

зависит от амплитуды поля E_0 на границе раздела сред и существует при положительных значениях диэлектрических постоянных ϵ_x , ϵ_z и ϵ_1 . Полагая здесь $\beta = 0$, получаем результаты работ [1] и [3].

Таким образом, несмотря на то что соотношение $\partial \epsilon_{xx} / \partial E_z^2 = \partial \epsilon_{zz} / \partial E_x^2$ из работы [4] для компонент диэлектрического тензора (2) не выполняется, нами получены точные решения (в квадратурах) уравнений Максвелла, найдены законы дисперсии и предсказывается существование двух типов НПВ в различных (не-перекрывающихся) областях спектра.

Л и т е р а т у р а

- [1] А г р а н о в и ч В.М., Б а б и ч е н к о В.С., Ч е р-
н я к В.Я. - Письма в ЖЭТФ, 1980, т. 32, № 8, с. 525-
528.
- [2] Л о м т е в А.И. - Письма в ЖЭТФ, 1981, т. 34, № 2,
с. 64-67.
- [3] Y u M.Y. - Phys. Rev., 1983, A 28, N 3, p.1855-
1856.
- [4] J o s e p h R.I., C h r i s t o d o u l i d e s
D.N. - Opt. Lett., 1987, v. 12, N 10, p. 826-828.

Институт прикладной физики
АН Молдавской ССР,
Кишинев

Поступило в Редакцию
11 апреля 1988 г.

Письма в ЖТФ, том 14, вып. 15

12 августа 1988 г.

НЕРАВНОВЕСНАЯ ПОВЕРХНОСТНАЯ ИОНИЗАЦИЯ ПРИ ГЕТЕРОГЕННЫХ ЭКЗОТЕРМИЧЕСКИХ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЯХ

Н.М. Б л а ш е н к о в, Г.Я. Л а в р е н т'ев

В процессе термодинамически равновесной поверхностной ионизации (ПИ) зарядовый состав десорбируемых с поверхности частиц определяется формулой Саха-Ленгмюра для степени ПИ (α_i^ρ) [1]:

$$\alpha_i^\rho = v_i^+ / v_i^\circ = A \exp e(\varphi - V_i) / kT, \quad (1)$$

где A - отношение статсумм ионного и нейтрального состояний частиц; v_i^+ , v_i° - потоки десорбируемых ионов и нейтралей i -го вида [2]; V_i - потенциал ионизации, $e\varphi$ - работа выхода эмиттера с температурой T , k - постоянная Больцмана, e - элементарный заряд.

В случае трудноионизируемых частиц, который будет рассматриваться в дальнейшем, $v_i \ll v_i^0$, т.е. в стационарном режиме практически весь падающий на поверхность поток частиц v_i слетает в виде нейтралей v_i^0 , поэтому можно положить $v_i^0 \approx v_i$. Тогда из наблюдаемого в эксперименте тока ионов $j \approx e v_i \alpha_i^0$ можно оценить экспериментальную величину α_i^0 . Поток определяется по давлению вещества в газовой фазе, измеряемому, как правило, стандартным ионизационным манометром.

Если протекающая на поверхности химическая реакция носит экзотермический характер, проявляющийся в отклонении энергетического распределения продуктов реакции от равновесного [3, 4], то величины α_i^0 и α_i^P могут существенно различаться.

В опытах по экзотермическому распаду молекул тримерной перекиси ацетона на поверхности окисленного вольфрама была изменена величина $\alpha_{CH_3}^0$ иона одного из радикалов (CH_3), образующихся в этой реакции, и составила $\alpha_{CH_3}^0 \approx 1.4 \cdot 10^{-7}$. Величина $\alpha_{CH_3}^P$, вычисленная для этих же условий ($V_i = 9.8$ В, $\varphi = 6.7$ В, $T = 1200$ К и $A = 1$) по формуле (1), составляет $\sim 5 \cdot 10^{-14}$. Распределение ионов CH_3 по начальным скоростям поступательного движения, измеренное методом задерживающего потенциала [3, 4], характеризовалось эффективной температурой превышающей температуру поверхности на $\Delta T = 500^\circ$.

Рассмотрим, как изменится выражение (1) для степени ПИ в описанном выше неравновесном процессе. Не конкретизируя механизм неравновесности, можно констатировать, что с поверхности эмиттера с температурой T_Θ слетают частицы с квазимаксвелловским распределением, характеризуемым температурой T_H . Тогда зарядовое состояние слетающих частиц будет определяться температурой эмиттера T_Θ , а вероятность слета частиц – температурой T_H . Следуя статистическому выводу формулы для степени ПИ [1, 5], запишем отношение вероятностей превращения адсорбированной частицы в ион или нейтральную частицу:

$$\frac{w'_+}{w'_0} = A \exp \frac{e(\varphi - V')}{kT_\Theta} = A \exp \frac{e(\varphi - V) + \lambda_+ - \lambda_0}{kT_\Theta},$$

где V' – потенциал ионизации адсорбированной частицы на критическом расстоянии от поверхности, при котором прозрачность потенциального барьера для валентного электрона еще достаточно велика; λ_+ и λ_0 – работы испарения ионов и нейтралей, связанные с V и V' соотношением $\lambda_0 - \lambda_+ = e(V' - V)$, выведенным из кругового термодинамического цикла [5].

Для максвелловского распределения, соответствующего температуре молекул T_H , вероятности того, что кинетическая энергия превышает значение λ_+ и λ_0 будут соответственно равны:

$$w_{\lambda_+} = \exp - \lambda_+ / kT_H, \quad w_{\lambda_0} = \exp - \lambda_0 / kT_H.$$

Тогда степень неравновесной ПИ, равная отношению вероятностей испарения частиц в виде ионов или нейтралей (или отношению произведений рассмотренных вероятностей), будет такова:

$$\alpha_H = \frac{W_+}{W_0} = \frac{W'_+ \cdot W_{\lambda+}}{W'_0 \cdot W_{\lambda+}} = A \exp \left[\frac{e(\varphi - V')}{kT_0} - \frac{\lambda_0 - \lambda_+}{kT_H} \right]. \quad (2)$$

Определяя величину ΔT , наблюдаемую в эксперименте [3, 4] как $\Delta T = T_H - T_0$, запишем:

$$kT_H = kT_0 \left(1 + \frac{\Delta T}{T_0} \right).$$

Подставляя значение kT_H в (2) и опуская в дальнейшем знакок при T_0 , после простых преобразований, пользуясь тем, что $\Delta T/T < 1$ получим:

$$\alpha_H = A \exp - \frac{e(\varphi - V) - e(V' - \varphi) \frac{\Delta T}{T}}{kT}. \quad (3)$$

Используя очевидное равенство $V' - V = (V' - \varphi) - (\varphi - V)$, выражение (3) можно привести к виду удобному для оценок:

$$\alpha_H = A \exp - \frac{e(\varphi - V) \left(1 - \frac{\Delta T}{T} \right) \left[1 + \frac{(\varphi - V')}{(\varphi - V)} \cdot \frac{\Delta T}{T} \right]}{kT}. \quad (4)$$

Оба сомножителя во втором члене последних скобок меньше единицы. Действительно, $\Delta T/T < 1$ и поскольку $V > V' > \varphi$ (1, 3), то и $(\varphi - V')/(\varphi - V) < 1$. Имея в виду малость рассматриваемого произведения по сравнению с единицей, составим отношение α_H/α_P из (4) и (1).

$$\frac{\alpha_H}{\alpha_P} \approx \exp \left[\frac{e(\varphi - V)}{kT} \left(\frac{-\Delta T}{T} \right) \right]. \quad (5)$$

Подставляя в (5) значения $\varphi \approx 6.5-6.8$ В, $T = 1200$ К, $\Delta T = 500^0$, $V \approx 9.8$ В, т. е. те же значения, при которых в [3] было подсчитано α_0 , получим $\alpha_H/\alpha_P \approx 5 \cdot 10^5 - 2 \cdot 10^6$ при $\alpha_0/\alpha_P \approx 3 \cdot 10^6$. Хорошее численное совпадение этих величин означает, что столь сильное повышение эффективности ПИ определяется колебательным возбуждением десорбированных молекул за счет энергии, выделяющейся в ходе химической реакции распада молекул перекиси ацетона.

Запишем теперь отношение степеней ПИ при различных температурах эмиттера T и $T_0 = T + \Delta T$ ($\Delta T > 0$):

$$\frac{\alpha_P^{T'}}{\alpha_P^T} = \exp \left[\frac{e(\varphi - V)}{kT} \cdot \left(\frac{-\Delta T}{T + \Delta T} \right) \right]. \quad (6)$$

По поводу этой формулы надо сделать следующие замечания: все предыдущие измерения и расчеты проведены при постоянной температуре поверхности. Поэтому учитывать зависимость степени диссоциации (γ_i) многоатомных молекул от температуры не было необходимости. Зависимость γ_i , полученную в (6), надо учитывать при выводе формулы (6). Это, однако, привело бы к усложнению выражений, не изменив сущности полученных результатов.

Итак, из сравнения (6) и (5) видно, что $\alpha_H/\alpha_P > \alpha_P^T/\alpha_P^T$ или $\alpha_H > \alpha_P^T$ (численные оценки для CH_3^+ дают превышение на 2 порядка при тех же значениях, что и при вычислении (5)).

Таким образом, равновесное увеличение температуры всей системы на ту же величину ΔT приводит к значительно меньшему росту эффективности ПИ молекул, чем увеличение температуры молекул при постоянной температуре термостата (поверхности). Этот эффект является характерным для поведения неравновесных систем. Например, аналогичные эффекты наблюдаются в газовых молекулярных системах, характеризуемых двумя температурами: температурой термостата и неравновесной температурой газа, возникающей за счет накачки энергии (7). Такие системы описываются моделью ангармонических осцилляторов, в которых за счет колебательного обмена устанавливается квазиравновесное распределение заселенности по уровням энергии, называемое распределением Тринора. Это распределение характерно тем, что допускает инверсную заселенность колебательных уровней молекулы в ходе колебательного обмена, поскольку статически выгодным является процесс размена жестких квантов на более мягкие [8]. По этой причине понижение температуры термостата в таких неравновесных системах приводит к усилинию инверсной заселенности и в результате к неравновесной диссоциации молекул [7]. Еще раз подчеркнем, что этот эффект наблюдается при накачке энергией колебательных уровней для компенсации различных релаксационных процессов. Аналогично при выводе (5) неявно подразумевается постоянный подток энергии, обеспечивающий постоянство T_H .

Таким образом, контраст температур термостата и активной среды, обеспечиваемый накачкой энергии, способствует увеличению эффективности наблюдаемых процессов как в газовой фазе, так и при поверхностных процессах. В заключение выражаем благодарность Н.И. Ионову, Н.Д. Потехиной и В.И. Палееву за полезные обсуждения.

Л и т е р а т у р а

- [1] Зандберг Э.Я., Ионов Н.И. Поверхностная ионизация, М.: Наука, 1969. 432 с.
- [2] Зандберг Э.Я., Расулев У.Х. — Успехи химии, 1982, т. 51, № 9, с. 1425–1466.
- [3] Бакулина И.Н., Блашенков Н.М., Лаврентьев Г.Я., Палеев В.И., Шустров Б.Н. Письма в ЖТФ, 1975, т. 1, № 4, с. 170–174.

- [4] П а л е е в В.И. - Теорет. и экспериментальная химия, 1983, т. 19, № 2, с. 214-220.
- [5] Д о б р е ц о в Л.Н., Г о м о ю н о в а М.В. Эмиссионная электроника, М.: Наука, 1966. 564 с.
- [6] Б л а ш е н к о в Н.М., И о н о в Н.И., Л а в р е н тьев Г.Я. - Письма в ЖТФ, 1987, т. 13, № 7, с. 392-397.
- [7] Ш е л е п и н Л.А. Вдали от равновесия. Физика, № 9, 1987, М.: Знание, с. 64.
- [8] А к у л и н В.М., К а р л о в Н.В. Интенсивные резонансные взаимодействия в квантовой электронике, М.: Наука, 1987, с. 311.

Физико-технический
институт им. А.Ф. Иоффе
АН СССР, Ленинград

Поступило в Редакцию
26 апреля 1988 г.

Письма в ЖТФ, том 14, вып. 15

12 августа 1988 г.

МЕЛКИЕ МЕЖУЗЕЛЬНЫЕ КЛАСТЕРЫ
КАК РЕКОМБИНАТОРЫ РАЗНОИМЕННЫХ ДЕФЕКТОВ
ПОД ОБЛУЧЕНИЕМ В РАСПАДАЮЩИХСЯ
ТВЕРДЫХ РАСТВОРАХ

А.Н. О р л о в, Ю.В. Т р у ш и н

Рекомбинация разноименных радиационных дефектов является важным процессом эволюции дефектной структуры кристаллов под облучением быстрыми частицами. Согласно экспериментальным данным [1-4], рекомбинация в твердых растворах усиливается, если в них имеются когерентные предвыделения вторичной фазы. При описании кинетики радиационных дефектов с помощью уравнений баланса для вакансий (σ) и межузельных атомов (i) ограничиваются обычно учетом взаимной рекомбинации $\sigma + i \rightarrow O$ и ухода σ и i на стоки - дислокации и границы зерен и фаз. Анализ экспериментальных данных в рамках таких моделей заставляет предполагать [5], что помимо указанных существуют еще некие „скрытые” стоки, влияющие на скорость рекомбинации. Такими стоками могут быть мелкие межузельные кластеры докритического размера. До сих пор нет теории, учитывающей роль таких кластеров.

В настоящем сообщении сделана попытка учесть роль парных ($2i$) и тройных ($3i$) межузельных атомов в кинетике точечных дефектов как при наличии (случай А), так и в отсутствии (случай В) когерентных предвыделений.

В случае А система уравнений баланса для средних пересыщений дефектов $\tilde{C}_j(t)$, $j = i, \sigma, 2i, 3i$ имеет вид: