### УДК 544.55

# ДИАГНОСТИКА ПЛАЗМЫ БАРЬЕРНОГО РАЗРЯДА ВО ВЛАЖНОМ АРГОНЕ МЕТОДОМ КРОСС-КОРРЕЛЯЦИОННОЙ СПЕКТРОСКОПИИ

#### П.А. Татаренко, К.В. Козлов, В.Г. Самойлович, М.В. Соколова\*

(кафедра физической химии; e-mail: kozlov@kge.msu.ru)

Работа посвящена изучению барьерного разряда во влажном аргоне. Представлены результаты применения метода кросс-корреляционной спектроскопии как способа диагностики плазмы газовых разрядов. Проанализирован спектр излучения барьерного разряда во влажном аргоне. Установлено, что развитие микроразрядов в рассматриваемой системе протекает по многостадийному механизму, ключевую роль в котором играют электронно-возбужденные метастабильные атомы аргона.

Ключевые слова: барьерный разряд, кросс-корреляционная спектроскопия.

Барьерный разряд во влажном аргоне – эффективный генератор химически активной плазмы в последние годы находит все более широкое применение [1]. Оптимизация параметров этого плазмохимического реактора и поиск новых областей его практического использования требуют глубокого понимания механизма развития разряда и кинетики протекающих в нем элементарных процессов, что обусловливает необходимость проведения диагностики плазмы в рассматриваемой системе. Метод кросс-корреляционной спектроскопии зарекомендовал себя как весьма информативный способ диагностики плазмы газовых разрядов [2, 3]. В настоящей работе представлены результаты применения этого метода для исследования барьерного разряда во влажном аргоне.

#### Эксперимент

Схема экспериментальной установки изображена на рис. 1. Центральное звено установки – разрядная ячейка, куда после предварительной продувки осушенным воздухом из газотранспортной системы подается рабочий газ, попадающий в пространство между металлическими электродами, покрытыми слоем стекла толщиной около 1 мм (рис. 2). Специальная форма электродов с полусферической рабочей поверхностью обеспечивает локализацию следующих друг за другом микроразрядов, если выбрана такая амплитуда напряжения, что за один полупериод напряжения возникает единственный микроразряд (этот спо-

соб локализации барьерного разряда подробно описан в работах [2, 4]). Для измерений использовали синусоидальное напряжение питания частотой 5 кГц при небольшом избыточном давлении (р = 1,02 атм.). Межэлектродный зазор (кратчайшее расстояние между поверхностями стекла) составляет 1,9 мм. В качестве рабочего газа использовали смесь аргона (класс "ВЧ") с парами воды, получаемую на выходе из барботера, включенного в газотранспортную систему. Подробное описание метода кросс-корреляционной спектроскопии дано в монографии [3]. Основная идея этого метода заключается в определении динамики изменения интенсивности излучения I(t) исследуемого объекта (периодически повторяющегося процесса) путем измерения корреляции C(t) между двумя оптическими сигналами, поступающими на детекторы от одного и того же источника света. В качестве детекторов мы использовали фотоэлектронные умножители ФЭУ 136 и ФЭУ 106, обозначенные на рис. 1 как ФЭУ 1 и ФЭУ 2 соответственно. Синхронизирующий сигнал, регистрируемый ФЭУ 1, запускает время-амплитудный преобразователь (ВАП) системы время-коррелированного счета фотонов «ФЛУОР-99» [5], задавая тем самым относительную временную шкалу. Второй оптический сигнал, прошедший через монохроматор, детектируется ФЭУ 2, который работает в режиме счета единичных фотонов. Сигнал от ФЭУ 2 останавливает развертку ВАП, и система «ФЛУОР-99» таким образом производит

<sup>\*</sup>ГОУВПО МЭИ (ТУ).



Рис. 1. Схема экспериментальной установки: ГИ – генератор импульсов Г5-54; ОСЦ – осциллограф С1-55; ГС – генератор сигналов прямоугольной формы, программируемый Г6-31; УЧ – усилитель звуковой частоты УПВ-5; ТВ – трансформатор высоковольтный; КВ – киловольтметр С96; ВВЭ – высоковольтный электрод; МХ – монохроматор МДР-2; ТГ – термогигрометр «ИВА-6Б»; ФЭУ 1 – фотоэлектонный умножитель ФЭУ 136; ФЭУ 2 – фотоэлектонный умножитель ФЭУ 106; СВСФ – система время-коррелированного счета фотонов «ФЛУОР-99» [5]; М – манометр; ПК – персональный компьютер

измерение времени задержки этого сигнала относительно синхронизирующего импульса. Полученное статистическое распределение C(t) – накопленные корреляции – при соблюдении ряда условий, подробно рассмотренных в монографии [3], воспроизводит I(t) с достаточной точностью. Экспериментальная установка обеспечивает пространственное разрешение 0,1 мм и временное разрешение от 42 пс/канал до 36 нс/канал в зависимости от выбора шкалы ВАП, содержащей 1024 канала. Приведенные ниже результаты из-



Рис. 2. Конфигурация электродов

мерений радиационной кинетики барьерного разряда во влажном аргоне были получены на шкале ВАП 1,63 мкс с разрешением по времени 1,6 нс/канал.

## Обсуждение результатов

Анализ приведенного на рис. 3 спектра барьерного разряда во влажном аргоне ( $[H_2O] = 220$  ppm), измеренного в диапазоне длин волн от 200 до 850 нм, показал, что помимо пиков аргона в нем присутствуют полосы радикала OH<sup>•</sup>:

$$OH^{\bullet}(A^{2}\Sigma^{+})_{\nu} \rightarrow OH^{\bullet}(X^{2}\Pi)_{\nu} + h\nu$$

$$(308 < \lambda < 324 \text{ hm}; \lambda \approx 346 \text{ hm}) \qquad (1)$$

и, несмотря на малое содержание примеси N<sub>2</sub> в рабочей газовой смеси (10 ppm), полосы второй положительной системы азота:

$$N_2(C^3\Pi_u)_{\nu} \rightarrow N_2(B^3\Pi_g)_{\nu} + h\nu$$

$$(332 < \lambda < 382 \text{ HM}). \tag{2}$$

Кроме сигналов при  $\lambda = 309$  нм и  $\lambda = 337$  нм, соответствующих наблюдаемым максимумам полос



Рис. 3. Фрагменты спектра барьерного разряда во влажном аргоне ([H<sub>2</sub>O]=220 ppm)

ОН<sup>•</sup> и N<sub>2</sub>, для изучения радиационной кинетики плазмы разряда в рассматриваемых условиях мы выбрали следующие спектральные индикаторы:

$$Ar^{**} \rightarrow Ar^{*} + hv$$
 ( $\lambda = 763,5$  HM), (3)

$$Ar^{***} \rightarrow Ar^{*} + h\nu \ (\lambda = 750,4 \text{ mm}).$$
 (4)

Здесь и далее обозначение Ar\* использовано для метастабильных электронно-возбужденных состояний аргона, а обозначения Ar\*\* и Ar\*\*\* – для двух излучающих состояний с энергиями возбуждения, отличающимися друг от друга на 0,31 эВ:

$$Ar + e \rightarrow Ar^{**} + \bar{e}$$

$$(\Delta E = 13,17 \text{ }3B), \qquad (5)$$

$$Ar + e \rightarrow Ar^{***} + \bar{e}$$

$$(\Delta E = 13,48 \text{ }3B). \qquad (6)$$

Энергии возбуждения молекул  $N_2(C^3\Pi_u)$  и радикалов ОН<sup>•</sup>( $A^2\Sigma^+$ ) в реакциях их образования из молекул  $N_2$  и  $H_2O$  прямым электронным ударом значительно ниже соответствующих значений для процессов (5), (6):

$$N_{2} + e \rightarrow N_{2}(C^{3}\Pi_{u})_{v} + \bar{e}$$

$$(\Delta E = 11,0 \text{ }3B), \qquad (7)$$

$$H_{2}O + e \rightarrow OH^{\bullet}(A^{2}\Sigma^{+})_{v} + H + \bar{e}$$

$$(\Delta E = 9,2 \text{ }3B). \qquad (8)$$

Таким образом, выбор спектральных индикаторов (1–4) соответствует диапазону пороговых энергий электронов для процессов (5)–(8) от 9,2 до 13,5 эВ. Если предположить, что механизм образования излучающих частиц в рассматриваемой

системе ограничивается уравнениями (5)–(8), то следует ожидать, что вид пространственно-временных распределений интенсивности излучения для выбранных спектральных индикаторов будет отражать динамику изменения электронной плотности и напряженности электрического поля в разрядном промежутке [4]. Соответствующие экспериментальные результаты представлены на рис. 4.

Необходимо отметить, что сканирование по пространству проводилось вдоль оси канала микроразряда в диапазоне от 0 до 3,8 мм, что в два раза превышает величину разрядного промежутка (1,9 мм). Таким образом, на рис. 4 показано распределение интенсивности излучения не только в межэлектродном зазоре, но и на поверхности диэлектрика, причем диапазон 0,9 мм на графиках рис. 4 фактически соответствует расстоянию ~5 мм по поверхности электродов в радиальном направлении.

При анализе представленных на рис. 4 результатов привлекает внимание сходство распределений для  $N_2(C^3P_u)$  и OH( $A^2S^+$ ), максимумы которых локализованы вблизи поверхностей электродов, причем катодные максимумы возникают примерно на 50 нс раньше анодных. Наблюдаемое сходство пространственно-временных распределений интенсивности излучения, вызванного процессами (1), (2), можно объяснить следующим образом. На начальной стадии разряда происходит накопление атомов аргона в метастабильных электронно-возбужденных состояниях по реакциям (3), (4), а также в результате возбуждения прямым электронным ударом:

$$Ar + \to Ar^* + \bar{e}.$$
 (9)



Рис. 4. Пространственно-временные распределения интенсивности излучения барьерного разряда во влажном аргоне для выбранных спектральных индикаторов

Если предположить, что основным каналом образования молекул  $N_2(C^3\Pi_u)$  и радикалов ОН<sup>•</sup> (A<sup>2+</sup>) являются процессы взаимодействия метастабильных электронно-возбужденных атомов Ar\* с молекулами воды и азота в основных состояниях

$$\mathrm{H}_{2}\mathrm{O} + \mathrm{Ar}^{*} \to \mathrm{OH}^{\bullet}(\mathrm{A}^{2}\Sigma^{+})_{\nu} + H + \mathrm{Ar}, (10)$$

$$N_2 + Ar^* \rightarrow N_2 (C^3 \Pi_u)_v + Ar, \qquad (11)$$

то следует ожидать, что пространственно-временные распределения концентраций рассматриваемых спектральных индикаторов будут зависеть только от локальных концентраций Ar\*. В этом случае наблюдаемые пространственно-временные распределения интенсивности излучения молекул  $N_2(C^3\Pi_u)$  и радикалов OH<sup>•</sup>( $A^2\Sigma^+$ ) должны быть похожими друг на друга и отражать динамику изменения локальных концентраций метастабильных электронно-возбужденных атомов аргона.

Пространственно-временные распределения интенсивности излучения для спектральных индикаторов Ar\*\* и Ar\*\*\* обладают более сложной структурой, две особенности которой следует рассмотреть подробно. Во-первых, это излучение происходит не только в разрядном промежутке, но и на поверхности электродов, причем разряд

9 ВМУ, химия, № 6

заходит на электроды гораздо глубже, чем наблюдаемое свечение молекул  $N_2(C^3\Pi_u)$  и радикалов  $OH^{\bullet}(A^{2}\Sigma^{+})$ . Во-вторых, эти распределения имеют два максимума по времени. Такая особенность рассматриваемых экспериментальных результатов свидетельствует о том, что, в отличие от барьерного разряда в воздухе, механизм которого включает в себя только одну катодо-направленную ионизационную волну [2, 4], разряд во влажном аргоне развивается в виде последовательности ионизационных волн. Аналогичный механизм электрического пробоя в аргоне был обнаружен авторами [6], показавшими, что, начиная со второй ионизационной волны, основным каналом размножения электронов становится процесс ионизации метастабильных атомов аргона, образовавшихся на начальных стадиях разряда:

$$Ar^* + \bar{e} \to Ar^* + \bar{e}. \tag{12}$$

Поскольку значение пороговой энергии процесса (12) ниже потенциала ионизации атомов Ar в основном электронном состоянии как минимум на 12 эВ, для формирования второй и последующих ионизационных волн достаточно наличия электрического поля, напряженность которого значительно

меньше начальной. Поэтому развитие микроразряда барьерного разряда в аргоне не прекращается после того, как первая ионизационная волна достигает катода, и напряженность электрического поля в разрядном промежутке падает, что наблюдается, например, в случае барьерного разряда в воздухе [2, 4]. Накопление электронно-возбужденных метастабильных атомов Ar\* в канале микроразряда обусловливает возможность формирования второй (анодо-направленной) ионизационной волны, которая возникает примерно через 50 нс после первой (катодо-направленной, см. рис. 4). Размножение электронов в анодо-направленной волне происходит по реакции (12), и следует ожидать, что и возбуждение излучающих состояний Ar\*\* и Ar\*\*\* протекает преимущественно в результате взаимодействия электронов с атомами Ar\*:

$$Ar^* + \bar{e} \to Ar^{**} + \bar{e}, \tag{13}$$

$$Ar^* + \bar{e} \to Ar^{***} + \bar{e}. \tag{14}$$

#### Заключение

Таким образом, в данной работе показано, что спектр излучения барьерного разряда во влажном аргоне в диапазоне длин волн от 200 до 800 нм помимо пиков аргона содержит также полосы излучения ОН (А) и второй положительной системы азота.

Установлено, что развитие микроразрядов в рассматриваемой системе протекает по многостадийному, включающему в себя как минимум две ионизационные волны, механизму, ключевую роль в котором играют электронно-возбужденные метастабильные атомы аргона.

Работа выполнена при финансовой поддержке Минобразования РФ (проект № 2.1.2/6234 в рамках аналитической ведомственной целевой программы «Развитие научного потенциала высшей школы (2009-2010 годы)»).

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Dodet B., Odic E., Goldman A., Goldman M., Renard D. // J. Adv. Oxid. Technol. 2005. 8. N 1. P. 91.
- 2. *Wagner H.-E., Kozlov K.V., Brandenburg R.* Low Temperature Plasmas Fundamentals, Technologies and Techniques / Ed. R. Hippler, H. Kersten, M. Schmidt, K.H. Schoenbach. 2<sup>nd</sup> revised and enlarged ed. Berlin, 2008. P. 271.
- 3. *Becker W*. Advanced Time-Correlated Single Photon Counting Techniques. N.Y., 2005.
- 4. *Kozlov K. V., Wagner H.-E., Brandenburg R., Michel P. //* J. Phys. D: Appl. Phys. 2001. **34.** P. 3164.
- 5. Ветохин С.С., Ермалицкий Ф.А., Мельников С.М., Суханин С.В., Шойтов М.А. // Приборы и техника эксперимента. 1998. № 2. С. 5.
- 6. Aleksandrov N.L., Bazelyan E.M., Gorunov A.Yu., Kochetov I.V. // J. Phys. D: Appl. Phys. 1999. **32.** P. 2636.

Поступила в редакцию 23.11.09.

## PLASMA DIAGNOSTICS OF THE BARRIER DISCHARGE IN HUMID ARGON BY CROSS-CORRELATION SPECTROSCOPY

P.A. Tatarenko, K.V. Kozlov, V.G. Samoylovich, M.V. Sokolova

#### (Division of Physical Chemistry)

Presented results of plasma diagnostics of the barrier discharge in humid argon were obtained by means of the method of cross-correlation spectroscopy. The emission spectrum of the barrier discharge in humid argon was determined. The development of a microdischarge in the system being considered is demonstrated to occur via a multiphase mechanism. The metastables of argon are shown to play a key role in this process.

#### Key words: uarrier discharge, cross-correlation spectroscopy.

Сведения об авторах: Татаренко Павел Александрович – мл. науч. сотр. кафедры физической химии химического факультета МГУ (paveltatarenko@mail.ru); Козлов Кирилл Вадимович – ст. науч. сотр. кафедры физической химии химического факультета МГУ (kozlov@kge.msu.ru), канд. хим. наук, доцент; Самойлович Вадим Георгиевич – ст. науч. сотр. кафедры физической химии химического факультета МГУ, канд. хим. наук (vadimsam@kge.msu.ru); Соколова Марина Владимировна – вед. научн. сотр. ГОУВПО МЭИ (ТУ), канд. техн. наук (sokolova@fee.mpei.ac.ru).