



(19) 中華民國智慧財產局

(12) 發明說明書公開本

(11) 公開編號：TW 201224115 A1

(43) 公開日：中華民國 101 (2012) 年 06 月 16 日

(21) 申請案號：099142766

(22) 申請日：中華民國 99 (2010) 年 12 月 08 日

(51) Int. Cl. : **C09K11/08 (2006.01)**

(71) 申請人：國立交通大學 (中華民國) NATIONAL CHIAO TUNG UNIVERSITY (TW)
新竹市大學路 1001 號

(72) 發明人：陳登銘 CHEN, TENG MING (TW) ; 郭德文 KUO, TE WEN (TW)

(74) 代理人：蘇建太；陳聰浩；蘇清澤

申請實體審查：有 申請專利範圍項數：17 項 圖式數：11 共 26 頁

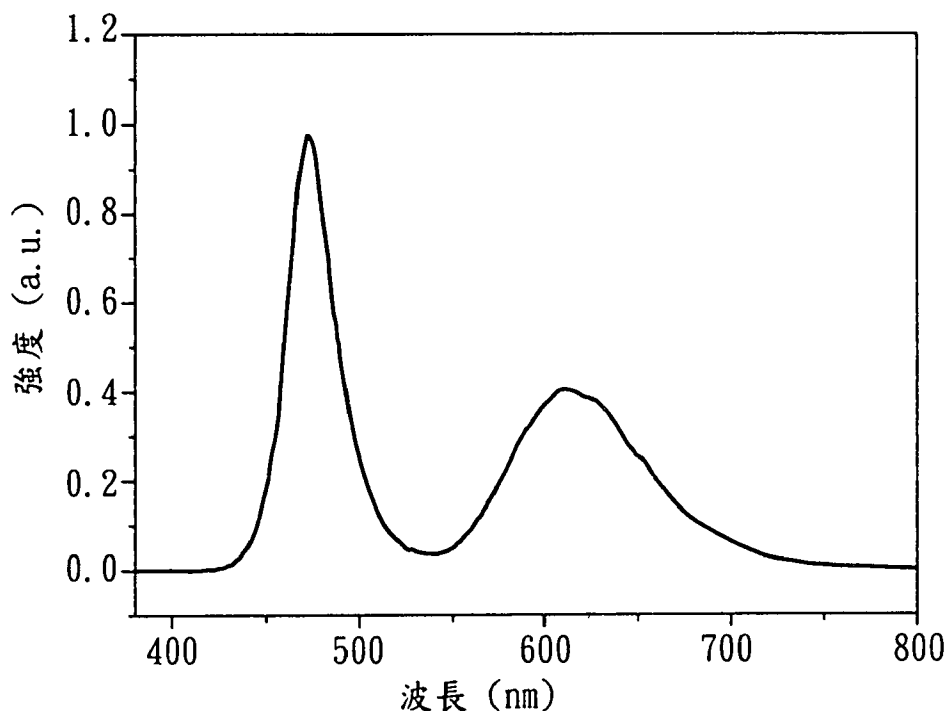
(54) 名稱

螢光材料及使用其之發光裝置

PHOSPHORS AND LIGHT EMITTING DEVICE USING THE SAME

(57) 摘要

本發明係有關於一種新穎螢光材料，其化學式如下： $(A_{1-x}M_x)_8D_{12}O_{24}S_2$ ，其中，x、A、M 及 D 定義如說明書中所述。此外，本發明更提供使用上述新穎螢光材料之發光裝置。



發明專利說明書

(本說明書格式、順序，請勿任意更動，※記號部分請勿填寫)

※申請案號：99142766

※申請日：99.12.8 ※IPC 分類：C09K11/08 (2006.01)

一、發明名稱：(中文/英文)

螢光材料及使用其之發光裝置

Phosphors and Light Emitting Device Using the Same

二、中文發明摘要：

本發明係有關於一種新穎螢光材料，其化學式如下：

$(A_{1-x}M_x)_8D_{12}O_{24}S_2$ ，其中，x、A、M及D定義如說明書中所述。此外，本發明更提供使用上述新穎螢光材料之發光裝置。

三、英文發明摘要：

The present invention relates to novel phosphors, which are represented by a formula of $(A_{1-x}M_x)_8D_{12}O_{24}S_2$, wherein x, A, M and D are defined the same as the specification. In addition, the present invention further provides a light emitting device using the above novel phosphors.

四、指定代表圖：

(一)本案指定代表圖為：圖 (10) 。

(二)本代表圖之元件符號簡單說明：無。

五、本案若有化學式時，請揭示最能顯示發明特徵的化學式：

$(A_{1-x}M_x)_8D_{12}O_{24}S_2$ ，其中 x 、 A 、 M 及 D 定義如說明書中所述。

六、發明說明：

【發明所屬之技術領域】

本發明係關於一種新穎螢光材料及使用其之發光裝置，尤指一種適用於藍光或紫外光激發之新穎螢光材料及使用其之發光裝置。

【先前技術】

螢光粉被應用在照明及顯示產品上，已達半個世紀之久，其中最廣為使用之螢光燈即是使用水銀輝線作為激發源，以激發螢光粉放出可見光。螢光燈可透過調配塗料來產生所需要的光色，其光輸出的色溫及演色性相當寬廣，故螢光燈的應用相當廣泛。然而，目前最常使用之三色螢光粉通常需使用蘊藏量有限且價格高昂之烯土元素(如Eu、Ce、Tb等)作為原料，故目前常用之三色螢光粉存有價格高之問題。

此外，近來積極研發之白光LED因具有發光效率高、功耗低、壽命長、環保等傳統照明光源無法比擬的優勢，因此被認為是取代螢光燈最具潛力的照明光源。目前白光LED主要有以下三種發光方式：第一種是以紅藍綠三色發光二極體晶粒組成之白光發光模組；第二種則係以藍光發光二極體激發黃色YAG螢光粉，以產生白光；第三種則是以紫外光發光二極體激發透明光學膠中均勻混合之藍色、綠色、紅色螢光粉，以得到三波長之白光。

目前市面上之白光發光二極體大多係採用上述第二種的發光方式，但其已被日亞化學(Nichia)取得專利保護。據此，為了規避日亞化學相關的專利壁壘，勢必於關鍵材料上獲得突破。

【發明內容】

本發明之主要目的係在提供一種新穎之螢光材料，其可使用非稀土族元素作為活化中心，以解決習知水銀輝線激發螢光粉使用稀土元素造成製備成本高昂之問題，另一方面，其亦可使用稀土族元素作為活化中心，以應用於不含汞之發光裝置(如發光二極體)中。

為達成上述目的，本發明提供一種螢光材料，其化學式如下： $(A_{1-x}M_x)_8D_{12}O_{24}S_2$ ，其中， $0 < x < 1$ ；A係選自由Mg、Ca、Sr、Ba、Zn及其組合所組之群組；M係選自由Mn、Cu、Ag、Pb、Sb、Sn、Bi、Eu、Ce、Tb、Sm、Pr、Y、La、Gd、Lu、Sc、Nd、Pm、Dy、Ho、Er、Tm、Yb及其組合所組之群組；且D係選自由B、Al、Ga、In及其組合所組之群組。

於本發明之一態樣中，A可為Ca、Sr或其組合，且M可為Mn，其中較佳為 $0 < x < 0.05$ ，更佳為 $0.0025 \leq x \leq 0.02$ 。於此態樣中，該類螢光材料係以過渡金屬元素作為活化中心，其可藉由紫外光激發放光，相較於習知使用稀土元素之水銀輝線激發螢光粉，該類螢光材料具有製作成本較低廉之優勢。更具體地說， $(Ca_{1-x}Mn_x)_8Al_{12}O_{24}S_2$ 可作為藍光螢

光材料，而 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 則可作為綠光螢光材料，兩者皆可藉由紫外光(約250nm至300nm)激發而放光，故可應用於紫外光激發之發光裝置中。

於本發明之另一態樣中，A可為Sr，且M可為Eu，其中較佳為 $0 < x < 0.3$ ，更佳為 $0.02 \leq x \leq 0.14$ 。於此態樣中，該類螢光材料係以稀土元素作為活化中心，其可藉由藍光激發(約420nm至490nm)放光，故可應用於不含汞之發光裝置(如發光二極體)中，尤其，該類螢光材料可與藍光結合而放出白光，俾可取代日亞化學(Nichia)所提出之YAG螢光粉。

此外，本發明更將上述之螢光材料應用於發光裝置中。據此，本發明提供一種發光裝置，其包括：一激發單元，其係用於提供一激發光；以及一螢光材料層，其經該激發光照射後能放出可見光，其中該螢光材料層包括如下化學式所示之螢光材料： $(\text{A}_{1-x}\text{M}_x)_8\text{D}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ ，其中， $0 < x < 1$ ；A係選自由Mg、Ca、Sr、Ba、Zn及其組合所組之群組；M係選自由Mn、Cu、Ag、Pb、Sb、Sn、Bi、Eu、Ce、Tb、Sm、Pr、Y、La、Gd、Lu、Sc、Nd、Pm、Dy、Ho、Er、Tm、Yb及其組合所組之群組；且D係選自由B、Al、Ga、In及其組合所組之群組。

本發明提供之一態樣係使用紫外光激發單元作為激發單元，其波長範圍可約為250 nm至300 nm，其中A可為Ca、Sr或其組合，且M可為Mn。於此態樣中，較佳為 $0 < x < 0.05$ ，更佳為 $0.0025 \leq x \leq 0.02$ 。更具體地說，此態樣所提供之發光裝置可使用 $(\text{Ca}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 及

$(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 分別作為藍光螢光材料及綠光螢光材料。在此，該紫外光激發單元可為任何習知可放出紫外光之裝置，舉例而言，該紫外光激發單元可包括：一容置本體，其設有一陰極電極及一陽極電極，且該螢光材料層係設置於該容置本體之內壁上；以及一放電媒介，容置於該容置本體中，用以放出該激發光。

於本發明中，該容置本體可為一透光密封管體，而放電媒介可包括汞及惰性氣體。

本發明提供之另一態樣則係使用藍光激發單元作為激發單元，其波長範圍可約為420 nm至490 nm，其中A可為Sr，且M可為Eu。於此態樣中，較佳為 $0 < x < 0.3$ ，更佳為 $0.02 \leq x \leq 0.14$ 。在此，該藍光激發單元可為任何習知可放出紫外光之裝置，舉例而言，該藍光激發單元可包括：一承載元件，其設有一陰極電極及一陽極電極；一藍光發光元件，係設置於該承載元件上，並與該陰極電極及該陽極電極電性連接，且該螢光材料層係覆蓋該藍光發光元件

於本發明中，該承載元件並無特殊限制，其舉例可為封裝腳座或電路基板。此外，藍光發光元件並無特殊限制，其舉例可為藍光LED晶片。

綜上所述，本發明提供之新穎螢光材料可使用非稀土族元素作為活化中心，以應用於紫外光激發之發光裝置(如螢光燈)中，解決習知水銀輝線激發螢光粉使用稀土元素造成製備成本高昂之問題，另一方面，其亦可使用稀土族元

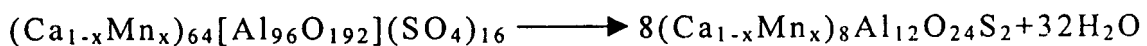
素作為活化中心，以應用於不含汞之發光裝置(如發光二極體)中，取代日亞化學(Nichia)所提出之YAG螢光粉。

【實施方式】

以下係藉由特定的具體實施例說明本發明之實施方式，熟習此技藝之人士可由本說明書所揭示之內容輕易地了解本發明之其他優點與功效。惟需注意的是，以下圖式均為簡化之示意圖，圖式中之元件數目、形狀及尺寸可依實際實施狀況而隨意變更，且元件佈局狀態可更為複雜。本發明亦可藉由其他不同的具體實施例加以施行或應用，本說明書中的各項細節亦可基於不同觀點與應用，在不悖離本發明之精神下進行各種修飾與變更。

製備例1~5

依下表1所示之化學計量秤取碳酸鈣、硫酸鈣、氧化鋁、氧化錳均勻混合後研磨10分鐘，放入坩堝中再置入高溫爐，空氣下約1100°C~1400°C燒結約4~8小時後，製得 $(Ca_{1-x}Mn_x)_{64}[Al_{96}O_{192}](SO_4)_{16}$ 。取出上述材料研磨5分鐘，再於氫氣還原氣氛下約800°C~1000°C燒結約4~8小時後，即可獲得本實施例之螢光材料： $(Ca_{1-x}Mn_x)_8Al_{12}O_{24}S_2$ 。其反應式如下：



《表1》

	x	CaCO ₃ : CaSO ₄ : Al ₂ O ₃ : MnO (莫耳比)			
		CaCO ₃ (g)	CaSO ₄ (g)	Al ₂ O ₃ (g)	MnO (g)

製備例 1	0.0025	47.84 : 16 : 48 : 0.16			
		0.4784	0.2176	0.4896	0.001125
製備例 2	0.005	47.68 : 16 : 48 : 0.32			
		0.4768	0.2176	0.4896	0.00225
製備例 3	0.01	47.36 : 16 : 48 : 0.64			
		0.4736	0.2176	0.4896	0.0045
製備例 4	0.015	47.04 : 16 : 48 : 0.96			
		0.4704	0.2176	0.4896	0.00675
製備例 5	0.02	46.72 : 16 : 48 : 1.28			
		0.4672	0.2176	0.4896	0.009

使用 Bruker AXS D8 Advance 機型 X 光繞射儀，光源為銅靶(電子束打到銅靶，銅靶再發射出特性 X 光)，對實施例 1 至 5 所製得之螢光材料進行 X 光繞射分析。 $(Ca_{1-x}Mn_x)_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料之 X 光繞射圖譜如圖 1 所示(圖 1 之上圖係顯示 $(Ca_{0.99}Mn_{0.01})_8Al_{12}O_{24}S_2$ 之訊號峰，圖 1 之下圖係顯示 $Ca_8Al_{12}O_{24}S_2$ 之訊號峰，其他摻雜量(x 為 0.0025、0.005、0.015 及 0.02) 螢光材料之 X 光繞射圖譜皆與圖 1 之上圖一致)。

製備例 6~12

依下表 2 所示之化學計量秤取碳酸鋇、硫酸鋇、氧化鋁、三氧化二鎔均勻混合後研磨 10 分鐘，放入坩堝中再置入高溫爐，空氣下約 $1100^{\circ}C \sim 1400^{\circ}C$ 燒結約 4~8 小時後，製得 $(Sr_{1-x}Eu_x)_{64}[Al_{96}O_{192}](SO_4)_{16}$ 。取出上述材料研磨 5 分鐘，再於氫氣還原氣氛下約 $800^{\circ}C \sim 1000^{\circ}C$ 燒結約 4~8 小時後，即

可獲得本實施例之螢光材料： $(\text{Sr}_{1-x}\text{Eu}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 。其反應式如下：



《表 2》

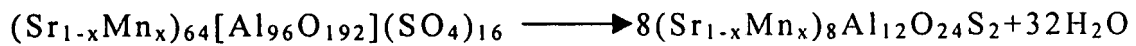
	x	SrCO ₃ : SrSO ₄ : Al ₂ O ₃ : Eu ₂ O ₃ (莫耳比)			
		SrCO ₃ (g)	SrSO ₄ (g)	Al ₂ O ₃ (g)	Eu ₂ O ₃ (g)
製備例 6	0.02	46.72 : 16 : 48 : 0.64			
		0.3448	0.1469	0.2448	0.01125
製備例 7	0.04	45.44 : 16 : 48 : 1.28			
		0.3354	0.1469	0.2448	0.0225
製備例 8	0.06	44.16 : 16 : 48 : 1.92			
		0.3259	0.1469	0.2448	0.03375
製備例 9	0.08	42.88 : 16 : 48 : 2.56			
		0.3165	0.1469	0.2448	0.0450
製備例 10	0.10	41.6 : 16 : 48 : 3.2			
		0.3071	0.1469	0.2448	0.05625
製備例 11	0.12	40.32 : 16 : 48 : 3.84			
		0.2976	0.1469	0.2448	0.0675
製備例 12	0.14	39.04 : 16 : 48 : 4.48			
		0.2882	0.1469	0.2448	0.07875

使用 Bruker AXS D8 Advance 機型 X 光繞射儀，光源為銅靶(電子束打到銅靶，銅靶再發射出特性 X 光)，對實施例 11 至 17 所製得之螢光粉進行 X 光繞射分析。 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Eu}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之 X 光繞射圖譜如圖 2 所示(圖 2 之上圖係顯示 $(\text{Sr}_{0.98}\text{Eu}_{0.02})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 之訊號峰，圖 2 之下圖係顯示 $\text{Sr}_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 之訊號峰，其他摻雜量(x 為 0.02、0.04、

0.06、0.10、0.12及0.14)螢光材料之X光繞射圖譜皆與圖2之上圖一致)。

製備例13~17

依下表3所示之化學計量秤取碳酸鋇、硫酸鋇、氧化鋁、氧化錳均勻混合後研磨10分鐘，放入坩堝中再置入高溫爐，空氣下約1100°C~1400°C燒結約4~8小時後，製得 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_{64}[\text{Al}_{96}\text{O}_{192}](\text{SO}_4)_{16}$ 。取出上述材料研磨5分鐘，再於氫氣還原氣氛下約800°C~1000°C燒結約4~8小時後，即可獲得本實施例之螢光材料： $(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 。其反應式如下：



《表3》

	x	SrCO ₃ : SrSO ₄ : Al ₂ O ₃ : MnO (莫耳比)			
		SrCO ₃ (g)	SrSO ₄ (g)	Al ₂ O ₃ (g)	MnO (g)
製備例13	0.0025	47.84 : 16 : 48 : 0.16			
		0.3531	0.1469	0.2448	0.000575
製備例14	0.005	47.68 : 16 : 48 : 0.32			
		0.3520	0.1469	0.2448	0.00115
製備例15	0.01	47.36 : 16 : 48 : 0.64			
		0.3496	0.1469	0.2448	0.0023
製備例16	0.015	47.04 : 16 : 48 : 0.96			
		0.3472	0.1469	0.2448	0.00345
製備例17	0.02	46.72 : 16 : 48 : 1.28			
		0.3449	0.1469	0.2448	0.0046

使用Bruker AXS D8 Advance機型X光繞射儀，光源為銅靶(電子束打到銅靶，銅靶再發射出特性X光)，對實施例6至10所製得之螢光材料進行X光繞射分析。 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之X光繞射圖譜與圖2一致。

測試例1

使用美國Spex Fluorolog-3螢光光譜儀(Instruments SA, Edison, NJ製)，搭備450W氙燈及雙激發單色器(double excitation monochromators)，對 $(\text{Ca}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料進行發光特性分析。此外，搭配使用DT-100 Color Analyzer，可測得CIE色座標值(x,y)。

圖3為 $(\text{Ca}_{0.99}\text{Mn}_{0.01})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之螢光光譜圖，其顯示 $(\text{Ca}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之激發波長約為254nm，放光波長約為476nm。圖4則顯示摻雜不同Mn濃度(x)之 $(\text{Ca}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料發光強度比較圖。此外，測得 $(\text{Ca}_{0.99}\text{Mn}_{0.01})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之CIE色座標值為(0.12, 0.11)。

測試例2

使用美國Spex Fluorolog-3螢光光譜儀(Instruments SA, Edison, NJ製)，搭備450W氙燈及雙激發單色器(double excitation monochromators)，對 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料進行發光特性分析。此外，搭配使用DT-100 Color Analyzer，可測得CIE色座標值(x,y)。

圖 5 為 $(\text{Sr}_{0.99}\text{Mn}_{0.01})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之螢光光譜圖，其顯示 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Mn}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之激發波長約為 254nm，放光波長約為 538nm。此外，測得 $(\text{Sr}_{0.99}\text{Mn}_{0.01})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之 CIE 色座標值為 (0.33, 0.67)。

測試例 3

使用美國 Spex Fluorolog-3 螢光光譜儀，搭備 450W 氙燈及雙激發單色器 (double excitation monochromators) 與 Hamamatsu Photornics R928 型光電倍增管作為偵測器，對 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Eu}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料進行發光特性分析。此外，搭配使用 DT-100 Color Analyzer，可測得 CIE 色座標值 (x,y)。

圖 6 為 $(\text{Sr}_{0.92}\text{Eu}_{0.08})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之螢光光譜圖，其顯示 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Eu}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之激發波長約為 450nm，放光波長約為 605nm。圖 7 則顯示摻雜不同 Eu 濃度 (x) 之 $(\text{Sr}_{1-x}\text{Eu}_x)_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料發光強度比較圖。此外，測得 $(\text{Sr}_{0.92}\text{Eu}_{0.08})_8\text{Al}_{12}\text{O}_{24}\text{S}_2$ 螢光材料之 CIE 色座標值為 (0.61, 0.38)。

實施例 1

請參見圖 8，係為本發明一較佳實施例之發光裝置剖視圖。

如圖 8 所示，本實施例之發光裝置包括：一容置本體 11，其設有一陰極電極 11A 及一陽極電極 11B；一放電媒介 12，係填充於該容置本體 11 中；以及一螢光材料層 13，係

設置於該容置本體11之內壁111上。詳細地說，本實施例所提供之發光裝置為冷陰極螢光燈管，其容置本體11係為透光密封管體，以填充放電媒介12，並於兩端分別設有陰極電極11A及陽極電極11B。本實施例之發光裝置係使用汞及惰性氣體作為放電媒介12，且螢光材料層13係使用製備例3及15所製得之螢光材料分別作為藍光螢光材料及綠光螢光材料。據此，當容置本體11兩端之陰極電極11A及陽極電極11B施予高壓時，釋出的電子 e^- 會加速撞擊填充於容置本體11內之汞原子，以激發汞原子放出紫外光UV，而汞原子放出之紫外光UV會再激發螢光材料層13中之螢光材料，以放出可見光。

實施例2

請參見圖9，係為本發明另一較佳實施例之發光裝置剖視圖。

如圖9所示，本實施例之發光裝置包括：一承載元件21；一藍光發光元件22，係設置於該承載元件21上，並與承載元件21電性連接；以及一螢光材料層23係覆蓋該藍光發光元件22。詳細地說，本實施例之發光裝置係為白光發光二極體，其係使用一封裝腳座作為承載元件21，且承載元件21設有陰極電極21A及陽極電極21B，而藍光發光元件22則係透過導線24與承載元件21之陰極電極21A及陽極電極21B電性連接。此外，本實施例係使用氮化銦鎵(InCaN)發光二極體晶片(放光波長約470nm)作為藍光發光元件22，且螢光材料層23係由摻雜有螢光材料之透明封膠所構

成，其中所摻雜之螢光材料為製備例9所製得之黃白光螢光材料。據此，施加電壓至承載元件21之陰極電極21A及陽極電極21B時，藍光發光元件22會被驅動而放出藍光；接著，藍光發光元件22釋出之藍光會激發螢光材料層23中之螢光材料，進而放出黃白光，其會與藍光發光元件22釋出之藍光混合成白光釋出。

本實施例之白光發光二極體於400mA電流下之發光效率約為14.2 lm/W，其發光光譜如圖10所示，且CIE色座標值為(0.34, 0.25)，色溫約為4300K。

實施例3

請參見圖11，係為本發明另一較佳實施例之發光裝置剖視圖。

如圖11所示，本實施例之發光裝置包括：一承載元件21；一藍光發光元件22，係設置於該承載元件21上，並與承載元件21電性連接；以及一螢光材料層23係覆蓋該藍光發光元件22。詳細地說，本實施例之發光裝置係為白光發光二極體，其係使用一電路基板作為承載元件21，且承載元件21設有陰極電極21A及陽極電極21B，而藍光發光元件22則係透過導線24與承載元件21之陰極電極21A及陽極電極21B電性連接。此外，本實施例係使用氮化銦鎵(InCaN)發光二極體晶片(放光波長約470nm)作為藍光發光元件22，且螢光材料層23係由摻雜有螢光材料之透明封膠所構成，其中所摻雜之螢光材料為製備例9所製得之黃白光螢光

材料。據此，如實施例2所述，藍光發光元件22釋出之藍光會與螢光材料層23放出之黃白光混合成白光釋出。

上述實施例僅係為了方便說明而舉例而已，本發明所主張之權利範圍自應以申請專利範圍所述為準，而非僅限於上述實施例。

【圖式簡單說明】

圖1係本發明製備例3所製得之 $(Ca_{0.99}Mn_{0.01})_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料與 $Ca_8Al_{12}O_{24}S_2$ 之X光繞射圖譜。

圖2係本發明製備例9所製得之 $(Sr_{0.92}Eu_{0.08})_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料與 $Sr_8Al_{12}O_{24}S_2$ 之X光繞射圖譜。

圖3係本發明製備例3所製得之 $(Ca_{0.99}Mn_{0.01})_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料之螢光光譜圖。

圖4係本發明製備例1至5所製得之 $(Ca_{1-x}Mn_x)_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料摻雜不同Mn濃度(x)之發光強度比較圖。

圖5係本發明製備例15所製得之 $(Sr_{0.99}Mn_{0.01})_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料之螢光光譜圖。

圖6係本發明製備例9所製得之 $(Sr_{0.92}Eu_{0.08})_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料之螢光光譜圖。

圖7係本發明製備例6至12所製得之 $(Sr_{1-x}Eu_x)_8Al_{12}O_{24}S_2$ 螢光材料摻雜不同Eu濃度(x)之發光強度比較圖。

圖8係本發明實施例1之發光裝置剖視圖。

圖9係本發明實施例2之發光裝置剖視圖。

圖10係本發明實施例2發光裝置之發光光譜圖。

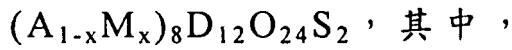
圖11係本發明實施例3之發光裝置剖視圖。

【主要元件符號說明】

11	容置本體	111	內壁
11A, 21A	陰極電極	11B, 21B	陽極電極
12	放電媒介	13, 23	螢光材料層
21	承載元件	22	藍光發光元件
24	導線	UV	紫外光
e ⁻	電子		

七、申請專利範圍：

1. 一種螢光材料，其化學式如下：



$$0 < x < 1;$$

A係選自由Mg、Ca、Sr、Ba、Zn及其組合所組之群組；

M係選自由Mn、Cu、Ag、Pb、Sb、Sn、Bi、Eu、Ce、Tb、Sm、Pr、Y、La、Gd、Lu、Sc、Nd、Pm、Dy、Ho、Er、Tm、Yb及其組合所組之群組；且

D係選自由B、Al、Ga、In及其組合所組之群組。

2. 如申請專利範圍第1項所述之螢光材料，其中，A為Ca、Sr或其組合，M為Mn，且 $0 < x < 0.05$ 。

3. 如申請專利範圍第2項所述之螢光材料，其中， $0.0025 \leq x \leq 0.02$ 。

4. 如申請專利範圍第1項所述之螢光材料，其中，A為Sr，M為Eu，且 $0 < x < 0.3$ 。

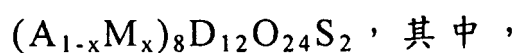
5. 如申請專利範圍第4項所述之螢光材料，其中， $0.02 \leq x \leq 0.14$ 。

6. 一種發光裝置，包括：

一激發單元，其係用於提供一激發光；以及

一螢光材料層，其經該激發光照射後能放出可見光，

其中該螢光材料層包括如下化學式所示之螢光材料：



$$0 < x < 1;$$

A係選自由Mg、Ca、Sr、Ba、Zn及其組合所組之群組；

M係選自由Mn、Cu、Ag、Pb、Sb、Sn、Bi、Eu、Ce、Tb、Sm、Pr、Y、La、Gd、Lu、Sc、Nd、Pm、Dy、Ho、Er、Tm、Yb及其組合所組之群組；且

D係選自由B、Al、Ga、In及其組合所組之群組。

7. 如申請專利範圍第6項所述之發光裝置，其中，該激發單元係一紫外光激發單元。

8. 如申請專利範圍第7項所述之發光裝置，其中，A為Ca、Sr或其組合，M為Mn，且 $0 < x < 0.05$ 。

9. 如申請專利範圍第8項所述之發光裝置，其中， $0.0025 \leq x \leq 0.02$ 。

10. 如申請專利範圍第7項所述之發光裝置，其中，該激發光之波長範圍為250 nm至300 nm。

11. 如申請專利範圍第7項所述之發光裝置，其中，該紫外光激發單元包括：一容置本體，其設有一陰極電極及一陽極電極，且該螢光材料層係設置於該容置本體之內壁上；以及一放電媒介，係容置於該容置本體中，用以放出該激發光。

12. 如申請專利範圍第6項所述之發光裝置，其中，該激發單元係一藍光激發單元。

13. 如申請專利範圍第12項所述之發光裝置，其中，A為Sr，M為Eu，且 $0 < x < 0.3$ 。

14. 如申請專利範圍第13項所述之發光裝置，其中， $0.02 \leq x \leq 0.14$ 。

15. 如申請專利範圍第12項所述之發光裝置，其中，該激發光之波長範圍為420 nm至490 nm。

16. 如申請專利範圍第12項所述之發光裝置，其中，該藍光激發單元包括：一承載元件，其設有一陰極電極及一陽極電極；一藍光發光元件，係設置於該承載元件上，並與該陰極電極及該陽極電極電性連接，且該螢光材料層係覆蓋該藍光發光元件。

17. 如申請專利範圍第16項所述之發光裝置，其中，該承載元件係為一封裝腳座或一電路基板。

八、圖式 (請見下頁)：

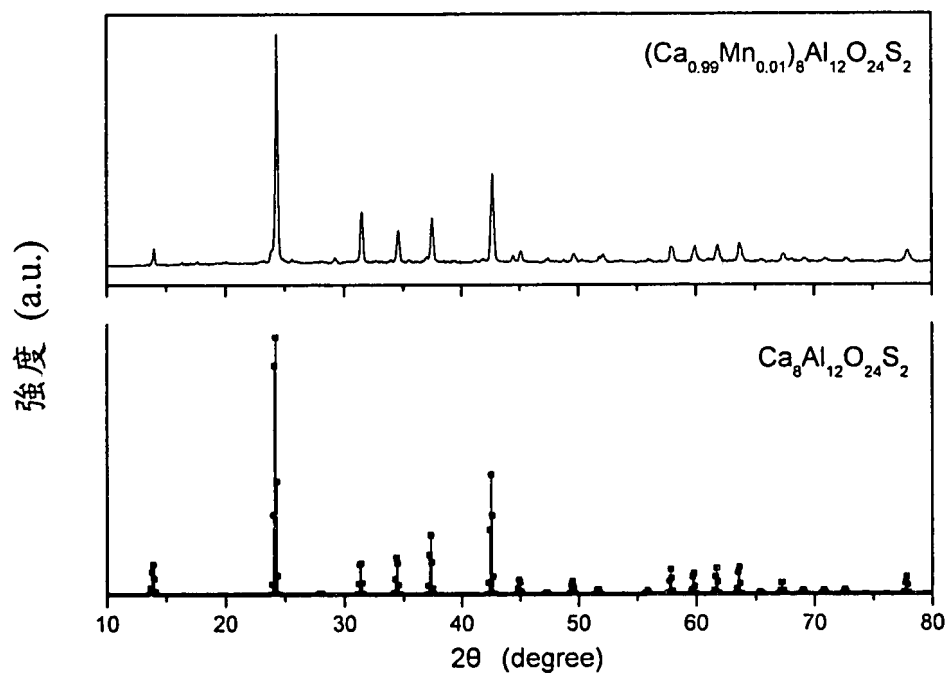


圖 1

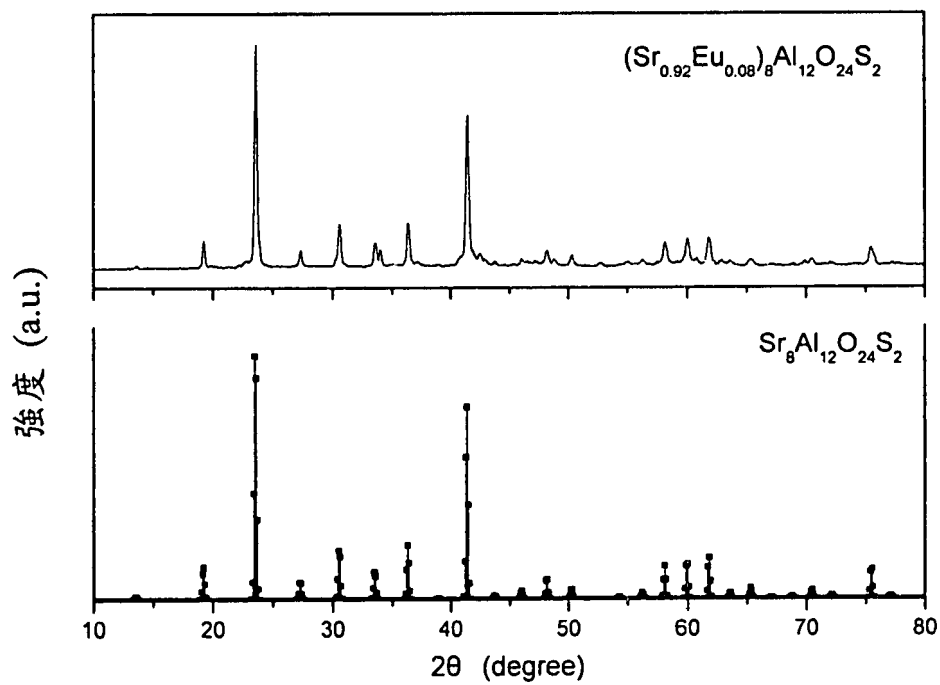


圖 2

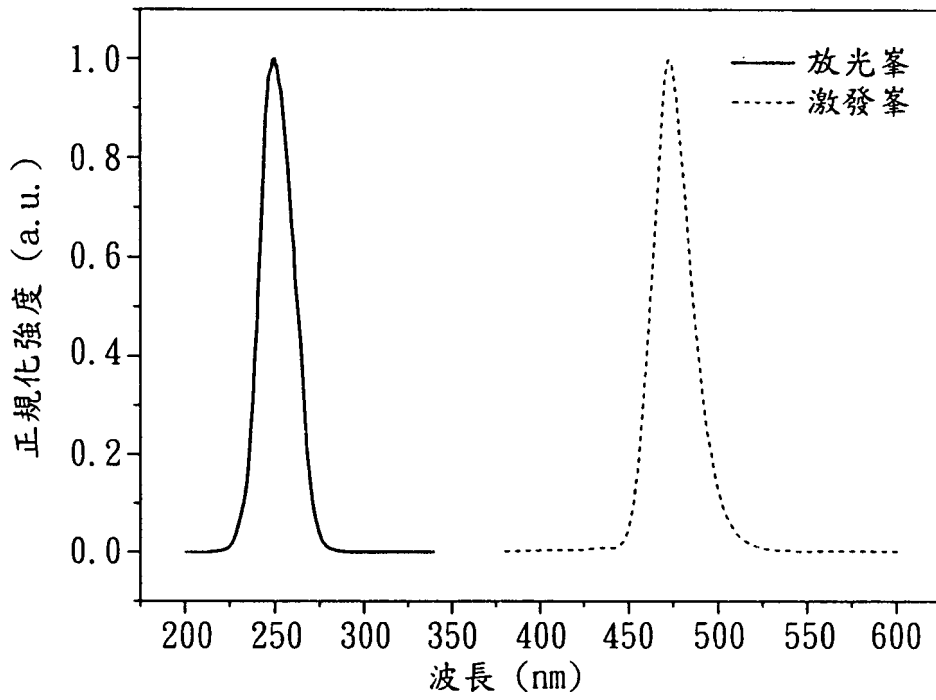


圖3

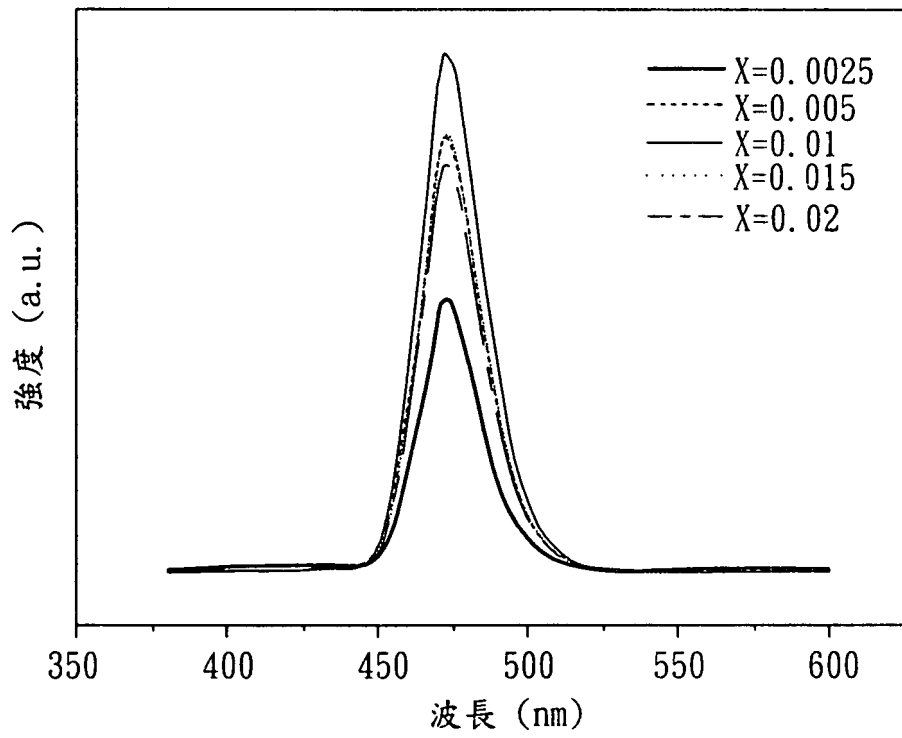


圖4

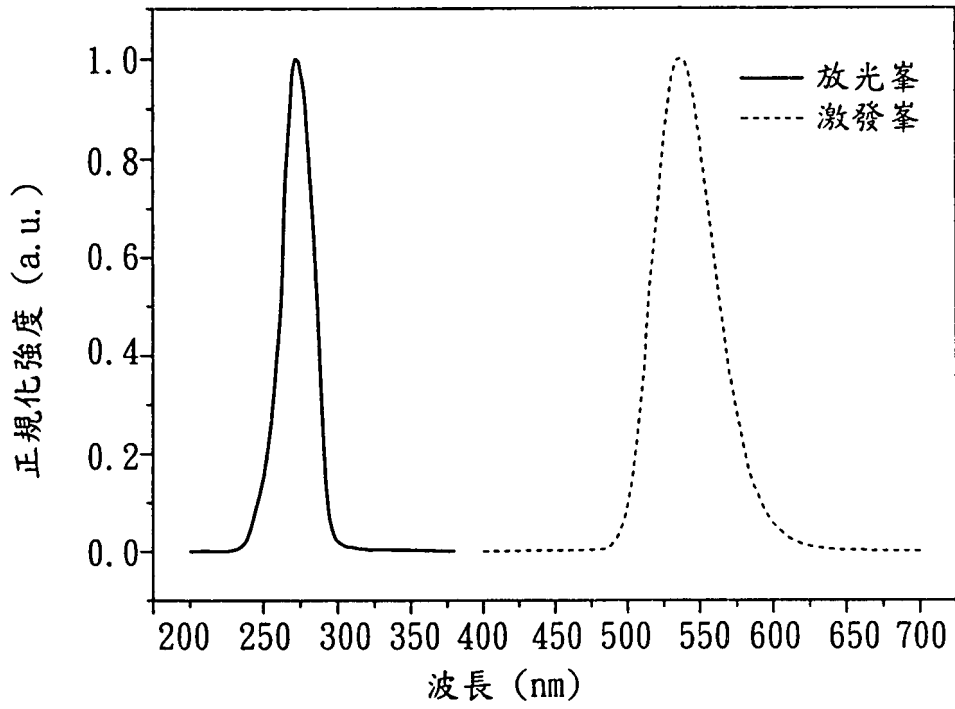


圖5

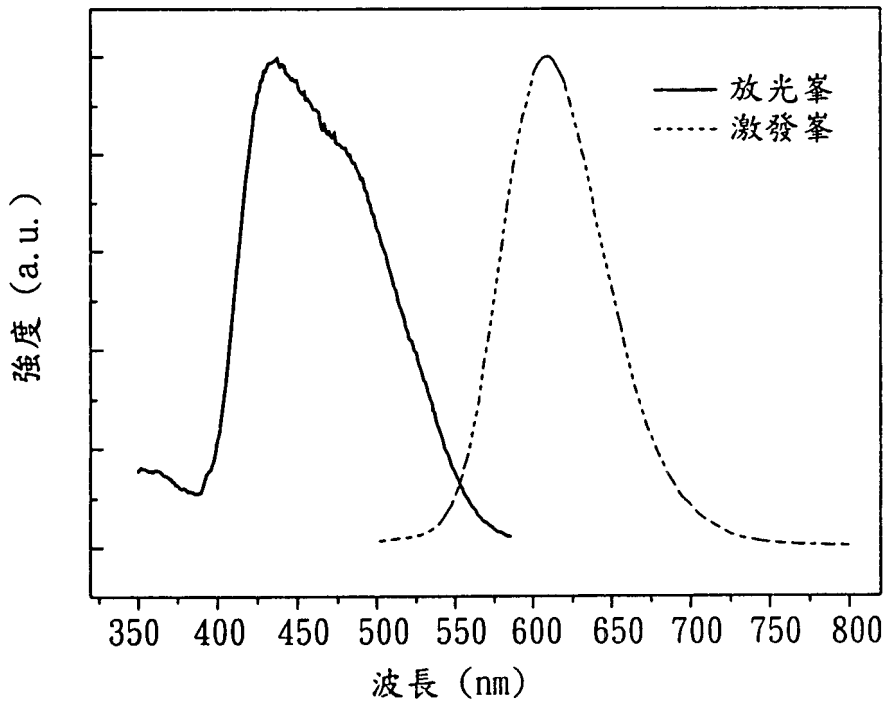


圖6

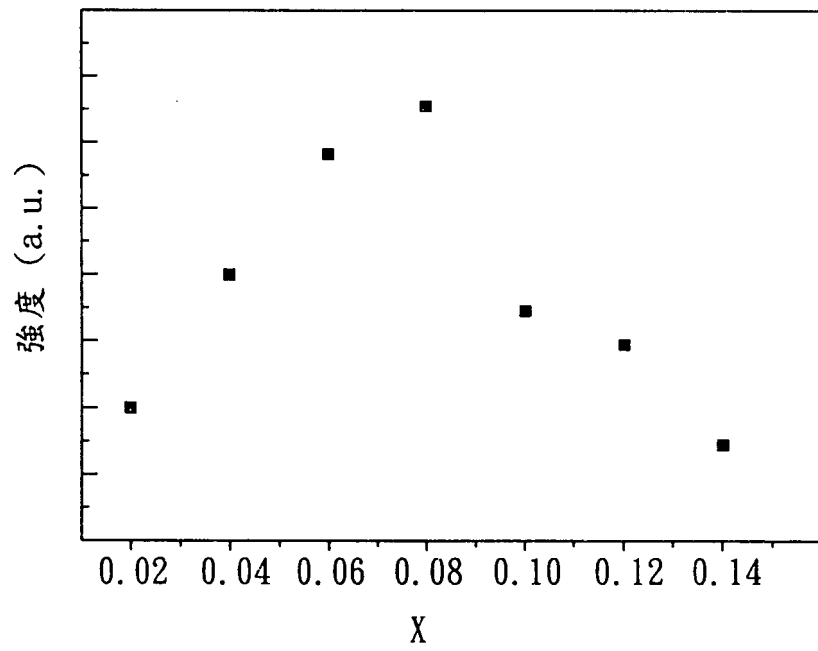


圖7

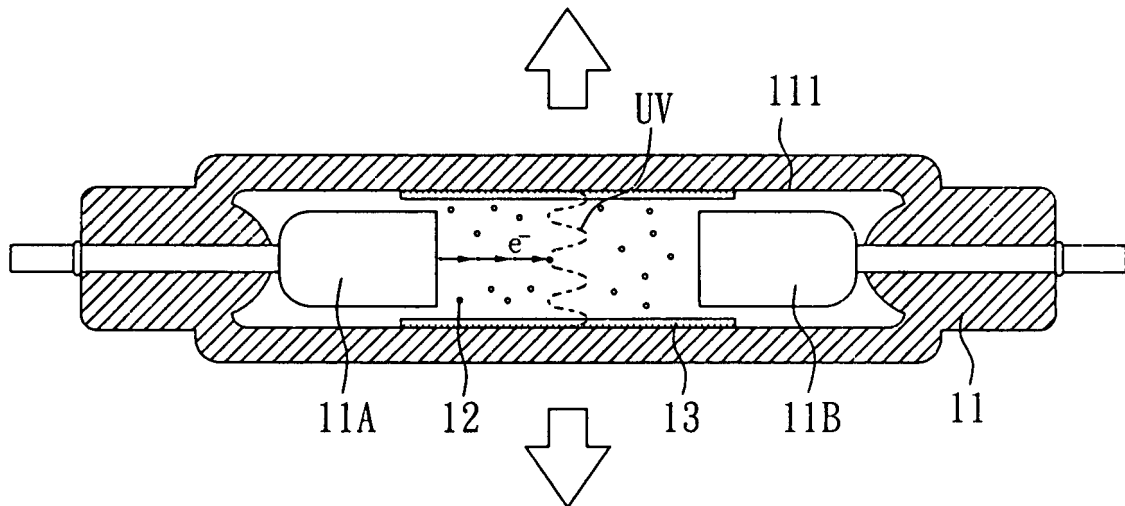


圖8

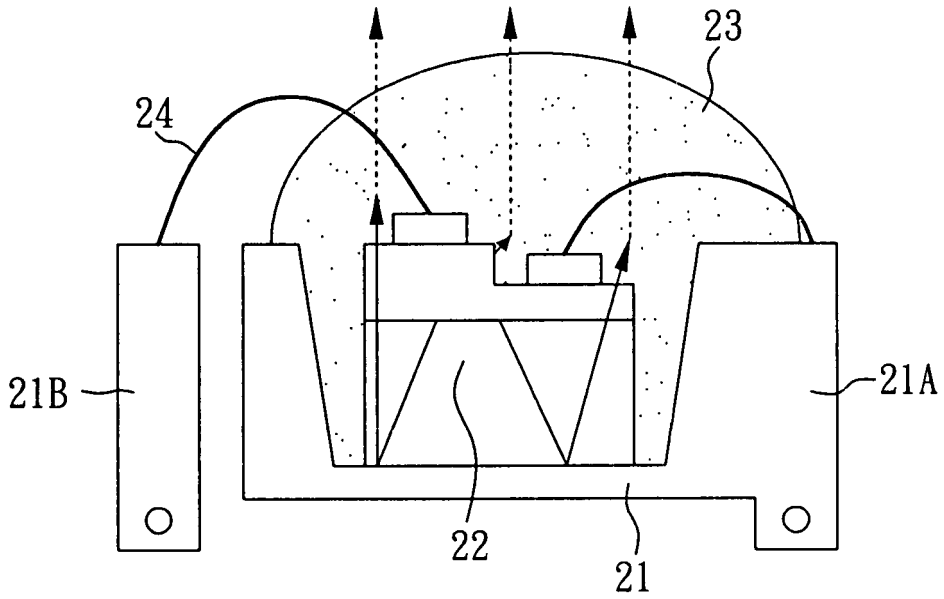


圖9

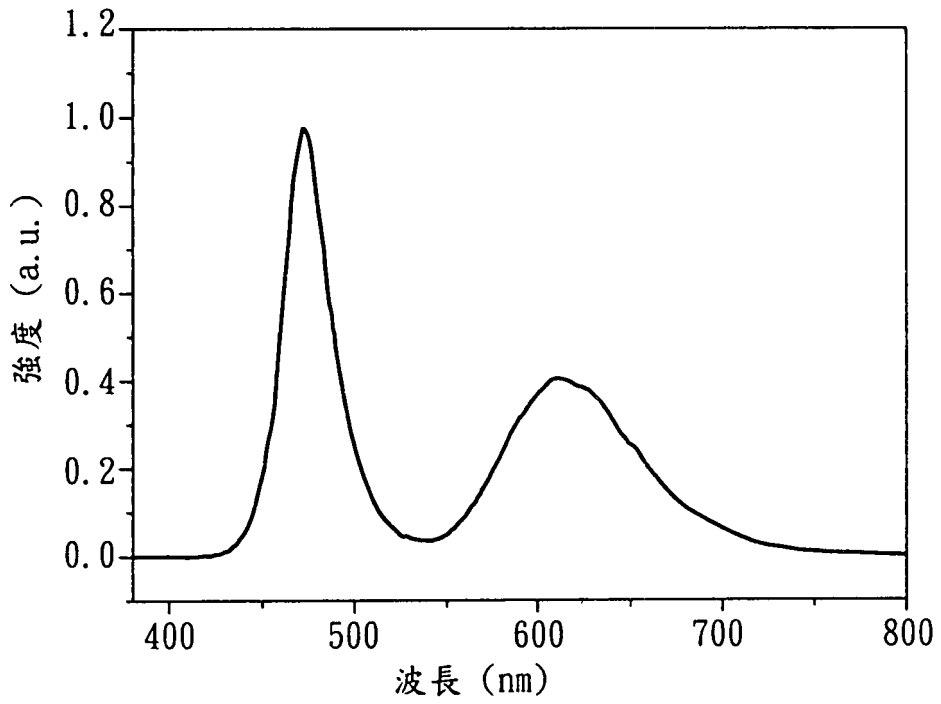


圖10

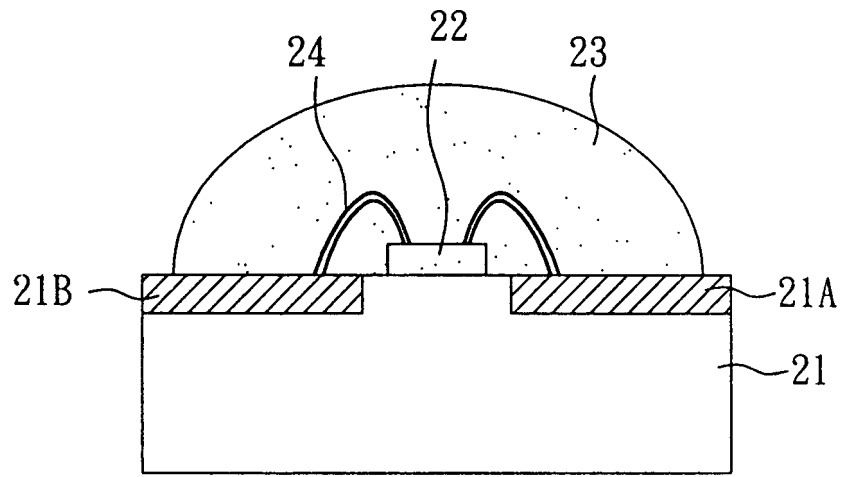


圖 11