N_2O^+ 离子 $A^2\Sigma^+$ 电子态的光谱研究*

徐海峰 郭 颖 李奇峰 戴静华 刘世林* 马兴孝

(中国科学院选键化学开放研究实验室,中国科学技术大学化学物理系,合肥 230026)

梁 军 李海洋

(中国科学院安徽光学精密机械研究所,合肥 230031)

(2003 年 6 月 10 日收到 2003 年 7 月 9 日收到修改稿)

用一束波长为 360.55 nm 的激光,通过 N₂O 分子的(3+1)共振增强多光子电离过程制备纯净的母体离子 N₂O⁺ $X^2 \prod_{3/2, 1/2}$ (000).用另一束可调谐激光将 N₂O⁺ 离子激发至预解离态 $A^2 \Sigma^+$ 利用飞行时间质谱检测解离碎片 NO⁺ 离 子强度随光解光波长的变化,在 278—328 nm 波长范围内获得了光解碎片的激发(PHOFEX)谱.观测到了 N₂O⁺ 离子 $A^2 \Sigma^+ \leftarrow X^2 \Pi$ 电子跃迁较丰富的振动谱带.通过对 PHOFEX 光谱的标识 获得了 $A^2 \Sigma^+$ 态较准确和全面的分子光谱 常数.

关键词: N_2O^+ 离子 $A^2\Sigma^+$ 电子态,光碎片激发谱,Fermi 共振,光谱常数 PACC: 3320L, 3310G, 3520P

1.引 言

在地球大气电离层中,有一个非常重要的离子 分子反应^[12]

 O^+ (⁴S) + N₂($X^1\Sigma^+$) \rightarrow NO⁺ ($X^1\Sigma^+$, v)

 $+ N(^{4}S) + 1.10 \text{ eV}.(1)$

实验^[1]和理论^[2]研究表明, $N_2O^+(A^2\Sigma^+)$ 是这 个离子分子反应的中间产物.因此,对于 N_2O^+ 离子 的研究,尤其是第一电子激发态 $A^2\Sigma^+$ 光谱和光解 离动力学的研究,一直受到广泛的关注^[3-17].

关于 N₂O⁺ 离子 $A^2\Sigma^+$ 态光谱的较早工作是 1974 年 Callomon 和 Creutzberg^[3]对 $A^2\Sigma^+ \rightarrow X^2\Pi$ 发 射谱的研究.此后,大量工作对 $A^2\Sigma^+$ 态的发射谱进 行了深入的研究^[3—10],获得 $A^2\Sigma^+$ 态一些低振动能 级的寿命和荧光量子产率,同时对基电子态 $X^2\Pi$ 可 能存在的相互作用,如自旋-轨道耦合、Renner-Teller 效应及 Fermi 共振等,进行了详细的分析.前人研究 表明, $A^2\Sigma^+$ 态为预解离态,除振动基态外,其余振 动能级都存在解离,实验上仅观测到少数几个低振 动能级的荧光发射. Larzilliere 研究小组利用快速离 子束激光光谱(FIBLAS)技术,检测解离碎片 NO⁺的 强度随离子束能量的变化,研究了 $A^2 \Sigma^+$ 态(010), (020)和(100)等振动能级的高分辨光谱,获得了这 些能级的转动常数^[11-15].由于这种技术的光谱分辨 很高,因此可以对光谱的超精细结构展开研究.但 是,由于此技术采用的是固定波长的激光,因此不可 能获得大范围波长内的光谱.此外,还有一些研究方 法,如光致碎片光谱^{16]}、阈值电子-荧光光子(TEFP) 复合谱^[17]等,对 $N_2O^+(A^2\Sigma^+)$ 态的光谱都作了一定 的研究.

尽管前人的工作对 N₂O⁺ 离子基电子态 $X^2 Π$ 以 及 $A^2 \Sigma^+$ 态的一些低振动能级已有了很深入的研 究 ,但是对于 $A^2 \Sigma^+$ 态的较高振动能级 ,尤其是 (300)以上能级的研究至今鲜有报道 ,对于 $A^2 \Sigma^+$ 态 的分子光谱仍有待于进一步研究来加以完善.为此 , 本工作利用 N₂O 分子的(3 + 1)共振多光子电离 (REMPI)方法制备纯净且布居单一的母体离子 N₂O⁺ ,在 278—328 nm 波长范围内检测 $A^2 \Sigma^+$ 态解 离碎片 NO⁺ 的光解碎片激发(PHOFEX)谱 对 $A^2 \Sigma^+$ 态更多高振动能级的光谱进行了研究.

^{*}国家重点基础研究发展规划(批准号:G1999075304)和国家自然科学基金(批准号 20273063)资助的课题。

[†]通讯联系人. Tel 10551-3602323, E-mail 'slliu@ustc.edu.cn

2.实验

实验装置包括脉冲分子束系统、脉冲激光系统和自制的时间飞行(TOF)质谱仪组成,详见文献[18,19].

滞止压力为 200 Pa, № 0 浓度为 20% 的 № 0/He 混合气在配气装置中混合均匀后,经一个喉道直径 为 0.5 mm 的脉冲喷嘴喷出进入真空腔体.喷嘴的开 启时间宽度小于 200 µs,其位置距激光-分子束作用 点约 5 cm.真空腔体由束源室和电离室组成,其真空 系统由两台抽速分别为 70 和 15 L/s 的机械泵(2X-70 型和 2X-15 型,成都南光机械厂产品)和两台抽速 为 1500 L/s 的涡轮分子泵(F-400 型,成都南光机械 厂产品)组成.静态(不进气)条件下,束源室和电离 室的真空度分别约为 9 × 10⁻⁵ 和 1 × 10⁻⁵ Pa,动态 (进气)条件下,真空度分别约为 4 × 10⁻⁴ 和 2 × 10⁻⁴ Pa.

一台 Nd :YAG(PRO-190 型 ,Spectra Physics 公司 产品)激光器输出的线偏振二倍频激光(532 nm,脉 冲能量约 470 mJ)同时抽运两台染料激光器.其中一 台染料激光器(PRSC-LG-18型 Sirah 公司产品)的激 光输出经 KD* P 晶体倍频,由一个焦距为 30 cm 的 石英透镜聚焦后,进入腔体内激光-分子束作用区, 作为电离光.电离光波长固定在 360.55 nm 脉冲能 量约3 mJ. 另一台染料激光器(PRSC-LG-24 型, Sirah 公司产品)的激光输出经 KD*P 晶体倍频,由一个焦 距为 60 cm 的石英透镜收束后,与电离光相向进入 腔体,作为光解光,光解光波长扫描范围为278-328 nm 脉冲能量约 1-2 mJ. 此染料激光器的波长扫描 由一个 A/D 转换器(SR245 型, Stanford Research System 产品)发出的触发信号控制.扫描时,光解光 的能量被同步监测,同时用空心阴极灯 Ne 原子谱 线实时校正染料激光波长.

电离产生的母体离子 N₂O⁺ 和解离生成的碎片 离子经电场引出、加速后,沿长度为 32 cm 的 TOF 管 飞行,最后被微通道板(MCP)接收.MCP 的输出信号 由 Boxcar 平均器(SR250 型,Stanford Research System 产品)平均 30 次后送入计算机记录.同时送入 Boxcar 平均器的还有用于实时校正波长的 Ne 灯信 号和同步监测的激光能量信号.若只记录 TOF 质 谱,则将离子信号直接接入一台存储示波器(TDS380 型,Teltronix 公司产品)中.

3. 结果和分析

3.1. 母体离子的制备和碎片离子的检测

研究分子离子首先要解决母体离子的制备问题.对于 N₂O⁺ 离子的研究,目前文献报道的制备方法主要有直流放电^[3,4,11,12,46]、Penning 电离^[5—9]、电子轰击^[10]以及同步辐射光电离^[17]等.前三种方法的特点是可以制备大量的离子,而且操作简单,但是不能制备纯净且布居单一的母体离子.同步辐射光电离方法可以制备纯净的母体离子,但光源本身的强度和分辨限制了获得光谱更细致的信息.

我们采用的母体离子制备方法是激光的 REMPI 过程.图 1(a)是只有电离光(波长为 360.55 nm)作用 时的 TOF 质谱.从图 1(a)中可以很清楚地看到,通 过控制电离光的能量(约每脉冲 3 mJ 和选择合适的 聚焦透镜 f = 30 cm),电离的绝对主要产物是母体 N₂O⁺离子,而碎片 NO⁺离子强度小于 N₂O⁺离子强 度的 1%.同时,前人研究表明^{20-22]},在本研究工作 的电离波长下,N₂O 分子的(3+1)REMPI 过程经历 的中间态为 $3P\Sigma^{1}\Pi(000)$ 里德伯态,此时电离产生 的母体离子 N₂O⁺ 只布居在基电子态的基振动能 级即 $X^{2}\Pi_{3/2}(000)$ 和 $X^{2}\Pi_{1/2}(000)$.下面我们将要介 绍的 PHOFEX 谱的标识也证实了这点.因此,在电离 波长为 360.55 nm 处,我们利用(3+1)REMPI 方法, 制备了纯净且布居在单一量子态的母体离子,N₂O⁺ $X^{2}\Pi_{3/2}(000)$.



图 1 在只有电离光(360.55 nm)(a)、光解光(305.82 nm)(b)以及 两束光共同作用(c)条件下 TOF 质谱图

随后,引入光解光作用于制备的母体离子,以期获得离子激发态光谱的信息.光解光和电离光在空间上严格重合,时间上通过光路延迟约 10 ns.我们通过仔细控制光解光的能量,使得光解光单独作用时不产生任何离子,包括母体 N₂O⁺离子和碎片NO⁺离子,如图 1(b)所示(光解波长为 305.82 nm). 图 1(c)是两束光共同作用时的 TOF 质谱图.图 1(c) 与图 1(a)(b)不同之处是出现了明显的 NO⁺ 质谱 峰.据此,我们可以断定 图 1(c)中的 NO⁺离子是两 東光共同作用的结果.同时,通过两束光之间的时间 延迟和空间位置的调节,证实了 NO⁺ 离子为光解光 作用 N₂O⁺ 导致的解离产物.由于在实验的光解波 长范围内,N₂O⁺ 离子 $X^2 \Pi_{3/2,1/2}$ (000)可以通过单光 子共振跃迁至预解离态 $A^2 \Sigma^+$,NO⁺ 离子的产生应 来自于 N₂O⁺ 离子 $A^2 \Sigma^+$ 电子态的解离.这样,检测 NO⁺ 信号强度随光解光波长的变化(PHOFEX 谱), 反映的就是 N₂O⁺ 预解离态 $A^2 \Sigma^+$ 的光谱特征.



3.2. PHOFEX 谱的标识

图 2 是光解波长在 328—278 nm(约 30500— 36000 cm⁻¹)范围内光碎片 NO⁺的 PHOFEX 谱.图 2 中的谱峰强度已对光解光能量作了归一化.该光谱 是由几种不同的染料记录的光谱段组合而成的.为 改善信噪比,在相同的实验条件下,每个光谱段经多 次重复并累加平均.

 N,O^+ 离子 $A^2\Sigma^+$ 态为非中心对称线形构型,它 的三个振动模式分别为 N-O 伸缩振动(រ,),弯曲振 动 ν_2 和 N-N 伸缩振动 ν_3),其振动频率分别为 $\tilde{\nu}_1$ = 1345.52 cm⁻¹, $\tilde{\nu}_2$ = 614.1 cm⁻¹, $\tilde{\nu}_3$ = 2451.7 $\text{cm}^{-1[3]}$.由于 $\tilde{\nu}_3 \approx 2\tilde{\nu}_1 \approx 4\tilde{\nu}_2$,因此振动能级(v_1 , v_2 , v_3)FU($v_1 - 1$, $v_2 + 2$, v_3) (v_1 , v_2 , v_3)FU($v_1 + 2$ 2, v2, v3 - 1) 之间能量相近,存在 Fermi 共振.发生 Fermi 共振的一组能级的量子数有如下关系 $2v_1$ + $v_2 + 4v_3 = P($ 常数),我们称这组能级为量子数为 P 的振动簇(vibrational cluster). 由于 Fermi 共振的存 在 振动能级的谱项值不能简单地由 Dunham 多项 式获得 而是对所谓的有效哈密顿矩阵对角化后得 到^[23].如果不考虑不同振动簇之间的相互作用,有 效哈密顿矩阵是块对角化的,不同的块对应不同的 量子数 P.对于每个 P 振动簇 ,矩阵中对角元 ,即无 Fermi 共振的项 ,为

$$\begin{array}{rcl} v_{1} & v_{2} & v_{3} \mid \hat{H}^{\text{eff}} \mid v_{1} & v_{2} & v_{3} & = \tilde{G}(v) \\ = & \sum_{i} \tilde{v}_{i} \left(v_{i} + \frac{d_{i}}{2} \right) + & \sum_{ij} \tilde{\chi}_{ij} \left(v_{i} + \frac{d_{i}}{2} \right) \left(v_{j} + \frac{d_{j}}{2} \right) \end{array} ,$$

式中, \hat{H}^{eff} 为有效哈密顿量, $\tilde{\nu}_i$ 为振动频率, $\tilde{\chi}_i$,为非 谐性系数, d_i 为模式简并度.

而非对角矩阵元,即 Fermi 共振项,为

$$v_{1} v_{2} v_{3} | H^{\text{eff}} | v_{1} + 1 v_{2} - 2 v_{3}$$

$$= \frac{1}{2\sqrt{2}} K_{122} \times \sqrt{v_{2}^{2}(v_{1} + 1)},$$

$$v_{1} v_{2} v_{3} | \hat{H}^{\text{eff}} | v_{1} + 2 v_{2} v_{3} - 1$$

$$= \frac{1}{2\sqrt{2}} K_{113} \times \sqrt{v_{3}(v_{1} + 1)(v_{1} + 2)},$$

式中 K₁₂₂和 K₁₁₃为耦合常数.

在此,我们忽略了高阶的 Fermi 共振项,如(v_1 , v_2 , v_3)和(v_1 -2, v_2 +4, v_3)(v_1 , v_2 , v_3)和(v_1 , v_2 +4, v_3 -1)之间的相互作用.同时,在本实验的 波长范围内, ν_3 模最大只能激发至 v_3 =3,由于涉及 ν_3 模的谱带很少因此我们亦不考虑 ν_1 和 ν_3 模之 间的耦合 即令 $K_{113} = 0$.

表 1 N_2O^+ 光解碎片 NO⁺ 的 PHOFEX 谱峰位置和标识结果

波长/cm ⁻¹		+= (01)
本工作	文献 16]	标识"
30662.5	30665.0	4 1 } (000) <i>F</i> ₁
30783.5	30776.8	4 4 } →(000) <i>F</i> ₂
30917.6	30909.0	4 [4]←(000) <i>F</i> ₁
31386.1		5[4]←(000)F ₂
31519.2		5[4]←(000) <i>F</i> ₁
31750.2		€ 1]←(000) F ₂
31884.0		€ 1]←(000) F ₁
31766.8		€ 2] (000) <i>F</i> ₂
31900.6		€ 2]←(000) F ₁
31869.2		€ 3 } (000) <i>F</i> ₂
32002.9		€[3]←(000) F ₁
31980.7		€ 5]←(000) F ₂
32114.5		€[5]←(000) F ₁
32107.8		€ 6]←(000) F ₂
32240.9		€[6] ←(000) F ₁
32463.8		7[3]←(000)F ₂
32597.0		7[3] ←(000) F ₁
32697.0		7[6] ←(000) F ₂
32830.6		$76 \ge 000 $ F_1
32965.0		$\{1,2\}$ (000) F_2
33099.0		$\{1,2\} \leftarrow (000) F_1$
32977.2		$\{3, 5, 6, 000\}$
33110.7		$\{3\} \leftarrow (000) F_1$
33172.7		$\{ 6 \} \leftarrow (000) F_2$
33307.0		$\{ 6 \} \leftarrow (000) F_1$
332/4.4		$\{ 8 \} \leftarrow (000) F_2$
33408.0		$\{1, 8\} = (000) F_1$
22552 4		$\{ 9 \}^{-}(000) F_2$
22562 0		$d = F (000) F_1$
33606 6		$f_1 = (000) F_2$
33758 4		$f \in \mathbf{I}_{-}(000) F_1$
33892 7		$f_1 \in \mathbf{k} \in (000) F_2$
33988 0		$f = \frac{1}{2} + $
34120_1		$9 + (000) F_1$
34141 9		$10[1] \leftarrow (000) F_{2}$
34276 4		$10[1] \leftarrow (000) F_1$
34258.6		$10[4] \leftarrow (000) F_2$
34393.2		$10[4] \leftarrow (000) F_1$
34278.0		$10[5] \leftarrow (000) F_2$
34413.0		$10[5] \leftarrow (000) F_1$
34835.5		$11[4] \leftarrow (000) F_2$
34969.6		11[4]←(000) F ₁
35369.5		12[2] -(000) F ₂
35503.9		12[2] -(000) F ₁
35529.3		12[8] -(000) F ₂
35663.9		12[8] -(000) F ₁

 ${}^{1)}F_1$ 对应基电子态 $X^2\Pi_{3/2}(000)$, F_2 对应基电子态 $X^2\Pi_{1/2}$

号 P 代表振动簇量子数,该振动簇包含的能级按能 量递增的顺序排列,序号为 i.光谱标识结果已在图 2 中注出.可以看到,至每个 $A^2 \Sigma^+$ 电子态的 P(i)能 级的跃迁由两组组成,相应的下能级分别为基态 $X^2 \Pi_{3/2}(000)$ 以及 $X^2 \Pi_{1/2}(000)$,说明在我们的电离 波长处 (3 + 1)REMPI 产生的母体离子布居在 $X^2 \Pi_{3/2}(000)$ 和 $X^2 \Pi_{1/2}(000)$ 两个自旋-轨道分裂态 上.这与 Scheper 等¹²¹的光电子谱研究结果是一致 的.我们得到的 $X^2 \Pi$ 态自旋-轨道分裂值为 133.8 ± 1.0 cm⁻¹,与前人的研究结果^[322]相符.

表 1 列出了我们的光谱标识结果及对应的谱峰 位置,其中 F_1 表示基电子态为 $X^2 \Pi_{3/2}(000)$, F_2 表 示基电子态为 $X^2 \Pi_{1/2}(000)$.我们一共标识了 47 个 电子-振动跃迁带,对应的 $A^2 \Sigma^+$ 态振动簇为 P =4—12.对于 N₂O⁺离子体系,由于 $X^2 \Pi$ 和 $A^2 \Sigma^+$ 态皆 为线形构型,因此 $X^2 \Pi(000)$ 至 P 为偶数的 $A^2 \Sigma^+$ 态 能级的跃迁是允许的,而至 P 为奇数的能级是跃迁 禁阻的.前人的研究也曾观测到类似的禁阻跃迁^[4]. 这可能是 $A^2 \Sigma^+$ 态和 $X^2 \Pi$ 态之间存在的电子-振动 相互作用使得跃迁允许.表 1 中同时列出了前人在 此波段观测到的跃迁.正如在引言中所介绍的,对于 N₂O⁺ 离子 A²Σ⁺态的光谱研究,绝大多数工作均集 中在少数几个低振动能级.在我们研究的波长范围 内,所标识的 47 个振动带中有 44 个是我们新观测 到的.

表 2 列出了 $A^2 \Sigma^+$ 态 PI *i* 能级的振动谱项值. 表 2 还同时列出了考虑 Fermi 共振后,各能级包含 的主要组分和所占的比例,据我们所知,至今尚未见 有文献报道关于 N_2O^+ 离子 $A^2\Sigma^+$ 态 Fermi 共振的研 究.从表 2 中主要组分所占的比例看 $A^2 \Sigma^+$ 态 ν_1 模 和 _ν,模之间存在较强的 Fermi 共振,得到的耦合常 数 K₁₂₂为 21.6 ± 1.5 cm⁻¹. 根据 PHOFEX 谱的标识, 我们得到了 $A^2 \Sigma^+$ 电子态的光谱常数 结果列于表 3. 按照这些光谱常数所计算的能级谱项值列于表 2 中,与实验测量结果的偏差在6 cm⁻¹以内,这种大小 的偏差对于振动光谱而言是令人满意的.与前人研 究结果相比,由于我们观测到的谱带所包含的 A²∑⁺电子态的振动能级是迄今为止最多的,所进 行的光谱标识应该是可靠的,因此我们不仅可以获 得各振动模的振动频率值,而且还可以给出较准确 的非谐性常数和 Fermi 共振耦合常数.

表 2 N_2O^+ 离子 $A^2\Sigma^+$ 态 P_i *i* 能级的振动谱项值

<i>P</i> [<i>i</i>]	$Q(v)_{\rm obs}/{\rm cm}^{-1}$	$G(v)_{cal}/cm^{-1}$	$Q(v)_{obs} - Q(v)_{cal}/cm^{-1}$	主要成分/%
4[1]	2432.5	2429.2	3.3	001(100)
4[4]	2687.6	2691.5	- 3.9	200(97.1)
5[4]	3289.2	3288.1	1.1	210(92.8)
6[1]	3654.0	3654.7	-0.7	021(98.6)
6[2]	3670.6	3669.1	1.5	060(77.2),140(21.8)
£[3]	3772.9	3772.0	0.9	140(64.4),060(22.0),220(13.4)
6[5]	3884.5	3881.9	2.6	220(81.8), 140(13.7)
6 [6]	4010.9	4012.9	-2.0	300(96.2)
7[3]	4367.0	4372.6	- 5.6	150(47.0),070(30.5),230(21.7)
7[6]	4600.6	4598.6	2.0	310(90.4), 230(9.0)
8[12]	4869.0	4867.6(8[1])	1.4	080(56.2),160(38.1),240(5.5)
		4871.9(8[2])	-2.9	041(92.6),121(7.4)
8[3]	4880.7	4881.9	-1.2	002(100)
8[6]	5077.0	5070.3	6.7	240(46.7),160(31.5),320(16.5),080(5.1)
8[8]	5178.0	5181.4	-3.4	320(76.7),240(17.2)
8[9]	5322.4	5318.3	4.1	400(95.5)
9 [1]	5466.6	5460.7	5.9	090(45.1),170(44.3),250(10.0)
9 [6]	5662.7	5663.4	-0.7	170(38.2), 250(25.5), 330(25.1), 090(10.0)
9[9]	5890.1	5892.7	-2.6	410(88.7), 330(10.4)
10[1]	6046.4	6049.5	- 3.1	180(47.7),0100(34.7),260(16.0)
10[4]	6163.2	6157.4	5.8	0100(46.9),260(38.4),340(11.5)
10[5]	6183.0	6186.4	- 3.4	141(68.0),061(19.8),221(12.1)
11[4]	6739.6	6745.0	- 5.4	0110(45.6),270(33.4),350(19.1)
12[2]	7273.9	7271.7	2.2	081(60.0),161(35.4)
12[8]	7433.9	7432.6	1.3	122(91.1),042(6.6)

表3 N₂O⁺ $A^2\Sigma^+$ 电子态的光谱常数

	本工作	文献 16]	文献3]	文献 17]文献 15]
v_1	1380.9 ± 3.1	1358	1345.52	1360 ± 15
v_2	627.3 ± 1.8		614.1	
v_3	2433.0 ± 7.4		2451.7	2470 ± 15
χ11	-8.0 ± 0.9	- 5.82		
χ22	-0.4 ± 0.2			-1.4
χ33	-11.8 ± 4.0			
χ12	-13.1 ± 1.1			
χ23	-3.6 ± 0.9			
<i>K</i> ₁₂₂	21.6 ± 1.5			
T_0	28230 ± 1		28229.94	
白旋 劫道	耦合堂数			

目旋-轨道耦合常数

$X^2 \Pi_{3/2,1/2}$	133.8 ± 1.0
---------------------	-----------------

注:1 表中单位为 cm⁻¹.

2) 文献 15 列出的为估算值.

[1] Burley J D , Evin K M , Armentrout P B 1987 J. Chem. Phys. 86 1944

132.36

130

- [2] Komiha N 1994 J. Mol. Struct. **306** 313
- [3] Callomon J H, Creutzberg F 1974 Philis. Trans. Roy. Soc. Lond. Ser. A 277 157
- [4] Aarts J F M , Callomon J H 1982 Chem. Phys. Lett. 91 419
- [5] Fellows C E , Vervloet M 2001 Chem. Phys. 264 203
- [6] Tsuji M , Maier J 1988 Chem. Phys. 126 435
- [7] Imamura T, Imajo T, Koyano I 1995 J. Phys. Chem. 99 15465
- [8] Tokue I, Kudo T, Ito Y 1992 Chem. Phys. Lett. 199 435
- [9] Ibuki T , Sugita N 1984 J. Chem. Phys. 80 4625
- [10] Tokue I , Kobayashi M , Ito Y 1992 J. Chem. Phys. 96 7458
- [11] Lerme J, Abed S, Larzilliere M et al 1986 J. Chem. Phys. 84 2167
- [12] Lerme J , Abed S , Holt R A et al 1983 Chem. Phys. Lett. 96 403
- [13] Larzilliere M, Gragued K, Lerme J et al 1987 Chem. Phys. Lett. 134 467

4.结 论

本文报道了 N_2O^+ 离子 $A^2\Sigma^+$ 态的光谱研究.首 先,我们利用第一束激光通过 N_2O 分子的(3+1) REMPI 过程制备纯净且布居单一的母体离子 N_2O^+ $X^2\Pi_{3/2,1/2}(000).这种母体离子的制备方法在 <math>N_2O^+$ 离子的研究中作者尚未见有文献报道.随后用另一 束可调谐激光将 N_2O^+ 激发至 $A^2\Sigma^+$ 态,在 278— 328 nm波长范围得到了解离碎片 NO⁺ 的 PHOFEX 光 谱,通过考虑 Fermi 共振作用,我们对光谱进行了完 整标识,在所标识的 47 个电子-振动谱带中,其中 44 个是我们新观测到的.通过 PHOFEX 光谱的标识,我 们获得了 $A^2\Sigma^+$ 态较准确和全面的光谱常数.

- [14] Abed S , Broyer M , Carre M et al 1983 Chem. Phys. 74 97
- [15] Larzillere M , Jungen C H 1989 Mol. Phys. 67 807
- [16] Frey R , Kakoschke R , Schlag E W 1982 Chem. Phys. Lett. 93 277
- [17] Frey R, Gotchev B, Poatman W B et al 1978 Chem. Phys. Lett. 54 411
- [18] Zhang L M, Chen J, Xu H F et al 2001 J. Chem. Phys. 114 10768
- [19] Zhang L M et al 1999 Acta. Phys. Sin. 48 1204(in Chinese] 张 立敏等 1999 物理学报 48 1204]
- [20] Michael G , Wallace S C 1991 J. Chem. Phys. 95 2336
- [21] Patsilinakou E, Wiedmann R T, Fotakis C et al 1989 J. Chem. Phys. 91 3916
- [22] Scheper C R , Kuijt J , Buma W J et al 1998 J. Chem. Phys. 109 7844
- [23] Bernath P F, Dulick M, Field R W 1981 J. Mol. Spectrosc. 86 275

Xu Hai-Feng Guo Ying Li Qi-Feng Dai Jing-Hua Liu Shi-Lin[†] Ma Xing-Xiao

(Open Laboratory of Bond Selective Chemistry, Department of Chemical Physics, University of Science and Technology of China, Hefei 230026, China)

Liang Jun Li Hai-Yang

(Anhui Institute of Optics and Fine Mechanics, Chinese Academy of Sciences, Hefei 230031, China)

(Received 10 June 2003 ; revised manuscript received 9 July 2003)

Abstract

The spectra of N_2O^+ ions in $A^2\Sigma^+$ state have been investigated. Pure parent N_2O^+ ions , in the $X^2\prod_{3/2,1/2}(000)$ state , were prepared by (3 + 1) multiphoton ionization of jet-cooled N_2O molecules using a laser beam at 360.55 nm. By introducing another laser , the parent ions were excited to the predissociative $A^2\Sigma^+$ state , and the fragment NO^+ was detected by a time-of-flight mass spectrometer. The NO^+ photofragment excitation (PHOFEX) spectra were recorded by scanning the dissociation laser in the wavelength range of 278—328 nm. The PHOFEX spectra could be attributed completely to the $A^2\Sigma^+ \leftarrow X^2\Pi$ transition of N_2O^+ , in which most vibronic bands were observed for the first time. By considering the Fermi resonance between the ν_1 and ν_2 modes , the spectra were assigned , and the spectral constants , such as vibrational frequencies , anharmonic constants , and Fermi interaction constant , were obtained with relatively high reliability and precision.

Keywords : N_2O^+ ions $A^2\Sigma^+$ state , PHOFEX , Fermi resonance , spectral constants **PACC** : 3320L , 3310G , 3520P

^{*} Project supported by the State Key Development Program for Basic Research of China (Grant No. G1999075304) and the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 20273063).

[†] Corresponding author. Tel 10551-3602323 , E-mail 'slliu@ustc.edu.cn