01;02;03

Особенности формирования колебательной функции распределения молекул H₂ в потоке водорода

© Ф.Г. Бакшт, В.Г. Иванов

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе РАН, 194021 Санкт-Петербург, Россия

(Поступило в Редакцию 15 апреля 1998 г.)

Теоретически рассматривается течение колебательно-возбужденного водорода в канале. Показывается, что покрытие стенок канала адсорбированными атомами водорода может приводить к существенному увеличению концентрации колебательно-возбужденных молекул в потоке. Обсуждается возможность применения полученных результатов к объемным источникам отрицательных ионов водорода H^- . Показывается, что может быть получено заметное увеличение скорости генерации ионов H^- в источнике в условиях, когда эта генерация осуществляется в процессе диссоциативного прилипания тепловых электронов к инъектируемым в разрядную камеру молекулам H_2 , колебательная функция распределения которых предварительно обогащена возбужденными молекулами за счет соответствующей организации течения водорода в канале.

1. Настоящее сообщение посвящено генерации колебательно-возбуженных молекул H₂ в потоке молекулярного водорода. Интерес к генерации таких молекул проявляется в связи с рядом плазмохимических приложений [1,2], применением колебательно-возбужденных молекул Н₂ в источниках отрицательных ионов водорода [3] и др. Для генерации колебательно-возбужденных молекул сейчас активно используются различные виды газового разряда (см., например, [1-4]). В таких разрядах образование колебательно-возбужденных молекул, как правило, определяется колебательной накачкой нижних колебательных уровней за счет е-v-обмена и дальнейшей диффузией колебательных квантов в область больших колебательных чисел v, которая происходит путем *v*-*v*-обмена. Существенно, что достаточно эффективной накачке нижних колебательных уровней молекул при е-v-обмене во многих случаях сопутствует заметный разогрев газа. Это уменьшает роль *v*-*v*-обмена в заселении верхних уровней и увеличивает их *v*-*t*-релаксацию, что в конечном итоге приводит к уменьшению заселенностей высоких колебательных состояний.

В [5,6] было предложено для увеличения заселенностей высоковозбужденных колебательных состояний использовать течение в канале колебательновозбужденного водорода. В этом случае формирование колебательной функции распределения f_v молекул H₂ происходит в два этапа. Вначале молекулярный водород протекает сквозь разряд, где в процессе е-v-обмена достигается достаточно большая величина средней колебательной энергии $\langle E_v \rangle$ молекул водорода. Затем колебательно-возбужденный водород протекает в канале, стенки которого поддерживаются при невысокой, например при комнатной, температуре T_s . В канале достигается дополнительное и для ряда колебательных уровней весьма существенное увеличение заселенностей N_v за счет v-v-обмена в холодном газе, т.е. при сравнительно малоэффективном v-t-обмене. Отметим, что близкие эффекты, связанные с накачкой высоких колебательных уровней молекул H₂, наблюдались ранее экспериментально и исследовались теоретически в послесвечении чисто водородного [7] и цезий-водородного разрядов [8,9].

2. Для уменьшения потерь колебательно-возбужденных молекул на стенках канала естественно использовать в качестве стенок материалы с возможно большим значением потенциального барьера для адсорбции молекулярного водорода. К таким материалам, в частности, относятся переходные металлы: медь, золото, серебро. Ниже, как и в [6], в качестве примера будет рассмотрено течение колебательно-накачанного водорода в медном канале, поскольку для меди сравнительно хорошо изучены вероятности адсорбции и десорбции с поверхности молекулярного, в том числе колебательно-возбужденного водорода [10-19]. Наиболее полный теоретический анализ взаимодействия колебательно-возбужденных молекул Н2 с поверхностью меди выполнен в [10] для грани Cu (111). В [10] показано, что для малых кинетических энергий $(E_{\rm kin} < 0.1 \, {\rm eV})$ поверхностная дезактивация молекул Н2 в основном связана с туннелированием молекулы сквозь потенциальный барьер в поверхностном слое с последующей диссоциацией, т.е. с прилипанием атомов Н к поверхности. В [10] определена вероятность прилипания $w_v(E_{\rm kin})$ колебательно-возбужденной на уровень v молекулы, обладающей энергией Ekin по нормали к поверхности.

В качестве разряда, в котором осуществляется начальная колебательная накачка H_2 , в настоящей работе рассматривается низковольтный цезий-водородный разряд [4,20]. Этот вид разряда выбран потому, что его параметры могут быть определены теоретически с вполне приемлимой степенью точности (см., например, [20–22]). Рассматриваемая методика увеличения концентрации N_{ν} колебательно-возбужденных молекул в потоке, конечно, перспективна и для чисто водородных разрядов.

Теоретическое рассмотрение течения колебательновозбужденного водорода в канале было проведено ранее в [6] с использованием указанного механизма поверхностной дезактивации молекул. В [6], однако, не рассматривались эффекты, связанные с образованием конечной степени покрытия Θ поверхности металла адсорбированными атомами водорода. Учет этих эффектов является целью настоящей работы. Будет показано, что при их учете существенно увеличиваются заселенности N_{ν} целого ряда колебательно-возбужденных состояний молекул H₂ в верхней части спектра. Это в свою очередь приводит к значительному увеличению эффективной константы скорости диссоциативного прилипания тепловых электронов к колебательно-возбуженным молекулам H₂ по сравнению со случаем $\Theta = 0$, рассмотренным ранее в [6].

3. Основные уравнения, описывающие течение колебательно-возбужденного водорода в канале, записываются в следующем виде (подробнее см. [6]). Распределение давления p(x) молекулярного водорода по длине плоского канала определяется выражением

$$p(x) = [p_0^2 - (p_0^2 - p_s^2)x/h]^{1/2},$$
(1)

где $p_0 = p(0)$ — давление водорода на входе в канал (x = 0), т.е. приближенно давление в разряде; p_s — давление на выходе из канала (x = h).

При этом p_0 и p_s связаны соотношением

$$h/L = (R_s/24)(c_p/c_v)^{-1}[(p_0/p_s)^2 - 1], \qquad (2)$$

где $R_s = \rho_s L V_s / \eta$ — число Рейнольдса, рассчитанное по поперечному сечению *L* канала, вязкости η молекулярного водорода, плотности ρ_s и скорости звука V_s в выходном сечении канала.

Заселенности $N_v(x)$ колебательных уровней находятся из системы уравнений

$$\frac{d}{dx}(N_{\nu}V) = I_{\nu}^{(\nu\nu)}\{N_{\nu}\} + I_{\nu M}^{(\nu t)}\{N_{\nu}\} + I_{\nu A}^{(\nu t)}\{N_{\nu}\} + I_{\nu}^{(w)}\{N_{\nu}\}$$
$$(\nu = 0, 1, 2, \dots, 14), \qquad (3)$$

где V(x) — газодинамическая скорость, усредненная по поперечному сечению канала.

Слагаемые в правой части (3) последовательно учитывают *v*-*v*-обмен, *v*-*t*-обмен с молекулами и атомами водорода [23] и колебательную релаксацию молекул на стенках канала

$$I_{\nu}^{(w)}\{N_{\nu}\} = -N_{\nu}/\tau_{\nu} + \Psi_{\nu}/L.$$
(4)

Первое слагаемое в правой части (4) описывает потери колебательно-возбужденных молекул, связанные с их уходом из потока на стенки канала; τ_{ν} — соответствующее эффективное время жизни колебательновозбужденной молекулы в канале. Второе слагаемое в правой части (4) описывает увеличение концентрации колебательно-возбужденных молекул H₂ в потоке вследствие десорбции водорода со стенок канала; через Ψ_{ν} обозначена удвоенная плотность потока десорбции молекул со стенки. Концентрация $N_{\rm H}(x)$ атомов водорода в канале определялась из уравнения

$$\frac{d}{dx}(N_{\rm H}V) = -N_{\rm H}/\tau_{\rm H},\tag{5}$$

где $\tau_{\rm H}$ — время жизни в канале атомов водорода, связанное с их потерями на стенке.

В (3)–(5) $N_{\nu}(x)$ и $N_{\rm H}(x)$ представляют собой концентрации колебательно-возбужденных молекул H₂ и атомов H, усредненные по сечению канала: истинные распределения N_{ν} и $N_{\rm H}$ по поперечному сечению канала, вообще говоря, неоднородны, что связано с отбором частиц на стенки канала и соответственно с обеднением концентрации в пристеночных областях. Эффекты, связанные с обеднением концентраций, учитываются путем введения эффективных времен жизни колебательновозбужденных молекул τ_{ν} и атомов $\tau_{\rm H}$, которые определяются выражениями [6,24]

$$\tau_{\nu} = \frac{L^2}{\pi^2 D_{sd}} + \frac{L}{\nu_{\rm H_2}} \frac{2 - \gamma_{\nu}}{\gamma_{\nu}},$$

$$\tau_{\rm H} = \frac{L^2}{\pi^2 D_{12}} + \frac{L}{\nu_{\rm H}} \frac{2 - \gamma_{\rm H}}{\gamma_{\rm H}},$$
 (6), (7)

где D_{sd} и D_{12} — соответственно коэффициент самодиффузии молекул H₂ и коэффициент диффузии атомов H в молекулах H₂ [25,26], $v = \sqrt{8kT/\pi \cdot M}$.

Коэффициенты γ_{v} и γ_{H} определяют соответственно доли возбужденных молекул Н2, исчезающих на поверхности стенки канала от общего числа молекул или атомов, падающих на поверхность; γ_v и γ_H зависят от степени покрытия Θ поверхности адсорбированными атомами водорода. Если в (6) или (7) $\gamma \sim 1$, то первое слагаемое в правой части существенно превышает второе. В этом случае время жизни возбужденной молекулы или атома лимитируется диффузией частицы из канала на стенки и между стенками возникает характерный диффузионный профиль концентрации. В противоположном случае, когда $\gamma \ll 1$ (подробнее см. [6]), в (6) или (7) существенны лишь последние слагаемые. Это соответствует сравнительно быстрой диффузии, выравнивающей концентрации частиц по поперечному сечению канала. В последнем случае поток частиц из газа на поверхность каждой из стенок канала равен $\frac{1}{4}N\bar{v}\gamma$ и мал по сравнению с хаотическим током $\frac{1}{4}N\bar{v}$.

4. Остановимся на определении величин γ_{ν} , $\gamma_{\rm H}$, Ψ_{ν} и степени покрытия Θ . Величина γ_{ν} , представляющая собой вероятность адсорбции колебательно-возбужденной молекулы на поверхности, зависит от вероятности прилипания $w_{\nu}(E_{\rm kin})$ и от степени покрытия Θ поверхности адсорбированными атомами водорода [27–29]

$$\gamma_{\nu}(\Theta) = \langle w_{\nu}(E_{\rm kin}) \rangle_T (1 - \Theta)^2.$$
(8)

Через $\langle w_v(E_{\rm kin}) \rangle_T$ обозначена вероятность прилипания, усредненная по полумаксвелловской функции распределения молекул в хаотическом потоке при температуре

T газа. Поскольку представленная в [10] сетка значений $w_v(E_{\rm kin})$ недостаточна для вычисления $\langle w_v \rangle$, то мы везде приближенно полагали $\langle w_v(E_{\rm kin}) \rangle \cong w_v(kT)$. Значения $w_v(kT)$ в нужной области температур *T* определялись путем экстраполяции данных [10].

Вероятность $\gamma_{\rm H}$, определяющая долю атомов водорода, исчезающих на поверхности, в рассматриваемых здесь условиях записывается в виде

$$\gamma_{\rm H}(\Theta) = w_{\rm H}(1-\Theta) + \sigma_{ER}^{\rm (eff)} \sigma_{\rm H}\Theta. \tag{9}$$

Первое слагаемое в правой части (9) описывает прилипание к поверхности атомарного водорода и аналогично выражению (8); $w_{\rm H}$ — вероятность прилипания атомарного водорода к поверхности. Второе слагаемое в правой части (9) описывает вероятность образования на поверхности молекулы H₂ вследствие поверхностной рекомбинации по механизму Илей–Райдила (И–Р) падающего на поверхность атома H с адсорбированным атомом водорода [18]. Здесь $\sigma_{\rm H} \cong 1.5 \cdot 10^{15}$ см⁻² плотность сорбционных центров на поверхности грани Cu (111) [14], $\sigma_{ER}^{(\text{eff})}$ — эффективное сечение поверхностной рекомбинации по И–Р.

Вероятность $w_{\rm H}$ прилипания атомов водорода к поверхности меди полагалась равной единице. Это связано с низкой температурой газа и с весьма малым тепловым разбросом по энергии в потоке атомарного водорода, проникающего в металл; следствием этого является малая вероятность возврата атомов из металла в газ. Отметим, что близкие значения $w_{\rm H}$ были получены расчетным путем в [16] при комнатной температуре газа и поверхности (грань Cu (110)) при учете одного лишь фононного механизма потерь энергии атома водорода в металле.

Эффективное сечение поверхностей рекомбинации атома водорода по механизму И-Р с последующей десорбцией колебательно-возбужденной молекулы Н2 полагалось равным $\sigma_{ER}^{(\text{eff})} = 5 \text{ Å}^2$. Используемое значение сечения представляет собой результат обработки экспериментальных данных [14], выполненной в [18]. Укажем на то, что определенное таким образом из экспериментальных данных сечение $\sigma_{ER}^{(\mathrm{eff})}$ существенно превышает расчетное значение сечения рекомбинации по И-Р, полученное в [18]. Вполне очевидной причиной этого (она отмечается авторами в [19]) является весьма большая величина сечения захвата атома Н в приповерхностном слое металла. Вследствие этого рекомбинация по И-Р с участием захваченных, но еще не термализовавшихся на поверхности атомов водорода оказывается намного более эффективной, чем прямая рекомбинация по И-Р падающего на поверхность атома, сечение которой было рассчитано в [18].

При указанных значениях $w_{\rm H}$ и $\sigma_{ER}^{\rm (eff)}$, $\gamma_{\rm H} \sim 1$, так что первое слагаемое в правой части (7) при любых степенях покрытия Θ существенно превышает второе. Поэтому в расчетах полагалось $\tau_{\rm H} = \tau_d^{\rm (H)}$, где $\tau_d^{\rm (H)} = L^2 \pi^2 D_{12}$ —

время диффузии атомарного водорода из потока на стенки канала. В результате $\tau_{\rm H}$ практически не зависит от Θ и точных значений констант в правой части (9). В противоположность этому время τ_{ν} жизни в канале возбужденной молекулы H₂, вообще говоря, существенно зависит от Θ .

Степень покрытия Θ поверхности стенок канала адсорбированными атомами водорода определяется из уравнения

$$\left[2\sum_{\nu}N_{\nu}/\tau_{\nu}(\Theta)+N_{\rm H}/\tau_d^{(H)}\right]L=2\sum_{\nu}\Psi_{\nu}(\Theta). \quad (10)$$

Левая часть (10) равна количеству атомов водорода, адсорбирующихся в единицу времени на обеих стенках канала в расчете на единицу площади поверхности. Правая часть (10) дает количество атомов водорода, попадающих в поток вследствие десорбции молекул со стенок канала: величина Ψ_v представляет собой удвоенную плотность потока молекул, возбужденных на уровень v, десорбирующихся с каждой стенки канала.

В связи с записью выражений (4) и (10) отметим следующее. Вообще говоря, в принятом формализме десорбцию колебательно-возбужденных молекул со стенок следует учитывать не путем включения плотности потока Ψ_{ν} со стенок канала в виде отдельного слагаемого в правую часть (4) или (10), а путем соответствующего переопределения величин γ_v и τ_v . Отметим также, что введение эффективного времени жизни τ_v вообще возможно только в случае, если для данного v эмиссия колебательно-возбужденных молекул из потока газа на стенку превышает обратный поток десорбции. Учет всех этих факторов должен был бы существенно усложнить используемую схему расчета. В анализируемой здесь ситуации, однако, этих усложнений можно избежать по следующей причине. В проводимых ниже расчетах главную роль будет играть десорбция по И-Р [18]. Плотность потока десорбции со стенок колебательновозбужденных молекул Н2 описывается выражением

$$\Psi_{\nu}^{(ER)} = L \frac{N_{\rm H}}{\tau_d^{(H)}} \frac{\sigma_{ER}^{(\rm eff)} \sigma_{\rm H} \Theta}{\gamma_{\rm H}(\Theta)} f_{\nu}^{(ER)}.$$
 (11)

Здесь сомножитель $\sigma_{ER}^{(\text{eff})} \sigma_{\mathrm{H}} \Theta / \gamma_{\mathrm{H}}$ определяет долю атомов водорода, падающих на поверхность стенок канала и принимающих участие в поверхностной рекомбинации по механизму И–Р; $f_v^{(ER)}$ — нормированная на единицу $(\sum_{\nu} f_v^{(ER)} = 1)$ колебательная функция распределения молекул, десорбирующихся по механизму И–Р. Использованная в расчетах функция распределения $f_v^{(ER)}$ (см. ниже рис. 2, *b*) заимствована из [30]: $f_v^{(ER)}$ близка также к одному из расчетных вариантов [18] (см. рис. 10, *c*, в [18]). Весьма существенно, что колебательная функция распределения $f_v^{(ER)}$ отлична от нуля практически лишь для v = 1-3, в то время как вероятности прилипания w_v и соответственно величины $1/\tau_v$ в (4) и (10) отличны



Puc. 1. Распределение по длине канала концентраций атомарного и молекулярного водорода и степени покрытия: $I - N_{\rm H}$, $2 - N_{\rm H_2}$, $3 - \Theta$. Параметры исходного разряда: L = 0.3 cm, $N_{\rm H_2}^{(0)} = 3 \cdot 10^{16}$ cm⁻³, $N_{\rm H}^{(0)} = 1.8 \cdot 10^{14}$ cm⁻³, $N_{\rm Cs}^{(0)} = 10^{14}$ cm⁻³, $n_e = 3.26 \cdot 10^{13}$ cm⁻³, $N_{\rm H}^{(0)} = 3.8 \cdot 10^{12}$ cm⁻³, $T_e = 0.65$ eV, $\langle E_v \rangle = 0.335$ eV, $T_s = 300$ K. $j_s = 4.5$ A/cm², $j \cong 5$ A/cm², $U \cong 4.9$ V, $\varphi_1 = 8.65$ V, $\varphi_2 = 0.75$ V. Температура газа в разряде $T_0 = 0.06$ eV, в канале T = 0.03 eV.

от нуля лишь для сравнительно высоких колебательных уровней $v \ge 5$ [10]. В результате эффективные времена жизни τ_v , определяемые выражениями (6) и (8), будут использоваться в расчете только в тех случаях, когда соответствующие потоки десорбции $\Psi_v = 0$. Именно это обстоятельство позволяет использовать выражение (6) для τ_v . Учет десорбции по механизму Ленгмюра– Хиншельвуда (Л–Х) в том случае, когда этот механизм существен, потребует специального рассмотрения (см. раздел 6).

5. Обсудим теперь расчетное распределение по длине канала степени покрытия $\Theta(x)$. На рис. 1 представлены распределения по длине канала концентраций $N_{\rm H_2}(x)$ и $N_{\rm H}(x)$ молекулярного и атомарного водорода, определенные из уравнений (1) и (5), совместно с распределением $\Theta(x)$, рассчитанным путем решения уравнения (10), в котором $\Psi_{\nu} = \Psi_{\nu}^{(ER)}$. Начальные значения концентраций $N_{\rm H_2}(0)$ и $N_{\rm H}(0)$ на входе в канал соответствуют (с учетом скачка температуры *T* на входе в канал [6]) условиям, реализующимся в исходном низковольтном цезий-водородном разряде. Параметры разряда рассчитаны по методике [23]. На рис. 2, *а* и *b* показаны соответственно расчетные распределения по длине канала колебательной функции распределения молекул водорода в потоке $f_v(x) = N_v(x) / \sum_v N_v(x)$, рассчитанной путем решения системы уравнений (3), и колебательная функция распределения $f_v^{(ER)}$, принятая в расчете при описании десорбции по механизму И–Р ($f_v(x)$ отложена в относительных единицах $f_v(x)/f_v(0)$).

Проанализируем кривую $\Theta(x)$, представленную на рис. 1. Для этого прежде всего оценим роль отдельных слагаемых в левой части (10). Как показывают простые оценки, на начальном участке канала, где колебательная функция распределения $f_{v}(x)$ молекул в потоке на тех условиях, которые вносят основной вклад в адсорбцию, еще близка к исходной колебательной функции распределения $f_{\nu}(0)$ в разряде, в левой части (10) существенно лишь второе слагаемое, которое описывает адсорбцию атомарного водорода. Это приводит к степени покрытия Θ , не зависящей от $N_{\rm H}$ и равной $\Theta = 1/(1 + \sigma_{\rm H} \sigma_{ER}^{\rm (eff)}).$ В дальнейшем по мере увеличения заселенностей N_v уровней, вносящих вклад в адсорбцию молекулярного водорода, и по мере уменьшения концентрации N_H атомарного водорода в левой части (10) становится существенным также и первое слагаемое, описывающее адсорбцию колебательно-возбужденных молекул H₂. Это приводит к тому, что степень покрытия Θ увеличивается и приближается к единице. Формальное решение уравнения (10) при $x \to \infty$ и $N_{\rm H} \to 0$ дает $\Theta = 1$. Кривая $\Theta(x)$ на рис. 1 оборвана в точке x_0 , где десорбция по механизму И-Р сравнивается с десорбцией по механизму Л–Х.

6. Десорбция по механизму Л–Х становится заметной лишь при достаточно малой концентрации $N_{\rm H}$ и при $\Theta \cong 1$. При этом в соответствии с (8) $\gamma_{\nu} \ll 1$, так что в (6) существенно лишь последнее слагаемое. Как уже отмечалось, это соответствует тому, что истинная концентрация колебательно-возбужденных молекул выравнивается по поперечному сечению канала за счет быстрой диффузии и поток возбужденных молекул из газа на стенку канала становится равным $(1/4)N_{\nu}\bar{\nu}_{\rm H_2}\cdot\gamma_{\nu}$. В этом приближении вообще нет необходимости в использовании эффективных времен жизни τ_{ν} , а результирующий поток J_{ν} молекул на границе газ–стенка вычисляется как

$$J_{\nu} = \frac{1}{4} N_{\nu} \bar{\nu}_{\rm H_2} \cdot \gamma_{\nu}(\Theta) - \frac{1}{2} \Psi_{\nu}^{(LH)}, \qquad (12)$$

$$\frac{1}{2}\Psi_{\nu}^{(LH)} = \frac{1}{2}\delta_{LH}\Theta^2 \cdot f_{\nu}^{(LH)}$$
(13)

— плотность потока десорбции по Π –X молекул, возбужденных на уровень *v*, с одной из стенок канала.

Величина $(1/2)\delta_{LH}\Theta^2$ определяется в соответствии с [31] и представляет собой плотность полного поток молекул H₂, десорбирующихся со стенки. Здесь



Рис. 2. a — изменение колебательной функции распределения молекул H₂ по длине канала: номера колебательных уровней показаны у кривых; сплошные кривые — результат настоящей работы; штриховые — результаты [6], полученные при $\Theta = 0$; параметры разряда и течения в канале те же, что на рис. 1; b — колебательная функция распределения молекул H₂, десорбирующихся со стенок по механизму Илей–Райдила.

 $\delta_{LH}(T_s) = \nu \sigma_{\rm H}^2 \exp(-E/kT_s)$ — константа скорости десорбции, ν и E — соответственно эффективная частота колебаний адатома и энергия десорбции, T_s — температура стенки. Через $f_{\nu}^{(LH)}$ обозначена нормированная на единицу колебательная функция распределения молекул, десорбирующихся по механизму Л–Х. Критерием применимости выражения (12) является неравенство $\gamma_{\nu} \ll 2\pi^2 D_{sd}/L\bar{\nu}_{\rm H_2}$, которое при $x \ge x_0$ выполняется с большим запасом. Колебательная функция распределения $f_{\nu}^{(LH)}$ определяется из принципа детального равновесия

$$f_{\nu}^{(LH)} = \left[\langle w_{\nu}(E_{\rm kin}) \rangle_{T_s} \times \exp(-E_{\nu}/kT_s) \right] / \left[\sum_{\nu} \langle w_{\nu}(E_{\rm kin}) \rangle_{T_s} \exp(-E_{\nu}/kT_s) \right].$$
(14)

Температура поверхности полагалась равной $T_s = 300$ К. При вычислении константы скорости $\delta_{LH}(T_s)$ использовался измеренный десорбционный спектр для H₂/Cu (111) (см. рис. 7 в [31]). В итоге при $x \ge x_0$ для определения степени покрытия Θ вместо (10) получается следующее уравнение, выражающее

баланс атомов на каждой из стенок канала:

$$2\sum_{\nu} \frac{1}{4} N_{\nu} \bar{\nu}_{\mathrm{H}_{2}} \gamma_{\nu}(\Theta) + \frac{1}{2} \frac{N_{\mathrm{H}}L}{\tau_{d}^{(\mathrm{H})}} = \sum_{\nu} [\Psi_{\nu}^{(ER)}(\Theta) + \Psi_{\nu}^{(LH)}(\Theta)], \quad (15)$$

где $\Psi_{\nu}^{(ER)}$ по-прежнему описывается выражением (11), а $\Psi_{\nu}^{(LH)}$ определено в (13).

Величина Θ , получающаяся при $x \ge x_0$ из решения уравнения (15), весьма близка к единице. В результате при $x \ge x_0$ вероятность колебательной дезактивации молекул H₂ оказывается очень малой, так что здесь слагаемое $I_{\nu}^{(w)}\{N_{\nu}\}$ в (3) несущественно. Колебательная дезактивация молекул в этой области связан с ν -*t*-обменом. Теперь в отличие от (6) именно ν -*t*-обмен ограничивает длину *h* канала, оптимальную для колебательной накачки высоких уровней. Это позволяет получить существенно больший уровень колебательного возбуждения молекул для больших ν , чем в [6], как за счет уменьшения вероятностей $\gamma_{\nu}(\Theta)$ колебательной дезактивации молекул на стенках, так и за счет увеличения длины *h* канала.

Влияние на результаты расчета уменьшения величины $\gamma_{\nu}(\Theta)$ иллюстрируются рис. 2, *a*, где приведены две серии кривых: штриховые кривые соответствуют результатам [6], полученным при $\Theta = 0$; сплошные кривые представляют собой результаты настоящей работы.



Рис. 3. Колебательная функция распределения молекул H_2 в исходном разряде (1) и на выходе из канала (2, 2', 3): L = 0.3 cm; h = 3.5 (2, 2'); и 4.5 cm (3); сплошные кривые — результат настоящего расчета; штриховая — результат [6], полученный при $\Theta = 0$. Параметры разряда те же, что на рис. 1.



Рис. 4. Вклады различных колебательных уровней в эффективную константу скорости генерации ионов H⁻ за счет диссоциативного прилипания. Параметры разряда те же, что на рис. 1; h = 0 (1), 3.5 cm (2); L = 0.3 cm, $T'_e = 0.75$ eV.

Видно, что при одинаковой длине канала $h = 3.5 \,\mathrm{cm}$ колебательная функция распределения $f_{\nu}(h)$ на выходе из канала оказывается заметно обогащенной в области больших колебательных чисел v по сравнению с функцией распределения $f_v(h)$, рассчитанной в [6]. Это же иллюстрируется рис. 3, где представлены колебательные функции распределения $f_v(h)$ (кривые 2, 2' и 3) на выходе из канала для различных вариантов расчета. На рис. 3 кривая 2', рассчитанная в [6] при $\Theta = 0$ и h = 3.5 cm, соответствует примерно оптимальной длине канала при выбранных параметрах разряда и течения в канале. При этом функция распределения $f_v(h)$ максимально обогащена колебательно-высоковозбужденными молекулами. Из сравнения кривой 2' с кривыми 2 и 3 видно, как учет конечной степени покрытия Θ приводит к обогащению колебательного распределения в области больших v, а также к увеличению оптимальной длины канала.

7. Обсудим в заключение влияние деформации колебательной функции распределения $f_v(x)$ в канале на скорость генерации ионов Н⁻ вследствие диссоциативного прилипания электронов плазмы к колебательновозбужденным молекулам H₂ [32]. Как и в [6], будем предполагать, что поток колебательно-накачанного в канале водорода инжектируется в разрядную камеру, где имеются распределенные по Максвеллу тепловые электроны с температурой T'_e . Определим эффективную константу скорости диссоциативного прилипания

$$\langle K_{DA}(h, T'_e) \rangle = \sum_{\nu} f_{\nu}(h) K_{\nu}(T'_e), \qquad (16)$$

где $K_v(T'_e)$ — константа скорости генерации ионов Н⁻ за счет прилипания электронов к колебательновозбужденным на уровень *v* молекулам [33,34].

На рис. 4 представлены величины $f_v(h)K_v(T'_e)$, показывающие парциальный вклад различных колебательных уровней в полную константу скорости диссоциативного прилипания. Кривая 1 рассчитана при h = 0 с использованием колебательной функции распределения $f_v(0)$ в исходном разряде. Кривая 2 — результат настоящего расчета, в котором $f_v(h)$ — колебательная функци распределения на выходе из канала, определенная с учетом конечной степени покрытия $\Theta(x)$ стенок канала адсорбированными атомами водорода. Видно существенное увеличение величин $f_v(h) \cdot K_v(T'_e)$ вследствие деформации колебательного распределения в канале.

На рис. 5 приведены величины $\langle K_{DA} \rangle$ как функции T'_e для различных вариантов расчета. Кривая 1 рассчитана с использованием исходной колебательной функции



Рис. 5. Зависимость эффективной константы $\langle K_{DA}(h, T'_e) \rangle$ диссоциативного прилипания от температуры T'_e электронов. Параметры разряда те же, что на рис. 1; $I - \langle K_{DA}(0, T'_e) \rangle$; 2, 2' и $3 - \langle K_{DA}(h, T'_e) \rangle$; L = 0.3 сm; h = 3.5 (2, 2'); 4 и 4.5 сm (3); 2 и 3 — результаты настоящего расчета, 2' — результат [6], полученный при $\Theta = 0$.

распределения $f_v(0)$, образующихся в разряде. Кривая 2' рассчитана в [6] и соответствует условиям, когда колебательная функция распределения $f_v(h)$ сформировалась в канале оптимальной длины ($h = 3.5 \,\mathrm{cm}$) при $\Theta(x) = 0$. Кривые 2 и 3 — результаты настоящего расчета, выполненного с учетом конечной степени покрытия стенок канала адсорбированными атомами водорода. При этом кривая 2, так же как и в [6], рассчитана при h = 3.5 сm, а кривая 3 соответствует оптимальной длине канала h = 4 или 4.5 cm (результаты расчетов для этих двух длин практически совпадают). Видно, как учет конечной величины $\Theta(x)$ приводит к увеличению эффективной константы скорости диссоциативного прилипания $\langle K_{DA} \rangle$ (ср. кривые 2' и 2) и оптимальной длины канала, соответствующей максимальной величине $\langle K_{DA} \rangle$ (ср. кривые 2 и 3).

8. Таким образом, показано, что при расчете течения колебательно-возбужденного водорода в канале и при определении колебательной функции распределения молекул, образующихся в потоке, существенную роль играет учет степени покрытия стенок канала адсорбированными атомами водорода. Учет этого приводит к заметному уменьшению вероятностей колебательного девозбужения молекул H₂ на стенках канала и увеличению концентрации колебательно-возбужденных молекул в потоке.

Рассматриваемые эффекты, могут, в частности, представлять значительный интерес для двухкамерных источников отрицательных ионов водорода, в которых колебательное возбуждение молекул H_2 и генерация ионов $H^$ разделены в пространстве. В этом случае может быть достигнуто существенное увеличение скорости генерации ионов H^- в разрядной камере, если эта генерация осуществляется в процессе диссоциативного прилипания тепловых электронов к инъектируемым в камеру молекулам H_2 , колебательная функция распределения которых предварительно обогащена возбужденными молекулами за счет соответствующей организации течения водорода в канале.

Авторы благодарят М. Бакал и С.М. Школьника за полезное обсуждение.

Работа выполнена при поддержке гранта INTAS № 94-316.

Список литературы

- [1] Иванов А.А., Соболева Т.К. Неравновесная плазмохимия. М.: Атомиздат, 1978. 264 с.
- [2] Русанов В.Д., Фридман А.А. Физика химически активной плазмы. М.: Наука, 1984. 415 с.
- [3] *Hamilton G.W., Bacal M. //* IEEE Trans. Plasma Sci. 1991. Vol. 19. P. 1143–1151.
- [4] Бакит Ф.Г., Иванов В.Г. // ЖТФ. 1992. Т. 62. Вып. 2. С. 195–200.
- [5] Бакшт Ф.Г., Иванов В.Г. // Письма в ЖТФ. 1997. Т. 23. Вып. 1. С. 26–32.

- [6] Бакиш Ф.Г., Иванов В.Г. // ЖТФ. 1998. Т. 68. Вып. 10. С. 10–19.
- [7] Gorse C., Capitelli M., Bacal M. et al. // Chem. Phys. 1987.
 Vol. 117. P. 172–195.
- [8] Бакшт Ф.Г., Дюжев Г.А., Елизаров Л.И. и др. // Письма в ЖТФ. 1993. Т. 19. Вып. 22. С. 84–89.
- [9] Бакшт Ф.Г., Иванов В.Г., Никитин А.Г., Школьник С.М. // Письма в ЖТФ. 1994. Т. 20. Вып. 22. С. 84–89.
- [10] Cacciatore M., Billing G.D. // Surf. Sci. 1990. Vol. 232. N 1/2.
 P. 35–50.
- [11] Rettner C.T., Auerbach D.J., Michelsen H.A. // Phys. Rev. Lett. 1992. Vol. 68. N 8. P. 1164–1167.
- [12] Michelsen H.A., Auerbach D.J. // J. Chem. Phys. 1991. Vol. 94. N 11. P. 7502–7520.
- [13] Rettner C.T., Michelsen H.A., Auerbach D.J. // J. Chem. Phys. 1995. Vol. 102. N 11. P. 4625–4641.
- [14] Rettner C.T. // Phys. Rev. Lett. 1992. Vol. 69. N 2. P. 383-386.
- [15] Hall R.I., Cadez I., Landau M. et al. Etude du Role des Surfaces dans la Population et al Relaxation de H₂ Vibrationnellement Excite. Paris: Université Pierre et Marie Curie, 1995.
- [16] Bischler U, Sandl P, Bertel E. // Phys. Rev. Lett. 1993. Vol. 70. N 23. P. 3603–3606.
- [17] Jackson B., Persson M. // J. Chem. Phys. 1992. Vol. 96. N 3. P. 2378–2386.
- [18] Persson M., Jackson B. // J. Chem. Phys. 1995. Vol. 102. N 2.
 P. 1078–1093.
- [19] Jackson B., Persson M. // J. Chem. Phys. 1995. Vol. 103. N 14. P. 6257–6269.
- [20] Baksht F.G., Djuzhev G.A., Elizatov L.I. et al. // Plasma Sources Sc. Technol. 1994. Vol. 3. N 2. P. 88–98.
- [21] Бакшт Ф.Г., Дюжев Г.А., Елизаров Л.И. и др. // ЖТФ. 1992. Т. 62. Вып. 9. С. 148–152.
- [22] Бакшт Ф.Г., Иванов В.Г., Костин А.А. и др. // ЖТФ. 1995. Т. 65. Вып. 8. С. 186–190.
- [23] Бакшт Ф.Г., Елизаров Л.И., Иванов В.Г., Юрьев В.Г. // Физика плазмы. 1988. Т. 14. Вып. 1. С. 91–97.
- [24] Ионих Ю.З. // Опт. и спектр. 1981. Т. 51. Вып. 1. С. 76-83.
- [25] Физические величины / Под ред. И.С. Григорьева, Е.З. Мейлихова. М.: Атомиздат, 1991. 1230 с.
- [26] Blyth G. et al. // J. Chem. Soc. Faraday Trans. 1. 1987. Vol. 83.
 N 5. P. 2673–2683.
- [27] Pick M.A., Sonnenberg K. // J. Nuclear Materials. 1985. Vol. 131. P. 208–220.
- [28] Andrew P.L., Haasz A.A. // J. Appl. Phys. 1992. Vol. 72. N 7. P. 2749–2757.
- [29] Взаимодействие водорода с металлами / Под ред. А.П. Захарова. М.: Наука, 1987. 295 с.
- [30] Kratzer P., Brenig W. // Z. Phys. B. 1996. Vol. 99. N 4. P. 571–579.
- [31] Anger G., Winkler A., Rendulic K.D. // Surf. Sci. 1989. Vol. 220. N 1. P. 1–17.
- [32] Bacal M., Hamilton G.W. // Phys. Rev. Lett. 1979. Vol. 42. N 23. P. 1538–1540.
- [33] Wadehra J.M. // Phys. Rev. A. 1984. Vol. 29. N 1. P. 106-110.
- [34] Skinner D.A., Brunetau A.M., Berlemont P. et al. // Phys. Rev. E. 1993. Vol. 48. N 3. P. 2122–2132.