## ФИЗИКА

# © И.К. ГИМАЛТДИНОВ, Н.Г. МУСАКАЕВ, М.К. ХАСАНОВ, М.В. СТОЛПОВСКИЙ

iljas\_g@mail.ru, timms@tmn.ru, hasanovmk@mail.ru, s\_maxim.pmm@mail.ru

УДК 532.546:536.421

6

### ОСОБЕННОСТИ ПРОЦЕССА РАЗЛОЖЕНИЯ ГАЗОВЫХ ГИДРАТОВ ПРИ ТЕПЛОВОМ И ДЕПРЕССИОННОМ ВОЗДЕИ́СТВИЯ́Х В ПЛАСТЕ КОНЕЧНОИ́ ПРОТЯЖЕННОСТИ<sup>\*</sup>

АННОТАЦИЯ. Представлены решения задачи о разложении газового гидрата при отборе газа из пористого пласта конечной протяженности, изначально насыщенного газом и гидратом.

SUMMARY. The article offers the solution of a problem on dissociation of gas hydrate at selection of gas from the porous reservoir of final extent, initially sated with gas and hydrat.

КЛЮЧЕВЫЕ СЛОВА. Газовый гидрат, пористый пласт, отбор газа, диссоциация.

KEY WORDS. Gas hydrates, porous reservoir, gas selection, dissociation.

В настоящее время газовые гидраты — соединения, образующиеся из газа и воды при определенных термобарических условиях — многими исследователями рассматриваются в качестве потенциального источника природного газа. В этой связи возникает необходимость в исследованиях процесса разложения газовых гидратов в пористых структурах. Некоторые особенности данного процесса представлены в статьях [1], [2]. В данной работе на основе конечно-разностного метода построены решения задачи о разложении газового гидрата в пористых пластах конечной длины.

Рассмотрим плоскоодномерную задачу об отборе газа (метана) из пласта, содержащего в исходном состоянии газ и гидрат. При теоретическом описании процессов тепломассопереноса примем следующие допущения: пористость постоянна, газ калорически совершенный, скелет пористой среды, гидрат и вода несжимаемы и неподвижны.

С учетом принятых допущений уравнения сохранения масс, импульсов, энергии и уравнение состояния для газа можно записать в виде [3]:

• Работа выполнена при финансовом содействии Совета по грантам Президента РФ для государственной поддержки ведущих научных школ РФ (НШ-4381.2010.1).

Особенности процесса разложения газовых гидратов ...

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \rho_g \, m S_g \right) + \frac{\partial}{\partial x} \left( \rho_g \, m S_g \upsilon_g \right) = -m G \rho_h \frac{\partial S_h}{\partial t}, \tag{1}$$

$$\frac{\partial}{\partial t}(m\rho_l S_l) = -m(1-G)\rho_h \frac{\partial S_h}{\partial t}, \quad mS_g \upsilon_g = -\frac{k_g}{\mu_g} \frac{\partial p}{\partial x},$$
$$\frac{\partial}{\partial t}(\rho cT) + \rho_g c_g mS_g \upsilon_g \frac{\partial T}{\partial x} = \frac{\partial}{\partial x} \left(\lambda \frac{\partial T}{\partial x}\right) + m\rho_h L_h \frac{\partial S_h}{\partial t}, \quad p = \rho_g R_g T.$$

Здесь и далее нижние индексы sk, h, l и g относятся к параметрам скелета, гидрата, воды и газа соответственно; m — пористость; G — массовая концентрация газа в гидрате;  $\rho_j$  и  $S_j$  (j=sk, h, l, g) — истинные плотности и насыщенности пор j-й фазы;  $v_g$ ,  $k_g$ ,  $c_g$  и  $\mu_g$  — соответственно скорость, проницаемость, удельная теплоемкость и динамическая вязкость газовой фазы; p — давление; T — температура;  $L_h$  — удельная теплота гидратообразования;  $\rho c$  и  $\lambda$  — удельная объемная теплоемкость и коэффициент теплопроводности системы. В рамках принятых допущений

можно пренебречь переменностью удельной объемной теплоемкости *ρс* и коэффициента теплопроводности системы λ.

Система уравнений (1) описывает процессы фильтрации и теплопереноса, сопровождающиеся диссоциацией газогидрата в пористой среде. Данная система уравнений дополняется зависимостью коэффициента проницаемости для газа от газонасыщенности, заданной на основе формулы Козени:  $k_g = k_0 S_g^3$ , где  $k_0 - aбсолютная$  проницаемость пласта.

Пусть пористый пласт длины L в начальный момент времени насыщен газом и гидратом, давление  $p_0$  и температура  $T_0$  которых в исходном состоянии соответствуют термодинамическим условиям существования их в свободном состоянии и изначально одинаковы во всем пласте:

$$t=0: S_{h}=v, T=T_{0}, p=p \ (0 \le x \le L).$$
(2)

Через левую границу пласта, температура  $T_e$  которой поддерживается постоянной (например, с помощью нагревателя, помещенного на забой скважины), отбирается под давлением  $p_e$  газ, причем параметры  $p_e$  и  $T_e$  соответствуют условиям стабильно-го существования газа и воды и поддерживаются на этой границе постоянными:

$$x=0: T=T_{e}, \ p=p_{e} \ (t>0). \tag{3}$$

В общем случае при разложении гидрата возникают три характерные области: ближняя, насыщенная газом и водой и дальняя, заполненная газом и гидратом, а также промежуточная область, в которой газ, гидрат и вода находятся в состоянии термодинамического равновесия. При этом возникают две фронтальные границы  $x=x_{(i)}$  (i=n, d), разделяющие между собой указанные области. На этих поверхностях, где терпят скачки насыщенности фаз, а также потоки массы и тепла, выполняются соотношения, следующие из условий баланса массы и тепла:

$$\begin{bmatrix} m(S_h \rho_h (1-G) + S_l \rho_l) \dot{x}_{(i)} \end{bmatrix} = 0,$$
  
$$\begin{bmatrix} m(\rho_g S_g (\upsilon_g - \dot{x}_{(i)}) - \rho_h S_g G \dot{x}_{(i)}) = 0 \end{bmatrix}, \quad \begin{bmatrix} \lambda \frac{\partial T}{\partial x} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} m \rho_h L_h S_h \dot{x}_{(i)} \end{bmatrix}.$$
<sup>(4)</sup>

Здесь  $[\psi]$  — скачок параметра  $\psi$  на границе между зонами;  $\dot{x}_{(i)}$  — скорость движения *i*-й границы. Температура и давление на этих границах полагаются не-прерывными.

#### © И.К. Гималтдинов, Н.Г. Мусакаев, М.К. Хасанов, М.В. Столповский

В трехфазной области, где одновременно присутствуют газ, вода и гидрат, запишем условие равновесия фаз:

$$T = T_0 + T_* \ln (p/p_{s0}),$$
 (5)

где  $T_0$  — исходная температура системы,  $p_{s0}$  — равновесное давление, соответствующее исходной температуре,  $T_*$  — эмпирический параметр, зависящий от вида газового гидрата.

Процесс диссоциации газогидрата возможен одновременно как в промежуточной области, так и на поверхности  $x=x_{(n)}$ , разделяющей ближнюю и промежуточную области. Поэтому будем полагать, что на данной поверхности происходит скачок гидратонасыщенности от  $S_h^- = 0$  до  $S_h^+ > 0$ , обусловленный разложением на этой границе некоторого количества гидрата. На поверхности  $x = x_{(d)}$ , разделяющей дальнюю и промежуточную области (на второй границе) и на которой процесс диссоциации гидрата заканчивается, значение гидратонасыщенности будем считать непрерывным и равным исходной гидратонасыщен-

ности пласта:  $S_{h(d)}^{-} = S_{h(d)}^{+} = v$ .

На правой границе пласта (x=L) примем условие отсутствия кондуктивного потока тепла и постоянство давления (равное давлению в начальный момент времени  $p_0$ ):

$$x = L: \frac{\partial T}{\partial x} = 0, \ p = p_0 \ (t > 0).$$
(6)

(8)

На основе системы уравнений (1) можно получить уравнения пьезо- и теплопроводности, которые описывают распределения давления и температуры в ближней и дальней областях:

$$\frac{\partial}{\partial t}\left(\frac{p}{T}\right) = \frac{\partial}{\partial x}\left(\frac{\aleph^{(P)}}{T}\frac{\partial p}{\partial x}\right), \quad \frac{\partial T}{\partial t} = \aleph^{(T)}\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + \frac{\rho_g k_g c_g}{\mu_g \rho c}\frac{\partial p}{\partial x}\frac{\partial T}{\partial x}, \quad (7)$$

где  $\aleph^{(T)} = \lambda / \rho c$  и  $\aleph^{(P)} = k_g \rho / \mu_g m S_g$  — коэффициенты температуропроводности и пьезопроводности.

В промежуточной области ( $x_{(n)} \le x \le x_{(d)}$ ) на основе системы (1) получим:

$$\begin{aligned} \frac{\partial}{\partial t} \left( \frac{pS_g}{T} \right) &= \frac{\partial}{\partial x} \left( \frac{k_g}{\mu_g} \frac{p}{T} \frac{\partial p}{\partial x} \right) - \\ &- \rho c \frac{GR_g}{L_h} \frac{\partial T}{\partial t} + \frac{\rho_g c_g k_g}{\mu_g} \frac{GR_g}{L_h} \frac{\partial p}{\partial x} \frac{\partial T}{\partial x} + \lambda \frac{GR_g}{L_h} \frac{\partial^2 T}{\partial x^2}, \\ &\frac{\partial S_h}{\partial t} = \frac{1}{\Delta T} \frac{\partial T}{\partial t} - \frac{\rho_g k_g c_g}{m \rho_h \mu_g L_h} \frac{\partial p}{\partial x} \frac{\partial T}{\partial x} - \frac{\lambda}{m \rho_h L_h} \frac{\partial^2 T}{\partial x^2}, \end{aligned}$$
rge  $\Delta T = m \rho_h L_h / \rho c.$ 

Особенности процесса разложения газовых гидратов ...

Кроме того, температура и давление в этой области связаны условием фазового равновесия (5), откуда следует:

$$\frac{\partial T}{\partial x} = \frac{T_*}{p} \frac{\partial p}{\partial x}, \quad \frac{\partial^2 T}{\partial x^2} = \frac{T_*}{p} \frac{\partial^2 p}{\partial x^2} - \frac{T_*}{p^2} \left(\frac{\partial p}{\partial x}\right)^2$$

Для численного решения задачи (7), (8) с граничными условиями (2), (3) и (6) введем равномерную сетку с шагом  $\Delta x$ . Так как решение ищется в областях с двумя неизвестными границами фазовых переходов, то будем использовать метод ловли фронтов в узлы пространственной сетки [4]. Суть данного метода заключается в следующем: за один временной шаг фронт  $x = x_{(n)}$  перемещается по координате x ровно на один шаг, а узел, соответствующий границе  $x = x_{(d)}$ , находится в ходе решения задачи. При этом значения параметров на границе фазовых переходов, а также значение временного шага определяются из системы (4).

Все расчеты были проведены для системы «пористая среда-твердый газогидрат

9

-газ» со следующими параметрами: m=0.1, G=0.12,  $k_0=10^{-13}$  м<sup>2</sup>, v=0.2,  $\mu_g=10^{-5}$  Па·с,  $\lambda = 2$  Вт/(м·К),  $\rho c=2.6\cdot10^6$  Дж/(кг·К),  $L_h=5\cdot10^5$  Дж/кг,  $\rho_h=900$  кг/м<sup>3</sup>,  $\rho_l=1000$  кг/м<sup>3</sup>,  $T_0=280$  К,  $T_*=10$  К,  $\rho_0=7$  МПа,  $\rho_{s0}=5.5$  МПа,  $c_g=1560$  Дж/(кг·К). При этом длина модельного пласта полагалась равной L=1 м, шаг по пространственной координате  $\Delta x=0.001$  м.

Анализ полученных решений при отборе газа под давлениями  $p_e = 5$  МПа и  $p_e = 6$  МПа показал, что результаты расчетов на начальном этапе процесса диссоциации газового гидрата при отборе газа через левую границу пласта конечной протяженности практически совпадают с результатами автомодельной постановки задачи, т.е. в зависимости от параметров нагнетания газа и пористой среды газогидрат может разлагаться как на фронтальной поверхности, так и в протяженной области.

На рис. 1 представлено положение границы фазового перехода во времени при диссоциации газогидрата в случае отбора газа. Параметры газа на левой границе пласта (x=0) равны  $p_e=6$  МПа,  $T_e=282$  К; начальные параметры пласта полагались равными  $p_0=7$  МПа,  $T_0=280$  К, v=0.2.





Puc. 1. Эволюция во времени границы фазового перехода при отборе газа

#### 10 © И.К. Гималтдинов, Н.Г. Мусакаев, М.К. Хасанов, М.В. Столповский

Как видно из рисунка, при данных параметрах нагнетаемого газа происходит «остановка» границы фазового перехода (обозначена через  $x_{(n)}^*$ ) В этой связи газовый гидрат в пласте полностью не разлагается.

На рис. 2 представлена фазовая диаграмма процесса диссоциации гидрата. Точкой «О» изображено состояние, соответствующее начальному состоянию пористой среды, а точкой «е» — условие на левой границе пласта (x = 0). Пунктирная линия, построенная на основе распределения давления в пласте, соответствует равновесной температуре; сплошные линии 1, 2 и 3 построены в моменты времени t = 1.4, 13.8 и 51.7 часа. Как следует из данного рисунка, с течением времени температура пласта становится равной температуре нагнетаемого газа. Однако профиль равновесной температуры пласта имеет вид линейной зависимости, возрастающей в глубь пласта. Поэтому при дальнейшем отборе газа в области ( $x > x^*_{(n)}$ ) температура пласта становится ниже равновесной температуры, т.е. в этой области присутствуют только газ и гидрат. Таким образом, на границе  $x = x^*_{(n)}$  процесс разложения гидрата заканчивается. Из рис. 2 также следует, что на этой границе давление с течением времени стремится к ро. Поэтому, чтобы процесс разложения гидрата не прекращался, необходимо, чтобы температура на левой границе пласта была выше, чем равновесная температура, соответствующая начальному давлению на границе x = L:  $T_p > T_0 + T_* \ln (p/p_s)$ 



Рис. 2. Фазовая диаграмма разложения гидрата

На рис. З представлены распределения температуры и гидратонасыщенности пласта при отборе газа под давлением  $p_e=5~M\Pi a$  и температурой  $T_e=285~K$ . Начальные параметры системы полагались равными  $p_0=6~M\Pi a$ ,  $T_0=280~K$ , v=0.2. Как следует из рис. 2, при диссоциации газового гидрата в протяженной области задний ее фронт ( $x = x_{(n)}$ ) движется в глубь пласта быстрее, чем передний ( $x = x_{(d)}$ ), что приводит к сокращению области, насыщенной газом, гидратом и водой. При этом в некоторый момент происходит смыкание двух фронтов и вырождение протяженной области во фронтальную поверхность.

Рассмотренные выше режимы диссоциации были исследованы в предположении, что на левой границе пласта поддерживалась определенная темпера-

Особенности процесса разложения газовых гидратов ....

тура. В этом случае фронт диссоциации в любом случае доходит до правой границы пласта. Рассмотрим режим диссоциации газогидрата при отборе газа из пласта, когда в систему не подводится тепло, т.е. на левой границе x = 0 ставятся условия: x=0:  $\frac{\partial T}{\partial x} p = p_e$  (t > 0).



Puc. 3. Распределение температуры и гидратонасыщенности пласта при отборе газа в различные моменты времени. Линии 1, 2 и 3 соответствуют моментам времени t= 1.4, 13.8 и 51.7 ч

На рис. 4 представлены распределения температуры и гидратонасыщенности пласта при отборе газа под давлением р = 5 МПа. Начальные параметры системы po= 6 МПа, To = 280 К, v= 0.2. Абсолютная проницаемость пласта k = 10<sup>-13</sup> м<sup>2</sup>. Как следует из рис. 3, с течением времени происходит повышение температуры в ближней области, насыщенной газом и водой, а также ее понижение в дальней области, содержащей газ и гидрат. Это связано с тем, что начальная энергия расходуется на разложение газового

#### 12 © И.К. Гималтдинов, Н.Г. Мусакаев, М.К. Хасанов, М.В. Столповский

гидрата, которое приводит к понижению температуры системы и образованию газового гидрата в протяженной области. Кривая 3 соответствует моменту времени, когда происходит смыкание границ протяженной области и вырождение ее фронтальной поверхности, т.е. с этого времени в пласте существует только две области: ближняя, насыщенная газом и водой, и дальняя, в которой присутствуют газ и гидрат. Данный момент времени соответствует «остановке» границы фазового перехода, т.е. разложения газогидрата больше происходить не будет.



*Рис. 4.* Распределение температуры и гидратонасыщенности пласта при отборе газа без подвода тепла в различные моменты времени. Кривые 1, 2 и 3 соответствуют моментам времени t = 10.4, 34 и 90 ч

На рис. 5 для момента времени t = 90 ч представлены распределения температуры пласта и равновесной температуры. Как следует из рисунка, температура всего пласта становится одинаковой и ниже начальной температуры, что объясняется расходованием энергии системы на диссоциацию гидрата. Точка пересечения кривых 1 и 2 есть точка «остановки» границы фазового перехода (на рис. 4 обозначена через  $x_{(n)}^*$ ). Таким образом, при отборе газа из пласта без подвода тепла полностью газовый гидрат разложить в пласте невозможно.

#### Особенности процесса разложения газовых гидратов ...



*Рис. 5.* Фазовая диаграмма процесса диссоциации гидрата без подвода тепла. Сплошная линия — распределение температуры пласта в момент времени *t* = 90 ч, пунктирная — равновесная температура

13

: •

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Шагапов В.Ш., Сыртланов В.Р. Диссоциация гидратов в пористой среде при депрессионном воздействии. // ПМТФ. 1995. Т. 36. № 4. С. 120-130.

2. Васильев В.И., Попов В.В., Цыпкин Г.Г. Численное исследование разложения газовых гидратов, сосуществующих с газом в природных пластах // Известия РАН. Механика жидкости и газа. 2006. № 4. С. 127-134.

3. Шагапов В.Ш., Мусакаев Н.Г., Хасанов М.К. Нагнетание газа в пористый резервуар, насыщенный газом и водой // Теплофизика и аэромеханика. 2005. Т. 12. № 4. С. 645-656.

4. Васильев В.И., Попов В.В., Тимофеева Т.С. Вычислительные методы в разработке месторождений нефти и газа. Новосибирск, 2000. 127 с.

이 사실에 물건적이 있는 것은 이것 이 나는 것은 것이 있는 것 같은 것이 있는 것이 있는 것이 있다. 이것은 것이 있는 것