短文选譯

液体光激射器中的折射梯度效应

H. Winston #11 R. A. Gudmundsen

甚至应用目前最好的熒光液体,要获得光激射器閾值所需要的激发程度,是高达足以在液体中建立起相当大的热和折射梯度。折射梯度的存在使射入光激射器腔中的光綫发生偏轉,产生的損失与不同軸或不規則的反射器引起的損失相象。这种效应以在-13℃时 Eu-TTA 在甲苯中溶液作为一个例子說明。其中,开始平行于軸的光綫在行經 4 厘米中偏轉大約1°。提出了避免折射梯度不良影响的一些建議。

引言

已經知道,固体中折射系数的不均匀对光学波形和最低閾值功率有重要的影响^[1]。可以預料, 在液体中不存在晶体中引起不均匀性的那种应力, 这激起了应用熒光液体光激射器 方面的兴趣。但是,我們将指出由于光泵作用而現出溫度和析射率梯度,这种影响可能阻止在其它方面都适合的液体的光激射作用。

图 I 定性地表示了所发生的情况。由閃光灯来的泵光照射在熒光液体上,泵强度由于吸 收作用随着定向液体内的透入深度而減小。泵能量的一部分不表現为熒光而产生热。由于經 历的时間較系統的热时間常数短,故单位体积內溫度的升高与放出的热量成比例。局部折射 系数是局部溫度的函数。在表面处溫度最高,折射率最低,于是原来平行于表面的光綫便向 內部高折射区弯曲,极限情况为光綫由激发区完全偏轉出去,就推荐一个光激射器設計而論, 我們将說明,即使使用目前最佳熒光液体,光綫的偏轉也是頗大的。

一种液体光激射器的建議

某些稀土螯合物溶液具有光激射器工作物质所必需的一些性质^[2,3]。β一二酮类稀土螯合物中可借助于螯合的有机基团的电子跃迁而吸收紫外光子^[4],分子很快离开紫外跃迁的高能态随同一部分激发能以热的形式析出,其余能量激发稀土离子在4f层中的电子,4f层的激发能級在发射熒光光子后降落到較低的能級。在某些条件下量子产額能夠接近1;吸收一个紫外光子便发射一个熒光光子。由于一些受激分子沒有到达熒光能級(在这种情况中原来吸收的紫外光子完全表現为热),或者由于4f层熒光能級到基态的无輻射跃迁与輻射跃迁相竞争,都可使量子产額小于1。

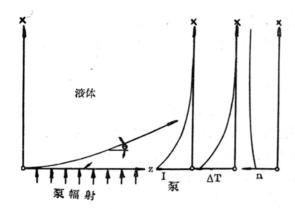


图1 有热和折射梯度的液体中的光路。右边三个图 表示泵輻射强度,局部温度和局部折射系数与 X的依赖关系。

特別是噻吩甲酰基三氫丙酮鲔蝥合物 (簡写为 Eu TTA)在不同溶液中的熒光和光 譜性质已經在本实驗室中研究 过 [5.6]。 在表 I 中列出了当假定每厘米損失为 1%时它的一系列溶液在閾值所需要超过的粒子数。

在 Eu TTA 中較低的光激射器能 級 就是 6100 埃附近最强熒光跃迁的大約高于基态1000 Cm⁻¹ 的那个能級。在这个状态中分子的平衡分数是e^{-100/KT}数量級,或是在室溫时为 0.008。关于 Eu TTA 的濃度将被說明,較低光激射器能級的粒子数与所必須超过的粒子数相比較是可以忽略的。因此,达

到閾值时較高能級的粒子数将与表 I 列出者相近。在应用氙閃光脈冲照射的基础上激发程度是易于实現的。

溶	剂	丙 酮	甲 苯 25℃	甲 苯 −13℃
輻射寿命τγ砂		5.85×10 ⁻⁴	6.80×10 ⁻⁴	6.80×10 ⁻⁴
观察寿命τ砂		5.65×10 ⁻⁴	5.05×10 ⁻⁴	6.88×10 ⁻⁴
量子产額, Φ		0.56	0.2	03
对每厘米損失1%时	每厘米 ³ 在閾			
值时				3
需要超过的粒子数		2.3×10^{-17}	4.3×10 ¹⁷	2.8×10 ¹⁷
最低曲度克分子/升	stor, for of	7.0×10 ⁻⁴	3.6×10 ⁻³	1.6×10 ⁻³
最大分子消光系数ε升/3	克分子—厘米	6.0×10 ⁴	6.0×10 ⁴	6.0×10 ⁴

表 I . Eu TTA 的 性 盾

低极限濃度

由于銪离子的4f电子系統几乎与螯合物內其它电子完全不相偶合。我們預料,螯合物分子的基态和发生熒光的4f系統的激发能級二者均将显示其强的紫外吸收。在后一种情况中吸收的紫外光子将首先使分子上升到双重激发态,由它再按各种途徑下落至基态。假如下落的途徑不造成分子进入4f系統的光能級,淨效应将是由于紫外泵輻射本身引起熒光猝灭。然而似乎有理由有一部分双重态激发分子将落入熒光能級經发射一个熒光光子而回到基态。

为了要討論双重激发作用,我們作了一些簡的假定:基态和熒光态被作为仅有的长寿命能态。Q是基态分子吸收泵光子产生熒光能級分子的几率。q是吸收泵光子之后熒光能級分子再返回去的几率。熒光态分子密度变化率由式(1)給出:

$$dN_u/dt = \sigma(QNo-(1-q) Nu.) I-Nu/\tau$$
 (1)

式中 No 和 N_u 是基态和类光态的分子密度,I 是泵光子流, σ 是基态和类光态取相等数值的吸收截面积。 τ 为类光寿命。当在比 τ 短的时間內 p 个泵光子为螯合物分子吸收时,类光能級螯合物分子的分数是。

$$Q(1+Q-q)^{-1}[1-e^{-p(1+Q-q)}]$$

P足夠高时,分数值接近。 $Q(1+Q-q)^{-1}$,只有假定 q等于1(这一般是极不可能的)所有的分子才能到达熒光能級。假如 q 为零,不管光泵强度怎样,整合物分子最大分数是 $Q(1+Q)^{-1}$;当 q=Q 时最大分数为 Q。Q 相当于表 I 中列出的观察的量子产額 ϕ_2 ;但是他們必然不相等。除非熒光态沒有无輻射的跃迁。比值中 Q/ϕ 由輻射寿命与观察的熒光寿命之比 τ_r/τ 得到[5]。取激发分子的最大分数为 ϕ 是适当的和接近正确值的。那末,最低极限濃度为 6×10^{20} ϕ 用来除閾值的激发能級的密度数。

体积的限度

最低濃度极限的存在要求在可能的光激射器結构中有严格的大小限制,在濃度为m,对 泵光的消光系数为 ϵ 的溶液中吸收长度为 $(2,3\,\mathrm{cm})^{-1}$,对低极限的丙酮溶液在吸收峯处仅仅 为0.01厘米。当然,吸收峯波长之外的光对激发类光也是有效的。因此全部吸收带积分的有

效吸收长度将高一些,然而泵輻射通过液体溶液 的光程不可能較吸收长度大儿倍而不需要相当高 地增加泵能量。

图 2 示意性地表示一些滿足大小限制的儿何图形。在各情况中长度为 10 厘米, 有 90%的反射鏡,每一厘米反射損失为 1 %,图 2(a)是一含Eu-TTA 丙酮溶液,直徑 0.05 厘米的圆柱管,每通过一次繞射損失几乎达 20 %,这是相当高的[7]。 繞射損失可用改变为图 2 (b)那样的共焦反射鏡而減小,无論怎样在共焦系統腔中所需要的波形将沿軸集中。

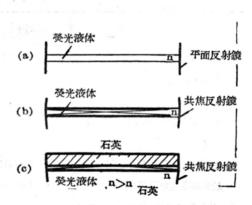


图 2 建議的液体光激射器結构示意图

在这里由于泵輻射吸收作用,接近表面激发是最小的。在这結构中許多泵輻射被浪費在軸外区域內。这个区域与低損耗波形无关。图 2(c) 表明解决此困难的办法,这个腔基本上是共焦的但放置了一块透明的介质。共焦反射鏡的軸位于介质一液体界面內,介质的折射系数必須比液体低,这样使得液体中的光綫发生大致平行于軸的全反射聚集。对此交界面的象以全反射而汇集在一起的这个系統的行为与通常的共焦腔是一样的。假如溶液为 Eu TTA 甲苯溶液(25°C, u=1.49, -13°C n=1.51) 石英是一种恰当的介质,(n=1.46)。这样,光泵輻射穿入透明石英,並在包含軸的石英一液体界面处发生最强的激发。在下一节中我們将推定由激发产生的溫度梯度和本来沿軸的光綫的偏轉。

温度梯度

如图 1 所示, 当激发光子通过溶液时由于吸收而减少。所吸收能量依激发光綫局部强度

部分轉化为热。但是每个光子至少为 ϕ h(v_{WW} - v_{SR})+(1- ϕ) h v_{WW} ,高强度时多重吸收还要引起更多的热。我們将对關值情况由表面溫度上升粗略地确定溫度梯度。假定溫度按指数規律升降,长度与激发輻射的吸收长度相当,我們所取的吸收长度符合于 ϵ =10 4 升/克分子的情况。吸收和发射率在3350埃和6115埃(5),甲苯的热容量約为1.4 焦尔度 $^{-1}$ 厘米 $^{-3}$,每分子吸收P个光子时。溫度的上升为每立方厘米分子数与P和每个被吸收光子所析出的(焦尔)热的連乘积,用产物的热容量(焦耳,度 $^{-1}$ 厘米 $^{-3}$)相除而得到,对在 $^{-13}$ °C,濃度为1.6×10 $^{-3}$ 克分子的 Eu TTA 甲苯溶液,溫度上升为 $^{0.34}$ P°C和有效吸收长度为 $^{0.027}$ 厘米。

假如一种物质除量子效率为之外,其余性质全与甲苯相同,只需要总濃度比閾值濃度大一点点 , 或約为4.7×10⁻⁴ 克分子。在这种假設的情况中溫度上升为0.054 P℃和吸长度为0.093 厘米。

我們預料建立热梯度的时間較热弛豫时間为 CPL²/K 为短, 这 种方式建立的热梯度是稳定的。C、P和K 分别为热容、密度和热导,而 L 是特征长度。当我們取 L 为0.03厘米的吸收长度时,热弛豫时間大約是 1 秒,在直接閃光之后,流体的溫度为:

$$T(X) = To + Tme^{-ax}$$
 (2)

X是至表面的距离, 1/a 是有效吸收长度, To 是起始温度, Tm 是表面上升的温度。

光綫的偏轉

由于温度梯度也存在一个析射梯度,

$$\partial \mathbf{n}/\partial \mathbf{x} = (\mathbf{d}\mathbf{n}/\mathbf{d}\mathbf{T})(\partial \mathbf{T}/\partial \mathbf{x}) = 2\nu \mathbf{T}_m \mathbf{e}^{-ax}$$
 (3)

r 是 dn/dT 的量度,对于甲苯其数值为每 ℃, 6×10^{-4} ,这个值对許多有机液体都差不多。在 X 方向析射指数梯度中光路由下式得到:

$$\frac{(d^2/dz^2)}{1+(dx/dz)^2} = \frac{1}{n} \frac{\partial n}{\partial x}$$
 (4)

假如左边分母可以忽略,则(4)式是容易积分的。用(3)式取代(2n/2x),並且n本身变化被略去,这样:

$$dx/dz = (2\nu Tm/n)^{\frac{1}{2}}(1 - e^{-ax})^{\frac{1}{2}}$$
(5)

式(5)专門用于从X=O开始,平行于軸的光綫,长度 $(2\nu Tm/n)$ 是小的,因此式(4)中忽略 $(dz/dz)^2$ 是可以的。再近一步积分:

$$\left(\frac{2\nu \text{Tm}}{\text{n}}\right)\frac{1}{2}Z = \frac{1}{a}\ln\frac{1 + (1 - e^{-ax})\frac{1}{2}}{1 - (1 - e^{ax})\frac{1}{2}}$$
(6)

对于我們的 -13° C 甲苯溶液的实际情况,激发足夠强,以致在表面处每一螯合物分子吸收 P 个光子,Tm 按 0.34 P 求得。对閾值情况 P 必須大于 1 ,但是假如我們低估这个影响,取 P=1,这样一条原来平行于軸的光綫最終将相对于軸傾斜 0.016 弧度(0.92°),許多这样的弯曲当光綫通过 Z 軸方向发生在 3.6 厘米 $X=a^{-1}$ 的距离之前便发生了。很显然,这样大的偏轉将引起相当于极坏的不同心反射鏡那样的损失。

在理想的量子效率为1的情况中, P=1的条件所滿足閾值的要求, 最終偏轉是 0.0066

弧度,在此情况中,原来沿軸的光綫在Z轴方向行經30厘米后通过 $X=a^{-1}$,甚至在理想情况中,流体内光綫的偏轉将引起大的指失,在实际情况中,量子效率小于1,这种效应就更为重要。

討 論

折射梯度問題說明,主要的困难是由于需要的激发能太大。这是光激射器物质与熒光**线** 寬度及量子效率有关的基本性质。然而 Eu TTA 有超过我們所知的任何液体的优越性,所 需的激发能因未用介质反射器而減少。但是,即使在这种情况中,折射偏轉仍然是重要的。

对 dh/dT 为零值的溶液,将不显示折射梯度。水在接近冻点时滿足这个条件:但是作为对希土螯合物的溶剂在其它方面是不滿意的 ,我們尚未发現任何既有合适的熒光性质和 du/dT 为零的系統。

原則上可能作到在装置的一个区域內激发熒光液体,並强制它流到另外的将发生受激发射的区域。流动必須极其迅速,使得激发区域与发射区域間經过时間比自发熒光寿命要短,假如流动又足夠混乱,溫度梯度可以消失。

不試图消除折射梯度,而相反的加以利用也是可能的, $Tonks^{(9)}$ 指出按 $n^2 = no^2(1-\alpha x^2 - \beta y^2)$ 变化的折射梯度电磁波将被限定于 Z 軸附近。 在 X 方向这种变化能用閃光灯均匀地 照射 $X = \pm W$ 的透明的液体薄壁的任一面而基本上完成。我們已經指出过,在 X = O 处产生的温度最低,折射率最高,y 方向內的变化能用插入其透过率对选擇 y 函数适当的滤光器的 方法完成,这个系統是用垂直于 Z 軸反射鏡而完全的。

剛才所抽述的系統依賴于这种假定,即在閃光之后,由吸收泵光子建立的溫度分布对自 发衰減大小时間是稳定的。在閃光之前溫度均匀的流体由—溫度恆定的大容器供应,使之通 过光激射器池,系統受到阻碍时大部分泵能量单純轉化为热,而立溫度梯度,仅其中相当少 的一部分沿 Z 軸参与所預料的低指耗波形。

热梯度通过折射指数的温度系数 (dn/dT)而产生有害的影响,我們料定,这种影响对通常使用軟有机物质(玻璃,塑料)的比使用坚硬的晶体更重要。

小 結

我們考虑了由于吸收激发光而引起折射梯度降低了熒光液体光激射器实現的問題,由經 驗看来,假如不是不可能的話,要在通常的光激射器結构中建立液体的受激发射条件是很困 难的。我們认为,也可能有办法消除梯度,或有益地加以利用,但是目前还沒有获得証明。

参考文献

- 1. M. L. Lipsett and M. W. P. Strandherg, Appl. Opt. 1, 843 (1962).
- 2. R. E. Whan and G. A. Crosby, J. Mol. Spectry. 8, 315 (1962).
- 3. M. L. Bhaumik, H. Lyons, and P. C. Fletcher, J. Chem. Phys. 38, 568 (1963).
- 4. S. I. Weissman, J. Chem. Phys. 10, 214 (1942).
- 5. H. Wiuston, O. J. Marsh, C. K. Suzuki, and C. L. Telk, J. Chem. Phys, 39, 267 (1963).
- 6. R. A. Gudmunbsen, O. J. Marsh, and E. Matovich, J. Chem. Phys. 39, 272 (1963).
- 7. A. G. Fox and T. Li, Bell System Tech. J. 40, 453 (1961).
- 8. S. Wolin, J. Opt. Soc. Am. 43, 373 (1953).
- 9. L. Tonks, J. Appl. Phys. 33, 1980 (1962).

譯自 Appl. Optics. Vol. 3, № 1 (1964) p. 143—146 (卓敦水譯,馬笑山校)