

30 нс. В тех точках, где доверительный интервал не нанесен, он не превышает размера значка на графике. Реальный разброс заметно превышает аппаратурную точность измерений (их делалось по несколько в одной точке пламени). Этот разброс объясняется флуктуациями концентраций компонентов в пламени, характерными для турбулентного течения. Он иллюстрирует возможность применения данной схемы для измерения мгновенных значений концентраций молекул и изучения параметров турбулентности. Аналогичные профили концентраций  $N_2$ ,  $H_2$ ,  $O_2$  в том же сечении пламени, но с усреднением по времени с использованием непрерывного аргонового лазера, приведены в [6]. Наши эксперименты показывают такую же структуру пламени, но дают дополнительную информацию о локальных флуктуациях концентраций.

Проведенные измерения позволяют также оценить предельную чувствительность, достижимую для данной схемы. Сигнал, полученный в эксперименте от атмосферной концентрации молекул  $N_2$ , например, составлял около 500 фотозелектропров. Однако остались неиспользованными следующие возможности: 1) не использовались обратные зеркала для лазерного и рассеянного излучения, что привело бы к увеличению полезного сигнала в 4 раза и 2) не достигнута предельная для данного лазера энергия лазерного излучения в импульсе [4] (вместо 500 мДж на  $XeCl$  было только 100 мДж). Это дало бы еще пятикратное увеличение сигнала. Еще некоторого увеличения сигнала можно было добиться посредством более строгого согласования толщины перетяжки лазерного пучка и ширины входной щели монохроматора. Таким образом, полученный в эксперименте сигнал от атмосферной концентрации молекул  $N_2$  с учетом неиспользованных возможностей может быть доведен по меньшей мере до  $500 \times 4 \times 5 = 10^4$  фотозелектронов в импульсе. Ошибка измерений при таком уровне сигнала составит 1%, а с точностью 10% можно регистрировать концентрацию  $\sim 2 \times 10^{17} \text{ см}^{-3}$  молекул  $N_2$ .

Авторы выражают благодарность Ю. И. Красникову за помощь в создании схемы коррелированной выборки.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Laser Raman Gas Diagnostics/Ed. M. Lapp, C. M. Penney.—N. Y.: Plenum Press, 1974.
2. Ахманов С. А., Коротеев Н. И. Методы нелинейной оптики в спектроскопии рассеяния света.—М.: Наука, 1981.
3. Combustion Measurements/Ed. R. Goulard.—Washington: Academic Press, 1976.
4. Малов А. Н., Ражев А. М. ЖТФ, 1985, 55, 4, 664.
5. Гейдон А. Спектроскопия пламени.—М.: ИЛ, 1959.
6. Рудницкий А. Л., Федоров С. Ю., Якоби Ю. А.—В кн.: Оптические методы исследований газовых потоков и плазмы.—Минск: ИТМО, 1982.

Поступила в редакцию 1/VII 1987

## ИССЛЕДОВАНИЕ УСЛОВИЙ ПЕРЕХОДА НИЗОВОГО ЛЕСНОГО ПОЖАРА В ВЕРХОВОЙ

О. П. Брабандер, О. А. Вдовина, А. М. Гришин,  
А. Д. Грузин  
(Кемерово, Томск)

Математическому моделированию лесных пожаров посвящены работы [1—5], основное внимание в которых уделяется вопросам корректного математического описания распространения верховых лесных пожаров, выяснению предельных условий распространения и взаимодействия с естественными и искусственными противопожарными преградами. В то же время очевидна необходимость изучения самой возможности возникновения процесса горения в пологе леса в результате воздействия низового пожара. Экспериментально этот вопрос рассматривался в [6—8].

В данной работе исследованы возможности возникновения горения в пологе леса в результате воздействия низового пожара. Использована относительно простая математическая модель для описания перехода низового лесного пожара в верховой в лесных массивах с достаточно высоким запасом лесных горючих материалов (в дальнейшем ЛГМ) в кронах деревьев.

Цель исследования — выяснение факторов, определяющих переход и получение обобщающих диаграмм предельных условий перехода для ряда основных параметров.

1. Наиболее распространены в природе низовые пожары, при которых горение происходит по напочвенному покрову, траве, низким кустарникам [9]. Верховые пожары возникают при переходе горения из очага низового пожара в кроны деревьев. При этом наиболее благоприятные условия такого перехода имеют место в молодых лесах с достаточно высоким запасом ( $>0,15 \text{ кг}/\text{м}^3$ ) лесных горючих материалов в пологе леса. В таких лесах даже при значительной скорости ветра на открытой местности горизонтальные движения практически отсутствуют вплоть до верхней части крон [10].

Будем считать, что вплоть до верхней границы полога леса массовая скорость горизонтального движения много меньше массовой скорости восходящих потоков низового пожара, а ширина (в случае плоского фронта) или диаметр (в осесимметричном случае) фронта низового пожара значительно меньше высоты деревьев. Используем физические модели процессов переноса при лесных пожарах, предложенные в [1]. Лес моделируем сплошной многофазной реакционноспособной средой и применяем упрощенную схему физико-химических превращений, предложенную в [2].

Сформулированные предположения позволяют для описания переноса газообразных продуктов горения низового пожара и полога леса ограничиться приближением турбулентной струи с плавучестью. В пологе леса учитываем следующие физико-химические процессы: испарение влаги из ЛГМ, пиролиз сухой органической массы, горение летучих и конденсированных продуктов пиролиза. Таким образом, математическое решение поставленной задачи сводится к интегрированию следующей системы уравнений в безразмерном виде (ограничиваясь плоским случаем):

$$\frac{\partial \rho_5}{\partial t} + \frac{\partial \rho_5 u}{\partial x} + \frac{\partial \rho_5 w}{\partial z} = Q, \quad (1)$$

$$\rho_5 \left( \frac{\partial w}{\partial t} + u \frac{\partial w}{\partial x} + w \frac{\partial w}{\partial z} \right) = -(\rho_5 - 1) + \frac{\partial}{\partial x} \left( \mu_t \frac{\partial w}{\partial x} \right) - \rho_5 c_s w^2, \quad (2)$$

$$\rho_5 \left( \frac{\partial c_\alpha}{\partial t} + u \frac{\partial c_\alpha}{\partial x} + w \frac{\partial c_\alpha}{\partial z} \right) = R_{5\alpha} - c_\alpha Q + \frac{\partial}{\partial x} \left( \frac{\mu_t}{Sc_t} \frac{\partial c_\alpha}{\partial x} \right), \quad \alpha = \overline{1,4}, \quad (3)$$

$$\begin{aligned} & (\pi_{c1}\varphi_{\rho_1}\varphi_1 + \pi_{c2}\varphi_{\rho_2}\varphi_2 + \alpha_c\pi_{c3}\varphi_{\rho_1}\varphi_3 + \pi_{c4}\varphi_{\rho_4}\varphi_4) \frac{\partial T}{\partial t} + \\ & + \rho_5 c_{p5} \left( u \frac{\partial T}{\partial x} + w \frac{\partial T}{\partial z} \right) = \frac{\partial}{\partial x} \left( \left( \frac{\mu_t c_{p5}}{Pr_t} + \lambda_R \right) \frac{\partial T}{\partial x} \right) + \\ & + Da_3^{II} \alpha_c \varphi_{\rho_1} R_3 - Da_2^{II} \varphi_{\rho_2} R_2 + Da_5^{II} R_5, \end{aligned} \quad (4)$$

$$\sum_{\alpha=1}^5 c_\alpha = 1, \quad \rho_5 = M/T, \quad 1/M = M_\infty \sum_{\alpha=1}^5 \frac{c_\alpha}{M_\alpha}. \quad (5)$$

Для полога леса ( $\hat{n}_2 \leq z \leq h_3$ , рис. 1) наряду с уравнениями (1) — (5) необходимо выписать законы сохранения массы неподвижной конденсированной фазы

$$\frac{\partial \varphi_1}{\partial t} = -R_1, \quad \frac{\partial \varphi_2}{\partial t} = -R_2, \quad \frac{\partial \varphi_3}{\partial t} = R_1 - \frac{M_c}{M_1} R_3, \quad \frac{\partial \varphi_4}{\partial t} = 0, \quad (6)$$

$$t = 0: \varphi_1 = 1, \quad \varphi_2 = 1, \quad \varphi_3 = 0, \quad \varphi_4 = 1.$$

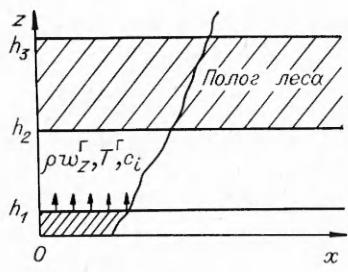


Рис. 1. Схема течения при низовом лесном пожаре.

Массовые скорости реакций пиролиза, испарения влаги, горения конденсированных и летучих продуктов пиролиза, а также скорости образования индивидуальных компонентов и газовой фазы в целом записываются с использованием закона Аррениуса и эффективных термокинетических постоянных [4]:

$$\begin{aligned} R_1 &= Da_1^I \varphi_1 \exp(-E_1/T), \quad R_2 = Da_2^I \varphi_2 T^{-1/2} \exp(-E_2/T), \\ R_3 &= Da_3^I \varphi_3 c_1 \exp(-E_3/T), \quad R_5 = Da_5^I c_1^{0.25} c_2 M^{1.25} T^{-2.25} \exp(-E_5/T), \\ R_{51} &= -\alpha_c \varphi_{01} R_3 - \frac{M_1}{2M_2} R_5, \quad R_{52} = (1 - \alpha_c) v_r \varphi_{01} R_1 - R_5, \\ R_{53} &= \varphi_{02} R_2, \quad R_{54} = 0, \quad Q = (1 - \alpha_c) \varphi_{01} R_1 + \varphi_{02} R_2 + \alpha_c \frac{M_c}{M_1} \varphi_{01} R_3. \end{aligned}$$

Систему (1) – (6) следует дополнить начальными и граничными условиями.

В начальный момент времени все искомые функции считаются известными, поле течения определяется в результате расчета стационарной многокомпонентной химически реагирующей струи с известными характеристиками в начальном сечении

$$\begin{aligned} T(x, 0) &= 1 + (T_r - 1) \exp(-x^2), \\ c_\alpha(x, 0) &= c_{\alpha\infty} + (c_{\alpha r} - c_{\alpha\infty}) \exp(-x^2), \\ w(x, 0) &= w_r \exp(-x^2). \end{aligned}$$

В последующие моменты дополнительно учитываются физико-химические превращения, происходящие в пологе леса. Граничные условия:

$$x = 0: \quad \frac{\partial c_\alpha}{\partial x} = \frac{\partial T}{\partial x} = \frac{\partial w}{\partial x} = u = 0, \quad (7)$$

$$x = x_\infty: \quad T = T_\infty, \quad w = 0, \quad c_\alpha = c_{\alpha\infty}. \quad (8)$$

Коэффициент турбулентной динамической вязкости определяется по формуле Шеца [14]:

$$\mu_t = 0,037 \rho_c / \rho_s B_{1/2} (\rho_s w) \max,$$

где  $\rho_c$  — плотность на оси струи;  $B_{1/2}$  — безразмерная полуширина струи; числа  $Sc_t = Pr_t = 0,5$  полагаются постоянными для плоских струй.

Перенос энергии излучением учитываем в приближении лучистой теплопроводности. Принимаем, что при верховых лесных пожарах в основном излучают и поглощают элементы конденсированной среды, а газовая фаза оптически прозрачна. Характерная длина свободного пробега фотона  $l_R \sim S^{-1} \approx 0,8$  м, в связи с чем справедлива оценка  $l_R \ll h_3$  [1].

Для приведения уравнений (1) – (8) к безразмерному виду в качестве масштаба длины, времени, скорости выбраны соответственно величины  $x_0$ ,  $\sqrt{x_0/g}$ ,  $\sqrt{x_0 g}$ , где  $x_0$  — полуширина фронта низового пожара;  $g$  — ускорение свободного падения. Объемные доли компонентов исходной к-фазы относились к соответствующим величинам в начальный момент времени, в качестве масштаба для  $\varphi_3$  выбрана величина  $\alpha_c \varphi_{1n} \rho_1 / \rho_s$  — «максимально возможный» выход конденсированного продукта пиролиза. Остальные переменные отнесены к их аналогам на удалении от фронта в невозмущенной атмосфере.

Входящие в систему уравнений безразмерные параметры имеют следующий вид:

$$\begin{aligned}\pi_{ci} &= \frac{c_{pi}}{c_{p5,\infty}}, \quad \varphi_{\rho i} = \frac{\rho_i \varphi_{iH}}{\varphi_{5,\infty}}, \quad Da_1^I = \sqrt{\frac{x_0}{g}} k_{01}, \quad c_s = c_d S x_0, \\ Da_2^I &= \sqrt{\frac{x_0}{g}} \frac{k_{02}}{\sqrt{T_\infty}}, \quad Da_3^I = \sqrt{\frac{x_0}{g}} k_{03} S_\sigma \frac{\varphi_{5,\infty}}{\varphi_3}, \\ Da_5^I &= \frac{M_2 k_{05} \sqrt{\frac{x_0}{g}} \left(\frac{M_\infty}{M_1}\right)^{0,25} \frac{M_\infty}{M_2}}{\rho_{5,\infty} T_\infty^{2,25}}, \\ Da_2^{II} &= \frac{q_2}{c_{p5,\infty} T_\infty}, \quad Da_3^{II} = \frac{q_3}{c_{p5,\infty} T_\infty}, \quad Da_5^{II} = \frac{q_5}{c_{p5,\infty} T_\infty}, \\ E_1 &= E'_1 / RT_\infty, \quad E_2 = E'_2 / RT_\infty, \quad E_3 = E'_3 / RT_\infty, \\ E_5 &= E'_5 / RT_\infty, \quad h_2 = h'_2 / x_0, \quad h_3 = h'_3 / x_0.\end{aligned}$$

Здесь и выше введены следующие обозначения:  $u$ ,  $w$  — проекции безразмерной скорости на оси  $x$  и  $z$ ;  $\rho_5$ ,  $T$ ,  $c_a$ ,  $c_{p5}$  — безразмерные плотность, температура, массовая концентрация компонентов и теплоемкость газовой фазы;  $\rho_i$ ,  $\varphi_i$ ,  $c_{pi}$  — истинные плотности, объемные доли и теплоемкости конденсированной фазы;  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_5$  — безразмерные массовые скорости пиролиза органического вещества ЛГМ, испарения влаги, горения конденсированного и газообразных продуктов пиролиза соответственно;  $\alpha_c$  и  $v_r$  — массовые доли конденсированного продукта пиролиза и горючих газообразных компонентов в общей массе летучих продуктов пиролиза;  $M_a$ ,  $M_c$  — молекулярные массы компонентов газовой фазы и конденсированного продукта пиролиза;  $c_d$ ,  $S$  — коэффициент сопротивления и удельная поверхность элементов растительности; индексы:  $a$  — эффективные компоненты газовой фазы (1 —  $O_2$ , 2 —  $CO$ , 3 —  $H_2O$ , 4 —  $N_2$ , 5 —  $CO_2$ ),  $i$  — компоненты к-фазы (1 — сухое органическое вещество, 2 — вода, 3 — коксик, 4 — минеральная часть),  $n$  — компоненты к-фазы в начальный момент времени,  $\infty$  — значения функций в невозмущенной атмосфере.

2. Систему уравнений (1)–(8) численно интегрировали с помощью неявных разностных схем итерационно-интерполяционного метода [12] для параболических уравнений с двумя маршевыми переменными (2)–(4), а для уравнений химической кинетики (6) применялась неявная А-устойчивая схема первого порядка точности по времени [12]. Алгоритм расчета в целом подобен изложенному в [2, 4] и применяющемуся для расчета задач распространения верховых пожаров. Значения безразмерных параметров, определяющих процесс, выбирались соответствующими типичной структуре, реакционным свойствам сосновых молодняков [1, 13] и характерным параметрам низовых пожаров [7, 9]. Безразмерные параметры, общие для всех представленных ниже результатов:  $\pi_{c1} = 2$ ,  $\pi_{c2} = 4,18$ ,  $\pi_{c3} = 0,9$ ,  $\pi_{c4} = 1$ ,  $Da_1^I = 7,16 \cdot 10^3$ ,  $Da_2^I = 6,8 \cdot 10^3$ ,  $Da_3^I = 0,92 \cdot 10^3$ ,  $Da_5^I = 3,82 \cdot 10^8$ ,  $Da_5^{II} = 33,3$ ,  $Da_2^{II} = 10$ ,  $Da_3^{II} = 40$ ,  $E_1 = 31,3$ ,  $E_2 = 20$ ,  $E_3 = 33,3$ ,  $E_5 = 38,3$ ,  $c_s = 1,368 \cdot 10^{-2}$ ,  $h_3 = 6$ ,  $T_r = 4$ ,  $c_{1r} = 0$ ,  $c_{2r} = 0,02$ ,  $c_{3r} = 0,02$ ,  $c_{4r} = 0,3$ .

Решение задачи позволило выяснить условия перехода низового пожара в верховой, проанализировать динамику этого процесса. К сожалению, используемая математическая модель не определяет важную для практики характеристику — время зажигания полога леса, а лишь дает грубую ее оценку снизу, так как эта величина складывается из времени формирования струи и времени индукции, а процесс формирования уравнениями в струйном приближении не описывается.

Ниже представлены некоторые результаты решения задачи. Их анализ показывает, что значительное влияние на возможность перехода

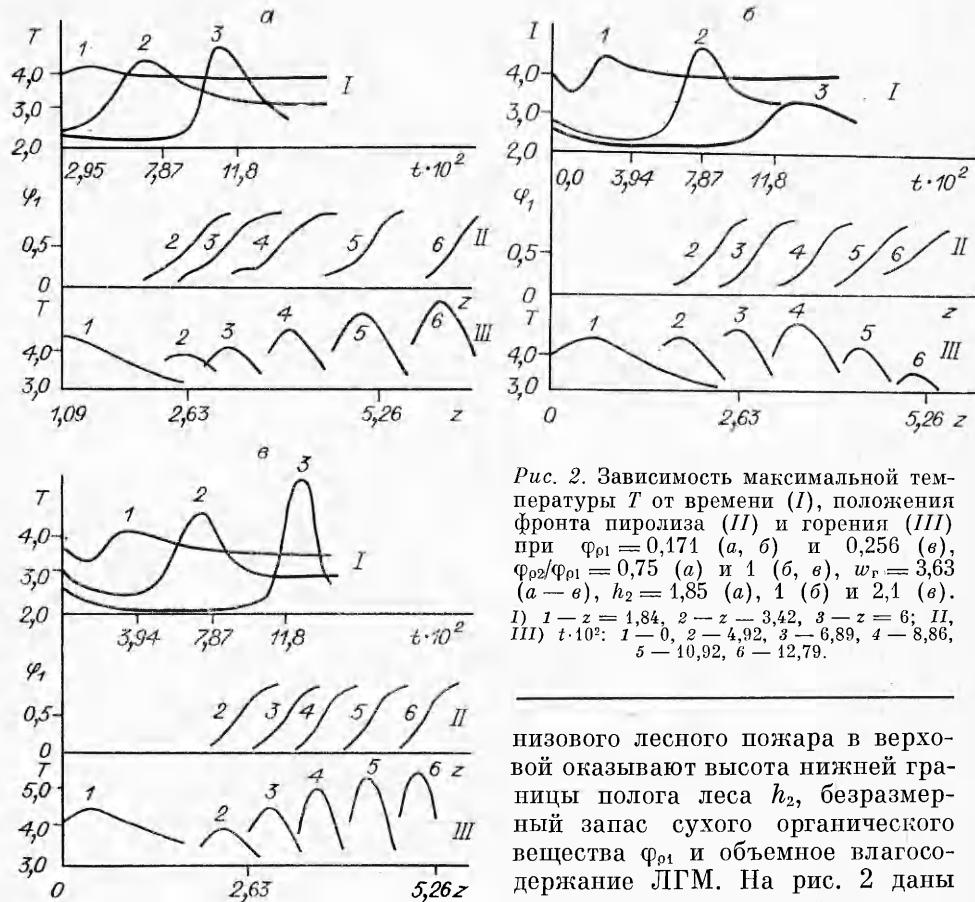


Рис. 2. Зависимость максимальной температуры  $T$  от времени (I), положения фронта пиролиза (II) и горения (III) при  $\Phi_{01} = 0,171$  (a, б) и  $0,256$  (б),  $\Phi_{02}/\Phi_{01} = 0,75$  (a) и  $1$  (б, б),  $w_r = 3,63$  (a - б),  $h_2 = 1,85$  (a),  $1$  (б) и  $2,1$  (б). I)  $1 - z = 1,84$ ,  $2 - z = 3,42$ ,  $3 - z = 6$ ; II)  $t \cdot 10^2$ : 1 - 0, 2 - 4,92, 3 - 6,89, 4 - 8,86, 5 - 10,92, 6 - 12,79.

ние максимальной температуры в пологе леса в различных точках. Динамика выгорания сухого органического вещества и положение фронта горения в пологе леса показаны на рис. 2, II, III соответственно. Критерием зажигания считалось наличие точки перегиба на участке сильного возрастания кривой изменения температуры во времени.

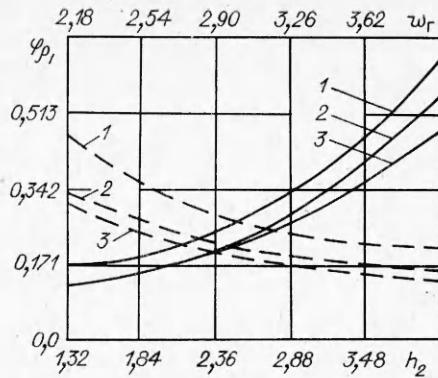
Анализ кривых на рис. 2 позволяет сделать вывод о последовательном зажигании и горении в пологе леса и проследить динамику этого процесса. Отметим, что во всех вариантах расчетов, где имело место зажигание, этот процесс происходил в газовой фазе в результате реакции горения летучих продуктов пиролиза, объемная доля конденсированного продукта практически не изменялась в результате реакции, т. е. в дальнейшем речь будет идти о газофазном зажигании и горении.

Выявлено, что в случае перехода горения в полог леса реализуется так называемый вырожденный режим зажигания, при котором в отличие от нормального режима большую роль играет выгорание горючего компонента газообразных продуктов пиролиза и, следовательно, его поступление в газовую фазу из ЛГМ. Отличительная особенность процесса перехода — заглубленное (т. е. при  $z > h_2$ ) зажигание, что объясняется сносом горючих продуктов пиролиза в глубь полога леса восходящим конвективным потоком. Из рис. 2, а видно, что до точки зажигания и фронт пиролиза и фронт повышенной температуры более протяжены, хотя уровень температуры невелик.

На рис. 2, б приведены результаты, иллюстрирующие потухание волны горения в верхней части полога. В отличие от рис. 2, а в этом случае полог леса имеет более высокое объемное влагосодержание. Несмотря на имеющее место зажигание ЛГМ, при дальнейшем заглублении горения в полог снижается уровень температуры и практически пожар

низового лесного пожара в верховой оказывают высота нижней границы полога леса  $h_2$ , безразмерный запас сухого органического вещества  $\Phi_{01}$  и объемное влагосодержание ЛГМ. На рис. 2 даны кривые, характеризующие изменение

Рис. 3. Диаграмма процесса перехода в плоскости  $(\varphi_{\rho_1}, h_2)$  при  $w_r = 3,63$  (сплошные кривые) и в плоскости  $(\varphi_{\rho_1}, w_r)$  при  $h_2 = 1,84$  (штриховые кривые).  
 1 – 3 –  $\varphi_{\rho_2}/\varphi_{\rho_1} = 1,0; 0,8$  и  $0,66$  соответственно.



потухает, что связано со значительными затратами энергии на высушивание избыточной влаги из ЛГМ. Обратим внимание на то обстоятельство, что высота нижней кромки полога леса в этом случае даже меньше, чем в варианте, представленном на рис. 2, а.

Влияние запаса сухого органического вещества ЛГМ в пологе на возможность перехода проиллюстрировано на рис. 2, в. Сравнивая кривые рис. 2, б и в, укажем, что в данном случае  $h_2$  более чем в 2 раза выше, однако при том же влагосодержании происходит зажигание и устойчивое распространение горения по пологу.

Наряду с исследованием особенностей процесса перехода в расчетах получали предельные обобщающие кривые, отделяющие область параметров, при которых возможен переход низового пожара в верховой, от области параметров, при которых переход невозможен. Подобные кривые могут служить основой для построения nomogramm, позволяющих выявлять участки леса, опасные из-за возможности возникновения верхового пожара. На рис. 3 представлены предельные разделяющие кривые (сплошные) в плоскости параметров  $h_2$  и  $\varphi_{\rho_1}$ . В области параметров, расположенной ниже соответствующих кривых, низовой пожар в верховой не переходит, а в областях над кривыми наоборот. С увеличением относительной высоты нижней границы крон деревьев возможность возникновения горения в кронах уменьшается, причем при  $h_2 > 5,3$  для данных характеристик низового пожара и реакционных свойств полога зажигания в кронах не происходит в диапазоне значений  $\varphi_{\rho_1}$ , отвечающих встречающимся в натуре лесным массивам.

На рис. 3 обобщающие кривые (штриховые) построены также в плоскости параметров  $\varphi_{\rho_1}, w_r$ . Видно, что с увеличением скорости оттока продуктов горения из очага низового пожара, т. е. с увеличением интенсивности последнего улучшаются условия для перехода горения в кроны деревьев. Это следует из анализа кривых на рис. 3, которые с ростом интенсивности низового пожара монотонно убывают. Отметим, что в обоих случаях существует некоторое предельное значение  $\varphi_{\rho_1}$  (безразмерного запаса сухого органического вещества ЛГМ), ниже которого зажигания в кронах не происходит.

Таким образом, приведенные результаты и их анализ позволяют считать предложенную математическую модель пригодной для описания процесса перехода низового лесного пожара в верховой в пределах ограничений, о которых говорилось выше. Появление экспериментальных данных, позволяющих более точно описывать реакционные и структурные свойства ЛГМ в пологе леса, даст возможность точной количественной оценки этого процесса.

#### ЛИТЕРАТУРА

- Гришин А. М. Математические модели лесных пожаров.— Томск: изд-во ТГУ, 1981.
- Гришин А. М., Грузин А. Д., Зверев В. Г.— В кн.: Теплофизика лесных пожаров.— Новосибирск, 1984.
- Гришин А. М., Грузин А. Д., Зверев В. Г. Докл. АН СССР, 1983, 269, 4, 822.
- Гришин А. М., Грузин А. Д., Зверев В. Г. ФГВ, 1985, 21, 1, 11.
- Гришин А. М., Зверев В. Г. Докл. АН СССР, 1984, 267, 4, 825.
- Исааков Р. В., Сосновский Е. И.— В кн.: Проблемы лесной пирологии.— Красноярск, 1975.

7. Исаков Р. В.— В кн.: Горение и пожары в лесу.— Красноярск, 1984.
8. Исаков Р. В. Канд. дис. Красноярск: ИЛиД СО АН СССР, 1986.
9. Курбатский Н. И.— В кн.: Вопросы лесоведения. Т. 1.— Красноярск, 1970.
10. Дубов А. С., Быкова Л. П., Марунич С. В. Турбулентность в растительном покрове.— Л.: Гидрометеоиздат, 1978.
11. Шец Дж. Турбулентное течение. Процессы вдува и перемешивания.— М.: Мир, 1984.
12. Гришин А. М., Берцун В. И., Зинченко В. И. Итерационно-интерполяционный метод и его приложения.— Томск: ТГУ, 1981.
13. Бузыкин А. М. Продуктивность сосновых лесов.— М.: Наука, 1978.

*Поступила в редакцию 22/XII 1986,  
после доработки — 30/III 1987*

## ЗАКОНОМЕРНОСТИ РАСПРОСТРАНЕНИЯ ОЧАГА ВНУТРИПЛАСТОВОГО ГОРЕНИЯ ПРИ ПОРЦИОННОЙ ПОДАЧЕ ВОДЫ И ВОЗДУХА В ПЛАСТ

*И. И. Богданов*

*(Москва)*

Внутрипластовое горение (ВГ) представляет собой совокупность взаимосвязанных процессов, каждому из которых в данных условиях соответствует свое характерное физическое время (при ВГ эти времена нередко отличаются на порядки для различных процессов и условий). Очаг горения поддерживается подводом окислителя через слой пористого пласта, освобожденного от углеводородной фазы<sup>1</sup>, сопровождается теплообменом с окружающими пласт породами, фазовыми превращениями, конвективной и кондуктивной теплопередачей, фильтрационным переносом фаз, насыщающих пласт. Существенные различия в характерных временах приводят к тому, что относительно медленные процессы активно протекают лишь в узких зонах (например, кондуктивная теплопередача — в зонах сильных температурных градиентов) и слабо проявляются в других областях. Все это, однако, справедливо лишь при непрерывно поддерживающем очаге реакции в пласте.

Ситуация принципиально меняется, если возникают достаточно длительные перерывы в подаче окислителя в пласт, когда тепловыделение и массообмен в реакции прекращаются. Обычно при ВГ в пласт подается смесь воды и воздуха [1]. Известно, однако, что при инициировании очага горения в прискважинной зоне воздухом за счет самовоспламенения топлива процесс может сопровождаться пульсациями с периодическим формированием обратного тока [2]. В [3] показано, что избежать пульсаций можно за счет попеременной подачи достаточно большими порциями отдельно пара и воздуха в зону инициирования. Пульсации появляются в результате взаимодействия фильтрации и горения при инициировании. Поскольку отношение характерных времен этих процессов сильно меняется с температурой, фаза притока окислителя сменяется резкой активизацией горения, формированием области повышенного давления и затем оттока окислителя в фазе релаксации давления и температуры [2]. Разделение во времени фильтрации и горения препятствует пульсационному распространению очага ВГ в прискважинной зоне. Рассмотрим подробнее эволюцию очага ВГ при временном прекращении подачи окислителя.

**Постановка задачи.** Система одномерных уравнений трехфазной пятикомпонентной фильтрации и баланса тепловой энергии записывается для тонкого однородного горизонтального пласта в пренебрежении капиллярным и диффузионным переносом при галерейной схеме размещения

<sup>1</sup> Рассматривается только прямоточный вариант горения.