# 

УДК 536.46

# ОЧАГОВЫЙ МЕХАНИЗМ ГОРЕНИЯ НИТРОГЛИЦЕРИНОВОГО ПОРОХА

© 2023 г. В. Н. Маршаков<sup>1\*</sup>, В. Г. Крупкин<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Федеральный исследовательский центр химической физики им. Н.Н. Семёнова Российской академии наук, Москва. Россия

\*E-mail: marsh 35@mail.ru

Поступила в редакцию 25.07.2022; после доработки 16.08.2022; принята в печать 22.08.2022

Исследован очаговый механизм горения баллиститного пороха марки НБ при атмосферном давлении с помощью кинофотосъемки и термопарных измерений. Изучена динамика развития очага – поперечной волны ограниченной протяженности, распространяющейся вдоль поверхности образца. Измерены локальные фронтальные и нормальные скорости распространения поперечной волны горения в зависимости от времени. Из анализа температурных распределений в конденсированной фазе волны, полученных с использованием термопар, определены нормальные скорости горения и рассчитаны соответствующие им температуры горящей поверхности. Полученный разброс скоростей объясняется эволюцией профиля фронта поперечной волны, проходящего термопару. С учетом изменения во времени этих скоростей горения построено наблюдаемое распределение температур прогретого слоя конденсированной фазы. При анализе механизма распространения поперечных волн привлекались данные о параметрах волны и их зависимостях от давления и средней скорости горения из предшествующих работ авторов.

*Ключевые слова:* двухосновный порох, очаговый механизм, поперечные волны, скорость горения, температурный профиль к-фазы.

DOI: 10.31857/S0207401X23030111, EDN: NBTZIS

# введение

В ранних исследованиях неодномерного фронта горения нитроглицериновых порохов [1-4] механизм горения рассматривался как "очаговопульсирующий". Под термином, предложенным в работе [1]. имелась в виду совокупность взаимодействующих участков поверхности образца, сгорающих в пульсирующем режиме. Дальнейшие исследования [5-18] показали, что очаг - это поперечная волна (ПВ) с пологим фронтальным профилем, которая распространяется вдоль поверхности горения со скоростью, в несколько раз большей, чем скорость горения по нормали к поверхности. В экспериментах измерялись: L – размер очага,  $V_r$  – локальные скорости распространения фронта ПВ по поверхности,  $U_n$  – локальные скорости по нормали к профилю,  $U_f$  – вертикальные смещения профиля, U – средняя скорость сгорания образца в целом. Рассмотрим результаты этих исследований.

Очаги – поперечные волны имеют неправильную форму, которая меняется со временем, и их размер зависит от давления. Данные видеосъемки и анализ погашенных образцов позволяют оценить их размеры. Размеры очагов по их максимальной (характерному) величине в зависимости от давления оценивается по выражению  $L_m = 2.6p^{-0.76}$ , где  $L_m - в$  мм, p - в атм,  $1 \le p \le 60$  атм, а в зависимости от средней нормальной скорости U горения образца в целом по выражению  $L_m = 2.6U^{-1.17}$ , (U - в мм/с),  $0.7 \le U \le 12$  мм/с. Средний по поверхности эквивалентный диаметр очага описывается аналогичными зависимостями:  $L_d = 2.34p^{-0.74}$  и  $L_d = 2.0U^{-1.1}$ . В частности, для погашенных образцов были получены следующие размеры: ~3 мм при 1 атм, 0.4–0.7 мм при 6 атм и 0.1–0.18 мм при 40 атм.

Интересно рассмотреть соотношения между критическим диаметром и размером очага. В работах [9, 11, 13] получены зависимости критического диаметра от средней скорости горения: для образцов пороха марки НБ с теплоотводящей обоймой  $D_{1 cr} = 6U^{-1.17}$  при  $0.7 \le U \le 12$  мм/с (здесь и ниже  $D_{cr} - в$  мм); для образцов, горящих в азоте (без обоймы)  $D_{2 cr} = 5.4U^{-1.17}$  (например, при p = 1 атм, U = 0.7 мм/с,  $D_{1 cr} = 9.1$  мм и  $D_{2 cr} = 8.2$  мм). Заметим, что значения диаметров  $D_{1 cr}$  и  $D_{2 cr}$  различаются на двойную толщину "чулка" – слоя погасшего пороха на обойме.

Сопоставление размеров критического диаметра и очага дает  $D_{1 cr}/L_m = 6/2.6 = 2.3$  и  $D_{1 cr}/L_d =$  = 6/2 = 3. Это означает, что если по диаметру образца располагается меньше трех очагов, то горение прерывается. Таким образом, данные о критическом диаметре дают представление о размерах очага — поперечной волны.

Полученные данные [5–18] по локальным скоростям горения будут рассмотрены ниже при изложении результатов настоящих исследований, целью которых было получение дополнительных данных о механизме и скоростях горения, необходимых при расчетах переходных процессов.

# ПОСТАНОВКА ЭКСПЕРИМЕНТА

В экспериментах использовались образцы нитроглицеринового пороха марки НБ (58% коллоксилина + 40% нитроглицерина + стабилизатор + пластификатор) в виде прямоугольных параллепипедов с размерами ширина × глубина × высота =  $12 \times 6 \times 16$  мм. Образцы не бронировались и сжигались при атмосферном давлении в струе азота для предотвращения возникновения вторичного газового факела. Поджиг осуществлялся накаленной нихромовой спиралью диаметром 6.5 мм и длиной 15 мм, которая размещалась на высоте 2–3 мм над поверхностью образца и удалялась после его воспламенения.

Для регистрации температуры применялись угловые вольфрам-рениевые термопары BP5/BP20 диаметром 15 мкм, для которых допустимый предел измерений составлял 2500—3000°С. Экспериментальный образец изготавливался из двух одинаковых пороховых пластин толщиной 3 мм, между которыми размещалась термопара. Склейка образца проводилась с помощью ацетона.

Сигнал с термопары с помощью многофункционального аналого-цифрового преобразователя Е-270 производства ЗАО "Л-КАРД" (Россия) и пакета программного обеспечения PowerGraph выводился на экран ПК (цифровой осциллограф). Погрешность измерения температуры такой термопарой составляет  $\pm 2.2$ °C в диапазоне измерений от 0 до 293°C и  $\pm (0.0075|T|)$ , где T – измеренная температура в °C, в диапазоне измерений 293–2500°C.

Процесс распространения горения по поверхности образца пороха HD регистрировался цифровой видеокамерой KYT-U400-MCS0660R01 компании Kayeton Technol. Co., Ltd. (China) с переменным фокусным расстоянием от 6 до 60 мм со скоростью съемки 50, 100 или 330 кадров/с и с разрешением 1920 × 1080 MJPEG при частоте 50 кадров/с. Последовательный анализ и обсчет изображений горящей поверхности образца на кадрах фильма позволял получать количественные данные о локальных и средних скоростях распространения пламени.

# РЕЗУЛЬТАТЫ ЭКСПЕРИМЕНТОВ

На рис. 1 приведены шесть кадров видеофильма, полученных с интервалом в 0.2 с при горении образца пороха НБ при давлении 1 атм в потоке азота. Оптическая ось видеокамеры направлена на образец под углом 54° к горизонту и перпендикулярна горизонтали фокальной поверхности образца. Фрагмент образца представляет собой его правую половину и примерно верхнюю треть его высоты.

На первом кадре на боковой поверхности образца белыми вертикальными штрихами обозначен начальный размер очага – поперечной волны, развитие которого демонстрируют последующие кадры. Светящееся образование – раскаленные углеродистые волокна, образовавшиеся на профиле ПВ, поднятые продуктами сгорания и держащиеся на фронте ПВ на поверхности образца. Развитие очага на боковой поверхности образца представлено на рис. 2. Цифрами 1-5 помечены профили разгорающегося очага с интервалом в 0.2 с, 6 - часть профиля соседнего очага, пришедшегослева. Вертикальные отрезки прямых над профилем 1 соответствуют белым штрихам на 1-ом кадре рис. 1. Значения параметров профилей очагов представлены в табл. 1, где  $U_n$  и  $U_h$  – нормальная и вертикальная локальные скорости распространения фронта  $\Pi B - V_r$ , а h – высота профиля. Точки 1-4 измерения U<sub>n</sub> выбраны так, чтобы показать разброс их величин на профиле ПВ. Средняя скорость сгорания слоя за 1 с от "дна" 1-го очага до дна 6-го равна  $U_h \sim 1.0$  мм/с; при средней скорости сгорания образца в целом (H = 16 мм) U = 0.6 мм/с при p = 1 атм. Ранее нами для давлений  $5 \ge p \le 120$  атм была получена зависимость  $U = 0.9p^{0.65}$ .

Заметим, что при расчете вертикальной скорости  $U_h$  очага (рис. 2) разброс ее значений составлял 0  $\leq U_h \leq 3$  мм/с при характерной толщине прогретого слоя конденсированной (к) фазы  $\delta = 0.5$  мм при U == 0.2 мм/с и  $\delta = 0.1$  мм при U = 1 мм/с и коэффициенте температуропроводности  $\alpha = 0.1$  мм<sup>2</sup>/с.

По кадрам этого же видеофильма были проведены измерения вертикальной скорости перемещения центральной точки поверхности при горении за временные интервалы в 1, 2, 4 и 16 с. Величина перемещения этой точки с шагом 1 с показана на рис. 3, а скорости горения в зависимости от интервалов измерения – на рис. 4.

Измерения на протяжении 16 с при указанных выше временны́х интервалах показывают следующее:

1 с — разброс значений скоростей  $0.2 \le U_h \le 1.1$  мм/с на базах  $0.2 \ge h \le 1$  мм;



Рис. 1. Фрагменты шести последовательных кадров видеофильма горящей поверхности пороха НБ с интервалом в 0.2 с.



Рис. 2. Распространение профиля очага по боковой поверхности образца с шагом в 0.2 с.

2 с — разброс значений скоростей 0.35  $\leq U_h \leq \leq 0.95$  мм/с на базах 0.7  $\geq h \leq 2$  мм;

4 с — разброс значений скоростей 0.4  $\leq U_h \leq \leq 0.67$  мм/с на базах 1.6  $\geq h \leq 2.5$  мм;

16 с —  $U_h = 0.56$  мм/с на базе 9 мм.

Таким образом, покадровый анализ поверхности горения пороха позволил получить динамику развития очагов и распределение в очаге локальных скоростей. Определены также средние скорости выгорания пороха в зависимости от временны́х интервалов их измерения. Для расчета детальной структуры профиля поперечной волны в конденсированной фазе была применена термопарная методика. Путем анализа температурных распределений в конденсированной фазе волны горения, полученных с помощью термопар (см. постановку эксперимента), была рассчитана детальная структура зоны прогрева к-фазы. Заметим, что в экспериментах использовались уголковые термопары, так как они, как и П-образные, не требуют внесения поправок на теплопотери при прохождении к-фазы [19], но при этом объективнее регистрируют распределе-

<i>h</i> , мм	<i>U<sub>h</sub></i> , мм/с	$U_{n1}^{a}$	U <sub>n2</sub> <sup>б</sup>	<i>U<sub>n3</sub></i> <sup><i>в</i></sup>	$U_{n4}^{\ e}$
		мм/с			
0.37	1.8	2.8	2.5	1.3	3.0
0.33	1.7	1.3	1.76	1.5	1.85
0.09	0.46	1.76	1.7	0.65	1.4
0.17	0.8		1.1	0.46	0.8
					1.9
					1.6
					2.3

Таблица 1. Значения основных параметров, характеризующих динамику развития очага

*Примечание:* жирным шрифтом представлены данные для правого профиля очага.

 $^{a}V_{r} = 3.9 \text{ MM/c.}$ 

 $^{\delta}V_{r} = 4.4 \text{ MM/c.}$ 

 $^{\theta}V_{r} = 1.8 \text{ MM/c}.$ 

 $V_r = 6.1 \text{ MM/c}.$ 

ние температур в к-фазе ПВ, распространяющейся вдоль поверхности образца.

На рис. 5 представлены температурные распределения, полученные в экспериментах с горением образцов в потоке азота при атмосферном давлении. По мере приближения термопары к поверхности горения наблюдается монотонный рост температуры, при выходе термопары на горящую поверхность регистрируется характерное кратковременное температурное плато, затем в газовой зоне прогрева волны горения монотонный рост температуры возобновляется (см. вставку на рис. 5). В дальнейшем термопара выходит в поток реагирующих продуктов сгорания пороха, что сопровождается характерными крупномасштабными колебаниями температуры. В первом эксперименте (кривая *I* на рис. 5) зафиксирована



**Рис. 3.** Глубина выгорания пороха в центре образца, *h*, измеренная с интервалом в 1 с.

ХИМИЧЕСКАЯ ФИЗИКА том 42 № 3 2023

температура поверхности  $T_s \sim 195$  °C, во втором (кривая 2) –  $T_s \sim 215$  °C.

Прежде чем анализировать распределение температур в к-фазе волны горения, отметим следующее. Поперечная волна, распространяясь вдоль поверхности образца, имеет непрерывно трансформирующийся пологий профиль фронта горения, так как она распространяется по предварительно прогретому слою топлив и верхняя часть ее профиля перемещается быстрее, чем нижняя. Время регистрации температуры в к-фазе равно примерно 1.5 с, и за это время термопара может зафиксировать участки температурных профилей, изменяющихся при прохождении ПВ.

На рис. 6 температурное распределение T(t) для 1-й термопары рис. 5 (кривая *I*) перестроено в полулогарифмических координатах. Начало координат по оси абсцисс перенесено на момент выхода термопары на горящую поверхность. Вид новой зависимости позволяет выявить на отдельных временных отрезках *a*, *b*, *c* и *d* прямолинейные участки, режим горения на которых можно считать близким к квазистационарному, а изменение температуры в нем подчиняется михельсоновскому профилю:

$$T_2 - T_0 = (T_1 - T_0) \exp\left\{-\frac{U^2(t_2 - t_1)}{\alpha}\right\}$$

После аппроксимации выделенного *i*-того прямолинейного участка зависимости  $\ln(T - T_0) = k_i t + B_i$  с помощью коэффициентов  $k_i$  можно рассчитать на этом участке эффективную скорость горения  $U_i = (k_i \alpha)^{1/2}$ . Отметим, что выделенные временные интервалы квазистационарного горения значительно больше характерного времени релаксации теплового слоя с вычисленной скоростью горения:  $\tau_i = \alpha/U_i^2$ .



**Рис. 4.** Средние скорости горения по вертикали в зависимости от временны́х интервалов измерения: 1 - 1 c, 2 - 2 c, 3 - 4 c, 4 - 16 c.



**Рис. 5.** Запись показаний термопар горящих образцов пороха НБ при атмосферном давлении. Кривые *1* и *2* соответствуют двум опытам, проведенным в аналогичных условиях. На вставке – момент выхода термопары на горящую поверхность.

Оценки температуры поверхности горения,  $T_s$ , соответствующие прямолинейным участкам с определенными скоростями горения, были получены в соответствии с однозначной зависимостью скорости нормального горения от температуры поверхности для пороха НБ [20]:  $U = 1.125 \cdot 10^4 \exp[-5000/(T_s + 273)]$ , где U - в мм/с и  $T_s - в$  °С. В результате для 1-й термопары рис. 5 и временных отрезков *a*, *b*, *c* и *d* (рис. 6):

a)  $-0.22 \le t \le -0.02 \text{ c}$ ,  $112 \le T \le 192 \text{ °C}$ ,  $k_a = 2.8449$ ,  $U_a = 0.53 \text{ mm/c}$ ,  $T_s = 211 \text{ °C}$ ; b)  $-0.42 \le t \le -0.24 \text{ c}$ ,  $70 \le T \le 112 \text{ °C}$ ,  $k_b = 3.5054$ ,  $U_b = 0.59 \text{ mm/c}$ ,  $T_s = 216 \text{ °C}$ ; c)  $-0.61 \le t \le -0.44 \text{ c}$ ,  $54 \le T \le 68 \text{ °C}$ ,  $k_c = 1.6940$ ,  $U_c = 1.6940$ ,  $U_c$ 

= 0.41 MM/c,  $T_s = 198$  °C; d)  $-1.40 \le t \le -0.64$  c,  $24 \le T \le 53$  °C,  $k_d = 2.4171$ ,  $U_d =$ 

 $= 0.49 \text{ MM/c}, T_s = 207^{\circ}\text{C}.$ 

Усредненные значения Uи  $T_s$  во временном и температурном интервалах  $-1.40 \le t \le 0$  с,  $24 \le T \le 196$ °С при k = 2.5155 равны U = 0.50 мм/с и  $T_s = 208$ °С.

Аналогичным образом для 2-й термопары рис. 5 было получено:

a)  $-0.20 \le t \le -0.05 \text{ c}$ ,  $110 \le T \le 213 \text{ °C}$ ,  $k_a = 5.5444$ ,  $U_a = 0.71 \text{ mm/c}$ ,  $T_s = 226 \text{ °C}$ ;

b)  $-0.38 \le t \le -0.28$  c,  $62 \le T \le 91$  °C,  $k_b = 5.3988$ ,  $U_b = 0.73$  MM/c,  $T_s = 227$  °C;

c)  $-0.79 \le t \le -0.49$  c,  $43 \le T \le 53$  °C,  $k_c = 1.2803$ ,  $U_c = 0.36$  MM/c,  $T_s = 191$  °C;

*d*)  $-1.13 \le t \le -0.89$  c,  $27 \le T \le 36$  °C,  $k_d = 3.3608$ ,  $U_d = 0.58$  MM/c,  $T_s = 214$  °C.

Усредненные значения U и  $T_s$  во временном и температурном интервалах  $-1.5 \le t \le 0$  с и  $20 \le T \le \le 213$  °C, k = 2.6703 равны U = 0.52 мм/с и  $T_s = = 209$  °C.

На рис. 7 представлены термограмма, записанная 1-й термопарой (ромбы), рассчитанное распределение температур на временны́х интервалах a, b, c, d (жирная кривая) и распределение температур, рассчитанное с учетом средней скорости горения в к-фазе (тонкая кривая), а рис. 8 показывает то же распределение температур в к-фазе, но в зависимости от расстояния *х*. Рисунок 7 по-



**Рис. 6.** Температурное распределение, представленное на рис. 5 (термограмма *I*), в полулогарифмических координатах с выделением прямолинейных отрезков *a*, *b*, *c*, *d*;  $\bigcirc$  – экспериментальные точки, сплошная кривая – линейные аппроксимации.

ХИМИЧЕСКАЯ ФИЗИКА том 42 № 3 2023



**Рис.** 7. Распределение температур во времени, полученное 1-й термопарой в к-фазе волны горения: точки ( $\diamond$ ) – экспериментальные данные, *1* – кусочная аппроксимация, *2* – усредненная аппроксимация.



**Рис. 8.** Распределение температур в к-фазе волны горения в зависимости от расстояния, полученное 1-й термопарой.

казывает хорошее соответствие расчетных кусочных аппроксимаций эксперименту.

# ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Нитроглицериновый порох НБ при давлениях 1–60 атм горит в очаговом режиме. Очаг формируется поперечной волной с пологим профилем фронта горения. Скорость распространения фронта по поверхности образца изменяется в широком интервале:  $2 < V_r < 6$  мм/с (в частности, при атмосферном давлении  $V_r \sim 2.0-2.7$  мм/с), и зависит от давления как  $V_r = 4.3p^{0.24}$  [данная работа, 4, 15, 16].

На фронтальном профиле волны скорость также изменяется: например  $0.3 < U_n < 1.6$  мм/с при  $V_r = 2.6$  мм/с или  $0.4 < U_n < 3$  мм/с при  $V_r = 6$  мм/с. Вертикальная скорость сгорания нижней части профиля (дна очага) может изменяться по мере распространения очага в пределах от 1 до 0.13 мм/с или до нуля при погасании.

Средняя вертикальная скорость горения для произвольной точки на поверхности зависит от базы измерения и разброс скоростей на базе до 1 мм составляет  $0.2 \le U_h \le 1.1$  мм/с,  $0.4 \le U_h \le 0.67$  мм/с на базе до 3 мм и  $U_h = 0.56$  мм/с на базе 9 мм. Средняя скорость сгорания образца в целом равна U = 0.6 мм/с при p = 1 атм, а для давлений  $5 \le p \le 120$  атм была получена зависимость  $U_{av} = 0.9p^{0.65}$ .

Оценки размеров очагов по их характерному (максимальному) размеру описываются следующей зависимостью от давления:  $L_m = 2.6p^{-0.76}$  (при  $1 \le p \le 60$  атм), а от средней скорости – зависимостью  $L_m = 2.6U^{-1.17}$  (при  $0.7 \le U \le 12$  мм/с). Критический диаметр горения образца связан с максимальным (характерным) размером очага соотношением  $D_{cr} \approx 3L_m$ , при меньшем количестве очагов образец гаснет.

Настоящая работа была выполнена в рамках Программы фундаментальных научных исследований РФ "Процессы горения и взрыва" (регистрационный номер 122040500073-4).

# СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Синаев К.И. // Тез. докл. I Всесоюз. симпоз. по горению и взрыву. М.: Наука, 1968. С. 59.
- Кочаков В.Д., Синаев К.И. // Физика горения и методы ее исследования. Вып. 5. Чебоксары: Чувашский ГУ, 1975. С. 118.
- Абруков С.А., Аверсон А.Э. и др. // Матер. V Всесоюз. симпоз. по горению и взрыву. Горение конденсированных систем. Черноголовка: ОИХФ АН СССР, 1977. С. 69.
- 4. Маршаков В.Н. // Хим. физика. 1987. Т. 6. № 4. С. 530.
- 5. Ананьев А.В., Истратов А.Г. и др. // Хим. физика. 2001. Т. 20. № 12. С.47.
- 6. *Маршаков В.Н., Истратов А.Г., Пучков В.М.* // Физика горения и взрыва. 2003. Т. 39. № 4. С. 100.

- Marshakov V N., Istratov A.G. // Intern. Conf. on Combustion and Detonation. Zel'dovich Memorial, 2004. Moscow: TORUS PRESS Ltd., 2004. Paper W2-2. 11 P.
- 8. Истратов А.Г., Маршаков В.Н. // Хим. физика. 2006. Т. 25. № 5. С.37.
- 9. *Маршаков В.Н., Истратов А.Г. //* Физика горения и взрыва. 2007. Т. 43. № 2. С. 72.
- Маршаков В.Н., Пучков В.М. // Горение и взрыв / Под ред. Фролова С.М. Вып. 2. М.: Торус Пресс, 2009. С. 93.
- 11. Маршаков В.Н., Колесников-Свинарев В.И., Финяков С.В. // Хим. физика. 2009. Т. 28. № 2. С. 30.
- 12. *Маршаков В.Н.* // Хим. физика. 2009. Т. 28. № 12. С. 61.
- 13. *Маршаков В.Н.* // Горение и взрыв / Под ред. Фролова С.М. Вып. 7. М.: Торус Пресс, 2014. С. 299.

- 14. *Маршаков В.Н.* // Горение и взрыв. 2016. Т. 9. № 3. С. 124.
- Маршаков В.Н., Финяков С.В. // Хим. физика. 2017. Т. 36. № 6. С. 24; https://doi.org/10.7868/S0207401X17060103
- Крупкин В.Г., Маршаков В.Н., Рашковский С.А. // Горение и взрыв. 2019. Т. 12. № 1. С. 90; https://doi.org/10.30826/CE19120111
- 17. Рашковский С.А., Крупкин В.Г., Маршаков В.Н. // Горение и взрыв. 2019. Т. 12. № 4. С. 116.
- 18. *Маршаков В.Н., Крупкин В.Г., Рашковский С.А. //* Горение и взрыв. 2020. Т. 13. № 1. С.124.
- 19. Зенин А.А. Дис. ... д-ра физ.-мат. наук. М.: ИХФ РАН СССР, 1976.
- 20. Зенин А.А. Физические процессы при горении и взрыве. М.: Атомиздат, 1980. С. 68.