使用发射光谱对感应耦合 CF_4/CH_4 等离子体中 C_2 基团形成机理的研究*

黄松 辛煜 宁兆元

(苏州大学物理科学与技术学院、薄膜材料江苏省重点实验室,苏州 215006) (2004年5月11日收到,2004年12月2日收到修改稿)

利用强度标定的发射光谱法,研究了感应耦合 CF₄/CH₄等离子体中空间基团的相对密度随宏观条件(射频输入 功率、气压和流量比)的变化情况.研究表明:在所研究的碳氟/碳氢混合气体放电等离子体中除了具有丰富的 CF, CF₂,CH,H和F等活性基团外,还同时存在着 C₂基团,其相对密度随着放电功率的提高而增加,随着气压的上升呈 现倒'U'型的变化.C₂随流量比 R($R = [CH_4] \cdot [CF_4] \cdot [CF_4]$)的变化不是单调的,其相对密度在 R = 7.5%时存 在一个极大值,并随着 R进一步增加而减弱,然后趋于一个稳定值.根据各基团相对密度的变化规律,认为等离子 体中 CF和 CH基团的气相反应(CF + CH→C₂ + HF)是 C₂基团产生的主要途径,并提出了形成 C₂的基团碰撞的活化 反应模型,据此进行的模拟计算的结果与实验相符.

关键词:发射光谱,感应耦合等离子体, C_2 基团 PACC:5270,5275

1.引 言

等离子体刻蚀和沉积是超大规模集成电路生产 中的关键工艺.如 Si ,SiO₂以及Si₃N₄等的刻蚀通常在 碳氟等离子体中进行^{12]},再如碳氟等离子体被用来 沉积氟化非晶碳薄膜,它有可能作为下一代超大规 模集成电路中的层间绝缘材料^[3-5].在这些应用 中,等离子体的产生方式及其动力学行为将直接地 影响材料的刻蚀效果或者所沉积的薄膜性质.因 此,深刻认识碳氟等离子体的动力学尤其是等离子 体中的基团产生与碰撞复合行为是至关重要的.

目前,在碳氟等离子体中研究较多的基团当属 F原子和 CF_x(x = 1,2,3)基团^[6]. 被人们普遍接受的 一个观点就是 F 原子主要是用来对 Si 基材料进行 刻蚀,而 CF_x 基团则主要刻蚀 SiO₂介质,因此针对 F 原子和 CF_x 基团的研究较多. 如文献 7,8]分别利 用质谱和紫外吸收光谱研究了 CF₄等离子体中 F 和 CF_x 基团的动力学问题;文献 9]借助激光诱导荧光 光谱研究了 CF₄等离子体中 CF 基团的空间分布问 题;此外,发射光谱也被广泛地用于探测碳氟等离子 体中的F和CF_x基团^[10-12].为了提高Si/SiO₂的刻 蚀选择性,经常将CH₄作为一个调节因素加到碳氟 等离子体中^[2],使它成为碳氟氢等离子体.我们发 现,在碳氟氢等离子体的放电过程中所形成的基团 成分除了大家常规关注的F原子和CF_x,CH_x基团 外,C₂基团成分不能忽略^[13].在使用单碳的CH₄气 体的等离子体放电生长金刚石薄膜时,C₂基团被认 为是一个重要的前驱体^[14,15].可以说C₂基团会或多 或少地存在于含碳的放电等离子体中.在文献[13] 中,我们着重研究了存在于微波电子回旋共振 (ECR)的碳氟氢等离子体中的C₂基团与薄膜的沉积 及其光学性质的依赖关系,然而并没有给出C₂的形 成机制.

本实验使用发射光谱(OES) (议观测了感应耦合 CF₄/CH₄等离子体中基团(CF,CF₂,CH,C₂等)的发射 光谱线.利用 Coburn 和 Cher¹¹⁰¹提出的强度标定的 发射光谱法(AOES)测量了等离子体空间基团的相 对密度.待测基团的相对密度可以由下式得到:

^{*} 国家自然科学基金(批准号:10175048,10305008)资助的课题.

式中, I_x 和 I_R 分别表示待测基团 X和参考基团 R的 发射谱线强度 , η 是比例常数 , N_x 和 N_R 分别表示等 离子体中待测基团和参考基团的密度, AOFS 已经 被成功地用于探测 CF, CF, ,CH, C, ,H和F等基团在 等离子体中的变化趋势^[10,11,13,16,17],本研究中,使用 Ar 作为等离子体放电过程中 AOES 测量的参考基 团 改变射频输入功率、放电气压和源气体流量比 (R=[CH₄]/{CH₄]+[CF₄]})的条件,探讨了等离 子体中 C,基团的形成机理.

2. 实验过程

CF₄/CH₄混合气体的放电在一台 ICP-98 平板线 圈型感应耦合等离子体(ICP)装置中进行 真空室腔 体的直径为 300 mm 高度为 200 mm. 经涡轮分子泵 和机械泵联合抽气,系统的本底真空优于 6×10^{-3} Pa. 2.5 圈的天线与 13.56 MHz 的射频匹配网络相 连 施加功率后感应线圈在直空室中感应出交变电 场,并激发、维持相应的等离子体.实验中射频输入 功率为 200—700 W,源气体由流量计控制通入真 空室 表1给出了本实验的具体参数. 此外,在混 合气体加入了一定量的 Ar,利用它的特征谱线 (750.3 nm) 强度作为计算等离子体中 CF, CF, ,CH, C, H 和 F 等基团相对密度的参考量. 表 2 给出了实验中被测基团的发射光谱的特征谱线^{13,18,19]}真 空室的侧面中心部位是发射光谱的观察窗.

表 1	感应耦合	CF ₄ /CH ₄ 等离子	·体放电实验的具体参数
-----	------	--------------------------------------	-------------

实验 编号	射频输入 功率/W	放电 气压/Pa	流量比 <i>R</i> =[CH ₄]/{[CH ₄]+[CF ₄]}
1	200—700	0.8	1/8
2	400	0.8-2.4	1/8
3	400	0.8	0—1

注:1)流量比 R = 1/8 时, 气体总流量(CH4 + CF4)为 40 cm³/min, CH₄的流量为 5 cm³/min. Ar 流量为 2 cm³/min.

2 放电气压 0.8-2.4 Pa 是通过调节总气体流量来改变的, 因此这时的流量比 R = 1/8 分别表示为 5/40, 10/80, 15/120,20/160 25/200. Ar 流量为 2 cm³/min.

3 流量比 R 在范围 0-1 之间分别表示为 0/40,1/40,2/40, 3/40 /4/40 ,5/40 ,6/40 ,8/40 ,10/40 ,15/40 ,20/40 ,25/40 ,30/40 , 35/40 40/40. Ar 流量为 2 cm³/min.

	表 2 相关基团的发	長2 相关基团的发射光谱的特征谱线		
基团	波长/nm	跃迁体系		
CF	202.4	$B^2 \Delta - X^2 \Pi$		
CF_2	251.9	$A^1 B_1 - X^1 A_1$		
CH	431.4	$A^2 \Delta - X^2 \Pi$		
C ₂	516.5	$a^{3}\Pi_{u}$ – $d^{3}\Pi_{g}$ (0 ρ)		
Ηα	656.3	$2p^2 P_{3/2}^0 - 3d^2 D_{3/2}$		
F	703.5	$3s^2 P_{3/2}$ — $3p P_{3/2}^0$		
Ar	750.3	4s ^l [1/2]—4p ^l [1/2]		

利用发射光谱采集数据的过程中,为了消除由 于等离子体的不稳定引起的对数据采集的影响,每 个实验条件下的光谱图重复采集 40 次 然后通过对 得到的数据取平均,并依据(1)式得到被测基团的相 对密度,为了更直观地观察基团密度随放电参量的 变化情况 我们对每组实验中的基团相对密度进行 了归一化处理,由于器壁条件对空间等离子体基团 的产生有一定程度的影响,每次实验前器壁都用 0。 放电等离子体进行清洗 保证实验数据的重复性.

3. 实验结果与讨论

射频输入功率 P. 是决定等离子体性质的一个 重要参量. 它由射频的入射功率减去反射功率得 到 但 P ...并不代表在等离子体中实际消耗的功率 P_d, P_d大约是 P_{in}的 10%—90%^[20],这依赖于射频 功率和等离子体的耦合条件.鉴于 Pa的复杂性 ,本 文仍然使用射频输入功率为 Pm. 图 1 是在射频输 入功率为 400 W、放电气压为 0.8 Pa、流量比为 1/8 条件下的感应耦合 CH₄/CF₄等离子体的典型发射光 谱图. 正如所预见的,在光谱图中存在大量的由 CF₄ 和 CH₄分解产生的基团(CF,CF,CH,H和F)以及 Ar 原子的谱线,但是在谱图中还出现了 C。基团的谱线 信息 这正是以前关注不够需要着重进一步讨论的 问题. 图 2 给出了各种基团(CF ,CF₂ ,CH ,C₂ ,H 和 F)的相对密度随入射功率的变化关系,通常 ,空间 基团的产生主要有下面三个途径^[6,21,22](1)源气 体或前驱基团在能量粒子作用下的直接分解(Ⅱ) 源气体分解产生的基团在空间相互作用的产物; (Ⅲ)空间基团和器壁表面相互作用产生的挥发性产 物. 本实验中,由于源气体是单碳分子,因此途径 [不是 C。产生的途径 即 C。基团只能由途径Ⅱ或途径

Ⅲ产生.图2表明了 C₂基团以及其他基团的相对密 度随着射频输入功率的上升而增加,这意味着功率 的提高增强了等离子体空间基团的气相反应或基团 与器壁表面的反应,这是 C₂及其他基团相对密度上 升的可能原因.



图 1 射频输入功率为 400 W、放电气压为 0.8 Pa、流量比为 1/8 条件下的感应耦合 CF₄/CH₄等离子体的发射光谱图



图 2 射频输入功率对等离子体中 CF, CF₂, CH, C₂, H和 F 基团 相对密度的影响

为了进一步了解等离子体空间基团的气相反应 或基团与器壁表面相互作用对 C₂基团产生的影响, 我们改变气压观测了发射光谱.图 3 示出了 Ar (750.3 nm)的谱线强度随放电气压的变化关系.这 里我们需要叙述一下等离子体活性 *K* 的概念.文 献 23 的作者详细地对 *K* 进行了阐述.简单而言, 在低温等离子体中电子碰撞引起的反应占据主要的 地位,因此可以用参量 $K = \bar{\rho} \times \bar{E}(\bar{\rho}, \bar{E})$ 分别为平均 电子密度和平均电子温度)来表示等离子体活性,它 避免了单一用电子温度或电子密度来表示等离子体 状态的变化. 根据等离子体中薄膜生长的活化模 型^[24] 即具有一定能量的电子对薄膜表面的轰击可 以提高薄膜生长位的活性,从而促进薄膜的生长. Durrent 等¹⁶ 用 K 成功地解释了在混合气体 SF₆/C₆ H₆中 SF₆含量的增加引起薄膜生长速度的变化情 况. 在我们研究 Ar 的放电中 Ar 的激发反应率与电 子的密度及温度有关,即决定于等离子体活性,图3 显示随着气压的上升,Ar(705.3 nm)谱线的强度下 降.这表明等离子体活性K随着等离子体放电气压 的上升而下降 意味着在气压升高时 器壁表层薄膜 受到电子轰击而活化的程度也相应降低 ,空间基团 与它的相互作用也减弱. 如果 C,基团主要是在器壁 表层处产生 那么在这个过程中产生的 C。基团的相 对密度应该随着气压的升高而单调下降,但是 C₂基 团随着气压升高呈现倒"U"型的变化,这表明器壁 表层处不是产生 C。基团的主要原因. 由此可以认 为 空间基团的气相反应即途径 II ,才是 C,基团产 生的根本原因.

从图 3 可以看出,不同基团随气压变化的曲线 并不完全一致.但在众多基团中,C₂和 CF 基团随射 频输入功率的变化比较相近,这预示着等离子体中 的 CF 基团与 C₂基团的产生有着一定的内在联系.



图 3 气压对等离子体活性 *K* 以及 CF ,CF₂ ,CH ,C₂ ,H和 F 基团 相对密度的影响

为了进一步揭示等离子体中 C_2 基团的来源,我 们用改变流量比的方法研究了这一问题.图4 是在 射频输入功率为400 W、放电气压为0.8 Pa,流量比 R分别为0/8 和 8/8 时的光谱图.与图1比较可以 发现 随着 R的改变等离子体中基团的发射谱线强 度有着明显的变化,它对应着等离子体中的基团密 度也发生了显著的变化.图5 给出了 C_2 , CF, CF₂, CH ,H 和 F 基团的相对密度随流量比 *R* 的变化情况. 很明显 ,C₂基团的变化规律不同于 H 和 F 基团. 而当 *R* 小于 7.5%时 ,C₂基团的变化与 CH 较相似, 当 *R* 大于 7.5% ,它与 CF 的变化相一致. 显然 C₂的 变化与 CH 和 CF 基团有着某种内在的关联.



图 4 射频输入功率为 400 W、气压为 0.8 Pa、流量比 R 分别为 0/8 和 8/8 的光谱图

在上述实验结果分析的基础上通过进一步剖析 可以总结出以下几点.

 CF₄或 CH₄等离子体中存在着 C₂基团的发射 谱线,这表明 C₂基团可以在碳氟或碳氢基团之间的 作用下产生.

2)在射频输入功率增加的情况下,C,基团的相

对密度比 CF 或 CH 基团有更高的增长率,这意味着 C₂并不仅仅由 CF 和 CH 基团两者之间的相互作用 产生.

3 使用 CF₄/CH₄混合气体 在 R = 1/8 时 C₂基团 的发射谱线强度明显增强又说明了碳氟和碳氢基团 间的作用比仅为碳氟或碳氢基团之间的作用有更高 的形成 C₂基团的概率.在 CF₄/CH₄等离子体中 ,CF 和 CF₂两个基团与 CH 基团之间的反应是产生 C₂基 团可能的原因.

我们进一步分析了 CF 和 CF₂与 CH 之间发生反 应的速率.

在化学反应中 $A + B \rightarrow C$ 的进行速度与反应物 的密度 A][B]之积成正比.由此 ,生成 C_2 基团的 过程可以用下述公式进行模拟:

*K*₁[CF **I** CH] + *K*₂[CF₂ **I** CH] → [C₂], (2) 式中系数 *K*₁ 和 *K*₂ 表示速率常数, 它可以利用非负 最小二乘解的方法得到.这里, *K*₁ 和 *K*₂ 分别是 1.7918 和 0, 这说明了 CF 和 CH 基团之间的作用是 产生 C₂基团的主要反应过程.利用键能估算得到的 气态反应方程为

$$CF + CH \rightarrow C_2 + HF + \Delta H_1 , \qquad (3)$$

$$CF_2 + CH \rightarrow C_2 + HF + F + \Delta H_2 , \qquad (4)$$

式中的焓变 ΔH_1 和 ΔH_2 分别为 – 352.2 kJ·mol⁻¹和 41.81 kJ·mol⁻¹. 这进一步表明了 C₂的形成主要以 (3)式的过程进行.

图 5 中也示出了 C₂基团相对密度随流量比变



图 5 在射频输入功率为 400 W、放电气压为 0.8 Pa 时 ,CF ,CF₂ ,CH ,C₂ ,H 和 F 基 团相对密度随流量比 R 的变化关系

化的模拟曲线,可以看出它与实验曲线相符较好. 当然,这是个简化的模拟过程,它只考虑了发射光谱 中可以观察到的含碳基团(CF,CF₂和 CH 基团).由 于 CF₄(CH₄)等离子体中的 C₂相对密度接近于零(图 5)因此(2)式没有考虑碳氟或碳氢基团自身之间的 作用.另外(2)式忽略了等离子体中荷电离子之间 的库仑碰撞以及通过各种途径产生的多碳基团的分 解对产生 C₂基团的影响.这些是模拟曲线与实验曲 线存在一定偏差的原因.

依据 Lindemann 等提出的单分子反应的碰撞理 论^[25],我们可以建立基团碰撞的活化反应模型:在 等离子体中,基团反应是经过基团之间的碰撞而达 到活化状态.获得足够能量的活化基团并不会立即 分解,基团内部的能量会在组成基团的各个键结构 之间转换,当集中到某个键上的能量达到一定值后 则发生键的断裂反应.在 CF 基团中含有一个 C—F 键,而在 CF₂基团中含有两个 C—F 键.我们认为, 在 CF₄/CH₄等离子体中是 CF 基团和 CH 基团通过相 互碰撞获得足够的能量使得 C—F 和 C—H 键断裂, 然后反应生成了 C₂基团;而 CF₂基团和 CH 基团之 间的相互碰撞的能量不足以使得 CF₂中的两个 C—F 键同时断裂,因而 C₂基团不是由它们之间相互碰撞 产生的.

由此,我们推测了在感应耦合 CF₄/CH₄等离子 体中 C₂基团的主要形成过程.在等离子体中,CF 或 CH 由 CF₄或 CH₄在电子的碰撞下逐步失去一个 F 或 H 原子或同时失去两个或两个以上的 F 或 H 原子 形成.最后 CH 和 CF 之间的反应生成 C₂,可以用下 述反应方程式表示:

$$CF_{4} \xrightarrow{e} F + CF_{3} \xrightarrow{e} F + CF_{2} \xrightarrow{e} F + CF_{4} (5)$$

$$CH_{4} \xrightarrow{e} H + CH_{3} \xrightarrow{e} H + CH_{2} \xrightarrow{e} H + CH_{4} ,$$
(6)

$$CF + CH \longrightarrow C_2 + HF.$$
 (7)

值得指出的是 (5)和(6)式并不是产生 CF和 CH基团的唯一途径,比如它们可以由相应离子的中性化产生,CF₂和 H基团的相互作用也能生成 CF基团^[26].

4. 结 论

在感应耦合 CF₄/CH₄等离子体中,利用 AOES, 测量了等离子体中基团的成分,着重研究了 C₂基团 的变化行为.研究表明等离子体中 C₂基团的相对密 度随着功率的上升而上升,随着气压的增加呈现倒 "U"型的变化.当流量比 *R* 小于 7.5%时,C₂基团的 相对密度随着 *R* 的增加迅速上升;当流量比 *R* 大于 7.5%时,C₂基团的相对密度随着 *R* 的增加迅速下 降,然后趋于稳定.提出了基团碰撞的活化反应模 型:认为在等离子体中,基团反应是经过基团之间的 碰撞而达到活化状态,获得足够能量的活化基团会 经历一个基团内部能量的传递过程,当集中到某个 键上的能量达到键断裂所需要的阈值时反应则发 生.在 CF₄/CH₄等离子体中,主要是 CF 和 CH 基团 通过相互碰撞获得足够的能量使得 C—F 和 C—H 键断裂,然后反应生成 C,基团.

- [1] Takizawa K , Sasaki K , Kadota K 2000 J. Appl. Phys. 88 6201
- [2] Gaboriau F, Garty G, Peignon M C et al 2002 J. Vac. Sci. Technol. B 20 1514
- [3] Jacobsohn L G , Fraceschini D F , Maia da Costa M E H et al 2000 J. Vac. Sci. Technol. A 18 2230
- [4] Ye C, Ning Z Y, Cheng S H et al 2004 Diamond Relat. Mater. 13 191
- [5] Huang S, Xin Y, Ning Z Y et al 2002 Acta Phys. Sin. 51 2635 (in Chinese)[黄 松、辛 煜、宁兆元等 2002 物理学报 51 2635]
- [6] Zhang D , Kushner M J 2000 J. Vac. Sci. Technol. A 18 2661
- [7] Tserepi A , Schwarzenbath W , Derouard J et al 1997 J. Vac. Sci. Technol. A 15 3120
- [8] Sasaki K, Kawai Y Suzuki C et al 1997 J. Appl. Phys. 82 5938

- [9] Conner W T , Sawin H H 1992 Appl . Phys . Lett . 60 557
- $\left[\begin{array}{c} 10 \end{array} \right] \ \ \, \mbox{Coburn J W}$, Chen M 1980 J. Appl. Phys. 51 3134
- [11] Durrent S F, Landers R, Kleiman G G et al 1996 Thin Solid Films 281 294
- [12] Samukawa S , Furuoya S 1993 Appl . Phys . Lett . 63 2044
- [13] Xin Y, Ning Z Y, Ye C et al 2003 Surf. Coat. Technol. 173 172
- [14] Zhou D , Mccauley T G , Qin L C et al 1998 J. Appl. Phys. 83 540
- [15] Gruen D M, Zuiker C D, Krauss A R et al 1995 J. Vac. Sci. Technol. A 13 1628
- [16] Durrent S F, Mota R P, Bica de Moraes M A 1992 J. Appl. Phys. 71 448
- [17] Durrent S F , Bica de Moraes M A 1996 Thin Solid Films 277 115

- [18] Kiss L D B , Nicolai J P , Conner W T et al 1992 J. Appl. Phys. 71 3186
- [19] d'Agostino R , Cramarossa F , Illuzzi F 1987 J. Appl. Phys. 61 2754
- [20] Godyak V A, Piejak R B, Alexandrovich B M 2002 Plasma Source Sci. Technol. 11 525
- [21] Sasaki K , Takizawa K , Takada N et al 2000 Thin Solid Films 374 249
- [22] Tsai C P , Mcfadden D L 1989 J. Phys. Chem. 93 2471

- [23] Durrent S F , Mota R P , Bica de Moraes M A 1992 Thin Solid Films 220 295
- [24] d'Agostino R, Cramarossa F, Colaprico V et al 1983 J. Appl. Phys. 54 1284
- [25] Fu X C, Shen W X, Yao T Y 1998 Physical Chemistry (Beijing: Higher Education Press)p812(in Chinese)[傅献彩、沈文霞、姚 天扬 1998 物理化学(北京:高等教育出版社)第 812页]
- [26] Francisco J S 2000 J. Phys. Chem. A 104 1499

Studies on C₂ radical by optical emission spectroscopy in an inductively-coupled CF₄/CH₄ plasma *

Huang Song Xin Yu Ning Zhao-Yuan

(School of Physical Science and Technology, Jiangsu Provincial Key Laboratory of Thin Films, Suzhou University, Suzhou 215006, China) (Received 11 May 2004; revised manuscript received 2 December 2004)

Abstract

In this paper, actinometric optical emission spectroscopy (AOES) is used to investigate the discharge of CF_4 and CH_4 mixtures. Relative concentrations of radicals in an inductively-coupled plasma are determined as functions of rf input power, pressure and the gas flow ratio R ($R = [CH_4] \in CH_4$]+[CF_4]+). It is found that CF_4CF_2 , CH_4 and F_4 radicals exist in the CF_4/CH_4 plasma as well as C_2 radical. The relative concentration of C_2 increases with increasing power, and shows a reverse "U" shape tendency with increasing pressure. As R increases, the variation of the relative concentration of C_2 is not monotonical. It reaches a maximum value when R = 7.5%, then decreases followed by almost no change with the further increase of R. Based on these results, it is concluded that gas-phase reaction from the reaction of CF and CH($CF + CH \rightarrow C_2 + HF$) contributes to the production of C_2 radical. At the same time, activation reaction model of radical collision is suggested. Result of simulation agrees well with that of experiment.

Keywords : optical emission spectroscopy , inductively-coupled plasma , C_2 radical PACC : 5270 , 5275

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 10175048, 10305008).