УДК 532.546

## МНОГОФРОНТОВЫЕ ФАЗОВЫЕ ПЕРЕХОДЫ ПРИ НЕИЗОТЕРМИЧЕСКОЙ ФИЛЬТРАЦИИ ГАЗИРОВАННОЙ ПАРАФИНИСТОЙ НЕФТИ

## Р. Ф. Шарафутдинов

Башкирский государственный университет, 450000 Уфа

На основе численного моделирования неизотермической фильтрации многокомпонентной нефти с учетом эффекта Джоуля — Томсона, адиабатического эффекта и теплоты фазовых переходов при разгазировании нефти и кристаллизации парафина исследуется формирование профилей насыщенностей фаз, концентраций компонентов и температуры в пласте. Показано, что учет многокомпонентности нефти приводит к возникновению фронтов фазовых переходов при разгазировании компонентов нефти и кристаллизации парафина. Кристаллизация парафина, в свою очередь, вызывает колебания температуры. В зависимости от начальной концентрации парафина и соотношения теплоты фазовых переходов при разгазировании нефти и кристаллизации парафина в пласте возникают затухающие или устойчивые колебания температуры.

Как известно, нефть представляет собой смесь различных углеводородов, которые в пластовых условиях находятся в газообразном, жидком и твердом состояниях. Условно нефть можно рассматривать как трехкомпонентную систему, состоящую из легкого  $(C_1-C_3)$ , среднего  $(C_4-C_6)$  и тяжелого (более  $C_6$ ) компонентов. В качестве твердого компонента можно выделить парафин [1].

Распределение температуры в пласте при неизотермической фильтрации обусловлено эффектом Джоуля — Томсона и адиабатическим эффектом, а при достижении давления ниже давления насыщения — и теплотой разгазирования жидкости [2]. При достижении давления в пласте ниже давления насыщения нефти газом происходит разгазирование нефти, и температура понижается [2]. При этом температура в пласте может быть ниже температуры кристаллизации парафина, что приводит к выпадению из нефти парафина с выделением тепла [1]. Таким образом, разгазирование нефти приводит к понижению температуры, а кристаллизация парафина — к ее повышению. На закономерностях изменения температуры основан термический метод исследования скважин и пластов [3].

Известные математические модели температурного поля с учетом эффекта Джоуля — Томсона, адиабатического эффекта и теплоты разгазирования нефти разработаны для фильтрации газированной нефти и воды без учета многокомпонентности нефти и кристаллизации парафина [2].

В данной работе численно исследуется температурное поле в пласте при фильтрации трехкомпонентной нефти с учетом разгазирования и кристаллизации парафина. При этом не учитываются диффузионный процесс переноса компонентов смеси, перенос жидких и газообразных фаз из-за капиллярного скачка давлений в фазах, продольный перенос тепла за счет теплопроводности.

Пренебрегая тепловыми потерями, сформулируем математическую модель расчета распределения температуры, обусловленного эффектом Джоуля — Томсона, адиабатическим эффектом и теплотой фазового перехода при разгазировании легкого и среднего компонентов нефти, с учетом кристаллизации парафина при фильтрации газированной нефти в пласте. При этом в первом приближении можно выделить четыре фазы (0 — скелет пористой среды, 1 — газовая фаза, 2 — нефть, 3 — парафин) и три компонента, участвующих в тепло- и массообменных процессах (1 — легкий, 2 — средний, 3 — тяжелый (парафин)).

Уравнения сохранения массы фаз и компонентов, уравнение движения в форме закона Дарси и уравнение притока тепла в плоском радиальном случае имеют вид

$$\frac{\partial(m\rho_i S_i)}{\partial t} + \frac{1}{r} \frac{\partial(rm\rho_i S_i V_i)}{\partial r} = I_{ij}, \quad I_{ii} = 0, \quad i \neq j;$$
(1)

$$\frac{\partial(m\rho_i C_{ik}S_i)}{\partial t} + \frac{1}{r}\frac{\partial(rm\rho_i S_i C_{ik}V_i)}{\partial r} = -I_{ijk}, \quad I_{iik} = 0, \quad i \neq j, \quad i = 1, 2, \quad k = 1, 2, 3; \quad (2)$$

$$\frac{\partial(m\rho_3 S_3)}{\partial t} = I_{23};\tag{3}$$

$$mS_iV_i = -\frac{Kk_i}{\mu_i}\frac{\partial P}{\partial r}, \qquad i = 1, 2;$$
(4)

$$\frac{\partial}{\partial t} \left[ (1-m)\rho_0 c_0 T + \sum_{i=1}^3 m\rho_i c_i S_i T + m\rho_1 S_1 C_{11} L_{11} + m\rho_1 S_1 C_{12} L_{12} + m\rho_3 S_3 L_3 \right] + \\ + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left[ r \left( m \sum_{i=1}^2 \rho_i c_i S_i V_i T + m\rho_1 S_1 V_1 C_{11} L_{11} + m\rho_1 S_1 V_1 C_{12} L_{12} \right) \right] + \\ + m \sum_{i=1}^2 \rho_i c_i S_i V_i \varepsilon_i \frac{\partial P}{\partial r} - m \sum_{i=1}^3 \rho_i c_i S_i n_i \frac{\partial P}{\partial r} = 0; \quad (5)$$

$$+m\sum_{i=1}^{2}\rho_{i}c_{i}S_{i}V_{i}\varepsilon_{i}\frac{\partial P}{\partial r}-m\sum_{i=1}^{3}\rho_{i}c_{i}S_{i}\eta_{i}\frac{\partial P}{\partial t}=0;$$
 (5)

$$\sum_{i=1}^{3} S_i = 1, \qquad \sum_{k=1}^{2} C_{1k} = 1, \qquad \sum_{k=1}^{3} C_{2k} = 1.$$
(6)

Здесь индексы *i*, *j* и *k* соответствуют различным фазам и компонентам смеси;  $S_i$ ,  $V_i$  — насыщенность и скорость движения *i*-й фазы;  $C_{ik}$  — концентрация *k*-го компонента в *i*-й фазе;  $\rho_i$  — плотность *i*-й фазы; K — абсолютная проницаемость;  $k_i$  — фазовая проницаемость;  $\mu_i$  — вязкость *i*-й фазы; m — пористость; P — давление; T — температура;  $c_i$  — теплоемкость;  $\varepsilon_i$  — коэффициент Джоуля — Томсона;  $\eta_i$  — адиабатический коэффициент;  $L_{11}$  — теплота разгазирования первого (легкого) компонента;  $L_{12}$  — теплота разгазирования второго (среднего) компонента;  $L_3$  — теплота кристаллизации парафина.

Начальные и граничные условия имеют вид

$$t = 0, \quad r > 0: \qquad S_i = S_{i0}, \quad C_{ik} = C_{ik}^0, \quad P = P_0, \quad T = T_0, t > 0, \quad r = R_0: \qquad P = P_{\Gamma}(t), \quad P_{\Gamma}^0 \leqslant P_{\Gamma}(t) \leqslant P_0, t > 0, \quad r = R: \qquad P = P_0, \quad S_i = S_i^0, \quad T = T_0.$$
(7)

Здесь  $R_0$ , R — радиусы скважины и контура питания.

Замыкающие соотношения для уравнений (1)–(7) зависят от фазового состояния трехкомпонентной системы. При  $P > P_{1_{\rm H}}$ ,  $P > P_{2_{\rm H}}$  и  $T > T_{\rm Kp}$  система находится в однофазном состоянии ( $P_{1_{\rm H}}$  — давление насыщения нефти первым компонентом,  $P_{2_{\rm H}}$  — давление насыщения нефти вторым компонентом,  $T_{\rm Kp}$  — температура кристаллизации парафина). В этом случае  $S_1 = 0$ ,  $S_3 = 0$ ,  $I_{121} = I_{122} = I_{23} = 0$ ,  $C_{21} = C_{21}^0(T_0, P_0)$ ,  $C_{22} = C_{22}^0(T_0, P_0)$ . При  $P \leq P_{1_{\rm H}}$ ,  $P > P_{2_{\rm H}}$ ,  $T > T_{\rm Kp}$  система находится в двухфазном состоянии ( $S_1 \neq 0$ ,  $S_2 \neq 0$ ,  $S_3 = 0$ ), и имеется зависимость концентрации первого компонента нефти от температуры и давления  $C_{21} = C_{21}(T, P)$ . При  $P \leq P_{1H}$ ,  $P \leq P_{2H}$ ,  $T > T_{\rm kp}$  система также находится в двухфазном состоянии ( $S_1 \neq 0$ ,  $S_2 \neq 0$ ,  $S_3 = 0$ ), в этом случае  $C_{21} = C_{21}(T, P, C_{11})$ ,  $C_{22} = C_{22}(T, P, C_{12})$ . В трехфазном состоянии ( $P \leq P_{1H}$ ,  $T \leq T_{\rm kp}$ ) без учета разгазирования второго компонента концентрации газа (первого компонента) и парафина в нефти связаны соотношениями  $C_{21} = C_{21}(T, P)$ ,  $C_{23} = C_{23}(T, P)$ .

Растворимость чистых газов определяется законом Генри, массовые концентрации рассчитывались по формуле  $C_{i1} = (1 + \alpha P/(\rho_1\beta))^{-1}$  с использованием данных по коэффициентам Генри  $\alpha$  для среднепластовой температуры и коэффициенту объемного расширения нефти  $\beta$ , приведенных в [4]. Для смеси газов используется закон Рауля. Относительные фазовые проницаемости задавались в виде, приведенном в работе [5]. Плотности нефти и газа являются функциями давления, температуры и концентрации компонентов [4]. Плот-

ность газовой фазы определяется по формуле  $P = \rho_1 RT \sum_{k=1}^{2} C_{ik}/M_k$ , где R — универсаль-

ная газовая постоянная;  $M_k$  — молекулярная масса k-го компонента. Плотность нефтяной фазы  $\rho_2 = \left(\sum_{k=1}^{3} C_{2k}/\rho_k^0\right)^{-1}$ , где  $\rho_k^0$  — плотность k-го компонента при  $P = P_0$  и  $T = T_0$ .

Абсолютная проницаемость зависит от насыщенности пласта парафином и определяется по формуле Козени [4]  $K = K_0 m'^3 / (1 - m')^2$ , где  $K_0$  — абсолютная проницаемость;  $m' = m(1 - S_3)$ . Вязкость нефти является функцией концентрации компонентов и опреде-3

ляется по формуле [6]  $\ln \mu_2 = \sum_{k=1}^{5} C_{2k} \ln \mu_{2k}$ , где  $\mu_{2k}$  — вязкость k-го компонента при  $P = P_0$ 

и  $T = T_0$ . Теплофизические параметры фаз  $c_i$ ,  $\varepsilon_i$ ,  $\eta_i$ ,  $L_{11}$ ,  $L_{12}$ ,  $L_3$  считались постоянными и определялись из таблиц для среднепластового давления  $P = P_0$  и температуры  $T = T_0$ .

Уравнение для давления получается путем подстановки (4) в уравнения (1)–(3) с последующим суммированием по компонентам и фазам полученных соотношений:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( m \sum_{i=1}^{3} \rho_i S_i \right) - \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r K \sum_{i=1}^{2} \frac{k_i \rho_i}{\mu_i} \frac{\partial P}{\partial r} \right) = 0.$$

Это уравнение можно представить в следующем виде:

$$\frac{1}{r}\frac{\partial}{\partial r}\left(B\frac{\partial P}{\partial r}\right) = \frac{\partial F}{\partial t},\tag{8}$$

где  $B = rK \sum_{i=1}^{2} \frac{k_i \rho_i}{\mu_i}; F = m \sum_{i=1}^{3} \rho_i S_i.$ 

Уравнения для насыщенностей нефти и парафина находятся из уравнений (2) путем суммирования по компонентам и соответственно имеют вид

$$\frac{\partial(m\rho_2 C_{22} S_2)}{\partial t} - \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r K k_2 \frac{C_{22} \rho_2}{\mu_2} \frac{\partial P}{\partial r} \right) = 0; \tag{9}$$

$$\frac{\partial [m(\rho_2 C_{23} S_2 + \rho_3 S_3)]}{\partial t} - \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r K k_2 \frac{C_{23} \rho_2}{\mu_2} \frac{\partial P}{\partial r} \right) = 0.$$
(10)

Система уравнений (8), (9) решалась численно на основе консервативной конечноразностной схемы сквозного счета. Насыщенности фаз и температура вычислялись по явной схеме, давление — по неявной. Из (8) после преобразования получается уравнение прогонки для вычисления давления

$$\alpha_n P_{n-1} - c_n P_n + b_n P_{n+1} = -f_n, \qquad \alpha_n = \sum_{i=1}^3 B_{i-1}^j \tau, \quad b_n = \sum_{i=1}^3 B_i^j \tau,$$
$$c_n = \sum_{i=1}^3 (B_i^j + B_{i-1}^j) \tau, \qquad f_n = r_n \chi^2 \sum_{i=1}^3 (m \rho_i^j S_i^{j+1} - m \rho_i^j S_i^j),$$

где  $\chi$  — шаг по координате. Вначале определяются насыщенности фаз и давление, затем — распределение температуры. Расчетную схему можно представить в следующем виде:

$$\frac{\Phi_n^{j+1} - \Phi_n^j}{\tau} - \frac{B_n^j (P_{n+1}^j - P_n^j) - B_{n-1}^j (P_n^j - P_{n-1}^j)}{r_n \chi^2} = 0,$$

где  $\Phi_n^j$  — масса компонента или фазы или удельное теплосодержание в n-й ячейке на j-м временном слое;  $\tau$  — шаг по времени.

Приведенная схема монотонна и устойчива при выполнении условия Куранта для наиболее быстро движущегося фронта. Условие устойчивости при многофазной многокомпонентной фильтрации в аналитическом виде получить не удается, поэтому устойчивость определялась экспериментально в процессе расчета путем изменения шага по времени. Для этого класса задач при пространственном шаге  $\chi = 0,1$  м шаг по времени  $\tau$  не должен превышать 0,05 с. При  $\tau > 0,05$  с счет становится неустойчивым. Решение имеет первый порядок точности по времени и второй порядок по координате. Проверка схемы на сходимость показывает, что при уменьшении шага по времени  $\tau$  от 0,04 до 0,001 с значения искомых функций меняются лишь в третьем знаке. Погрешность вычислений при шаге по времени  $\tau = 0,04$  с не превышает 5%, а при шаге менее  $\tau = 0,001$  с значения вычисляемых функций практически не меняются.

Тестирование задачи проводилось путем сравнения известного аналитического решения для теплового поля, обусловленного баротермическим эффектом (изменение температуры жидкости вследствие проявления эффекта Джоуля — Томсона и адиабатического эффекта в нестационарном поле давления) при фильтрации однофазной однокомпонентной нефти с расчетными зависимостями температуры на выходе из пласта от времени [3], а также путем сравнения результатов расчета с результатами исследований скважины № 2610 Талинского месторождения (Западная Сибирь).

Ниже приведены результаты расчета температурного поля и насыщенностей фаз при фильтрации нефти с учетом разгазирования легкого и среднего компонентов, а также фильтрации газированной нефти с кристаллизацией парафина после пуска скважины.

В расчетах температурного поля значения термодинамических параметров фаз, соответствующие реальным пластовым значениям, изменялись в следующих диапазонах [4]:  $c_1 = 2000 \div 4000 \ \mbox{Д}\mbox{w}/(\mbox{kr} \cdot \mbox{K}), c_2 = c_3 = 1600 \div 2400 \ \mbox{Д}\mbox{w}/(\mbox{kr} \cdot \mbox{K}), c_1 = -2 \div -4 \ \mbox{K}/\mbox{M}\mbox{II}a, c_2 = 0.16 \div 0.56 \ \mbox{K}/\mbox{M}\mbox{II}a,$  начальная массовая концентрация парафина в нефти  $C_{23}^0 = 0.001 \div 0.050$ , начальное пластовое давление  $P_0 = 16 \div 20 \ \mbox{M}\mbox{I}a$ , минимальное давление на границе пласта  $(r = R_0) \ P_r^0 = 9 \div 14 \ \mbox{M}\mbox{I}a.$ 

Результаты расчетов приведены на рис. 1–5 ( $\Delta T = T - T_0$ ). Использовались следующие значения термодинамических параметров фаз:  $c_0 = 800 \ \text{Дж}/(\text{кг} \cdot \text{K}), c_1 = 3000 \ \text{Дж}/(\text{кг} \cdot \text{K}), c_2 = c_3 = 2000 \ \text{Дж}/(\text{кг} \cdot \text{K}), \varepsilon_1 = -4 \ \text{K/MIa}, \varepsilon_2 = 0.4 \ \text{K/MIa}, \eta_1 = 20 \ \text{K/MIa}, \eta_2 = \eta_3 = 0.13 \ \text{K/MIa}.$  Теплота фазового перехода при разгазировании нефти оценивалась на основе данных работ [7, 8] и менялась в следующих диапазонах:  $L_{11} = 50 \div 300 \ \text{кДж/кг},$ 



Рис. 1. Распределение насыщенности газовой фазы  $S_1$  (1–3), концентрации первого компонента  $C_{11}$  (4) и температуры T (5) по длине пласта после начала фильтрации: 1, 4 - t = 5 мин, 2 - t = 20 мин, 3 - t = 60 мин

Рис. 2. Зависимости температуры (сплошные кривые) и давления (штриховая кривая) от времени на выходе из пласта:

1 — расчетная кривая, 2 — результаты исследований скважины № 2610 Талинского месторождения

 $L_{12} = 100 \div 400 \text{ кДж/кг}$ , теплота кристаллизации парафина  $L_3 = 200 \div 500 \text{ кДж/кг}$  [2]. Вязкости газовой фазы и компонентов нефтяной фазы приняты равными:  $\mu_1 = 0,01 \text{ мПа} \cdot \text{с}$ ,  $\mu_{21} = 0,1 \text{ мПа} \cdot \text{с}$ ,  $\mu_{22} = 0,4 \text{ мПа} \cdot \text{с}$ ,  $\mu_{23} = 4 \text{ мПа} \cdot \text{c}$ . Пластовое давление  $P_0 = 20 \text{ МПа}$ , давление на границе пласта (скважины)  $P_{\Gamma}^0 = 10 \text{ МПа}$ , давление насыщения нефти газом  $P_{1\text{H}} = 18 \text{ МПа}$ ,  $P_{2\text{H}} = 16 \text{ МПа}$ .

На рис. 1 приведены распределения температуры, насыщенностей газа и концентрации первого компонента по длине пласта после начала уменьшения давления на выходе из пласта (после пуска скважины). На рис. 1 видны два фронта фазового перехода, соответствующие разгазированию нефти при  $P \leq P_{1H}$  и  $P \leq P_{2H}$ . На фронте фазовых переходов наблюдается скачок (область резкого изменения) насыщенностей фаз и концентраций компонентов. Первый скачок насыщенности образуется на фронте фазового перехода первого компонента при  $P = P_{1H}$ , второй — при  $P = P_{2H}$ . Наблюдается небольшое повышение температуры в удаленной области, где отсутствует разгазирование нефти (насыщенность газовой фазы равна нулю), и ее понижение в области разгазирования нефти. При этом на фронтах фазового перехода первого и второго компонентов нефти при разгазировании наблюдается изменение градиента температуры.

На рис. 2 приведена зависимость температуры и давления от времени после пуска скважины с учетом разгазирования многокомпонентной нефти. На кривых имеются участки дифференциального разгазирования компонентов нефти, характеризующиеся изменением градиента температуры (разгазирование первого компонента нефти происходит при P = 16 МПа, второго — при P = 11 МПа).

Влияние разгазирования нефти и кристаллизации парафина на тепловое поле иллюстрируется данными, приведенными на рис. 3–5. На рис. 3 показано распределение насыщенностей газа и парафина, температуры, давления по длине пласта. Видны два фронта фазового перехода, обусловленные разгазированием нефти при  $P < P_{1\rm H}$  и кристаллизацией парафина при  $T < T_{\rm kp}$ . На фронте фазового перехода, соответствующего изобаре



Рис. 3. Распределение насыщенностей газа (1) и парафина (2), температуры (3) и давления (4) по длине пласта (t = 60 мин)

Рис. 4. Зависимость температуры на выходе из пласта от времени ( $C_{23}^0 = 0.05$ ;  $L_3/L_1 = 2 \div 5$ )

давления насыщения нефти газом, наблюдается формирование скачка насыщенности газа (кривая 1). Разгазирование нефти приводит к понижению температуры флюида в пласте (кривая 3). На фронте фазового перехода, соответствующего температуре потока ниже точки кристаллизации парафина, наблюдается скачок насыщенности парафина.

Из результатов расчетов следует, что при выбранных значениях  $\varepsilon_i$  и  $\eta_i$ , а также забойного и пластового давлений формирование температурного поля в пласте зависит от начальной концентрации парафина в нефти, а также от соотношения теплоты фазовых переходов при разгазировании нефти и кристаллизации парафина.

На рис. 4 приведена зависимость температуры на выходе из пласта от времени при  $C_{23}^0 = 0.05$ ,  $L_3/L_1 = 2 \div 5$ . При достижении давления ниже давления насыщения нефти газом наблюдаются разгазирование нефти, накопление газа и понижение температуры вследствие действия теплоты разгазирования, адиабатического расширения и дросселирования газа. При достижении температуры потока ниже температуры кристаллизации



Рис. 5. Зависимость насыщенностей газа (1), парафина (2) и температуры (3) на выходе из пласта от времени ( $C_{23}^0 = 0.01$ ;  $L_3/L_1 = 1$ ) парафина из нефти выделяется парафин. В процессе кристаллизации парафина и выделения тепла скорость понижения температуры уменьшается и с некоторого момента начинается повышение температуры. При температуре выше точки кристаллизации парафина он полностью растворяется в нефти, и в потоке наблюдается фильтрация газированной нефти. На температурной зависимости этому моменту соответствует резкое уменьшение температуры. При дальнейшем понижении температуры процессы формирования насыщенностей газа и парафина повторяются.

Таким образом, при выбранных соотношениях теплоты фазовых переходов и начальной концентрации парафина эффекты, связанные с разгазированием нефти и кристаллизацией парафина, приводят к возникновению температурных колебаний в пласте.

На рис. 5 показано затухание температурных колебаний при  $C_{23}^0 = 0.01$ ,  $L_3/L_1 = 1$ . В этом случае после понижения температуры за счет разгазирования и повышения ее из-за кристаллизации парафина и дросселирования жидкой фазы колебания температуры затухают и наблюдается ее монотонный рост. На рис. 5 также видно, что периоды понижения и повышения температуры соответствуют изменению насыщенностей газа и парафина. В итоге нагрев нефти за счет дроссельного эффекта преобладает над охлаждением при разгазировании.

Полученные результаты дополняют известные данные по формированию температурных полей в пластовых условиях при достижении давления ниже давления насыщения нефти газом и могут быть использованы при интерпретации результатов температурных исследований скважин в условиях разгазирования нефти.

## ЛИТЕРАТУРА

- 1. Люшин С. Ф., Рассказов В. А., Шейх-Али Д. М. и др. Борьба с отложениями парафина при добыче нефти. М.: Гостоптехиздат, 1961.
- 2. Валиуллин Р. А., Рамазанов А. Ш., Шарафутдинов Р. Ф. Баротермический эффект при трехфазной фильтрации с фазовыми переходами // Изв. РАН. Механика жидкости и газа. 1994. № 6. С. 113–117.
- 3. Валиуллин Р. А., Рамазанов А. Ш. Термические исследования при компрессорном освоении скважин. Уфа: Изд-во Башкир. гос. ун-та, 1992.
- Гиматудинов Ш. К., Ширковский А. И. Физика нефтяного и газового пласта. М.: Недра, 1982.
- 5. Федоров К. М., Шарафутдинов Р. Ф. К теории неизотермической фильтрации с фазовыми переходами // Изв. АН СССР. Механика жидкости и газа. 1989. № 5. С. 78–85.
- Труды Моск. ин-та нефтяной и газовой пром-сти. М., 1986. Вып. 186: О математической модели совместной фильтрации взаиморастворимых жидкостей / М. В. Филинов, В. М. Максимов, А. М. Бер.
- Требин Г. Ф., Капырин Ю. Ф., Лиманский О. Г. Оценка температурной депрессии в призабойной зоне эксплуатационных скважин. М.: Всесоюз. нефтегазовый науч.-исслед. ин-т, 1978. Вып. 64. С. 16–22.
- 8. Хабибуллин И. Л., Шарафутдинов Р. Ф. Об оценке теплоты растворения газов в жидкостях: Межвуз. сб. науч. тр. Уфа: Изд-во Башкир. гос. ун-та, 1995. С. 144–146.

Поступила в редакцию 20/XI 1998 г., в окончательном варианте — 18/IX 2000 г.