(19) **日本国特許庁(JP)**

(12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2009-168681 (P2009-168681A)

(43) 公開日 平成21年7月30日(2009.7.30)

(51) Int.Cl.	Int.Cl. F I				テーマコード(参考)				
GO 1 N	33/532	(2006.01)	GO1N	33/532	Z		2 G (054	
GO 1 N	33/543	(2006.01)	GO1N	33/543	541Z				
GO 1 N	<i>33/53</i> 5	(2006.01)	GO1N	33/535					
GO 1 N	33/577	(2006.01)	GO1N	33/577	В				
GO 1 N	21/78	(2006.01)	GO1N	21/78	Z				
				審査請求	マ 未請求	請求項(の数 13	ΟL	(全 74 頁)
(21) 出願番号		特願2008-8368 (P2	2008-8368)	(71) 出願 <i>丿</i>	306037	311			
(22) 出願日		平成20年1月17日	(2008. 1. 17)		富士フ	イルムが	*式会社		
					東京都	港区西厢	麻布2丁	目26番	₿30号
				(74) 代理丿	\ 100079	049			
					弁理士	中島	淳		
				(74) 代理丿	100084	995			
					·· —	加藤	和詳		
				(74) 代理丿	100085	279			
					· ·		勝一		
				(74)代理丿					
						福田	浩志		
				(72) 発明者					
			神奈川県「					210	節地 富士フ
					イルム	株式会社	±内		
								最終	冬頁に続く

(54) 【発明の名称】免疫学的検出方法

(57)【要約】

【課題】本発明の課題は簡易、迅速、かつ高感度の免疫学的検出方法を提供することにある。

【解決手段】免疫学的検出方法であって、a)検体または検体を含む試料に、金属を含む標識により修飾された検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第一の蛋白質(Y)を作用させ、前記分析対象物および前記Yを含む複合体を形成させる工程、b)前記工程において生じた前記複合体と分析対象物と複合体を形成しなかった前記標識を含む第一の蛋白質Yとを分離する工程、c)前記複合体に過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)を作用させる工程、及びd)前記CDおよび前記Cpより生じた色素を検出する工程を有し、前記CDが下記一般式(I)で表される化合物である。

一般式(I)

R¹¹--NH--NH--X--R¹²

【選択図】なし

【特許請求の範囲】

【請求項1】

免疫学的検出方法であって、

- a)検体または検体を含む試料に、金属を含む標識により修飾された検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第一の蛋白質(Y)を作用させ、前記分析対象物および前記Yを含む複合体を形成させる工程、
- b) 前記工程において生じた前記複合体と分析対象物と複合体を形成しなかった前記標識を含む第一の蛋白質 Y とを分離する工程、
- c)前記複合体に過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)を作用させる工程、及びd)前記CDおよび前記Cpより生じた色素を検出する工程を有し、前記CDが下記一般式(I)で表される化合物であることを特徴とする免疫学的検出方法:

【化1】

一般式(1)

R¹¹-NH-NH-X-R¹²

(一般式(I)において R 1 1 は置換基を有してもよいアリール基又はヘテロ環基であり、 R 1 2 は置換基を有してもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基である。 X は - S O $_2$ - 、 - C O C O - 、 - C O C O - 、 - C O C O - 、 - C O C O - 、 - C O C O - 、 - C O C O - N(R 1 3) - または - S O $_2$ - N(R 1 3) - である。ここで R 1 3 は水素原子または前記 R 1 2 として挙げた基より選ばれる基である。)。

【請求項2】

金属を含む標識が銀、金および白金原子の少なくとも1つを含むことを特徴とする請求項1に記載の免疫学的検出方法。

【請求項3】

金属を含む標識が銀粒子であることを特徴とする請求項2に記載の免疫学的検出方法。

【請求項4】

金属を含む標識がハロゲン化銀粒子であることを特徴とする請求項1又は請求項2に記載の免疫学的検出方法。

【請求項5】

前記 C D が、下記一般式(II)で表される化合物であることを特徴とする請求項 1 ~請求項 4 のいずれか 1 項に記載の免疫学的検出方法:

【化2】

一般式(川)

R^{11} -NH-NH-SO₂- R^{12}

(一般式(II)において R ^{1 1} は置換基を有してもよいアリール基又はヘテロ環基であり、 R ^{1 2} は置換基を有してもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基である。)。

【請求項6】

前記 C D が、下記一般式(III)で表される化合物であることを特徴とする請求項 5 に記載の免疫学的検出方法:

10

20

30

X^{22} X^{21} NHNHSO₂R¹² X^{24} X^{25}

(一般式(III)において $R^{1/2}$ はアルキル基、ヘテロ環基を表し、 $X^{2/1}$ 、 $X^{2/3}$ 、及び $X^{2/5}$ は、それぞれ独立に、水素原子、またはニトロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、スルファモイル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基、トリフルオロメチル基を表し、 $X^{2/2}$ 、 $X^{2/4}$ は、それぞれ独立に、水素原子、またはニトロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、スルファモイル基、カルバモイル基、アルキルスルブィニル基、アリールオキシカルボニル基、アシルオキシオルボニル基、アシルオロメチル基、ハロゲン原子、アシルオキシ基、アシルチオ基を表す。ただし、 $X^{2/1}$ 、 $X^{2/3}$ 、 $X^{2/5}$ のハメットの P 値と $X^{2/2}$ 、 $X^{2/4}$ のハメットの P 値と $X^{2/2}$ 、 $X^{2/4}$ のハメットの P 値の和は $X^{2/4}$ のハメットの $X^{2/4}$ の

(3)

前記 C D が一般式 (IV) で表される化合物であることを特徴とする請求項 1 ~請求項 4 のいずれか 1 項に記載の免疫学的検出方法:

【化4】

一般式(IV)

R¹¹-NH-NH-CO-R¹²

(一般式(IV)における R 1 1 と R 1 2 は、それぞれ一般式(I)におけるものと同義である。)。

【請求項8】

前記CDが親油性微粒子中に含有されていることを特徴とする請求項1~請求項7のいずれか1項に記載の免疫学的検出方法。

【請求項9】

前記 C p が下記一般式 (C - 1)、 (C - 2)、 (C - 3)、 (M - 1)、 (M - 2)、 (M - 3)、 (Y - 1)、 (Y - 2)および (Y - 3)よりなる群より選ばれる少なくとも 1 種の化合物を含有することを特徴とする請求項 1 ~請求項 8 のいずれか 1 項に記載の免疫学的検出方法:

【化5】 一般式(C-1)

(式中、X₁は水素原子または離脱基を表し、Y₁およびY₂は、それぞれ独立に、電子 求引性の置換基を表し、R₁はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。); 10

20

30

【化 6 】 一般式(C-2)

$$R_4$$
 OH R_2 R_3 X_2

(式中、 X_2 は水素原子または離脱基を表し、 R_2 はアシルアミノ基、ウレイド基またはウレタン基を表し、 R_3 は水素原子、アルキル基またはアシルアミノ基を表し、 R_4 は水素原子、または置換基を表す。 R_3 と R_4 が互いに連結して環を形成してもよい。);【化 7 】

一般式 (C-3)

$$R_6$$
 R_5
 R_6

(式中、 X_3 は水素原子または離脱基を表し、 R_5 はカルバモイル基またはスルファモイル基を表し、 R_6 は水素原子または置換基を表す。);

【化8】

一般式 (M-1)

(式中、 X $_4$ は水素原子または離脱基を表し、 R $_7$ はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R $_8$ は置換基を表す。);

【化9】

一般式 (M-2)

(式中、 X_5 は水素原子または離脱基を表し、 R_9 はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R_{10} は置換基を表す。);

10

20

30

20

30

40

50

【化 1 0 】 一般式 (M-3)

(式中、 X_6 は水素原子または離脱基を表し、 $R_{1/1}$ はアルキル基、アリール基、アシルアミノ基またはアニリノ基を表し、 $R_{1/0}$ はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。);

【化11】

一般式(Y-1)

$$R_{13}$$
 $NH-R_{14}$ NH

(式中、 X $_7$ は水素原子または離脱基を表し、 R $_{1/3}$ はアルキル基、 アリール基、インドレニル基を表し、 R $_{1/4}$ はアリール基またはヘテロ環基を表す。);

【化 1 2 】 一般式 (Y-2)

$$Z$$
 N
 O
 X_8
 $NH-R_{15}$

(式中、 X $_8$ は水素原子または離脱基を表し、 Z は 5 員ないし 7 員の環を形成するのに必要な 2 価の基を表し、 R $_1$ $_5$ はアリール基またはヘテロ環基を表す。);

【化13】

一般式(Y-3)

(式中、 X_9 は水素原子または離脱基を表し、 R_{16} 、 R_{17} および R_{18} は、それぞれ独立に、置換基を表し、 n は 0 ないし 4 の、 m は 0 ないし 5 のいずれかの整数を表す。 n または m が 2 以上のとき、複数の R_{16} および R_{17} はそれぞれ同一の基であってもよいし、別々の基であってもよい。)。

【請求項10】

検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第二の蛋白質(X)および検体中の分析対象物を特異的に認識し得る酵素標識により修飾された第一の蛋白質(Y)を同時にまたは段階的に作用させ、前記X、前記分析対象物および前記Yの複合体を形成させる工程を含むことを特徴とする請求項1~請求項9のNずれか1項に記載の免疫学的検出方法。

【請求項11】

前記分析対象物が抗原であり、前記分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質が抗体であ

ることを特徴とする請求項1~請求項10のいずれか1項に記載の免疫学的検出方法。

【請求項12】

前記抗体がモノクローナル抗体であることを特徴とする請求項11に記載の免疫学的検出方法。

【請求項13】

前記分析対象物を特異的に認識し得る前記蛋白質 X が不溶性担体に坦持されていることを特徴とする請求項 1 ~請求項 1 2 のいずれか 1 項に記載の免疫学的検出方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

[0001]

本発明は、分析対象物を含む試料を、簡易、迅速、高感度で検知することができる免疫学的検出方法に関する。特に発色反応を用いて高精度で分析対象物を検出する免疫学的検出方法に関する。

【背景技術】

[0002]

天然物、毒素、ホルモン、又は農薬等の生理活性物質又は環境汚染物質の中には、極微量で作用するものが非常に多い。従って、これらの物質の定性的及び定量的測定には、従来、高感度分析が可能な機器分析法が広く用いられてきた。しかし、機器分析法は、特異性が低く、試料の前処理工程を含め、分析に時間を要する上、操作が煩雑なため、近年要求されている迅速簡便測定目的には不都合である。一方、免疫学的測定法は、特異性も高く、操作も機器分析よりはるかに簡便であることから、生理活性物質又は環境汚染物質の測定分野に徐々に普及してきた。この中にはラテックス凝集法、RIA法あるいはEIA法(酵素免疫測定法)といった免疫学的測定法があるが、ラテックス凝集法は必ずしも測定の迅速簡便性あるいは検出感度を満たすものではなく、RIA法は標識物質に放射性同位元素を使用するので、特殊な環境が必要である。

[0003]

酵素免疫測定法は、人体に対して危険性の少ない免疫測定法として開発され、種々の物質の測定系に利用されている。しかしながら、臨床化学分析においては、その測定対象が生体試料(主として血清、尿等)であり、その測定値は病態の診断又は経過観察等に用いられることが多く、そのためのより高感度及び高精度な測定の要求を比色法で完全に満足させることは難しい。この要求を満たすことを目的として化学発光酵素免疫法が提案されている(例えば、特許文献 1 参照。)。化学発光酵素免疫測定法は、酵素の触媒活性によって化学発光性物質が中間体を経て励起状態となり、この状態から基底状態に戻る際に放出される発光量を測定して酵素活性を定量し、この酵素活性と相関性を有する測定対象物質の量を定量する方法である。この方法においては、化学反応により化学発光性物質を発光させるため光源が不要であり、光源に起因するバックグラウンドの上昇等がないため測定の高感度化が可能である。

[0004]

しかしながら、ウイルスのような増殖する分析対象物の場合、より早い段階、すなわち 少ないウイルス量での検出が必要であり、さらに高感度で簡便な検出方法が望まれていた

【特許文献 1 】特開 2 0 0 0 - 1 4 6 9 6 8 号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0005]

本発明は、分析対象物を含む試料を、簡易、迅速、高感度で検知することができる免疫 学的検出方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0006]

本発明の上記課題は、下記の手段により解決された。

10

20

30

40

[0007]

< 1 > 免疫学的検出方法であって、

- a)検体または検体を含む試料に、金属を含む標識により修飾された検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第一の蛋白質(Y)を作用させ、前記分析対象物および前記Yを含む複合体を形成させる工程、
- b) 前記工程において生じた前記複合体と分析対象物と複合体を形成しなかった前記標識を含む第一の蛋白質 Y とを分離する工程、
- c)前記複合体に過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)を作用させる工程、及びd)前記CDおよび前記Cpより生じた色素を検出する工程を有し、前記CDが下記一般式(I)で表される化合物であることを特徴とする免疫学的検出方法:

[0008]

【化1】

一般式(I)

R¹¹-NH-NH-X-R¹²

[0009]

< 2 > 金属を含む標識が銀、金および白金原子の少なくとも1つを含むことを特徴とする<1>に記載の免疫学的検出方法。

<3> 金属を含む標識が銀粒子であることを特徴とする<2>に記載の免疫学的検出方法。

< 4 > 金属を含む標識がハロゲン化銀粒子であることを特徴とする < 1 > 又は < 2 > に記載の免疫学的検出方法。

< 5 > 前記 C D が、下記一般式 (II)で表される化合物であることを特徴とする < 1 > ~ < 4 > のいずれかに記載の免疫学的検出方法:

[0010]

【化2】

一般式(目)

R^{11} —NH—NH—SO₂— R^{12}

[0011]

(一般式(II)において R ^{1 1} は置換基を有してもよいアリール基又はヘテロ環基であり、 R ^{1 2} は置換基を有してもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基である。)。

< 6 > 前記 C D が、下記一般式 (III) で表される化合物であることを特徴とする < 5 > に記載の免疫学的検出方法:

[0012]

【化3】

一般式(|||)

$$X^{22}$$
 X^{21} NHNHSO₂R¹² X^{24} X^{25}

10

20

30

[0013]

(一般式(III)において R 1 2 はアルキル基、ヘテロ環基を表し、 X 2 1 、 X 2 3 、及び X 2 5 は、それぞれ独立に、水素原子、またはニトロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、スルファモイル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールスルボニル基、アリールスルボニル基、アリールスルボニル基、アリールスルガニル基、アリールスルガニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルギルスルフィニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールオロメチル基、アルギン原子、アシルオキシ基、アシルチオ基を表す。ただし、 X 2 1 、 X 2 3 、 X 2 5 のハメットの 6 値と X 2 2 、 X 2 4 のハメットの 6 値の和は 1 . 5 以上である。)。 < 7 > 前記 C D が一般式(IV)で表される化合物であることを特徴とする < 1 > ~ < 4 > のいずれかに記載の免疫学的検出方法:

[0014]

【化4】

一般式(IV)

R¹¹-NH-NH-CO-R¹²

[0015]

(一般式 (IV) における R 1 1 と R 1 2 は、それぞれ一般式 (I) におけるものと同義である。)。

< 8 > 前記CDが親油性微粒子中に含有されていることを特徴とする < 1 > ~ < 7 > のいずれかに記載の免疫学的検出方法。

< 9 > 前記 C p が下記一般式(C - 1)、(C - 2)、(C - 3)、(M - 1)、(M - 2)、(M - 3)、(Y - 1)、(Y - 2)および(Y - 3)よりなる群より選ばれる少なくとも 1 種の化合物を含有することを特徴とする < 1 > ~ < 8 > のいずれかに記載の免疫学的検出方法:

[0016]

【化5】

一般式 (C-1)

 Y_1 Y_2 X_1 N N N R_1

[0017]

(式中、 X_1 は水素原子または離脱基を表し、 Y_1 および Y_2 は、それぞれ独立に、電子求引性の置換基を表し、 R_1 はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。);

[0018]

【化6】

一般式(C-2)

$$R_4$$
 R_2 R_3 R_2

[0019]

(式中、X,は水素原子または離脱基を表し、R,はアシルアミノ基、ウレイド基または

10

20

30

40

ウレタン基を表し、 R $_3$ は水素原子、アルキル基またはアシルアミノ基を表し、 R $_4$ は水素原子、または置換基を表す。 R $_3$ と R $_4$ が互いに連結して環を形成してもよい。);

[0020]

【化7】

一般式 (C-3)

$$R_6$$
 R_5
 R_6

10

[0021]

(式中、 X_3 は水素原子または離脱基を表し、 R_5 はカルバモイル基またはスルファモイル基を表し、 R_6 は水素原子または置換基を表す。);

[0 0 2 2]

【化8】

一般式(M-1)

20

30

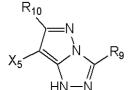
[0023]

(式中、 X $_4$ は水素原子または離脱基を表し、 R $_7$ はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R $_8$ は置換基を表す。);

[0024]

【化9】

一般式(M-2)



HN-N 【0025】

(式中、 X $_5$ は水素原子または離脱基を表し、 R $_9$ はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R $_1$ $_0$ は置換基を表す。);

[0026]

【化10】

一般式 (M-3)

40

[0 0 2 7]

(式中、 X_6 は水素原子または離脱基を表し、 $R_{1,1}$ はアルキル基、アリール基、アシルアミノ基またはアニリノ基を表し、 $R_{1,0}$ はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。);

【 0 0 2 8 】 【化 1 1 】 一般式 (Y-1)

[0029]

(式中、 X_7 は水素原子または離脱基を表し、 $R_{1/3}$ はアルキル基、アリール基、インドレニル基を表し、 $R_{1/4}$ はアリール基またはヘテロ環基を表す。);

[0030]

【化12】

一般式 (Y-2)

$$X_8$$
 NH-R₁₅

[0031]

(式中、 X_8 は水素原子または離脱基を表し、Z は S 員ないし Y 員の環を形成するのに必要な Z 価の基を表し、Z R Z はアリール基またはヘテロ環基を表す。);

[0032]

【化13】

一般式 (Y-3)

$$(R_{16})_n$$
 R_{18} N_{18} N_{18}

[0 0 3 3]

(式中、 X_9 は水素原子または離脱基を表し、 R_{16} 、 R_{17} および R_{18} は、それぞれ独立に、置換基を表し、 n は 0 ないし 4 の、 m は 0 ないし 5 のいずれかの整数を表す。 n または m が 2 以上のとき、複数の R_{16} および R_{17} はそれぞれ同一の基であってもよいし、別々の基であってもよい。)。

< 1 0 > 検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第二の蛋白質(X)および検体中の分析対象物を特異的に認識し得る酵素標識により修飾された第一の蛋白質(Y)を同時にまたは段階的に作用させ、前記X、前記分析対象物および前記Yの複合体を形成させる工程を含むことを特徴とする<1>~<9>のいずれかに記載の免疫学的検出方法。

< 1 1 > 前記分析対象物が抗原であり、前記分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質が 抗体であることを特徴とする< 1 > ~ < 1 0 > のいずれかに記載の免疫学的検出方法。

< 1 2 > 前記抗体がモノクローナル抗体であることを特徴とする < 1 1 > に記載の免疫学的検出方法。

< 1 3 > 前記分析対象物を特異的に認識し得る前記蛋白質 X が不溶性担体に坦持されていることを特徴とする< 1 > ~ < 1 2 > のいずれかに記載の免疫学的検出方法。

【発明の効果】

[0034]

本発明により、試料中に含まれる分析対象物を、簡易、迅速、高感度で検知することができる免疫学的検出方法が提供される。特に増幅された発色反応を用いて分析対象物を高精度で検出する免疫学的検出方法が提供される。

本発明は、抗原抗体反応を利用し、抗体または抗原上に固定された標識を触媒とした酸

10

20

30

40

化還元反応を増幅して、さらに発色反応を誘導し発色した色を検知することにより、簡便に高精度で検出するものである。また、分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質の 1 つを基質に固定化して、クロマトグラフによりさらに簡便に高精度で検出することもできる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0035]

本発明の免疫学的検出方法は下記の工程を含む。

a)検体または検体を含む試料に、金属を含む標識により修飾された検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第一の蛋白質(Y)を作用させ、前記分析対象物および前記Yを含む複合体を形成する工程

[0036]

本工程においては、分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質を標識化した第一の蛋白質(Y)を準備する。分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質としては、抗原抗体反応を利用する場合、抗体が好ましく用いられる。本発明に於いては、標識としては、過酸化物の酸化還元反応の触媒として機能することができる金属標識が用いられる。そのような金属標識としては、銀、金、白金などの金属、あるいはハロゲン化銀などの金属塩から選ばれる金属が用いられる。

検体または検体を緩衝液などに分散した検体を含む測定用試料に、第一の蛋白質(Y)を作用させると、抗原抗体反応などの特異的相互作用により分析対象物と第一の蛋白質(Y)を含む複合体が形成される。

[0037]

b)前記複合体と前記複合体を形成していない前記第一の蛋白質(Y)とを分離する工程 該分離工程は、前記形成された複合体を複合体を形成していない遊離の第一の蛋白質(Y)から分離する工程である。即ち、該分離工程では検体中に存在する分析対象物の量に 対応した量の複合体が分離される。

[0038]

c)前記分離された複合体に過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)を作用させる発色工程

複合体に過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)を作用させると、金属を含む標識が触媒となって、過酸化物を介した連鎖反応が起こり、還元剤が酸化され、還元剤の酸化体を生成する。続いて還元剤の酸化体と発色素材との発色反応が起こり、発色色素を生成する。生成する色素の量は、複合体量に依存するので、分析対象物の量に相当する

[0039]

d)前記発色工程により生成した色素を検出する工程

生成した色素量は、公知の種々の手段により検出することができる。例えば、分析対象物の有無は、発色の有無を視覚的に官能評価することにより、瞬時に判定することができる。色素量を定量的に測定することも、濃度計、或いは分光光度計を用いて行うことが可能である。

[0040]

該分離工程に用いることのできる複合体の分離手段としては、比重差を利用した遠心分離や超遠心分離法、溶解度差を利用して沈降法、塩析法、濾過法、透析法、限外濾過法、磁気を利用した分離法などの従来公知の分離手段を利用することができるが、本発明で特に有効は分離手段は、分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質を予めメンブレンあるいはクロマトグラフの固定層などの不溶性坦体上に固定化しておき、複合体を形成後、複合体を形成していない検体中の成分や検体試料作製に用いた成分等を洗浄して洗い流すか、あるいはクロマトグラフにより分離する方法である。

[0041]

また、分離された他方の成分である遊離の第一の蛋白質(Y)の量は、当初含有する第一の蛋白質(Y)の量から複合体を形成した量を差し引いた量に相当するので、この量も 検体中に存在する分析対象物の量を反映した量である。従って、複合体量及び遊離の第一 10

20

30

40

20

30

40

50

の蛋白質(Y)量のいずれも分析対象物の量の検出に利用することができる。高精度かつ 簡便に検出するには、複合体を直接検出する手段が好ましい。

[0042]

分離された複合体に過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)を作用させる手段としては、過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)のそれぞれを含有するかもしくはこれらの2以上を混合して含有する溶液もしくは分散液の状態で作用させる方法を用いることができる。別の態様として、過酸化物、還元剤(CD)および発色素材(Cp)の少なくとも1つを含有する発色シートを準備し、分離された複合体に該発色シートを重ね合わせて、該複合体と発色剤とを接触させ、発色反応を起こさせる方法である。好ましくは、発色シートが還元剤(CD)および発色素材(Cp)を含有し、過酸化物を含有する溶液を該複合体と発色シートの重ね合わせ体に供給する方法である。

[0043]

本発明においては、発色反応には、好ましくは、還元剤の酸化体とカプラーのカップリング反応が用いられる。特に、有機銀塩を用いた熱現像記録材料中で熱現像により効率的にカップリング反応が可能な一般式(I)~(IV)で表される還元剤と一般式(C-1)、(C-2)、(C-3)、(M-1)、(M-2)、(M-3)、(Y-1)、(Y-2)および(Y-3)よりなる群より選ばれる少なくとも1種のカプラーが好ましく用いられる。

[0044]

本発明の好ましい態様は、さらに検体中の分析対象物を特異的に認識し得る第二の蛋白質(X)を含み、該第二の蛋白質(X)を前記分析対象物および前記第一の蛋白質(Y)に同時にまたは段階的に作用させ、前記X、前記分析対象物および前記Yを含む複合体を形成する工程を有する。

[0045]

好ましくは、前記分析対象物が抗原であり、前記分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質が抗体である。より好ましくは、前記抗体がモノクローナル抗体である。

さらに本発明の好ましい態様は、前記第二の蛋白質(X)を不溶性担体に坦持し、クロマトグラフにより複合体を分離して検出するイムノクロマトグラフである。

[0046]

本発明に利用できる免疫反応段階を構成する抗原抗体反応は任意であり、従来公知のいずれの反応も採用することができる。

[0047]

本発明においては、分離工程に用いられる不溶性担体としては、例えば、ポリスチレン、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリエステル、ポリアクリロニトリル、フッ素樹脂、架橋デキストラン、ポリサッカライド等の高分子化合物、その他、ガラス、金属、磁性粒子及びこれらの組み合わせ等が挙げられる。また、不溶性担体の形状としては、例えば、トレイ状、球状、繊維状、棒状、盤状、容器状、セル、マイクロプレート、試験管等の種々の形状で用いることができる。

さらに、これら不溶性担体への抗原又は抗体の固定化方法は任意であるが、物理的吸着 法、共有結合法、イオン結合法等を用いることができる。

[0 0 4 8]

また、本発明において用いられる抗体類(第一の蛋白質(X)、第二の蛋白質(Y)は、分析対象によって適当なものを適宜用いることができる。ここで、抗体類としてモノクローナル抗体及びポリクローナル抗体のいずれを使うことも可能であり、その形態としては全抗体又は F (a b ') 2、 F a b 等の断片を用いることができる。また、抗体の起源は任意であるが、マウス、ラット、兎、羊、山羊、鶏等に由来する抗体が好適に用いられる。第一の蛋白質および第二の蛋白質の両方または一方がモノクローナル抗体であること、又は F (a b ') 2 または F (a b ')であることが好ましい。

[0049]

本発明の抗体とタンパク質との結合は、通常緩衝液中で行なわれる。ここに用いる緩衝

液としては、トリス緩衝液、リン酸緩衝液、ほう酸緩衝液、炭酸緩衝液、グリシン・水酸化ナトリウム緩衝液等を任意に用いることができる。これらの緩衝液の濃度は1 m M ~ 1 M の範囲で用いるのが望ましい。また、反応時に界面活性剤、キレート剤等の添加剤を任意に用いることができる。

[0050]

本発明における免疫学的検出方法は、分析対象物と該分析対象物を特異的に認識し得る蛋白質との相互作用による複合体形成工程、該複合体の分離工程、分離された複合体に過酸化物、還元剤(CD)及び発色素材(Cp)を作用させ発色させる発色工程を有する。複合体形成工程に要する温度及び時間は、用いられる分析対象物と蛋白質の組合せによって異なるが、概ね0~~50 で、10秒~1時間である。また、発色工程に要する温度及び時間は、用いられる複合体、還元剤(CD)及び発色素材(Cp)の組合せによって異なるが、概ね5~~60 で、30秒~30分である。

複合体の分離工程は、分離方法によって、それぞれ好ましい工程所要時間が設定される

発色の判定時間は任意であるが、上記発色工程の後に、発色濃度が高く維持され、発色が安定した時間を選択することが望ましい。発色の判定時間は、概ね発色工程の後、0~24時間が好ましく、より好ましくは0~2時間、特に好ましくは0~30分である。発色工程の後の時間が長すぎると発色した色素の変色や退色が起こるので好ましくない。

[0051]

本発明においては、抗原抗体反応などの免疫学的反応を増幅して検出する手段として、金属を触媒中心とした過酸化物の酸化還元反応を利用したものである。金属を触媒中心とした過酸化物の酸化還元反応は、一般的に知られていて、例えば、引例US特許4414305号明細書にはカラー現像液およびH2O2を含む現像補力液で処理する処理方法が開示されている。

[0052]

金属としては、金、銀、白金およびこれらの合金、あるいはハロゲン化銀(塩化銀、臭化銀、沃化銀、塩臭化銀、沃臭化銀、塩沃臭化銀等)が用いられる。また、錫や鉄などの過酸化物を分解することが知られている金属も用いることができる。本発明に於いては、特に好ましくは、金または銀である。金属の粒子サイズは特に制限されないが、好ましくは、球相当粒径が1nm~1µmであり、10nm~100nmがより好ましい。

これらの金属に過酸化物が接触すると該金属を反応中心として過酸化物から活性酸化成分が生成する。該活性酸化成分が還元剤(CD)に作用し、該CDを酸化し、その酸化体(CDox)を生成し、活性酸化成分より過酸化物を再生する。再生された過酸化物は再び活性酸化成分を生成するので一連のサイクルが繰り返し進行する。酸化体(CDox)は発色色剤(Cp)をカップリング反応して色素を形成する。チェインリアクションによって酸化体(CDox)が増幅して形成されるので、増幅されて色素が生成する。従って、抗体に金属標識を修飾することによって微量の抗体量を大きく増幅する結果、検出精度を飛躍的に高めることができる。

[0053]

(過酸化物)

本発明に用いられる過酸化物は、過酸化水素の金属塩の化学式で表される無機過酸化物やペルオキソ酸化合物、又は過カルボン酸を有する有機過酸化物を用いることができ、過酸化水素又は過酸化水素を放出する化合物が好ましい。過酸化水素を放出する化合物としては過ホウ酸又は過炭酸等が好ましい。この中では過酸化水素が特に好ましい。使用する量は発色するCpに対して、同じモル数から100万倍程度が好ましく。同じモル数から1万倍がさらに好ましい。

[0054]

(還元剤)

本発明に用いられる還元剤は、その酸化体が発色素材とカップリングして色素を形成し得る還元剤(CD)であり、下記一般式(I)で表される化合物である。

10

20

30

40

【 0 0 5 5 】 【化 1 4 】 一般式 (I)

R¹¹-NH-NH-X-R¹²

[0056]

還元剤(CD)の好ましい態様の1つは、下記一般式(II)で表される化合物である。

[0057]

【化15】

一般式(||)

R^{11} —NH—NH—SO₂— R^{12}

[0058]

一般式(II)において R ^{1 1} は置換基を有してもよいアリール基又はヘテロ環基であり、 R ^{1 2} は置換基を有してもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基である。

さらに好ましくは、前記一般式(II)で表される化合物が、下記一般式(III)で表される化合物である。

[0059]

【化16】

一般式(III)

$$X^{22}$$
 X^{21} X^{23} X^{24} X^{25} NHNHSO₂R¹²

[0060]

一般式(III)において R $^{1/2}$ はアルキル基、ヘテロ環基を表し、 X $^{2/1}$ 、 X $^{2/3}$ 、 及び X $^{2/5}$ は、それぞれ独立に、水素原子、またはニトロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルールスルボニル基、アリールスルフィニル基、スルファモイル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基、トリフルオロメチル基を表し、 X $^{2/2}$ 、 X $^{2/4}$ は、それぞれ独立に、水素原子、またはニトロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、スルファモイル基、カルバモイル基、アルキルスルブィニル基、アリールオキシカルボニル基、アシルオキシオルボニル基、アシルオロメチル基、ハロゲン原子、アシルオキシ基、アシルチオ基を表す。ただし、 X $^{2/1}$ 、 X $^{2/3}$ 、 X $^{2/5}$ のハメットの $_{\rm P}$ 値と X $^{2/2}$ 、 X $^{2/4}$ のハメットの $_{\rm m}$ 値の和は 1 . 5 以上である。

還元剤(CD)の好ましい別の態様は、下記一般式(IV)で表される化合物である。

[0061]

【化17】

一般式(IV)

R¹¹-NH-NH-CO-R¹²

10

20

30

40

20

30

40

50

[0062]

一般式(IV)における R 1 1 と R 1 2 は、それぞれ一般式(I)におけるものと同義である。

[0063]

本発明に用いられる一般式(I)で表される還元剤は、特開昭64-10233号等に記載された造核作用を有するヒドラジン化合物とは異なり、アルカリ溶液中、露光されたハロゲン化銀によって酸化された現像主薬と直接または間接に酸化反応し、酸化される化合物であり、その酸化体は更に色素形成カプラーと反応し、色素を形成することを特徴とする化合物である。

[0064]

以下に還元剤CDの構造について詳しく説明する。 R ^{1 1} は置換基を有してもよいアリール基またはヘテロ環基を示す。 R ^{1 1} のアリール基としては好ましくは炭素数6ないし1 4 のもので、例えば、フェニルやナフチルが挙げられる。 R ^{1 1} のヘテロ環基としては、好ましくは窒素、酸素、硫黄、セレンのうち少なくとも一つを含有する飽和または不飽和の5 員環、6 員環または7 員環のものである。これらにベンゼン環またはヘテロ環が縮合していても良い。 R ^{1 1} のヘテロ環の例としては、フラニル、チエニル、オキサゾリル、チアゾリル、イミダゾリル、トリアゾリル、ピロリジニル、ベンズオキサゾリル、ベンゾチアゾリル、ピリジル、ピリダジル、ピリミジニル、トリアジニル、キノリニル、イソキノリニル、フタラジニル、キノキサリニル、キナゾリニル、プリニル、プリジニル、アゼピニル、ベンゾオキセピニル等が挙げられる。

[0065]

R ^{1 1} の有する置換基としては、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、 アルコキシ基、アリールオキシ基、 アルチオ基、 アルキルガス アリールチオ基、 アリールオキシ基、 アシルチオ基、 アルキルガニルオキシ基、 アリールオキシ基、 アルキルガニルオキシ基、 アリールオキシ基、 アルキルアミノ基、 アルキルアミノ基、 アルキルアミノ基、 アリールオキシカルボニルアミノ基、 アリールオキシカルボニルアミノ基、 アリールオキシカルボニルアミノ基、 アリールオキシカルボニルアミノ基、 アシル基、 アルコキシカルボニルを、 アリールオキシカルボニルを、 アシルカルバモイルカルバモイル基、 アルキルスルファモイルカルバモイル基、 アルキルスルファモイルルがモイル 基、 アリールスルホニル基、 アリールオキシスルホニル基、 アリールスルカルバモイル基、 アリールスルカルバモイル基、 アリールスルカルバモイル基、 アリールスルファモイル基、 アリールスルカルバモイル基、 アリールスルカルバモイル基、 アリールスルカルボニル基、 アルキシスルホニル基、 アリールオキシスルホニル基、 スルファモイル基、 スルファモイル基、 アリールオキシル基、 スルカリート 基、 ジアノ基、 カルボキシル基、 スルホ 基、 たまらしてもよいアルキル基、 アルキニル基、 アリール基または ヘテロ環基を表わす。

[0066]

 R^{1} のアルキル基としては好ましくは炭素数 1 ないし 1 6 の直鎖、分岐または環状のもので、例えばメチル、エチル、ヘキシル、ドデシル、 2 - オクチル、 t - ブチル、シクロペンチル、シクロオクチル等が挙げられる。 R^{1} のアルケニル基としては、好ましくは炭素数 2 ないし 1 6 の鎖状または環状のもので、例えばビニル、 1 - オクテニル、シクロヘキセニルが挙げられる。

[0067]

R 1 2 のアルキニル基としては、好ましくは炭素数 2 ないし 1 6 のもので、例えば 1 7 デニル、フェニルエチニル等が挙げられる。R 1 2 のアリール基及びヘテロ環基としては、R 1 1 で述べたものが挙げられる。R 1 2 の有する置換基としては R 1 1 の置換基で述べたものが挙げられる。X として好ましくは、 5 5 2

ンの上昇も本発明において特に効果的に低く抑えることができ、好ましい。

[0068]

またR¹ としては好ましくは含窒素ヘテロ環基または一般式(V)で表される基であり、一般式(IV)で表される化合物については好ましくは6員環の含窒素ヘテロ環基または一般式(V)で表される基であり、一般式(II)で表される化合物については好ましくは一般式(V)で表される基である。

[0069]

【化18】

一般式(V)

$$X^{22}$$
 X^{21} X^{23} X^{24} X^{25}

[0070]

一般式(V)において、X21、X23、X25は水素原子、または二トロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルカニル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基、トリフルオロメチル基を表し、X22、X24は水素原子、またはニトロ基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルカィニル基、アリールスルガニール基、アルガニーが上で、カルバモイルを、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシルオーシーが出ま、アシルオーシーがでは、X21、X23、X25のハメットの p値とX22、X24のハメットの m値の和は1.5以上である。本発明の還元剤は層中で非拡散性のものが好ましい。以下に一般式(I)の具体的化合物例を示す。

[0071]

10

30

I - 2

I - 3

$$\begin{array}{c} \text{NHNHSO}_2 \\ \hline \\ \text{N} \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

 $I - 4 \qquad \text{NHSO}_2\text{CH}_3$ $NHNHSO_2 \longrightarrow N$ $N \longrightarrow CONH(CH_2)_3O \longrightarrow C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$

[0072]

20

$$\begin{array}{c|c} NHNHSO_2 \\ \hline N \\ N \\ CN \end{array} \\ \begin{array}{c} COOC_{12}H_{25}(n) \end{array}$$

NHNHSO₂—NO₂

$$N$$

$$N$$

$$COOC_{12}H_{25}(n)$$

I - 7

I-8

NHNHSO₂

$$C_8H_{17}(t)$$

$$N SC_4H_9(n)$$

[0 0 7 3]

I - 10

I - 11

$$\text{NHNHSO}_2\text{C}_{12}\text{H}_{25}(\text{n})$$

I - 1 2

[0 0 7 4]

10

$$\begin{array}{c|c} CH_3O & N & NHNHSO_2 \\ \hline & N & N \\ \hline & OCH_3 \end{array}$$

I - 1 4

$$O_2N \longrightarrow NHNHSO_2C_{18}H_{37}(n)$$

I — 1 5

$$\begin{array}{c} OC_8H_{17}(n) \\ NHNHSO_2 \\ \hline N \\ OC_8H_{17}(t) \end{array}$$

I — 1 6

[0 0 7 5]

$$O_2N$$
 NHNHSO₂ CH₃

I - 19

I - 20

NHNHCO
$$C_2H_5$$
 C_2H_5 CH_3 CH_3

[0076]

10

20

40

【化24】 I-21

I - 22

$$\begin{array}{c|c} O_2N & & \\ \hline N & NHNHCOCON & \\ \hline C_8H_{17}(n) & \\ \hline \end{array}$$

I - 23

【 0 0 7 7 】 【化 2 5 】

I - 2 4

$$\begin{array}{c} O \\ \parallel \\ NHCNH-C_{12}H_{25}(n) \end{array}$$

I - 2 5

I - 26

$$O_2N$$
 O_2N
 O_2N
 O_3
 O_4
 O_5
 $O_6H_{13}(t)$
 $O_6H_{13}(t)$

I - 27

$$(t)C_5H_{11} - O(CH_2)_3NHCNH - NHNHSO_2CH_3$$

$$C_5H_{11}(t)$$

[0 0 7 8]

20

30

【化26】

$$I - 3 \ 4$$

$$(C_2H_5)_2N - NHNHC - COC_2H_5$$

$$[0 0 7 9]$$

【化27】 I-35

$$1 - 35$$

I - 36

$$NC$$
 $-NHNHSO_2N$
 $C_{18}H_{37}(n)$

I - 37

I - 38

[0 0 8 0]

10

$$I - 40$$

I - 41

I - 43

I - 4 4

$$OC_6H_5$$
 CO_2CH_3 CF_3 CF_3 CO_2CH_3

I - 4 5

$$O_2N$$
NHNHSO₂
—CI

[0081]

10

20

【化29】 I-46 $OC_6H_{13}(n)$

I - 4 8
$$CI$$
 NC NC NC NC $CO_2C_8H_{17}(n)$

$$CF_3SO_2$$
 $SC_8H_{17}(t)$ CF_3SO_2 CH_3

$$I-50$$
 Br
 NO_2
 $COCH_3$

$$I - 5 2$$
 O_2N
 O_2N
 CH_3
 CH_3
 CH_3

[0 0 8 2]

10

20

20

【化30】
$$I-53 \qquad SO_2CH_3 \qquad OC_8H_{17}(n) \\ NC \qquad NC \qquad NHNHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t)$$

$$I - 54$$

$$\begin{array}{c} \text{SO}_2\text{CH}_3\\ \text{NC} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{NHNHSO}_2\text{C}_{12}\text{H}_{25}(\text{n})\\ \\ \text{NC} \end{array}$$

I - 55

NC
$$CI$$
 $C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$

I - 56

$$OCH_3$$
 OCH_3
 $OCH_$

I - 5 7

$$\begin{array}{c} \text{SO}_2\text{CH}_3\\ \text{H}_3\text{CSO}_2 & \begin{array}{@{}c@{\hspace{-0.05cm}}} & \text{NHNHSO}_2 \\ \end{array} \\ \begin{array}{@{}c@{\hspace{-0.05cm}}} & \text{-OC}_{12}\text{H}_{25}(n) \end{array}$$

[0083]

20

$$SO_2NH_2$$

 H_3CSO_2 $NHNHSO_2C_{12}H_{25}(n)$
 H_3CSO_2

$$I - 59$$

$$CF_3$$
 CI H_3CSO_2 $NHSO_2C_{12}H_{25}(n)$

I - 60

NC—NHNHSO₂—
$$C_{12}H_{25}(n)$$

I - 61

$$F_3C$$
 NHNHSO₂ NNC

I - 6 2

[0 0 8 4]

【化32】 I-63

I - 64

I - 65

$$CH_3O \longrightarrow C_2H_5$$

$$CH_3SO_2 \longrightarrow CF_3$$

$$SO_2CH_3$$

I - 66

I - 67

【化33】 I-68

B
$$C_5H_{11}(t)$$
 $C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$ $C_5H_{11}(t)$

$$I - 69$$

$$SO_2$$
 — CH_3 CH_3 CH_3 $CC_{12}H_{25}$ $CC_{12}H_{25}$

I - 70

I - 71

I - 7 2

[0086]

10

20

I - 74

I - 75

I - 76

$$\begin{array}{c} \text{SO}_2\text{CH}_3\\ \text{CH}_3\text{SO}_2 \\ \hline \\ \text{F}_3\text{C} \end{array}$$

I - 77

$$\begin{array}{c} C_{6}H_{13}(n) \\ CH_{3}OCH_{2}CH_{2}SO_{2} \\ CH_{3}OCH_{2}CH_{2}SO_{2} \\ NC \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} C_{6}H_{13}(n) \\ OCH_{2}CHC_{8}H_{17}(n) \\ OCH_{2}CHC_{8}H_{17}(n) \\ OCH_{2}CHC_{8}H_{17}(n) \\ C_{6}H_{13}(n) \\ \end{array}$$

[0 0 8 7]

$$C_5H_{11}(t)$$

$$NHNHCONH-(CH_2)_3O \longrightarrow C_5H_{11}(t)$$

$$N \longrightarrow CF_3$$

NHNHCONH
$$C_5H_{11}(t)$$
 10

NHCOCHO $C_5H_{11}(t)$

NHCOCHO $C_5H_{11}(t)$

$$I - 80$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\ \text{NHNHCONH} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{OC}_{16}\text{H}_{33}(\text{n}) \\ \text{N} \\ \text{CF}_3 \end{array}$$

[0 0 8 8]

【化36】

I - 81

$$\begin{array}{c} C_5H_{11}(t) \\ \hline \\ N \\ N \\ SO_2CH_3 \end{array}$$

I - 82

$$\begin{array}{c}
N \\
NHNHCONHC_{12}H_{25}(n)
\end{array}$$
10

I-83 C_2H_5 NHNHCONHCH $_2$ CH $-C_4H_5$

I -84

$$\begin{array}{c} \text{CI} \\ \text{NHNHCONH} \\ \\ \text{CI} \\ \text{N} \\ \text{CF}_3 \end{array}$$

I - 85

【化37】 I-86

$$1 - 86$$

$$I - 87$$

I -88

$$CH_3O \longrightarrow N$$

$$CH_3O \longrightarrow N$$

$$COOC_{12}H_{25}(n)$$

$$SO_2NH_2$$

I - 89

I - 90

$$\begin{array}{c|c} C_5H_{11}(t) \\ \hline \\ NHNHCNH-(CH_2)_4O \\ \hline \\ CH_3O \\ \hline \\ N \\ \\ SO_2- \\ \hline \\ OCH_3 \\ \end{array}$$

[0090]

10

20

20

$$I - 92$$

I - 94

$$\begin{array}{c} O \\ NHNHCNH-CH_2 \\ CH_3O \\ N \\ N \\ OCH_3 \end{array} \\ \begin{array}{c} O \\ OC_{12}H_{25}(n) \\ \end{array}$$

[0091]

30

NC NHNHCNH—(CH₂)₃O
$$\longrightarrow$$
 C₅H₁₁(t)
NC C₅H₁₁(t)

I - 96

$$CH_3SO_2 \xrightarrow{CN} O CI$$

$$NHNHCNH$$

$$COOC_{12}H_{25}(n)$$

I - 97

1 - 98

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SO}_2\\ \hline \\ \text{N}\\ \text{N}\\ \text{H} \end{array}$$

1 - 99

$$\begin{array}{c} O \\ | | \\ N \\ N \\ N \\ \end{array}$$

[0 0 9 2]

20

30

40

50

【化40】 I-100

I - 101

I - 102

$$\begin{array}{c} O \\ NHNHCNH \\ N \\ N \\ SO_2 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} O \\ -CN \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} O \\ -CN \\ \end{array}$$

I - 103

I - 104

[0093]

本発明の一般式(I)で表わされる化合物の一部は、例えば米国特許第2,424,2 5 6 号、同第 4 , 4 8 1 , 2 6 8 号、欧州特許第 5 6 5 , 1 6 5 A 1 号、特開昭 6 1 - 2 5 9 2 4 9 号等に記載されており、他の化合物に記載されている方法で合成できる。本発 明において、前記の一般式(I)の還元剤と酸化カップリング反応によって色素を形成す る化合物(カプラー)を使用する。このカプラーは4当量カプラーであっても2当量カプ ラーであってもよいが、還元剤がスルホンヒドラシドの場合は4当量カプラーが好ましい 。 何 故 な ら ば 、 第 一 に 還 元 剤 の カ ッ プ リ ン グ 部 位 で あ る ア ミ ノ 基 が ス ル ホ ニ ル 基 (置 換 基 X)によって保護されており、カップリング時にカプラー側のカップリング部位に置換基 があると立体障害によって反応が阻害されるからである。第二に、このスルホニル基はカ ップリング後、スルフィン酸として離脱するため、カプラー側の離脱基はカチオンとして 離 脱 し な け れ ば な ら ず 、 通 常 の 2 当 量 カ プ ラ ー で は こ の よ う な 離 脱 基 に は な り え な い か ら である。カプラーの具体例は、4当量、2当量の両者ともセオリー・オブ・ザ・フォトグ ラフィック・プロセス(4th.Ed.T.H.James 編集 Macmillan , 1 9 7 7) 2 9 1 頁 ~ 3 3 4 頁、および 3 5 4 頁 ~ 3 6 1 頁、特開昭 5 8 - 1 2 3 5 3号、同58-149046号、同58-149047号、同59-1114号、同5 9 - 1 2 4 3 9 9 号、同 5 9 - 1 7 4 8 3 5 号、同 5 9 - 2 3 1 5 3 9 号、同 5 9 - 2 3 1 5 4 0 号、同 6 0 - 2 9 5 1 号、同 6 0 - 1 4 2 4 2 号、同 6 0 - 2 3 4 7 4 号、同 6

0 - 6 6 2 4 9 号などに詳しく記載されている。

[0094]

(還元剤の添加方法)

本発明においては、還元剤は、水溶液あるいは有機溶剤に溶解した溶液、乳化分散物、 あるいは固体状分散物で用いることができる。

[0095]

微粒子分散物で用いられる場合の数平均粒子サイズは、 0 . 0 0 1 μ m ~ 5 μ m である ことが好ましく、 0 . 0 0 1 μ m ~ 0 . 5 μ m であることが更に好ましい。

[0096]

(還 元 剤 及 び カ プ ラ ー の 添 加 量)

本発明における還元剤CDは十分な発色濃度を得るために、発色層1層当たり0.00 $1 \text{ m m o } 1 \text{ / m }^2 \sim 1 \text{ 0 m m o } 1 \text{ / m }^2$ 使用することが好ましい。更に好ましい使用量は 0 . 0 0 5 m m o 1 / m² ~ 5 m m o 1 / m² であり特に好ましい使用量は 0 . 0 1 m m o l / m² ~ 1 m m o l / m² である。

本 発 明 に お け る カ プ ラ ー の 好 ま し い 使 用 量 は 、 還 元 剤 に 対 し て モ ル 換 算 で 0 . 0 5 倍 ~ 2 0 倍で、更に好ましくは 0 . 1 倍~ 1 0 倍、特に好ましくは 0 . 2 倍~ 5 倍である。

本発明の還元剤とカプラーは親油性微粒子中に含有されて親水性コロイド層に分散され ているのが好ましい。親油性微粒子は高沸点有機溶媒からなるのが一般的であるが、必須 ではない。

[0097]

(カプラー)

以下、本発明に用いることの出来るカプラーについて詳細に説明する。

本発明に用いることの出来るカプラーは、本発明の還元剤の酸化体とカップリングして 可視部に吸収を持つ色素を形成できる化合物であればいかなる構造をしていてもよい。こ のような化合物はカラー写真系ではよく知られた化合物であり、その代表例としてピロロ トリアゾール型カプラー、フェノール型カプラー、ナフトール型カプラー、ピラゾロトリ ア ゾ ー ル 型 カ プ ラ ー 、 ピ ラ ゾ ロ ン 型 カ プ ラ ー 、 ア シ ル ア セ ト ア ニ リ ド 型 カ プ ラ ー な ど が 挙 げられる。

[0098]

本発明において好ましいカプラーは一般式(C-1)、(C-2)、(C-3)、(M - 1)、(M - 2)、(M - 3)、(Y - 1)、(Y - 2)、または(Y - 3)で表され る構造を有するカプラーである。

[0099]

【化41】

一般式(C-1)

[0100]

式中、メ」は水素原子または離脱基を表し、Y」およびY2は電子求引性の置換基を表 し、R」はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。

[0101]

10

20

30

【化42】 一般式(C-2)

$$R_4$$
 R_2 R_3 R_2

[0 1 0 2]

式中、 X_2 は水素原子または離脱基を表し、 R_2 はアシルアミノ基、ウレイド基または ウレタン基を表し、R₃は水素原子、アルキル基またはアシルアミノ基を表し、R₄は水 素原子、または置換基を表す。R₃とR₄が互いに連結して環を形成してもよい。

[0103]

【化43】

一般式(C-3)

$$R_6$$
 R_5
 R_6

[0104]

式中、X3は水素原子または離脱基を表し、R5はカルバモイル基またはスルファモイ ル基を表し、R。は水素原子または置換基を表す。

[0 1 0 5]

【化44】

一般式 (M-1)

[0106]

式中、 X_4 は水素原子または離脱基を表し、 R_7 はアルキル基、アリール基またはヘテ 口環基を表し、R。は置換基を表す。

[0107]

【化45】

一般式 (M-2)

$$X_5$$
 N
 R_9
 N
 R_9

[0108]

式中、X5は水素原子または離脱基を表し、R9はアルキル基、アリール基またはヘテ 口環基を表し、R10は置換基を表す。

[0109]

10

20

30

【化46】 一般式 (M-3)

[0110]

式中、X₆は水素原子または離脱基を表し、R₁₁はアルキル基、アリール基、アシル アミノ基またはアニリノ基を表し、R10はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を 表す。

[0111]

【化47】

一般式(Y-1)

[0112]

式中、X₇は水素原子または離脱基を表し、R₁₃はアルキル基、アリール基、インド レニル基を表し、R₁₄はアリール基またはヘテロ環基を表す。

[0113]

【化48】

一般式 (Y-2)

$$Z$$
 N
 O
 N
 X_8
 $NH-R_{15}$

[0114]

式中、Х。は水素原子または離脱基を表し、Zは5員ないし7員の環を形成するのに必 要な2価の基を表し、R15はアリール基またはヘテロ環基を表す。

[0115]

【化49】

一般式(Y-3)

[0116]

式中、 X_9 は水素原子または離脱基を表し、 R_{16} 、 R_{17} および R_{18} はそれぞれ置 換基を表し、nは0ないし4の、mは0ないし5のいずれかの整数を表す。nまたはmが 2以上のとき、複数の R $_1$ $_6$ および R $_1$ $_7$ はそれぞれ同一の基であってもよいし、別々の 基であってもよい。

[0117]

一般式(C-1)において、X」は水素原子または離脱基を表し、Y」およびYっは電 子求引性の置換基を表し、R」はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、これ らの基は置換基を有していてもよい。

10

20

30

20

30

40

50

X」は水素原子または離脱基で、好ましくは離脱基である。

本発明で言う離脱基とは、還元剤の酸化体とカップリングし、色素を形成する際に母核 から離脱可能な基を意味する。離脱基としてはハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオ キシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、イ ミド基、メチロール基、ヘテロ環基等が挙げられる。 X 1 としてはカルバモイルオキシ基 またはベンゾイルオキシ基がより好ましい。YヵおよびY₂は電子求引性基を表す。具体 的には、シアノ基、ニトロ基、アシル基、オキシカルボニル基、カルバモイル基、スルホ ニル基、スルホキシド基、オキシスルホニル基、スルファモイル基、ヘテロ環基、トリフ ルオロメチル基、ハロゲン原子が挙げられる。その中でも好ましくはシアノ基、オキシカ ルボニル基、スルホニル基で、より好ましくはシアノ基、オキシカルボニル基である。Y 」とY2のいずれか一方がシアノ基であることがさらに好ましく、Y1がシアノ基である ことが特に好ましい。Yっはオキシカルボニル基であることが好ましく、かさ高い基で置 換されたオキシカルボニル基(例えば2,6‐ジ‐t‐ブチル‐4‐メチルピペラジニル オキシカルボニル基)が特に好ましい。R」は好ましくはアルキル基またはアリール基で あり、これらの基は置換基を有していてもよい。アルキル基としては2級または3級のア ルキル基が好ましく、より好ましくは3級のアルキル基である。アルキル基としては炭素 数の和が3~12の範囲であることが好ましく4~8の範囲であることがより好ましい。 アリール基としてはフェニル基が好ましく、置換基を有していてもよいが、炭素数の和が 6~16の範囲であることが好ましく、6~12の範囲であることがより好ましい。一般 式(C-1)のカプラーは分子量が700以下であることが好ましく、650以下である ことがより好ましく、600以下であることがさらに好ましい。

[0118]

一般式(C-2)において、 X_2 は水素原子または離脱基を表し、 R_2 はアシルアミノ基、ウレイド基またはウレタン基を表し、 R_3 は水素原子、アルキル基またはアシルアミノ基を表し、 R_4 は水素原子、または置換基を表す。 R_3 と R_4 が互いに連結して環を形成してもよい。

 X_2 は水素原子もしくは X_1 と同様の離脱基であるが、 X_2 として好ましいのはハロゲン原子、アリールオキシ基、アルコキシ基、アリールチオ基またはアルキルチオ基で、ハロゲン原子またはアリールオキシ基がより好ましい。 R_2 は好ましくはアシルアミノ基またはウレイド基である。 R_2 としては炭素数の総和が $2 \sim 1$ 2 の範囲が好ましく、より好ましくは $2 \sim 8$ の範囲である。 R_3 は好ましくは炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基または炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基または炭素数 $1 \sim 4$ のアシルアミノ基であり、より好ましくはパロゲン原子、アルコキシ基、アシルアミノ基、アルキル基であり、より好ましくはハロゲン原子、アルコキシ基、アシルアミノ基、アルキル基であり、より好ましくはハロゲン原子またはアシルアミノ基で、特に塩素原子が好ましい。一般式($1 \sim 10$ のカプラーは分子量が $1 \sim 10$ の以下であることが好ましく、 $1 \sim 10$ の以下であることがより好ましく、 $1 \sim 10$ の以下であることがさらに好ましい。

[0119]

一般式(C-3)において、 X_3 は水素原子もしくは X_1 と同様の離脱基であるが、 X_3 として好ましいのはハロゲン原子、アリールオキシ基、アルコキシ基、アリールチオ基 またはアルキルチオ基で、アルコキシ基またはアルキルチオ基がより好ましい。 R_5 はアシル基、オキシカルボニル基、カルバモイル基またはスルファモイル基が好ましく、カルバモイル基またはスルファモイル基がより好ましい。 R_5 として炭素数の和が $1\sim12$ の基が好ましく、より好ましくは炭素数が $2\sim10$ である。 R_6 は水素原子もしくは置換基であるが、置換基としては好ましくはアミド基、スルホンアミド基、ウレタン基またはウレイド基であり、アミド基またはウレタン基がより好ましい。 置換位置としてはナフトール環の 5位または 8位が好ましく、5位がより好ましい。 R_6 として炭素数の和が $2\sim10$ 0 の基が好ましく、より好ましくは炭素数が $2\sim6$ である。一般式($2\sim100$ 0 の力プラーは分子量が $1<2\sim100$ 0 以下であることがさらに好ましい。

20

30

40

50

[0120]

一般式(M - 1)において X_4 は水素原子もしくは X_1 と同様の離脱基あるが、 X_4 と して好ましいのはハロゲン原子、アリールオキシ基、アルコキシ基、アリールチオ基、ア ルキルチオ基またはヘテロ環基で、ハロゲン原子、アリールオキシ基、アリールチオ基ま たはヘテロ環基がより好ましい。ヘテロ環基としてはピラゾール基、イミダゾール基、ト リアゾール基、テトラゾール基、ベンゾイミダゾール基、ベンゾトリアゾール基等のアゾ ール基が好ましく、ピラゾール基がより好ましい。 R ₇ はアルキル基、アリール基または ヘテロ環基で、これらの基は置換基を有していてもよい。好ましくは 2 級もしくは 3 級の アルキル基またはアリール基である。アルキル基としては炭素数が2~14の基が好まし く、より好ましくは炭素数 3 ~ 1 0 の基である。アリール基としては好ましくは炭素数が 6~~1~8~の基で、より好ましくは 6~~1~4~の基である。 R $_8~$ は好ましくはアルキル基、ア リール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基またはヘ テロ環であり、これらの基は置換基を有していてもよい。アルキル基としては2級または 3級のアルキル基が好ましく、より好ましくは3級のアルキル基である。アルキル基とし ては炭素数の和が3~12の範囲であることが好ましく4~8の範囲であることがより好 ましい。アリール基としてはフェニル基が好ましく、置換基を有していてもよいが、炭素 数の和が6~16の範囲であることが好ましく、6~12の範囲であることがより好まし い。アルコキシ基としては炭素数1~8のアルコキシ基が好ましく、より好ましくは炭素 数 1 ~ 4 のアルコキシ基である。アリールオキシ基としては炭素数 6 ~ 1 4 のアリールオ キシ基が好ましく炭素数6~10の基がより好ましい。アルキルチオ基、アリールチオ基 も そ れ ぞ れ ア ル コ キ シ 基 、 ア リ ー ル オ キ シ 基 と 同 様 の 炭 素 数 の 基 が 好 ま し い 。 一 般 式 (M - 1)のカプラーは分子量が600以下であることが好ましく、550以下であることが より好ましく、500以下であることがさらに好ましい。

[0121]

ー般式(M - 2)のカプラーの X_5 、 R_9 および R_{10} で表される基はそれぞれ一般式 (M - 1)のカプラーの X_4 、 R_7 および R_8 で表される基と同様の基で、それぞれの基の好ましい範囲も一般式 (M - 1)のカプラーと同様である。

[0122]

一般式(M・3)において、X。は水素原子もしくはX1と同様の離脱基あるが、X6として好ましいのはアルキルチオ基、アリールチオ基またはヘテロ環基で、より好好ましてはアリールチオ基またはヘテロ環基である。アリールチオ基としてはフェニル基が好けましたアリールチオ基が好ましい。アリールチオ基が好ましい。アリールチオ基が好ましい。アリールチオ基が好ましい。アリールチオ基が好ましい。アリールチオ基が好ましい。アリールチオ基が好ましい。アリール基、アリール基、テトラゾール基、テトリアゾール基、テトリアゾール基、テトリアゾール基、テトリアゾール基、テトリアゾール基、テトリアゾール基、テトリアゾール基、アリール基が好ましく、ピラゾーールスが好ましい。R11としてはアルキル基、アリール基が好ましく、最も好ましいのは炭素数1~8のアルキル基が好ましい。最も好ましいのは炭素数1~8のアルキル基としては炭素数1~8のアルキル基が好ましては炭素数1~8のアルキル基としては炭素数1~8のアルキル基としては炭素数1~8のアルキル基が好ましては炭素数1~10の基が好ましい。アニリノ基としてはハロゲン原子、アミノ基が好ましてはハロゲン原子、アミノ基が好ましい。一般式(M・3)のカプラーは分子量が700以下であることがより好ましく、600以下であることがさらに好ましく、650以下であることがより好ましく、650以下であることがより好ましてはステートであることがより好ましてはステートであることがより好まして、650以下であることがよりないまであることがよりないまであることがよりであることがよりないまであることがよりであることがよりには、ステートを表示している。

[0123]

一般式(Y-1)において、 X_7 は水素原子もしくは X_1 と同様の離脱基あるが、 X_7 として好ましいのはアリールオキシ基、イミド基またはヘテロ環基である。アリールオキシ基としては電子求引性基で置換されたアリールオキシ基が好ましい。イミド基としては環状のイミド基が好ましく、ヒダントイン基、1, 3-オキサゾリジン -2, 5-ジオン基およびコハクイミド基が特に好ましい。イミド基の炭素数の総和は3~15の範囲が好

ましく、より好ましくは4~11の範囲で、さらに好ましくは5~9の範囲である。ヘテロ環基としてはピラゾール基、イミダゾール基、トリアゾール基、ベンゾイミダゾール基がより好ましい。アゾゾール炭素数の総和は3~12の範囲が好ましく、より好ましくは3~10の範囲で、さらに好ましくは3~10の範囲である。R13は好ましくは2級もしくは3級のアルキル基、アリール本がより好ましい。1.アルキルシクロアルキル基、アリールをフロアルキルをである。アルキル基はシクロアルキルをでしてはヘテロ環基である。アルキル基はシクロアルキルをでしてはハロゲン原子、アルコキシをでのなかでも2位にハロゲン原子、アルコキシをであるでルチャンをであることが好ましく、600以下であることが好ましく、650以下であることがより好ましく、600以下であることが好ましい。

[0124]

一般式(Y-2)のカプラーのX $_8$ および R $_{15}$ で表される基はそれぞれ一般式(Y-1)のカプラーのХ $_7$ 、 R $_{14}$ で表される基と同様の基で、それぞれの基の好ましい範囲も一般式(Y-1)のカプラーと同様である。 Z は 5 ないし 7 員の環を形成するために必要な 2 価の基を表し、この環には置換基があってもよいし、別の環が縮環していてもよい

[0125]

一般式(Y-2)のなかでも好ましいのは一般式(Y-3)で表されるカプラーである

一般式(Y-3)のカプラーにおいて、 X_9 は一般式(Y-1)の X_7 と同義で、好ましい範囲も同じである。 R_{16} は好ましくはハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アシルオキシ基、アシルアミノ基、アルコキシカルボニル基、スルホンアミド基、シアノ基、スルホニル基、スルファモイル基、カルバモイル基またはアルキルチオ基で炭素数 $1\sim4$ 0 置換基であることがより好ましい。 n は好ましくは $0\sim3$ 0 を数で、より好ましくは $0\sim2$ 、さらに好ましくは $0\sim1$ 、最も好ましくは 0である。 R_{17} は好ましくは R_{16} と同様の基で、より好ましくは N1 ロゲン原子、アルキル基、アルコキシカルボニル基、スルファモイル基、スルアシルアミノ基、スルホンアミド基、アルコキシカルボニル基、スルファモイル基、スルホニル基である。特に N1 H基に対してオルト位にハロゲン原子、アルコキシ基またはアルキルチオ基である R_{17} が置換されていることがより好ましい。最も好ましいのはアルキルチオ基である。一般式(Y-3)のカプラーは分子量が N5 0 以下であることが好ましく、N6 5 0 以下であることがさらに好ましい。

以下に本発明のカプラーの具体例を挙げるが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0126]

10

20

【化50】

$$(C-I-1)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$CN$$

$$COO$$

$$N$$

$$N$$

$$N$$

$$N$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$(C-I-2)$$

$$C_4H_9(t)$$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$

[0 1 2 7]

10

【化51】

$$(C-I-3)$$

$$\begin{array}{c|c} C_4H_9(t) \\ \hline \\ CN \\ \hline \\ COO \\ \hline \\ NH \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \hline \\ CH_3 \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \hline \\ \end{array}$$

(C-I-4)

$$C_{4}H_{9}(t)$$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$

(C-I-5)

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$CN$$

$$COO$$

$$NH$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

[0 1 2 8]

10

20

【化52】

$$\begin{array}{c|c} (C-I-6) & C_4H_9(t) \\ \hline \\ CN & COO \\ \hline \\ NH & C_4H_9(t) \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{OCO} & \text{N} & \text{C}_4\text{H}_9(t) \\ \text{CH}_3\text{OCO} & \text{N} & \text{N} & \text{C}_4\text{H}_9(t) \\ \text{CH}_3\text{OCO} & \text{N} & \text{C}_4\text{H}_9(t) \\ \end{array}$$

[0 1 2 9]

10

【化53】

$$(C-I-9)$$

$$C_4H_9(t)$$

$$CN$$

$$COO$$

$$N$$

$$N$$

$$N$$

$$C_4H_9(t)$$

$$C_4H_9(t)$$

$$(C-I-10)$$

$$CH_3SO_2$$
 COO $C_4H_9(t)$ CH_3 $C_4H_9(t)$ $C_4H_9(t)$

$$(C-I-11)$$

$$C_4H_9(t)$$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$

[0 1 3 0]

10

20

30

【化54】

(C-I-12)

$$\begin{array}{c|c} C_4H_9(t) \\ \hline \\ O \\ \hline \\ N \\ \hline \\ O \\ \hline \\ NH \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \hline \\ O \\ \hline \\ NHCOCH_3 \\ \hline \\ \end{array}$$

(C-I-13)

[0 1 3 1]

20

$$C_2H_5$$
 C_1
 C_2H_5
 C_1
 C_1
 C_1
 C_1

$$(C-II-2)$$

$$CI \longrightarrow C_2H_5$$

$$C_2H_5 \longrightarrow C_5H_{11}(t)$$

$$C_2H_5 \longrightarrow C_5H_{11}(t)$$

$$(C-II-3)$$
 $(C-II-4)$

$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{CI} \end{array} \text{NHCO-} \\ \begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{NHCOC}_3 \text{H}_7 \\ \text{CONH} \\ \text{CI} \end{array}$$

[0132]

【化56】

(C-II-5)

(C-11-6)

$$C_4H_9CHCONH$$
 C_1
 C_2H_5
 C_1
 C_2H_5

$$(C-11-7)$$

【 0 1 3 3 】 【化 5 7 】

(C-11-8)

(C-11-9)

$$CI$$
 OH
 $NHCO$
 C_2H_5
 OC_6H_{13}

(C-II-10)

10

20

30

40

【 0 1 3 4 】 【化 5 8 】

 $(C-III-1) \qquad (C-III-2)$

(C-III-3) (C-III-4)

$$\begin{array}{c|c} OH & CONH & OH \\ \hline \\ OC_6H_{13} & CH_3 & NH \\ \hline \end{array}$$

[0135]

【化59】

(C-111-5)

$$C_4H_9(i)O$$
NH
 $CONH-C_6H_{13}$

(C-III-6)

$$C_3H_7(i)O$$
 NH
 CI

(C-111-7)

$$C_3H_7(i)O \qquad NH \qquad SCH_2COOC_6H_{13}$$

[0 1 3 6]

10

20

30

40

30

40

【化60】

$$(C-111-8)$$

(C-111-9)

[0137]

【化61】

$$(M-I-1)$$

20

(M-I-2)

(M-1-3)

[0138]

【化62】

$$(M-I-4)$$

$$C_4H_9(t)$$
 N
 CH_3O
 CH_3

$$(M-I-6)$$

[0139]

30

10

【化63】

$$(M-1-7)$$

[0140]

10

【化64】

$$(M-I-10)$$

$$\begin{array}{c|c} C_4H_9(t) & C_4H_9(t) \\ \hline \\ S & N \\ \hline \\ OCH_3 & HN \\ \hline \\ (M-I-1\ 2\,) & C_2H_5 \\ \hline \\ NHCOCHC_4H_9(t) & NHCOCHC_4H_9(t) \\ \hline \\ \end{array}$$

[0141]

10

【化65】

(M-II-1)

(M-11-2)

(M-11-3)

(M-II-4)

【 0 1 4 2 】 【化 6 6 】

$$(M-III-1)$$

$$C_7H_{15}CONH$$

$$N_NO$$

$$CI$$

$$CI$$

$$\begin{array}{c} \text{CI} & \text{O-C}_2 \text{H}_5 \\ \text{C}_4 \text{H}_9(\text{t}) \text{CONH} & \text{N}_{\text{N}} \text{O} & \text{C}_4 \text{H}_9(\text{t}) \\ \text{CI} & \text{CI} & \text{CI} \\ \end{array}$$

50

40

20

【 0 1 4 3 】 【化 6 7 】 (M—III—3)

$$C_{13}H_{27}CONH$$

$$C_{13}H_{27}CONH$$

$$C_{13}H_{27}CONH$$

$$C_{13}H_{27}CONH$$

$$C_{13}H_{27}CONH$$

$$C_{14}H_{9}$$

$$C_{15}H_{17}(t)$$

$$C_{15}H_{17}(t)$$

(M-III-4)

$$C_7 H_{15} CONH$$

[0 1 4 4]

【化68】

(M-111-5)

$$C_4H_9(t)$$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$

(M-111-6)

$$C_7H_{15}CONH$$
 N_N
 O
 CI
 CI
 CI

【 0 1 4 5 】 【 化 6 9 】

(M-III-7)

$$(M-III-8)$$

$$C_7H_{15}CONH$$
 $SC_{12}H_{25}$ N O CI CI

[0146]

10

20

【化70】

$$(M-111-9)$$

$$CH_3$$
 S $C_4H_9(t)$ CH_3 S $CONHC_8H_{17}$

$$(M-III-10)$$

$$\begin{array}{c|c} CI & O & C_4H_9 \\ \hline & N & O & C_4H_9(t) \\ \hline & CI & CI & CI \\ \hline & CI & CI \\ \hline & CI & CI \\ \hline \end{array}$$

[0 1 4 7] 【化71】

$$(M-III-11)$$

$$C_6H_{13}OCO$$
 C_4H_9
 C_4H_9
 C_4H_9
 C_4H_9
 C_4H_9
 C_4H_9
 C_4H_9
 C_4H_9

$$(M-III-12)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$
 $C_{12}H_{25}SO_{2}NH$
 $C_{12}H_{25}SO_{2}NH$
 $C_{12}H_{25}SO_{2}NH$
 $C_{13}H_{25}SO_{2}NH$
 $C_{14}H_{9}(t)$

10

20

30

40

【 0 1 4 8 】 【化 7 2 】

(Y-I-1)

$$(Y-I-2)$$

$$\begin{array}{c|c}
O & O & CI \\
\hline
NH & NH & NHCOCHC_4H_9 \\
CH_3 & OCH_3 & C_2H_5
\end{array}$$

$$(Y - I - 3)$$

[0 1 4 9]

10

【化73】

$$(Y-I-4)$$

$$(Y-I-5)$$

$$(Y - I - 6)$$

[0 1 5 0]

【化74】

$$(Y - I - 7)$$

$$(Y - I - 8)$$

10

【化75】

(Y-I-10)

(Y-I-11)

$$\begin{array}{c|c} & & & CI \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & &$$

(Y-I-12)

[0 1 5 2]

10

20

【化76】 (Y-II-1)

(Y-11-2)

$$\begin{array}{c|c} O & CH_3O \\ \hline N & O & CH_3O \\ \hline N & NH & O \\ \hline CH_3 & N & O \\ \hline CH_3CH_3 & CH_3CH_3CH_3 & CH_3CH_3 &$$

[0153]

【化77】

(Y-III-1)

(Y-111-2)

(Y-111-3)

[0 1 5 4]

10

20

【化78】

(Y-III-4)

(Y-III-5)

[0 1 5 5]

10

【化79】

(Y-111-6)

(Y-111-7)

(Y-III-8)

[0156]

10

20

【化80】

(Y-111-9)

(Y-III-10)

[0157]

上記の他に、特開2004-4439に記載の化合物No. С Р 101~ С Р 117、 CP201~CP220、およびCP301~CP331なども本発明に用いることが出 来る。

[0158]

本 発 明 の カ プ ラ ー は オ イ ル 乳 化 物 あ る い は 固 体 微 粒 子 分 散 物 と し て 、 例 え ば ゼ ラ チ ン や ポリマーラテックスをバインダーとした塗布膜として用いることができる。このときの塗 布量は、好ましくは 1×10^{-6} モル / m 2 ~ 1×10^{-2} モル / m 2 が好ましく、さら に好ましくは 1 × 1 0 ⁵ モル / m² ~ 1 × 1 0 ³ モル / m² で使用することである。

[0159]

(不活性坦体)

本発明に用いられる不活性坦体(基質)は坦持する抗体蛋白を含むメンブレンや固定層 に拡散せず、生成した複合体がメンブレンや固定層に固定もしくは拡散するのを妨害する ことのない不活性な材料が好ましい。

本発明に用いられる不活性坦体としては、例えば、ニトロセルロースが挙げられる。

本発明に用いられる不活性坦体が発色した色素を観察する背景となる場合は、白色の光 反射性基質であることが好ましく、また、不活性坦体を通りして発色した色素を観察する 場合は、透明基質であることが好ましい。

【実施例】

[0160]

以下、本発明を実施例によって具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるもの ではない。

[0161]

実施例1

3 発色シートA~Eの作製

表1に記載の本願の還元剤もしくは比較用還元剤、Cp、色像安定剤(ST-1)1. 3 g、色像安定剤(ST-2)0.22g、色像安定剤(ST-3)1.4 gを溶媒(S 10

20

30

40

O L - 1) 6 . 7 g、溶媒(SOL - 2) 6 . 7 g および溶媒(酢酸エチル) 1 9 g に溶 解し、この液を1.0gのドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウムを含む25質量%のゼ ラチン水溶液 8 4 m L と混合して、高速攪拌乳化機 (ディゾルバー)で乳化分散し、さら に水を加えて230gの乳化分散物A~Eを作製した。

得られたそれぞれの乳化分散物とゼラチン水溶液を加えて塗布溶液とし、以下の組成(1mm~あたりの塗布量として表した)となるようにトリアセチルセルロース(TAC) 支持体上に塗布した。これを5mmx18mmのサイズに裁断し、発色シートA~Eを作 製した。

[0162]

C D - 1

C P - 1

S T - 1

S T - 2

S T - 3

S O L - 1

S O L - 2

ゼラチン

H - 1

[0163]

【表1】

表 1	に記載	
表 1	に記載	

0.079g

0 . 0 1 3 3 g

0.085g

0 . 4 1 g

0 . 4 1 g

2 . 2 g

0.026g

発色シートNo.	乳化分散物No	還元剤	塗布量	カプラー	塗布量	備考
Α	A	CD-1	0. 132g	Cp−1	0. 270g	本発明
В	В	CD-1	0. 132g	Cp−2	0. 205g	本発明
С	C	CD-2	0. 146g	Cp-2	0. 205g	本発明
D	D	TCD-1	0. 163g	Cp−1	0. 270g	比較例
E	Е	TCD-2	0. 153g	Cp−1	0. 270g	比較例

[0164]

20

20

30

40

【化 8 1 】 C D — 1

CD-2

TCD-1

TCD-2

CP-2

【 0 1 6 5 】 【 化 8 2 】

ST-1

ST-2

ST-3

[0166]

SOL-2

H-1

$$O=P-(O-\sqrt{2})_3$$

[0167]

2. hCG検出イムノクロマトキットの作製

[0168]

(1) h C G 検出イムノクロマトキットの作製

(1-1)抗 h C G 抗体修飾銀コロイドの作製

直径 8 0 n m 銀コロイド溶液 (E M . S C 8 0 、 B B I 社) 9 0 m L を 8 0 0 0 G 、 4 、 1 5 分遠心(himacCF16RX、日立)し上精を取り除くことで9mlにまで 濃縮した。この銀コロイド溶液に20mMホウ酸バッファー(pH9.0)1mLを加え ることでpHを調整した銀コロイド溶液に、60μg/mLの抗hCGモノクローナル抗 体(Anti-hCG 5008 SP-5、Medix Biochemica社、等 電 点 = 7 . 4)溶液 1 m L を 加 え 攪 拌 し た 。 1 0 分 間 静 置 し た 後 、 1 質 量 % ポ リ エ チ レ ン グリコール (P E G M w . 2 0 0 0 0 、品番 1 6 8 - 1 1 2 8 5 、和光純薬)水溶液を 5 5 0 μ L 加え攪拌し、続いて 1 0 質量 % 牛血清アルブミン (B S A F r a c t i o n V、品番A-7906、SIGMA)水溶液を1.1mL加え攪拌した。この溶液を80 00G、4、30分遠心(himacCF16RX、日立)した後、1mL程度を残し て上清を取り除き、超音波洗浄機により銀コロイドを再分散した。この後、20mLの銀 コロイド保存液 (2 0 m M Tris - H C 1 バッファー (p H 8 . 2) , 0 . 0 5 質量 % P E G (M w . 2 0 0 0 0) , 1 5 0 m M N a C l , 1 質量% B S A , 0 . 1 質量% N a N 。)に分散し、再び 8 0 0 0 G 、 4 、 3 0 分間遠心した後、 1 m L 程度を残して 上清を取り除き、超音波洗浄機により銀コロイドを再分散し、抗体修飾銀コロイド(80 nm)溶液を得た。

[0169]

(1-2)銀コロイド抗体保持パットの作製

(1-1)で作製した各抗体修飾銀コロイドを、銀コロイド塗布液(20mM Tris-Hclバッファー(pH8.2),0.05質量%PEG(Mw.20000),5質量%スクロース)及び水により希釈した。その際、光路長1cmの条件で455nmの単色光により光学濃度を測定し、1.25となるように希釈した。この溶液を、8mm×150mmに切ったグラスファイバーパッド(Glass Fiber Conjugate Pad、ミリポア社)1枚あたり0.8mLずつ均一に塗布し、一晩減圧乾燥し、銀コロイド抗体保持パッドを得た。

[0 1 7 0]

(1-3)抗体固定化メンブレン(クロマトグラフ担体)の作製

25mm×200mmに切断したニトロセルロースメンブレン(プラスチックの裏打ちあり、HiFlow Plus HFl20、ミリポア社)に関し以下のような方法により抗体を固定し抗体固定化メンブレンを作製した。メンブレンの長辺を下にし、下から8mmの位置に、0.5mg/mLとなるように調製した固定化用抗hCGモノクローナル抗体(Anti-Alpha subunit 6601 SPR-5、Medix Biochemica社、等電点=7.4)溶液をインクジェット方式の塗布機(BioDot社)を用いて幅1mm程度のライン状に塗布した。同様に、下から12mmの位置に、0.5mg/mLとなるように調製したコントロール用抗マウスIgG抗体(抗マウスIgG(H+L),ウサギF(ab')2,品番566-70621、和光純薬)溶液をライン状に塗布した。塗布したメンブレンは、温風式乾燥機で50、30分間乾燥した

10

20

30

40

。ブロッキング液(0.5質量%カゼイン(乳由来、品番030-01505、和光純薬)含有50 mMホウ酸バッファー(pH8.5))500mLをバットに入れ、そのまま30分間静置した。その後、同様のバットに入れた洗浄・安定化液(0.5質量%スクロースおよび0.05質量%コール酸ナトリウムを含む50mM Tris-HCl(pH7.5)バッファー)500mLに移して浸し、そのまま30分間静置した。メンブレンを液から取り出し、室温で一晩乾燥し、抗体固定化メンブレンとした。

[0171]

(1-4)イムノクロマトグラフキットの作製

バック粘着シート(ARcare9020、ニップンテクノクラスタ社)に、(1-3)で作製した抗体固定化メンプレンを貼り付けた。その際メンプレン長辺側のうち、抗トCG抗体ライン側を下側とする。抗体固定化メンプレンの下側に約2mm重なるようにに1・2)で作製した銀コロイド抗体保持パッドを貼り付け、約4mm重なるようにて銀コロイド抗体保持パッド下側に試料添加パッド(18mm×150mmに切ったグラスイバーパッド(G1ass Fiber Conjugate Pad、ミリポア社)で乗れて貼り付けた。さらに、抗体固定化メンプレンの上側には約5mm重なるファイバッド(80mm×150mmに切ったセルロース・グラス膜(CF6、ワットとつと、1)を重ねて貼り付けた。これら重ね張り合わせた部材を、部材の長辺側を5mm幅になるように短辺に平行にギロチン式カッター(CM4000、ニップンテクノクラスタ社)切断していくことで、5mm×55mmのイムノクロマト用ストリップを作製した。これらをプラスチックケース(ニップンテクノクラスタ社)に入れ、試験用イムノクロマトキットとした。

[0172]

(1-5)現像液の作製

リン酸水素カリウム46、 亜硫酸カリウム0.5gを含む水溶液に水酸化カリウムを加えてpH12.8のバッファー水溶液1Lを調製し、現像処理液とした。

[0173]

- (2)検出ラインでのシグナル増幅
- (2-1)検出ラインでの抗体修飾金属コロイドの吸着処理

1 質量% B S A を含む P B S バッファーに h C G (リコンビナント h C G R - 5 0 6 、ロ・ト製薬(株)製)を溶解し、各濃度の試験用 h C G 溶液を各試験用イムノクロマトキットの試料添加パッドに 1 0 0 μ L 滴下し、 1 0 分静置した。

[0174]

(2-2)発色シートおよび現像液によるシグナル増幅

(2-1)の処理後のイムノクロマトキットのケースからメンブレンを取り出し、さらに吸水パットを取り除き、新たな吸水パットとして5×20mm(Cellulose Fiber Sample Pad、ミリポア社))を取り除いた場所に3枚をセロハンテープで付けた。検出ライン部に発色シートを重ね、その重ねた部位を2枚のアクリル板で挟み固定した。このメンブレンを、現像液9mlに30質量%の過酸化水素水を混合した液を200µL入れたマイクロチューブ(ビーエム機器(株)、BM4020)に検体滴下部が液に漬かるように立てかけた。立てかけた時点を0分として10分後に取り出し、発色シートを剥がし1質量%酢酸溶液に1分間浸すことで発色反応を停止させた。

[0175]

(実施例2)

(1-1)で示した抗hCG抗体修飾銀コロイドの作製において、濃縮した銀コロイドの代わりとして、直径 5 0 n m金コロイド溶液(EM.GC 5 0 、BBI社) 9 m L に 5 0 m M $\,$ K H $_2$ P O $_4$ バッファー(p H 7.0) 1 m L を加えることでpHを調整した金コロイド溶液に、 5 0 μ g / m L の抗hCGモノクローナル抗体溶液 1 m L を加え攪拌したこと以外は同様にして、イムノクロマトキットを得た。ただし、金コロイド抗体保持パッドの作製における金コロイド塗布液は、光路長 1 c m の条件で 5 2 0 n m の単色光によ

10

20

30

40

り光学濃度を測定し、1.5となるように希釈して作製したものを使用した。 次いで、実施例1と同様に検出ラインでのシグナル増幅処理を実施した。

[0176]

(実施例3)(比較例)

実施例1同様に抗体修飾銀コロイドを標識としたイムノクロマトキットを作製した。得られたイムノクロマトキットを用いて実施例1と同様に検出ラインでの検出を行った。但し、実施例1で行った発色シートおよび現像液によるシグナル増幅処理を施さなかった。

[0177]

(実施例4)(比較例))

実施例2同様に抗体修飾金コロイドを標識としたイムノクロマトキットを作製した。得られたイムノクロマトキットを用いて実施例1と同様に検出ラインでの検出を行った。但し、実施例1で行った発色シートおよび現像液によるシグナル増幅処理を施さなかった。

[0178]

< 検出結果 >

実施例および比較例で得られたメンブレンの検出ラインに接した発色シートの部位もしくはメンブレンの検出ラインを、通常の明るさの蛍光灯を照明とした室内で目視観察した。得られた各イムノクロマトキットの評価結果を表2に示した。

表中、判定基準は下記に従った。

:コントロール(hCG濃度0)の場合と明確に識別できる。

×:コントロールとの識別ができない。

[0179]

【表2】

実験No	標證種	乳化物種。	試験用hCG濃度(pg/ml)					備考	
			200	60	20	6	2	0.6	
実施例1	銀コロイド	Α	0	0	0	0	×	×	本発明
		В	0	0	0	0	0	×	本発明
		С	0	0	0	0	0	×	本発明
		۵	0	×	×	×	×	×	比較例
		E	0	×	×	×	×	×	比較例
	金コロイド	А	0	0	0	×	×	×	本発明
		В	0	0	0	0	×	×	本発明
実施例2		С	0	0	0	0	×	×	本発明
		D	0	0	×	×	×	×	比較例
		E	0	0	×	×	×	×	比較例
実施例3 (比較例)	銀コロイド	А	0	×	×	×	×	×	比較例
実施例4 (比較例)	金コロイド	А	0	0	×	×	×	×	比較例

[0180]

上記表に示されるように、本発明の発色シートを用いてシグナル増幅処理をすることで、少ない抗原(hCG)量でも検出できた(検出感度を増加できた)。特に、銀コロイドを標識とした場合に検出感度増加が大きかった。また、還元剤のなかで本発明の一般式(I)で表される還元剤が顕著な効果を示すことがわかった。

従って、本発明により極めて検出感度が高い免疫学的検出方法が得られる。

30

20

10

フロントページの続き

(72)発明者 森 幹永

神奈川県南足柄市中沼 2 1 0 番地 富士フイルム株式会社内 F ターム(参考) 2G054 AA07 AB04 BB02 CA21 CE01 EA06



专利名称(译)	免疫学的検出方法					
公开(公告)号	JP2009168681A	公开(公告)日	2009-07-30			
申请号	JP2008008368	申请日	2008-01-17			
[标]申请(专利权)人(译)	富士胶片株式会社					
申请(专利权)人(译)	富士胶片株式会社					
[标]发明人	大関勝久 森幹永					
发明人	大関 勝久 森 幹永					
IPC分类号	G01N33/532 G01N33/543 G01N33/535 G01N33/577 G01N21/78					
FI分类号	G01N33/532.Z G01N33/543.541.Z G01N33/535 G01N33/577.B G01N21/78.Z					
F-TERM分类号	2G054/AA07 2G054/AB04 2G054/BB02 2G054/CA21 2G054/CE01 2G054/EA06					
代理人(译)	中岛敦福田浩					
外部链接	Espacenet					

摘要(译)

要解决的问题:提供简单,快速,高灵敏度的免疫检测方法。解决方案:免疫学检测方法包括以下步骤:(a)处理能够特异性识别样本中的分析对象的第一蛋白质Y,用标记包含金属的标签或包含样本的样本装饰以形成包含样本的复合物分析对象和Y;(b)将步骤中产生的复合物与含有不形成复合物的标记的第一蛋白质Y与分析对象分离;(c)使过氧化物,还原剂CD和着色材料Cp作用于复合物;(d)检测由CD和Cp产生的色素。在式(I)中,CD是由式(I)表示的化合物:R 11 -NH-NH-XR 12 ,其中R 11 是可以包含取代基的芳基或杂环基,R 12 是烷基,链烯基,芳基或可以包含取代基的杂环基,X是-SO2 - , - CO - , - COCO - , - CO-O - , - CO-O (R 13) - , - COCO-O - , - COCO-N(R 13) - ,其中R 13 是氢原子或选自引用的基团中的基团作为R12。 Ž

