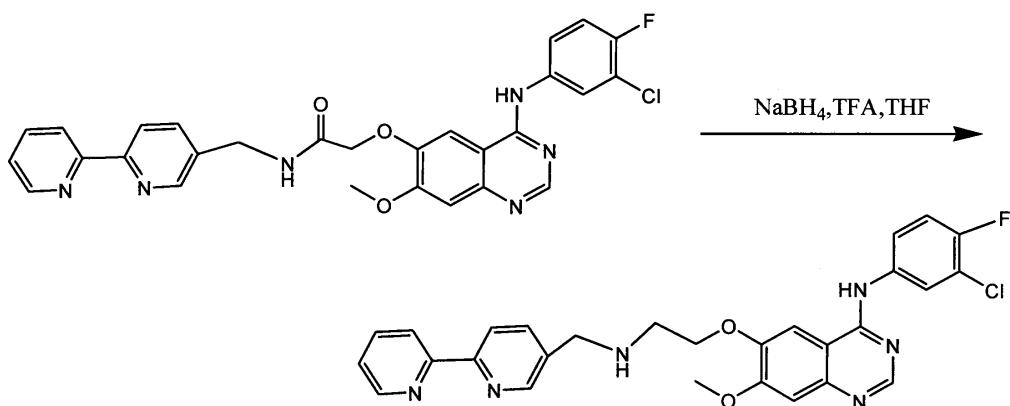
後、過剰の塩化チオニルを減圧下で蒸留除去し、その混合物を冷却して中間生成物 E を取得し、その後、それを約 10 mL の無水ジクロロメタンに溶解し、50 mL 定圧漏斗に入れる。0.77 g の 5 - メチル - アミン - 2 , 2' - ピピリジルおよび 0.64 g の酸結合剤トリエチルアミン（前記 3 物質のモル比は、約 1.2 : 1.0 : 1.5 である）を 30 mL のジクロロメタンに溶解し、100 mL 三つ口フラスコに入れて氷浴で攪拌し、その間に中間生成物 E の溶液をゆっくりと滴下する。滴下（10 分）後、反応温度を約 5 度維持する。3 時間攪拌を継続して反応を完了させる。その後、その得たものを濾過して沈殿を除去し、濾液を合わせ、減圧下で濃縮して、粗目的生成物を得る。その後、それをエタノールで再結晶させる、またはもう 1 度再結晶させて、純粋な生成物を得る。生成物の重量は 1.32 g であり、収率は 48.5 % である。

10

E S I - M S : m / z 544 ([M + H]⁺)

【0180】

【化 62】



20

【0181】

(4) 水素化ホウ素ナトリウム（380 mg、10 mmol）を 100 mL の乾燥 THF に懸濁させ、トリフルオロ酢酸（TFA、2 mL）をアルゴン保護下で滴下し、泡立ちがなくなるまでそれを室温で攪拌する。50 mL の THF 中の工程（3）で得た目的生成物（544 mg、約 1 mmol）の溶液を加える。そして、その得たものを 2 時間加熱して還流させ、100 mL の水を添加して反応を停止させる。酢酸エチルで抽出して、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥させ、減圧下で完全に濃縮乾固し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー（ジクロロメタン / メタノールの容量比は 20 / 1 である）によって分離し、白色の目的生成物を 32 % の収率で得る。

30

E S I - M S : m / z 531.2 ([M + H]⁺)。

【0182】

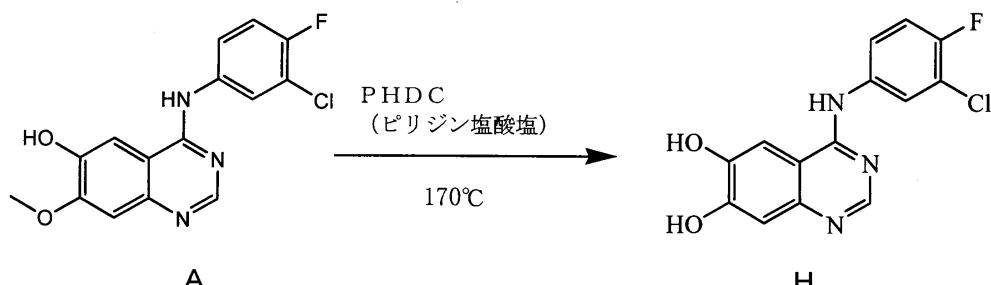
（実施例 8）

本実施例は、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体配位子およびキナゾリン錯体の調製を説明するためのものである。

【0183】

40

【化 63】



【0184】

50

0.5 g (約1.56 mmol) の第一反応体 A (4-(3-クロロ-4-フルオロ-フェニルアミノ)-6-ヒドロキシ-7-メトキシ-キナゾリン) を50mL丸底フラスコに取り、3.0 g のピリジン塩酸塩固体を添加し、アルゴン保護下、油浴内で温度を170℃に上昇させる。反応体が磁気攪拌下で徐々に溶融し、その反応温度を4時間維持する。反応の完了後、それを室温に冷却し、30mLの水を添加し、還流させながら10分間加熱し、冷却し、吸引濾過する。そして、その濾過ケーキを乾燥させ、無水メタノールで再結晶させて、0.36 g の中間生成物 H の黄緑色粉末を得る。収率は75%である。

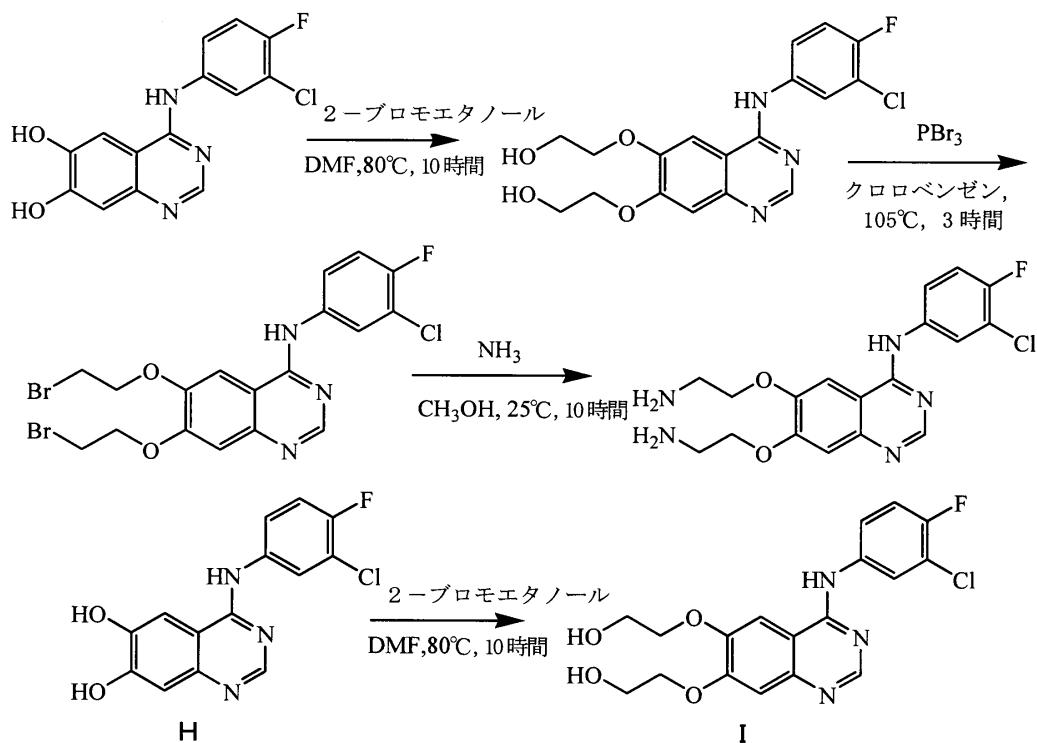
E S I - M S : m / z 306.8 ([M + H]⁺)

【0185】

合成経路は次のとおりである。

【0186】

【化64】



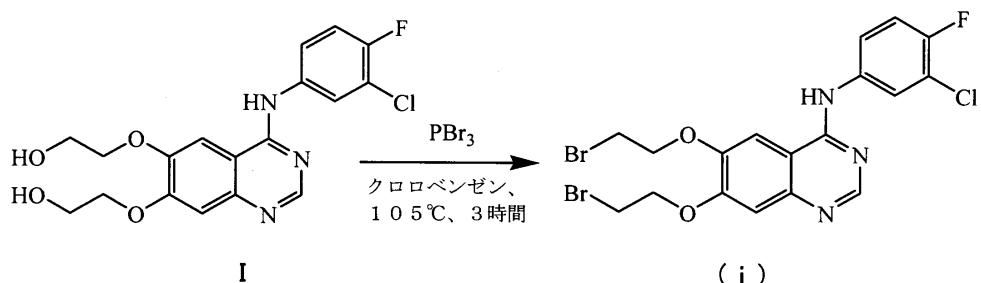
【0187】

(1) 上記の工程で得た1.33 g の中間生成物 H (4-(3-クロロ-4-フルオロ-フェニルアミノ)-6,7-ジヒドロキシ-キナゾリン)、および7.0 g の無水炭酸カリウムを70mLのアセトンと混合する。油浴の温度を50℃に制御し、その混合物を加熱して還流させ、15分間攪拌し、その後、3mLの2-ブロモエタノールを滴下する。温度を維持して、10時間反応を継続させる。反応の完了後、その混合物を室温に冷却し、吸引濾過し、濾液を回収し、濃縮する。生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(メタノール/ジクロロメタンの容量比は、1:15である)によって分離し、0.8 g の中間生成物 I の白色粉末を得る。収率は46.8%である。

E S I - M S 試験 : m / z 394.8 ([M + H]⁺)

【0188】

【化 6 5】



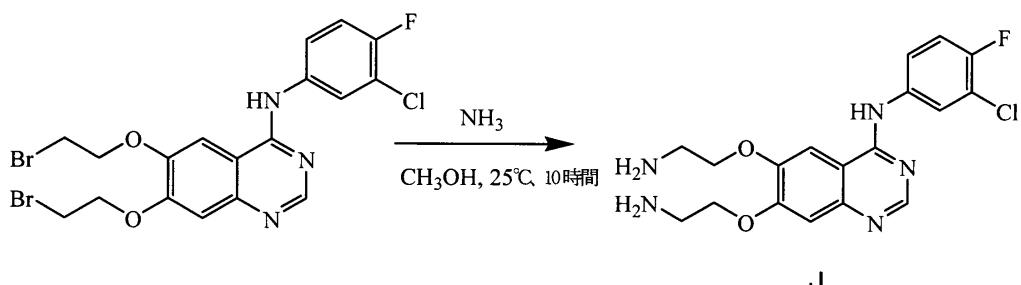
[0 1 8 9]

(2) 工程(1)によって得た0.4gの中間生成物Iを15mLの乾燥クロロベンゼンおよび0.5mLのピリジンと共に室温(25)で攪拌して懸濁液を得る。加えて、0.15mLの三臭化リンを取り、希釈のために3mLのクロロフェニルを添加し、その結果の溶液を上記懸濁液に室温(25)でゆっくり滴下する。滴下完了後、その溶液を反応のために3時間加熱して還流させる。反応体Iの着色がほぼ消えたことをTLCが示したら反応は完了している。その反応溶液を室温に冷却し、飽和重炭酸ナトリウム溶液および飽和塩化ナトリウム溶液で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、濃縮して、中間生成物Jの淡黄色粘稠物質を得る。それをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(メタノール/ジクロロメタンの容量比は、1:15である)によって分離して、0.25gの生成物(9)白色粉末を得る。収率は47%である。

ESI-MS 試驗 : m/z 520.40 ([M + H]⁺) 542.4 ([M + Na]⁺)

[0 1 9 0]

【化 6 6】



[0 1 9 1]

(3) 室温(25°)で、工程(2)によって得た0.5gの中間生成物Jを15mLの飽和アンモニア-メタノール溶液と混合し(使用する中間生成物Jのアンモニアに対するモル比は1:20である)、その後、室温(25°)で10時間攪拌しながら反応させる。反応体Jの着色がほぼ消えたことをTLCが示したら反応は完了している。白色粉末を回転蒸発によって取得し、冷水で1回洗浄し、メタノールおよび水での再結晶によって0.28gの生成物白色粉末を得る。収率は76%である。

ESI-MS 試験 : m/z 392.83 ([M + H]⁺) 414.74 ([M + N]_a¹⁺)

[0 1 9 2]

(実施例9)

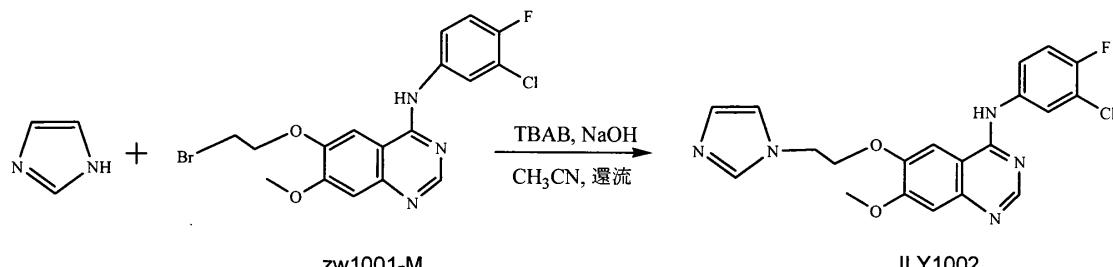
本実施例は、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体配位子およびキナゾリン錯体の調製を説明するためのものである。

[0 1 9 3]

キナゾリン誘導体プロテインキナーゼ阻害剤配位子 JLY1002 の合成：

[0 1 9 4]

【化 6 7】



[0 1 9 5]

414 mg (6 mmol) のイミダゾール (Beijing Chemical Reagent Co. から購入)、32 mg の T B A B (臭化テトラブチルアンモニウム) (Beijing Chemical Reagent Co. から購入)、および 480 mg の N a O H を 30 mL のアセトニトリルに添加し、その混合物を 1 時間加熱して還流させる (還流温度は 80 °C である)。実施例 1 で調製した 2587 g (6 mmol) の中間生成物 Z W 1 0 0 1 - M を滴下し、還流しながら 3 時間攪拌を継続する。還流温度は 80 °C である。反応を停止させた後、溶媒を回転蒸発によって除去し、25 mL の水および 25 mL の酢酸エチルを残留物に添加し、酢酸エチルと水層間で白色固体を沈殿させる。この固体を濾過して除去し、水および酢酸エチルで洗浄し、その後、その生成物を真空下、室温で 20 時間乾燥させて、1.16 g の化合物番号 J L Y 1 0 0 2 白色固体を得る。収率は 70 % である。

E S I - M S : m / z 414 . 7 ([M + H] ^+) ; 436 . 6 ([M + N a] ^+)

[0 1 9 6]

図3は、ELISA試験条件下でIC₅₀ = 60.2nMの化合物番号JLY1002のIC₅₀グラフであり、このグラフは、この阻害剤がEGFRプロテインキナーゼに対して良好な阻害活性を有することを示している。

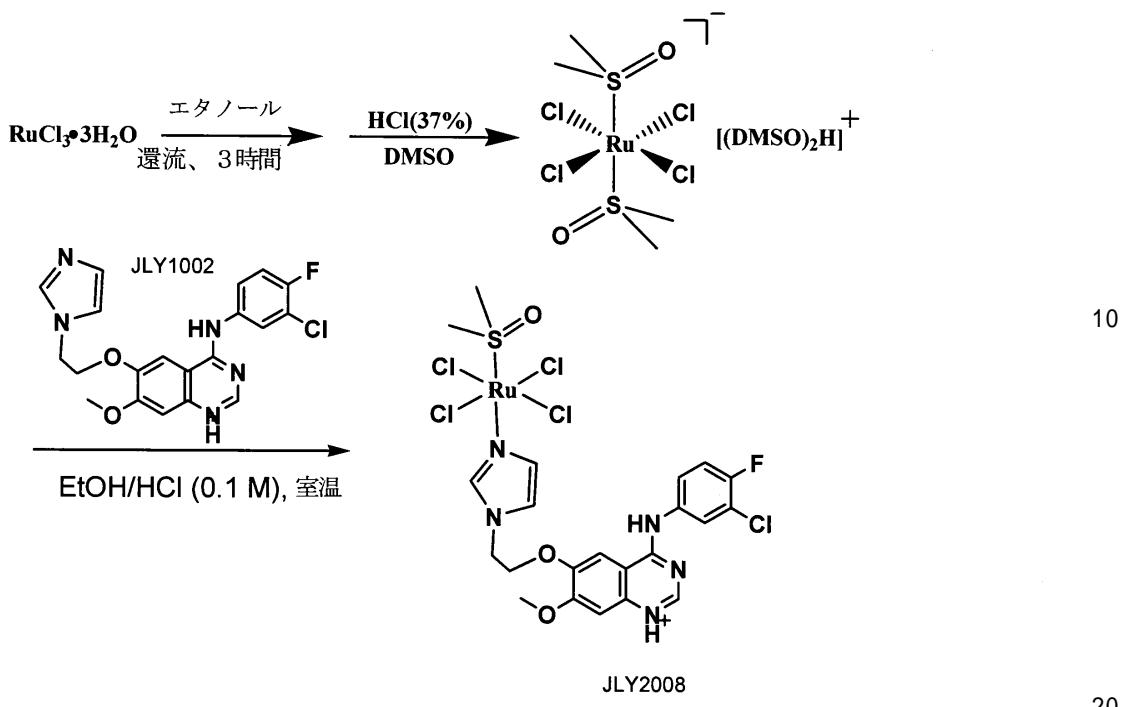
[0 1 9 7]

プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の化合物番号 J LY 2008 および 化合物番号 J LY 2007 の合成：

貪成経路は次のとおりである。

[0 1 9 8]

【化68】

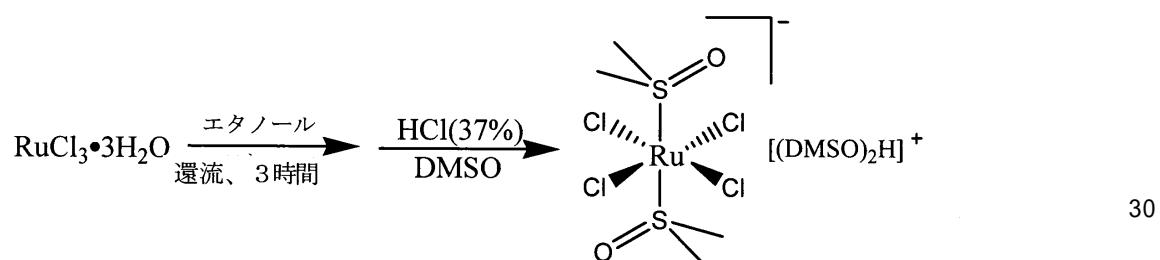


【0199】

[トランス-RuCl₄(Me₂SO)₂][(Me₂SO)₂H]の合成：

【0200】

【化69】



【0201】

100mgのRuCl₃・3H₂Oを30mlのエタノールに添加して懸濁液を形成し、その後、それを3時間、加熱して還流させて（還流温度は80である）、暗緑色の溶液を形成する。得られる溶液中の潜在的不溶性固体を濾紙によって除去し、その溶液をロータリーイバポレータによって2mLに濃縮する。0.75mLの塩酸水溶液（濃度は質量百分率で37%である）、および1.5mLのDMSOをその混合物に添加し、その後、それを30分間80で放置して明橙色の溶液を形成する。

【0202】

上記で得た溶液を室温（25）に冷却し、10mlのアセトンを添加し、橙赤色の結晶をその溶液から沈殿させる。少量のエーテルの添加により結晶の沈殿を加速することができる。上記結晶を濾過によって回収し、-4で20mlの冷アセトン溶媒で洗浄し、次いでエーテル（10ml）で洗浄し、最後に真空下、室温（25）で乾燥させる。

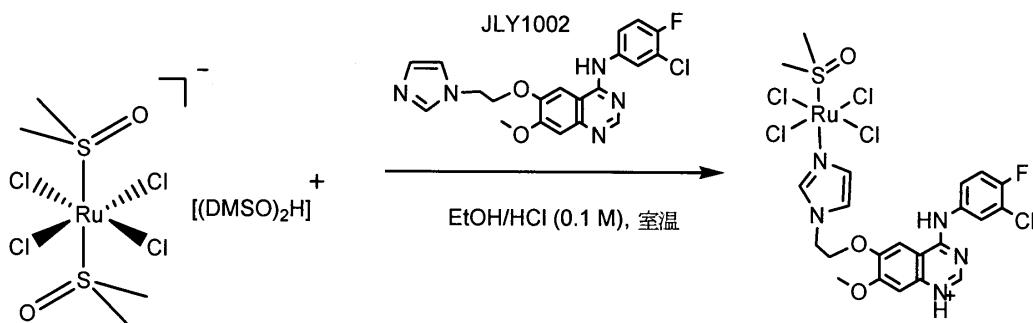
【0203】

化合物番号JLY2008の合成：

【0204】

40

【化70】



JLY2008

【0205】

上記で調製した 20 mg (0.036 mmol) の [トランス - RuCl₄(Me₂SO)₂H] [(Me₂SO)₂H] を、4 mL のエタノール / 塩酸 (0.1 M) に室温 (25) で添加し、5 分間攪拌し、その後、上記で調製した 29.8 mg (0.072 mmol) のキナゾリン誘導体配位子、化合物番号 JLY1002 を添加する。約 10 分後には多少の固体が沈殿しているので、攪拌を 4 時間継続する。反応を停止させ、その溶液を濾過し、濾過ケーキを水、エタノールおよびエーテルで順次洗浄し、真空下で乾燥させる。10.6 mg の黄色生成物を得る。収率は 40 % である。

20

【0206】

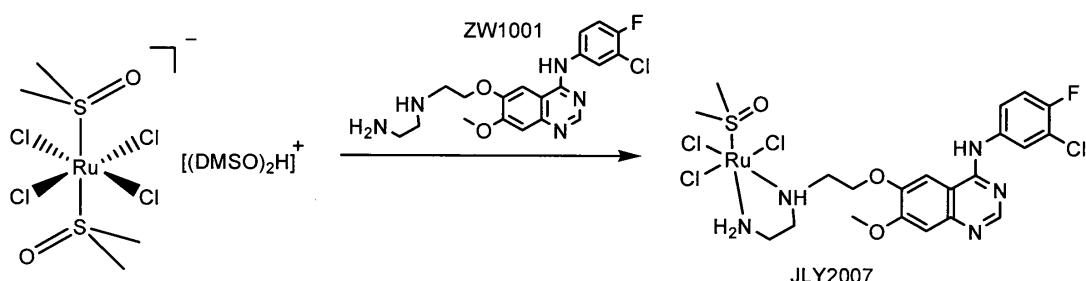
ESI-MS (ネガティブ) : m/z 735.2 [Ru^I^I^ICl₄(DMSO)(L₂)]⁻、241.8 [Ru^I^I^ICl₄]⁻。C₂₂H₂₄Cl₅FN₅O₃RuS (735.86) についての解析 計算値 : C、35.91; H、3.29; N、9.52。実測値 : C、35.88; H、3.70; N、8.93。

【0207】

化合物番号 JLY2007 の合成 :

【0208】

【化71】



JLY2007

【0209】

上記で調製した 55.6 mg (0.1 mmol) の [トランス - RuCl₄(Me₂SO)₂H] [(Me₂SO)₂H] をエタノール (4 mL) に室温 (25) で添加し、5 分間攪拌し、実施例 1 で調製した 40.58 mg (0.1 mmol) のキナゾリン誘導体配位子、化合物番号 ZW1001 を添加する。約 10 分後には多少の固体が沈殿しているので、攪拌を 30 分間継続する。その後、4 mL の水を添加し、攪拌を 30 分間継続する。反応を停止させ、固体を濾過して除去し、エタノールおよびエーテルで順次洗浄し、真空下で乾燥させる。43 mg の黄色生成物を得る。収率は 62 % である。

40

【0210】

ESI-MS (ポジティブ) : m/z 693.1 [Ru^I^I^ICl₃(DMSO)(L₅)]⁺、615.12 [Ru^I^I^ICl₃(L₅)]⁺、505.14 [Ru^I^I^I(L₅)]⁺。C₂₁H₂₇Cl₄FN₅O₃RuS · 3H₂O (745.46) についての解析 計算値 : C、33.83; H、4.46; N、9.39。実測値 : C、33.8

50

; H、4.13; N、9.18。図4は、ELISA試験条件下で測定してIC₅₀ = 7.5 nMの化合物番号JLY2007のIC₅₀グラフであり、このグラフは、この阻害剤がEGFRプロテインキナーゼに対して良好な阻害活性を有することを示している。

【0211】

図7は、MCF-7/S+EGFの腫瘍細胞増殖阻害試験条件下で測定してIC₅₀ = 24.48 uMの化合物番号JLY2007のグラフである。EGFが無いと、この化合物はIC₅₀ > 100を有し、事実上、阻害活性を有さない。EGFと併用したとき、IC₅₀ = 24.48 uMで、腫瘍細胞増殖は大きく抑制される。これは、この化合物の阻害活性がEGFと関連しており、EGFRが、この化合物の作用の標的の1つであり得ることを示す。

10

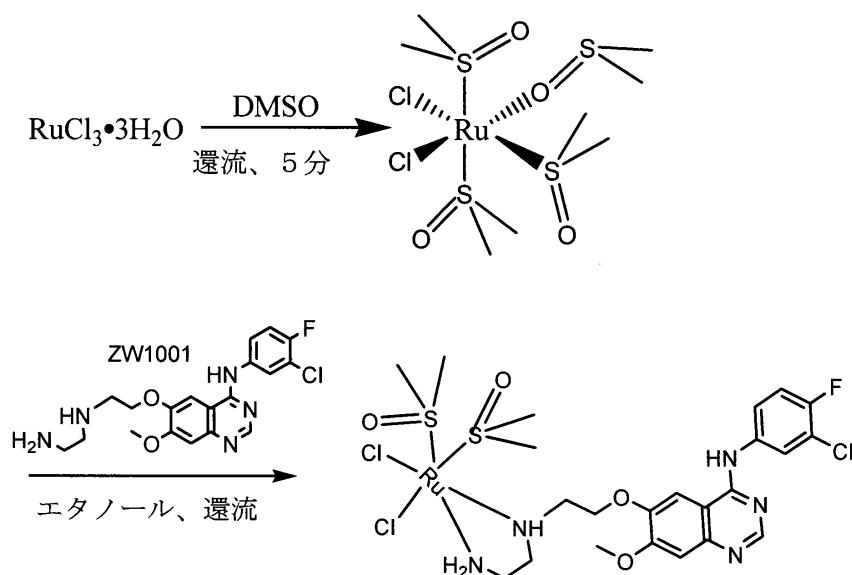
【0212】

プロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン錯体の化合物番号JLY2009の合成：

合成経路は次のとおりである。

【0213】

【化72】

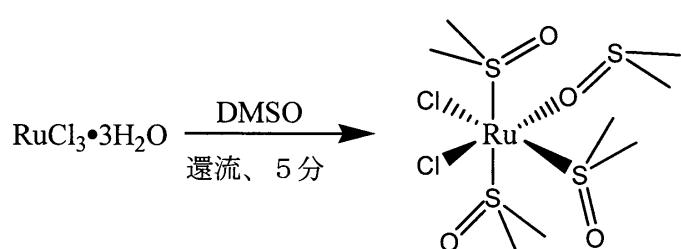


【0214】

Cis-RuCl₂(Me₂SO)₄の合成：

【0215】

【化73】



【0216】

100 mgのRuCl₃·3H₂Oを1mLのジメチルスルホキシドに添加し、その混合物を加熱して5分間還流させて（還流温度は189である）、明黄色の透明溶液を得る。冷却後、15mLのアセトンを添加し、その混合物を回転蒸発によって原容量の半分に濃縮し、黄色結晶を沈殿させる。上記結晶を濾過によって回収し、アセトンおよびエーテルで洗浄し、最後に真空下、室温（25）で乾燥させる。

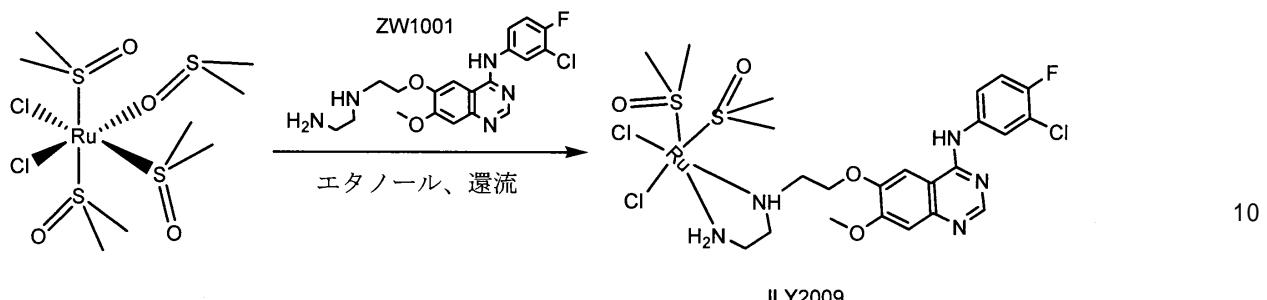
50

【0217】

化合物番号 JLY2009 の合成：

【0218】

【化74】



【0219】

48.5 mg (0.1 mmol) のシス - $\text{Ru}^{\text{II}}\text{Cl}_2(\text{DMSO})_4$ を 10 mL のエタノールに添加し、加熱して 80 度で還流させる。実施例 1 で調製した 40.58 mg (0.1 mmol) のキナゾリン誘導体配位子、化合物番号 ZW1001 を攪拌しながら添加し、上記温度で 6 時間還流を継続する。多少の固体が沈殿すると、それを濾過して除去し、エタノールおよびエーテルで洗浄し、真空下で乾燥させる。40 mg の生成物 JLY2009を得る。収率は 55 %である。

【0220】

ESI-MS (ポジティブ) : m/z 736.21 [$\text{Ru}^{\text{II}}\text{Cl}_2(\text{DMSO})_2(\text{L})$]⁺、658.17 [$\text{Ru}^{\text{II}}\text{Cl}_2(\text{DMSO})(\text{L})$]⁺、580.14 [$\text{Ru}^{\text{II}}\text{Cl}_2(\text{L}_5)$]⁺、542.15 [$\text{Ru}^{\text{II}}\text{Cl}_2(\text{L})$]⁺、506.17 [$\text{Ru}^{\text{II}}(\text{L})$]⁺。¹H NMR : (DMSO-d₆) (ppm) : 9.49 (s, 1H)、8.48 (s, 1H)、8.11 - 8.09 (m, 1H)、7.85 (s, 1H)、7.81 - 7.77 (m, 1H)、7.45 - 7.40 (t, 1H)、7.20 (s, 1H)、4.42 - 4.38 (m, 2H)、4.33 - 4.30 (m, 1H)、4.24 - 4.21 (m, 1H)、3.92 (s, 3H)、3.88 - 3.83 (m, 1H)、3.44 - 3.37 (m, 1H)、3.29 (s, 6H)、3.23 (s, 3H)、3.12 - 3.11 (m, 8H)。

20

【0221】

JYL2009をDMSO / アセトンの混合溶液 (1 : 5 の容量比) に、その混合物にエーテルをゆっくりと消散させながら、溶解し、JLY2009の単結晶を沈殿させる。

【0222】

図1(a)は、化合物番号 JLY2009 の X 線回折結晶構造であり、および図1(b)は、それに対応する化合物の一般式である。

【0223】

(実施例 10)

本実施例は、実施例 1 ~ 9 にて調製したキナゾリン誘導体およびキナゾリン錯体プロテインキナーゼ阻害剤に関する *in vitro* 活性試験を説明するためのものである。

40

【0224】

I. 酵素結合免疫吸着アッセイ (ELISA)

実施例 1 ~ 9 でそれぞれ合成した化合物のキナーゼ阻害活性を判定するために、酵素結合免疫吸着アッセイ (ELISA) を用いる (合成した化合物の濃度は、40 μM (マイクロモル / L)、4 μM、400 nM (ナノモル / L)、40 nM、4 nM、400 pM (ピコモル / L)、40 pM、4 pM である)。プロテインキナーゼアッセイキット : CST 社からの PTP1B (Tyr66) ピオチン化ペプチドをキナーゼ EGFR (上皮成長因子受容体) の基質として使用する。実施例 1 ~ 9 によって合成した化合物のキナーゼ阻害剤をそれぞれ添加し、Spectramax M5 (米国、Molecular Devices) マイクロプレートリーダーを使用して分光光度法により 450 nm の特定波長での吸光度 OD 値を判定し、

50

化合物の細胞成長阻害率を下記の式に従って計算し、OriginPro 7.0データ処理ソフトウェアを使用して上の細胞成長阻害率をもとに 曲線を得る。キナーゼ基質のリン酸化反応に対する、本発明によって合成した化合物のキナーゼ阻害剤の阻害度を調査し、かくして $I C_{50}$ 値（すなわち、キナーゼ基質のリン酸化に対する阻害度が 50 % に達するときのキナーゼ阻害剤の濃度値）を得る。実験結果は、2 回の独立した並行実験（典型的に ± 1.5 % 变動）の平均値である。各化合物の酵素活性阻害試験結果からの物理化学的特性および $I C_{50}$ 値を下記の表 1 に示す。

【0225】

【数 1】

$$\text{成長阻害率} = \frac{\text{OD}_{\text{キナーゼ}} - \text{OD}_{\text{被験物}}}{\text{OD}_{\text{キナーゼ}} - \text{OD}_{\text{ブランク}}} \times 100\%$$

10

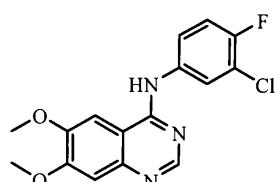
【0226】

ELISA 試験によって試験した化合物および化合物番号は、次のとおりである。

1. LQ1001 : LQ1001 : C₁₆H₁₃ClFN₃O₂、分子量 = 333.7

【0227】

【化 75】



20

【0228】

図 2 に示すように、基準化合物、基準化合物番号 LQ1001 の $I C_{50}$ は、ELISA 試験条件下で 4 nM であると判定される。これは、プロテインキナーゼ EGFR のリン酸化に対する良好な阻害剤効果を示す。

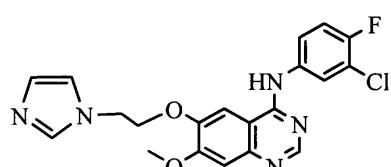
【0229】

2. JLY1002 : JLY1002 : C₂₀H₁₇ClFN₅O₂、分子量 = 413.8

30

【0230】

【化 76】

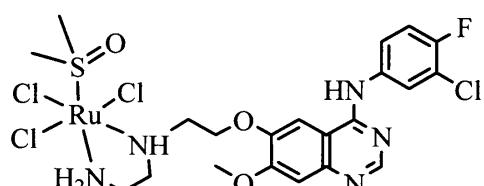


【0231】

3. JLY2007 : JLY2007 : C₂₁H₂₇ClFN₅O₃RuS、分子量 = 691.4

【0232】

【化 77】



40

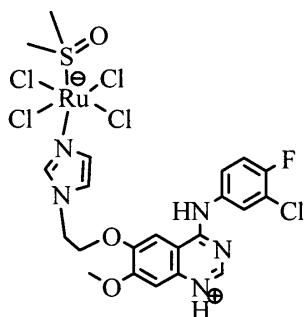
【0233】

4. JLY2008 : JLY2008 : C₂₂H₂₄Cl₅FN₅O₃RuS、分子量 = 735.8

【0234】

50

【化78】



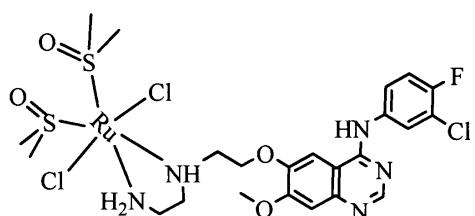
10

【0235】

5. JLY2009 : C₂₃H₃₃C₁₃FN₅O₄RuS₂、分子量 = 734.1

【0236】

【化79】



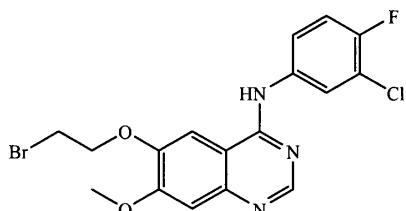
20

【0237】

6. ZW1001-M : C₁₇H₁₄BrC₁FN₃O₂、分子量 = 426.7

【0238】

【化80】



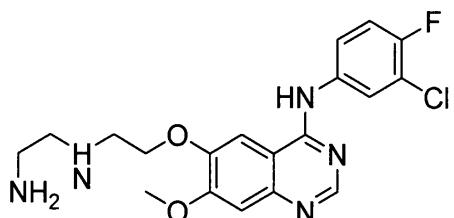
30

【0239】

7. ZW1001 : C₁₉H₂₁C₁FN₅O₂、分子量 = 405.9

【0240】

【化81】



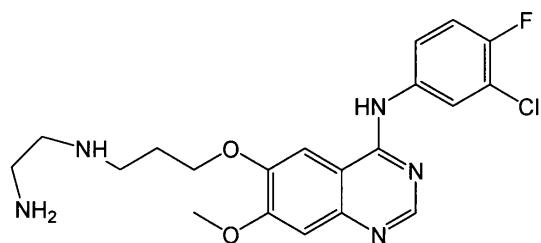
40

【0241】

8. ZW1002 : C₂₀H₂₃C₁FN₅O₂、分子量 = 419.9

【0242】

【化 8 2】



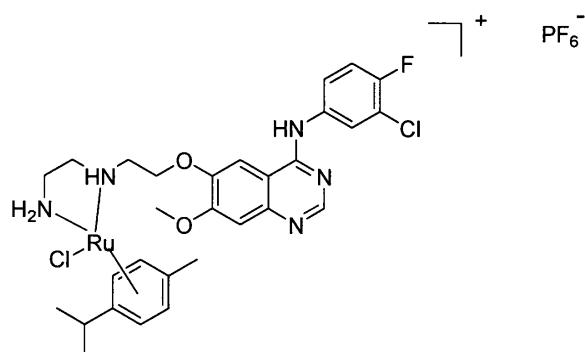
【0 2 4 3】

9 . Z W 2 0 0 1 : C₃H₄N₅O₂P Ru、分子量 = 895.7

10

【0 2 4 4】

【化 8 3】



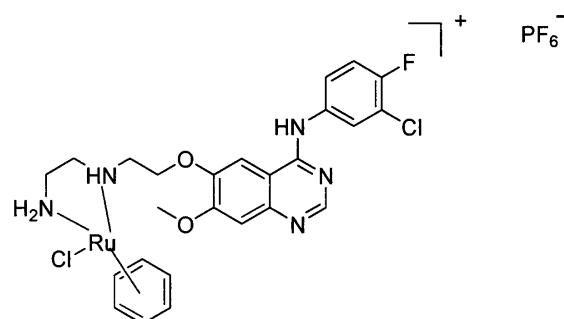
20

【0 2 4 5】

10 . Z W 2 0 0 2 : C₃H₄N₅O₂P Ru、分子量 = 839.6

【0 2 4 6】

【化 8 4】



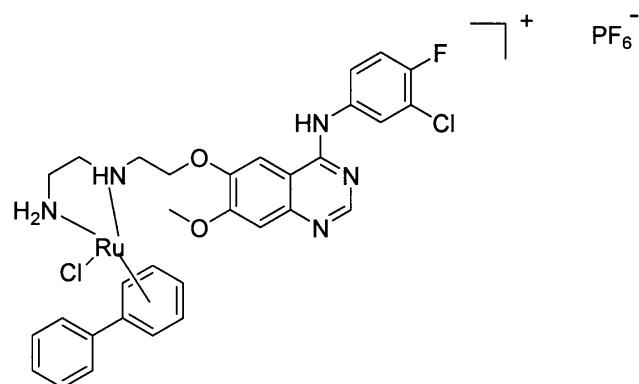
30

【0 2 4 7】

11 . Z W 2 0 0 3 : C₃H₄N₅O₂P Ru、分子量 = 915.7

【0 2 4 8】

【化 8 5】



40

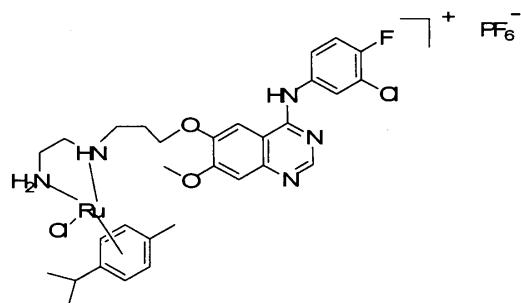
50

【0249】

12.ZW2004 : C₃₅H₅₁C₁₂F₇N₅O₂P Ru、分子量 = 909.8

【0250】

【化86】

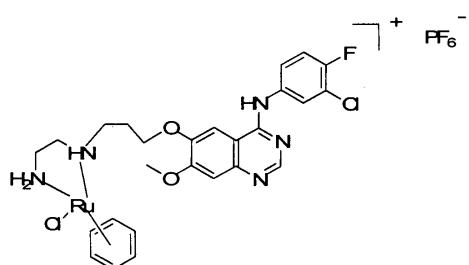


【0251】

13.ZW2005 : C₃₁H₄₃C₁₂F₇N₅O₂P Ru、分子量 = 853.6

【0252】

【化87】

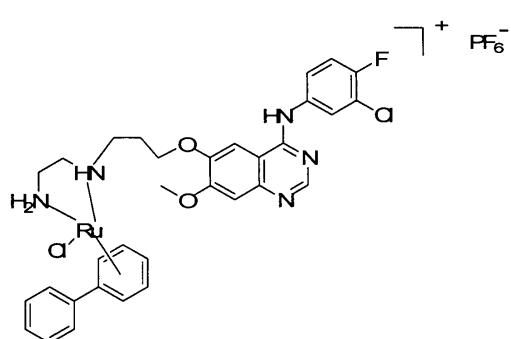


【0253】

14.ZW2006 : C₃₇H₄₇C₁₂F₇N₅O₂P Ru、分子量 = 929.7

【0254】

【化88】



【0255】

40

【表1】

表1

化合物番号	EGFR IC ₅₀ (nM)	分子量	安定性	溶解性
LQ1001	4	333.7	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
JLY1002	60.2	413.8	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
JLY2007	7.5	691.4	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
JLY2008	60.8	735.8	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
JLY2009	283	734.1	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW1001-M	18	426.7	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW1001	4.6	405.9	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW1002	7.2	419.9	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW2001	81	895.7	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW2002	93.8	839.6	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW2003	126.4	915.7	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW2004	106.1	909.7	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW2005	174.4	853.6	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性
ZW2006	76.2	929.7	空気中で安定性、光安定性	DMSOに高可溶性、水に弱可溶性、メタノール及びエタノールに可溶性

上記の表中、「DMSOに高可溶性」は、室温および大気圧下で、DMSOへの溶解度が1.0グラム以上であることを意味し、「水に弱可溶性」は、室温および大気圧下で、水への溶解度が0.09～0.10gであることを意味し、「メタノールおよびエタノールに可溶性」は、室温および大気圧下で、メタノールへの溶解度が1.0～9.9グラムであり、エタノールへの溶解度が1.0～9.9gであることを意味する。

【0256】

上記の表1における結果から分かるように、本発明が提供するキナゾリン誘導体およびルテニウムまたは白金とのキナゾリン錯体は、プロテインキナーゼ上皮成長因子受容体(EGFR)に対して良好な阻害活性を示した。

【0257】

I I . 様々な腫瘍細胞の増殖に対する効果に関する実験：

1. 細胞傷害性実験

ヒト乳癌細胞系(薬剤耐性)MCF-7/A、ヒト乳癌細胞系(感受性)MCF-7/S、前立腺癌細胞PC-3、ケラチノサイトColon-16およびヒト非小細胞肺癌細胞系A549などを、10重量%ウシ胎仔血清(FBS、Hyclone、米国)を含有するRPMI1640培地(Invitrogen、米国)で培養し、100ng/mLの濃度の上皮成長因子(EGF)を添加して成長を刺激する。2～3日後、対数成長期の細

10

20

30

40

50

胞を回収し、24時間96ウェルプレート(6500細胞/ウェル/100

u
l、100ng/mLのEGFを含有する RPMI 1640)に接種し、その後、勾配濃度(200、100、50、25、12.5、6.25、1 μ M/L)の化合物を添加する。1重量%のジメチルスルホキシド(DMSO)を含有する同容量のRPMI 1640を実験の対照群として使用する。プランク群は、細胞なしで培養培地のみである。各濃度群について3つの並行ウェルを準備する。インキュベーションを48時間継続した後、細胞生存率をSRB法によって測定する。結果を表2および表3にそれぞれ示す。

【0258】

2. 追加EGF条件下での細胞傷害性実験

ヒト乳癌細胞系(感受性)MCF-7/Sおよびヒト非小細胞肺癌細胞系A549を、
10重量%ウシ胎児血清(FBS、Hyclone、米国)を含有するHAM'S/F-
12培地(Hyclone、米国)で培養し、100ng/mLの上皮成長因子(EGF、
Sigma、米国)をこの培地に添加する。上記細胞は、Cell Resource Center, Shanghai Institute for Biological Science, CASから購入したものであり、それらをCO₂インキュベータに入れ、3~5日後に実験に使用する。結果を表2に示す。

【0259】

この場合、スルホローダミンB(SRB)法による化合物細胞傷害性アッセイに関する実験について:

対数成長期の細胞を回収し、96ウェルプレート(6500細胞/ウェル/100

u
l、100ng/mLのEGFを含有するRPMI 1640)に接種する。24時間のインキュベーションの後、勾配濃度(200、100、50、25、12.5、6.25、1(μ M/L))の化合物を添加する。100ng/mLのEGFを含有する同容量のRPMI 1640を実験の対照群として使用する。プランク群は、細胞なしで培養培地のみである。各濃度群について3つの並行ウェルを準備する。インキュベーションを48時間継続した後、細胞生存率をSRB法によって測定する。予冷(4)した50 μ lの10%トリクロロ酢酸(TCA)を各ウェルに添加し、それを1時間4で固定し、水で5回洗浄し、完全に乾燥させ、その後、0.4重量%の濃度の100 μ lのSRB溶液(Sigma、米国)を添加し、37、暗所で30分間、染色を行う。1重量%の濃度の酢酸で4~5回洗浄し、空気中で乾燥させ、200 μ lのTris溶液(10mM、pH 10.5)を添加し、十分に溶解した後、吸光度(吸収波長は570nmである)をマイクロプレートリーダーで測定する。
20
30

【0260】

成長阻害率(IR)は、次の式に従って計算する。IR(%) = [1 - (実験群A値 - プランク群A値) / (対照群A値 - プランク群A値)] × 100%。IC₅₀値は、Origin 6.0ソフトウェアを使用して計算する。

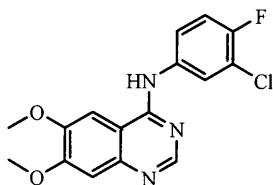
【0261】

注記:

陽性対照1:LQ1001、プロテインキナーゼ阻害剤、分子標的薬。

【0262】

【化89】



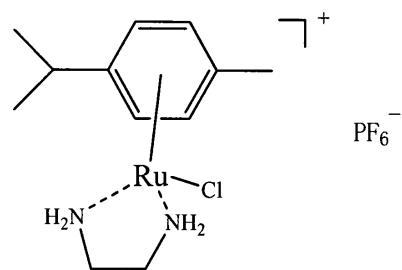
【0263】

陽性対照2:PCy-Ru、金属タイプ抗新生物剤、細胞傷害性抗新生物剤。

【0264】

40

【化90】



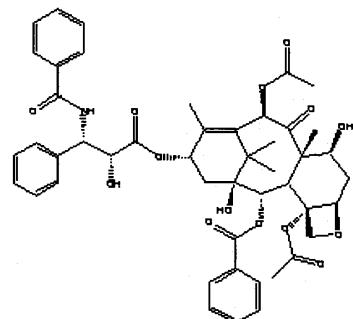
【0265】

10

陽性対照3：タキソール、細胞傷害性抗新生物剤。

【0266】

【化91】



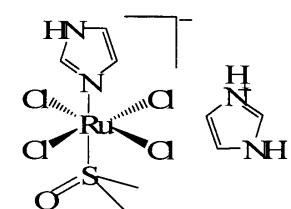
20

【0267】

陽性対照：NAMI-A、金属タイプ抗新生物剤。

【0268】

【化92】



30

【0269】

【表2】

表2:ヒト乳癌細胞系(薬剤耐性)MCF-7/A、ヒト乳癌細胞系(感受性)MCF-7/SおよびMCF-7/S+EGF

IC ₅₀ (μmol/L)	乳癌細胞 (薬剤耐性)	乳癌細胞 (感受性)	乳癌細胞 (感受性)
	MCF-7/A	MCF-7/S	MCF-7/S+EGF
JLY1002	>100	>100	>100
JLY2007	>100	>100	24.48±0.42
JLY2008	>100	>100	>100
JLY2009	59.67±2.18	>100	>100
陽性対照 NAMI-A	>100	>100	>100
ZW1001	>100	38.34±0.10	36.30±5.77
ZW1002	>100	16.39±0.62	15.93±1.15
ZW2001	>100	>100	56.11±2.66
ZW2002	>100	>100	>100
ZW2003	>100	79.06±11.60	28.70±8.75
ZW2004	>100	86.78±6.66	33.87±1.39
ZW2005	>100	>100	17.41±1.09
ZW2006	>100	48.84±7.82	21.67±7.44
陽性対照1 LQ1001	>100	>100	53.30±3.12
陽性対照2 Pcy-Ru	>100	13.00±3.37	21.83±1.73
陽性対照3 タキソール	0.44±0.50	0.026±0.98	0.029±0.09

10

20

【0270】

【表3】

表3：前立腺癌細胞 PC-3、ケラチノサイト Colo-16、非小細胞肺癌細胞 A549

IC_{50} ($\mu mol/L$)	前立腺癌細胞	ケラチノサイト	非小細胞乳癌細胞
	PC-3	Colo-16	A549
JLY1002	>100	>100	48.25±0.51
JLY2007	>100	>100	>100
JLY2008	>100	>100	—
JLY2009	>100	>100	>100
陽性対照 NAMI-A	>100	>100	—
ZW1001	38.36±2.36	>100	51.04±1.02
ZW1002	13.6±0.85	14.49±0.37	57.41±1.98
ZW2001	>100	42.78±2.46	>100
ZW2002	>100	42.08±2.55	>100
ZW2003	81.33±6.94	54.25±4.98	>100
ZW2004	79.90±7.44	58.19±1.49	—
ZW2005	38.29±3.56	39.80±4.85	45.09±2.34
ZW2006	43.84±3.90	55.76±1.55	>100
陽性対照1 イレッサーLQ1001	>100	88.22±3.98	>100
陽性対照2 Pcy-Ru	>100	14.29±1.50	17.27±0.76
陽性対照3 タキソール	0.74±0.18	1.06±0.31	4.07±1.63

【0271】

上記の表2および表3における結果からわかるように、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体およびキナゾリン錯体は、ヒト乳癌細胞系（薬剤耐性）MCF-7/A、ヒト乳癌細胞系（感受性）MCF-7/S、前立腺癌細胞系PCB-3、ケラチノサイトColo-16、および非小細胞肺癌細胞系A549をはじめとする様々な腫瘍細胞タイプの増殖に対して良好な阻害活性を示した。さらに、追加の上皮成長因子（EGF）の存在下で、前記化合物は、上皮成長因子受容体（EGFR）を過度に発現する細胞（例えば、ヒト乳癌細胞系（感受性）MCF-7/S）の増殖に対してさらに良好な阻害活性を示した。これは、EGFR（プロテインチロシンキナーゼ）が、本発明が提供するプロテインキナーゼ阻害剤としてのキナゾリン誘導体およびキナゾリン錯体が腫瘍細胞増殖を阻害する標的の1つであることを示している。

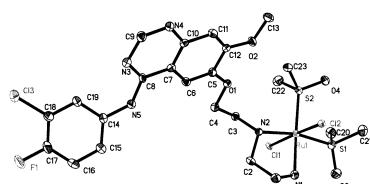
10

20

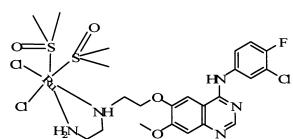
30

【図1】

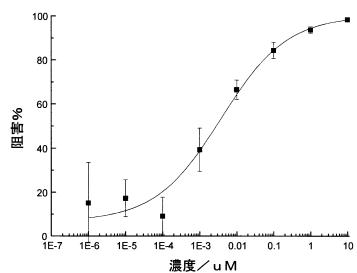
(a)



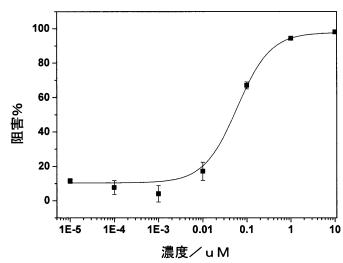
(b)



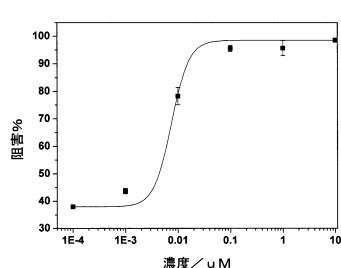
【図2】



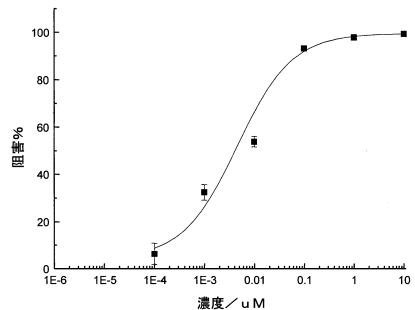
【図3】



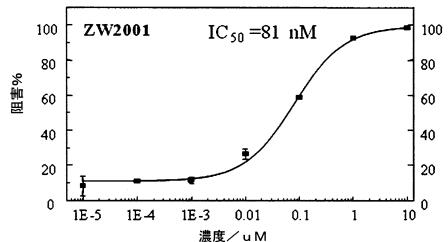
【図4】



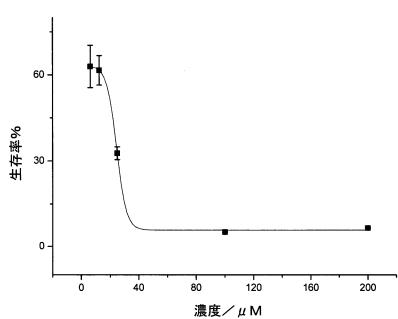
【図5】



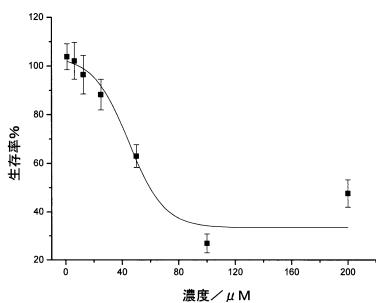
【図6】



【図7】



【図8】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.		F I
A 6 1 K	31/517	(2006.01) A 6 1 K 31/517
A 6 1 P	43/00	(2006.01) A 6 1 P 43/00 1 1 1
A 6 1 P	35/00	(2006.01) A 6 1 P 35/00
C 0 7 D	401/12	(2006.01) C 0 7 D 401/12
C 0 7 D	471/04	(2006.01) C 0 7 D 471/04 1 1 3

(72)発明者 羅 群

中華人民共和国北京市海淀区中 関 村北一街2号

(72)発明者 紀 麗云

中華人民共和国北京市海淀区中 関 村北一街2号

(72)発明者 鄭 偉

中華人民共和国北京市海淀区中 関 村北一街2号

(72)発明者 呂 爽

中華人民共和国北京市海淀区中 関 村北一街2号

(72)発明者 李 鮮嬪

中華人民共和国北京市海淀区中 関 村北一街2号

審査官 早川 裕之

(56)参考文献 特表2009-506990(JP,A)

特表2005-529090(JP,A)

国際公開第2005/097137(WO,A1)

国際公開第2005/097134(WO,A1)

国際公開第2010/037339(WO,A1)

中国特許出願公開第1724521(CN,A)

特表2010-502744(JP,A)

国際公開第2009/035718(WO,A1)

米国特許出願公開第2009/0111772(US,A1)

J. Med. Chem., 2010年, 53, 2000-2009

Bioorg. Med. Chem. Lett., 2001年, 11, 1911-1914

J. Med. Chem., 1999年, 42, 5369-5389

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)

C 0 7 D 2 3 9 / 9 4

C 0 7 D 4 0 1 / 1 4

C 0 7 D 4 0 3 / 1 2

C 0 7 F 1 5 / 0 0

A 6 1 K 3 1 / 5 1 7

A 6 1 K 3 1 / 5 5 5

A 6 1 P 3 5 / 0 0

A 6 1 P 4 3 / 0 0

C 0 7 D 4 0 1 / 1 2

C 0 7 D 4 7 1 / 0 4

C A p l u s / R E G I S T R Y (S T N)