

## ИССЛЕДОВАНИЕ ДИНАМИКИ АДсорбЦИИ СМЕСЕЙ В ДВИЖУЩЕМСЯ СЛОЕ АДсорбЕНТА

С.В. Исраилов, С.С. Юшаев\*

Чеченский государственный педагогический институт, г. Грозный

Комплексный научно-исследовательский институт Российской Академии Наук, г. Грозный

В статье изучается установившийся процесс адсорбции смесей в движущемся слое адсорбента.

В последнее время непрерывные процессы адсорбции все чаще используются для разделения и очистки газовых смесей, поэтому представляет значительный интерес разработка методов расчетов этих процессов.

Статья посвящена рассмотрению установившегося процесса, при котором концентрации веществ не меняется с течением времени. Сверху адсорбционной колонки высотой  $H$  подается чистый адсорбент ( $a_i=0$ ) со скоростью  $\omega$ , а снизу колонки со скоростью  $V$  поступает паровоздушная смесь, содержащая  $n$  компонентов с концентрацией  $C_{io}$ . Пренебрегая в первом приближении влиянием выделяющегося тепла, будем считать, что скорость адсорбции пропорциональна, разности между локальной концентрационной компоненты и концентрацией  $C_{ip} = \varphi_i(a_1, a_2, \dots, a_n)$ , находящиеся в равновесии с величиной адсорбции  $a_i$ . Тогда уравнения материального баланса для твердой и газовой фаз  $i$ -й компоненты и граничные условия можно записать в следующем виде [1]:

$$\begin{cases} D_{\text{эфф}} = \frac{d^2 C_i}{dx^2} = V \frac{dC_i}{dx} + \beta_i [C_i - \psi_i(a_1, a_2, \dots, a_n)] \\ \omega \frac{da_i}{dx} = \beta_i [C_i - \psi_i(a_1, a_2, \dots, a_n)] \end{cases} \quad (1)$$

$$VC_{io} = VC_{io}(0)D_{\text{эфф}} \frac{dC_i}{dx}, x=0,$$

$$a_i = 0, D_{\text{эфф}} \frac{dC_i(H)}{dx} = 0, x=H, i = \overline{1, n} \quad (2)$$

Если ввести безразмерные параметры и переменные

$$\begin{aligned} y_i &= \frac{C_i}{C_{io}}, Z_i = \frac{a_i}{a_{io}}, \Omega = \frac{v^2}{\beta_i D_{\text{эфф}}}, \psi_i = \frac{a_{io} \omega}{C_{io}}, \\ \varphi_i(z_1, z_2, \dots, z_n) &= \frac{\varphi(a_1, a_2, \dots, a_n)}{C_{io}}, \xi = \frac{x \beta_i}{V}, L = \frac{H \beta_i}{V}, \\ \phi_i &= \frac{\beta_1}{\beta_i}, \end{aligned} \quad (3)$$

то выражения (1) и (2) принимают вид:

\* saidemi@mail.ru

$$\begin{cases} \frac{d^2 y}{d\xi^2} = \Omega \left\{ \frac{dy_i}{d\xi} + \frac{1}{\phi_i} [y_i - \varphi(z_1, z_2, \dots, z_n)] \right\} \\ \frac{dz_i}{d\xi} = \frac{1}{\phi_i \psi_i} [\varphi_i(z_1, z_2, \dots, z_n) - y_i] \end{cases} \quad (4)$$

$$\begin{cases} y_i(0) = 1 + \frac{1}{\Omega} z_i(0), \xi = 0, \\ z(L) = 0, \frac{1}{\Omega} \frac{dy_i(L)}{d\xi} = 0, \xi = L \end{cases} \quad (5)$$

Для случая малых концентраций изотерму адсорбции можно аппроксимировать уравнением Генри [2]:  $\varphi_i(z_1, z_2, \dots, z_n) = z_n, i = \overline{1, n}$ , и система дифференциальных уравнений (4) переписывается следующим образом:

$$\begin{cases} y'' = \Omega \left\{ y_i + \frac{1}{\phi_i} (y_i - z_i) \right\}, y'_i = \frac{dy_i}{d\xi}, \\ Z' = \frac{1}{\phi_i \psi_i} [z_i - y_i], z'_i = \frac{dz_i}{d\xi}. \end{cases} \quad (6)$$

Из (6) нетрудно получить уравнение

$$y' = \Omega y'_i - \Omega z'_i \quad (7)$$

Отсюда в силу условий (5) имеем

$$y'_i(\xi) = \Omega y'_i(\xi) - \Omega \psi_i z(\xi) - y_i(L), \quad (8)$$

поэтому

$$z_i(\xi) = \frac{-y'_i(\xi) + \Omega \psi_i z(\xi) - \Omega y_i(L)}{\Omega \psi_i}. \quad (9)$$

Тогда уравнением (8) преобразуется к уравнению 2-го порядка

$$y'' = \left[ \Omega + \frac{1}{\psi_i \phi_i} \right] y' + \left[ 1 - \frac{1}{\psi_i} \right] \frac{\Omega}{\phi_i \psi_i} - y(L) \quad (10)$$

и его общим решением будет

$$y_i = e^{\alpha_{i2}\xi} + \tilde{C}_{i2} \frac{e^{\alpha_{i1}\xi}}{\alpha_{i1} - \alpha_{i2}} \tilde{C}_{i1} + \frac{\Omega y_i(L)}{\alpha_{i1} \alpha_{i2} \phi_i \psi_i} \quad (11)$$

где  $\tilde{C}_{i1}, \tilde{C}_{i2}$  - произвольные постоянные,  $\alpha_{i1}, \alpha_{i2}$  - корни уравнения

$$K^2 - \left( \Omega + \frac{1}{\psi_i \phi_i} \right) K - \left( 1 - \frac{1}{\psi_i} \right) = 0, i = \overline{1, n}. \quad (12)$$

Используя выражение (11) находим

$$y'_i = \frac{\alpha_{i1}}{\alpha_{i1} - \alpha_{i2}} e^{\alpha_{i1}\xi} \tilde{C}_{i1} + \alpha_{i2} e^{\alpha_{i2}\xi} \tilde{C}_{i2}, i = \overline{1, n} \quad (13)$$

$$\begin{aligned} z_i(\xi) = & \left[ \frac{1}{\psi(\alpha_{i1} - \alpha_{i2})} - \frac{\alpha_{i1}}{\Omega \psi_i (\alpha_{i1} - \alpha_{i2})} \right] e^{\alpha_{i1}\xi} \tilde{C}_{i1} + \left[ \frac{1}{\psi_i} - \frac{\alpha_{i2}}{\Omega \psi_i} \right] + e^{\alpha_{i2}\xi} + \\ & + \left[ \frac{\Omega}{\alpha_{i1} \alpha_{i2} \phi_i \psi_i^2} - \frac{1}{\psi_i} \right] y_i(L), i = \overline{1, n}. \end{aligned} \quad (14)$$

Чтобы легче было обращаться с формулами (11), (12), (13), (14), введем обозначения

$$\begin{aligned}
A_{i1}(\xi) &= \frac{e^{\alpha_{i1}\xi}}{\alpha_{i1} - \alpha_{i2}}, A_{i2}(\xi) = \frac{e^{\alpha_{i2}\xi}}{1}, A_{i3} = \frac{\Omega}{\alpha_{i1}\alpha_{i2}\phi_i\psi_i}, \\
B_{i1}(\xi) &= \frac{e^{\alpha_{i1}\xi}}{\alpha_{i1} - \alpha_{i2}}, B_{i2}(\xi) = \alpha_{i2}e^{\alpha_{i2}\xi}, M_{i1}(\xi) = \frac{(\Omega - \alpha_{i1})e^{\alpha_{i1}\xi}}{\Omega\psi_i(\alpha_{i1} - \alpha_{i2})}, \\
M_{i2}(\xi) &= \frac{(\Omega - \alpha_{i1})e^{\alpha_{i1}\xi}}{\Omega\psi_i}, M_{i3}(\xi) = \frac{\Omega - \alpha_{i1}\alpha_{i2}\phi_i\psi_i}{\alpha_{i1}\alpha_{i2}\phi_i\psi_i^2}
\end{aligned} \tag{15}$$

и запишем их как систему

$$\begin{cases}
y_i(\xi) = A(\xi)\tilde{C}_{i1} + A_{i3}(\xi)y_i(L), \\
y_i'(\xi) = B_{i1}\tilde{C}_{i1} + B_{i2}(\xi)\tilde{C}_{i2}, \\
z_i(\xi) = M_{i1}(\xi)\tilde{C}_{i1} + M_{i2}(\xi)\tilde{C}_{i2} + M_{i3}(\xi)y_i(L).
\end{cases} \tag{16}$$

Из первого равенства в (16) при  $\xi = L$  имеем

$$y_i(L) = \frac{A_{i1}(L)\tilde{C}_{i1} + A_{i2}(L)\tilde{C}_{i2}}{1 - A_{i3}(L)} \tag{17}$$

и, следовательно, система (16) принимает вид:

$$\begin{cases}
y_i(\xi) = \tilde{A}_{i1}(\xi)\tilde{C}_{i1} + \tilde{A}_{i2}(\xi)\tilde{C}_{i2}, \\
y_i'(\xi) = \tilde{B}_{i1}(\xi)\tilde{C}_{i1} + \tilde{B}_{i2}(\xi)\tilde{C}_{i2}, \\
z_i(\xi) = \tilde{M}_{i1}(\xi)\tilde{C}_{i1} + \tilde{M}_{i2}(\xi)\tilde{C}_{i2}, i = \overline{1, n},
\end{cases} \tag{18}$$

где

$$\begin{cases}
\tilde{A}_{i1}(\xi) = \tilde{A}_{i1}(\xi) + \frac{A_{i1}(L)A_{i3}}{1 - A_{i3}}, \tilde{A}_{i2}(\xi) = \tilde{A}_{i2}(\xi) + \frac{A_{i2}(L)A_{i3}}{1 - A_{i3}}, \\
\tilde{B}_{i1}(\xi) = B_{i1}(\xi), \tilde{B}_{i2}(\xi) = B_{i2}(\xi), i = \overline{1, n}, \\
\tilde{M}_{i1}(\xi) = M_{i1}(\xi) + \frac{A_{i1}(L)A_{i3}}{1 - A_{i3}}, \tilde{M}_{i2}(\xi) = M_{i2}(\xi) + \frac{A_{i2}(L)A_{i3}}{1 - A_{i3}}.
\end{cases} \tag{19}$$

Произвольные постоянные  $\tilde{C}_{i1}, \tilde{C}_{i2}$  в системе (18) подберем так, чтобы выполнялись граничные условия (3).

Тогда получим окончательные выражения:

$$\begin{cases}
y_i(\xi) = \frac{\tilde{A}_{i1}(\xi)\tilde{M}_{i2}(L) - \tilde{A}_{i2}(\xi)\tilde{M}_{i1}(\xi)}{A_{i1}^*(0)\tilde{M}_{i1}(L) - A_{i2}^*\tilde{M}_{i1}(L)}, \\
z_i(\xi) = \frac{\tilde{M}_{i1}(\xi)\tilde{M}_{i2}(L) - \tilde{M}_{i2}(\xi)\tilde{M}_{i1}(L)}{A_{i1}^*(0)\tilde{M}_{i2}(L) - A_{i2}^*(0)\tilde{M}_{i1}(L)}
\end{cases} \tag{20}$$

С учетом равенств  $C_i = C_{i0}y_i, a_i = a_{i0}z_i, i = \overline{1, n}$  имеем формулы для определения концентрации  $C_i(x)$   $i$ -й компоненты смеси:

$$C_i(x) = C_{i0} \frac{\tilde{A}_{i1}\left(\frac{x\beta_i}{V}\right)\tilde{M}_{i2}\left(\frac{H\beta_i}{V}\right) - \tilde{A}_{i2}\left(\frac{x\beta_i}{V}\right)\tilde{M}_{i1}\left(\frac{H\beta_i}{V}\right)}{A_{i1}^*(0)\tilde{M}_{i2}\left(\frac{H\beta_i}{V}\right) - A_{i2}^*(0)\tilde{M}_{i1}\left(\frac{H\beta_i}{V}\right)} \tag{21}$$

$$a_i(x) = a_{i0} \frac{\tilde{M}_{i1} \left( \frac{x\beta_i}{V} \right) \tilde{M}_{i2} \left( \frac{H\beta_i}{V} \right) - \tilde{M}_{i1} \left( \frac{x\beta_i}{V} \right) \tilde{M}_{i1} \left( \frac{x\beta_i}{V} \right)}{A_{i1}^*(0) \tilde{M}_{i2} \left( \frac{H\beta_i}{V} \right) - A_{i2}^*(0) \tilde{M}_{i1} \left( \frac{H\beta_i}{V} \right)}, i = \overline{1, n}.$$

Данные эксперимента показывают, что формулы (21) представляют собой достаточно точную математическую модель динамики адсорбции смесей в движущемся слое адсорбента [2] для случая изотермы Генри.

Решение системы (1) с краевыми условиями (2) будет рассмотрено для изотермы адсорбции, представленной интерполяционной формулой Ленгмюра в следующей статье.

#### Литература

1. Баранов Е.И., Лезин Ю.С. и др. Исследование динамики адсорбции смесей в движущемся слое адсорбента. Сб. «Кинетика и динамика физической адсорбции», «Наука», 1973.
2. Исраилов С.В. Опришко А.А. Интегральная модель динамики адсорбции в кипящем слое. Тезисы докладов Всесоюзной технической конференции «Гермец - 75», г. Ленинград.
3. Исраилов С.В. Юшаев С.С. Некоторые вопросы математической модернизации процессов сорбции и кристаллизации, Грозный 2002, с. 71.

### Examination of dynamics of adsorption of mixtures in a moving adsorbent bed

S.V. Israilov, S.S. Yushaev

In paper the erected process of adsorption of mixtures in a moving adsorbent bed is studied.