

КИНЕТИКА ГАЗОВОГО РАСПУХАНИЯ ПОРИСТЫХ МАТЕРИАЛОВ

Э. Я. Михлин (Москва)

Кинетика газового распухания, под которым понимается увеличение объема материала, связанное с выделением газообразной фазы из сильно пересыщенного твердого раствора газовых продуктов деления, в значительной мере определяется тем обстоятельством, что процессы образования зерен новой фазы — газовых пор и процессы увеличения их размеров (рост и объединение пор) — взаимосвязаны.

Функция распределения пор по размерам $f(r, \rho, t)$, характеризующая пористость, которая возникает при распаде пересыщенного твердого раствора газовых продуктов деления, вообще говоря, определяется из уравнения [1]

$$\frac{\partial f}{\partial t} + \frac{\partial}{\partial \rho} (f v_\rho) + \operatorname{div}(f \mathbf{u}) = \Psi(r, \rho, t) + I_+ \quad (v_\rho = \frac{\partial \rho}{\partial t}) \quad (1)$$

Здесь r — радиус поры; \mathbf{r} — радиус-вектор, задающий положение ее центра в момент t ; v_ρ — скорость роста радиуса поры; $\mathbf{u}(v, \rho)$ — скорость перемещения поры; $\Psi(r, \rho, t)$ — скорость рождения пор радиуса ρ в момент времени t в точке материала r . Член I_+ учитывает изменение функции распределения за счет объединения пор. Это уравнение совместно с уравнениями, определяющими v_ρ , \mathbf{u} , Ψ и I_+ , позволяет в принципе найти $f(r, \rho, t)$, а следовательно — и увеличение объема. Решение этой системы всегда можно искать численными методами. С другой стороны, в некоторых частных случаях задача упрощается настолько, что удается найти ее аналитическое решение.

Так, например, весьма важным и интересным частным случаем является распухание пористых материалов, под которыми будем понимать материалы, имеющие уже в исходном состоянии настолько значительную концентрацию пор, что выделение газовой фазы в основном осуществляется в эти уже существующие поры, а процессы образования новых пор не играют существенной роли. Если при этом процессы объединения пор также не происходят в значительных масштабах, то концентрацию пор можно принять неизменной. Кроме материалов, в которых наличие значительной и разветвленной пористости обусловлено технологией их изготовления, сюда можно отнести также и материалы, не имевшие пор в исходном состоянии, но ставшие пористыми на предшествующих стадиях распухания. В рассматриваемом случае в уравнении (1) будут отсутствовать плохо известные пока члены $\Psi(r, \rho, t)$, и I_+ . Это обстоятельство существенно упрощает определение $f(r, \rho, t)$. Если же пренебречь процессами перемещения пор, уравнение (1) принимает вид

$$\frac{\partial f}{\partial t} + \frac{\partial}{\partial \rho} (v_\rho f) = 0 \quad (2)$$

Полное число пор в рассматриваемом случае не меняется, а изменение функции распределения связано только с изменением их размеров, поэтому решение этого уравнения можно выразить через начальную функцию распределения $f_0(\rho^0)$ так:

$$f(\rho, t) = f_0(\rho^0) \frac{\partial \rho^0}{\partial \rho} \quad (3)$$

При этом радиус каждой из пор будет функцией времени и начального значения радиуса ρ^0 и, вообще говоря, связан с ними соотношением

$$\rho(t) = \rho^0 + \int_0^t v_\rho[\tau, \rho(\tau)] d\tau \quad (4)$$

В качестве исходного распределения f_0 можно, в частности, воспользоваться распределением пор, наблюдавшимся на одном из предшествующих этапов газового распухания. Кроме того, для определения $f(\rho, t)$ необходимо при помощи соотношения (4) установить связь между ρ , ρ^0 и t . Конкретный вид этой связи определяется механизмом, которым обусловлен рост пор, так как в зависимости от последнего величина v_ρ может быть функцией радиуса поры и времени или только времени. В случае, когда находящийся в порах газ можно считать идеальным, а рост пор осуществляется за счет широко принятого сейчас механизма диффузационного притока вакансий, скоррелированного с притоком атомов газа так, что давление в поре поддерживается на уровне давления сил поверхностного натяжения [2]

$$v_\rho = \frac{3DkT}{4\gamma} c(t) \quad (5)$$

и не зависит от радиуса поры [1]. Здесь D — коэффициент диффузии, а $c(t)$ — концентрация растворенных в материале атомов газа, γ — коэффициент поверхностного

натяжения материала, k — постоянная Больцмана, T — температура. При этом из уравнений (4) и (3) следует, что $d\rho = d\rho^\circ$, а $f(\rho, t) = f_0(\rho^\circ)$. Перейдем к безразмерным переменным x — «радиусу» и Φ — «времени»

$$x = \frac{\rho}{\rho_0}, \quad \Phi = \frac{3DkT}{4\gamma\rho_0} \int_0^t c(\tau) d\tau \quad (6)$$

Здесь ρ_0 — минимальное отличное от нуля значение радиуса, встречающееся в исходном распределении. Соотношение (4), связывающее начальное значение радиуса поры и его значение в момент t , можно записать так:

$$x = x^\circ + \Phi \quad (7)$$

При этом функция распределения, соответствующая «времени» Φ , следующим образом выражается через начальное распределение f_0 :

$$f(x, \Phi) = f_0(x - \Phi) \quad (8)$$

Для того чтобы выразить это решение через переменные ρ и t , необходимо определить $c(t)$, что позволило бы найти $\Phi(t)$. В случае, когда рождение атомов газа происходит с постоянной скоростью a , концентрация $c(t)$ будет решением уравнения

$$\frac{dc}{dt} = a - 4\pi Dc(t) N \langle \rho(t) \rangle, \quad N \langle \rho(t) \rangle = \int_0^\infty \rho f(\rho, t) d\rho \quad (9)$$

Здесь N — полное число пор в единице объема, а $\langle \rho(t) \rangle$ — среднее значение их радиуса. Вторым уравнением, связывающим переменные $c(t)$ и $\rho(t)$, будет уравнение (5). В нем под v_ρ можно понимать, в частности, и $d\langle \rho \rangle / dt$, так как в рассматриваемом случае такая зависимость v_ρ от t имеет место для пор любого радиуса, а следовательно, и для $\langle \rho \rangle$. При этом оно принимает вид

$$\frac{d\langle \rho \rangle}{dt} = \frac{3DkT}{4\gamma} c(t) \quad (10)$$

Исключая $c(t)$ при помощи (10) из уравнения (9), получаем нелинейное уравнение

$$\frac{d}{dt} \left(\frac{d\langle \rho \rangle}{dt} + \frac{\alpha}{2} \langle \rho \rangle^2 \right) = \beta, \quad \alpha = 4\pi DN, \quad \beta = \frac{3aDkT}{4\gamma}$$

Его интегрирование дает уравнение

$$\frac{d\langle \rho \rangle}{dt} + \frac{\alpha}{2} \langle \rho \rangle^2 = \beta t + G \quad \left(G = \frac{\beta}{\alpha} c_0 + \frac{\alpha}{2} \langle \rho \rangle^2 \right) \quad (11)$$

Здесь постоянная интегрирования G определялась при помощи условий

$$\langle \rho \rangle = \langle \rho^\circ \rangle, \quad \frac{d\langle \rho \rangle}{dt} = \frac{3DkT}{4\gamma} c_0 \text{ при } t = 0 \quad (12)$$

Нелинейное уравнение (11) при помощи замены

$$t = \left(\frac{2}{\alpha \beta} \right)^{1/3} x - \frac{G}{\beta}, \quad \langle \rho \rangle = \left(\frac{4\beta}{\alpha^2} \right)^{1/3} \frac{1}{y} \frac{dy}{dx}$$

можно свести к линейному уравнению вида $y'' - xy = 0$. Его решение выражается через функции Бесселя [3]. В результате получим

$$\langle \rho(t) \rangle = \left(\frac{3akT}{8\pi\gamma N} \right)^{1/2} (t^\circ + \tau + i)^{1/2} \frac{I_{2/3}(s) + \varepsilon I_{-2/3}(s)}{I_{-1/3}(s) + \varepsilon I_{1/3}(s)} \quad (13)$$

$$s = \left(\frac{2\pi a D^2 N k T}{3\gamma} \right)^{1/2} (t^\circ + \tau + t)^{3/2}, \quad \tau = c_0/a, \quad t^\circ = \frac{8\pi\gamma \langle \rho^\circ \rangle^2 N}{3akT}$$

Здесь τ и t° представляют собою средние значения времени, необходимые для создания исходных количеств атомов газа, находящихся в растворе и в порах соответственно; постоянная интегрирования

$$\varepsilon = - \frac{\sqrt{2G/\alpha} I_{2/3}(s_0) - \langle \rho^\circ \rangle I_{-1/3}(s_0)}{\sqrt{2G/\alpha} I_{-2/3}(s_0) - \langle \rho^\circ \rangle I_{1/3}(s_0)}$$

определяется при помощи первого из условий (12). Здесь s_0 — значение s при $t = 0$. Отсюда, кстати, можно видеть, что асимптотически (при больших s)

$$\langle \rho \rangle \sim (t^\circ + \tau + t)^{1/2}, \quad \Delta V \sim (t^\circ + \tau + t)^{3/2}$$

Определив $\langle \rho(t) \rangle$, можно найти и $\Phi(t)$, так как, в соответствии с соотношениями (6) и (10), $\Phi(t) = (\langle \rho(t) \rangle - \langle \rho^0 \rangle) / \rho_0$. Если известна $\Phi(t)$, соотношение (8) позволяет определить $f(\rho, t)$. Величину распухания можно, впрочем, найти, и не прибегая к отысканию $f(\rho; t)$, так как зависимость от времени полного объема пор выражается непосредственно через $\Phi(t)$ и первые моменты исходной функции распределения f_0

$$\Delta V = \frac{4\pi\rho_0^4}{3} \left\{ \int_1^\infty y^3 f_0(y) dy + 3\Phi(t) \int_1^\infty y^2 f_0(y) dy + 3\Phi^2(t) \times \right.$$

$$\left. \times \int_1^\infty y f_0(y) dy + \Phi^3(t) \int_1^\infty f_0(y) dy \right\}$$

Если учесть, что, начиная с определенного этапа распухания, материал можно считать пористым, то полученные результаты позволяют, в частности, экстраполировать экспериментальные данные, относящиеся к малым значениям выгорания, на область больших его значений.

Поступила 4 XII 1964

ЛИТЕРАТУРА

- А г р а н о в и ч В. М., М и х л и н Э. Я., С е м е н о в Л. П. Доклад № 338А на III Международн. конф. по мирному использ. атомной энергии. Женева, 1964.
- G r e e n w o o d G. W., F o r g e m a n A. J. E., R i m m e r D. E., J. Nucl. Mat., 1959, vol. 1, p. 305.
- Л е б е д е в Н. Н. Специальные функции. Физматгиз, 1963.

О ВЫВОДЕ ЭЛЕКТРОННЫХ ПУЧКОВ ИЗ ВАКУУМА В ГАЗ ЧЕРЕЗ ГАЗОДИНАМИЧЕСКОЕ ОКНО

A. M. Трохан

(*Новосибирск*)

Для вывода из вакуума в газ высокого давления электронных пучков малой мощности рассмотрена возможность использования капилляров, проплавляемых самим пучком в стенке из кварца.

Для вывода мощных пучков используются дифференциальные газодинамические окна, в которых насосная откачка заменена вымораживанием рабочего газа — углекислоты или паров воды. Рассмотрены две схемы таких устройств с вымораживанием внутри окна и вне его.

В тех случаях, когда требуемая мощность невелика и могут быть использованы очень тонкие пучки диаметром в несколько десятков микрон, вывод может быть осуществлен непосредственно через открытое отверстие соответствующего диаметра в стенке непрерывно откачиваемой вакуумной системы. Количество газа, натекающее в вакуумную систему через такое отверстие, зависит от размеров отверстия, величины давления и рода газа. Для воздуха, натекающего в вакуум из атмосферы при нормальных условиях через цилиндрический капилляр, натекание может быть определено следующим образом [1]:

$$I \approx 7600 \frac{d}{L} (1 + 7000d) \left[\frac{\text{л.м.м рт. ст.}}{\text{сек}} \right] \quad (1)$$

Здесь d [см] — диаметр капилляра, L [см] — его длина.

Для сохранения вакуума это натекание должно быть скомпенсировано непрерывной работой вакуумного насоса соответствующей мощности.

При выводе пучка через капилляр, чтобы получить хорошую его фокусировку и очень тонкую юстировку, следует использовать отверстие, проплавляемое в стенке самим пучком. Очень интересно применение для этой цели кварца. В проведенных опытах пучок 30 кэв электронов диаметром 0.8 мм при плотности тока порядка 1 а/см² направлялся на кварцевые пластинки толщиной 16 мм. Довольно быстро (15—20 сек) пучок проплавлял пластинку, образуя коническое отверстие с полууглом при вершине порядка 2°, переходящее в капилляр примерно постоянного диаметра, равного 40—50 мк. При выходе из капилляра в газ пучок имеет вид, представленный на фиг. 1. У выхода пучка из пластинки имеет место довольно яркий факелобразный ореол, образуемый медленными электронами. Размеры ореола уменьшаются с ростом плотности газа. При давлениях воздуха, больших 100 мм рт. ст., при комнатной температуре ореол исчезает полностью. Граница ореола резко выражена. Это свидетельству-