



Institute of Physics, CAS

邻羟基苯腈的双色共振增强多光子电离光谱及Franck-Condon模拟
李娜 李淑贤 王林 王慧慧 杨勇刚 赵建明 李昌勇
Two-color resonance enhanced multiphoton ionization spectroscopy of o-hydroxybenzonitrile and Franck-Condon simulation
Li Na Li Shu-Xian Wang Lin Wang Hui-Hui Yang Yong-Gang Zhao Jian-Ming Li Chang-Yong
引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 71, 023301 (2022) DOI: 10.7498/aps.71.20211659
在线阅读 View online: https://doi.org/10.7498/aps.71.20211659
当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn

您可能感兴趣的其他文章 Articles you may be interested in

邻羟基苯腈的双色共振增强多光子电离 光谱及 Franck-Condon 模拟^{*}

李娜¹) 李淑贤¹) 王林¹) 王慧慧¹⁾²⁾ 杨勇刚¹⁾²⁾ 赵建明¹⁾²⁾ 李昌勇^{1)2)†}

(山西大学激光光谱研究所,量子光学与光量子器件国家重点实验室,太原 030006)
 2)(山西大学极端光学协同创新中心,太原 030006)
 (2021 年 9 月 7 日收到; 2021 年 9 月 22 日收到修改稿)

在自制直线式飞行时间质谱仪上进行了双色共振增强双光子电离实验,获得了振动分辨的邻羟基苯腈 的共振增强多光子电离 (resonance enhanced multiphoton ionization, REMPI) 光谱,结合高精度密度泛函理论 计算和 Franck-Condon 光谱模拟,详细分析了光谱特征,发现了大量基频、泛频和组合振动,并进行了光谱归 属.大部分苯环的基频振动归属为环在平面内的畸变或平面内的摇摆,这与分子激发过程中苯环的扩张有关. 理论和实验结果都表明,REMPI 光谱的低频段信号强,背景低,谱带少,分辨率好.随着振动频率的增加,信 号向相反的方向变化.这是由于低频段光谱主要来自于低频的基频振动、少量泛频的贡献.随着振动频率增 加,泛频和各种模的组合振动逐渐增多,导致了高频区谱带稠密,分辨率变差.高阶振动和多模的组合振动通 常有较低的 Franck-Condon 因子,因此信号随频率增大逐渐变弱,信噪比变差.

关键词:邻羟基苯腈,双色共振增强多光子电离,光谱模拟,振动光谱 PACS: 33.20.Tp, 33.20.Lg, 33.80.Rv, 33.15.Ta DOI: 10.7498/aps.71.20211659

1 引 言

羟基苯腈是重要的医药中间体,也用作液晶面 板材料. 氰基是典型的吸电子基团,是相关研究的 热点课题. 对羟基苯腈的基态、激发态和离子基态 的电子跃迁、振动频率、荧光光谱等已经有许多研 究报道^[1-6],邻羟基苯腈 (o-cyanophenol, OCP) 的 基态和激发态也有一些报道. Zehnacker-Rentien 小组^[7,8]报道了邻羟基苯腈和水分子、间羟基苯腈、 甲醇形成团簇的荧光激发谱和散射谱,主要目的是 研究氢键在形成团簇方面所起作用,也报道了单体 低频范围的荧光激发谱和散射荧光谱.Lahmani 等^[9,10]研究了邻羟基苯腈与乙醇和乙腈形成的团 簇的荧光激发谱,邻羟基苯腈与乙酸、甲酰胺及氨 分子形成的团簇的荧光发射谱,以及邻羟基苯腈二 聚物的荧光激发谱和散射谱.Kopec等^[11]研究了 邻羟基苯腈二聚物的基态到第二电子激发态的共 振双光子电离光谱,给出了振动频率达到750 cm⁻¹ 的光谱分析.Kleinermanns小组^[12]主要通过荧光 散射谱研究了邻羟基苯腈电子基态的振动特性,获 得了荧光激发谱,给出了4个激发态低频振动能级 的模式指认,详细研究了这些态向基态跃迁的散射 谱,未对激发态其他能级做更详细分析讨论.

© 2022 中国物理学会 Chinese Physical Society

^{*} 国家重点基础研究发展计划(批准号: 2017YFA0304203)、国家自然科学基金重点项目(批准号: 61835007)、国家自然科学基金 (批准号: 11904215, 61575115)、长江学者和创新团队发展计划(批准号: IRT_17R70)、高等学校学科创新引智基地(111 计 划)(批准号: D18001)和山西省"1331 工程"重点学科建设计划资助的课题.

[†] 通信作者. E-mail: lichyong@sxu.edu.cn

分子激发态的振动特性除了采用荧光激发谱 方法进行测量外,还可采用共振增强多光子电离 (resonance enhanced multiphoton ionization, REMPI) 方法进行探测. 相对于荧光谱, 探测离子 的 REMPI 光谱具有质量分辨的优势,能排除杂质 影响. 氰基具有较强吸电子能力, 氰基的取代往往 使分子的电离能相对于母体增加许多,以至于使基 态 S₀到第一电子激发态 S₁的跃迁能小于激发态 S₁到离子基态 D₀的跃迁能,导致单色的共振双光 子电离机制无法用来测量期望的 REMPI光谱. 我 们在自行设计研制的直线式飞行时间质谱仪上进 行了双色 REMPI 实验, 获得了 OCP 激发态的电 子振动谱. 对于包含原子较多的分子, 譬如苯的衍 生物包含了十几个以上的原子,其振动模式较多, 光谱的指认相对复杂和繁琐,而且易于出错.根据 量子化学理论计算和分子光谱模拟,可以有效帮助 分析实验测量的分子振动谱.本文报道了羟基苯腈 单体的共振增强多光子电离光谱及其振动模式分 析,并进行理论计算和光谱模拟,详细分析和指认 了实验观察到的 OCP 分子激发态振动谱.

2 实验方法

实验系统可参考文献 [13–16],本文仅简单介 绍与本实验相关的细节. 灰白色粉末状邻羟基苯腈 样品从 Macklin 公司购买, 纯度为 95%, 未进行进 一步提纯. 样品加热到约 150 ℃ 以便产生足够的 气相分子数密度, 2.5 atm (1 atm = 1.01 × 10⁵ Pa) 的氪气作为载气夹带着样品分子通过脉冲阀 (美国 通用电气公司, 出射孔径为 0.5 mm) 绝热膨胀进 入束源室形成超声分子束, 经过 20 mm 距离后通 过 Skimmer 的 1 mm 直径小孔准直后进入电离室. 束源室和电离室分别由两台分子泵 (FF-200/1300, 北京中科科仪股份有限公司) 抽真空, 共用一台机 械泵 (RVP-12, 14 L/s, 北京中科科仪股份有限公 司) 作为前级泵. 束源室和电离室的静态真空压力 分别约为 10⁻⁶ 和 10⁻⁷ Pa, 工作气压分别约为 4 × 10⁻⁴ 和 1.5 × 10⁻⁶ Pa.

两套 YAG 泵 浦的染料激光系统作为双色 REMPI 光谱的光源. 一套 Q-smart 850 (Quantel) YAG 激光倍频产生 532 nm 激光后泵浦 Sirah CBR-D-24(配备两块 2400 L/mm 光栅) 染料激光器, 染料 激光再经过二倍频后作为激发光激发分子到达激 发态, 扫描激光波长, 可以与电子激发态不同振动 能级共振. 染料选用 Pyrromethene 597, 波长扫描 范围为 283.00—294.50 nm, 扫描步长为 0.01 nm. 另一套 Q-smart 850 (Quantel) YAG 激光三倍频 产生 355 nm 激光后泵浦 SirahPrecisionScan-D (配 备 1800 L/mm 和 3000 L/mm 两块分光光栅) 染 料激光器, 染料激光再二倍频产生电离激光, 选用 Coumarin 503 染料作为激光介质. 遮挡激发激光, 调谐电离激光的波长使其自身产生的单色双光子 离子信号最弱, 选择的电离光波长为 249.68 nm. 两束激光在同一直线上但方向相反, 都与分子束垂 直. 采用 WS7-60UV-I 波长计 (high finesse) 校准 染料激光波长.

一台延时脉冲发生器 (DG645 含 8 个延时通 道, SRS) 用来控制整个实验系统的相对时序.两束 激光同时激发分子束,当激发光波长与激发态振动 能级共振时,大量基态分子布居到激发态,激发 态的分子再吸收一个 249.68 nm 的电离光子被 电离.离子飞行进入加速区后开启+143 V/cm (脉宽为 50 μs) 脉冲加速电压,经过离子透镜加速和聚焦后 进入长度约 48 cm 的自由飞行区,不同荷质比的 离子到达微通道板探测器 (山西长城微光设备有限 公司,直径为 25 nm)的时间不同,实现了质量分 辨,排除了杂质干扰.两片微通道板叠加以便放大 离子信号.信号接入 SR430 计数器,累加 300 次后 传输到计算机实现数据记录和采集.整个系统的工 作频率为 10 Hz.

3 理论计算

计算工作采用 GAUSSIAN 09^[17] 软件完成.电 子基态和激发态的结构优化、能量和振动频率计算 采用密度泛函理论的 B3LYP 方法,选择基组6-311++G(d, p) 和 aug-cc-PVTZ进行计算.计算的 振动频率乘以一个因子 (见表 1)进行数据修正,近 似校正组合误差,这些误差源于基组的不完整、振 动非谐性和未考虑电子的相关性.为了选择合适波 长的电离激光,需要估算电离能的大小.采用 G4 和 CBS-QB3 方法分别计算了 OCP 的电离能, 为实验工作选择合适的激光染料提供了参考.

Franck-Condon 光谱模拟基于密度泛函理论 计算结果进行,包含了电子跃迁偶极矩的泰勒级 数展开的一阶近似 (HT 修正)^[18].光谱线宽 FWHM 根据 REMPI 实验测量的谱线宽度设置为 4.6 cm⁻¹. 具体计算方法可参阅相关参考文献 [18, 19]. 表 1 双色 REMPI 测量的电子振动跃迁能、振动频率和相对强度、密度泛函理论 (B3LYP/6-311++G(d, p)) 计算的激 发态振动频率 (修正因子为 0.971)及光谱归属 (单位: cm⁻¹)

Table 1. Measured electronic vibration transition energy, vibration frequency, and relative intensity by two-color REMPI, excited state vibration frequency calculated by density functional theory of B3LYP/6-311++G(d, p) level (scalar factor: 0.971), and spectral assignment (in cm^{-1}).

跃迁能	测量频率	相对强度	计算频率	归属 ^a	跃迁能	测量频率	相对强度	计算频率	归属 ^a
33973	0	100		0_{0}^{0}	34715	742	20		$9b_{0}^{2}$
34102	129	80	131	15^{1}_{0}	34751	778	5		$6b{}^1_010a{}^1_0\gamma CN{}^1_0$
34152	179	17		γCN_0^2	34781	808	18		$9b_0^1 15_0^2 \gamma CN_0^2$
34231	258	23		15_{0}^{2}	34787	814	39		$9b_0^1 6b_0^1 / 1_0^1 15_0^1$
34243	270	17		$\gamma CN \frac{3}{0}$	34795	822	10		$10a_0^3 \gamma CN_0^1$
34279	306	4		$15^{1}_{0}\gamma CN^{2}_{0}$	34803	830	37	827	12^{1}_{0}
34306	333	9		$10a_0^1 \gamma CN_0^1$	34844	871	14		$9b_0^2 \ 15_0^1$
34344	371	64	371	$9b_0^1$	34859	886	20		$6b_{0}^{2}$
34361	388	3		15^{3}_{0}	34916	943	34		$6\mathrm{b}{}^{1}_{0}9\mathrm{b}{}^{1}_{0}15^{1}_{0}/1^{1}_{0}15^{2}_{0}$
34370	397	2		$15^{1}_{0}\gamma CN^{3}_{0}$	34935	961	72		$12b_0^{1}15_0^{1}/9b_0^{1}\beta CN_0^{1}$
34397	424	7		$10a_0^1 \gamma CN_0^2$	34981	1008	13		$6b_0^1 \ 15_0^1$
34416	443	42	443	$6b_0^1$	35024	1051	35		$1^1_09b^1_0$
34436	463	3		$10a_{0}^{1}\;15_{0}^{1}\gamma \mathrm{CN}_{0}^{1}$	35062	1089	33		$12^1_015^2_0/6b^{1}_{0}9b^{1}_{0}15^2_0$
34464	491	8		$10a_{0}^{2}$	35094	1121	32		$1^1_0 6b ^1_0$
34473	500	30		$9b_0^1 \ 15_0^1$	35130	1156	34		$4^1_0 6b^{1}_{0} 15^1_0$
34485	512	5		$10a_0^1 \gamma CN_0^3$	35174	1201	19	1204	13^{1}_{0}
34494	521	5	520	$6a_0^1$	35201	1227	29		$6b{}^1_010a{}^1_0\gamma CN{}^1_0$
34523	549	5		$9b_{0}^{1}\gamma CN_{0}^{2}$	35230	1257	27		$6b_0^2 9b_0^1$
34545	572	25		$6b_0^1 \ 15_0^1$	35247	1274	43		$12^1_0 6b^{1}_{0}$
34557	582	8	586	βCN_0^1	35292	1319	29		$6b\frac{3}{0}$
34594	621	7		$6\mathrm{b}{}^1_0\gamma\mathrm{CN}{}^2_0$	35298	1325	24		$13^1_0 \ 15^1_0$
34603	630	14		$9b_0^1 \ 15_0^2$	35306	1333	21		$18b_0^1 6b_0^1$
34651	679	51	679	1^{1}_{0}	35328	1355	12		$6b_0^1 16b_0^2$
34675	702	7		$6b_0^1 \ 15_0^2$					

注: ^aβ, 平面内的摇摆; γ, 垂直于环平面的振动.

4 结果与讨论

4.1 基态分子结构

两种不同基组的密度泛函理论 (B3LYP/6-311++G(d, p) 和 B3LYP/aug-cc-pvtz) 计算表明, 基态的 OCP 分子包含顺式 (cis) 和反式 (trans) 两个稳定构型, 顺式构型的零点能量比反式低约 800 cm⁻¹, 说明顺式构型更稳定.目前研究报道的 能够在超声分子束中共存的分子旋转异构物的能 量差 (理论值) 都小于 300 cm^{-1 [20–25]}.因此该分子 在超声分子束中只可能包含 cis 构型异构物. 这个 结论与文献 [7, 12] 报道的结果一致.

许多邻位取代的苯分子,由于空间阻塞效应, 顺式构型比反式构型能量高,在超声分子束中只有 反式构型存在. 譬如, 邻甲氧基苯腈^[13]、邻氟苯甲 醚^[26]、邻氯苯甲醚^[27]、邻氟苯乙烯^[28]、邻二甲氧基 苯^[29]、邻甲基苯甲醚^[30]等. 对于邻羟基苯腈, 顺式 构型比反式低, 可能是由于分子内形成了氢键引起 的, 即在分子内产生了一个弱的由羟基指向氰基的 相互作用^[12]. 计算的 CCN 键角小于 180°支持这一 猜想. 采用密度泛函理论的 B3 LYP/aug-cc-pvtz 计算了苯酚、苯腈和顺式-邻羟基苯腈的基态稳定 构型如图 1 所示. 结果显示苯腈的 CCN 键角为 180.0°, 苯酚的 COH 键角为 109.8°, 而顺式-邻羟 基苯腈的 CCN 键角为 175.9°, COH 键角为 110.8°, 比苯酚的键角略微扩张, 很明显氰基 CN 向着羟 基 OH 稍稍倾斜或弯曲, 说明在分子内形成了弱的 氢键 CN…HO 相互作用导致顺式构型更稳定.

4.2 双色共振多光子电离光谱及理论模拟

邻羟基苯腈包含 14个原子, 正则振动共 36 个, 其中以苯环为主的振动 30个, 羟基和氰基上 的振动各 3个. 采用 Wilson 符号近似描述和归属 各个振动模^[31]. 根据 Franck-Condon 原理, 只有两 个态波函重叠积分较大的跃迁才可能在实验中观 察到. 光谱振动频率的归属依据密度泛函理论计 算、包含跃迁偶极矩泰勒展开式一级近似的 Franck-Condon 模拟光谱、理论光谱和测量光谱的相似性 和线宽特征、以及参考类似分子的归属结果等进行.

图 2(a) 所示为共振多光子电离光谱,光谱特征表现出低频范围谱带较少,光谱信噪比高,分辨

率高,信号背景接近于 0. 随着振动频率的增大, 谱 带变得稠密, 光谱分辨变差,信号总体呈降低趋势, 背景渐渐抬升.这些特征与图 2(b), (c) 的模拟光 谱一致.根据模拟光谱容易解释这些特征.低频段 观察到的光谱主要来源于基频振动和少量低频的 泛频,理论上可能的振动频率就比较少,所以光谱 稀疏,分辨率较高.高频段包含了基频、泛频和大 量组合振动,理论上可能的振动频率多,频率越高 的区域谱带越多,所以谱带多而密,分辨较差,背 景也渐渐抬升.在高频区的背景其实是由弱的谱带 形成的,这在模拟光谱中能够明显看出(见补充材 料图 S1).通常基频谱带相应跃迁 Franck-Condon



图 1 苯酚 (a)、苯腈 (b) 和顺式邻羟基苯腈 (c) 的稳定构型. 优化结构时采用的原子编号标于原子上

Fig. 1. Stable configurations of phenol (a), benzonitrile (b), and *cis*-ortho-hydroxybenzonitrile (c). The atom labels used in the structure optimization are marked on the atoms.



图 2 邻羟基苯腈的双色共振多光子电离光谱 (a), 及其 B3LYP/aug-cc-pvtz 理论 (b) 和 B3LYP/6-311++G(d, p) 理论 (c) 的 Franck-Condon 模拟

Fig. 2. Two-color resonance enhanced multiphoton ionization spectrum of o-hydroxybenzonitrile (a), and its Franck-Condon simulations based on B3LYP/aug-cc-pvtz level (b) and B3LYP/6-311++G(d, p) level (c). 因子较高次泛频和组合振动大,因此信号总体趋势 是随着振动频率的提高而降低.这些特征在大范围 的模拟光谱 (见补充材料图 S1) 中显得更加明显.

光谱最强的带出现在频率低端的 33973 cm⁻¹, 归属为激发态 S₁的带源 (band origin) S₁0⁰, 较强 的振动出现在 129 和 371 cm⁻¹, 分别归属为环上 CH 的摇摆振动 15¹ 和 9b¹; 频率为 443, 521, 679, 830 和 1201 cm⁻¹ 的振动分别归属为环的畸变或伸 缩振动模 6b¹, 6a¹, 1¹, 12¹, 13¹. 在 491 cm⁻¹ 处观 察到一个弱的谱带, 归属为垂直于环平面的振动 10a¹. 取代基 CN 垂直于环平面的振动模 γCN 的 二次泛频出现在 179 cm⁻¹. 观察到的其他谱带归属 为基模的泛频振动、几个基模的组合或几个基模和 泛频的组合振动. 所有观察到的振动频率、相对强 度、计算的频率及光谱归属一并列于表 1 中. 实验 观察到的几个较强谱带的振动模式见图 3.

光谱的归属是一件相对繁重而复杂的工作,理 论模拟为光谱归属提供了重要参考.图 2(a)中实验 测量的 179 cm⁻¹ 谱带,如果没有拟合光谱参考,其 归属将是非常困难的.理论计算的基频振动频率都 离该频率较远,实验也没有观察到 90 cm⁻¹附近有 基频振动谱.但图 2(b),(c)两种理论模拟的光谱 在该频率附近都出现谱带,并都指出这个谱带是理 论计算的按频率值升序排列的第一个振动频率的 二次泛频,这个频率的基频也没有出现在模拟光谱 上,基于这些理论和实验光谱的类似性,将该振动 频率归属为第一个振动模,即氰基垂直于环平面的 运动 γCN 的二次泛频 γCN².通常情况基频振动谱 强于泛频振动,但如果两个电子态的平衡核间距变 化较大,导致基频振动波函与初态的重叠积分很小 或者甚至为 0,则基频信号很弱或观察不到.但如 果泛频振动波函与电子基态零点振动波函积分不 为零或者甚至还较大,就出现泛频信号比基频强, 甚至观察不到基频的情况^[32].已报道的对氟苯腈 的呼吸振动模的二次泛频 1²强度就较其基频 1¹ 信 号强数倍^[33].

在高频范围,由于谱带稠密,有些振动带频率 间隔距离较小,以至于实验光谱线宽覆盖它们的间 隔,只观察到一个共同的谱峰.模拟光谱对这类谱带 的归属问题也提供了很大帮助.如图 2(a)中814 cm⁻¹ 的谱带是组合振动9b¹₀6b¹₀和1¹₀15¹₀共同贡献形成 的,理论计算提示前者对该光谱的贡献更大一些. 如图 4 所示,已经用竖直线高度给出了各自对光谱 贡献的相对大小.类似地,943,961,1089 cm⁻¹的 谱带也都归属于两个组合谱带共同贡献形成,如 表 1 所示,它们分别表示为6b¹₀9b¹₀15¹₀/1¹₀15²₀, 12b¹₀15¹₀/9b¹₀ βCN¹₀和 12¹₀15²₀/6b¹₀9b¹05²₀,其中 斜杠前面的组合振动贡献较大,后面的贡献较小, 从图 4 可以看出各个振动模对光谱贡献的相对 大小.



图 3 实验发现的激发态 S₁较强的振动模及其频率,括号内数字是理论计算的频率.实心黑色圆点代表各原子振动到达的最远 点位,空心圆圈代表 C 原子平衡点位, H 原子用小点表示, 平衡点的 O 和 N 分别用红色和粉色表示

Fig. 3. Strong vibration modes of the excited state S_1 and their vibration frequencies found in the experiment. The numbers in parentheses are the theoretically calculated frequencies. The solid black dot represents the biggest displacement, the open circle represents the equilibrium point of the C atom. The H atom is represented by a small dot, and the O and N of the equilibrium point are represented by red and pink dots, respectively.



图 4 基于 B3 LYP/aug-cc-pvtz 计算的 Franck-Condon 光谱及其谱带的归属, 蓝色竖线代表振动模, 线的高度代表了振动模的 强度. 大的红色数字代表了计算的所有振动频率按升序排定的序号, 上标数字代表了振动模的泛频次数

Fig. 4. Franck-Condon simulation and the assignment of its bands calculated based on B3 LYP/aug-cc-pvtz. The blue vertical line represents the vibration mode, and its height represents the strength of the vibration mode. The big red number represents the sequence number of all calculated vibration frequencies in ascending order, and the superscript number represents the vibrational quantum number of overtone.

4.3 电子态跃迁和分子结构

在 $S_1 \leftarrow S_0$ 的电子态跃迁过程中,电子从 HOMO 轨道激发到 LUMO 轨道,力场的改变导致分子在 结构方面有一些微小变化.对于苯衍生物分子, $S_1 \leftarrow S_0$ 跃迁通常包括苯环的扩张,即环面积和直径

表 2 B3LYP/aug-cc-pvtz 理论计算的邻羟基苯 腈的电子基态 S_0 和激发态 S_1 的键长和键角 Table 2. Bond lengths and bond angles of o-hydroxybenzonitrile in S_0 and S_1 states calculated with B3LYP/aug-cc-pvtz level.

	\mathbf{S}_1	\mathbf{S}_0	$\varDelta(S_1\!\!-\!\!S_0)$
	键长/Å		
C1—C2	1.454	1.407	0.047
C2— $C3$	1.411	1.401	0.010
C3—C4	1.419	1.382	0.037
C4— $C5$	1.399	1.395	0.004
C5-C6	1.414	1.385	0.029
C6-C1	1.399	1.393	0.006
C1—011	1.333	1.352	-0.019
O11—H12	0.976	0.967	0.009
C2— $C13$	1.395	1.424	-0.029
C13— $N14$	1.171	1.154	0.017
C4—H8	1.082	1.080	0.002
C3—H7	1.079	1.081	-0.002
C6—H10	1.080	1.080	0
C5—H9	1.078	1.081	-0.003
	键角/(°)		
C1—O11—H12	109.995	110.823	-0.828
C2—C13—N14	174.683	175.853	-1.170

变大.表2给出了 DFT 理论 B3LYP/aug-cc-pvtz 计算的基态和激发态的分子结构数据.分子中各原 子的编号见图1.从表2可见,苯环的6个键长在 分子激发过程中都变大,特别是C1—C2,C3—C4, C5—C6键增大明显,而C2—C3,C4—C5,C6—C1 只是稍微增大,增大程度比前3个键约低1个数量 级,环上CH键的键长变化都相对不大.电子跃迁 中苯环的扩张导致大量环平面内的振动基模被激 活,这与实验观察结果一致,观察到环上的基模振 动除过1个垂直于平面的振动模10a以外,其余都 归属为环平面内的畸变振动.

5 总 结

采用双色共振多光子电离技术测量了邻羟基 苯腈的共振双光子电离光谱,获得的振动光谱频率 达到 1350 cm⁻¹.光谱呈现出低频段信噪比高,背 景低,谱带稀疏,分辨率高;而高频段信号渐弱,背 景逐渐升高,谱带稠密,分辨率较差的特征.为了 正确归属观察到的谱带,采用高精度密度泛函理论 计算了分子基态和激发态的结构、能量和振动频 率,并在该计算结果基础上进行了 Franck-Condon 光谱模拟,模拟光谱的主要特征与测量光谱一致, 为光谱归属提供了重要参考.

观察到了邻羟基苯腈电子激发态的大量基频、 泛频、及组合振动,并基于理论计算、模拟光谱等 对其进行了归属.邻羟基苯腈的电子态跃迁 S1←S0 导致了苯环的扩张,理论计算表明环上 6 个 C—C 键都变长.这个结构方面改变导致电子激发态 S₁ 的大量平面内的畸变振动模被激活,实验只观察到 一个垂直于平面的环的基频振动,其余环的振动都 归属为平面内的畸变.

参考文献

- Roth W, Imhof P, Kleinermanns K 2001 Phys. Chem. Chem. Phys. 3 1806
- [2] Li C, Pradhan M, Tzeng W B 2005 Chem. Phys. Lett. 411 506
- [3] Küpper J, Schmitt M, Kleinermanns K 2002 Phys. Chem. Chem. Phys. 4 4634
- [4] Jacoby C, Böhm M, Vu C, Ratzer C, Schmitt M 2006 ChemPhysChem 7 448
- [5] Georgieva M K, Angelova P N, Binev I G 2004 J. Mol. Struct. 692 23
- [6] Biswas N, Wategaonkar S, Watanabe T, Ebata T, Mikami N 2004 Chem. Phys. Lett. 394 61
- [7] Broquier M, Lahmani F, Zehnacker-Rentien A, Brenner V, Millié P, Peremans A 2001 J. Phys. Chem. A 105 6841
- [8] Le Barbu-Debus K, Broquier M, Lahmani F, Zehnacker-Rentien A 2005 Mol. Phys. 103 1655
- [9] Lahmani F, Zehnacker-Rentien A, Broquier M 2002 J. Photoch. Photobio. A 154 41
- [10] Lahmani F, Broquier M, Zehnacker-Rentien A 2002 Chem. Phys. Lett. 354 337
- [11] Kopec S, Ottiger P, Leutwyler S, Köppel H 2015 J. Chem. Phys. 142 84308
- [12] Imhof P, Kleinermanns K 2001 J. Phys. Chem. A 105 8922
- [13] Zhao Y, Jin Y, Li C, Jia S 2019 J. Mol. Spectrosc. 363 111182
- [14] Hao J, Duan C, Yang Y, Li C, Jia S 2020 J. Mol. Spectrosc. 369 111258
- [15] Duan C Y, Li N, Zhao Y, Li C Y 2021 Acta Phys. Sin. 70

53301 (in Chinese) [段春泱, 李娜, 赵岩, 李昌勇 2021 物理学报 70 53301]

- [16] Li X, Zhao Y, Jin Y H, Wang X R, Yu X Q, Wu M, Han Y X, Yang Y G, Li C Y, Jia S T 2017 Acta Phys. Sin. 66 93301 (in Chinese) [李鑫, 赵岩, 靳颖辉, 王晓锐, 余谢秋, 武娟, 韩昱行, 杨勇刚, 李昌勇, 贾锁堂 2017 物理学报 66 93301]
- [17] Frisch M J, Trucks G W, Schlegel H B, Scuseria G E, Robb M A, et al. 2009 *Gaussian 09* (Pittsburgh: Gaussian Inc.)
- [18] Santoro F, Lami A, Improta R, Bloino J, Barone V 2008 J. Chem. Phys. 128 224311
- [19] Guo M, He R, Dai Y, Shen W, Li M, Zhu C, Lin S H. 2012 J. Chem. Phys. 136 144313
- [20] Li C, Lin J L, Tzeng W B 2005 J. Chem. Phys. 122 44311
- [21] Ullrich S, Geppert W D, Dessent C E H, Müller-Dethlefs K 2000 J. Phys. Chem. A 104 11864
- [22] Schneider M, Wilke M, Hebestreit ML, Ruiz-Santoyo J A, Álvarez-Valtierra L, Yi J T, Meerts W L, Pratt D W, Schmitt M 2017 Phys. Chem. Chem. Phys. 19 21364
- [23] Qin C, TzengS Y, Zhang B, Tzeng W B 2014 Acta Phys-Chim. Sin. 30 1416
- [24] Huang H C, Shiung K S, Jin B Y, Tzeng W B 2013 Chem. Phys. 425 114
- [25] Xu Y, Tzeng S Y, Shivatare V, Takahashi K, Zhang B, Tzeng W B 2015 J. Chem. Phys. 142 124314
- [26] Isozaki T, Sakeda K, Suzuki T, Ichimura T 2010 J. Chem. Phys. 132 214308
- [27] Huang H C, Jin B Y, Tzeng W B 2012 J. Photoch. and Photobio. A 243 73
- [28] Wu P Y, Tzeng S Y, Hsu Y C, Tzeng W B 2017 J. Mol. Spectrosc. 332 3
- [29] Yang S C, Huang S W, Tzeng W B 2010 J. Phys. Chem. A 114 11144
- [30] Qin C, Tzeng S Y, Zhang B, Tzeng W B 2019 J. Mol. Spectrosc. 355 26
- [31] Wilson E B 1934 Phys. Rev. A 45 706
- [32] Hollas J M 2004 Modern Spectroscopy (WEST SUSSEX: J. Wiley & Sons) p249
- [33] Zhao Y, Jin Y, Hao J, Yang Y, Li C, Jia S 2018 Chem. Phys. Lett. 711 127

Two-color resonance enhanced multiphoton ionization spectroscopy of o-hydroxybenzonitrile and Franck-Condon simulation^{*}

Li Na¹⁾ Li Shu-Xian¹⁾ Wang Lin¹⁾ Wang Hui-Hui¹⁾²⁾

Yang Yong-Gang¹⁾²⁾ Zhao Jian-Ming¹⁾²⁾ Li Chang-Yong^{1)2)†}

1) (State Key Laboratory of Quantum Optics and Quantum Optics Devices, Institute of

Laser Spectroscopy, Shanxi University, Taiyuan 030006, China)

2) (Collaborative Innovation Center of Extreme Optics, Shanxi University, Taiyuan 030006, China)

(Received 7 September 2021; revised manuscript received 22 September 2021)

Abstract

The cyano group is a typical electron-withdrawing group, which has aroused the interest of relevant researchers. Many papers reported the dispersed fluorescence spectra of o-hydroxybenzonitrile, its dimers, and complexes with small molecules, aiming to study the intermolecule hydrogen bond and the vibration features of the electronic ground state. There are also reports on using fluorescence excitation spectra to study excited state vibrations, but no report on the systematical analyzing of the vibration features of excited state spectra. Compared with fluorescence spectroscopy, resonance enhanced multiphoton ionization (REMPI) spectroscopy detects ions to obtain excited state energy level data, which has mass-resolution capability, and eliminates the interference of impurities with different charge-to-mass ratios. The strong electron-withdrawing ability of cyano group results in higher ionization energy for molecules containing cyano groups. Many REMPI experiments on benzonitrile derivatives require two-color lasers. In this paper, two-color resonance enhanced two-photon ionization experiment is performed by using a home-made linear time-of-flight mass spectrometer, and the vibration-resolved REMPI spectrum of o-hydroxybenzonitrile is obtained for the first time. Combining the highprecision density functional theory calculations with the Franck-Condon spectral simulations, the spectral characteristics are analyzed in detail, and a large number of fundamental, overtone and combined vibrations are found. The spectral assignment is carried out as accurately as possible. Most of the fundamental vibrations located at ring are assigned to the in-plane distortion or swing of the ring, which is related to the expansion of the ring during the molecular excitation. Theoretical and experimental results show that the low-frequency signal of REMPI spectrum is strong, the background is low, the band is less, and the resolution is good. As the vibration frequency increases, the signal changes in the worse direction. This is because the low-frequency spectrum mainly comes from the low-frequency fundamental vibrations and a little contribution from overtones. As the vibration frequency increases, the contributions from overtone and combined vibrations gradually increase, resulting in dense bands and low resolution. Theoretical calculations show that the high-order vibration and combination of multi-mode vibrations usually have a lower Franck-Condon factor, so the signal gradually becomes weak as the frequency increases, and the signal-to-noise ratio becomes worse.

Keywords: o-hydroxybenzonitrile, two-color resonance enhanced multiphoton ionization, spectral simulation, vibrational spectroscopy

 $\textbf{PACS: } 33.20.Tp, \, 33.20.Lg, \, 33.80.Rv, \, 33.15.Ta$

DOI: 10.7498/aps.71.20211659

† Corresponding author. E-mail: lichyong@sxu.edu.cn

^{*} Project supported by the National Key R&D Program of China (Grant No. 2017YFA0304203), the Key Program of the National Natural Science of China (Grant No. 61835007), the National Natural Science Foundation of China (Grants Nos. 11904215, 61575115), the Program for Changjiang Scholars and Innovative Research Team in University of Ministry of Education of China (Grant No. IRT_17R70), the 111 Project (Grant No. D18001), and the Fund for Shanxi "1331 Project" Key Subjects Construction, China.