氯化氢共振多光子电离光谱: $F^1\Delta_2$ 态的光谱微扰分析 *

龙精明[†] 王华胜 Kvaran Ágúst

(冰岛大学自然科学研究所, 雷克雅未克 107, 冰岛)(2013年4月15日收到; 2013年5月3日收到修改稿)

通过共振多光子电离 - 飞行时间法, 记录了氯化氢分子在 84800—85700 cm⁻¹ 范围内, $F^1\Delta_2$ (v'=1) 里德堡态 以及 $V^1\Sigma^+$ (v'=13,14) 离子对态的电离产物 H⁺, ³⁵Cl⁺, H³⁵Cl⁺ 及其同位素的光谱数据. 由于受离子对态 $V^1\Sigma^+$ 的 作用, $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态呈现出明显的近共振相互作用特性. 为了分析 $F^1\Delta_2$ 与 $V^1\Sigma^+$ 态之间存在的光谱微扰, 基于光 解离电离通道的分析, 并针对 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态离子信号比的变化, 将离子信号二能级作用模型优化到三能级的作用 模型, 计算得到了微扰强度值为 0.6 cm⁻¹, 预解离系数 γ 为 0.025. 此外, 对于 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 与 $V^1\Sigma^+$ (v'=13,14) 态 的三个振动能级的光谱峰位置, 采用光谱解微扰法拟合, 同样得到了类似的微扰强度和去微扰后的各光谱参数. 研 究表明, 激发至 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态得到的 H⁺, Cl⁺ 离子主要是该态通过与离子对态耦合作用而产生, 而 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态光谱位置偏移不仅受离子对态而且还受其他里德堡态作用的影响. 同时, 非零 γ 值证实了 $F^1\Delta_2$ 态预解离的存在.

关键词:光解离电离,里德堡态,离子对态,光谱微扰 PACS: 33.70.Fd, 33.70.Jg, 33.80.Rv, 31.70.-f **DOI:** 10.7498/aps.62.163302

1 引 言

包含 HCl 在内的卤化氢分子, 是分子光谱学和 光裂解 (如光解离、光电离) 研究中最为常见的分 子. 首先, 研究 HCl 分子与光子作用, 对理解大气平 流层的光化学以及相关行星的大气层和星际介质 光化学相关反应非常有用. 其次, 双原子分子 HCl 分子结构相对简单, 而电子激发态相关的单光子和 多光子吸收谱带又极其丰富. 近些年来, 已有大量 与之相关的实验^[1-11] 和理论^[12-17] 研究, 特别是 关于一些特殊的光谱结构, 如光谱峰偏移、光谱线 宽展宽、相对离子信号比突变等反常现象^[18-21], 引起了研究者的广泛关注.

早在 1991 年, Green 等 ^[6–8] 就详细记录并报道 了大量 HCl 的 (2+1) 共振增强多光子电离 (REMPI) 光谱; 同年, Xie 等^[22] 发现 HCl 分子 $F^{1}\Delta$ 态存在光 谱微扰, 强调 $F^{1}\Delta_{2}$ 态不仅与自旋三重态 $f^{3}\Delta_{2}$ 态间 混合, 而且其不只是 "纯的" $\Omega = 2$ 态, 同样也表现 出 $\Omega < 2$ 的特性. 此外, 他们还推论 $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1) 态有预解离发生. 随后 Liyanage 等 ^[23] 报道了 $F^{1}\Delta$

态通过与 C¹Π 和 b³Π 发生 L- 脱耦合和自旋轨道 微扰作用而间接预解离. 更详细的态 - 态间相互作 用讨论可参见文献 [24]. 尽管发现了关于 F¹Δ₂ 态 的微扰和解离现象,但之前的研究并没有明确指出 具体的微扰态,也没有给出微扰强度和预解离系数 等定量结果. 2000年, Kvaran 等^[25]发现, 与 HCl 分 子类似 HBr 分子 $F^1 \Delta_2$ 态也存在着光谱干扰, 他们 的实验数据表明里德堡态 $F^1\Delta_2$ 和离子对态 $V^1\Sigma^+$ 态存在着近共振相互作用,光谱线位置发生了偏移. 在之后的研究中, Kvaran 等^[26,27]还发现光谱微扰 不仅导致了 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态的光谱线位置偏移, 而 且也造成了相对离子信号强度比 (I (Cl⁺)/I (HCl⁺)) 的突变.为了研究关于里德堡态-离子对态两能级 微扰所造成的强度比变化,他们采用二能级的相对 离子信号强度比分析模型并忽略其他态的影响,对 $F^{1}\Delta_{2}$ 态光谱微扰做出了定量分析.此外, 2010年 Kauczok 等^[28] 采用三维速度成像技术对 $F^1\Delta_2$ 和 $f^3\Delta_2$ 态也进行了研究,论证了 $F^1\Delta_2$ (v'=1) J'=8拥有较强的 $V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 14) 离子对态的特性, 与 $V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 14) 有着相同的质子动能分布.

^{*} 冰岛自然科学基金 (批准号: 090046023) 和冰岛大学研究基金资助的课题.

[†]通讯作者. E-mail: jingminglong@gmail.com

^{© 2013} 中国物理学会 Chinese Physical Society

本文采用质量可辨的共振多光子电离 - 飞行时 间法 ^[29], 获取了 $F^1\Delta_2$ (v' = 1) 及其相邻的离子对态 $V^1\Sigma^+$ 态的两个振动态 (v' = 13, 14) 光谱. 分析并讨 论了 $F^1\Delta_2$ 态的双共振激发解离电离机制, 提出三 能级相互作用模型. 针对 $F^1\Delta_2$ 与 $V^1\Sigma^+$ 的近共振 相互作用所造成的离子信号强度和光谱线位置的 变化, 分别采用相对离子信号强度分析法和光谱解 微扰法进行了分析.

2 实 验

实验所用的装置类似于文献 [19, 20] 所报道, 由中心波长为 308 nm 的准分子激光器 (型号为 Lambda Physik COMPex 205) 抽运的染料激光器 (Coherent ScanMatePro)产生 460—480 nm 波长范 围的连续可调的可见光,所使用的染料有 C-460 和 C-480, 染料激光的线宽为 0.095 cm⁻¹, 激光重复率 通常采用 10 Hz. 可见光经 Sirah BBO-2 倍频晶体 实现光束倍频, 倍频后的单脉冲激光能量为 0.2---0.3 mJ. 激光束通过焦距为 20 cm 透镜被聚焦到真 空腔中排斥极板和拉出极板之间.为了获得更多较 高的转动跃迁信息,特意将气体喷射冷却温度控制 得不是很低,并采用未稀释的纯 HCl 气体 (Merck-Schuchardt OHG; 纯度 > 99.5%) 作样品气体. 背压 通常为 2.0—2.5 个绝对气压, 通过孔径为 500 μm 的高速脉冲喷嘴喷射进真空腔,实验期间电离腔 的真空度通常低于 10⁻⁶ mbar. 分子束与入射光束

和离子飞行轴都相互垂直, 气体喷射脉冲的持续 时间通常为160—200 µs. 激光束发射与喷嘴开启 之间的触发延迟时间可根据实验的实际情况来调 节,以获得最佳离子信号,实验参考的延迟时间为 450—550 us. 光解离或光电离所产生的离子进入时 间飞渡腔飞行并被聚入微通道板探测器 (MCP), 探 测到的电信号被输入 LeCroyWaveSurfer 44MXs-A, 400 MHz 储存示波器显示并平均. 对于每一个波 长, 示波器将采集到的质谱信号进行平均, 计算并 储存在示波器里. 质谱一般以 0.05 或 0.1 cm⁻¹ 的 激光波数的步速来扫描和记录. 每个光谱的数据都 是100次脉冲的平均值,特别注意将激光功率最小 化以防止激光功率的饱和效应和功率展宽效应. 激 光波长的标定通过记录碘原子特征谱线以及 Green 等^[6] 发表的最强的氯化氢转动谱线来修正,实验的 精确度在双光子波长标度上约为±1.0 cm⁻¹.考虑 到扫描期间的激光强度变化对信号强度的影响,对 光谱强度做了相应校正.

3 实验结果与讨论

3.1 (2+n) **REMPI** 光谱

基态 HCl 分子经双光子激发跃迁至 $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1)态,以及相邻离子对 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态的两个振动态 (v' = 13, 14),然后吸收额外的 1 个光子电离形成的 HCl⁺ 离子光谱如图 1 所示. Δ - Σ 之间的双光子跃



图 1 HCl 分子的 $F^1\Delta_2$ (v' = 1), $V^1\Sigma^+$ (v' = 13, 14) 态共振增强多光子电离光谱图

迁选择定则为 $\Delta J = 0, \pm 1, \pm 2,$ 故可观测到 $F^1 \Delta_2$ 态 的 O, P, Q, R, S 各分支, 并且上能级起始于 J' = 2. 从图 1 可看出,由离子对态 $V^1\Sigma^+$ (v' = 14) 激发 电离的 HCl⁺ 信号强度相对于 $F^1\Delta_2$ (v' = 1) 里德 堡态和 $V^1\Sigma^+$ (v'=13) 都明显较弱. 这主要是因 为v' = 14振动态不仅与 $F^1\Delta_2$ 态有较微弱的近共 振微扰 (near-resonance interaction), 而且还和 $E^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 1)态发生着较强的脱共振微扰 (off-resonance interaction), 而后者又属于较强的同类微扰 (通常 该类微扰强度大于 50 cm⁻¹)^[18]. 图 1 中 V¹Σ⁺ (v' = 13)态的 J' = 3-6信号强度相对较弱, 是由 于该态还与其他未知态发生了微扰相互作用,而且 还存在着预解离 (参见文献 [6] 中的 Table XXIX). 由图1的光谱峰位置数据可得到各态的能级如图 2 所示,图中 $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1)态与 $V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 14)态 相同转动量子数 J' 的能级间距随 J' 值的增大而逐 渐减小,在J'=8时达到最小值,然后又随着J'增 大而逐渐增大. 而 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 与 $V^1\Sigma^+$ (v'=13) 的能级差则随着 J' 增大而单调递增. 由于 F¹Δ₂ 和 $V^{1}\Sigma^{+}$ 之前存在着微扰作用,在这里前者被归类为

近共振相互作用,而后者则被归类为脱共振相互作用 ^[18,20].图中虚线连接发生相互作用的 $F^1\Delta_2$ (v' = 1)和 $V^1\Sigma^+$ (v' = 13, 14)态的相应能级,其粗 细代表着微扰影响的程度.图中 J' = 8正是图 4 和 图 5 中相对离子强度比和光谱峰偏移变化最大的 位置.



图 2 $F^1\Delta_2$ (v' = 1) 态以及相邻 $V^1\Sigma^+$ 态的两个振动态 (v' = 13, 14) 的能级图



图 3 F¹ Δ₂ (v' = 1) Q 分支质量可辨的 (2+n) 共振增强多光子电离光谱

图 3 给出了 $F^{1}\Delta_{2}$ 态 Q 分支的 H⁺, ³⁵Cl⁺ 和 H³⁵Cl⁺ 离子光谱, 同位素离子 ³⁷Cl⁺, H³⁷Cl⁺ 有着 与 ³⁵Cl⁺, H³⁵Cl⁺ 类似的光谱图, 仅整体光谱峰位 置偏移了几个波数, 故在此未给出. $F^{1}\Delta_{2}$ 态与许多 "纯" 里德堡态相类似, 多光子电离的主要产物以母 离子 HCl⁺ 为主, 而原子离子信号 H⁺, Cl⁺ 相对于 离子对态而言,则非常微弱.如图 3 中所示 $F^{1}\Delta_{2}$ 态 除 J' = 8 以外, Cl^{+} 离子信号强度几乎可被忽略.而 $F^{1}\Delta_{2} J' = 8$ 要比所有 $J' \neq 8$ 强度值的平均值强约 200% (可参见图 4).相反 $V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 14) J' = 8 的 Cl^{+} 离子强度甚至超过了 HCl⁺ 的信号强度.图中 H⁺ 离子也呈现出类似的光谱强度,这主要是因为 其具有和 Cl⁺ 类似的解离电离渠道. 由于同位素光 谱分裂的存在,H+光谱同时包含了³⁵Cl+,³⁷Cl+光 谱峰(图3中带星号的光谱峰)对应的信息,此推论 可由图 3 中 H⁺ 光谱得到证实. 将图 3 中 Q 分支各 J' 对应的 Cl⁺ 和 HCl⁺ 离子峰进行积分, 算出相对 离子信号强度比 $I(Cl^+)/I(HCl^+)$ 如图 4 所示. $F^1\Delta_2$ (v' = 1) *J*′ = 8 的离子强度比值相对于其他 *J*′ ≠8 的 比值突然增大,表明光谱微扰的存在.事实上,类似 的情况也在 $V^1\Sigma^+$ (v' = 14), J' = 8 处发生, HCl⁺ 离 子相对于 Cl⁺ 离子信号比也有相应的增强^[27]. 图 2 中能级间距最小的J'=8能级却有着最大的光谱峰 位置偏移量 $\Delta v = 2.6 \text{ cm}^{-1}$ (如图 5 所示), 同样说明 了 $F^1\Delta_2$ (v' = 1) 必定与 $V^1\Sigma^+$ 态发生了近共振相互 作用. 尽管从严格的微扰选择定则上来说 $F^1 \Delta_2$ 态 $\pi V^{1}\Sigma^{+}$ 态之间的微扰是禁戒的,然而实验结果又 呈现出明显的微扰特性. 从而也间接说明了 $F^1\Delta_2$ 态不应是"纯的" $\Omega = 2$ 态,而同时也含有 $\Omega < 2$ 成 分的推论^[22]



图 4 相对离子信号强度比的实验值和计算值的比较



图 5 F¹ Δ₂ (v' = 1) 态的实验光谱峰与未微扰谱峰的位置残差

3.2 光解离电离通道

关于 HCl 分子的多光子解离电离通道,已经有 相关文献做了详细的讨论 [20,28,30,31]. 这里只对涉 及 $F^{1}\Delta_{2}$ 里德堡态及其 $V^{1}\Sigma^{+}$ 离子对态的相关过程 进行归纳与总结,旨在分析图 3—5 所观察到的微 扰现象,以及为相对离子信号强度比分析模型的建 立提供必要依据. 表达式 (1)---(4) 和 (5)---(8) 分别 给出了 HCl 分子从基态经双光子激发至 $F^1\Delta_2$ 和 $V^{1}\Sigma^{+}$ 中间态后的主要光解离和光电离过程. 表达 式(1)表示处在F¹A2里德堡激发态的分子吸收第 3个光子直接电离,形成 HCl⁺ 分子离子和电子. 然 后通过过程(2)式,即母离子吸收第4个光子激发 到排斥离子态 (2)²Π 而解离形成 H⁺ 原子离子和 中性 Cl 原子. 当然处在 F¹Δ₂ 激发态的分子也有 可能通过通道 (3) 式预解离形成 H, Cl(²P1/2) 和 Cl* (²P_{3/2})中性原子,随后 Cl 原子吸收 3 个光子共振激 发电离形成 Cl⁺. 另一种解离是发生在激发态 HCl 分子吸收第3个光子被激发到超高解离态之后,通 过表达式(4)而被解离成中性的H原子和激发态 Cl(4s) 原子. 其中激发态的 Cl(4s) 原子吸收第 4 个 光子被直接电离形成 Cl+ 离子. 根据图 6 HCl 的 势能曲线分析和以往的实验经验^[26],由于德堡态 原子核间距较小,接着吸收第3个光子仍然无法垂 直跃迁达到高解离态,故形成的原子离子较少,其 主要的光解离电离产物为 HCl+ 分子离子. 换言之, HCl⁺ 离子的产生很大程度代表了里德堡态的贡献.

(5)—(8) 式给出了离子对态 $V^{1}\Sigma^{+}$ 的类似光解 离电离过程,但与里德堡态 $F^1\Delta_2$ 不同的是, $V^1\Sigma^+$ 态有着较大的核间距 (见图 6), 并且由于与 $E^1\Sigma^+$ 态有着完全相同的对称属性,在绝热表象描述下 它们的势能曲线将避免交叉 (avoided crossing) 而 形成一个具有双势阱结构的势能曲线,有时也被称 作 B¹Σ⁺ 态^[16,31,32]. (5) 式表示了处于激发态 V¹Σ⁺ 态的 HCl 分子被第3个光子激发电离形成 HCl+, 但由于 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态有着较大的核间距, 垂直激发电离 的概率较小,由此通道形成的 HCl+ 较少,可被忽 略.同时由于过程(6)式是基于过程(5)式,故此过 程也可被忽略. 需要注意的是通道 (7) 式由于得益 于 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态有较大的核间距,所以吸收单光子能够 垂直激发至高排斥态形成 H 和 Cl*(4s) 的概率较 大,通过该通道可形成大量的 Cl⁺ 离子 ^[30], 类似的 通过 (8) 式吸收单光子而解离形成 H* (n = 2) 和 Cl(²P_{1/2}), 接着电离形成 H⁺. 同样根据势能曲线分 析,通过离子对态 $V^{1}\Sigma^{+}$ 光解离电离的产物以 H⁺

和 Cl⁺ 为主. 与 HCl⁺ 离子的形成主要来自里德堡 态的电离相对应, Cl⁺ 离子的形成则充分说明了离 子对态的贡献. 这是下文采用相对离子信号比分 析的重要依据. 但需注意的是, 尽管直接从离子对 态 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态直接电离形成 HCl⁺ 离子很少, 但是由 于 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态与大量里德堡态如 $E^{1}\Sigma^{+}$, $g^{3}\Sigma^{+}$, $f^{3}\Delta$, $j^{3}\Sigma^{-}$ 等^[18,19,26] 有较强的相互作用而形成态间混 合, 通过对这些里德堡态的微扰作用间接电离形成 的 HCl⁺ 则不可忽略. 图 6 描绘了主要的光解离和 光电离过程以及相应的离子产物.

$$\mathrm{HCl}^*(F^1\Delta_2) + h\nu \to \mathrm{HCl}^+ + \mathrm{e}^-, \qquad (1)$$

$$\mathrm{HCl}^{+} + h\nu \to \mathrm{H}^{+} + \mathrm{Cl}, \qquad (2)$$

$$\operatorname{HCl}^*(F^1\Delta_2) \to \operatorname{H} + \operatorname{Cl}/\operatorname{Cl}^*,$$

$$\operatorname{Cl}/\operatorname{Cl}^* + 3hv \to \operatorname{Cl}^+ + e^-,$$
 (3)

$$\mathrm{HCl}^*(F^1\Delta_2) + h\nu \to \mathrm{H} + \mathrm{Cl}^*,$$

$$Cl^* + hv \rightarrow Cl^+ + e^-,$$
 (4)

$$\mathrm{HCl}^{*}(V^{1}\Sigma^{+}) + h\nu \to \mathrm{HCl}^{+} + \mathrm{e}^{-}, \qquad (5)$$

$$\mathrm{HCl}^{+} + h\nu \to \mathrm{H}^{+} + \mathrm{Cl}, \tag{6}$$

$$\operatorname{HCl}^*(V^1\Sigma^+) + h\nu \to \operatorname{H} + \operatorname{Cl}^*,$$

$$\operatorname{Cl}^* + h\nu \to \operatorname{Cl}^+ + \mathrm{e}^-,$$
 (7)

$$\mathrm{HCl}^*(V^1\Sigma^+) + h\nu \to \mathrm{H}^* + \mathrm{Cl},$$

$$\mathbf{H}^* + h\mathbf{v} \to \mathbf{H}^+ + \mathbf{e}^-. \tag{8}$$





3.3 相对离子信号强度比

基于以上光解离电离通道的分析, Cl⁺ 离子的 产生具备离子对态贡献的特征, 而 HCl⁺ 的形成则 表明里德堡态的主要贡献.为了便于定量研究,我 们采用相对离子信号强度比 I(Cl⁺)/I(HCl⁺), 作为 分析并反映里德堡态与离子对态混合的重要指标. 该比值不仅表示了里德堡态与离子对态间的混合 程度,而且也揭示了态-态间相互作用的强度.需要 注意的是所研究的里德堡态也有可能受其他里德 堡态微扰作用而共同产生 HCl+ 离子, 但这些里德 堡态对 Cl⁺ 离子信号的贡献却可被忽略, 所以图 3 中 $F^1\Delta_2$ 态中 HCl⁺ 离子信号强度已经包含了可能 与其他里德堡态作用而产生的微量 HCl+ 离子, 而 Cl^+ 离子信号仅主要反映 $F^1\Delta_2$ 态通过离子对态作 用产生的结果.因此当里德堡态中耦合的离子对态 成分增加时,离子信号比 I(Cl⁺)/I(HCl⁺) 就会明显 增强. 在文献 [26, 27] 中,已讨论了里德堡态仅受单 一离子对态振动态微扰的二能级分析模型. 这里将 其优化成三能级相互作用模型形式,如(9)式所示, 更详细的阐述可见文献 [18].

$$\frac{I(\mathrm{Cl}^{+})}{I(\mathrm{HCl}^{+})} = \alpha_{\mathrm{H}} \frac{\left[\gamma_{\mathrm{H}} + c_{2\mathrm{H}}^{2}(1 - \gamma_{\mathrm{H}})\right]}{(1 - c_{2\mathrm{H}}^{2})} + \alpha_{\mathrm{L}} \frac{\left[\gamma_{\mathrm{L}} + c_{2\mathrm{L}}^{2}(1 - \gamma_{\mathrm{L}})\right]}{(1 - c_{2\mathrm{L}}^{2})}, \qquad (9)$$

式中 c_{2I}^2 (I = H, L) 是离子对态 V_I (I = H, L) 高低两 个振动态对在混合态中所占的相对比例^[26],它是 相同 J' 值的里德堡态和离子对态转动能级间距与 微扰强度的函数. α_I , I = H, L 是与激光能量和共振 激发电离光子数相关的系数. 假设实验中激光能量 稳定, 故令 $\alpha_{\rm H}$ 与 $\alpha_{\rm L}$ 近似相等. 式中的 γ , $I = {\rm H}, {\rm L}$ 值通常较小,但却是反映里德堡态解离的重要参数. 这里同样设 $\gamma_{\rm H} = \gamma_{\rm L}$.由于 $F^1 \Delta_2 (\nu' = 1)$ 异类微扰相 互作用很小,且与高低振动态隔得很近,拟合时令 来自高低振动态的微扰强度近似相等,即 $W_{\rm H} = W_{\rm L}$. 用于计算的能级间距已列在表 1 中 ($\Delta E_{\text{F-I}}, \Delta E_{\text{H-F}},$ 分别表示 $F^1\Delta_2$ (v' = 1) 态与 $V^1\Sigma^+$ 态的 v' = 13 和 v' = 14之间的能级差), 拟合后的离子信号比值 和实验值如图 4 所示, 计算的离子信号比分别来自 v' = 13, 14态的微扰贡献,除J' = 8以外的离子信号 比值均近似等于零. 说明这些 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态转动 能级波函数中来自离子对态的比例非常小(见表1, $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1) 态中混合的离子对态的比例 $C_{1}^{2} + C_{1}^{2}$), 表明这些 $F^1\Delta_2$ (v'=1) 态转动态几乎可代表"纯" 里德堡态的所有特性, 而 $F^1\Delta_2$ (v' = 1) J' = 8 的 波函数中离子对态成分超过了 20%. 计算得到的 微扰强度和解离常数 γ 见表 3. 其中 $W'_{\rm H} = W'_{\rm L} =$ 0.6 cm^{-1} ,与之前只考虑 $V^1\Sigma^+$ (v' = 14) 微扰作用

时的 $W' = 0.65 \text{ cm}^{-1}$ 略小了些^[27]. 说明在仅考虑 $V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 14) 的微扰, 忽略其 v' = 13 影响的情况 下, 会将该态的微扰附加到 v' = 14 态上, 从而高估 了来自该态的近共振相互作用影响. 有意义的是非 零的 γ 值 ($\gamma = 0.025$), 证实了 Liyanage 等的 $F^{1}\Delta$ 态 存在预解离的推论. 预解离过程为 $F^{1}\Delta$ 态与束缚态 $C^{1}\Pi$ 和 $b^{3}\Pi$ 通过 L 脱耦合、自旋轨道微扰作用, 而 后者则与解离态如 $A^{1}\Pi$ 态通过电子态、自旋轨道 微扰作用后发生解离. 根据我们之前的研究, 另一 种可能的间接解离通道是 $F^{1}\Delta$ 态与 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态作用, 而 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态又与 $E^{1}\Sigma^{+}$ 有很强的同类微扰作用, 后 者又可与解离态 $t^{3}\Sigma^{+}$ 发生自旋轨道作用而发生解 离, 尽管 $F^{1}\Delta$ 态和 $t^{3}\Sigma^{+}$ 态之间直接的相互作用是 严格禁戒的.

表 1 $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1) 态与离子对态 $V^{1}\Sigma^{+}$ 相邻的高低振动态 (v' = 13, 14) 同 J' 能级差, 微扰强度以及 $F^{1}\Delta_{2}$ 态与 $V^{1}\Sigma^{+}$ 态 的混合比

J^{\prime}	$\Delta E_{\rm F-L}/{\rm cm}^{-1}$	$\Delta E_{\mathrm{H-F}}/\mathrm{cm}^{-1}$	$W_{\rm L} = W_{\rm H}/{\rm cm}^{-1}$	$C_{\rm F}^2/\%$	$C_{\rm L}^2 + C_{\rm H}^2 / \%$
2	121	283.2	1.47	99.98	0.02
3	155.4	259	2.08	99.97	0.03
4	207.6	226.2	2.68	99.97	0.03
5	263.6	185.5	3.29	99.95	0.05
6	336.9	135.1	3.89	99.9	0.1
7	420.3	73.7	4.49	99.62	0.38
8	517.3	-12.7	5.09	79.88	20.12

3.4 光谱峰偏移

对于光谱线位置偏移,可采取解微扰 (deperturbation)^[32,33]的方法进行拟合分析.该方法 通过构建有效哈密顿量,对角化有效哈密顿矩阵 元 (见表 2),经最小二乘法拟合实验观察的光谱峰 值^[18,32,33],从而得到微扰强度值、未微扰能级带头 v_0 以及转动常数 B'_v 等.表 2 中对角矩阵元为非绝 热零阶哈密顿量的本征值,即各态的未微扰能级, 这里忽略了自旋轨道耦合哈密顿分量.矩阵元上标 0 表示为未微扰,下标 *F*, *V*13, *V*14 分别表示 *F*¹Δ₂ (v' = 1)和 $V^1\Sigma^+$ (v' = 13,14)态.非对角矩阵元则 为态 - 态微扰,用 *W* 表示.下标 H,L 分别表示该微 扰来自离子对态的高低两个振动态.由于 $F^1\Delta_2$ 态 与 $V^1\Sigma^+$ 态发生异类微扰 (ΔΩ \neq 0)相互作用, 微扰 强度 *W* 可由 (10)式得出,

$$W = W'\sqrt{J'(J'+1)},$$
 (10)

其中W'为常数,J'为转动量子数.

表 2 有效哈密顿量矩阵元

	$F^1 \Delta_2 \ (v'=1)$	V(v'=13)	V(v' = 14)
$F^1 \Delta_2 (v'=1)$	E_F^0	$W_{\rm L}$	$W_{\rm H}$
V(v' = 13)	$W_{ m L}$	E_{V13}^{0}	
V(v'=14)	$W_{ m H}$		E_{V14}^0

表 3	两种方法计算的结果	(除 α, γ 外,	其他单位均为 cm	$^{-1}$)
-----	-----------	------------	-----------	-----------

数据对象	离子信号强度	光谱峰位置
方法	离子信号强度比法	解微扰法
v_0		85363
Bv'	_	10.18
$Dv' imes 10^3$	_	2.2
α	0.07	—
γ	0.025	—
$W'_{ m L}$	0.6	0.9
$W_{ m H}^{\prime}$	0.6	0.9

表 2 中对角矩阵元均可表示成以下通式:

$$E^{0} = v_{0} + B'_{v}J'(J'+1) - D'_{v}J'^{2}(J'+1)^{2}, \qquad (11)$$

(11) 式中 J' 为转动量子数, vo 表示带头, B', 表示转 动常数, D', 表示离心畸变常数. 为了减少待定的光 谱参数,获得更精准的拟合结果,类似于之前的近 似,我们同样令 $W_{\rm H} = W_{\rm L}$. 另外,一组好的、合理 的猜测初始值,对于解微扰拟合计算也很重要,不 仅会加快拟合收敛的速度,而且还能保证得到更加 准确的结果.由于 F¹Δ₂ 所受的微扰较小且拥有与 分子以及母分子离子基态类似的核间距,故其转 动常数初始猜测值约为 10 cm⁻¹, 离心畸变系数近 似为零. 微扰强度的初始猜测值比照离子强度比 的计算结果, 设为 0.6 cm⁻¹. 通过光谱解微扰所得 的去除微扰后的光谱参数列于表 3 中, 通过对三 个振动态的光谱峰位置的拟合获得的微扰强度值 为 0.9 cm⁻¹, 稍大于相对离子信号强度分析所得的 结果 0.6 cm⁻¹. 这主要是因为在此计算中我们忽 略了其他里德堡束缚态如 $f^3\Delta_2, g^3\Sigma^-, C^1\Pi$ 等态对 $F^{1}\Delta_{2}$ 态光谱峰位置的影响.如前所述,这些里德堡 态对 F¹Δ₂ 态相对离子信号的比值并无显著影响, 但对 $F^1\Delta_2$ 态能级偏移的影响却是不容忽视的. 所 以尽管我们已经考虑 $F^{1}\Delta_{2} \oplus V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 13, 14) 态 微扰的三能级模型,但忽略了其他里德堡态的影响, 而高估了 $V^1\Sigma^+$ (v' = 13, 14) 态所带来的微扰强度. 所以为了得到更加准确的各态微扰强度值,需要考

虑更多的里德堡微扰态,将其能级带入哈密顿矩阵 中,进行解微扰拟合计算.

4 结 论

本文记录了 HCl 分子 $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1) 里德堡态 以及 $V^{1}\Sigma^{+}$ (v' = 13,14) 离子对态的双光子共振电 离光谱, 其中, $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1) J' = 8 的相对离子信号 强度比 $I(Cl^{+})/I(HCl^{+})$ 增幅约为 200%, 光谱峰位置 偏移 2.6 cm⁻¹, 呈现出明显的近共振相互作用特性. 文中阐述了 $F^{1}\Delta_{2}$ 里德堡态与 $V^{1}\Sigma^{+}$ 离子对态的各 光致碎片光解离、电离形成机制. 对 $F^{1}\Delta_{2}$ (v' = 1) 态主要受 $V^1\Sigma^+$ (v' = 13, 14)的脱共振与近共振相 互作用所造成的相对离子强度异常以及转动谱线 位置偏移,分别采用了三能级相互作用模型的相对 离子信号强度比法与解微扰法进行了定量分析.研 究结果不仅证明了 $F^1\Delta_2$ (v' = 1)态预解离通道的 存在,而且还表明该态的双光子共振电离的原子离 子产物 (H^+ , CI^+)主要是受离子对态微扰作用的结 果,而其光谱峰位置则受离子对态和其他里德堡态 共同作用的影响.此外计算结果也说明了相对离子 信号强度比法与解微扰法是分析类似的光谱微扰、 态间相互作用以及光解离电离过程的有效分析工 具.

- [1] Price W C 1938 Proc. Roy. Soc. Ser. A 167 216
- [2] Ginter D S, Ginter M L 1981 J. Mol. Spectrosc. 90 177
- [3] Tilford S G, Ginter M L 1971 J. Mol. Spectrosc. 40 568
- [4] Nee J B, Suto M, Lee L C 1986 J. Chem. Phys. 85 719
- [5] Green D S, Wallace S C 1992 J. Chem. Phys. 96 5857
- [6] Green D S, Bickel G A, Wallace S C 1991 J. Mol. Spectrosc. 150 388
- [7] Green D S, Bickel G A, Wallace S C 1991 J. Mol. Spectrosc. 150 354
- [8] Green D S, Bickel G A, Wallace S C 1991 J. Mol. Spectrosc. 150 303
- [9] Wang H S, Kvaran Á 2007 Acta Phys. Chim. Sin. 23 1543 (in Chinese) [王华胜, Kvaran Ágúst 2007 物理化学学报 23 1543]
- [10] Wang K, McKay V 1991 J. Chem. Phys. 95 8718
- [11] Maul C, Chichinin A I, Gericke K H 2011 J. Atom Mol. Opt. Phys. 2011 410108
- [12] Pitarch-Ruiz J, Merás A S D, Sáchez-Maí J 2008 J. Phys. Chem. A 112 3275
- [13] van Dishoeck E F, van Hemert M C, Dalgarno A 1982 J. Chem. Phys. 77 3693
- [14] Singleton L, Brint P 1997 J. Chem. Soc. Faraday Trans. 93 21
- [15] Li Y, Bludsky O, Hirsch G, Buenker R J 2000 J. Chem. Phys. 112 260
- [16] Lefebvre-Brion H, Liebermann H P, Vázquez G J 2011 J. Chem. Phys. 134 204104
- [17] Lu G H, Sun W G, Feng H 2004 Acta Phys. Sin. 53 1758 (in Chinese) [鲁光辉, 孙卫国, 冯灏 2004 物理学报 53 1758]
- [18] Long J M, Wang H S, Kvaran A 2013 J. Chem. Phys. 138 044308
- [19] Matthísson K, Long J, Wang H, Kvaran Á 2011 J. Chem. Phys. 134

164302

- [20] Long J M, Hróðmarsson H R, Wang H S, Kvaran Á 2012 J. Chem. Phys. 136 214315
- [21] Long J M, Wang H S, Kvaran Á 2012 J. Mol. Spectrosc. 282 20
- [22] Xie Y J, Reilly P T A, Chilukuri S, Gordon R J 1991 J. Chem. Phys. 95 854
- [23] Liyanage R, Reilly P T A, Yang Y A, Gordon R J 1993 Chem. Phys. Lett. 216 544
- [24] Alexander M H, Li X, Liyanage R, Gordon R J 1998 Chem. Phys. 231 331
- [25] Kvaran Á, Wang H S, Logadóttir Á 2000 J. Chem. Phys. 112 10811
- [26] Kvaran Á, Matthiasson K, Wang H S 2009 J. Chem. Phys. 131 044324
- [27] Kvaran Á, Wang H S, Matthiasson K, Bodi A, Jonsson E 2008 J. Chem. Phys. 129 164313
- [28] Kauczok S, Maul C, Chichinin A I, Gericke K H 2010 J. Chem. Phys. 133 024301
- [29] Wang Z, Zhang L M, Wang F, Li J, Yu S Q 2003 Acta Phys. Sin. 52 3027 (in Chinese) [王仲, 张立敏, 王峰, 李江, 俞书勤 2003 物理学报 52 3027]
- [30] Romanescu C, Manzhos S, Boldovsky D, Clarke J, Loock H P 2004 J. Chem. Phys. 120 767
- [31] Chichinin A I, Maul C, Gericke K H 2006 J. Chem. Phys. 124 224324
- [32] Lefebvre-Brion H, Field R W 2004 The Spectra and Dynamics of Diatiomic Molecules (Amsterdam: Elsevier Academic Press)
- [33] Liyanage R, Gordon R J, Field R W 1998 J. Chem. Phys. 109 8374

Resonance enhanced multiphoton ionization spectra of HCl: analysis of $F^1 \Delta_2$ spectral perturbation^{*}

Long Jing-Ming[†] Wang Hua-Sheng Kvaran Ágúst

(Science Institute, University of Iceland, Reykjavik 107, Iceland) (Received 15 April 2013; revised manuscript received 3 May 2013)

Abstract

Spectra of H⁺, ³⁵Cl⁺, H³⁵Cl⁺ and their isotopologues, due to resonance enhanced multiphoton ionization (REMPI) of HCl via the $F^1\Delta_2$ ($\nu' = 1$) Rydberg and $V^1\Sigma^+$ ($\nu' = 13$, 14) ion-pair states are recorded in a range of 84800–85700 cm⁻¹. Perturbation effects indicate the resonance interaction between the $F^1\Delta_2$ ($\nu' = 1$) and $V^1\Sigma^+$ ($\nu' = 14$) states. An improved model for analyzing relative signal intensity of spectrum, based on state interaction and photofragmentation process, is used to analyze the $F^1\Delta_2$ ($\nu' = 1$) spectral data. Interaction strength ($W' = 0.6 \text{ cm}^{-1}$) and a predissociation parameter ($\gamma = 0.025$) are derived. Comparable interaction strength and unperturbed spectroscopic parameters are derived from the deperturbation analysis of line positions for the $F^1\Delta_2$ ($\nu' = 1$) and $V^1\Sigma^+$ ($\nu' = 13, 14$) spectra. The study indicates that the formation of the H⁺ and Cl⁺ ions via two-photon resonance excitation of $F^1\Delta_2$ ($\nu' = 1$) state is associated with the state interaction. An indication of the line-shift of $F^1\Delta_2$ ($\nu' = 1$) state spectrum due to Rydberg-to-Rydberg state interaction is also found. The nonzero γ value suggests that the predissociation of the $F^1\Delta_2$ state is important.

Keywords: photodissociation and ionization, Rydberg state, ion-pair state, spectral perturbation

PACS: 33.70.Fd, 33.70.Jg, 33.80.Rv, 31.70.-f

DOI: 10.7498/aps.62.163302

^{*} Project supported by Icelandic Science Foundation (Grant No. 090046023) and the Research Fund of University of Iceland.