$_{04;07;12}$ Исследование характеристик плазмы эксимерного излучателя с $\lambda = 308$ nm XeCl на смесях инертных газов с молекулами CCl₄

© А.К. Шуаибов

Ужгородский государственный университет, 294000 Ужгород, Украина

(Поступило в Редакцию 4 июня 1999 г.)

Представлены результаты оптической диагностики плазмы поперечного объемного разряда на смесях $He(Ar)/Xe/CCl_4(HCl)$ (P = 10-100 kPa), применяемого в эксимерной лампе с $\lambda = 308$ nm XeCl. Проводились исследования спектров излучения на разных стадиях формирования и деградации активной среды, временных и ресурсных характеристик излучателя. Основными продуктами деструкции молекул CCl₄, которые проявлялись в излучении плазмы, были атомы C^{*} и радикалы C^{*}₂, CN^{*}. Ресурс работы XeCl излучателя составлял $3-5 \cdot 10^4$ импульсов и сильно зависел от давления и состава рабочей среды; длительность излучения на $\lambda = 308$ nm составляла 200–300 ns.

Введение

Мощные электроразрядные источники спонтанного излучения на В-Х-переходах моногалогенидов инертных газов в области $\Delta \lambda = 193 - 353 \, \mathrm{nm}$ находят широкое применение в микроэлектронике, фотохимии, биологии и медицине [1], что стимулирует их дальнейшее усовершенствование и диагностику процессов в плазме. На основе поперечного объемного разряда (ПОР) разработан ряд эксимерных ламп (ЭЛ), в рабочих средах которых в качестве хлорносителя применяются молекулы HCl [2,3]. При разработках лазерных излучателей на XeCl (B-X) была установлена также их высокая эфективность и при использовании сложных (как правило, малоагрессивных) хлорносителей CCl₄ [4] и BCl₃ [5]. В некоторых случаях выходные характеристики данных излучателей превышают соответствующие параметры электроразрядных XeCl излучателей на смесях He(Ne)/Xe/HCl. В работе [6] это связывалось с более эффективным образованием ионов Cl- в плазме на основе молекул BCl3 по сравнению с HCl-содержащей плазмой. Молекулы CCl4 также имеют значительную величину сечения диссоциативного прилипания $\sigma = 1.3 \cdot 10^{-14} \,\mathrm{cm}^2$ (с выходом ионов Cl⁻ при энергиях электронов, близких к нулевым) [7], что может использоваться в ЭЛ среднего давления. Деструкция молекул ССІ₄ в ЭЛ с ПОР при давлениях рабочих смесей в диапазоне 10-100 kPa не изучалась.

В данной работе приводятся результаты исследования плазмы ПОР в смесях He(Ar)/Xe/CCl₄(HCl), которые представляют интерес для применения в ЭЛ среднего давления. Методом нестационарной спектроскопии излучения с наносекундным разрешением исследовалась деструкция молекул CCl₄ в плазме ПОР.

Техника и условия эксперимента

В экспериментах использовался эксимерный излучатель (ЭИ) на основе ПОР с автоматической искровой предыонизацией, имеющий объем активной среды $18 \times 2.2 \times (0.5-1.0)$ ст, где 2.2 — межэлектродное расстояние. Основная накопительная емкость двухконтурной *LC*-схемы поджига ПОР составляла 30 nF, а обострителя — 9.4 nF. Условия эксперимента были аналогичны описанным в [8,9], где изучался многоволновой режим работы ЭЛ на системе полос $\lambda \lambda = 353$ nm XeF/308 nm XeCl/249 nm KrF/222 nm KrCl. При $f \leq 5$ Hz эксперименты проводились в газостатическом режиме, а при более высоких частотах ($5 \leq f \leq 40$ Hz при исследовании ресурсных характеристик ЭИ) с применением модуля поперечной электрической прокачки, характеристики которого в изучаемых средах приведены в работе [10].

Спектральные и временные характеристики

В начальные моменты зажигания ПОР на смеси $He/Xe/CCl_4 = 98/2.8/0.2 kPa$ (U = 15-20 kV) разряд имел контрагированный вид, а в спектрах излучения плазмы кроме полос XeCl (B, C, D-X) и линий HeI, XeI, XeII по интенсивности выделялась линия с $\lambda = 247.9$ nm CI (2p-3s) и полосы радикала CN (B-X). После $n \geq 5 \cdot 10^3$ импульсов ПОР в спектрах оставались только линия $\lambda = 467.1 \, \mathrm{nm} \, \mathrm{XeI} \, (6s - 7p)$ и полоса с кантом $\lambda = 388.3 \,\mathrm{nm}$ CN (B-X), а яркость излучения на $\lambda = 308 \,\mathrm{nm}$ XeCl при этом увеличивается примерно в 50 раз. Это показывает, что за 5 · 10³ импульсов молекулы CCl₄ трансформируются в другие соединения, которые уже позволяют получать однородный ПОР. Для применения таких ПОР в ЭЛ с умеренным напряжением питания ($U \leq 20 \, \mathrm{kV}$) давление газовых смесей было понижено до 20–30 kPa. При $[CCl_4] \leq 120$ Pa ПОР уже в начальные моменты характеризовался высокой однородностью. Спектр излучения плазмы ПОР приведен на рис. 1. Для плазмы ПОР на свежеприготовленных смесях в видимой области спектра особо выделялось излучение полос Свана с кантами при $\lambda = 468.0\,\mathrm{nm}$ C_2 (A-X)(6,5) и 516.5 nm C_2 (A-X)(0,0). Это связано с неравновесным заселением отдельных колебательных



Рис. 1. Спектр излучения плазмы ПОР на смеси He/Xe/CCl₄ = 28/4/0.12 kPa при $1 < n < 5 \cdot 10^3$ импульсов.

состояний молекулы С2. Подобный характер распределения интенсивности на А-Х-переходах С2 наблюдался ранее в барьерном разряде на смесях Ar, Kr-CO [11], а также в продольном стационарном и импульсном $(\tau = 5-12 \,\mathrm{ms})$ разрядах в смеси He-CO [12]. Ресурс излучения полос Свана $\leq 5 \cdot 10^3$ импульсов, а само излучение С2* может служить индикатором трансформации молекул CCl₄ в другие хлорсодержащие молекулы и образования твердой фракции (сажи) на электродах ПОР. Данный осадок может содержать фуллерены углерода типа C₆₀. После $n \ge 10^4$ импульсов в видимой области спектра оставались наиболее интенсивные линии ArI, XeI, XeII, CII, наиболее характерные для плазмы XeCl излучателей на смесях инертных газов с молекулами HCl [13].

Осциллограммы тока и излучения плазмы ПОР представлены на рис. 2. Максимальная величина тока ПОР в импульсе достигала 10-15 kA, а длительность его первого максимума была ≤ 50 ns. Излучение на D-X-переходе XeCl задержано по вермени на 15-20 ns по сравнению с излучением на $\lambda = 308$ nm, а по яркости было меньше на порядок. Излучение атомов Хе* в гелиевых смесях характеризовалось резким передним фронтом, совпадающим по времени с передним фронтом импульса тока ПОР. В Ar содержащих средах излучение с $\lambda = 467.1 \, \mathrm{nm}$ XeI (6s-7p) задержано на 20 ns по сравнению с ПОР в смеси He / Xe / CCl₄, что обусловлено передачей энергии от Ar(m) и $Ar_2(m)$ атомам Xe [14]. Ионные линии Ar^{+*} и Хе+* характеризовались задержкой по времени и более пологими передними фронтами импульсов излучения, что вызвано многоступенчатым механизмом засеяния верхних возбужденных состояний этих ионов в резульи их положительных ионов в основном состоянии) [15]. Излучение с $\lambda = 247.9 \,\mathrm{nm}$ CI (2p-3s) наблюдалось в послесвечении ПОР и связано с диссоциацией молекул CCl₄ (образование атомов С) и дальнейшим возбуждением углерода электронным ударом. Сила осциллятора для данной линии CI довольно большая ($f_{ik} = 0.05$ [16]), а ее нижнее состояние является метастабильным. Это может быть использовано для разработок спонтанных и вынужденных УФ излучателей с $\lambda = 247.9 \, \mathrm{nm}$ СІ (2p-3s) аналогично гибридным лазерам на смесях Cu-HBr(HJ) [17]. Дополнительный интерес к такому УФ излучателю вызван совпадением его длины волны с полосой усиления электроразрядных KrF усилителей. При атмосферном давлении смеси He / Xe / CCl₄ длительность излучения XeCl (B-X) сокращалась до 100–150 ns, а излучения атомов Xe (6s-7p) до 300 ns. Длительность излучения CI (2p-3s), CN (B-X) была \leq 100 ns. Излучение на переходах C_2 (A-X) проявлялось после достижения максимума излучения на $\lambda = 247.9 \, \text{nm CI}$ и по длительности составляло 400-500 ns, что указывает на столкновительный механизм заселения C₂ (A, v) в плазме ПОР. Исходя из данных [12] наиболее вероятным механизмом образования молекул С2* в данных условиях является реакция

тате ступенчатых процессов (с участием Ar(m), Xe(m)

$$C_2 X + C \to C_2^* + C X, \tag{1}$$

где X - Cl, F и O.

В среде с молекулами CF₂Cl₂ в реакции (1) могут участвовать обе молекулы — C₂Cl и C₂F, а небольшая примесь молекул С2О возможна в любой фреонсодержащей среде за счет малых примесей воздуха (остаточное



Рис. 2. Осциллограммы тока ПОР (1) и излучения частиц плазмы на смеси Ar/Xe/CCl₄ = 16/2/0.12 kPa (2–7): 2 - 308 nm XeCl (B-X), 3 - 236 nm XeCl (D-X), 4 - 236 nm340 nm (C-A), 5 - 430.0 nm ArI (4s-5p), 6 - 467.1 nmXeI(6s-7p), 7 — 247.9 nm CI (3p-3s).

129

давление в разрядной камере ≤ 5 Ра). Образование комплексов C₂X в плазме происходит при взаимодействии радикалов CX с метастабильными атомами углерода аналогично данным для X = 0 [12].

Ресурсные характеристики

На рис. 3 и 4 приведены зависимости яркости излучения молекул XeCl (B-X) в смесях инертных газов с разными молекулами хлорносителями (CCl₄, CF₂Cl₂, HCl). При использовании гелия в качестве буферного газа зависимость яркости излучения полосы с $\lambda = 308$ nm была наиболее подобна зависимости мощности генерации XeCl лазера от величины *n*, работающего на смеси He/Xe/CCl₄ [4]. При этом в средах с повышенным содержанием молекул CCl₄ ресурс излучения был сравнительно небольшим. Применение аргона в качестве буферного газа позволяло быстрее ($n = 3 \cdot 10^4$) достигать



Рис. 3. Зависимость яркости излучения полосы с $\lambda = 308$ nm XeCl (B-X) от числа импульсов ПОР в смесях: $1 - He/Ar/Xe/CCl_4 = 23/8/0.12$, $2 - He/Xe/CCl_4 = 28/4/0.12$, 3 - 98/2.8/0.2; $4 - Ar/Xe/CCl_4 = 16/2/0.12$ kPa.



Рис. 4. Зависимость яркости излучения полосы с $\lambda = 308$ nm XeCl (*B*-*X*) от числа импульсов ПОР в смесях: *I* — Ar/Xe/HCl= 16/4/0.27, *2* — Ar/Xe/CF₂Cl₂ = 20/0.27/0.04, *3* — He/Xe/HCl= 98/2.8/0.2 kPa.

максимума яркости излучения XeCl в зависимости от n. Ресурс излучения в таких средах составлял $\geq 3 \cdot 10^4$. В ПОР на смеси Ar / Xe / HCl с оптимальным содержанием молекул HCl и близким соотношением концентрацией Ar и Хе эффективность образования XeCl(B) была меньше, чем в ПОР на смесях инертных газов с молекулами CCl₄, хотя ресурс излучения XeCl (B-X) превышал 5 · 10⁴ импульсов. Для всех сред на основе HCl максимальная яркость излучения XeCl (B-X) достигалась в начальные моменты на свежеприготовленной смеси. Для ПОР в смеси Ar/Xe/CF₂Cl₂ наблюдался максимум в зависимости яркости от величины $n (5 \cdot 10^3 < n < 8 \cdot 10^3)$, но и при n = 1 эффективность образования была уже значительной. Молекулы CCl₄ непосредственного участия при образовании XeCl* в ПОР на смеси He/Xe/CCl₄ не принимают. Исследование инфракрасных спектров поглощения подобной плазменной среды [4] при $n \ge 6 \cdot 10^3$ показало, что интенсивность поглощения основных полос CCl₄ резко уменьшалась и в спектрах появлялись ИК полосы молекул HCl и CO. Поэтому для $n \ge 6 \cdot 10^3$ электроразрядный XeCl лазер на смеси He/Xe/CCl₄ считается работающим по кинетической схеме с образованием молекул HCl в реакции

$$CCl_4 + H_2O + h\nu \rightarrow 2HCl + Cl_2 + CO.$$
 (2)

Так как в эксперименте использовался аргон технической чистоты, а гелий был "высокой" чистоты, то более быстрый выход яркости излучения XeCl (B-X) на плато может быть обусловлен увеличением содержания паров воды в аргоновых смесях, что в данном случае имеет положительное значение. При использовании CF2Cl2 в качестве галогеноносителя кроме излучения XeCl (B-X)наблюдалось и излучение XeF (B-X) с соотношением яркостей полос 308 nm XeCl/353 nm XeF = 9/1, равное соотношению концентраций ионов [Cl⁻] и [F⁻] в реакции диссоциативного прилипания электронов к молекулам CF₂Cl₂ [18,19]. Для CF₂Cl₂-содержащей плазмы характерно наличие как прямых процессов образования XeF, XeCl (рекомбинация ионов Cl⁻, F⁻ и Xe⁺, Xe⁺₂ в среде буферного газа), так и образование эксимерных молекул во вторичных процессах (с участием конверсии молекул CCl₄ в HCl).

Выводы

Таким образом, исследование активной среды импульсного электроразрядного излучателя на $\lambda = 308$ nm XeCl показало, что при умеренных зарядных напряжениях наибольшим ресурсом и эффективностью характеризуются смеси Ar/Xe/CCl₄ при давлении 20 kPa, длительность излучения XeCl (*B*–*X*) ≤ 300 ns, ресурс $\geq 3 \cdot 10^4$ импульсов, а смеси He(Ar)/Xe/HCl характеризовались более низкой эффективностью; рабочие среды на основе молекул CF₂Cl₂ занимают промежуточное положение между средами на основе CCl₄ и HCl по вкладу прямых и вторичных процессов образования XeCl (*B*) в ПОР; Выражаю благодарность А.И. Дащенко и И.В. Шевере за помощь в проведении эксперимента.

Список литературы

- Kogelschatz U, Esrom H. // Laser und Optoelectronik. 1990. Bd. 22. N 4. S. 55–59.
- [2] Коваль Б.А., Скакун В.С., Тарасенко В.Ф., Фомин Е.А. и др. // ПТЭ. 1992. № 4. С. 224–225.
- [3] Панченко А.Н., Соснин Э.А., Тарасенко В.Ф. // ЖТФ. 1997. Т. 67. Вып. 1. С. 78–82.
- [4] Luches A., Nassisi V., Perrone M.R. // Opt. Commun. 1984. Vol. 51. P. 315–318.
- [5] Peet V.E., Treschalov A.B., Slivinskij E.V. // Appl. Phys. B. 1991. Vol. 52. P. 234–243.
- [6] Малинин А.Н., Шимон Л.Л., Добаш В.М., Хомяк Б.Я. // Квантовая электрон. 1995. Т. 22. № 12. С. 1195–1198.
- [7] Chu S.C., Burrov P.D. // Chem. Phys. Lett. 1990. Vol. 172.
 P. 17–22.
- [8] Шуаибов А.К., Шимон Л.Л., Шевера И.В. // ПТЭ. 1998. № 3. С. 142–144.
- [9] Шуаибов А.К. // ЖТФ. 1998. Т. 68 Вып. 12. С. 64–67.
- [10] Шуаибов А.К. // ЖТФ. 1998. Т. 68 Вып. 5. С. 48–51.
- [11] Галактионов И.И., Зверева Г.Н. // Опт. и спектр. 1992. Т. 73. № 1. С. 111–113.
- [12] Ионих Ю.3., Костюкевич И.Н., Чернышева Н.В. // Опт. и спектр. 1994. Т. 76. № 3. С. 406–412.
- [13] Шуаибов А.К., Миня А.И. // ЖПС. 1997. Т. 64. № 4. С. 523– 527.
- [14] Chen C.H., Judish J.P. // J. Phys. B. 1978. Vol. 11. P. 2189– 2199.
- [15] Coutts J., Osborne M.R. // J. Modern Optics. 1987. Vol. 34. P. 1513–1521.
- [16] Радциг А.А., Смирнов Б.М. // Параметры атомов и атомарных ионов. Справочник. М.: Энергоатомиздат, 1986. 344 с.
- [17] Земсков К.И., Исаев А.А., Петраш Г.Г. // Квантовая электрон. 1997. Т. 24. № 7. С. 596–600.
- [18] Illenberger E., Sheunemann H.U., Baumgartel H. // Chem. Phys. 1979. Vol. 37. P. 21–31.
- [19] Peicev V.M., Kurepa M.V., Cadez I.M. // Chem. Phys. Lett. 1979. Vol. 63. N 2. P. 301–304.