

Аналогичное явление возникновения аномальных мод наблюдалось также при исследовании других типов ВШЛ, например двусторонней, при типичных для практики параметрах линии и частотах. Обратные моды во всех случаях наблюдались в распространяющемся режиме лишь совместно с нормальной основной квази - H_{10} волной, что при эксперименте может проявляться в виде появления в регулярной линии передачи "отраженных" потоков мощности.

В заключение отметим, что аномальные моды весьма критичны к размеру щели ВШЛ. Так, увеличение либо уменьшение щели на 10-15 % позволяет обычно уйти из области описанных эффектов, когда они нежелательны. Это приводит к незначительному изменению волнового сопротивления и коэффициента замедления основной моды ВШЛ.

С п и с о к л и т е р а т у р ы

- [1] Веселов Г.И., Раевский С.Б. М.: Радио и связь. 1988. 248 с.
- [2] O m a r A.S., S c h ü n p e t a n n K. // IEEE Trans. 1985. V. MTT-33. N 12. P. 1313-1322.
- [3] Синельников Ю.М., Синявский Г.П., Тихов Ю.И. // Радиотехника и электроника. 1989. Т. 34. № 3. С. 504-509.

Поступило в Редакцию
20 декабря 1989 г.

Письма в ЖТФ, том 16, вып. 6

26 марта 1990 г.

04; 09

© 1990

ДИССОЦИАЦИЯ МОЛЕКУЛ КИСЛОРОДА
В СВЧ РАЗРЯДЕ В ВОЗДУХЕ

Н.Л. Александров, А.М. Кончаков

Появление атомов О в кислородсодержащей газоразрядной плазме приводит к увеличению плотности свободных электронов в результате разрушения отрицательных ионов. Поэтому вопрос о концентрации атомов кислорода непосредственно связан с вопросом о вкладываемой в разряд мощности. Кроме того, диссоциация молекул O_2 представляет интерес как промежуточная стадия при образовании озона и окислов азота. В последнее время эти вопросы являются особенно актуальными для задач экологии, где предлага-

ется при очистке жидкостей и газов использовать образуемый в разряде озон, а также удалять плазменными методами примеси SO_2 и NO_x из отработанных газов в энергоемких производствах [1-3]. Наряду с этим диссоциация O_2 является одним из основных процессов, которые необходимо учитывать при исследовании возможности создания искусственной ионизованной области в атмосфере [4-6].

В эксперименте [7] с импульсным СВЧ-разрядом была измерена константа скорости диссоциации молекул O_2 электронным ударом в воздухе при различных значениях эффективного параметра E/N (E - напряженность электрического поля, N - плотность нейтрального газа). Экспериментальные данные [7] оказались значительно выше результатов имеющихся в литературе расчетов. Причина такого различия осталась неясной.

В настоящей работе теоретически исследован механизм диссоциации молекул O_2 электронным ударом в СВЧ-разряде в воздухе применительно к условиям эксперимента [7]: длина волны СВЧ излучения 2.2 см, амплитуда напряженности электрического поля 1.5-3 кВ/см, давление газа 2-18 Тор. Рассмотрение основано на численном решении кинетического уравнения Больцмана для неравновесной функции распределения электронов по энергиям. Учтены упругое рассеяние электронов на молекулах O_2 и N_2 , возбуждение их вращательных, колебательных и электронных уровней электронным ударом, а также ионизация. Использован набор сечений элементарных процессов из [8], который ранее позволил получить хорошее согласие между результатами расчета и экспериментальными данными по скорости дрейфа электронов, их характеристической энергии и скорости ионизации в азоте, кислороде и воздухе. Кулоновскими столкновениями пренебрегалось из-за малой степени ионизации ($< 10^{-5}$) в условиях эксперимента [7].

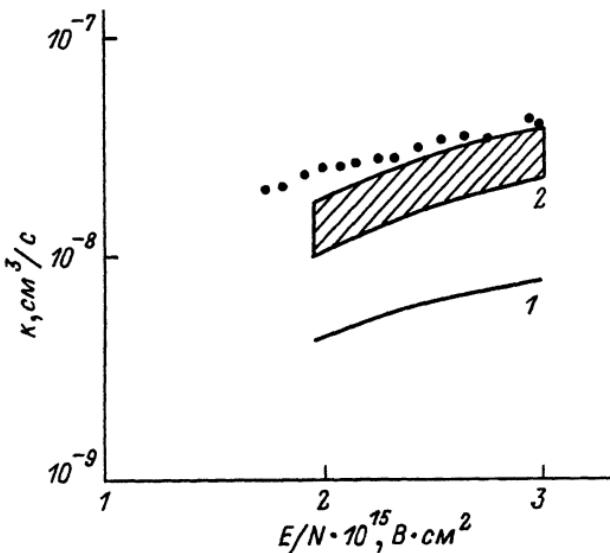
С использованием вычисленного энергетического распределения электронов находилась по аналогии с [8] константа скорости прямой диссоциации молекул O_2



и константы скорости возбуждения электронных уровней молекул. Наряду с процессом (1) в смесях азота с кислородом возможен непрямой канал образования атомов O [9, 10]



Заселение молекул $N_2(A^3\Sigma_u^+)$ может происходить также в результате каскадных процессов из $N_2(C^3\Pi_u)$, $N_2(B^3\Pi_g)$ и других уровней этой молекулы [11]. Кроме того, к диссоциации молекул O_2 может приводить столкновительное тушение и других электронных состояний N_2 [10].



Константа скорости диссоциации молекул O_2 электронным ударом в СВЧ разряде в воздухе.

Точки – эксперимент [7], кривые – настоящий расчет: 1 – прямая диссоциация (процесс (1)); 2 – диссоциация с учетом вклада электронно-возбужденных состояний молекул N_2 .

На рисунке приведены результаты расчета константы скорости диссоциации молекул O_2 электронным ударом с учетом процессов типа (2), (3) и их сравнение с экспериментальными данными [7]. Разброс в результатах теории связан с неопределенностью в знании эффективности тушения состояния $N_2(A^3\Sigma_u^+)$ молекулой O_2 с последующей диссоциацией (согласно [12], вероятность диссоциации O_2 при этом равна 0.55–0.75), а также с возможностью каскадов с различными уровнями молекулы N_2 .

Полученные результаты свидетельствуют о том, что основной канал диссоциации молекул O_2 в газоразрядной плазме воздуха связан с возбуждением электронных уровней молекулы N_2 . Его учет позволяет получить разумное согласие между теорией и экспериментом [7]. Роль прямой диссоциации молекул O_2 электронным ударом (процесс (1)) относительно мала. Еще меньший вклад дает образование атомов N , которые в результате химических реакций могут также приводить к появлению атомов O . (Этот канал оказывается важным в условиях барьерного разряда [13]).

Проведенное выше рассмотрение основано на предположении, что все молекулы $N_2(A^3\Sigma_u^+)$ тушатся при столкновении с молекулой O_2 . Оно заведомо нарушается при высоких концентрациях возбужденных частиц ($\geq 1\%$ от концентрации молекул O_2), когда их тушение возможно при взаимных столкновениях. Аналогичным образом могут действовать и другие образуемые в разряде

активные частицы, при столкновении с которыми эффективно тушатся метастабильные состояния молекулы N_2 . Все это должно приводить к уменьшению суммарной скорости диссоциации молекул O_2 .

Список литературы

- [1] Tokunaga O., Suzuki N. // Radiat. Rhys. Chem. 1984. v. 24. N 1. P. 145-165.
- [2] Busi F., D'Angelantonio M., Milazzani Q.G. et al. // Radiat. Phys. Chem. 1985. V. 25. N 1-3. P. 47-55.
- [3] Gallimberti I. // Pure Appl. Chem. 1988. V. 60. N 5. P. 663-674.
- [4] Борисов Н.Д., Гуревич А.В., Милих Г.М. Искусственная ионизованная область в атмосфере. М.: ИЗМИРАН, 1986. 184 с.
- [5] Аскарьев Г.А., Батанов Г.М., Коссый И.А., Костинский А.Ю. // ДАН СССР. 1988. Т. 302. № 3. С. 566-570.
- [6] Ларин В.Ф., Румянцев С.А. // Письма в ЖТФ. 1989. Т. 15. № 6. С. 87-90.
- [7] Куликов В.Н., Мицук В.Е. // Письма в ЖТФ. 1988. Т. 14. № 3. С. 233-236.
- [8] Александров Н.Л., Высикайло Ф.И., Исламов Р.Ш. и др. // ТВТ. 1981. Т. 19. № 1. С. 22-27.
- [9] Филиппов Ю.В., Вендилло В.П. // ЖФХ. 1962. Т. 36. № 9. С. 1987-1992.
- [10] Самойлович В.Г., Гибалов В.И. // ЖФХ. 1986. Т. 60. № 6. С. 1841-1853.
- [11] Силаков В.П. // Физика плазмы. 1988. Т. 14. № 10. С. 1209-1213.
- [12] Tannuzzzi M.P., Jeffries J.B., Kaufman F. // Chem. Phys. Lett. 1982. V. 87. N 6. P. 570-574.
- [13] Eliasson B., Kogelschatz V., Baessler P. // J. Phys. B. 1984. V. 17. N 22. P. L797-L801.

Поступило в Редакцию
9 января 1990 г.