Na2高位振动态与CO2分子间碰撞能量转移的研究

王淑英 张文军 戴 康 沈异凡

新疆大学物理科学与技术学院, 新疆 乌鲁木齐 830046

摘要 利用受激发射抽运将 Na₂分子激发到 Na₂ X' Σ_{s}^{*} (33,11)高位振动态,研究了高激发 Na₂与 CO₂的态-态能量转移 过程。窄线宽激光扫描 Na₂的 X' Σ_{s}^{*} (33,11)→ A' Σ_{s}^{*} (21,10)跃迁,测量它的透射光强,从吸收系数得到 Na₂ X' Σ_{s}^{*} (33, 11)原生态布居数密度。利用高分辨率瞬时吸收测量技术,得到 CO₂基振动态(00⁶0)上转动态的布居数密度。通过速 率方程分析,在一次碰撞的条件下,得到了与高振动激发 Na₂碰撞产生 CO₂(00⁶0)高转动态的速率系数。对于 J=46~ 64,速率系数在 4.5×10⁻¹²~6.5×10⁻¹³ cm³s⁻¹之间,相对于 J态的 Na₂ (ν'' =33)的猝灭速率系数在 2.3×10⁻¹¹~9.1×10⁻¹¹ cm³s⁻¹ 之间。实验数据表明,在 Na₂高位振动态与 CO₂的碰撞能量转移中, Na₂激发态倒空对 CO₂转动能量的增加更有效。 观察到了 Na₂高位振动态的多量子弛豫,得到了弛豫速率系数。

关键词 原子与分子物理学;碰撞能量转移;受激发射抽运;瞬时吸收测量;速率系数;激发态 Na₂; CO₂
 中图分类号 0561.5 文献标识码 A
 doi: 10.3788/CJL201542.0408001

Study of Collisional Energy Transfer between Highly Vibrationally Excited Na₂ and CO₂

Wang Shuying Zhang Wenjun Dai Kang Shen Yifan

School of Physics Science and Technology, Xinjiang University, Urumqi, Xinjiang 830046, China

Abstract Using stimulated emission pumping, the Na₂ molecule is excited to Na₂ $X' \Sigma_s^*$ ($\nu'' = 33$, J'' = 11) high vibrational state, and the state-state energy transfer processes of the highly excited Na₂ and CO₂ are studied. Scanning Na₂ $X' \Sigma_s^*$ (33, 11) $\rightarrow A' \Sigma_u^*$ (21, 10) transition by narrow linewidth laser and monitoring its transmission light intensity, the original population density of Na₂ [$X' \Sigma_s^*$ (33, 11)] is measured from absorption coefficient. Using high-resolution transient absorption measurement technique, the distribution of CO₂ rotational population in the ground (00°0) state is determined. Through the analysis of rate equation, under the single-collision condition, the rate constants of CO₂ (00°0) high rotational state in the collisions with highly vibrationally excited Na₂ are obtained. For $J=46\sim 64$, the rate constants have been measured in $4.5\times 10^{-12} \sim 6.5\times 10^{-13}$ cm³s⁻¹. Relatively to the J state, the quenching rate constants of Na₂ ($\nu'' = 33$) have been determined in $2.3\times 10^{-11} \sim 9.1\times 10^{-11}$ cm³s⁻¹. The experimental data show that in the collisional energy transfer between highly vibrationally excited Na₂ and CO₂ rotational energy transfer between highly vibrationally excited Na₂. Multiquantum relaxation of highly vibrationally excited Na₂ is observed and the relaxation rate constants have been obtained.

 $\label{eq:keywords} \mbox{ atomic and molecular physics; collisional energy transfer; stimulated emission pumping; transient absorption measurement; rate constant; excited Na_2; CO_2$

OCIS codes 190.5650; 140.3430; 260.2160

1 引 言

高振动激发态的气体分子中的量子态分辨和能量再分配对理解分子动力学过程有重要意义,国内外许 多作者对此进行了大量的实验和理论研究^[1-8],并取得了丰硕的成果。

作者简介:王淑英(1977—),女,博士,副教授,主要从事激光光谱及原子与分子物理等方面的研究。

E-mail: wsysmilerr@sina.com

收稿日期: 2014-08-26; 收到修改稿日期: 2014-12-03

基金项目:国家自然科学基金(11364042)

人们已经对多原子分子高振动态与CO2的碰撞能量转移过程进行了很多研究。如脉冲紫外激光(波长 为266 nm)激发吡啶,通过无辐射耦合至基电子态的高振动态,它们与CO2碰撞,发生态-态能量转移。利用 瞬时红外吸收技术测得(00°0)和(00°1)振动态的转动能级的布居分布^[9]。通过测量瞬时吸收线的多普勒增宽 确定 CO2振动态的平移能分布。利用动力学方程,得到了态-态碰撞转移猝灭率。数据表明,CO2中转动和平 动能量的增加比CO2振动能的增加对倒空吡啶激发能更有效。

激发态双原子分子具有大量的振动能级,其能级在理论上可以由振动常数严格计算出来,在实验上也 完全可以精确测定,因此,双原子分子高振动激发态碰撞动力学的研究引起了人们很大的兴趣。利用受激 发射抽运[2.10],泛频抽运[7.11],脉冲激光光解离[12-13]激发双原子至高位振动态,通过时间分辨激光感应荧光光强 测量各振动能级的布居分布。Wodtke等^[10]测量了 $O_2(X^3\Sigma_{e}, \nu = 15 \sim 26)$ 被 CO₂弛豫的速率系数。对于 $O_2(\nu = 15 \sim 26)$ 被 CO₂弛豫的速率系数。对于 $O_2(\nu = 15 \sim 26)$ 18),因为O₂(18)+CO₂(00°0)→O₂(16)+CO₂(00°1)有几个 cm⁻¹的能量差,存在 2-1 共振能量转移,故弛豫率激增近 百倍。利用泛频激发得到KH(v=14~21)^[8],KH(v)与CO₂碰撞,CO₂(00°0,J)得到布居。通过泛频吸收给出CO₂ (00°0, J=32~48)的平均转动能, 当ν从14增加到21时,转动能增加2.33倍, 而平均平动能的增加与J的增加 成线性关系。对于 ν =19,积分态-态能量转移速率系数比 ν =14时大4.5倍。

本实验利用受激发射抽运得到Nac高位振动态,利用光学吸收法得到Nac高位振动态密度。通过泛频吸 收测量 CO₂(00°0)(这个能级表示 CO₂的电子基态振动模 v,,v,,v,均为0)高位转动态的时间分辨布居分布,在一 次碰撞条件下得到态-态能量转移速率系数和猝灭速率系数。通过对激光感应荧光光谱(LIF)的测量,得到 高位振动态单量子和多量子弛豫速率系数。

2 实验方法

实验装置见图1,样品池为4臂平面交叉热管炉(HPO),由不锈钢材料制成,内部置Na的第5臂与它们垂 直。热管炉与真空及气体充入系统(vacuum pump)连接。在充入气体前烘烤样品池除气,真空度达到 10⁻⁴ Pa 后充入约10³Pa的CO₂。用电热器加热样品池,由热电偶测量池温,池中心温度约553K,此时Na原子数密 度在10¹⁴ cm⁻³量级,其中Na₂分子占1%~4%。

利用受激发射抽运技术可以得到 Na2分子高位振动态,见图 2。YAG 激光器产生的 532 nm 脉冲激光作 为抽运激光(pump laser)将 Na₂从 $X^{1}\Sigma_{*}^{+}$ ($\nu^{\prime\prime}$ =0, $J^{\prime\prime}$ =11)激发至 $A^{1}\Sigma_{*}^{+}$ (ν^{\prime} =40, J^{\prime} =10), 光参量振荡器(OPO)调频 脉冲 695.5 nm 激光作为回抽激光(dump laser)将 A 态布居回抽(dump)到 X 态的高振动能级(v" = 33, J" = 11)上。 高振动能级与气体分子发生碰撞转移,使 ν" <33的能级得到布居,Ti宝石激光器产生的激光作为检测激光 (probe laser)将它们激发到A电子态,在与激光束垂直的方向收集激光感应荧光(LIF),用透镜(L)聚焦至单色仪 (M₁),经单色仪分光后由像增强型光谱探测器(ICCD)记录,并储存在计算机中。





图 2 受激发射抽运和探测能级图

Fig.2 Energy diagram for pump-dump and probe scheme

由于 Franck-Condon 抽运也可能使 $X^{1}\Sigma_{*}^{*}$ 各振动能级有布居,避免 Franck-Condon 抽运影响的方法如下: 关闭 OPO 激光,由检测激光检测 X¹ S⁺ 各振动能级的瞬时 LIF 分布,由 ICCD 记录,将由 Franck-Condon 抽运引 起的发射光谱作为背景扣除。图 3 是波长为 788.9 nm 激光将 X(33,11)激发到 A(21,10)后, 由 ν' = 21 分别发射 到 $\nu'' = 0 \sim 4$ 的 LIF 光谱, 证实了 X(33, 11)确实被受激发射抽运激发。



图 3 Na₂A(ν'=21, J'=10)←X(ν"=33, J"=11)部分激光感应荧光光谱

Fig.3 Part of LIF spectrum of Na₂ in the $A(\nu'=21, J'=10) \leftarrow X(\nu''=33, J''=11)$ transition

另外,由于扩散的存在,调节激光束,使三束激光束同轴,并使 dump 束直径(约4mm)为 pump 束直径(约2mm)的2倍, probe 束直径(约8mm)为 dump 束直径的2倍,以保证能够检测出扩散到 pump-dump 激光束外的振动激发态的布居分布。

利用滤光片(RF)将 Ti 宝石激光器的功率衰减至 0.1 μ W,用来测量 Na₂X¹ $\Sigma_{s}^{*}(\nu'',J'')$ 的初生态布居数密度, 激光扫描 X¹ $\Sigma_{s}^{*}(\nu'',J'') \rightarrow A^{i}\Sigma_{u}^{*}(\nu',J')$ 的跃迁,将光纤(OF)置于与 Ti 宝石激光束成 180°方向接收透射光强,经单 色仪(M₂)分光,光电信增管(PMT)将信号转换并放大后,由门光子计数器(GPC)记录吸收前后的透射光强差 ΔI , 得到吸收系数 $k_{\nu,J'-\nu,J'}$

$$\Delta I/I_0 = 1 - \exp[-k_{\nu',J' \leftarrow \nu',J'}(\nu)L], \qquad (1)$$

式中 I_0 为Na₂未激发时的透射光强。Na₂(ν'', J'')态密度[Na₂(ν'', J'')]由吸收系数得到

$$\int k_{\nu',J' \leftarrow \nu'',J'}(\nu) d\nu = \frac{(\lambda_{\nu',J' \to \nu'',J'})^2}{8\pi} \frac{g_{J'}}{g_{J'}} [\operatorname{Na}_2(\nu'',J'')] \Gamma_{\nu',J' \to \nu'',J''}, \qquad (2)$$

式中g为统计权重, Γ 为自发辐射率, λ 为相应的跃迁波长。

Na₂(ν"=33)与CO₂碰撞,使CO₂(00°0,*J*)得到布居,用波长780 nm附近¹⁴的激光做泛频(10°5)-(00°0)受激发射测量,图4为泛频激发谱,而且(00°0)高转动态布居也由高分辨率Ti宝石激光器做泛频吸收测得。记录各转动线的吸收强度Δ*I*,得到吸收系数,从而由吸收截面得到(00°0,*J*)态粒子的密度。*I*₂池用于激光波长标定。



图 4 Na₂(ν"=33)与 CO₂碰撞传能中 CO₂(10°5)-(00°0)泛频激发谱(受激发射测量)

Fig.4 Overtone spectra of $CO_2(10^05)$ -(00^00) transition in $Na_2(\nu = 33)$ and CO_2 collisioned energy transfer (stimulated emission measurement)

3 速率方程

受激发射抽运把 Na₂激发到 $X^{+}\Sigma_{+}^{*}(\nu''=33, J''=10)$ 高位振动态, 它们与 CO₂碰撞, 产生能量转移

$$\operatorname{Na}_{2}(33,11) + \operatorname{CO}_{2} \xrightarrow{k_{q}} \operatorname{Na}_{2}(\nu'' < 33, J'') + \operatorname{CO}_{2}^{*}, \qquad (3)$$

*k*_q为Na₂(33, 11)的猝灭速率系数。CO^{*}₂表示与Na₂(33, 11)碰撞中得到能量的CO₂,可以是处于振动或转动激 发态的CO₂,也可以是平动能增加的CO₂,如果只产生转动激发态,则有

$$Na_{2}(33,11) + CO_{2} \xrightarrow{k} Na_{2}(\nu'' < 33, J'') + CO_{2}^{*}(J), \qquad (4)$$

 $CO_{2}^{*}(J)$ 表示 $CO_{2}(00^{\circ}0)$ 基振动态上的转动激发态。k'为碰撞转移速率系数, 而k'包含于 k_{q} 中。(3)式还包含 Na₂ (33,11)的振动弛豫过程, 即高振动态的单量子($|\Delta \nu|=1$)或多量子($|\Delta \nu|\geq 2$)弛豫, 而转动态不变。

$$Na_{2}(33,11) + CO_{2} \xrightarrow{a_{\nu'}} Na_{2}(\nu'' < 33,11) + CO_{2}^{*},$$
(5)

k",为弛豫速率系数。

随时间变化的 CO₂(J) 布居数密度由速率方程(6)式表示(为简化,以下方程中 J"值不标)

$$d[CO_{2}^{*}(J)]/dt = k^{J}[CO_{2}][Na_{2}(\nu'' = 33)], \qquad (6)$$

式中[CO2]为CO2的密度,可视为常数,而(3)式中的Na2(ν"=33)满足如下速率方程

$$d[Na_2(\nu''=33)]/dt = -k_q[CO_2][Na_2(\nu''=33)],$$
(7)

式中猝灭速率系数k_a与 ν"和J有关。由(7)式解得

$$Na_{2}(\nu'' = 33)](t) = [Na_{2}(\nu'' = 33)]_{t=0} \exp(-k_{q}[CO_{2}]t), \qquad (8)$$

$$\frac{[\mathrm{CO}_{2}^{\circ}(J)]_{t}}{[\mathrm{Na}_{2}(\nu''=33)]_{0}} = \frac{k^{J}}{k_{q}} [1 - \exp(-k_{q}[\mathrm{CO}_{2}]t)], \qquad (9)$$

对(9)式求导得到

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t} \left(\frac{[\mathrm{CO}_2^*(J)]_t}{[\mathrm{Na}_2(\nu''=33)]_0[\mathrm{CO}_2]} \right) = k^J \exp(-k_q[\mathrm{CO}_2]t) , \qquad (10)$$

两边取对数,得到

$$\ln \frac{d}{dt} \left(\frac{[CO_{2}^{*}(J)]_{t}}{[Na_{2}(\nu''=33)]_{0}[CO_{2}]} \right) = \ln k' - k_{q}[CO_{2}]t , \qquad (11)$$

对于(5)式中的 Na₂(ν" <33, 11)用类似的方法得到

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t} \left(\frac{[\mathrm{Na}_2(\nu'')]_t}{[\mathrm{Na}_2(\nu''=33)]_0[\mathrm{CO}_2]} \right) = k_{\nu'} \exp(-k_q[\mathrm{CO}_2]t) .$$
(12)

4 实验结果和讨论

利用光学吸收法从(2)式得到[Na₂($\nu'' = 33$)]₀=4×10¹⁰ cm⁻³。利用泛频(00^o0, *J*)→(10^o5, *J*-1)在 780 nm 附近的吸收线得到 [CO₂^{*}(*J*)]¹⁸,这需要吸收截面和吸收线多普勒线宽的实验数据,但对于(00^o0)振动态,只有某些*J*值的吸收截面已从实验测得,又因为对于某些*J*值的吸收太弱而难以测得其多普勒线宽。实验采用谱线的相对强度测量技术,选择一条较强的吸收线[选择 P(46)吸收线],其吸收截面已从实验测得^{114]},它的多普勒增宽也可以测量,从而可以得到该*J*值的密度 [CO₂^{*}(*J*)],而其他*J*值的密度,由谱线的强度比得到。改变抽运激光与泛频吸收之间的延迟时间,得到 [CO₂^{*}(*J*)](*t*)。

根据实验数据,按(11)式拟合,结果见图 5,图中纵坐标 ln (dy/dt) 中的 $y = [CO_2^*(J)](t)/[Na_2(\nu'' = 33)]_0[CO_2]$ 。 从图 5 可以看出,当 $t_p \leq 3 \mu s$ 时, ln(dy/dt) 与延迟时间成线性关系,该直线的斜率为 $-k_q[CO_2]$,而截距为 ln k',由此得到 k'和 k_q 。 CO₂(00^o0)J = 46 - 66 的速率系数 k'见表 1,表中误差为标准差。



0408001-4

中 国 激 光

表1 能量转移过程 $Na_2(\nu''=33) + CO_2(00^{\circ}0) \rightarrow Na_2(\nu''<33) + CO_2(00^{\circ}0, J)$ 的碰撞转移速率系数和碰撞猝灭速率系数

Table 1 Collisional rate constants and collisional quenching rate constants for energy transfer

process $Na_2(\nu'' = 33) + CO_2(00^00) \rightarrow Na_2(\nu'' < 33) + CO_2(00^00, J)$

J	$k^{J}/10^{-12}\mathrm{cm}^{3}\mathrm{s}^{-1}$	$k_q/10^{-11}{ m cm}^3{ m s}^{-1}$	J	$k^{J}/10^{-13}\mathrm{cm}^{3}\mathrm{s}^{-1}$	$k_q/10^{-11}\mathrm{cm}^3\mathrm{s}^{-1}$
46	4.5±0.5	3.4±0.4	56	9.1±0.9	6.3±0.8
48	3.8±0.4	3.7±0.4	58	8.7±0.9	7.1±0.9
50	3.1±0.3	4.1±0.5	60	8.1±0.8	7.9±1.0
52	2.7±0.3	4.8±0.6	62	7.6±0.8	8.6±1.1
54	1.9±0.2	5.7±0.7	64	6.5±0.7	9.1±1.2

表1中的速率系数 k¹ 是在一次碰撞条件下(3 μs时间内)得到的(见图 5),超过3 μs后,将会产生如下碰撞 过程:

$$\operatorname{CO}_2^*(J) + \operatorname{CO}_2 \to \operatorname{CO}_2^*(J') , \qquad (13)$$

$$\operatorname{CO}_2^*(J) + \operatorname{CO}_2 \longrightarrow \operatorname{CO}_2^*(J)_{\operatorname{un\,det\,ected}} , \qquad (14)$$

(14)式表示 CO^{*}₂(J) 对 CO₂的碰撞已超出泛频吸收的探测范围,因此探测到的 CO^{*}₂(J) 密度减少, k¹ 变小。

从表1中的碰撞猝灭速率系数 k_q 可以看出,随J的增加,对应的猝灭率 k_q 也增加,故J较高的态会加快对 Na₂高位振动态布居的倒空。

对(12)式两边取对数,定义[Na₂(ν")],/[Na₂(ν"=33)]₀=f_i(ν"),得到

$$\ln \frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t} \left(f_i(\nu'') / [\mathrm{CO}_2] \right) = \ln k_{\nu'} - k_q [\mathrm{CO}_2] t , \qquad (15)$$

 $f_{\iota}(\nu'')$ 可利用LIF强度I之比得到

$$f_{\iota}(\nu'') = \frac{F_{\nu',\nu'=33}}{F_{\nu',\nu'=33}} \frac{I_{\iota}(\nu''<33)}{I_{0}(\nu''=33)},$$
(16)

式中 $F_{\nu',\nu''}$ 是 Franck-Condon 因子。

利用实验数据,按(15)式拟合,图6是 ν'' =32(单量子弛豫)的测量结果。当 $t_{\rm D} \leq 2 \,\mu s$ 时, $\ln \frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t} (f_i(\nu'')/[\mathrm{CO}_2])$ 与延迟时间成线性关系。从该直线的截距和斜率,得到相应的 k_{ν} 和 k_q ,见表2。



图 6 利用(15)式对实验数据的拟合

Fig.6 Fitting of experimental data using Eq.(15)

表2 $Na_2(\nu''=33)+CO_2 \rightarrow Na_2(\nu''<33)+CO_2^*$ 的弛豫速率系数和碰撞猝灭速率系数

ν''	$k_{\nu''}/10^{-12} \mathrm{cm}^3 \mathrm{s}^{-1}$	$k_q / 10^{-11} \mathrm{cm}^3 \mathrm{s}^{-1}$	
32	7.6±0.6	5.4±0.5	
31	3.9±0.4	6.8±0.9	
30	1.2±0.1	7.9±1.0	
29	0.5±0.05	9.3±1.2	
28	0.3±0.03	10.1±1.3	
27	0.2±0.02	11.4±1.5	
26	0.3±0.03	13.2±1.7	
25	1.1±0.1	16.3±2.1	

从表 2 的数据可以看出,多量子弛豫(IΔνI≥2)速率系数之和与单量子弛豫(Δν=-1)速率系数相当,且多量 子弛豫加速高振动态的猝灭,因此高位振动态多量子弛豫在碰撞传能中起重要作用。图 7 为 Na₂被激发到 ν"=33 后,ν"=25 布居数的时间演化轮廓,有两个明显的峰。第一个窄高峰由多量子(MQ)弛豫产生,在较长的 延迟时间后,第二个较平坦的峰由相继单量子(SQ)弛豫产生的。



图7 Na₂被激发到ν"=33后,ν"=25布居数的时间演化轮廓

Fig.7 Time-profiles of population in $\nu''=25$ after preparation of Na₂ $\nu''=33$

产生多量子弛豫有多种可能因素,实验中,可能发生了Na2高位振动态与CO2之间的共振V-R能量转移 过程

Na₂($\nu'' = 33$) + CO₂(00^o0, J = 44) → Na₂($\nu'' = 25$) + CO₂(00^o0, J = 64). (17)

McCaffery 等^[5,15-16]利用角动量理论计算了 O₂, CO, N₂等分子高振转态与双原子气体分子碰撞中量子态演 化的过程,预言了高位振动态中快速多量子弛豫的存在。在实验中观察到 Na₂高位振动态与 CO₂碰撞中存在 的快速多量子弛豫。

5 结 论

利用受激发射抽运得到 Na₂基电子态的高位振动态,研究了它们与 CO₂碰撞的能量转移过程。利用透射 光吸收系数测得 Na₂(ν"=33, J"=11)分子密度,再结合各个碰撞转移振动态能级与 ν"=33 的 LIF 强度比,得到了 Na₂(ν"≤33)分子振动弛豫和碰撞猝灭速率系数。利用高分辨瞬时泛频吸收技术及转动线相对强度测量技 术,测得了 Na₂(ν")-CO₂(00^o0, J)间的碰撞转移速率系数,研究了 Na₂高位振动态的弛豫速率系数及碰撞猝灭 率,观察到了多量子弛豫的发生。特别是在实验中观察到了 IΔνI=2~8 的多量子弛豫过程,并且多量子弛豫速 率系数总和 7.5×10⁻¹² cm³s⁻¹与单量子弛豫速率系数 7.6×10⁻¹² cm³s⁻¹基本相同,故多量子弛豫在分子高振动态弛 豫过程中起了很大的作用。

参考文献

- 1 R T Jongma, A M Wodtke. Fast multiquantum vibrational relaxation of highly vibrationally excited O₂[J]. Journal of Chemical Physics, 1999, 111(24): 10957-10963.
- 2 H Park, T G Slanger. $O_2(X, \nu = 8 \sim 22)$ 300 K quenching rate coefficients for O_2 and N_2 , and $O_2(X)$ vibrational distribution from 248 nm O_3 photodissociation[J]. Journal of Chemical Physics, 1994, 100(1): 287-300.
- 3 L Yuan, J Du, A S Mullin. Energy-dependent dynamics of large- ΔE collisions: Highly vibrationally excited azulene (*E*=20390 and 38580 cm⁻¹) with CO₂[J]. Journal of Chemical Physics, 2008, 129(1): 014303.
- 4 Juhong Han, You Wang, He Cai, *et al.*. Investigation of thermal features of two types of alkali-vapor cells pumped by a laser diode [J]. Chinese Optics Letters, 2014, 12(s2): S20201.
- 5 A J McCaffery, M Pritchard, R J Marsh, et al.. Quantum state-resolved energy redistribution in gas ensembles containing highly excited N₂[J]. Journal of Chemical Physics, 2011, 134(4): 044317.
- 6 Zhiming Tao, Yanfei Wang, Shengnan Zhang, *et al.*. Atomic population distribution of excited states in He electrodeless discharge lamp[J]. Chinese Optics Letters, 2013, 11(10): 100202.
- 7 S Y Wang, B Zhang, D H Zhu, et al.. Energy-dependence of vibrational relaxation between highly vibrationally excited KH ($X^{1}\Sigma^{+}$, $\nu''=14\sim23$) and H₂, and N₂[J]. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy, 2012, 96: 517-525.

- 8 X H Cui, B X Mu, Y F Shen, *et al.*. Vibrational relaxation and vibration-rotation energy transfer between highly vibrationally excited $KH(X^{1}\Sigma^{*}, \nu=14\sim21)$ and $CO_{2}[J]$. Journal of Quantitative Spectroscopy and Radiative Transfer, 2012, 113(16): 2081-2087.
- 9 M C Wall, B A Stewart, A S Mullin. State-resolved collisional relaxation of highly vibrationally excited pyridine by CO₂: Influence of a permanent dipole moment[J]. Journal of Chemical Physics, 1998, 108(15): 6185-6196.
- 10 W G Lawrence, T A Van Marter, M L Nowlin, et al.. Inelastic collision dynamics of vibrationally excited I₂(X) [J]. Journal of Chemical Physics, 1997, 106(1): 127-141.
- 11 G V Hartland, D Qin, H L Dai. Observation of large vibration-to-vibration energy transfer collisions ($\Delta E \ge 3500 \text{ cm}^{-1}$) in quenching of highly excited NO₂ by CO₂ and N₂O[J]. Journal of Chemical Physics, 1994, 101(10): 8554-8563.
- 12 S Watanabe, H Fujii, H Kohguchi, *et al.*. Kinetic study of vbrational energy transfer from a wide range of vibrational levels of O_2 $(X^3\Sigma_g^-, \nu=6\sim12)$ to $CF_4[J]$. Journal of Physical Chemitry A, 2008, 112(39): 9290-9295.
- 13 K Yamasaki, H Fujii, S Watanabe, *et al.*. Efficient vibrational relaxation of $O_2(X^3\Sigma_s^-, \nu=8)$ by collisions with CF₄[J]. Physical Chemistry Chemical Physics, 2006, 8(16): 1936–1941.
- 14 A Lucchesini, S Gozzini. Diode laser overtone spectroscopy of CO₂ at 780 nm[J]. Journal of Quantitative Spectroscopy and Radiative Transfer, 2005, 96(2): 289-299.
- 15 A J McCaffery. State and species selective energy flow in gas ensembles containing vibrationally excited O₂[J]. Journal of Chemical Physics, 2012, 137(13): 134301.
- 16 A J McCaffery, R J Marsh. Modeling disequilibrium in gas ensembles: How quantum state populations evolve under multicollision conditions; CO*+Ar, CO, O₂, and N₂[J]. Journal of Chemical Physics, 2010, 132(7): 074304.

栏目编辑:刘丰瑞