

# CdH 分子基态 $X^2\Sigma^+$ 和激发态 $A^2\Pi$ 光谱 和寿命测量\*

吴小光 张培林 赵朔嫣

(清华大学现代应用物理系, 北京 100084)

## 提 要

采用一束激光为泵浦光另一束激光为探测光的方法, 获得 CdH 分子  $A^2\Pi$  态和  $X^2\Sigma^+$  态之间跃迁产生的具有转动结构的多个荧光谱和激发谱带。对荧光的时间分辨研究, 给出  $A^2\Pi$  态寿命  $\tau_0 = 59.5 \pm 2.3 \text{ ns}$ , 对  $A^2\Pi(v=0)$  态 Cd 原子的碰撞猝灭截面为  $(1.31 \pm 0.03) \times 10^{-15} \text{ cm}^2$ ;  $X^2\Sigma^+$  态寿命  $\tau_0 = 61.0 \pm 4.6 \mu\text{s}$ , 引起  $X^2\Sigma^+(v=0)$  态寿命衰减的碰撞截面为  $(1.1 \pm 0.1) \times 10^{-18} \text{ cm}^2$ 。

**关键词** 激发谱, 荧光谱, 寿命, CdH.

## 1 引 言

CdH 分子可见光波段太阳吸收光谱早在本世纪 30 年代 Svennson 等已有报道<sup>[1,2]</sup>, 后来 Kahn 研究了 CdH 的紫外光谱<sup>[3]</sup>, 近年 Breckenridge 等对 CdH 的光敏反应进行了研究<sup>[4,6]</sup>。

CdH 分子的势能曲线如图 1 所示, 图中画出了基态  $X^2\Sigma^+$  态和第一电子激发态  $A^2\Pi$  态。 $A^2\Pi$  态是 Hund(a)耦合, 分裂为两个精细子态  $A^2\Pi_{1/2}$  和  $A^2\Pi_{3/2}$  态, 对应于量子数  $\Lambda + \Sigma = 1/2, 3/2$ , 两态的能量差大约为  $999 \text{ cm}^{-1}$ , 由于  $\Lambda$  的分裂,  $A^2\Pi_{1/2}$  和  $A^2\Pi_{3/2}$  还要分裂成更精细的子能级。 $X^2\Sigma^+$  态属于 Hund(b)情形, 每个  $N$  的能级都分裂成  $J = N \pm 1/2$  的子能级。根据上述耦合情形及选择定则,  $A^2\Pi_{1/2}, A^2\Pi_{3/2} \rightarrow X^2\Sigma^+$  的跃迁光谱共有  $R_1, {}^9R_{12}, Q_1, {}^7Q_{12}, P_1, {}^9P_{12}$  和  ${}^8R_{21}, R_2, {}^9Q_{21}, Q_2, {}^7Q_{21}, P_2$  等 12 个转动支<sup>[6,7]</sup>。

实验采用波长为  $326.1 \text{ nm}$  的泵浦激光脉冲入射至高温 Cd 蒸气, 把  $\text{Cd}(5^1S_0)$  态激发至  $\text{Cd}(5^3P_1)$  态。



$\text{Cd}(5^3P_1)$  态再与样品室中少量的  $H_2$  形成  $\text{CdH}(X^2\Sigma^+)$  态。

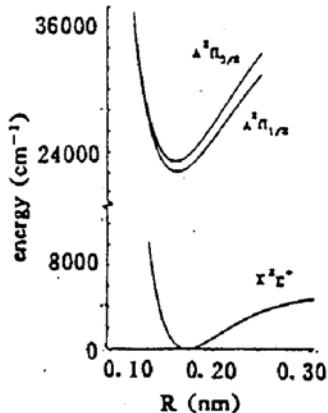


Fig. 1 Potential-energy curves of CdH molecule

收稿日期: 1993 年 3 月 7 日

\* 国家自然科学基金和清华大学科学基金资助项目。

经过一段时间的延迟后,探测激光把 CdH 分子从基态  $X^2\Sigma^+$  激发至激发态  $A^2\Pi$ ,得到  $A^2\Pi_{\frac{1}{2}} - X^2\Sigma^+$  和  $A^2\Pi_{\frac{3}{2}} - X^2\Sigma^+$  的激发谱和荧光谱。在此基础上,用激光感生荧光强度随时间衰变的方法,首次测得 CdH 分子  $A^2\Pi$  态和  $X^2\Sigma^+$  态的寿命,同时讨论了 Cd 原子碰撞对寿命的影响。

## 2 实验装置

实验装置如图 2 所示。使用法国 Quantel 的 Nd : YAG / 染料激光器,以 532 nm 倍频光泵浦染料激光器,其输出再倍频获得 326.1 nm 激光脉冲,共振激发 Cd 至  $5^3P_1$  能级。激光重复频率 10 Hz, 线宽 0.01 nm, 脉宽 10 ns, 能量 100  $\mu\text{J}$ 。采用  $\text{N}_2$  激光泵浦染料 Stillbene 420 和 Coumarin 440, 获得探测激光脉冲,其波长由微机控制扫描,扫描范围 420.0 nm ~ 455.0 nm, 重复频率 10 Hz, 线宽 0.02 nm, 脉宽 7 ns, 能量 30  $\mu\text{J}$ 。Nd : YAG 激光器的 Q 开关触发信号经延迟触发  $\text{N}_2$  激光器,实现两光脉冲的同步输出。延迟器为自制,其延迟时间由微机控制。

$T$  型石英样品室置于加热炉内,其上部和尾端温度由两台温控仪分别控制,Cd 样品置于样品室的尾端,为防止 Cd 蒸气在石英窗片上凝结,样品室的上部温度比尾端温度高 100 K 左右。Cd 蒸气温度由上部温度决定,密度由尾端温度决定。泵浦激光和探测激光沿相反方向通过  $T$  型石英样品室,并在样品室中重合。实验中采用纯度为 99.999 % 的 Cd,样品室中无外加  $\text{H}_2$ ,小量的  $\text{H}_2$  来源于样品室管壁和 Cd 的吸附。

在观测激发谱和荧光谱时,光电倍增管信号经取样积分器(美 EG&G, 164/162 型)取样放大后,送微机记录和处理,再输出至绘图仪。为了得到较高的信噪比,在作荧光谱时,微机控制单色仪作断续扫描,在作激发谱时,则对激光波长作断续扫描。

测量上能级  $A^2\Pi$  的寿命时,荧光信号经光电转换后,用 HP54501A 型 100 MHz 数字存储示波器记录,时间分辨率为 0.4 ns。数字存储示波器的数据传送至微机,处理后输出。测量  $X^2\Sigma^+$  寿命时,需改变两步激光脉冲之间的延迟时间,扫描范围 0 ~ 256  $\mu\text{s}$ ,扫描步进值为 1  $\mu\text{s}$ ,用微机控制。用 SS5711 型示波器监测两步光脉冲之间的延迟时间。

## 3 CdH 分子 $X^2\Sigma^+ - A^2\Pi$ 跃迁激发谱和荧光谱

### 3.1 $A^2\Pi_{\frac{1}{2}} \leftarrow X^2\Sigma^+$ 激发谱

用文献[8]的光谱数据计算得到的波长值,与实验获得的  $A^2\Pi - X^2\Sigma^+$  激发谱和荧光谱符合得很好。图 3 是  $A^2\Pi_{\frac{1}{2}}(v' = 0) \leftarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  的激发谱,监测波长 450.9 nm,对应于  $A^2\Pi_{\frac{1}{2}}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)^0P$  支的带头,图中可观察到 449.1 nm 的激发峰,对应于  $A^2\Pi_{\frac{1}{2}}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)^P_1, ^P_Q$  支的带头,观测到  $R_1$  支;  $J = 0.5 \sim 17.5$ 、 $Q_1$  支;  $J = 0.5$

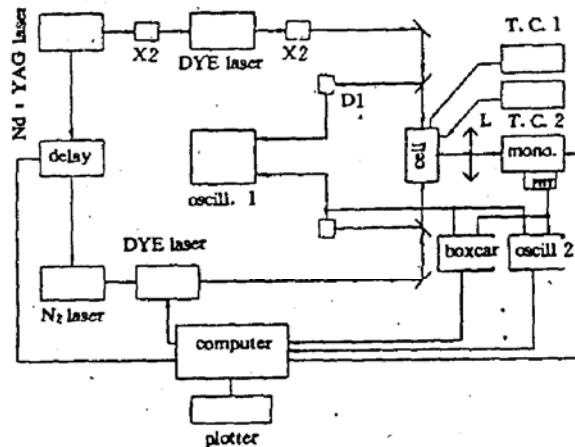


Fig. 2 Experimental apparatus

$D_1, D_2$ : photodiode    MONO.: monochromators  
 oscill. 1, 2: oscilloscope    cell: T type quartz cell  
 T. C. 1, 2: temperature controller    L: quartz lens  
 Delay: computer control time delayer

$\sim 17.5$ 、 ${}^9R$  支;  $J = 0.5 \sim 17.5$ .

### 3.2 $A^2\Pi_{1/2} \rightarrow X^2\Sigma^+$ 荧光谱

图 4 是  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  的荧光谱, 激发波长 429.7 nm, 对应于  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$   $Q_2$  支的带头. 通过碰撞转移, 形成  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0)$  的布居. 图中可观察到  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0) P_1, {}^P Q$  支和  ${}^9P$  支在 449.1 nm 和 450.9 nm 形成的带头, 可观察到  $R_1$  支;  $J = 0.5 \sim 18.5$ 、 ${}^9R$  支;  $J = 0.5 \sim 17.5$ 、 $Q_1$  支;  $J = 0.5 \sim 17.5$ . 在图中可观察到 445.85 nm 谱线对应于  $R_1(6.5)$  支, 此谱线信号较强, 且与周围的谱线容易分辨, 在测量  $A^2\Pi_{1/2}$  态和  $x^2\Sigma^+$  态寿命时, 就采用 445.85 nm 为激发波长, 采用 449.1 nm 为接收波长, 此谱线对应于  $P_1(8.5)$  支, 两谱线具有相同的上能级.

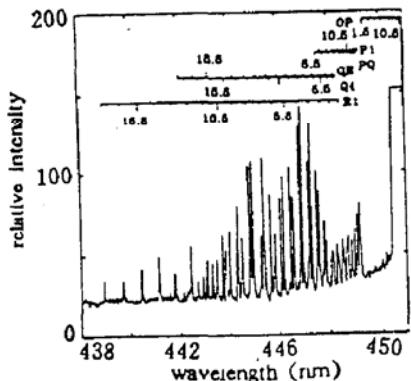


Fig. 3 A trace of the  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \leftarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  excitation band monitored at 450.9 nm

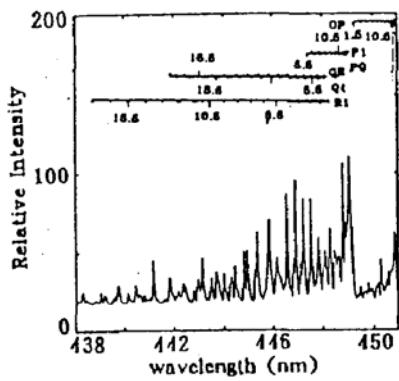


Fig. 4 A trace of the  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  fluorescence band excited with 429.7 nm

### 3.3 $A^2\Pi_{3/2} \leftarrow X^2\Sigma^+$ 激发谱

图 5 是  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \leftarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  的激发谱, 监测波长 431.2 nm, 对应于  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0) P_2$  支的带头. 图中可观察到  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \leftarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0) {}^9P, Q_2$  支在 429.7 nm 形成的带头和  ${}^9R$  支;  $J = 0.5 \sim 14.5$ 、 $R_2$  支;  $J = 0.5 \sim 16.5$ 、 ${}^9Q$  支;  $J = 1.5 \sim 17.5$ 、 ${}^9P$  支;  $J = 2.5 \sim 18.5$ .

### 3.4 $A^2\Pi_{3/2} \rightarrow X^2\Sigma^+$ 荧光谱

图 6 是  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  的荧光谱, 激发波长 431.18 nm, 对应于  $P_2(7.5)$

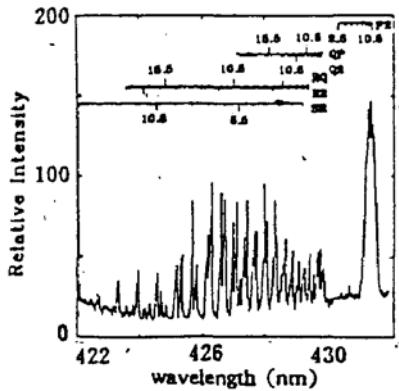


Fig. 5 A trace of the  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \leftarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  excitation band monitored at 431.2 nm

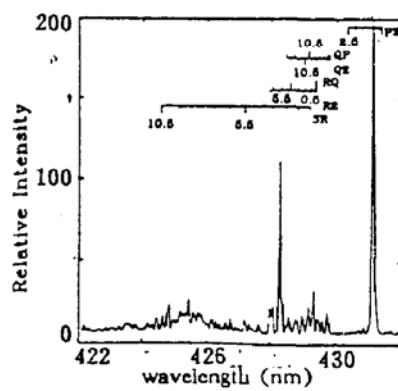


Fig. 6 A trace of the  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)$  fluorescence band excited with 431.18 nm

支, 图中荧光线 428.26 nm 对应于  $R_2(5.5)$  支, 两条谱线有相同的上能级, 在测量  $A^2\Pi_{3/2}$  态的寿命时, 即使用这组波长. 图中大部分的谱线来源于碰撞转移. 在图中可观察到对应于  $A^2\Pi_{3/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0) {}^9P, Q_2$  支在 429.7 nm 处的带头, 及  ${}^9R$  支;  $J = 0.5 \sim 10.5$ 、 $R_2$  支;  $J =$

$0.5 \sim 6.5$ 、 ${}^nQ$  支:  $J = 1.5 \sim 7.5$ .

## 4 激发态 $A^2\Pi_{1/2}$ 和基态 $X^2\Sigma^+$ 的寿命测量

### 4.1 测量 CdH 分子 $A^2\Pi_{1/2}$ 态的寿命

用波长为 445.85 nm 对应于  $(0, 0)R_1(6.5)$  的激光, 把 CdH 激发至  $A^2\Pi_{1/2}$  的  $J = 7.5$  子态, 把单色仪接收波长置于 449.1 nm, 对应于  $P_1(8.5)$  支. 图 7 是  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0)P_1(8.5)$  支荧光衰减图, 时间分辨率为 0.4 ns, 样品室上部和尾端温度分别为 850 K 和 750 K, Cd 蒸气密度为  $1.0 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$ , 由多个实验点拟合可得  $\tau = 42 \text{ ns}$ .

测量  $A^2\Pi_{1/2}$  寿命时, 用波长为 431.18 nm, 对应于  $(0, 0)P_2(7.5)$  的激光, 把 CdH 激发至  $A^2\Pi_{1/2}$  的  $J = 6.5$  子态, 把单色仪接收波长置于 428.26 nm, 对应于  $(0, 0)R_2(5.5)$ , 发现在实验误差范围内,  $A^2\Pi_{1/2}$  的寿命与  $A^2\Pi_{1/2}$  的寿命相同.

对不同温度的样品室在不同强度的激光激发下进行的实验表明, 激发态  $A^2\Pi$  的激光感生荧光衰减的时间, 主要取决于  $A^2\Pi$  态自发辐射的寿命和由 Cd 原子热运动碰撞引起  $A^2\Pi$  态的猝灭, 可用下式表示:

$$\Gamma = \Gamma_0 + NvQ \quad (3)$$

式中  $\Gamma$  为  $A^2\Pi$  态布居数的有效衰减率,  $\Gamma_0 = 1/\tau_0$ ,  $\tau_0$  为自发辐射的寿命,  $N$  为 Cd 的蒸气密度,  $Q$  为碰撞猝灭截面,  $v = (8kT/\pi\mu)^{1/2}$  为 Cd 和 CdH 之间的平均相对速度,  $\mu$  为他们的约化质量. 当样品室尾端温度变化范围为 700 K ~ 850 K 时, 相应 Cd 蒸气密度为  $3.3 \times 10^{16} \sim 6.2 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$ , 多次实验结果平均值示如图 8, 可以看出,  $\Gamma$  和  $Nv$  是线性关系, 从而定出  $A^2\Pi(v = 0)$  态  $\tau_0 = 59.5 \pm 2.3 \text{ ns}$ ,  $Q = (1.31 \pm 0.03) \times 10^{-15} \text{ cm}^2$ .

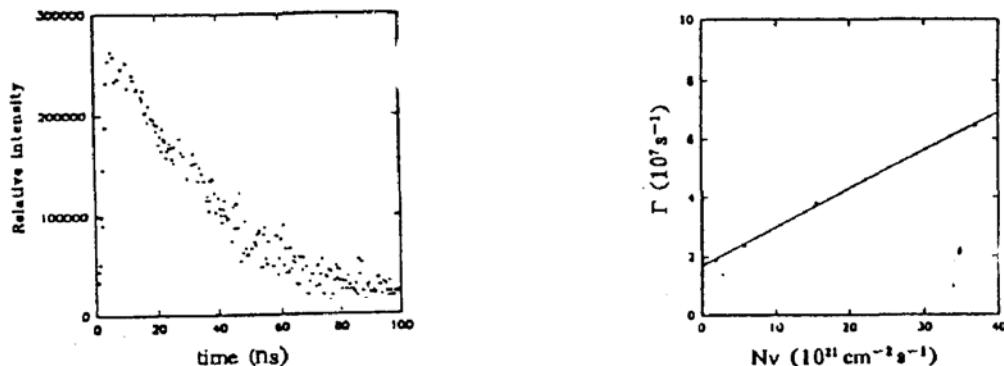


Fig. 7 A plot of the time evolution of the  $A^2\Pi_{1/2}(v = 0)$

Fig. 8 A plot of measured fluorescence decay rates  $\Gamma$  against  $Nv$  (Cd)

### 4.2 测量 CdH 分子 $X^2\Sigma^+$ 态的寿命

采用探测光波长为 445.85 nm, 对应于  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0) R_1(6.5)$  支, 接收波长 449.1 nm, 对应于  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0) \rightarrow X^2\Sigma^+(v'' = 0) P_1(8.5)$  支, 两条谱线具有相同的上能级  $A^2\Pi_{1/2}(v' = 0, J = 7.5)$ . 在泵浦激光 326.1 nm 脉冲之后, 经一段时间的延迟, 入射探测激光脉冲, 获得荧光强度随两步激光脉冲延迟时间变化曲线, 如图 9 所示. 实验发现在泵浦激光入射后很短时间内 ( $< 200 \text{ ns}$ ), 大部分的  $\text{Cd}(5^3P_1)$  已与  $\text{H}_2$  化合成  $\text{CdH}(X^2\Sigma^+)$ , 此时间相对于 CdH 基态的寿命, 可以忽略不计. 在实验过程中, 保持泵浦激光和探测激光能量不变, 则泵至  $A^2\Pi_{1/2}$  态的分子数应与探测激光脉冲入射时刻 CdH 基态的布居数成正比, 由于  $A^2\Pi$  荧光寿

命很短,449.1 nm 荧光强度也与 Cd 基态的布居数成正比。所以,图 9 即为  $X^2\Sigma^+$  态布居数的衰减曲线,由多个实验点可算出 CdH( $X^2\Sigma^+$ )在样品室上部温度为 849 K,尾部温度为 777 K 时的寿命  $\tau = 35.4 \mu\text{s}$ 。

作者认为,CdH 分子自发分解成 Cd 和 H



这是 CdH 寿命有限的原因,此外 Cd 原子与 CdH 分子的碰撞亦引起 CdH 的分解



此过程亦可用(3)式描写。改变样品室的温度,范围 700 K~850 K(尾端温度),对应的 Cd 蒸气密度变化范围  $3.3 \times 10^{16} \sim 6.2 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$ ,实验得出,  $\Gamma$  随  $Nv$  变化如图 10 所示,呈线性关系,由此算出  $X^2\Sigma^+(v=0)$  态寿命  $\tau_0 = 61.0 \pm 4.6 \mu\text{s}$ ,由于 Cd 原子碰撞引起  $X^2\Sigma^+(v=0)$  态寿命减少,其碰撞截面  $Q = (1.1 \pm 0.1) \times 10^{-18} \text{ cm}^2$ 。

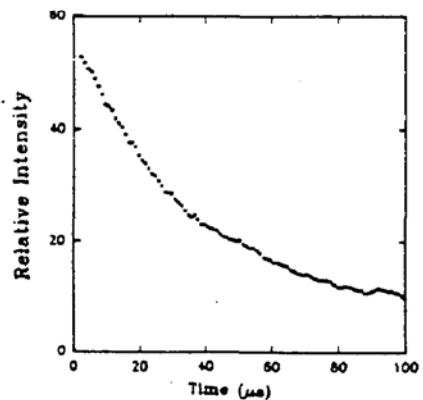


Fig. 9 A plot of population decay of the  $X^2\Sigma^+(v=0)$

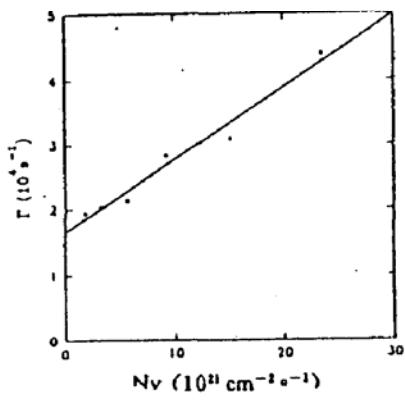


Fig. 10 A plot of population decay rates  $\Gamma$  of the  $X^2\Sigma^+(v=0)$  against  $Nv$  (Cd)

CdH 与 H 化合也可导致 CdH 的分解



当样品室尾端温度为 700 K 时,管壁和 Cd 吸附的 H 大部分已释放出来,即样品室的 H 含量不随温度改变,与实验现象不符,而且样品室中 H 含量很少,所以 H 对 CdH 分子的寿命影响甚微。

## 5 总 结

采用计算机控制单色仪和染料激光器作断续扫描,及进行信号采集和处理,以提高荧光谱和激发谱的信噪比。采用加热  $T$  型石英样品炉,用泵浦激光和探测激光入射高温 Cd 蒸气,获得 CdH 分子  $A^2\Pi_{3/2}$  态和  $X^2\Sigma^+$  态之间跃迁形成的多个荧光谱带和激发谱带。选用 445.85 nm 为激发波长,对应于  $A^2\Pi_{3/2}(v'=0) \leftarrow X^2\Sigma^+(v''=0) R_1(6.5)$  支,449.1 nm 为接收波长,对应于  $P_1(8.5)$  支,用测量荧光强度衰减的方法,测得  $A^2\Pi$  态的寿命  $\tau_0 = 59.5 \pm 2.3 \text{ ns}$ ,Cd 原子碰撞引起  $A^2\Pi(v=0)$  态猝灭的截面为  $Q = (1.31 \pm 0.03) \times 10^{-15} \text{ cm}^2$ ;用测量荧光强度随泵浦和探测激光脉冲延迟时间变化的方法,测得  $X^2\Sigma^+$  态寿命  $\tau_0 = 61.0 \pm 4.6 \mu\text{s}$ ,引起  $X^2\Sigma^+(v=0)$  态寿命衰减的碰撞截面为  $(1.1 \pm 0.1) \times 10^{-18} \text{ cm}^2$ 。

实验也测量了 ZnH 分子  $A^2\Pi$  和  $X^2\Sigma^+$  态的寿命,其中  $A^2\Pi$  态的寿命与 Krause<sup>[7]</sup> 的结果相近,  $X^2\Sigma^+$  态的寿命将另文发表。

### 参 考 文 献

- [1] E. Svensson, Untersuchung über das bandenspektrum des cadmiumhydrids. *Z. Phys.*, 1930, **59**:333~352
- [2] G. Stenvinkel, E. Svensson, E. Olsson, Precision wavelengths for some metal hydride bands and the evidence of their existence in the solar spectrum. *Ark. Mat. Astron. Fys.*, 1938, **26A**(10):1~15
- [3] M. A. Kahn, A new band system in CdH and CdD. *Proc. Phys. Soc. London.*, 1962, **80**:1264~1268
- [4] W. H. Breckenridge, A. B. Callear, Flash spectroscopy with 2288A and 3261A cadmium resonance radiation. *Trans. Faraday Soc.*, 1971, **67**:2009~2016
- [5] W. H. Breckenridge, H. Vmemoto, J-H. Wang, Initial internal energy distribution of CdH(CdD) produced in the reaction of Cd( $5s5p\ ^3P_1$ ) with H<sub>2</sub>, D<sub>2</sub>, and HD. *Chem. Phys. Lett.*, 1986, **123**(1):23~27
- [6] Y. Fujioka, Y. Tanaka, Molecular spectra of zinc hydride and deuteride. *Sci. Pap. Inst. Phys. Chem. Res.*, 1937, **32**:143~156
- [7] W. Kedzierski, J. Supronowicz, J. B. Atkinson *et al.*, Laser-induced fluorescence and excitation spectra of the ZnH molecule. *Can. J. Phys.*, 1990, **68**:526~530
- [8] K. P. Huber, G. Herzberg, *Molecular spectra and Molecular Structure IV. Constants of Diatomic Molecules*. New York, Van Nostrand, 1979, 130

### The spectrum and lifetime of $X^2\Sigma^+$ and $A^2\Pi$ states of CdH molecule

WU Xiaoguang    ZHANG Peilin    ZHAO Shuoyan

*(Department of Modern Applied Physics, Tsinghua University, Beijing 100084)*

(Received 7 March 1993; revised 19 May 1993)

### Abstract

Using pump- and- probe methods of laser spectroscopy, we observed several fluorescence and excitation bands with rotational structure of radiative transition between the  $A^2\Pi$  and  $X^2\Sigma^+$  states of the CdH molecule. Based on the study of time-resolution of the fluorescence, the radiative lifetime of  $\tau_0 = 59.5 \pm 2.3$  ns for the  $A^2\Pi$  state, and the cross-section of  $(1.31 \pm 0.03) \times 10^{-15} \text{ cm}^2$  for quenching the  $A^2\Pi(v=0)$  state by Cd collisions;  $\tau_0 = 61.0 \pm 4.6 \mu\text{s}$  for the  $X^2\Sigma^+$  state and the cross-section of  $(1.1 \pm 0.1) \times 10^{-18} \text{ cm}^2$  for CdH molecule dissociation by Cd collisions are estimated.

**Key words** excitation spectrum, fluorescence spectrum, life time, CdH.