[Article]

www.whxb.pku.edu.cn

超声射流下¹²C¹⁶O⁺离子A²Π_{1/2,3/2}←X²∑⁺激光诱导荧光激发谱

石勇 周晓国 王新磊 胡亚华 马兴孝 刘世林*

(中国科学技术大学化学物理系,合肥微尺度物质科学国家实验室,合肥 230026)

摘要: 用一束波长为230.1 nm 的激光,通过(2+1)共振增强多光子电离(REMPI)过程激发超声射流冷却的 CO 分子制备处于基电子态 *X*²Σ⁺的 CO⁺离子,随后引入另一束可调谐激光将 CO⁺离子激发至 *A*²Π_{1/232}态,利用光电倍 增管(PMT)检测发射的荧光信号强度随激发光波长的变化,分别在 487–493 nm 和 453–459 nm 波长范围内获得 了 CO⁺离子 *A*²Π_{1/232}→*X*²Σ⁺电子态跃迁(0,0)和(1,0)带的激光诱导荧光(LIF)激发谱.

关键词: CO*离子; 激光诱导荧光; 射流冷却 中图分类号: O644

Laser Induced Fluorescence Excitation Spectrum of Jet-Cooled ${}^{12}C^{16}O^+(A^2\Pi_{1/2,3/2}\leftarrow X^2\Sigma^+)$

SHI Yong ZHOU Xiao-Guo WANG Xin-Lei HU Ya-Hua MA Xing-Xiao LIU Shi-Lin* (Hefei National Laboratory for Physical Sciences at the Microscale, Department of Chemical Physics, University of Science and Technology of China, Hefei 230026, P. R. China)

Abstract: The laser induced fluorescence (LIF) excitation spectrum of molecular ions in cooperating with resonanceenhanced multi-photon ionization (REMPI) process was demonstrated with CO⁺ ions. The CO⁺ ions at the ground $X^2\Sigma^+$ state were prepared by (2+1) REMPI of supersonically cooled CO molecules at 230.1 nm, and the rovibronically resolved LIF spectra of CO⁺($A^2\Pi_{12,32}$ – $X^2\Sigma^+$) were measured by scanning another laser in the range of 487–493 nm and 453–459 nm, which belong to (0,0) and (1,0) bands, respectively.

Key Words: CO+ ion; Laser-induced fluorescence; Jet-cooled

相对于中性分子而言,离子光谱也是分子光谱 及其相关学科的研究领域之一,其重要性和意义不 应亚于对中性分子的研究.但是关于离子光谱的研 究工作并不是那么多,究其原因主要是很难制备空 间密度较高且量子态布居比较集中的离子用之于常 规的测量.到目前为止,对离子的光谱和结构的认识 主要来源于光电子能谱^[1,2],但其主要问题是光谱的 分辨率低(约为100 cm⁻¹).近年来发展起来的脉冲场 电离光电子谱(PFI-PE)、零动能光电子能谱(ZEKE) 和质量分辨的阈值电离光谱(MATI)¹⁸⁻⁵¹是研究离子 光谱的强有力方法,其分辨率高达约1 cm⁻¹,从而得 到了许多过去无法精确确定的离子光谱常数和解离 动力学信息.通常,这些方法是将分子激发到收敛于 离子基电子态的高里德堡态,因而研究的内容是离 子基电子态的光谱.但对多数分子而言(个别小分子 除外),由于通常不存在收敛于离子电子激发态的超 高里德堡态,因而往往无法研究离子的电子激发态 光谱.

在过去几年里,我们实验室采用共振增强多光 子电离(REMPI)方法制备具有量子态选择的离子, 成功地研究了射流冷却条件下一些三原子分子离 子,如 N₂O⁺、CS[±]、SO[±]和 H₂S⁺等的光碎片激发谱

Received: February 4, 2008; Revised: March 10, 2008; Published on Web: April 16, 2008.

^{*}Corresponding author. Email: slliu@ustc.edu.cn; Tel: +86551-3602323.

国家自然科学基金(20573100, 20533070)及高等学校博士学科点专项科研基金(20060358032)资助项目

C Editorial office of Acta Physico-Chimica Sinica

(PHOFEX)及其光解离动力学^[6-10].一般而言,PHOFEX 光谱适用于研究解离或预解离的电子激发态,对于 不解离的电子激发态,这种方法则不合适,此时采用 激光诱导荧光光谱(LIF)更恰当.作为 REMPI-PHOFEX 方法的一个补充,同时也为了获取更全面 的离子激发态光谱,我们尝试采用 REMPI-LIF 方法 研究离子的激发态光谱.显然,这种方法除了需要通 过 REMPI 手段制备出数密度足够高的离子用于 LIF 研究外,还需待研究的离子电子激发态具有较 高的荧光量子产率.为此,我们选择电离截面比较大 的分子,如 CO 分子,通过 REMPI 方法制备量子态 布居单一的母体离子,然后测量离子的 LIF 激发态 光谱.

CO*离子是最简单也是最重要的一种离子,它 广泛存在于太阳大气、星际物质、行星电离层、慧尾、 燃烧环境和热核等离子体中,自从 1909 年 Pluvinel 和 Baldet^[11]首次在 Morehouse 彗星的慧尾上观测到 了 CO*离子的慧尾带系后,到目前为止已经开展 了大量有关 CO*离子光谱的研究工作. Krupenie^[12], Huber 和 Herzberg^[13]对早期的工作进行了综述.最 近, Haridass 等人^[14,15]综述了 CO*离子四个电子带系 以及红外和微波谱的研究工作.

尽管有关 CO⁺离子的研究工作已经很深入,但 是我们注意到,前人有关 CO⁺离子的研究主要是通 过观察 CO⁺离子的发射谱来完成,激发态离子的产 生主要是通过直流放电或者电子轰击中性 CO 气 体^{15]}. 与以往的发射光谱不同,在本文中我们将以CO 作为样品气体,在超声射流冷却条件下,采用 REMPI-LIF 方法得到 CO⁺离子 A²Π_i←X²Σ⁺电子态跃 迁的激光诱导荧光激发谱,同时也在实验上验证了 该方法的可行性.

1 实验条件和实验原理

1.1 实验条件

实验装置包括脉冲分子束系统、脉冲激光光源和荧光信号采集三部分所组成,三者的时序由脉冲发生器(DG535, Stanford Research Systems)控制,详见文献[6,16].

滞止压力为 200 Pa、浓度为 5%的 CO/He 混和 气在配气装置中混和均匀后,由喉道直径为 0.5 mm 的脉冲喷嘴(general valve,脉冲开阀时间约 180 μs) 喷出,经过口径为 2.5 mm 的 Skimmer(beam dynamics,离喷嘴的距离为 10 mm) 准直后进入反应室,且 气束方向与电离光和探测光的传播方向垂直. 喷嘴 和激光-分子相互作用点的距离约为 10 cm. 真空抽 运系统由两台直联机械泵(抽速 15 L·s⁻¹, 2XZ-15D 型,成都国投南光)和两台涡轮分子泵(抽速 1500 L· s⁻¹, 一台是 F-250 型, 北京中科科仪; 另一台是 F-400 型,成都国投南光)组成. 不进气时, 束源室和反应室 的静态真空度分别为 2.0×10⁻⁵ 和 2.2×10⁻⁵ Pa, 进气 时动态真空度分别为 4.0×10⁻⁴ 和 2.5×10⁻⁵ Pa.

激光光源为两台 Nd:YAG 激光器(Lab-190 型和 Pro-190型, Spectra Physics)分别泵浦的两台染料激 光器(PRSC-LG-18 型和 PRSC-LG-24 型, Sirah). 其 中一台染料激光器输出的激光经BBO晶体倍频后, 由焦距为22.5 cm的石英透镜聚焦进入反应腔体内 的激光-分子束作用区,作为电离光,通过(2+1) REMPI 制备处于基态 X²Σ⁺的 CO⁺离子,其波长固定 在 230.1 nm, 脉冲能量约为 1 mJ. 随后引入另一台 染料激光器输出的激光,经过焦距为40 cm的石英 透镜聚焦与电离光相向进入腔体,作为探测光,将 CO*离子从 X²Σ*态激发至A²Π_{1/2.3/2}态, 电离光与探测 光在空间上严格重合,时间上约有 20 ns 的延迟. 探 测光的波长扫描范围是 453-459 nm 和 487-493 nm, 分别对应(1,0)带和(0,0)带的激发跃迁,脉冲能量约 为 0.3 mJ. A²Π_i态所发射的荧光经过截至滤色片 (JB510)后由光电倍增管(9125B型, Electron Tubes, 工作电压为-1000 V)接收,从光电倍增管输出的信 号经由示波器(500 MHz, TDS3052B, Teltronix)平均 后输入计算机处理,同时激光强度被同步检测.

1.2 实验原理

实验原理如图 1 所示,离子的制备通过 CO 分子的(2+1) REMPI 过程产生^[17],即



图 1 CO 分子的能级示意图和激发过程图解 Fig.1 Schematic illustration of CO molecule energy level and excitation process

 $CO(X^{1}\Sigma^{+}) \xrightarrow{2h\nu_{1}} CO(B^{1}\Sigma^{+}) \xrightarrow{h\nu_{1}} CO^{+}(X^{2}\Sigma^{+},v^{+})+e$ (1) Sha等人¹¹⁷的光电子能谱研究结果表明,经过中间态 为 $B^{1}\Sigma^{+}$ 的(2+1)REMPI过程制备的CO⁺离子基电子态 主要处在 $v^{+}=0$ 和 $v^{+}=1$ 的振动态,它们所占的比例分 别为50.9%和30.5%.实验中,分别检测CO⁺离子信号 强度和CO分子 $B^{1}\Sigma^{+} \rightarrow A^{1}\Pi_{i}$ 跃迁的荧光信号强度随激 发波长的变化,获得的光谱是一致的,即只有一个共 振波长在230.1 nm处,谱带宽度约为1 cm⁻¹的Q支结 构.因此实验操作过程中,直接通过检测 $B^{1}\Sigma^{+}$ 态的荧 光共振信号来确定电离光的共振波长.

产生了处在基电子态的 CO*离子后, 我们用另 一束染料激光将 CO*离子从 X² Σ*态激发到 A² Π_i 电 子态, 同时用光电倍增管收集 A² Π_i 态发射的荧光信 号, 即

 $\operatorname{CO}^{+}(X^{2}\Sigma^{+}) \xrightarrow{h\nu_{2}} \operatorname{CO}^{+}(A^{2}\Pi_{1/2,3/2}) \longrightarrow \text{fluorescence} (2)$

2 实验结果和分析

图 2(a、b、c)分别显示了只有电离光、探测光和 电离光与探测光共同作用下 PMT 检测到的荧光信 号强度,其中图 2(a)对应 CO 分子 B¹∑⁺→A¹∏_i发射 的荧光信号,实验过程中就是通过检测该信号来确 定 REMPI 的共振波长.本实验中涉及到两束激光, 因此实验过程中需要有效地消除杂散光的干扰,一 方面除了在 PMT 前面放置截至滤色片外,还在激 光光路上放置光阑以减小杂散光的干扰;另一方面, 扫描光谱设置的时间门位置尽量地避开杂散光和第 一束激光产生的荧光信号区域.从图 2(b)中可以看



图 2 (a)只有电离光(230.1 nm)、(b)探测光(454.34 nm)及 (c)两束光共同作用下的荧光信号强度





图 3 ¹²C¹⁶O⁺离子 A²Π_{12,32}←X²Σ⁺跃迁(0,0)振动带和拟合光谱 Fig.3 Experimental (expt.) and simulated (simu.) spectra of (0,0) band of the ¹²C¹⁶O⁺ (A²Π_i←X²Σ⁺)

出,相对于荧光的信号强度而言,杂散光的影响可以 忽略不计.图 2(c)中,与图 2(a、b)不同之处是出现了 一个新的衰减信号,单指数拟和得其衰减寿命约为 1.3 μs. 对照图(a)、(b)和(c),可以判断,图(c)中新的 衰减信号应该为CO*离子A²Π_{1/232}→X²Σ*的荧光发射.

测量的电子跃迁谱带(v', v")为(0,0)和(1,0)的转 动结构如图3和4所示.对于CO⁺离子A²Π_{1/2,32}←X²Σ⁺ 振转光谱的标识,前人已经有非常详细的研究^[12-15]. 这里,我们直接参考 Haridass 等^[14,15]关于 CO⁺离子光 谱的综述性报道,(0,0)和(1,0)谱带的光谱常数列于 表 1. 考虑到激光线宽约为 0.3 cm⁻¹,同时在射流冷 却条件下分子的转动布局比较低,这里不考虑 Λ 双 重分裂和自旋-转动相互作用,这时上下态的转动 能级公式为

²
$$\Pi$$
: $F_1(v', J) = T_{v'} + B_{v'}J(J+1) - D_{v'}J^2(J+1)^2$ (3a)

 $F_2(v', J) = T_{v'} + A_{v'} + B_{v'} J(J+1) - D_{v'} J^2 (J+1)^2$ (3b)

² Σ : $F_{1\&2}(v''=0, J)=B_{v'}J(J+1)-D_{v'}J^{2}(J+1)^{2}$ (4) 式中, $T_{v'}A_{v'}B_{v}$ 和 $D_{v}(v=v' \vec{u} v'')$ 分别是带源、转动 常数、离心畸变常数和自旋-轨道相互作用常数, F_{1} 和 F_{2} 分别对应 ² $\Pi_{1/2}$ 和 ² $\Pi_{3/2}$ 态.根据跃迁选择定则, ² $\Pi \leftarrow ^{2}\Sigma$ 跃迁共有十二支^[18],由于我们不考虑下态的 自旋分裂,计算中只需要考虑六支,分别为 P_{1},Q_{1},R_{1}



图4 ¹²C¹⁶O⁺离子A²Π_{1/2,3/2}←X²Σ⁺跃迁(1,0)振动带和拟合光谱 Fig.4 Experimental and simulated spectra of (1,0) band of the ¹²C¹⁶O⁺ (A²Π_i←X²Σ⁺)

表 1 ¹²C¹⁶O⁺离子 X²Σ^{*}和 A²Π_i 态的光谱常数^[11] (cm⁻¹) Table 1 Spectrum constants (in cm⁻¹) of the X²Σ^{*} and A²Π_i states of ¹²C¹⁶O^{+ [11]}

$X^2\Sigma^*$ $v''=0$ 0 1.967 6.317	Molecular state	Constant	T_v	B_v	$10^{6}D_{v}$	A_v
$A^2 \Pi$ / 0 0040(017 1500 (795	$X^2\Sigma^*$	v″=0	0	1.967	6.317	
$A^{-}\Pi_{i}$ $v = 0$ 20406.217 1.580 6.755	$A^2\Pi_i$	v'=0	20406.217	1.580	6.735	-122.051
v'=1 21941.479 1.560 6.464		v'=1	21941.479	1.560	6.464	-121.983

T_i: band origin; B_i: rotational constant; D_i: centrifugal distortion constant; A_i: spin-orbit constant; v": vibrational quantum number of ground state; v': vibrational quantum number of excited state

和 $P_2 \setminus Q_2 \setminus R_2$. 将表 1 中的光谱常数代入式 (3a) (3b)和(4)得到上下态的转动能级谱项, 然后根据跃迁选 择定则给出允许跃迁的谱线位置, 加上谱线的线型 和强度因子, 计算出来的光谱显示在图 3 和图 4 的 下方. 计算过程中转动谱线线型采用 Lorentz 函数 表示, 谱线强度包括了 (2J+1) 权重因子和温度 Boltzmann 分布, 这里取温度为 60 K 进行计算.

3 小 结

本文以 CO⁺离子为例,论述采用 REMPI-LIF 方 法来获取离子的激发谱,实验中采用 230.1 nm 的特 定波长(2+1) REMPI CO 分子以制备 CO⁺(X²Σ⁺)离 子,然后扫描另一束可调谐激光,分别在 487–493 nm 和 453–459 nm 波长范围内获得了 CO⁺离子 A²Π_{1/232} ← X²Σ⁺跃迁(0,0)和(1,0)振动带的激发谱,实 验的成功为研究离子光谱提供了一种可供选择的实 验手段.下一步的工作,我们希望能将此方法应用于 三原子或更多原子的离子激发谱.

References

- 1 Ervin, K. M.; Lineberger, W. C. Advances in Gas Phase Ion Chemistry, **1992**, **1**: 121
- 2 Jacox, M. E. Chem. Soc. Rev., 2002, 31: 108
- 3 Ng, C. Y. Annu. Rev. Phys. Chem., 2002, 53: 101
- 4 Li, J.; Hao, Y. S.; Yang, J.; Zhou, C.; Mo, Y. X. J. Chem. Phys., 2007, 127: 104307
- 5 Yang, J.; Li, J.; Hao, Y. S.; Zhou, C.; Mo, Y. X. J. Chem. Phys.,
 2006, 125: 054311
- 6 Xu, H. F.; Guo, Y.; Li, Q. F.; Liu, S. L.; Ma, X. X.; Liang, J.; Li, H. Y. J. Chem. Phys., 2003, 119: 11609
- 7 Xu, H. F.; Guo, Y.; Li, Q. F.; Shi, Y.; Liu, S. L.; Ma, X. X. J. Chem. Phys., 2004, 121: 3069
- 8 Zhang, L. M.; Chen, J.; Xu, H. F.; Dai, J. H.; Liu, S. L.; Ma, X. X. J. Chem. Phys., 2001, 114: 10768
- 9 Zhang, L. M.; Wang, Z.; Li, J.; Wang, F.; Liu, S. L.; Yu, S. Q.; Ma, X. X. J. Chem. Phys., 2003, 118: 9185
- 10 Shi, Y.; Yu, F.; Zhou, X. G.; Liu, S. L. J. Chem. Phys., (in press)
- 11 Pluvinel, A. B.; Baldet, F. Comput. Rend., 1909, 148: 759
- 12 Krupenie, P. H. Natl. Bur. Stand., 1966, 5: 1
- Huber, K. P.; Herzberg, G. Molecular spectra and molecular structure. Vol. IV. Princeton: Van Nostrand-Reinhold Press, 1979
- Haridass, C.; Prasad, C. V. V.; Reddy, S. P. Astrophys. J., 1992, 388: 669
- Haridass, C.; Prasad, C. V. V.; Reddy, S. P. J. Mol. Spectrosc.,
 2000, 199: 180
- 16 Chen, J.; Guo, Y.; Zhou, X. G.; Shi, Y.; Liu, S. L.; Ma, X. X. J. Phys. Chem. A, 2007, 111: 5382
- Sha, G. H.; Proch, D.; Rose, C.; Kompa, K. L. J. Chem. Phys., 1993, 99: 4334
- 18 Herzberg, G. Molecular spectra and molecular structure. Vol. I. New York: D. Van Nostrand Company, 1950