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  $NF_3/He$  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  $NF_3$  分子能够解离出  $1.3\sim1.5$  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)

$$NCl(a^{1}\triangle) + I(^{2}P_{3/2}) \rightarrow NCl(X^{3}\sum) + I(^{2}P_{1/2})$$
 (4)

$$I(^{2}P_{1/2}) + h\nu(1\ 315\ nm) \rightarrow I(^{2}P_{3/2}) + 2\ h\nu(1\ 315\ nm)$$
 (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 DCl/HCl 反应而来。因而如何提高 F 原子的流量,从而提高 Cl 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 Cl 原子的流量,采用了许多方法 Cl 。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  $\phi 21$  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 $\Omega$ 、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

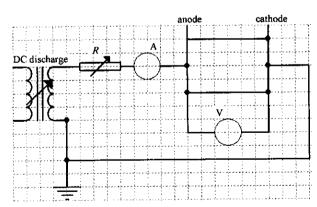


Fig. 1 Schematic of DC discharge part 图 1 直流放电部分框图

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 DCI 通过下面的反应方程式产生实验所需的 CI 原子 $^{[5]}$ 。

$$F + DCl \rightarrow DF + Cl, \quad K_{300} = 1 \times 10^{-11} \text{ cm}^3/\text{s}$$
 (6)

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。做滴定剂,HN。做指示剂对530 nm

基金项目:国家 863 计划项目资助课题

<sup>\*</sup> 收稿日期:2005-05-19; 修订日期:2006-04-15

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。

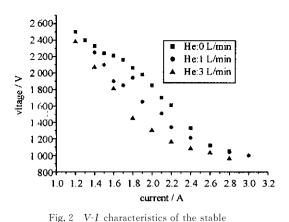
 $(NF(b^1\Sigma^+-X^3\Sigma^-))^{[8]}$ 进行滴定,用光谱分析仪(CCD)进行测量。

#### 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  $NF_3:2.5$  L/min, He: 0 L/min;  $NF_3:2.5$  L/min, He: 1 L/min;  $NF_3:2.5$  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



DC discharge at different NF<sub>3</sub> and He mixture 图 2 不同的 NF<sub>3</sub>和 He 混合气体的直流放电伏安特性曲线

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 NF<sub>3</sub> 的解离率。在美国的 AGIL 系统实验中注入功率为  $1.75~\mathrm{kW}^{[1]}$ 。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, $1,0.77~\mathrm{k}\Omega$ ,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  $1~\mathrm{k}\Omega$  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  $3~\mathrm{k}\Omega$  时,系统注入功率过小。如图  $3~\mathrm{fm}$  ,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(NF<sub>3</sub>+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  $1~\mathrm{k}\Omega < R < 2.5~\mathrm{k}\Omega$ 。

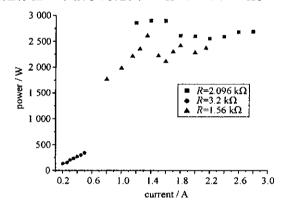


Fig. 3 Power curves for different balance resistances
图 3 不同平衡电阻情况下的功率曲线

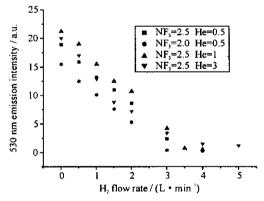


Fig. 4 Titration curves of F atom 图 4 氟原子滴定曲线

# 2.3 F原子的滴定曲线

对于 NF<sub>3</sub> 的解离量,我们用 H<sub>2</sub> 做滴定剂,HN<sub>3</sub> 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 H<sub>2</sub> 流量的增加,由于 F 原子被 H<sub>2</sub> 消耗而使 530 nm 信号强度不断降低,当 F 与 H<sub>2</sub> 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 NF<sub>3</sub> 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 mm,匹配电阻 2.096 kΩ。通过拟合计算得到一个 NF<sub>3</sub> 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 NF<sub>3</sub> 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  $1 \text{ k}\Omega < R < 3 \text{ k}\Omega$ ,在此范围内得到了  $3 \text{ k}\Omega$  左右的放电注入功率。同时一个 NF。分子能够解离出  $1.3 \sim 1.5$  个 F 原子。

# 参考文献:

- [1] 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 transter from NCl(a<sup>1</sup>\triangle) to iodine atoms[J]. J Phys, 1993, 97:3475.
- [4] 唐书凯,于海军,闵详德,等. NCl(a¹△)/I(²P<sub>3/2</sub>) 传能体系的实验研究[J].强激光与粒子束,2003,15(6):529-532. (Tang S K, Yu H J, Min X D, et al. Experiment study on NCl(a¹△)/ I(²P<sub>3/2</sub>) 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 μm transition of atomic iodine as produced from the NCl(a<sup>1</sup>Δ)+I(<sup>2</sup>P<sub>3/2</sub>) 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(a<sup>1</sup>Δ)[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 NF<sub>3</sub> 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 NF<sub>3</sub> molecule.

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