CO2-N2-H2O激光体系的振动弛豫过程

严海星

(中国科学院力学所)

提要:讨论了弛豫过程中的一些重要问题: CO₂(v₃)的分子内 V-V 传能机制; 水对弛豫过程的重要效应的机制; CO₂ 的 v₁ 与 v₂ 间的共振传能;膨胀流与压缩流的 弛豫速率的同异; 不同转动能级间和同一振型的不同振动能级间存在不平衡的可能 性。指出了需进一步研究的问题。此讨论的内容亦适用于其它气体激光体系。

Vibrational relaxation processes in CO₂-N₂-H₂O laser system

Yan Haixing

(Institute of Mechanics, Academia Sinica)

Abstract: A number of important problems concerning relaxation processes of the system are discussed, such as relaxation mechanism of intramolecular V-V processes in CO_2 , mechanism of significant effect of H₂O on relaxation, resonant energy transfer between ν_1 and ν_2 modes of CO₂, identity of relaxation data in compression, and expansion flows and possible nonequilibrium, among different vibrational levels in a mode and different rotational levels in a vibrational level. Problems that need further exploration are presented. This discussion is also found to be applicable to other laser systems.

本文是文献[1]的继续,主要对与此激光 体系的弛豫过程有关的一些重要问题进行分 析。

一、CO₂(v₃)消激发的弛豫机制

绝大多数弛豫实验只能测得 $CO_2(\nu_3)$ 到 $\nu_1 与 \nu_2$ 复合振型(认为二者处于局部平衡) 的传能速率,并不能确定反应的终态。

目前,确定弛豫机制,除少数实验方法 外,主要还是靠理论分析。

从理论分析可知, V-V 过程的能量差 ΔE(交给或取自平动)减小, 弛 豫 速 率 迅 速 加大;过程中跃迁的总量子数增大,速率将急 剧降低^[2]。

Moore 等将实验测得的温度依赖关系或 不同体系(如与各种惰性气体的混合物)的速 率对折合质量的关系,与理论计算结果作对 比,反推出可能的弛豫机制^[3]。认为 ΔE 应 在 200~300 厘米⁻¹, CO₂(11¹⁰) 是重要的终 态。Kamimoto 等^[4]和 Sato 等^[1:69]亦对激波 管结果在不同弛豫机制下作了处理。

光声法可实验地确定描述弛豫机制的 G 因子 (V-V 过程中反应终态 与始态的振动能之比)。对于 CO₂, G 值见表 1。Huetz-

收稿日期: 1980年8月12日。

. 11 .

表1 CO2 分子的 G 因子

反应终态	2000	12^{20}	1200	0420	0400	0001	1110	0310	1000	0220	02 °0	0110
能级(厘米-1)	2804	2761	2680	2591	2578	2349	2077	1933	1388	1336	1286	667
G	1.194	1.175	1.141	1.103	1.097	141	0.884	0.823	0.591	0.569	0.547	0.284

表 2 光声法测得的 CO2 及其混合物的 G 因子

碰撞伴侣	He	Ne	N ₂	Ar	CO2	Kr	Xe
分子量	4	20	28	40	44	83.7	131.3
G	N.N der.	0.54±0.03	* 1. S	0.60±0.01	0.80±0.01	0.68±0.01	$0.85 {\pm} 0.01$

Aubert 等的一系列工作^{[1:39;5,6]*} 结果见表 2。表 2 中缺 He 的数据是由于对实验数据 的拟合对 G 不敏感,以至无法定出G值。可 看出,不同碰撞伴侣的弛豫机制可能不同,对 于惰性气体,G 似随伴侣质量增加而增加; 对于双原子或多原子分子,无简单的规律性。 Cnotogeraa^[7] 在室温下确定纯CO₂的G为 0.9。Cannemeijer等^[1:31,40;8] 得到,对于纯 CO₂ 终态为 $3\nu_2$,碰撞伴侣为惰性气体时为 $2\nu_2$,伴侣为 N₂ 时,终态为 $1\sim 3\nu_2$, 结果显不 出差别。

总之,至今关于 CO₂(ν₃) 消激发机 制的 研究尚不充分。不同碰撞伴侣,甚至在不同 的温度范围内,可能有不同的弛豫机制。在 目前情况下,我们取 11¹⁰ 作为反应终态,这 是由于 11¹⁰ 与 00⁰1 的能量差 272 厘米⁻¹, 较 03¹⁰ 与 00⁰1 的 416 厘米⁻¹ 小,且跃迁总 量子数少。这也得到理论计算^(1:21)和一些实 验结果的支持。

二、水对弛豫过程的重要影响

人们很早就注意到,微量水会对弛豫有 大的影响。在 CO₂ 激光中,少量水大大加快 了激光下能级的消激发,从而显著提高增 益^[1:2]。水除可作为 CO₂^{*}(v₂)、CO₂^{*}(v₃)和 N₂^{*}消 激发的碰撞伴侣外,还可能存在分子间 V-V 交换,如 $CO_{2}^{*}(\nu_{2}) + H_{2}O$

$$\Longrightarrow CO_2 + H_2O^*(\nu_2) - 928 \ \mathbb{R}^{+1}$$
(1)
$$CO_2^*(\nu_2) + H_2O$$

$$\Longrightarrow CO_2 + H_2O^*(\nu_2) + 754 \ \mathbb{M} \ \mathbb{K}^{-1}$$
(2)
$$CO_2^*(\nu_3) + H_2O$$

$$\stackrel{\longrightarrow}{\longleftrightarrow} \operatorname{CO}_2^*(\nu_2) + \operatorname{H}_2\operatorname{O}^*(\nu_2) + 87 \ \mathbb{H} \ \mathbb{K}^{-1}$$
(3)

$$N_2^* + H_2O$$

 \Longrightarrow N₂+H₂O^{*}(ν_2)+736 \blacksquare $\%^{-1}$ (4)

等。应采用何种弛豫机制?

研究纯水的弛豫过程,对于解决上述问 题是有益的。近年来,激波管、激光、超声等 方法的实验结果表明^[9],室温下,H₂O的 ν_1 与 ν_3 振动模紧密耦合(跃迁几率 $P\sim1$), $\nu_1-\nu_3$ 与 ν_2 间的 $P\sim0.11$, $2\nu_2$ 与 ν_2 之间的 $P\sim0.47$, ν_2 与平动之间 $P\sim0.28-0.47$; 水的弛豫速率随温度变化甚小,高至4100K 的V-T几率($\sim1/3$)与室温结果基本相同; H₂O(V-T)-N₂的速率,在室温 $P\sim2.3\times$ 10⁻³,大于2000K时 $\sim1/350$ 。水的振动消 激发远较其它过程快,可以认为水的振动能 总与平动保持平衡。

对于水的弛豫效应的物理本质已作过不 少探索。特别是 Shin 近年来的计算表明^[10], 水分子间强烈的亲合作用(氢键)可能形成弱 束缚的络合物, H₂O(ν₂) 与络合物的振动之

. 12 .

^{*} 分号前的记号为 [1] 引用的文献; 分号后为本文引 用的文献。

间的交换,能量差为水分子的转动所吸收。 在此机制下算出的低温(200~400 K)弛豫速 率与实验吻合得很好。而在高温下,*V-R* 传 能机制是主要的,这样算出的 2000~4000 K 弛豫速率与激波管数据一致。由于这两种机 制的共同作用,在 600 K 附近 *P* 有一约为 0.1 的极小值。

由于水的振动弛豫速率极快,总可将水 的振动看成与平动平衡,这样 $CO_2^*(\nu_2)$ 和 N₂ 到 $H_2O^*(\nu_2)$ 的 V-V 传能,就完全等价于 $CO_2(\nu_2 \rightarrow T)-H_2O$ 和 $N_2(\nu \rightarrow T)-H_2O_0$ 只是 速率 $K(\nu_2 \rightarrow T)-H_2O$ 与 $K\nu_2 \rightarrow \nu_H$ 之间和 $K(\nu_N \rightarrow T)-H_2O$ 与 $K\nu_N \rightarrow \nu_H$ 之间有一个 变换因子

$$\frac{1-e^{-\theta_{x}/T}}{1-e^{-\theta_{x}/T}} \quad \text{fn} \quad \frac{1-e^{-\theta_{x}/T}}{1-e^{-\theta_{x}/T}} \circ$$

它们在 300、1000、2000 K 分 别 为 0.960、 1.0005; 0.686、1.073; 0.559、1.191。 在 *V-V* 机制下得到的数据用于*V-V* 机制下的 弛豫方程,与在*V-T* 机制下得到的数据用于 *V-T* 弛豫方程,效果完全相同。而

 $CO_2(\nu_3 \rightarrow 3\nu_2) - H_2O$ 与 $\nu_3 \rightarrow \nu_2 + \nu_H$, 从本质上讲是有差别的,过程中交给平动的 能量不同(在后一过程中, ν_H 得到的能量也 相当于传给了平动)。考虑了 ν_H 与平动的平 衡,两机制的速率的换算因子为

$$\frac{1 - e^{-\theta_{\rm H}/T}}{(1 - e^{-\theta_{\rm S}/T})^2}$$

它在300、450、600、1000、1500 K 分 别 为 1.086、1.279、1.536、2.361、3.506。 因此 Henderson 等^[1:83] 采用后一机制 所 得 450 K 的数据,可以与采用前一机制的 [I:26] 的结 果相比较。但是,尽管在较低温度时两机制所 得数据相差不大,但按哪种机制的弛豫方程 使用数据,效果定有差别。值得庆幸的是,在 CO_2 激光体系中,对 $CO_2(\nu_3 \rightarrow \nu_1, \nu_2)$ -田 $_2O$ 考虑得不太精确,并不会有太大影响,因此, 我们简单地将水看作碰撞伴侣。

三、关于 CO₂ 的 ν₁ 与 ν₂ 之间的共振传能

此过程涉及 CO2 激光下能级的消激发. 其重要性不言而喻。 在激光发明前, 无法对 此过程进行实验研究。近来进行了一些理论 和实验研究,但仍很不充分。实验可分为三 类:一是测定激光器件的性能,用理论模型间 接推算出 v1→2v2 的速率^[1:95~97]。它的结果 取决于理论模型,分析中使用的其它速率数 据和测量参数对弛豫速率的改变是否敏感. 其结果很难十分精确,不同人的结果可差二 个量级。二是脉冲放电激光的增益测量 ¹:44,90~92]。实验中无法确定反应终态,只能 得到平均效果: 同样需要恰当的理论模型来 分析它:而且需对体系内其它速率过程(如速 度交叉弛豫,转动弛豫,脉冲放电,与电子碰 撞有关的一些过程)的影响,作仔细的分析。 不同人的分析,常很不同。三是激光双共振 法[1:88,93]。它可以精确测量某振转能级的粒 子数,测量数据可直接与弛豫过程联系起来。 但它也只能直接得到100→0200的速率;也 需对一些可能引起该能级粒子数改变的快速 过程,如转动弛豫和受激 Raman 效应,作出 恰当的分析。理论工作主要是 Sharma^[1:89] (SB 理论)和 Seeber^[1:98](改进的 SSH 理论) 的。由理论计算可得到每种可能反应的速 率. 是实验所无法测出的。由理论得到的不 同反应的速率的相对大小,为实验分析所必 须。两种理论的结果,除个别反应外,相差甚 大。不同实验者常使用不同的理论结果来解 释和支持自己的结果。

事实上, CO₂(10⁰0)的消激发有十分复 杂的机制

 $CO_2(10^{0}0) + M$

 \implies CO₂(02⁰0) + M + 102.8 厘%⁻¹ (5) CO₂(10⁰0) + M

 \implies CO₂(02²0) + M + 52.7 厘%⁻¹ (6)

· 13 ·

表 3 CO2 激光体系中各种过程的速率(室温,除 τ,1 为 秒⁻¹ 外,均为 托⁻¹·秒⁻¹)

$X_c: X_c$	$X_H = 0.08:0.$	91:0.01	11-2211	振型内	R_>T	$(I=10^3 \overline{\mathbb{L}}/{\mathbb{E}} + 2)$	
$\nu_2 \rightarrow T$	$\nu_3 \rightarrow \nu_1, \nu_2$	$\nu_3 \rightarrow \nu_N$		V-V	11-21		
4.2×10^{3}	3.7×10^{2}	1.3×10^{4}	$(1-5) \times 10^5$	$10^{5} - 10^{6}$	$\sim 1 \times 10^{7}$	$\sim 8 \times 10^4$	

 $CO_2(02^{2}0) + M$

 $\cong \operatorname{CO}_{2}(02^{0}0) + \mathrm{M} + 50.1 \ \underline{\mathbb{P}} \ \mathbb{R}^{-1}$ $\operatorname{CO}_{2}(10^{0}0) + \operatorname{CO}_{2}(00^{0}0)$ $\cong \operatorname{CO}_{2}(01^{1}0) + \operatorname{CO}_{2}(01^{1}0) + 53.7 \ \underline{\mathbb{P}} \ \mathbb{R}^{-1}$ (8)

而我们关心的主要是抽空激光下能级 10°0 的速率,即 10°0→2(01¹⁰)的速率。

在我们感兴趣的激光动力学研究中, 建 议采用 $\nu_1 = \nu_2$ 平衡的近似。这是根据: 实 验测得 (5) 在 300 K 的速率为 4×10⁵ 托⁻¹· 秒⁻¹,按理论计算^[1:£9,93,98] (9)的速率为 1.1 ×10⁵, (8) 与(9) 近似相等;更何况还有(6) + (10) 等别的弛豫途径使 10⁰0 的消激发加速。 在有辐射场时,激射过程造成的粒子数抽运 可用等效速率 τ_{ν}^{-1} 来估计^[11]。在光强为 880 瓦/厘米² 的实际光腔中 算出 τ_{ν}^{-1} 约为 7.1× 10⁴ 秒⁻¹⁽¹²⁾(见表 3)。看来,除光强非常大 (>10⁴ 瓦/厘米²)时,均可取 $\nu_1 = \nu_2$ 平衡的 近似。

四、压缩流与膨胀流中 · 弛豫速率的同异

1964 年 Hurle 等^[13] 发现反射激波加热 的 N₂ 的喷管膨胀流中,必须将激波压缩流 中测得的弛豫时间大大缩短(φ倍),才能解 释膨胀流实验中的现象。而激波压缩流与其 它实验方法(超声、激光等)所得数据一致。这 一惊人结果立即引起人们的注意,促进了实 验和理论研究。对此,Hurle曾作过一详细 评述^[16]。在膨胀流所采用的高温下,非谐性 强的高振动能级将有明显的集居。而由膨胀 流得到弛豫速率时所采用的能量弛豫方程, 是以谐振子假设为基础的,认为振型内存在 准平衡分布(V-V速率远大于V-T速率)^[17]。 与膨胀流实验相配合,Treanor等发展了非 谐振子体系的理论分析^[18]。由于V-V并不 比V-T过程快得多,振动分布函数将发生畸 变,使 0→1 跃迁所等效的振动温度降低,从 而好象加快了消激发速率。

研究得较广泛的是 CO 和 N₂ 二种体系。 对 CO 实验结果的详细分析表明, Russo 及其 同事所得的异常大的 ϕ 值,是由于样品中可 能混入了少量杂质所致。激波管实验中极易 混入的 H₂,特别是高温下解离产生的 H 原 子,对于 CO 的弛豫有非常大的 影响。 Von Rosenberg 等的实验表明⁽¹⁴¹,含5% CO 的体 系中,混入 100 ppm 的 H₂ 就会使 ϕ 达到 10,500 ppm 使 ϕ 达 100。Nasser 等最近的 实验比较精细⁽¹⁵¹,注意到了影响实验的各种 有关因素,得到 ϕ ~2,并与非谐振子理论作 了对比,考虑到实验的精度和 V-V 速率对理 论计算的影响,认为理论和实验吻合。

杂质不可能对 N₂ 膨胀流有那么大影响。 非谐性效应在 N₂ 膨胀流条件下,不可能造成 $\phi>5$ 。一些人得到的大 ϕ 值是由于测量振 动温度的钠线倒逆法的误差所致。原来都认 为 Na(${}^{2}S$) + N₂(v=7.8) → Na(${}^{2}P$) + N₂(v=0) 是共振的,即钠的电子温度 T_{p} 与 N₂ 的振 动温度 T_{p} 相等。1972 年, MacDonald⁽¹⁹⁾ 采 用[20] 提出的 Na-N₂ 间非共振传能模型,发 现在 $T_{p}>T$ 时, T_{p} 显著地比 T_{p} 大。他用这

. 14 .

一模型重新解释 Hurle 等和他自己的实验, 均得到 $\phi_{N,} \sim 1$ 的结果。Kewley^[21] 将此结果 用于 Hurle 的 原始实验^[13],亦得到 $\phi_{N,} \sim$ 1.4。这是非谐性效应所能解释的。

对于 CO₂ 体系的膨胀流实验很少^[2]。采 用非共振模型重新处理钠线 倒 逆法 实验 结 果, 可得 φ~1 的结果^[19]。

综上所述,在膨胀流中完全可以使用压 缩流实验测得弛豫速率,除杂质和数据处理 的误差外,二者弛豫速率间的可能差别,主 要来自于非谐性。而在我们感兴趣的温度 (<2000 K),非谐性效应不大^[17]。实际上, 非平衡膨胀流计算与实验很好地吻合^[1:2],反 过来说明,弛豫数据在膨胀流中也是可用 的。

五、关于振型内的"局部平衡"

在谐振子近似下,振型 V-V 交换是精确 共振的,跃迁几率 ~1。但由于非谐性效应, 相邻振动能级间隔 $\Delta E_v \sim 2\omega_e x_e(v-1)$, v 为 上能级量子数, $\omega_e x_e$ 为光谱常数。一些分子 特别是含氢分子, $\omega_e x_e$ 相当大;高振动激发 态,非谐性总十分明显。这就存在一个振型 内是否总能维持局部平衡的问题。其关键是 振型内 V-V 交换与体系内其它过程相比,是 否快得多。对 CO 和化学激光的理论分析表 明,振型内 V-V 传能速率对其性能颇有影 响。在脉冲电激励 CO₂ 激光中,有人亦认为 可能存在振型内局部平衡的破坏^[1:95]。

近年来,配合激光研究,对一系列分子的 振型内 V-V 传能进行了实验和理论研究,得 到 $AB(v) + AB(0) \Longrightarrow AB(v-1) + AB(1)$ 的不同 v 在不同温度下的速率。如 $HF^{(22)}$ 在 室温下 v=2、3、4 分 别 为 0.68、1.4、1.2× 10^{6} (托⁻¹·秒⁻¹,下同); $HCl^{(23)}v=2$ 的逆反应 速率,在室温 1.4×10⁵,在 700 K 3.2×10⁴; $HBr^{(24)}v=2$ 在室温 1.7×10⁵,在 600 K 5× 10^{4} ; $DF^{(25)}$ 的室温下逆反应速率, 对 v=2 为 7×10⁵, v>2为1.61^{2-v}×7×10⁵; CO⁽²⁰⁾在 100 K, v=2的4×10⁵→v=7的2.5×10³, 在 300 K, v=2的6.2×10⁴→v=11的1.5 ×10³,在500 K, v=2的2.8×10⁴→v=12的1.4×10³。可看出,对于低振动能级,振型 内V-V速率达10⁵~10⁶,比一般的V-V和 V-T速率快得多,而v大时,速率仅为10³量 级,并不比其它过程明显的快。

CO2分子有三个振型(一个为二度简并). 不同振型间存在复杂的传能过程, 至今未见 到直接测得振型内 V-V 速率。Burak 等测 得00°1+0110→0111的速率在室温为5.3× 106[27], 它发生在分子内的不同振型之间, 但 它的效果是将激光上能级"抹平"。对此过程 Dovennett 等测得的温度关系为室温3.7× 10⁶→900 K1.3×10^{6[28]}。直接测量CO。振 型内 V-V 速率是需要的。由于 CO2 各振型 的非谐性都不大(对应于 v1、 v2、 v3 的 we xe 分 别为 0.3、 1.3、 12.5 厘米-1; 作为对照, CO、 HCl、HF、HBr的分别为15.16、52.05、 45.71、45.21), 而且 CO2 的相互作用势,转 动惯量均不特殊,因此预计其振型内 V-V 速 率会为10⁵~10⁶。在一般条件下(振动温度 为几千度以下).明显集居的只有下面非谐性 较小的几个振动能级。 所以, 当辐射场不太 强(<104 瓦/厘米2), 脉宽大于微秒时(见表 3), 认为振型内存在局部平衡, 将是一个好 的近似。这时应使用能量弛豫方程。而在振 型严重不平衡,即振型内 V-V 速率远小于其 它过程时,可认为振动只"冻结"在最低的振 动能级,此时应采用粒子数方程[17]。

六、关于转动能级间的平衡

分子激光都是发生在特定的振转能级之间的,显然,转动弛豫对激光器性能有影响。 激光的跃迁竞争、烧孔效应都是以转动弛豫 为其物理基础的。近年来,为适应激光核聚 变的需要,对转动弛豫对短脉冲激光的影响

· 15 ·

进行了深入的研究^[39]。研究表明, 毫微秒脉 冲激光可取出的激活能和脉冲波形均受转动 弛豫时间 τ_R 的非常大的影响。在典型条件 下, 只在脉宽大于 15τ_R 时, 才能近似地认为 转动自由度处于平衡。在研究 HF 的 V-R 传能时, 亦发现高转动激发态不能达到转动 平衡^[80]。

有人发现, CO₂ (10⁰0) 的 J = 4 到 46 的 20 个转动能级的振动弛豫时间随 J 而不同, 认为存在着转动不平衡。但对此实验结果, 尚存在争论^[31]。

转动能级间是否出现不平衡。从根本上 说, 取决于转动弛豫速率相对于其它过程的 大小。长期以来,对转动弛豫作了大量理论 计算和实验测量[1;13]。已经知道, 双原子和 多原子分子的转动弛豫均很快,发生转动跃 迁的碰撞数 Z_R<10, 只有含氢分子的 Z_R 可 能大一、二个量级。对于CO2,以CO2,N2 He 为碰撞伴侣的 00°1 能级的转动弛豫速率 分别为1.3、1.2、0.6×107托-1·秒-1[32], 与气动碰撞频率同量级,并发现速率随J而 不同,在J=19附近有一极大值。至于温度 关系,未见到 CO2 的实验结果,但对其它体 系的研究表明,转动弛豫速率随温度的变化 不大。值得注意的是, Rabitz 等对于自由射 流、激波管和超声实验条件下的转动弛豫速 率的理论分析表明,三法所得速率在低温 下一致,但在较高温度(>200K)彼此不 同[33]。

在极短脉冲(脉宽小于 15τ_R)激光器中, 可将所有振动弛豫过程看作冻结的,只考虑 转动弛豫的影响。除此之外,对于 CO₂体 系,只在辐射场极强(>10⁵~10⁶ 瓦/厘米²) 时,才有可能出现转动非平衡效应(见表 3), 一般均可取转动平衡近似。对于含氢分子, 近似的适用范围要相应缩小。

参考文献

1] 严海星; 《激光》, 1981, 8, No. 6, 1~8.

- [2] MacDonald J. R., AD-718131, 1970.
- [3] J. Chem. Phys., 1967, 46, No. 11, 4491; 1971, 54, No. 7, 3097.
- [4] Kamimoto G., Matsui H.; J. Chem. Phys., 1970, 53, No. 10, 3990.
- [5] Huetz-Aubert M. et al.; J. Chem. Phys., 1971, 54, 2289; 1971, 55, 5724.
- [6] Huetz-Aubert M. et al.; Physica, 1974, 78, 435;
 1978, 93G, 237; Chem. Phys. Lett., 1976, 41, 297.
- [7] Слободская П. В.; Опт. и спектр., 1973, **34**, №4, 678.
- [8] Cannemeijer F., DeVries A. E.; Physica, 1973, 70, 135.
- [9] J. Acoust. Soc. Am., 1974, 56, p. 856, p. 1455; J. Chem. Phys., 1975, 62, 2187; J. Acoust. Soc. Am., 1976, 60, p. 74, p. 78; in Shock Tube and Shock Wave Research, 1978, ed. by Ahlborn B. et al.; p. 127; J. Chem. Phys., 1977, 67, 4053.
- Shin H. K., J. Phys. Chem., 1971, 75, 1079;
 1973, 77, 346; 1977, 81, 1122; J. Chem. Phys., 1978, 69, No. 3, 1240.
- [11] Hoffman A. L., Vlases G. C.; IEEE J. Quant. Electr., 1972, No. 2, pt. 1, 46.
- [12] 吴中祥,严海星;《激光》,1980,7, No. 3, 5.
- [13] Hurle I. R. et al.; J. Chem. Phys., 1964, 40, 2076.
- [14] T. Just, P. Roth; J. Chem. Phys., 1968,48, 5731; 1971, 54, No. 5, 1974,
- [15] Acta Astronautica, 1977, 4, No. 3~4, 357.
- [16] Hurle I. R.; in Shock Tube Research, ed. by Stollery J.L. et al.; No. 3.
- [17] 严海星; 《激光》, 1979, 6, No. 10, 1.
- J. Chem. Phys., 1968,48, 1798; J. Phys. B., 1970,
 No. 1, 705; 1970, 3, 1515; J. Chem Phys., 1972,
 57, No. 9, 3763.
- [19] MacDonald J. R.; J. Chem Phys., 1972, 57, No. 2, 1016.
- [20] Fisher E. R., Smith G. K.; Appl. Opt., 1971, 10, No. 8, 1083.
- [21] Kewley D. J.; J. Chem Phys., 1973, 59, No. 1, 549.
- [22] Osgood R. M. et al.; Appl. Phys. Lett., 1972, 20, No. 12, 469; J. Chem Phys., 1974, 60, 1464.
- [23] Chem. Phys. Lett., 1972, 17, No. 3, 345; J. Chem. Phys., 1972, 57, No. 9, 3816; ibid, 1973, 59, No. 2, 970; ibid, 1973, 58, No. 8, 3519; ibid, 1974, 60, No. 6, 2305; Chem. Phys. Lett., 1973, 19, 340.
- [24] J. Chem. Phys., 1973, 59, No. 2, 970; ibid, 1973,

• 16 •

58, No. 8, 3519; Chem. Phys. Lett., 1972, 16, No. 2, 306.

- [25] Wikins R.L.; J. Chem. Phys., 1979, 70, No. 6, 2700.
- [26] Appl. Opt., 1971, 10, No. 8, 1827; Chem. Phys. Lett., 1972, 16, 292; J. Chem. Soc. Faraday Trans., 1973, 1169, 939; Appl. Phys. Lett., 1973, 22, No. 8, 367; ibid, 1973, 22, No. 11, 576; J. Chem. Phys., 1974, 60, No. 9, 3562; ibid, 1973, 59, No. 9, 4937; 1975, 64, No. 6, 2635; IEEE J. Quant. Electr., 1975, QE-11, No. 8, pt. 2, 654; Chem. Phys. Lett., 1979, 64, No. 1, 21.
- [27] Burak I. et al.; IEEE J. Quant. Electr., 1973,
 QE-9, No. 5, 541.
- [28] Devennett L. et al.; J. Chem. Phys., 1975, 62,

જ્યારા સારાય સારા

No. 2, 440.

Investigation of last beam induced birdringen

- [29] Phys. Rev., 1973, A8, 912; Appl. Phys. Lett., 1973, 23, p. 319; p. 322.
- [30] Wikins R. L. et al.; J. Chem. Phys., 1979, 70, No. 4, 1705; 1979, 70, No. 6, 2700.
- [31] J. Chem. Phys., 1970, 53, No. 7, 2978; 1971, 55,
 No. 12, 5842; ibid, 1972, 57, No. 2, 632.
- [32] Phys. Lett., 1968, 27A, No. 9, 590; Appl. Phys. Lett., 1969, 14, No. 2, 49; 1969, 15, No. 6, 177; ibid, 1974, 24, No. 8, 375; IEEE J. Quant. Electr., 1974, QE-10, No. 5, 480; ibid, 1972, QE-8, No. 4, 404.
- [33] Rabitz H., Lam S. H.; J. Chem. Phys., 1975, 63, No. 8, 3532.



激光若干基本问题(概念)学术讨论会在黄山召开

由中国光学学会举办的"激光若干基本问题(概念)学术讨论会"于今年9月5—15日在安徽黄山举行。

会议主要讨论三个方面的问题: (1)激光产生过 程中的若干基本问题; (2)光辐射场的特性描述; (3) 非线性光学基础。会议共分8个专题。

(上接第59页)



图 3 附加参考光接收器的测量原理图 中使用附加一个参考光接收器作比较(图 3),可以估 计功率起伏的影响。

我们实测了距激光束束腰(束腰光斑尺寸约为 0.30毫米)100厘米处的透镜(焦距f=17.13毫米) 焦点的光斑尺寸。几次的测量结果为: 6.97 微米、 7.01 微米、6.89 微米、6.88 微米、7.01 微米, 其平 均值为 6.95, 微米,百分误差约为 1.0%。由电压测 有近 60 名来自高等院校及科研部门从事 激光 物理教学和研究工作的学者参加了会议。 会后,还 将整理出版"激光若干基本问题(概念)学术讨论会 发言汇编",供国内从事激光教学和科研工作的人 员参考。

(吴鸿兴)

量精度引起的误差小于 0.05%, 可以忽略。而功率 测量误差约为 0.1~0.3%。引起测量误差的其他主 要原因是微小的机械形变等引起刀片与激光斑点的 相对位移。实测的光斑尺寸比理论计算的光斑尺寸 5.14 微米略大些。这是由于实际的光学系统都存在 着象差, 不能得到理想的聚焦点; 另外, 多个透镜表 面的反射以及透镜表面上的灰尘等的散射影响都使 聚焦点尺寸增大。

参考文献

- [1] Yasuzi Suzaki, Atsushi Tachihana; Appl. Opt., 1975, 14, No. 12, 2809.
- [2] 张光寅; 《物理》, 1974, 3, No. 2, 119。

(南开大学物理系 张春平 1980年10月17日收稿)