

**О РАСЧЕТЕ СКОРОСТИ ПЕРЕНОСА ВЕЩЕСТВА  
В ЛАМИНАРНОМ ПОТОКЕ ЖИДКОСТИ ПРИ ГЕТЕРОГЕННЫХ  
ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЯХ СО СМЕШАННОЙ КИНЕТИКОЙ**

*A. M. Супоницкий*

*(Москва)*

Рассматривается задача расчета скорости переноса вещества в ламинарном потоке жидкости при гетерогенных химических реакциях со смешанной кинетикой. В § 1 приводится постановка задачи и дается обзор некоторых предшествующих работ. В § 2 дается частное точное решение задачи для случая независимости нормальной компоненты скорости от координаты вдоль тела. В § 3 и 4 изучается конвективная диффузия в пограничном слое тела; для решения применяется метод разложения в ряд по параметру; в § 3 показано, что при применении метода интегральных соотношений пограничного слоя конечной толщины нахождение любого  $k$ -го члена в разложении приводится к вычислению квадратуры; в § 4 члены ряда определяются последовательно из решения системы интегральных уравнений. В качестве примера в § 3 и 4 рассмотрена задача о химических реакциях  $n$ -го порядка на пластине и приведено сравнение при  $n = 1$  с точным решением В. Г. Левича и Н. Н. Меймана.

Автор выражает глубокую благодарность Г. И. Баренблатту за предложенную задачу и ценные советы.

**§ 1.** Пусть поток вязкой жидкости, содержащий некоторое вещество, обтекает тело с химически активной поверхностью; на поверхности происходит химическая реакция; рассмотрим задачу определения скорости происходящей химической реакции.

Будем предполагать, что наличие в потоке инородного вещества не оказывает влияния на гидродинамику потока. Введем связанную с телом ортогональную систему координат  $x_1, y_1$ , причем линия  $y_1 = 0$  совпадает с контуром поверхности обтекаемого тела. Составляющие скорости  $u_1(x_1, y_1), v_1(x_1, y_1)$  определяются из решения соответствующей задачи гидродинамики вязкой жидкости и считаются известными величинами.

Вблизи реагирующей поверхности происходит резкое изменение концентрации вещества, иначе говоря, возникает диффузионный пограничный слой. Отношение толщины вязкого пограничного слоя к толщине диффузионного зависит от величины диффузионного числа Прандтля  $\sigma = v / D$ , где  $v$  — коэффициент кинематической вязкости,  $D$  — коэффициент диффузии. Для диффузии молекул в водных растворах число Прандтля велико ( $10^3 — 10^4$ ) и диффузионный слой значительно тоньше вязкого. Следовательно, для  $u_1(x_1, y_1)$  и  $v(x_1, y_1)$  можно принять их значения вблизи поверхности (линейная аппроксимация)

$$u_1(x_1, y_1) = \frac{\tau(x_1) y_1}{\mu}, \quad v_1(x_1, y_1) = -\frac{\tau'(x_1) y_1^2}{2\mu} \quad (1.1)$$

Здесь  $\tau(x_1)$  — напряжение трения на поверхности,  $\mu$  — коэффициент вязкости.

Для ламинарного плоского потока капельной жидкости с постоянными физическими свойствами уравнение концентрации вещества  $c_1(x_1, y_1)$  в пограничном диффузионном слое обтекаемого тела имеет вид

$$u_1 \frac{\partial c_1}{\partial x_1} + v_1 \frac{\partial c_1}{\partial y_1} = D \frac{\partial^2 c_1}{\partial y_1^2} \quad (1.2)$$

В (1.2), ввиду малой толщины диффузионного пограничного слоя, пренебрегаем молекулярным переносом в направлении вдоль поверхности тела по сравнению с поперечным переносом.

Концентрация вещества вдали от тела  $c_0$ , постоянна, т. е.

$$c_1(x_1, y_1) = c_0 \quad \text{при } y_1 = \infty \quad (1.3)$$

$$c_1(x_1, y_1) = c_0 \quad \text{при } x_1 = 0 \quad (1.4)$$

Условие баланса вещества на поверхности дает

$$D \frac{\partial c_1(x_1, y_1)}{\partial y_1} = k c_1^n(x_1, y_1) \quad \text{при } y_1 = 0 \quad (1.5)$$

Здесь  $k$  — константа скорости химической реакции,  $n$  — положительная величина, равная порядку реакции.

Уравнение (1.2) и граничные условия (1.3), (1.4), (1.5) описывают диффузию вещества в течениях типа пограничного слоя при значениях числа Рейнольдса  $R = U l / v \gg 1$ , где  $U$  — скорость набегающего потока,  $l$  — характерный размер тела; в случае медленных течений (число  $R < 1$ ) не учитывается условие (1.4).

В приведенной выше постановке В. Г. Левич решил задачу о химических реакциях  $n$ -го порядка на бесконечном вращающемся диске [1]. В 1951 г. В. Г. Левич и Н. Н. Мейман решили задачу о химических реакциях первого порядка ( $n = 1$ ) в пограничном слое плоской пластины [1]. Шамбрэ и Акривос, не будучи знакомы с работой В. Г. Левича и Н. Н. Меймана, вновь рассмотрели задачу о пластине и получили часть их результатов [2]. Акривосом и Шамбрэ [3] и Рознером [4] были предложены численные и приближенные аналитические методы для расчета реакций  $n$ -го порядка. В монографии В. Г. Левича [1] показано, что в некоторых осесимметричных задачах математическая постановка задачи совпадает с (1.2), (1.3), (1.5).

**§ 2.** Задача о химических реакциях в потоке вязкой жидкости имеет класс точных решений (решение В. Г. Левича о диффузии к вращающемуся диску принадлежит к этому классу).

Если  $v_1(x_1, y_1) = v_1(y_1)$ , то соотношения (1.2), (1.3), (1.5) удовлетворяются функцией

$$c_1(y_1) = A \int_0^{y_1} \left( \exp \frac{1}{D} \int_0^{\eta} v_1(\xi) d\xi \right) d\eta + B \quad (2.1)$$

Постоянные  $A$  и  $B$  определяются из уравнений

$$c_0 = A \chi^{-1} + B, \quad D c_0 \chi - D B \chi = k B^n$$

где

$$\chi^{-1} = \int_0^{\infty} \left( \exp \frac{1}{D} \int_0^{\eta} v(\xi) d\xi \right) d\eta \quad (2.2)$$

Если в соответствии с (1.1) положить  $v_1(y_1) = -C y_1^2$ , то

$$\chi^{-1} = \Gamma(4/3) 3^{1/3} D^{1/3} C^{-1/3}$$

Приведем в качестве примера выражение для потока вещества  $j$  для части поверхности, находящейся в окрестности передней критической точки сферы радиуса  $a$ , обтекаемой медленным потоком вязкой жидкости, при реакции первого порядка. Уравнение диффузии имеет вид

$$\frac{v_\theta}{r} \frac{\partial c}{\partial \theta} + v_r \frac{\partial c}{\partial r} = D \frac{\partial^2 c}{\partial r^2} \quad (2.3)$$

Здесь  $r$ ,  $\theta$  — сферические координаты,  $v_r$  и  $v_\theta$  — составляющие скорости по направлениям  $r$  и  $\theta$ . Полагая, что  $r = a + y_1$  и пренебрегая в полученном Стоксом выражении для  $v_r$  величинами третьего порядка малости относительно  $\theta$  и  $y_1/a$ , получим

$$v_r = -3Uy_1^2/2a^2$$

В этом случае  $C = 3U/2a^2$  и, следовательно, имеем

$$j = D \frac{\partial c_1}{\partial y_1} \Big|_{y_1=0} = k c_0 (1 + 2^{1/3} \Gamma(4/3) Q P^{-1/3})^{-1} \quad \left( P = \frac{Ua}{D}, \quad Q = \frac{ka}{D} \right) \quad (2.4)$$

**§ 3.** Введем безразмерные величины

$$\begin{aligned} x &= \frac{x_1}{l}, & y &= \frac{y_1 R^{1/2} \sigma^{1/3}}{l}, & u &= \frac{u_1}{U}, & v &= \frac{v_1 R^{1/2}}{U}, & c &= \frac{c_1 - c_0}{c_0} \\ z(x) &= \frac{\tau(x_1) l}{\mu U R^{1/2} \sigma^{1/3}}, & \bar{\varphi} &= \left( \frac{\tau(x_1)}{2\mu} \right)^{1/2} \frac{y_1 (R^{1/2} \sigma^{1/3})^{1/2}}{l^{1/2} U^{1/2}}, & \lambda &= \frac{k c_0^{n-1} l}{D R^{1/2} \sigma^{1/3}} \end{aligned} \quad (3.1)$$

Тогда уравнение (1.2) и граничные условия (1.3) — (1.5) при учете (1.1) в новых переменных  $c, x, \varphi$  принимают вид

$$\begin{aligned} \frac{\sigma^{1/3} \varphi}{(z(x)/8)^{1/2}} \frac{\partial c}{\partial x} &= \frac{\partial^2 c}{\partial \varphi^2}, \quad \frac{\partial c}{\partial \varphi} = \lambda \frac{2^{1/2}}{z^{1/2}(x)} (1 + c)^n \quad \text{при } \varphi = 0 \\ c(x, \varphi) &= 0 \quad \text{при } \varphi = \infty, \quad c(x, \varphi) = 0 \quad \text{при } x = 0 \end{aligned} \quad (3.2)$$

Будем искать решение уравнения (3.2) в виде

$$c(x, \varphi) = c_0(x, \varphi) + \lambda c_1(x, \varphi) + \lambda^2 c_2(x, \varphi) + \lambda^3 c_3(x, \varphi) + \dots \quad (3.4)$$

Из (3.2), (3.3) получим

$$\frac{\sigma^{1/3} \varphi}{(z(x)/8)^{1/2}} \frac{\partial c_k}{\partial x} = \frac{\partial^2 c_k}{\partial \varphi^2} \quad (k = 0, 1, 2, \dots) \quad (3.5)$$

$$\begin{aligned} c_k(x, \varphi) &= 0 \quad \text{при } \varphi = \infty, & c_k(x, \varphi) &= 0 \quad \text{при } x = 0 \\ \frac{\partial c_0}{\partial \varphi} &= 0 \quad \text{при } \varphi = 0, & \frac{\partial c_1}{\partial \varphi} &= \frac{2^{1/2}}{z^{1/2}(x)} (1 + c_0)^n \quad \text{при } \varphi = 0 \\ \frac{\partial c_2}{\partial \varphi} &= \frac{2^{1/2}}{z^{1/2}(x)} (1 + c_0)^{n-1} c_1 \quad \text{при } \varphi = 0 \\ \frac{\partial c_3}{\partial \varphi} &= \frac{2^{1/2}}{z^{1/2}(x)} \left[ n(1 + c_0)^{n-1} c_2 + \frac{n(n-1)}{2} (1 + c_0)^{n-2} c_1^2 \right] \quad \text{при } \varphi = 0 \\ &\dots \dots \dots \dots \dots \dots \dots \end{aligned}$$

Введем новую переменную

$$t = \sigma^{-1/3} 8^{-1/2} \int_0^x z(\xi) d\xi$$

Тогда получим

$$\varphi \frac{\partial c_k}{\partial t} = \frac{\partial^2 c_k}{\partial \varphi^2}, \quad \frac{\partial c_k}{\partial \varphi} = q_k(t) \quad \text{при } \varphi = 0 \quad (3.6)$$

$$c_k(t, \varphi) = 0 \quad \text{при } \varphi = \infty \quad c_k(t, \varphi) = 0 \quad \text{при } t = 0 \quad (c_0(t, \varphi) \equiv 0)$$

где  $q_k(t)$  — известная функция.

Задача (3.6) имеет простой физический смысл: определить концентрацию вещества в квазитовском течении около пластины при задании на ее поверхности потока вещества. Полагая

$$c_k(t, \varphi) = A + B\varphi + C\varphi^2 + D\varphi^3 + E\varphi^4$$

и удовлетворяя условиям

$$\frac{\partial c_k}{\partial \varphi}(t, \varphi) = q_k(t), \quad \frac{\partial^2 c_k}{\partial \varphi^2}(t, \varphi) = 0 \quad \text{при } \varphi = 0$$

$$c_k(t, \varphi) = 0, \quad \frac{\partial c_k}{\partial \varphi}(t, \varphi) = 0, \quad \frac{\partial^2 c_k}{\partial \varphi^2}(t, \varphi) = 0 \quad \text{при } \varphi = \delta(t)$$

из интегрального соотношения баланса вещества в диффузионном пограничном слое конечной толщины  $\delta(t)$  найдем решение (3.6) в виде

$$c_k(t, \varphi) = -\frac{q_k(t)\delta(t)}{2} + q_k(t)\varphi - \frac{q_k(t)\varphi^3}{\delta^2(t)} + \frac{q_k(t)\varphi^4}{2\delta^3(t)}$$

$$\delta(t) = \left[ 30 q_k^{-1}(t) \int_0^t q_k(\xi) d\xi \right]^{1/3} \quad (c_k(t, 0) = -q_k^2(t) 2^{-1} 30^{1/3} \left( \int_0^t q_k(\xi) d\xi \right)^{1/3})$$

Для ламинарного пограничного слоя пластины

$$z^{1/2}(x) = \alpha^{1/2} 2^{-1} \sigma^{-1/4} x^{-1/4}$$

В этом случае поток вещества на пластине выражается рядом

$$j(x_1, 0) = kc_0^n \left\{ 1 - \frac{15^{1/3} n \lambda x_1^{1/2}}{\alpha^{1/3} l^{1/2}} + \left[ 150^{1/3} n^2 + \frac{15^{2/3}}{2} n(n-1) \right] \frac{\lambda^2 x_1}{\alpha^{2/3} l} \right\} + \dots \quad (3.7)$$

При  $n = 1$  имеем

$$j(x_1, 0) = kc_0 (1 - 0.686 \gamma + 0.411 \gamma^2 + \dots)$$

$$\gamma = \frac{3^{1/3} \Gamma(1/3) k x_1^{1/2}}{\beta^{2/3} \Gamma(2/3)}, \quad \beta = \frac{D \alpha^{1/2} U^{3/4}}{2^{1/2} \nu^{1/4}} \quad (3.8)$$

Для сравнения приведем полученное В. Г. Левичем и Н. Н. Мейманом ([1], формула (17.13)) точное решение задачи для пластины при  $n = 1$

$$j(x_1, 0) = kc_0 \left( 1 - \frac{\Gamma(4/3)}{\Gamma(2/3)} \gamma + \frac{\Gamma(6/3)}{2\Gamma(2/3)} \gamma^2 - \dots \right) \quad (3.9)$$

или приближенно

$$j = kc_0 (1 - 0.660 \gamma + 0.369 \gamma^2 + \dots) \quad (3.10)$$

§ 4. Лайтхилл [5] определил величину потока тепла  $q(x_1)$  в плоском ламинарном пограничном слое около поверхности при произвольном задании температуры поверхности  $T(x_1)$  и принятии допущения (1.1)

$$q(x_1) = \int_0^{x_1} f(x_1, \xi) dT(\xi) \quad (4.1)$$

где  $f(x_1, \xi)$  известная функция. Если искать решение (1.1) — (1.5) в виде

$$c(x_1, y_1) = c_0(x_1, y_1) + \lambda c_1(x_1, y_1) + \lambda^2 c_2(x_1, y_1) + \dots$$

то, очевидно, задача приведется к решению последовательно интегральных уравнений, аналогичных (4.1) относительно распределения концентрации на поверхности. В случае пластины уравнения легко решаются, если положить  $c_k(x_1) = Ax_1^m$ ;  $A$  и  $m$  — константы.

Расчеты дают для потока вещества на пластине

$$j = kc_0^n \left\{ 1 - \frac{\Gamma(4/3) n c_0^{n-1}}{\Gamma(2/3)} \gamma + \left[ \frac{\Gamma(6/3) n^2}{2\Gamma(2/3)} + \frac{\Gamma^2(4/3)(n-1)n}{2\Gamma^2(2/3)} \right] c_0^{2(n-1)} \gamma^2 + \dots \right\} \quad (4.2)$$

При  $n = 1$  (4.2) совпадает с (3.9).

Поступила  
16 VI 1960

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Левич В. Г. Физико-химическая гидродинамика. Физматгиз, М., 1959.
2. Chamber P. L., Agrivoss A. On chemical reactions in laminar boundary layer flows. J. Appl. Phys., 1956, vol. 27, № 11.
3. Agrivoss A., Chamber P. L. Laminar boundary layer flows with surface reactions. Industr. and Engng Chem., 1957, vol. 49, № 6.
4. Rosner D. E. Chemically frozen boundary layers with catalytic surface reaction. J. Aero/Space Sci., 1959, vol. 26, № 5.
5. Lighthill M. J. Contributions to the theory of heat transfer through a laminar boundary layer. Proc. Roy. Soc., 1950, vol. 202, S. A., № 1070.