

К ТЕОРИИ ГОРЕНИЯ ПОРОХА В ТУРБУЛЕНТНОМ ПОТОКЕ

Б. Т. Ерохин, С. Д. Гришин, В. И. Михайлов

(Калининград)

В настоящей статье предлагается обобщенная теория горения пороха в турбулентном потоке с учетом физических процессов в к-фазе и газовой зоне. При этом в газовой зоне процесс рассматривается как многостадийный [1].

ОСНОВНЫЕ УРАВНЕНИЯ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИЕ ГОРЕНИЕ ПОРОХА В ТУРБУЛЕНТНОМ ПОТОКЕ

При исследовании горения пороха в турбулентном потоке ограничимся асимптотическим случаем течения газа, т. е. будем рассматривать изменение параметров только по координате y . Уравнения турбулентного потока можно записать в виде:

$$\begin{aligned} \frac{d}{dy} (\bar{\rho} \bar{u}) &= 0, \\ \bar{\rho} \bar{u} \frac{d \bar{w}}{dy} &= \frac{d}{dy} \left[(\bar{\mu} + \bar{\mu}_t) \frac{d \bar{w}}{dy} \right], \\ \bar{p} &= \text{const}, \\ \bar{\rho} \bar{u} \frac{d \bar{i}}{dy} &= (\bar{\mu} + \bar{\mu}_t) \left(\frac{d \bar{w}}{dy} \right)^2 + \frac{d}{dy} \left[(\bar{\lambda} + \bar{\lambda}_t) \frac{d \bar{T}}{dy} \right] + & (I) \\ &+ \frac{d}{dy} \left[\bar{i}_j (\bar{\rho} \bar{D}_{ij} + \bar{\rho} \bar{D}_t) \frac{d \bar{k}_i}{dy} \right], \\ \bar{\rho} \bar{u} \frac{d \bar{k}_i}{dy} &+ \frac{d}{dy} \left[(\bar{\rho} \bar{D}_{ij} + \bar{\rho} \bar{D}_t) \frac{d \bar{k}_i}{dy} \right] + \bar{W}_i. \end{aligned}$$

В уравнениях (I) член $(\bar{\mu} + \bar{\mu}_t) (d \bar{w}/dy)^2$ характеризует приток тепла за счет трения, который весьма мал при скоростях потока, меньших скорости звука. По этой причине этим членом будем пренебрегать. Последнее допущение с физической точки зрения означает, что не принимается во внимание тепло трения по сравнению с теплом, возникающим в результате химических реакций.

С учетом отмеченных замечаний система уравнений (I), описывающая предельный случай течения газа в турбулентном потоке, сводится к следующей системе дифференциальных уравнений:

$$\frac{d}{dy} (\bar{\rho} \bar{u}) = 0,$$

$$\begin{aligned} \bar{\rho} \bar{u} \frac{d \bar{w}}{dy} &= \frac{d}{dy} \left[(\bar{p} + \bar{u}_t) - \frac{d \bar{w}}{dy} \right], \\ \bar{p} &= \text{const}, \\ \bar{\rho} \bar{u} \frac{d \bar{i}}{dy} &= \frac{d}{dy} \left[(\bar{\lambda} + \bar{k}_t) \frac{d \bar{T}}{dy} \right] + \frac{d}{dy} \left[\bar{i}_j (\bar{\rho} \bar{D}_{ij} + \bar{\rho} \bar{D}_t) \frac{d \bar{k}_i}{dy} \right], \\ \bar{\rho} \bar{u} \frac{d \bar{k}_i}{dy} &= \frac{d}{dy} \left[(\bar{\rho} \bar{D}_{ij} + \bar{\rho} \bar{D}_t) \frac{d \bar{k}_i}{dy} \right] + \bar{W}_i. \end{aligned} \quad (\text{II})$$

Первое и третье уравнения системы (II) означают, что секундный расход и давление газа поперек граничного слоя остаются постоянными, причем давление в граничном слое равно давлению во внешнем потоке газа. Эти равенства являются необходимыми условиями горения пороха в турбулентном потоке газа. Для газовых смесей с близкими молекулярными весами имеют место равенства:

$$\Pr = \frac{\bar{\rho} c_p}{\bar{\lambda}} = 1, \quad \text{Le} = \frac{\bar{\rho} D_{12} c_p}{\bar{\lambda}} = 1.$$

Естественно также предположить, что при турбулентном горении турбулентные числа Прандтля и Льюиса равны единице:

$$\Pr_t = \frac{\bar{a}_t}{\bar{a}_t} = 1, \quad \text{Le}_t = \frac{\bar{D}_t}{\bar{a}_t} = 1. \quad (1)$$

Заметим, что принятые допущения не являются грубыми, по крайней мере, для турбулентных газовых потоков и твердых поверхностей.

Последнее равенство (1), означающее одинаковость механизма турбулентного перемешивания как для трения, так и для теплопроводности и диффузии позволяет получить из системы уравнений (II) первый интеграл, наличие которого в значительной степени упрощает исследование задачи о горении пороха в турбулентном потоке.

В условиях горения пороха тепловая энергия к поверхности горения k -фазы переносится, как известно, не только за счет теплопроводности, но и диффузионным потоком химической энталпии.

Интенсивность обмена тепловой энергией поперек линий тока в осесимметричных потоках определяется выражением

$$q = -\lambda \frac{\partial T}{\partial y} + \sum \bar{\rho} k_j |w_j| i_j,$$

где $i_j = \int_0^T c_{pj} dT + i_j^0$; i_j^0 — теплота образования j -го компонента;

$|w_j|$ — скалярное значение скорости диффузии j -го компонента в направлении координаты y .

Имея в виду, что

$$\bar{\rho} k_j |w_j| = -\bar{\rho} D_{1,2} \frac{\partial k_j}{\partial y},$$

и что полная термодинамическая энталпия, включающая как тепловую, так и химическую энталпию, определяется выражением $i_j = \sum k_j i_j$, получаем

$$di = c_p dT + \sum i_j dk_j. \quad (2)$$

С учетом соотношения (2) выражение для теплового потока примет вид

$$q = z_1 - z_2. \quad (3)$$

Здесь

$$z_1 = -\frac{\lambda}{c_p} \left(\frac{\partial i}{\partial y} - \sum i_j \frac{\partial k_i}{\partial y} \right), \quad (4)$$

$$z_2 = -\frac{\lambda}{c_p} \left(\rho \frac{D_{1,2} c_p}{\lambda} \sum i_j \frac{\partial k_j}{\partial y} \right). \quad (5)$$

Соотношения (4) и (5) учитывают теплопроводность и диффузию, соответственно.

В общем случае, как следует из соотношений (3) \div (5), относительная величина тепловой энергии, передаваемой за счет теплопроводности и диффузии, зависит от отношения химической и тепловой энталпии и от критерия подобия Льюиса — Семенова. Как уже ранее отмечалось, у газов численные значения коэффициентов вязкости, теплопроводности и диффузии примерно одинаковы. Следовательно, $Pr = Le = 1$.

В этой связи имеют место соотношения

$$\lambda = \mu c_p, \quad \lambda = \rho D_{1,2} c_p.$$

С учетом отмеченных замечаний, выражение (3) примет вид

$$q = -\lambda \frac{\partial i}{\partial y}.$$

В силу сделанных предположений, а также ввиду того, что от газовой фазы к поверхности горения к-фазы тепловая энергия передается как за счет молекулярной, так и турбулентной теплопроводности [2], уравнения системы (II) примут вид

$$\begin{aligned} \rho u c_p \frac{dw}{dy} &= -\frac{d}{dy} \left[(\lambda + \lambda_t) \frac{dw}{dy} \right], \\ \rho u \frac{di}{dy} &= -\frac{d}{dy} \left[(\lambda + \lambda_t) \frac{dT}{dy} \right] + q \bar{m}, \\ \frac{d}{dy} (\rho u) &= 0, \end{aligned} \quad (III)$$

$$p = \text{const.}$$

Заметим, что в условиях горения пороха в турбулентном потоке характер распределения температуры по ширине газовой зоны качественно отличается от характера распределения температуры в условиях стационарного горения.

Если в условиях стационарного горения для $p \leq 70 \text{ кг}/\text{см}^2$ существует зона постоянной температуры (подготовительная зона), то можно предполагать, что при турбулентном горении температура непрерывно изменяется по толщине газовой зоны (до момента достижения равновесного состояния продуктов сгорания). В этой связи среднюю скорость химической реакции в газовой зоне горения можно определить по следующей зависимости:

$$\bar{m} = \frac{1}{T_r - T_n} \int_{T_n}^{T_r} m dT,$$

где T_n — температура поверхности горения к-фазы; T_r — температура зоны пламени, равная температуре продуктов сгорания.

Скорость тепловыделения химических реакций включает скорости реакций экзотермического разложения. Их зависимость от температуры содержит экспоненциальный множитель типа Аррениуса:

$$\dot{m} = k_0 \exp(-E/RT),$$

где k_0 — частотный фактор.

Для определения скорости горения пороха в турбулентном потоке будем рассматривать физико-химические процессы, протекающие как в «твёрдой», так и в газовой зонах.

КОЭФФИЦИЕНТ ТУРБУЛЕНТНОГО ГОРЕНИЯ ДЛЯ «ТВЕРДОЙ» ЗОНЫ ГОРЕНИЯ

Физико-химические процессы, имеющие место в к-фазе, можно с достаточным приближением описать:

$$\lambda \frac{d^2 T}{dy^2} + \rho u c_p \frac{dT}{dy} + q_k \rho k_0 \exp(-E/RT) = 0, \\ u = \int_0^\infty k_0 \exp(-E/RT) dy \quad (6)$$

(здесь знак ∞ означает состояние вещества на бесконечности порохового заряда).

При граничных условиях: $y=0, T=T_n; y=\infty, T=T_0$ решение уравнений (6) имеет вид

$$u = \frac{-\lambda \frac{dT}{dy}}{(c_p \rho_B T_n - c_p \rho_K T_0) \left(1 - \frac{q_k \rho_K}{c_p \rho_B T_n - c_p \rho_K T_0} \right)}. \quad (7)$$

Здесь соотношение $\frac{q_k \rho_K}{c_p \rho_B T_n - c_p \rho_K T_0}$ характеризует ту часть тепла, которая выделяется в к-фазе на нагревание пороха; $-\lambda \frac{dT}{dy}$ — конвективный тепловой поток из газовой зоны на границе твёрдой и газовой фаз. Выражение (7) определяет стационарную скорость горения пороха.

Скорость горения в турбулентном потоке можно найти в результате решения системы уравнений (6) при граничных условиях $y=0, T=T_n;$ $y=\infty, T=T_0$:

$$u_t = \frac{-(\lambda + \lambda_t) \frac{dT}{dy}}{(c_p \rho_B T_{nw} - c_p \rho_k T_0) \left(1 - \frac{q_k \rho_k}{c_p \rho_B T_{nw} - c_p \rho_k T_0} \right)}. \quad (8)$$

Здесь T_{nw} — температура поверхности к-фазы, зависящая от скорости газового потока, протекающего вдоль поверхности горящего заряда. Коэффициент турбулентного горения ($\varepsilon = \frac{u_t}{u}$) можно определить в результате комбинирования уравнений (7) и (8):

$$\varepsilon = \frac{\frac{\lambda + \lambda_t}{\lambda} (c_p \rho_B T_n - c_p \rho_k T_0 - q_k \rho_k)}{(c_p \rho_B T_{nw} - c_p \rho_k T_0 - q_k \rho_k)}. \quad (9)$$

КОЭФФИЦИЕНТ ТУРБУЛЕНТНОГО ГОРЕНИЯ ДЛЯ ГАЗОВОЙ ЗОНЫ

Напряжение трения. Напряжение трения на горящей поверхности можно определить в результате интегрирования первого уравнения системы (II).

Первый интеграл первого уравнения системы (II) имеет вид

$$\tau_s = (\lambda + \lambda_t) \frac{dw}{dy} - \rho u c_p w. \quad (10)$$

Второй член в уравнении (10) учитывает приток массы газа, обусловленный горением пороха.

С другой стороны, напряжение трения (напряжение сдвига) можно определить по соотношению

$$\tau_0 = \rho w_\tau^2. \quad (11)$$

Введем величину безразмерного расстояния от стенки (горящей поверхности) по аналогии с классическим газовым потоком в цилиндрической трубе

$$\bar{y} = \frac{w_\tau y_1}{\nu}, \quad (12)$$

где \bar{y} — безразмерное расстояние от горящей поверхности;

y_1 — ширина «шипящей» (дымопарогазовой) зоны.

Параметр \bar{y} определяет с некоторого момента точку появления начальной турбулентности в «шипящей» зоне, выше которой теплоотдача возрастает за счет эффекта турбулентности. Естественно, что эффект турбулентного горения начинает проявляться с момента проникновения турбулентных вихрей из зоны пламени в «шипящую» зону.

Влияние турбулентности на скорость горения проявляется также и за счет того, что не вступившие в реакцию компоненты (NO , NO_2 , CO и др.) возвращаются обратно из зоны пламени в «шипящую» зону и реагируют вблизи горящей поверхности к-фазы.

Турбулентность обычно характеризуется длиной пути перемешивания (l). В нашей теории предполагаем, что эта длина не зависит от

того, перенос какой величины мы рассматриваем: скалярной (температуры) или векторной (количества движения). Принятое предположение является приемлемым для течения вещества вблизи стенки.

В соответствии с теорией Прандтля выражение для динамической скорости можно записать в виде

$$w_\tau = l \left[\frac{dw}{dx} \right].$$

Естественно, что в случае потока у плоской стенки (при изучении потока в зоне пламени) стенку канала можно считать плоской, так как радиус ее кривизны приблизительно в 1000 раз превышает эффективную ширину зоны пламени. Длина перемешивания для турбулентного слоя будет пропорциональна текущей координате x . Как показывает анализ экспериментальных данных распределения скорости потока по поперечному сечению канала, связь между длиной перемешивания и x выражается зависимостью $l=ax$ (где $a=0,4$).

Необходимо заметить, что длина пути перемешивания во многом аналогична средней длине свободного пробега молекул в кинетической теории газов.

Было установлено [3], что коэффициент пропорциональности a не сохраняет постоянного значения по поперечному сечению канала, а постепенно падает от стенки к оси канала ($a=0,4 \rightarrow 0,3$). Поскольку нас интересует процесс в зоне горения, то, следовательно, можно принимать значение коэффициента $a=0,4$.

Связь между динамической скоростью потока можно представить в виде

$$w_\tau = \frac{\sqrt{\lambda_c}}{2\sqrt{2}} w. \quad (13)$$

Коэффициент сопротивления можно определить по формуле Никурадзе

$$\lambda_c = \frac{1}{(2 \lg Re \sqrt{\lambda_c} - 0,8)^2}$$

или по явной зависимости коэффициента от числа Рейнольдса

$$\lambda_c = 0,0032 + \frac{0,221}{Re^{0,237}},$$

которое определяется по соотношению

$$Re = \frac{4F}{\Pi} \cdot \frac{w \rho_t}{\mu}.$$

Здесь Π — мгновенное значение горящего периметра заряда; F — площадь поперечного сечения канала заряда.

Определение коэффициента турбулентной вязкости (теплопроводности). При изучении процессов горения в турбулентном потоке будем пользоваться профилем скоростей, полученным при течении газа в гладкой цилиндрической трубе (без учета вдува вещества, равномерно распределенного по длине трубы).

Наиболее детальной теорией течения газа вблизи стенки является теория Кармана, которая различает три области:

- ламинарный слой у стенки, где турбулентность несущественна;
- переходную область, где передача тепла посредством турбулентной и молекулярной теплопроводности играет примерно одинаковую роль;
- турбулентную область, где передача тепла осуществляется в основном за счет турбулентной теплопроводности.

Такие предположения, проверенные экспериментальным путем, справедливы при течении газа в гладкой цилиндрической трубе. Есть основание предполагать, что в условиях течения газа в канале заряда, вблизи горящей поверхности ламинарная область не существует. Отсутствие области с ламинарным слоем обусловлено эмиссией газа с боковой поверхности.

В силу сделанных замечаний распределение профиля скоростей в зоне горения будем считать идентичным распределению профиля скоростей в переходной области

$$\frac{w}{w_\tau} = a + b \ln \frac{w_\tau y_1}{y}, \quad (14)$$

где a и b — физические константы.

На основе выражений (10) — (12) и (14) определим формулы для коэффициента турбулентной вязкости (теплопроводности) с учетом (15) и без учета (16) вдува:

$$1 + \frac{\gamma_t}{\gamma} = \frac{\bar{y}}{bw_\tau} [w_\tau + u_t (a + b \ln \bar{y})], \quad (15)$$

$$1 + \frac{\gamma_t}{\gamma} = \frac{\bar{y}}{b}. \quad (16)$$

Соотношение (16) получено в предположении, что напряжение трения не зависит от вдува с боковой поверхности, обусловленного горением пороха. Это означает, что в правой части выражения (10) пренебрегаем вторым членом: $\gamma_s = (\lambda + \lambda_t) \frac{dw}{dy}$.

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ В ИНДУКЦИОННОЙ ЗОНЕ (ЗОНЕ ПРОГРЕВА)

Распределение температуры в зоне прогрева находим в результате решения упрощенного уравнения теплопроводности (членом, характеризующим тепловыделение в зоне прогрева, пренебрегаем):

$$\lambda \frac{d^2 T}{dy^2} - c_p m \frac{dT}{dy} = 0.$$

Интегрируя это уравнение от $y=0$ до $y < y_r$, получаем

$$\lambda \frac{dT}{dy} = c_p m (T - T_n). \quad (17)$$

На границе сопряжения зон прогрева и газовой будем иметь

$$\lambda \frac{dT}{dy} = c_p m (T_{11} - T_n).$$

Интегрируя уравнения (17) при граничных условиях $y=0, T=T_{\text{пв}}$, находим

$$y_{11} = \frac{\lambda}{c_p m} \ln \frac{T_{11} - T_{\text{п}}}{T_{\text{пв}} - T_{\text{п}}} . \quad (18)$$

В случае использования профиля скоростей $\frac{w}{w_\tau} = \frac{1}{\sqrt{k_1}} \operatorname{th} \sqrt{k_1} \bar{y}$

(который пригоден для $0 \leq \bar{y} \leq 30$) профиль распределения температуры в индукционной зоне с учетом влияния вдува на напряжение трения имеет вид

$$\frac{T - T_{\text{п}}}{T_{\text{пв}} - T_{\text{п}}} = \frac{w_\tau + (u_\tau / \sqrt{k_1}) \operatorname{th} \sqrt{k_1} \bar{y}}{w_\tau + \frac{u_\tau}{\sqrt{k_1}} \operatorname{th} \sqrt{k_1} \bar{y}_{\text{п}}},$$

а без учета влияния вдува

$$\ln \frac{T - T_{\text{п}}}{T_{\text{пв}} - T_{\text{п}}} = \frac{c_p m_\tau}{\lambda} \cdot \frac{\gamma}{\sqrt{k_1} w_\tau} \operatorname{th} \sqrt{k_1} \bar{y}_{\text{п}}.$$

СООТНОШЕНИЯ ДЛЯ РЕАКЦИОННОЙ ЗОНЫ

Для реакционной зоны уравнение энергии можно записать в виде

$$\frac{d}{dy} \left[\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \frac{dT}{dy} \right] = -q W. \quad (19)$$

Умножая левую и правую части уравнения (19) на $2\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) dT$, получим

$$2\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \frac{dT}{dy} d \left[\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \frac{dT}{dy} \right] = -2q \lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) W dT$$

или

$$d \left[\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \frac{dT}{dy} \right]^2 = -2q \lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) W dT,$$

$$d \left\{ \lambda \frac{y_{11}}{b w_\tau} [w_\tau + u_\tau (\alpha + b \ln \bar{y})] \frac{dT}{dy} \right\}^2 = -2q \lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) W dT. \quad (20)$$

При граничных условиях $y=0, T=T_{\text{пв}}$; $y=y_1, T=T_1$ первый интеграл уравнения (20) имеет вид

$$\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \frac{dT}{dy} = \sqrt{2q \lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \int_{T_{\text{пв}}}^{T_1} W dT}. \quad (21)$$

Принимая, что все тепло реакции отводится теплопроводностью, и приравнивая поток тепла общему количеству тепла, выделяющемуся в пламени в единицу времени, имеем равенство

$$\lambda \left(1 + \frac{\gamma_\tau}{\gamma} \right) \frac{dT}{dy} = m_\tau q, \quad (22)$$

где

$$q = c_p (T_{11} - T_n). \quad (23)$$

Комбинируя соотношения (21) — (23), получим выражение для скорости горения в турбулентном потоке

$$m_t = \sqrt{1 + \frac{w_t}{v}} \sqrt{\frac{2\lambda}{c_p (T_{11} - T_n)} \int_{T_n w}^{T_{11}} W dT}. \quad (24)$$

Выражение для стационарной скорости горения имеет вид

$$m = \sqrt{\frac{2\lambda}{c_p (T_{11} - T_n)} \int_{T_n w}^{T_{11}} W dT}, \quad (25)$$

$$\int_{T_n w}^{T_{11}} W dT = \frac{1}{T_{11} - T_n w} W.$$

$$\int_{T_n}^{T_{11}} W dT = \frac{1}{T_{11} - T_n} W. \quad (26)$$

Имея в виду соотношения (24) — (26), выражение для коэффициента турбулентного горения можно записать в виде

$$\epsilon = \sqrt{\frac{y_{11}}{b w_t} [w_t + u_t (a + b \ln \bar{y}_{11})] - \frac{T_{11} - T_n}{T_{11} - T_n w}}. \quad (27)$$

В этом выражении параметр безразмерного расстояния \bar{y} и динамическая скорость w_t определяются по соотношениям (18), (22) соответственно.

РАБОЧИЕ СООТНОШЕНИЯ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЕ СКОРОСТЬ ГОРЕНИЯ ПОРОХА В ТУРБУЛЕНТНОМ ПОТОКЕ

Коэффициент турбулентного горения (скорость горения пороха в турбулентном потоке) можно определить по соотношениям (9), (13), (15), (18), (27) и

$$\lambda_c = 0,0032 + \frac{0,221}{\left(\frac{4F}{\Pi} \cdot \frac{w_p}{\mu} \right)^{0,237}}. \quad (28)$$

Температура поверхности турбулентного горения определяется из соотношения (9).

Методика расчета локального коэффициента турбулентного горения состоит в следующем.

По соотношению (9) определяется аппроксимирующая зависимость коэффициента турбулентного горения от температуры поверхности турбулентного горения T_{nw} . Далее по соотношениям (18) и (27) для различных значений T_{nw} определяют зависимость коэффициента турбулентного горения от скорости потока.

Имея аппроксимирующую зависимость $\varepsilon = f_1(T_{nw})$ и зависимость $\varepsilon = f_2(T_{nw})$, при различных значениях можно весьма просто определить истинное значение коэффициента турбулентного горения для каждого значения скорости потока.

В выражение для коэффициента турбулентного горения входят температура поверхности и тепловой эффект разложения к-фазы q_k . Связь между линейной скоростью горения и температурой поверхности может быть представлена зависимостью [3]:

$$u = B_0 e^{-E_k/2R T_n},$$

где

$$B_0^2 = 2k_0 \gamma_n \frac{R T_n^2}{E_k (2T_n - T_{n_1} - T_0)};$$

$$u = B_1 p^{v_1/2} (T_{11} - T_n)^{-v_1/2};$$

$$B_1^2 = 2k_1 M_1 c_{n_1}^{v_1-1} \frac{\lambda_1 (v_1)!}{\rho_r^2 Q} \frac{R T_{11}^2}{E_1} \left(\frac{T_{11}}{E_1} \right)^{v_1} \exp \left(- \frac{E_1}{R T_{11}} \right).$$

Температуру поверхности можно также с достаточным приближением определить по приближенному соотношению

$$T_n = 100 \frac{u_{+50}/u_{-50}}{u_{+50}/u_{-50} - 1} + 223.$$

Таблица 1

Параметр	Размерность	Порох	w , м/сек	\bar{y}_{II}	ε
ρ_t	$\text{кг}/\text{м}^3$	1,600	7,0	2,59	1,02
c_t	ккал	0,35	8,0	2,98	1,09
c_p	ккал	0,4	19,0	3,36	1,16
μ	$\text{кг сек}/\text{м}^2$	$6,65 \cdot 10^{-6}$	10,0	3,72	1,22
$R T_0$	м	120000	1,21	4,20	1,30
T_0	$^\circ\text{К}$	$2900 \div 3000$	11,0	4,48	1,35
v	$-$	0,69	12,0	4,82	1,40
T_n	$^\circ\text{К}$	810	13,0	5,60	1,51
T_n/T_0	$-$	0,270	15,0	6,35	1,59
q_k	$\text{кал}/\text{г}$	100			
λ	ккал	$4,9 \cdot 10^{-5}$			
	$\text{мсек} \cdot \text{град}$				

Таблица 2

Основные параметры пороха JPN и продуктов его горения, необходимые для расчета коэффициента турбулентного горения, приведены в табл. 1. Расчетная зависимость локального коэффициента турбулентного горения ε от скорости потока для этого пороха приведена в табл. 2.

*Поступила в редакцию
27/VIII 1966*

ЛИТЕРАТУРА

1. В. Н. Вилюнов. Докл. АН СССР, 191, **136**, 1.
 2. В. Н. Вилюнов. Докл. АН СССР, 1961, **136**, 2.
 3. Дж. Корнер. Внутренняя баллистика орудий. М., ИЛ, 1953.
-