第18 卷 第 5 期 2006 年 5 月

文章编号: 1001-4322(2006)05-0746-03

全气相化学激光体系的直流放电研究

于海军, 唐书凯, 汪 健, 闵详德, 多丽萍, 金玉奇

(中国科学院大连化学物理研究所,辽宁大连 116023)

摘 要: 为了提高化学激光体系(AGIL)中 F 原子的产率,采用直流放电引发方式,对棒式电极的放电特性进行了研究。在对 NF₃/He 混合气体进行解离时,通过选择不同平衡电阻,得到了 3 kW 左右的放电注入功率。用光谱分析仪对 F 原子产率进行了测量。通过拟合计算可得:一个 NF₃ 分子能够解离出 1.3~1.5 个 F 原子。

关键词: 全气相化学激光(AGIL); 直流放电; F原子产率 中图分类号: TN248.5 文献标识码: A

全气相化学激光器^[1-2]的反应式中的两种重要物质 $NCl(a^1 \triangle)$ 与 $I({}^2P_{3/2})$ 之间存在近共振传能反应^[3]。对于两者的生成,可以采用多种方法和途径,本实验系统经历的反应式为

$$Cl + HN_3 \rightarrow HCl + N_3 \tag{1}$$

$$Cl + N_3 \rightarrow NCl(a^1 \triangle, b^1 \triangle) + N_2$$
 (2)

 $Cl + HI \rightarrow HCl + I(^{2}P_{3/2})$ (3)

$$\mathrm{NCl}(\mathbf{a}^{1} \bigtriangleup) + \mathrm{I}(^{2} \mathrm{P}_{3/2}) \rightarrow \mathrm{NCl} (\mathrm{X}^{3} \Sigma) + \mathrm{I}(^{2} \mathrm{P}_{1/2})$$

$$\tag{4}$$

 $I({}^{2}P_{1/2}) + h\nu(1 \ 315 \ \text{nm}) \rightarrow I({}^{2}P_{3/2}) + 2 \ h\nu(1 \ 315 \ \text{nm})$ (5)

从上面的反应式我们可以看出,氯原子在整个反应中起到非常重要的作用。氯原子的来源是由直流放电 所产生的氟原子和 DCI/HCI 反应而来。因而如何提高 F 原子的流量,从而提高 CI 原子的流量是整个体系的 一个核心部分。为了提高 F 原子和 CI 原子的流量,采用了许多方法^[1,4]。本文采用直流放电引发的方式,对其 放电特性进行了研究,目的是得到可观的 F 原子流量。

1 实验部分

实验装置主要有放电管、直流电源、平衡电阻、反 应器组成。其中直流放电部分如图 1 所示。放电管由 石英玻璃组成,长度为 1 m,内径为 ϕ 21 mm。用不锈 钢做成的棒式阳极和环状阴极分别加在放电管两端。 并且分别对它们进行通水冷却。为了放电稳定和提高 注入功率,在放电管和阳极之间加上平衡电阻 R,电阻 由 64 个阻值为 25 k Ω 、功率为 150 W 的陶瓷电阻组 成。实验中根据需要可以对电阻值进行调整。同时为 了减少热量对电阻的损害,把电阻浸泡在变压器油中。 为了得到电极的伏安特性,用直流电流表 A 和数字高 压表 V(FRC-50,武汉科泰电气设备有限公司生产)对



电极参数进行测量。F 原子源 NF $_{3}$ (99.99%)和 He(99.999%,大连光明气体研究所提供)充分混合后由靠近 阳极端加入到放电管,在高压直流电源(10 kV,3 A,扬州双鸿电子有限公司提供)的作用下产生 F 原子,F 原 子在阴极末端与注入的 DCl 通过下面的反应方程式产生实验所需的 Cl 原子 $^{[5]}$ 。

> $F + DCl \rightarrow DF + Cl, \quad K_{300} = 1 \times 10^{-11} \text{ cm}^3/\text{s}$ (6) 医家的测量 各实验室采用的方法不同^[6-7] 我们用日 做海定剂 HNI 做指示剂对5.20 mm

对于F原子产率的测量,各实验室采用的方法不同[6-7],我们用 H_2 做滴定剂, HN_3 做指示剂对530 nm

^{*} 收稿日期:2005-05-19; 修订日期:2006-04-15 基金项目:国家 863 计划项目资助课题

作者简介:于海军(1973—),男,工程师,研究方向为短波长化学激光;yhj@dicp.ac.cn。

 $(NF(b^1\Sigma^+-X^3\Sigma^-))^{[8]}$ 进行滴定,用光谱分析仪(CCD)进行 测量。

2 实验结果和讨论

2.1 系统的伏安特性工作区

AGIL 的伏安特性和气体组分有关,实验中我们分别 采用气体体积流量为 NF₃:2.5 L/min,He:0 L/min; NF₃:2.5 L/min,He:1 L/min;NF₃:2.5 L/min,He:3 L/min 对放电的伏安特性进行了放电实验,图 2 是放电稳 定时候的伏安特性曲线。从伏安特性曲线可以看出,几种 条件下电压随着电流的增大而减小,系统工作在负阻区。 在这个放电区域,若想稳定放电,必须加一平衡电阻。 2.2 不同平衡电阻对注入功率的影响



平衡电阻的选择对注入功率的大小有影响,而注入功率的大小直接决定 NF₃ 的解离率。在美国的 AGIL 系统实验中注入功率为 1.75 kW^[1]。对平衡电阻的选择,我们也做了大量的实验。我们选择平衡电阻为 3.2, 2.096,1.56,1,0.77 k Ω ,实验中我们发现对于本实验的直流放电系统,在平衡电阻小于 1 k Ω 时候,系统放电 电流过大,对电极和电阻损害较大,并且放电不稳定。而对于平衡电阻大于 3 k Ω 时,系统注入功率过小。如图 3 所示,我们选择电源在恒流工作状态,通过改变电流值,得到了几种平衡电阻情况下的注入功率曲线。从曲 线中发现对于本实验(NF₃+He)的等离子放电系统,在特定流量,并且想得到较高的注入功率的情况下,平衡 电阻存在一个很小的范围 1 k $\Omega < R < 2.5$ k Ω 。



2.3 F原子的滴定曲线

对于 NF₃ 的解离量,我们用 H₂ 做滴定剂,HN₃ 做指示剂对 530 nm(NF($b^{1}\Sigma^{+}-X^{3}\Sigma^{-}$))信号进行滴定,用 光谱分析仪(CCD)进行测量,随着 H₂ 流量的增加,由于 F 原子被 H₂ 消耗而使 530 nm 信号强度不断降低,当 F 与 H₂ 相当时,530 nm 的辐射信号降低到一个相对稳定值。图 4 是在不同 NF₃ 和 He 的混合比例情况下的 滴定曲线。实验中我们采用不锈钢棒做阳极,不锈钢圆环做阴极,电极间距为 400 nm,匹配电阻 2.096 kΩ。 通过拟合计算得到一个 NF₃ 分子可以产生 1.3~1.5 个 F 原子的结果。同时在实验中我们发现,同 NF₃ 混合 的 He 流量的大小,也对 F 原子的产率有一定的影响。过高的 He 流量虽然能使放电稳定,但是会使 F 原子的 产率下降。相反,太低的 He 会使放电不稳定。对于 AGIL 系统而言,F 原子产率直接影响后面的工作,所以 采取各种方法进一步提高其产量,将是我们工作的一个重点。

3 结 论

为了提高化学激光新体系 AGIL 中 F 原子的产率,本实验采用直流放电引发方式,对棒式电极的放电特性进行了研究,通过选择不同平衡电阻,找到了本系统的平衡电阻范围 $1 k_{\Omega} < R < 3 k_{\Omega}$,在此范围内得到了 3 kW 左右的放电注入功率。同时一个 NF₈ 分子能够解离出 1.3~1.5 个 F 原子。

参考文献:

- Henshaw T L, Manke II G C, Madden T J, et al. A new energy transfer chemical laser at 1.315 μm[J]. Chem Phys Lett, 2000, 325:537-544.
- [2] Manke II G C, Cooper C B, Dass S C, et al. A multiwatt all gas-phase iodine laser(AGIL)[J]. *IEEE Journal of Quantum Electronics*, 2003, **39**:8.
- [3] Ray A J, Coombe R D. Energy transfer from NCl(a¹△) to iodine atoms[J]. J Phys, 1993, 97:3475.
- [4] 唐书凯,于海军,闵详德,等. NCl(a¹△)/I(²P_{3/2}) 传能体系的实验研究[J].强激光与粒子束,2003,15(6):529-532. (Tang SK, Yu H J, Min X D, et al. Experiment study on NCl(a¹△)/ I(²P_{3/2}) system. *High Power Laser and Particle Beams*, 2003, 15(6):529-532)
- [5] Henshaw T L, Madden T J, Herbelin J M, et al. Mseasurement of gain on the 1.315 μ m transition of atomic iodine as produced from the NCl(a¹ \triangle)+I(²P_{3/2}) energy transfer reaction[C]//Proc of SPIE. 1999, **3612**:147-156.
- [6] Manke II G C, Henshaw T L. Characterizing fluorine and chlorine atom flow rates using iodine atom spectrometry [C]//AIAA Plasmadynaics and Lasers Conference, 2002.
- [7] 多丽萍,唐书凯,李健,等. 微波放电解离氯分子解离效率的测量[J]. 强激光与粒子束,2003,15(4):335-338. (Duo L P, Tang S K, Li J, et al. Measurements of dissociation efficiency of molecular Chlorine through microwave discharge. *High Power Laser and Particle Beams*, 2003, 15(4):335-338)
- [8] Herbelin J M, Henshaw T L, Rafferty B D, et al. The measurement of gain on the 1.315 µm transition of atomic iodine in a subsonic flow of chemically generated NCl(a¹△)[J]. Chem Phys Lett, 1999, 299:583-588.

DC discharge for the all gas-phase iodine laser

YU Hai-jun, TANG Shu-kai, WANG Jian, MIN Xiang-de, DUO Li-ping, JIN Yu-qi (Short Wavelength Chemical Laser Laboratory, Dalian Institute of Chemical Physics, Chinese Academy of Sciences, P. O. Box 110, Dalian 116023, China)

Abstract: A DC discharge method is introduced to improve the production of F atom for all gas-phase iodine laser(AGIL). Characteristics of the DC discharge are studied for the usage of cylinder electrode. About 3 kW input power is obtained when dissociating the mixture of NF₃ in He by different balance resistance. Production of F atom is measured with spectrometer(CCD) and the production of F atom is about 1. $3 \sim 1.5$ with one NF₃ molecule.

Key words: All gas-phase iodine laser(AGIL); DC discharge; Production of F atom