光化学反应中氩气对激发态锂原子猝灭速率研究^{*}

瞿定荣 范凤英 宋增云

(清华大学工程物理系,北京 100084)

(2013年8月29日收到;2013年10月30日收到修改稿)

本文对光化学法分离中氩气对 2P 激发态锂原子的碰撞猝灭速率进行研究.在弱激光作用下,通过对不同氩气压强下的锂原子蒸气吸收光谱和激发态锂原子的荧光发射光谱进行测量,得到氩气对 2P 激发态锂原子的猝灭速率常数为 (12.29±0.92) × 10⁻¹⁸ m³·s⁻¹. 实验结果表明:在光化学锂同位素分离研究中,氩气对 锂原子 2P 激发态的猝灭速率远小于 2P 激发态锂原子的自发辐射速率,碰撞猝灭效应对分离选择性的影响 非常小,可以忽略不计.

关键词: 激光同位素分离, 光化学法, 猝灭机理, 锂原子 PACS: 28.60.+s, 32.80.-t, 32.50.+d, 82.20.Rp

DOI: 10.7498/aps.63.032801

1引言

在Laser Isotope Separation(LIS)方法中,激 光与原子相互作用过程是核心问题.该过程将牵涉 到激光特性、原子自身性质以及激发态原子与分子 的非弹性碰撞等诸多问题的研究^[1-4].关于激发态 原子与分子的非弹性碰撞问题,早期在物理化学研 究领域得到了广泛关注^[5].通过该过程实验研究 所获得的分子对激发态原子的猝灭反应速率常数, 不仅在许多基础应用领域有重要应用,而且在选择 性激发的光化学反应同位素分离中也发挥着重要 作用^[6-8].

在光化学法同位素分离中,需要采用惰性载体 气体携带原子蒸气在光化学反应腔中以原子蒸气 流的形式流动,以便有效地控制激光与原子的相互 作用时间.因此,在该分离过程中选择性激发的同 位素原子退激发回到基态一般有两种途径:一种是 通过激发态原子的自发辐射跃迁过程,这与原子激 发态性质有关;另外一种是通过激发态原子与气体 分子间的碰撞猝灭过程,当激发态原子与惰性气体 分子发生碰撞时,其激发态能量将以一定概率转化 为原子和分子的平动能,进而以一定速率退激发回 到基态^[9]. 在该分离方法中, 惰性气体分子对激发态原子的碰撞猝灭效应对提高同位素分离选择性、获得高丰度的目标同位素是非常不利的. 因此, 建立理论分析和实验测量方法, 对惰性气体分子与激发态原子之间的碰撞猝灭机理进行研究, 对光化学法同位素分离有重要意义.

本研究工作以经典的速率方程理论为基础,在弱激发光作用下,将锂原子蒸气的吸收 光谱测量与激发态锂原子的荧光发射光谱测量 相结合,通过改变惰性载体气体氩气压强,得 到氩气对2P激发态锂原子的猝灭速率常数为 (12.29±0.92)×10⁻¹⁸ m³·s⁻¹.该常数远远小于 锂原子2P激发态的自发辐射速率常数.因此,在 光化学法锂同位素分离中,氩气与2P激发态锂原 子的碰撞猝灭效应对同位素分离选择性的影响是 非常小的.

2 基本原理

二能级原子的跃迁过程如图**1**所示,可以写出 如下的速率方程组^[10,11]:

$$\frac{\mathrm{d}N_1(t)}{\mathrm{d}t} = -WN_1(t) + WN_2(t)$$

http://wulixb.iphy.ac.cn

^{*} 系基础研究基金 (批准号: 110042307) 资助的课题.

[†]通讯作者. E-mail: fanfy@mail.tsinghua.edu.cn

^{© 2014} 中国物理学会 Chinese Physical Society

$$+ (A+Q)N_{2}(t), \qquad (1)$$

$$\frac{\mathrm{d}N_{2}(t)}{\mathrm{d}t} = WN_{1}(t) - WN_{2}(t)$$

$$- (A+Q)N_{2}(t), \qquad (2)$$

其中 N₁ 是基态原子的数量, N₂ 是激发态原子的数量. W 是原子受激吸收跃迁速率, 原子受激发射跃迁速率与其相同. A 是原子自发辐射速率, Q 是激发态原子的碰撞猝灭速率. 碰撞猝灭速率 Q 可以表示为

$$Q = \frac{Pk_Q}{kT},\tag{3}$$

其中P是惰性气体的分压强, k_Q 是温度为T 时激 发态原子与惰性气体分子的碰撞猝灭速率常数; k 是波尔兹曼常数, T 是环境温度.



图1 原子二能级系统跃迁示意图 (W:原子受激吸收和受 激发射跃迁速率, A: 原子自发辐射速率, Q:碰撞猝灭速率)

方程 (1) 和 (2) 的初始条件为

$$N_1(0) = N, \qquad N_2(0) = 0,$$
 (4)

则方程的解为

$$N_{1}(t) = \frac{N(W + A + Q)}{2W + A + Q} + \frac{NW}{2W + A + Q} \times e^{-(2W + A + Q)t},$$
(5)

$$N_2(t) = \frac{WN}{2W + A + Q} \left(1 - e^{-(2W + A + Q)t} \right).$$
(6)

当 $t \rightarrow \infty$, 各个能级上原子数布居趋于稳 定, 有

$$N_1(\infty) = \frac{N(W + A + Q)}{2W + A + Q},$$
(7)

$$N_2(\infty) = \frac{WN}{2W + A + Q}.$$
(8)

当一束微弱的激光通过密度均匀分布的气体 介质(x方向),光程为L₁,激光不仅会被气体介质 吸收,并且在激光传输路径上还会有微弱的荧光产 生,测量原理如图 2 所示.垂直激光传输方向上B 处为荧光强度测量位置,D 处为吸收光强度测量位 置. 激光入射路径(横向)到荧光测量位置B处的距 离为L₂, 在垂直激光传输方向上荧光在均匀气体 介质中所穿行的距离为L₃. 结合(8)式, 到达B处 的荧光强度dI_{f(x)}可以写作

$$dI_{f(x)} = C e^{-\sigma(\nu)n(x)L_{f(x)}} \frac{AW(x,\nu_0)n(x)S}{2W(x,\nu_0) + A + Q} dx,$$
(9)

其中, *C*是与实验测量装置有关的常数, σ 是频率 为 ν (发射荧光频率)处的原子吸收截面, n(x)是激 光作用区体积元内原子蒸气密度, *S*是激光光束的 横截面积, $L_{f(x)}$ 是dx处产生的荧光到达B处在均 匀气体介质中所穿行的距离. 当 $L_2 \gg L_1$ 时, 对于 激光传输路径上各点, $L_{f(x)}$ 近似等于常数 L_3 .



图 2 测量原理示意图

在激光激发条件下,当测量光很弱时,原子的 跃迁速率W与原子的自发辐射速率A以及碰撞猝 灭速率Q有如下近似关系^[12]:

$$2W \ll A + Q. \tag{10}$$

方程(9)进一步可以简化为

$$dI_{f(x)} = C e^{-\sigma(\nu)n(x)L_3} \frac{AW(x,\nu_0)n(x)S}{A+Q} dx.$$
(11)

在频率为 ν_0 的激光激发条件下,原子的跃迁 速率 $W(x,\nu_0)$ 为^[13]

$$W(x,\nu_0) = \frac{I_{\rho}(x)\sigma(\nu_0)}{h\nu_0},$$
 (12)

其中 $I_{\rho}(x)$ 是激发光在激光传输路径上的光功率密度, h是普朗克常数.

激光在均匀气体介质中的吸收遵循Beer-Lambert吸收定律,则 $I_{\rho}(x)$ 可以写作

$$I_{\rho}(x) = I_{\rho}(0) e^{-\sigma(\nu_0)n(x)x}, \qquad (13)$$

其中 $I_{\rho}(0)$ 是x = 0时的激光功率密度, x是激光在均匀气体介质中传输的距离.

将 (12), (13) 式代入到 (11) 式中, 则激光通过 均匀气体介质在激光传输路径上所产生的荧光到 达 D 处的总强度 *I*_f 为

$$I_{\rm f} = \int_{0}^{L_1} C \, \mathrm{e}^{-\sigma(\nu)n(x)L_3} \frac{An(x)S}{A+Q} \frac{\sigma(\nu_0)}{h\nu_0} \\ \times I_{\rho}(0) \, \mathrm{e}^{-\sigma(\nu_0)n(x)x} \, \mathrm{d}x \\ = C \, \mathrm{e}^{-\sigma(\nu)nL_3} \frac{AS}{h\nu_0(A+Q)} \\ \times I_{\rho}(0) \left(1 - \, \mathrm{e}^{-\sigma(\nu_0)nL_1}\right).$$
(14)

在均匀气体介质吸收路径上所产生的荧光将 穿过长约为 L_3 均匀气体介质,荧光强度会进一步 减小. 当激光频率为二能级原子的共振频率 ν_0 时, 发射荧光的频率基本上集中在频率 ν_0 处, (14)式中 的 $\sigma(\nu) \approx \sigma(\nu_0)$.

当频率为 ν_0 的激光穿过长为 L_1 均匀气体介质后,其功率密度 $I_{\rho}(L_1)$ 可以写作

$$I_{\rho}(L_1) = I_{\rho}(0) e^{-\sigma(\nu_0)nL_1}.$$
 (15)

由(3),(14),(15)式,(14)式可以写作

Y

$$=aX+b,$$
 (16)

其中

$$Y = \frac{1}{I_{\rm f}} [I_{\rho}(0) - I_{\rho}(L_1)] \left[\frac{I_{\rho}(0)}{I_{\rho}(L_1)} \right]^{-\frac{2A}{L_1}},$$

$$X = P, \quad a = k_Q \frac{1}{kT} \frac{h\nu_0}{CAS}, \quad b = \frac{h\nu_0}{CS}.$$

由 (16) 式可知, 实验中通过改变惰性气体的分 压强 P(X fi), 由在 B 处测量得到的荧光信号强度 I_f 、在 D 处测量得到的吸收信号强度 $I_\rho(0)$ 和 $I_\rho(L_1)$ 以及已知的实验参数 L_1 和 L_3 , 可以给出变量 Y fi进而可以作出 Y-X 线性关系, 通过线性拟合实验 数据可以获得的截距 b 值和斜率 a fi, 再由已知的 实验参数 (环境温度 T) 以及激发态原子的自发辐 射速率 A, 可以进一步得到激发态原子与惰性气体 分子的碰撞焠灭速率常数 k_Q .

3 实验装置

图3给出了实验测量装置示意图.实验中采 用了中心波长固定的可调谐外腔半导体激光光 源(美国NewFocus公司, TLB-6908-OI), 激光器的 中心发射波长为670.79 nm, 线宽小于300 kHz, 无跳模范围约为120 GHz, 激光输出最大功率约 20 mW^[14]. 激光器的输出功率和波长是由激光控 制器通过控制激光器的注入电流和压电驱动器的 电压来实现的. 压电驱动器电压变化可通过外部 信号发生器控制.实验中采用三角波信号,扫描 频率为10 Hz,扫描电压为±1.5 V.实验测量反应 腔由不锈钢材料制成,锂蒸发室直径为7 cm,长约 10 cm. 气体输运管道直径为3.5 cm,长约30 cm. 锂蒸发室垂直于气体输运管道. 为了准确限制 气体吸收路径长度,在管道内放置3个长为4 cm, 直径为3.4 cm的圆柱体石英玻璃棒,如图3所示, $L_1 = 1.7 \text{ cm}, L_3 = 1.7 \text{ cm}, L_2 = 25 \text{ cm}.$ 实验过 程中采用金属加热丝的方式产生锂原子蒸气, K 型热电偶与PID温度控制器实现蒸发室加热温度 的控制和测量,实验所用惰性气体氯气的纯度为 99.99%. 激光器发射激光经过光衰减片后衰减为 功率很弱的激光, 功率约为几个µW. 经过5 mm 厚 的石英玻璃窗入射到锂原子蒸气区域, 经气体介 质吸收后的透射光由光电二极管(QY-S116EM-R) 探测,光敏面积为6 mm × 6 mm. 激光吸收路径 上所产生的荧光经过单色仪(WDG15-Z型号)滤掉 杂散光后,进入光电倍增管接收器(CR114型号)测 量. 光电二极管和光电倍增管输出信号由数字示波 器 (LeCroy WaveRunner, 64Xi) 记录和储存. 实验 反应腔与真空泵之间通过阀门连接,腔内气压由电 容式真空计测量,实验中采用了2种量程的真空计, 量程分别是1000 Pa和4.0×10⁴ Pa.



图 3 实验测量装置示意图

4 实验结果与分析

实验过程中, 在激光频率扫描过程中激光器功 率会有一定起伏变化. 实验前, 将测量反应腔多次 抽真空, 测量记录吸收光强随扫描频率变化数据 $I_{\rho}(0)$. 之后在反应腔中通入一定压强的氩气, 将蒸 发室中锂金属的温度加热到480°C, 气体输运管道 温度维持在大约530°C, 进一步测量记录吸收信号 强度 $I_{\rho}(L_1)$ 和荧光信号强度 $I_{\rm f}$. 改变通入反应腔体 的惰性气体氩气压强, 重复上述步骤, 测量记录不 同氩气压强下锂蒸气的吸收信号强度和荧光发射 信号强度.

图 4 给出了不同氩气压强下锂蒸气吸收信 号强度随激光扫描频率的变化关系. 实验过程 中共改变了 15 组氩气压强,分别是: 0 Pa(无锂蒸 气),542 Pa,1005 Pa,1478 Pa,2140 Pa,2540 Pa, 3062 Pa,3539 Pa,3997 Pa,5102 Pa,6050 Pa, 7012 Pa,8074 Pa,9242 Pa,10320 Pa时的实验数 据. 图中的 3 个吸收峰分别对应⁶Li的 2s²S_{1/2} \rightarrow $2p^{2}P_{1/2}$ 跃迁 (⁶Li D_{1}), ⁶Li的 2s²S_{1/2} \rightarrow $2p^{2}P_{3/2}$ 和⁷Li的 2s²S_{1/2} \rightarrow $2p^{2}P_{1/2}$ 跃迁 (⁶Li $D_{2}+$ ⁷Li D_{1}) 以及⁷Li的 2s²S_{1/2} \rightarrow $2p^{2}P_{3/2}$ 跃迁 (⁷Li D_{2})^[14]. 在 目前实验测量条件下,由于多普勒展宽效应的影响, 无法分辨⁶Li $D_{2} +$ ⁷Li D_{1} 的吸收峰,而⁶Li D_{1} 的 吸收峰相对较小,因此实验中选取了⁷Li D_{2} 吸收峰 进行焠灭反应速率常数的测量研究.



图 4 不同氩气压强下锂原子的吸收光谱

图5给出了不同氩气压强下荧光发射信号强 度随激光扫描频率的变化关系,实验测量条件与 上述相同.图中3个荧光信号峰分别对应⁶Li D₁, ⁶Li D₂+⁷Li D₁和⁷Li D₂.同理实验数据分析中选 取了⁷Li D₂荧光峰进行焠灭反应速率常数的测量研究.

通过分析实验测量得到的⁷Li D_2 的吸收峰和 荧光峰数据,由相应峰值可以得到不同氩气压强 下的荧光信号强度 $I_f(\nu_0)$ 、和吸收信号强度 $I_\rho(0)$ 和 $I_\rho(L_1)$.进一步由(16)式,可以作出不同氩气压强 (X)下Y值的变化关系,如图6所示.2P能级的 锂原子的自发辐射速率 A为3.70×10⁷ s⁻¹(From NIST).实验测量过程中X的测量误差主要来源于 真空计的测量误差,约为100 Pa.Y 的测量误差主 要来源于光电二极管和光电倍增管等探测器的噪 声等.使用最小二乘法对实验数据进行线性拟合, 可以得到 $a = (1.80 \pm 0.08) \times 10^{-5}, b = 0.60 \pm 0.01.$ 由此可进一步得到氩气对2P激发态锂原子的猝灭 速率常数 k_Q 为(12.71±0.75)×10⁻¹⁸ m³·s⁻¹.







图 6 实验测量数据最小二乘法线性拟合 (0-11000 Pa)

在实验过程中,随着惰性气体氩气压强的增 大,会在某种程度上抑制锂原子的蒸发,因此会导 致待分析的吸收光谱信号和荧光发射光谱信号减小,测量信号信噪比变差将会引起猝灭速率常数 k_Q 值测量误差的进一步增大.因此在获得猝灭速率常数的过程中,选取惰性气体氩气压强较小的范围来获取猝灭速率常数应该是合适的.图7给出了氩气压强在0—4000 Pa范围内的线性拟合结果,通过实验结果分析,可以得到 $a = (1.74\pm0.12) \times 10^{-5},$ $b = 0.60 \pm 0.01, 氩气对 2P 激发态锂原子的猝灭速率常数 <math>k_Q$ 为 $(12.29 \pm 0.92) \times 10^{-18}$ m³·s⁻¹.



图 7 实验测量数据最小二乘法线性拟合 (0-4000 Pa)

5 结 论

对于光化学反应同位素分离来讲,激发态原子 与惰性载体气体之间的碰撞猝灭速率的确定有着 非常重要的意义.如果碰撞猝灭速率过大,与自发 辐射速率相当时,它会对同位素的分离选择性带 来显著影响.本文对光化学反应中氩气对 2P 激 发态锂原子的焠灭反应速率常数进行了测量研 究.在弱激光作用下,分别通过对不同惰性气体氩 气压强下锂原子的吸收信号和荧光信号进行同时 测量,通过对⁷Li D_2 的吸收峰和荧光峰进行分析, 给出氩气对 2P 激发态锂原子的猝灭速率常数为 (12.29±0.92)×10⁻¹⁸ m³·s⁻¹.在实际的光化学反 应分离实验中,惰性载体气体氩气的压强大约在 千帕数量级^[7].由以上测量结果可知,当氩气压强 在0—1000 Pa范围内时,猝灭速率Q最大不超过 (1.11±0.08)×10⁶ s⁻¹,因此焠灭反应速率Q远远 小于2P激发态锂原子的自发辐射速率A.本文研究结果表明,与2P激发态锂原子的自发辐射机理相比,碰撞撞猝灭效应对分离选择性的影响非常小,可以忽略不计.

参考文献

- Fan F Y, Wang L J 2011 Acta Phys. Sin. 60 093203 (in Chinese)[范凤英, 王立军 2011 物理学报 60 093203]
- [2] Zhao L M, Wang L J 2002 Acta Phys. Sin. 51 1227 (in Chinese)[赵鹭明, 王立军 2002 物理学报 51 1227]
- [3] Wang L J, Yu H Y 2004 Acta Phys. Sin. 53 4151 (in Chinese)[王立军, 余慧莺 2004 物理学报 53 4151]
- [4] Bokhan P A, Fateev N V, Kim V A, Zakrevsky Dm E 2010 Chemical Physics 372 6
- [5] Okabe H 1978 Photochemistry of Small Molecules (Wiley) pp224–226
- [6] Vyazovetskii Yu V, Senchenkov A P 1998 Tech. Phys. 43 60
- [7] Bokhan P A, Buchanov V V, Fateev N V, Kalugin M M, Kazaryan M A, Prokhorov A M, Zakrevskii D E 2006 Laser Isotope Separation in Atomic Vapor (Wiley-VCH) pp39–59
- [8] Bokhan P A, Zakrevski D E, Fateev N V 2002 JETP Letters 75 170
- McGOWAN J Wm 1981 The Excited State in Chemical Physics (New York: John Wiley) pp343–344
- [10] Tang K H, Wang L J 2011 Journal of Atomic and Molecular Physics 28 2 (in Chinese) [唐柯鸿, 王立军 2011 原 子与分子物理学报 28 2]
- [11] Demtroder W(Translated by Yan G Y, Shen S X, Xia H R) 1989 Laser Spectroscopy:basic concepts and instrumentation (Beijing: Science Press) pp29-40 (in Chinese)
 [戴姆特瑞德 W. 著, 严光耀, 沈珊雄, 夏慧荣译 1989 激光 光谱学: 基本概念和仪器手段 (北京: 科学出版社) 第 29-40
 页]
- [12] Deng B 2004 Principles, Techniques and Applications of Atomic Absorption Spectrometry (Beijing: Tsinghua University Press) pp45-47 (in Chinese) [邓勃 2004 原子 吸收光谱分析的原理, 技术和应用 (北京:清华大学出版社) 第 45-47页]
- [13] Lu Y X 2005 Laser physics (Beijing: Beijing University of Posts and Telecommunications Press) pp52-56 (in Chinese) [卢亚雄 2005 激光物理 (北京:北京邮电大学出版社) 第 52—56 页]
- [14] Fan F Y, Wang L J, Li Q L 2012 Atomic Energy Science and Technology 46 35 (in Chinese)[范凤英, 王立军, 李钦 蕾 2012 原子能科学技术 46 35]

Quenching rate of laser-excited lithium atoms with argon molecules in photochemical reaction^{*}

Qu Ding-Rong Fan Feng-Ying[†] Song Zeng-Yun

(Department of Engineering Physics, Tsinghua University, Beijing 100084, China)(Received 29 August 2013; revised manuscript received 30 October 2013)

Abstract

In this paper, collisional quenching rate for Li(2P) atoms with argon molecules is studied in photochemical isotope separations. In the weak laser irradiation, the absorption spectra and fluorescence emission spectra of lithium atom vapor is measured by changing the argon pressure. The quenching rate constant of $(12.29 \pm 0.92) \times 10^{-18} \text{ m}^3 \text{ s}^{-1}$ for Li(2P) atoms quenched with argon molecules have been determined. This value is much smaller than the spontaneous emission rate of Li(2P) atoms. The experimental result shows that in photochemical lithium isotope separation collisional quenching effect on the separation selectivity is very small and can be neglected.

Keywords: laser isotope separation, photochemical reaction, quenching mechanism, lithium atoms PACS: 28.60.+s, 32.80.-t, 32.50.+d, 82.20.Rp DOI: 10.7498/aps.63.032801

^{*} Project supported by the Department of Scientific Research Funds, Tsinghua University, China (Grant No. 110042307).

 $[\]dagger$ Corresponding author. E-mail: fanfy@mail.tsinghua.edu.cn