УДК 536.46

ВРЕМЯ ЗАДЕРЖКИ ЗАЖИГАНИЯ ФТОР-ЭТИЛЕН-ПРОПИЛЕНОВОЙ ИЗОЛЯЦИИ ЭЛЕКТРОПРОВОДКИ В УСЛОВИЯХ ВЫНУЖДЕННОЙ КОНВЕКЦИИ В НЕВЕСОМОСТИ

K. Wang¹, J. Fang¹, J.-W. Wang¹, S.-M. Zheng¹, J.-F. Guan², H. R. Shah¹, J.-J. Wang¹, Y.-M. Zhang¹

Исследовано зажигание фтор-этилен-пропиленовой (ФЭП) изоляции электропроводки при постоянном токе в условиях вынужденной конвекции в невесомости и при нормальной гравитации. Как в невесомости, так и при нормальной гравитации плавление и разложение ФЭП-изоляции вызывает взрывное формирование струи. Вынужденная конвекция и гравитация не оказывают существенного влияния на нагрев провода и на время задержки до взрыва. При этом длительность процесса пиролиза увеличивается при повышении скорости воздуха. В условиях невесомости возрастает интенсивность деформации поля скоростей потока газа. Как вынужденная конвекция, так и гравитация существенно влияют на время индукции, которое зависит от деформации поля скоростей и от числа Дамкёлера. Время индукции увеличивается при росте скорости воздуха и в условиях невесомости. Время задержки зажигания определяется темпом нагрева проволоки и временем, необходимым для взрыва. Увеличение времени задержки зажигания, связанное с увеличением скорости воздуха, обусловлено в условиях невесомости изменением времени индукции.

Ключевые слова: невесомость, зажигание, фтор-этилен-пропиленовая изоляция, взрыв, деформация потока.

DOI 10.15372/FGV20200404

ВВЕДЕНИЕ

Зажигание твердых горючих материалов в невесомости рассматривалось в ряде теоретических и экспериментальных работ [1]. Предыдущие исследования были направлены на воспламенение полиметилметакрилата и тонких листов целлюлозы, нагреваемых внешним тепловым потоком [2–5].

Одной из возможных причин пожара на космическом корабле является горение электрической изоляции, вызванное коротким замыканием или перегрузкой электропроводки. Изоляция тонких проводов сильно искривлена. В случае перегрузки электропроводки самовоспламенение изоляции протекает не так, как в случае нагрева плоского слоя того же материала. Модель воспламенения изоляции и распро-

странения пламени по проводам в наземных условиях была построена в работе [6]. Интенсивные исследования самовоспламенения изоляции проводов в невесомости проводились в работах [7–10]. Рассматривались полиэтиленовая изоляция и такие аспекты зажигания, как критические условия, минимальная энергия зажигания, влияние концентрации кислорода и давления воздуха.

В то же время сополимер тетрафторэтилена и этилена и фторированный этиленпропилен (ФЭП) гораздо чаще используются в качестве электроизоляции в космических аппаратах, чем полиэтилен. По сравнению с полиэтиленом, фторированный этилен-пропилен имеет в три раза бо́льшую теплоемкость и в два раза бо́льшую плотность, на 80 К более высокую температуру плавления и на 170 К более высокую температуру пиролиза. Пределы распространения пламени по поверхности сополимера тетрафторэтилена и этилена в качестве изоляции медных проводов, нагреваемых внешним радиационным тепловым пото-

 $^{^1}$ Китайский университет науки и технологии, 230027 Хэфэй, Китай, fangjun@ustc.edu.cn

²Университет Цинхуа, Пекин, Китай

[©] Wang K.¹, Fang J.¹, Wang J.-W.¹, Zheng S.-M.¹, Guan J.-F.², Shah H. R.¹, Wang J.-J.¹, Zhang Y.-M.¹, 2020.

¹University of Science and Technology of China, State Key Laboratory of Fire Science, Hefei, Anhui, P. R. China.

²Tsinghua University, Hefei Institute for Public Safety Research, Hefei, Anhui, P. R. China.

ком, были изучены в работе [11]. Однако механизм спонтанного воспламенения электрической изоляции в невесомости остается неизученным. Недостаточно исследовано и влияние скорости потока воздуха на время задержки зажигания электроизоляции в невесомости.

В нашей недавней работе [12] было рассмотрено взрывное воспламенение ФЭП при зажигании электрической изоляции при давлениях ниже атмосферного и разных концентрациях кислорода. Установлено, что время задержки зажигания уменьшается при увеличении давления и концентрации кислорода. Показано, что сумма времени смешения и времени химической реакции, необходимых для достижения температуры зажигания, также уменьшается при увеличении давления и концентрации кислорода. Однако время задержки зажигания в невесомости в условиях вынужденной конвекции в [12] не изучалось.

В данной работе представлены результаты экспериментов по зажиганию электроизоляции из ФЭП при вертикальной вынужденной конвекции с разными скоростями воздуха в условиях кратковременной (3.5 с) невесомости в испытательной башне. Определялись время задержки зажигания и параметры дыма после воспламенения. Характеристики частиц дыма при горении ФЭП в невесомости и при вынужденной конвекции приведены в нашей статье [13]. Данная работа посвящена теоретическому и экспериментальному исследованию времени задержки зажигания в деформированном поле скоростей воздуха в условиях нормальной гравитации и в невесомости. Проанализирован взрывной процесс воспламенения, причем особое внимание уделено влиянию невесомости и деформации поля скоростей на число Дамкёлера и время задержки зажигания.

1. ЭКСПЕРИМЕНТЫ

1.1. Экспериментальная установка

Фотография экспериментальной установки, состоящей из модулей регистрации времени задержки зажигания, частиц аэрозоля и оптических свойств дыма, показана на рис. 1. Подробное описание приведено в работе [13], где изучались строение и концентрация частиц дыма, образующегося при горении ФЭП. Эксперименты выполнялись в Национальной лаборатории микрогравитации (Пекин, КНР). При



Рис. 1. Устройство для зажигания изоляции и сбора дыма

свободном падении установки в испытательной башне достигается значение $10^{-5}{\rm g}$ в течение примерно 3.5 с. Установка включает в себя камеру сгорания с расположенным в ней образцом изолированной проволоки, систему подачи и отвода воздуха, источник постоянного тока и две системы получения изображений. Ширина камеры сгорания $15~{\rm cm}$, глубина $15~{\rm cm}$ и высота $25~{\rm cm}$.

Образец состоит из никель-хромовой проволоки, покрытой изоляцией из ФЭП марки UL1886 Approval AWG 20. Толщина изоляции 0.075 мм, диаметр проволоки 1 мм, длина образца 50 мм. Свойства проволоки и изоляции: коэффициент теплопроводности k, удельная теплоемкость c, плотность ρ , электропроводность ρ_R , температура пиролиза T_p , степень черноты ε , поверхностное натяжение δ , длина провода l — приведены в таблице. Электрическое сопротивление проволоки составляет примерно 0.1 Ом при комнатной температуре. Концы проволоки подсоединяются к электродам источника постоянного тока. В экспериментах устанавливали постоянный ток 60 А. что обеспечивало мощность джоулева тепловыделения $\approx 0.367 \text{ kBt}$.

Пиролиз твердого материала ФЭП описывается аррениусовской кинетикой нулевого порядка с кинетическими параметрами: предэкспоненциальный множитель $A=1\cdot 10^{19}~{\rm c}^{-1}$, энергия активации $E=288.12~{\rm кДж/моль}~[14]$. Примерно 97 % продуктов разложения составляет C_2F_4 . В работе [15] показано, что начало окисления C_2F_4 вызвано атакой кислорода с образованием COF_2 при участии диоксетана как промежуточного продукта:

Материал	$k, \mathrm{Bt/(M \cdot K)}$	c , Дж/(кг \cdot К)	ρ , kg/m 3	ρ_R , $O_{\mathrm{M} \cdot \mathrm{M}}$	T_p , K	ω	δ , мН/м	l, mm
Проволока	12.5	450	8 200	$1.6\cdot10^{-6}$		_		50
Изоляция	0.2	1 170	2 150	_	673	0.9	22.7	50

Свойства никель-хромовой проволоки и изоляции из фторированного этилен-пропилена

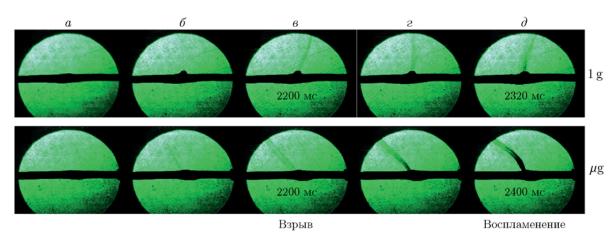


Рис. 2. Изображения в проходящем свете в неподвижном воздухе в невесомости (μg) и при нормальной гравитации (1g)

$$F_2-C=C-F_2+O_2 \to F_2-C-C-F_2 \to 2COF_2$$

По данным [15] для этой реакции $A=1\cdot 10^{19}~\mathrm{r/(m^3\cdot c)},~E/RT=20.45$ при температуре $T=300~\mathrm{K},$ теплота сгорания $10.6~\mathrm{k}\mathrm{Дж/r}.$

Нижняя часть камеры подсоединена к баллону с воздухом, что позволяет создавать вертикальный восходящий поток воздуха в камере. Расход воздуха регулируется редуктором и измеряется расходомером Alicat-KM7100 с точностью $\pm (0.8~\%$ цены деления +~0.2~% полной шкалы). Вытяжной вентилятор установлен на верхнем выходном отверстии. Две микропористые алюминиевые сотовые сетки, расположенные во входном и выходном потоках воздуха, обеспечивали их равномерность. Система подачи и отвода воздуха создает вынужденный вертикальный поток воздуха со скоростями $0.1 \div 0.5~\text{m/c}$.

Система получения изображений включает в себя высокоскоростную (1000 кадр/с) и низкоскоростную цифровую (100 кадр/с) видеокамеры для наблюдения пламени и получения изображений в проходящем свете, которые позволяют обнаружить взрыв и воспламенение. Оптический доступ обеспечивается через переднее и заднее стеклянные окна разме-

ром 5×5 см. Ослабление лазерного излучения летучими продуктами определяется по изображениям высокоскоростной камеры. Длина волны лазерного излучения составляет 532 нм, луч расширяется до диаметра 4 см. Используются узкополосный оптический фильтр (ширина полосы 10 нм), работающий на длине волны 532 нм, и настраиваемый нейтральный фильтр, расположенные перед линзами соответственно высокоскоростной и низкоскоростной камер. Две низкоскоростные камеры позволяют наблюдать рассеяние света.

В экспериментах системы подачи и отвода воздуха работали в течение 30 с, а система получения изображений — в течение 5 с до начала падения устройства. Постоянный ток начинал подаваться одновременно с началом падения, с которого начинался отсчет времени. Все системы прекращали работу при приземлении. Давление и температура в камере поддерживались равными 1 атм (100.3 кПа) и 300 К.

1.2. Экспериментальные наблюдения

Изображения струи продуктов взрыва, полученные в проходящем свете при нормальной гравитации (1g) и в невесомости (μ g), приведены на рис. 2, где также отмечены времена взрыва (разрыва изоляции) и зажигания.

На этих изображениях видно положение мелкодисперсных частиц конденсированной фазы, присутствующих в потоке летучих [14]. Момент взрыва определяли как момент времени, когда число пикселей, соответствующее видимому контуру струи, в изображении размером 1280 × 1024 превышает предельное значение 20 800. Момент зажигания определяли не по изображениям в проходящем свете, а по появлению вспышки на изображениях в рассеянном свете (см. рис. 3 в работе [13]). Зажигание считали состоявшимся, если число пикселей, соответствующее области вспышки, в изображении размером 720 × 1280 превышает предельное значение 3000. Скорость потока в струе оценивалась по изменению положения фронта струи с течением времени при обработке последовательности рисунков.

Как показали эксперименты, при непрерывном нагреве проволоки слой изоляции сначала расширяется, затем в его середине происходит взрыв с образованием разрыва, размер которого сопоставим с толщиной слоя, после чего по истечении короткого времени наблюдается зажигание. Временной интервал между взрывом и зажиганием в невесомости более продолжительный, чем при нормальной гравитации. Взрывное образование струи и последующее зажигание были зафиксированы во всех экспериментах в потоке воздуха.

Воспламенение изоляции из полиэтилена в невесомости происходит вблизи области расплава без взрывной генерации струи, с образованием сферического пламени [10]. Изоляция из ФЭП тоже плавится и разлагается, но расплав оказывается очень липким, малоподвижным и непроницаемым для воздуха [14]. Поскольку изоляция герметична в местах крепления, газообразные продукты разложения накапливаются с течением времени, препятствуя нагреву внешнего слоя изоляции. Наибольшее напряжение возникает в результате расширения в середине образца. Здесь происходят разрыв слоя и выброс струи, как в невесомости, так и при нормальной гравитации. Направление выброса оказывается случайным, но, как правило, близко к вертикальному. В связи с этим далее рассматривается вертикальная струя, возникающая в середине образца.

В качестве результатов при нормальной гравитации принимаются осредненные значения измерений в трех одинаковых опытах. Данные испытаний в невесомости представлены

одиночными измерениями из-за ограниченного количества экспериментов. Неопределенность значений времени взрыва и времени зажигания составляет примерно 3 мс.

2. ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Эксперименты показали, что после взрывного формирования струи сначала происходит смешение горючих продуктов газификации с нагретым воздухом без газофазных реакций. При вынужденной конвекции деформация поля скоростей приводит к удлинению периода индукции [16].

Характерное время химической реакции окисления летучих порядка 1 мс, и им можно пренебречь. Следовательно, время задержки зажигания включает в себя периоды: нагрева проволоки t_c , пиролиза материала изоляции t_p , разрыва слоя изоляции t_b , смешения газовых реагентов t_{mix} и индукции t_{ind} :

$$t_{iqn} = t_c + t_p + t_b + t_{mix} + t_{ind}.$$
 (2)

Величину $t_c+t_p+t_b$ будем определять как полную длительность пиролиза, а $t_{mix}+t_{ind}$ — как полное время индукции. Разграничить эти периоды по изображениям, полученным в экспериментах, очень трудно. Поэтому считали, что момент взрывного образования струи соответствует времени $t_c+t_p+t_b$, а последующий период времени характеризуется величиной $t_{mix}+t_{ind}$ [17].

2.1. Полная длительность пиролиза $t_c + t_p + t_b$

(1) Длительность нагрева проволоки t_c . Тепловой баланс проволоки имеет вид

$$\rho_c c_c V_c \frac{dT_c}{dt} = \dot{Q}_{\rm J} - \dot{Q}_{cs}. \tag{3}$$

Здесь индексом c обозначены параметры проволоки, $\dot{Q}_{\rm J}=RI^2$ — джоулево тепловыделение, V_c — объем проволоки, \dot{Q}_{cs} — тепловой поток за счет теплопроводности из проволоки в слой изоляции, температура которой предполагается равной температуре пиролиза T_p :

$$\dot{Q}_{cs} = k_s \frac{T_{cs} - T_p}{r_c \ln((d_s + r_c)/r_c)} A_c =$$

$$= 2\pi k_s l \frac{T_{cs} - T_p}{\ln((d_s + r_c)/r_c)}, \quad (4)$$

где A_c — площадь поверхности проволоки, r_c — радиус проволоки, d_s — толщина слоя изоляции, T_{cs} — температура поверхности раздела проволока — изоляция. Величина $T_{cs} = T_c - \dot{Q}_{\rm J}/(2\pi k_c l)$ измерялась независимо с помощью термопары (в стационарных условиях и без регистрации изображений). Ее значение составило $\approx 1\,300$ K.

При использовании параметров $a_1 = \rho_c c_c V_c$, $b_1 = -2\pi k_s l/\ln((d_s + r_c)/r_c)$, $c_1 = (1 + k_s/(k_c\ln((d_s + r_c)/r_c)))\dot{Q}_{\rm J} + 2\pi k_s lT_p/\ln((d_s + r_c)/r_c)$ время нагрева проволоки до температуры T_c , получаемое при интегрировании уравнения (3), принимает вид

$$t_c = \frac{a_1}{b_1} \ln \frac{b_1 T_c + c_1}{b_1 T_0 + c_1}.$$
 (5)

(2) Время, необходимое для начала пиролиза t_p . Его определяют как длительность нагрева изоляции до температуры пиролиза T_p . Расширение слоя изоляции не учитывается. Число Био имеет вид

$$Bi = \frac{hd_s}{k_s}. (6)$$

Коэффициент конвективной теплоотдачи h определяется с помощью следующего выражения для числа Нуссельта на цилиндрической поверхности:

$$Nu_{cyl} = \frac{hD}{kg} = 0.3 + \frac{0.62 \text{Re}^{1/2} \text{Pr}^{1/3}}{[1 + (0.4/\text{Pr})^{2/3}]^{1/4}} \times \left[1 + \left(\frac{\text{Re}}{282,000}\right)^{5/8}\right]^{4/5}, \quad (7)$$

где $D=2(d_s+r_c)$ — диаметр провода с изоляцией, $\mathrm{Re}=u_\infty D/\nu_g$ — число Рейнольдса, $\mathrm{Pr}=k_g/(\rho_g c_g \nu_g)$ — число Прандтля, u_∞ — скорость потока воздуха, ν_g — кинематическая вязкость, индексом g отмечены параметры газа. Свойства окружающего воздуха оцениваются при температуре $T_g=(T_p+T_\infty)/2$. Число Био находится в диапазоне $0.0036\div 0.0271$. Поскольку число Био оказывается ниже порогового значения 0.1 [18], слой изоляции принимается термически тонким. Теплопотери с поверхности слоя изоляции определяются конвекцией и тепловым излучением. Тогда тепловой баланс слоя изоляции будет иметь вид

$$\rho_s c_s V_s \frac{dT_s}{dt} = \dot{Q}_{cs} - \dot{Q}_{conv} - \dot{Q}_{rad}, \qquad (8)$$

где $V_s=\pi((d_s+r_c)^2-r_c^2)l$ — объем слоя, $\dot{Q}_{conv}=q''_{conv}A_s=2\pi(d_s+r_c)l\cdot h(T_s-T_\infty)$ — конвективный сток тепла, $\dot{Q}_{rad}=q''_{rad}A_s=2\pi(d_s+r_c)l\cdot \varepsilon\sigma(T_s^4-T_\infty^4)$ — лучистый сток тепла, A_s — площадь поверхности изолящии, \dot{Q}_{cs} — кондуктивный источник тепла, q''_{conv} — конвективный тепловой поток, q''_{rad} — лучистый тепловой поток. Используя соотношение $T_s^4-T_\infty^4\approx 4T_\infty^3(T_s-T_\infty)$, полагая $a_2=\rho_s c_s V_s$, $b_2=\dot{Q}_{cs}$ и $c_2=2\pi(d_s+r_c)l(h+4\varepsilon\sigma T_\infty^3)$ и интегрируя уравнение (8), получаем следующее выражение для времени начала пиролиза:

$$t_p = -\frac{a_2}{c_2} \ln \left(1 - \frac{c_2}{b_2} (T_p - T_\infty) \right).$$
 (9)

(3) Время разрыва слоя изоляции t_b . Скачок давления на толщине слоя изоляции уравновешивается силой поверхностного натяжения:

$$p_{in} - p_{\infty} = \delta \nabla \boldsymbol{n}, \tag{10}$$

где внутреннее давление p_{in} обусловлено давлением газов, образующихся при пиролизе, p_{∞} — внешнее давление. Кривизна цилиндрической поверхности слоя равна

$$\nabla \boldsymbol{n} = \nabla \vec{r} = \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} r^2 = \frac{2}{r}.$$
 (11)

Будем полагать, что газообразные продукты пиролиза ограничены внешней поверхностью слоя и имеют температуру T_p . Используя уравнение состояния идеального газа, получаем, что в момент разрыва слоя

$$p_{in}V_{g,in} = \frac{\dot{m}t_b}{M_g}RT_p, \qquad (12)$$

где \dot{m} — скорость образования газа при пиролизе, кг/с; M_g — молярная масса C_2F_4 ; $R=8.31~\rm Дж/(K\cdot моль)$ — газовая постоянная. Критическое условие разрыва слоя принимает вид

$$\frac{\dot{m}t_b}{M_g V_{g,in}} RT_p = p_{\infty} + \frac{2}{d_s + r_c} \delta.$$
 (13)

Объем расширившегося газа составляет $V_{g,in} = \pi[(d_s + r_c)^2 - r_c^2]l = \alpha_V V_s$, где α_V — коэффициент расширения изоляции, который определяется экспериментально при анализе изображений. Пиролиз материала изоляции описывается аррениусовской кинетикой нулевого порядка: $\dot{m} = A\rho_s \exp(-E/(RT_p))V_s$.

Таким образом, время разрыва слоя составляет

$$t_b = \alpha_V \frac{M_g}{A\rho_s RT_p} \times \left(p_\infty + \frac{2}{d_s + r_c} \delta\right) \exp\left(\frac{E}{RT_p}\right). \tag{14}$$

2.2. Полное время индукции $t_{mix} + t_{ind}$

(1) Время смешения t_{mix} . Газ, выбрасываемый при разрыве слоя, смешивается с воздухом в результате молекулярной диффузии и конвекции. Пренебрегая диффузией в осевом направлении, время смешения можно оценить как время диффузии в радиальном направлении:

$$t_{mix} = \frac{(D/2)^2}{D_a},\tag{15}$$

где D_g — коэффициент диффузии $\mathrm{C}_2\mathrm{F}_4$ в воздухе при $T_g=(T_p+T_\infty)/2.$

(2) Период индукции t_{ind} . Формула для периода индукции при воспламенении в противоположно направленных газовых потоках была предложена в работе [19], однако соответствующий анализ для коллинеарных потоков в [19] не выполнялся. Учитывая, что деформация поля скоростей газа на оси противоположно направленных и коллинеарных потоков соответствует 2K и K, используем указанную формулу для приближенной оценки периода индукции:

$$t_{ind} = -\left(\frac{1}{2K}\right) \ln\left(1 - \frac{\Gamma}{\Lambda_0}\right),$$
 (16)

где $\Lambda_0 = [A\Delta H_R/(K\rho_g c_p T_\infty)][E/(RT_\infty)] \times \exp(-E/(RT_\infty))$ — число Дамкёлера (отношение времени диффузии к времени химической реакции), $\Gamma = 4[E/(RT_\infty)]\{(2-\beta)/[e^2(1-\beta^2)]\}$, $\beta = T_\infty c_p/(Y_g \Delta H_R)$ [16], ΔH_R и Y_g — теплота сгорания и массовая доля C_2F_4 , c_p — теплоемкость при постоянном давлении, K — скорость осевой деформации, определяемая согласно [20]:

$$K = -\boldsymbol{n} \cdot \nabla \times (\boldsymbol{v}_s \times \boldsymbol{n}) + (\boldsymbol{V}_f \cdot \boldsymbol{n})(\nabla \cdot \boldsymbol{n}). \quad (17)$$

Для цилиндрической конфигурации в предположении равномерного распределения скорости по сечению струи, положив в равенстве (17) $\mathbf{V}_f = 0, \ \mathbf{v} = (0, \, 0, \, -u), \ \mathbf{n} = (-1, \, 0, \, 0),$ получаем

$$K = -\frac{du}{dz},\tag{18}$$

где $u = u_j + u_\infty$ — местная скорость струи в спутном потоке, которую можно оценить с учетом затухания потока и сил плавучести [21]:

$$u = 0.375 \operatorname{Re}_{j} \frac{D}{2} \frac{u_{0}}{z} + \frac{1}{2} \sqrt{2g'z}.$$
 (19)

Здесь $\text{Re}_j = u_{j0}(D/2)\nu_g$, $u_0 = u_{j0} + u_{\infty}$, $z \in [D/2, \, l_j]$. Подъемная сила определяется как $g' = g(\rho_{\infty} - \rho_j)/\rho_j = g(T_p - T_{\infty})/T_{\infty}$. В невесомости g' = 0. Скорость деформации поля скоростей газа принимает вид

$$K = 0.375 \operatorname{Re}_{j} \frac{D}{2} \frac{u_0}{z^2} - \frac{1}{4} \frac{\sqrt{2g'}}{z^{1/2}}.$$
 (20)

Это значит, что на расстоянии l_j она составляет $K=0.375{\rm Re}_j(D/2)(u_{j0}+u_\infty)/l_j^2-\sqrt{2g'/l_j/4}$. В невесомости $K=0.375{\rm Re}_j(D/2)(u_{j0}+u_\infty)/l_j^2$ и, следовательно, K>0. При нормальной гравитации условие K>0 выполняется, только если длина l_j меньше критического значения

$$l_{j,cr} = l_j|_{K=0} =$$

= $[0.75 \text{Re}_j D(u_{j0} + u_{\infty})/\sqrt{2g'}]^{2/3}$. (21)

3. ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ

3.1. Полная длительность пиролиза $t_c + t_p + t_b$

Результаты теоретической оценки времен t_c, t_p, t_b показаны на рис. 3. Экспериментальные и теоретические значения полной длительности пиролиза представлены на рис. 4. Время разрыва слоя изоляции является самым длительным. Вынужденная конвекция и наличие гравитации не влияют на t_c и t_b . Время t_p , необходимое для начала пиролиза, оказывается малым, но увеличивается с ростом скорости воздуха. Равенство (8) показывает, что число Рейнольдса увеличивается с ростом скорости воздуха, что приводит к повышению конвективных теплопотерь. Однако из-за большой кривизны и малой площади поверхности теплопотери растут медленнее, чем подводимый тепловой поток. В результате, хотя время начала пиролиза изоляции t_p и увеличивается, но полное время пиролиза $t_c + t_p + t_b$ остается практически неизменным.

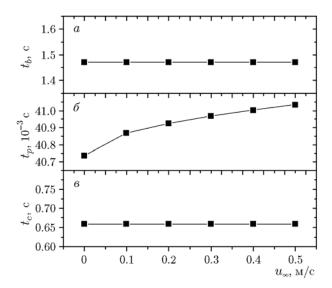


Рис. 3. Результаты расчета длительности нагрева проволоки (6), начала пиролиза (6) и времени разрыва слоя изоляции (a)

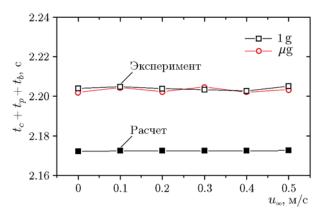


Рис. 4. Расчетные и экспериментальные значения полной длительности пиролиза в условиях невесомости и нормальной гравитации

3.2. Полное время индукции $t_{mix} + t_{ind}$

В соответствии с равенством (15) значения t_{mix} в условиях нормальной гравитации и в невесомости примерно одинаковы и составляют около 10 мс. Экспериментальные значения длины струи и соответствующие критические значения показаны на рис. 5. Длина струи l_j определялась по экспериментальным изображениям как расстояние между основанием и вершиной струи в момент разрыва. Длина струи увеличивается с ростом скорости потока воздуха. При нормальной гравитации длина струи больше, чем в невесомости, но все же меньше критического значения, определяемого по формуле (21). Следовательно, в соот-

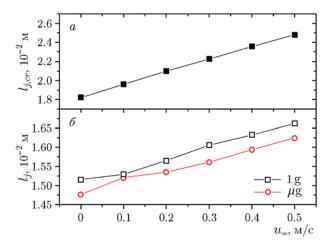


Рис. 5. Результаты расчета критической длины струи при нормальной гравитации (a) и данные измерений длины струи в невесомости и при нормальной гравитации (δ)

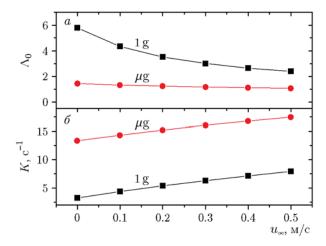


Рис. 6. Числа Дамкёлера (a) и скорости деформации поля скоростей газа (b), вычисленные по длине струи

ветствии с равенством (20) K>0 как в невесомости, так и при нормальной гравитации.

Расчетные значения числа Дамкёлера и скорости деформации поля скоростей газа, вычисленных по длине струи в невесомости и при нормальной гравитации, показаны на рис. 6. Скорость деформации увеличивается с ростом скорости воздуха. В соответствии с равенством (20) она выше в невесомости. В связи с этим при нормальной гравитации число Дамкёлера больше и уменьшается быстрее.

Расчетные значения времени индукции в зависимости от скорости деформации приведены на рис. 7. При увеличении скорости деформации время индукции растет как в невесомо-

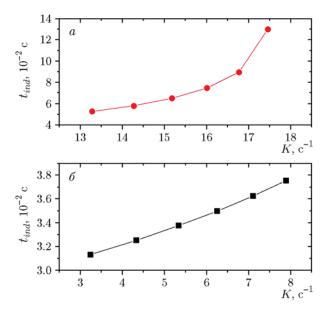


Рис. 7. Расчетная зависимость времени индукции от скорости деформации поля скоростей газа в условиях невесомости (a) и нормальной гравитации (δ)

сти, так и при нормальной гравитации.

Экспериментальные и расчетные значения полного времени индукции $t_{mix}+t_{ind}$, а также отношение его значений в невесомости и при нормальной гравитации показаны на рис. 8. Видно, что в невесомости значение $t_{mix}+t_{ind}$

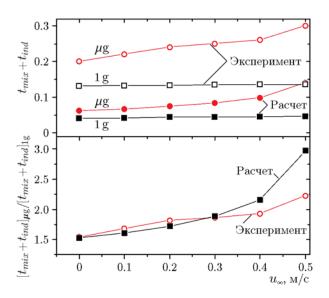


Рис. 8. Экспериментальные и расчетные значения полного времени индукции (a) и отношение его значений в невесомости и при нормальной гравитации (b) в зависимости от скорости потока воздуха $(t_{mix}=0.01~{\rm c})$

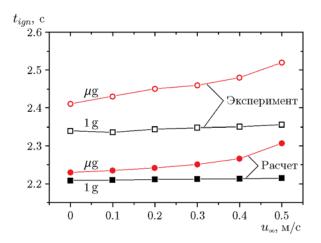


Рис. 9. Зависимость экспериментальных и расчетных значений времени задержки зажигания от скорости потока воздуха

увеличивается быстрее с ростом скорости воздуха и оказывается примерно вдвое больше, чем при нормальной гравитации. Расчетные значения качественно согласуются с экспериментальными данными.

3.3. Время задержки зажигания $(t_c + t_p + t_b) + (t_{mix} + t_{ind})$

Экспериментальные и расчетные значения времени задержки зажигания показаны на рис. 9. Основной вклад в эти значения вносят периоды нагрева проволоки t_c и разрыва слоя изоляции t_b , слабо зависящие от гравитации и вынужденной конвекции. Время начала пиролиза изоляции t_p и время смешения газовых реагентов t_{mix} малы, а время индукции t_{ind} быстро увеличивается с ростом скорости потока воздуха, особенно в невесомости. Следовательно, наибольшие значения и самый быстрый рост времени задержки зажигания в невесомости определяется временем индукции t_{ind} .

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

- (1) Материал изоляции ФЭП плавится и разлагается при нагреве, но расплав оказывается малоподвижным и непроницаемым для газа. Накопление газообразных продуктов пиролиза приводит к разрыву слоя изоляции и к образованию струи как в условиях невесомости, так и при нормальной гравитации.
- (2) Из-за малости конвективных и лучистых теплопотерь на искривленной поверхности слоя изоляции наличие естественной конвекции и уровень гравитации слабо влияют на

длительность нагрева проволоки и время разрыва слоя изоляции. Время начала пиролиза незначительно увеличивается с ростом скорости воздуха.

- (3) Скорость деформации поля скоростей газа достигает наибольших значений в невесомости и увеличивается с ростом скорости воздуха. В данной работе скорость деформации имела положительные значения. Значения числа Дамкёлера в невесомости были выше, чем при нормальной гравитации, из-за большого времени пребывания, которое уменьшается с ростом скорости воздуха.
- (4) Вынужденная конвекция и гравитация оказывают существенное влияние на время индукции, определяемое скоростью деформации и числом Дамкёлера. Время индукции увеличивается с ростом скорости воздуха, и в невесомости оно больше, чем при нормальной гравитации.
- (5) Время задержки зажигания в основном зависит от длительности нагрева провода и от времени разрыва слоя изоляции. Большее время задержки зажигания и его более быстрое увеличение с ростом скорости потока воздуха определяются изменением времени индукции, что особенно проявляется в условиях невесомости.

В данной работе воспламенение материала ФЭП рассмотрено при фиксированном значении постоянного тока в проводе и при наличии сонаправленного потока воздуха. В дальнейшем необходимо рассмотреть другие конфигурации, включая противоположно направленный поток воздуха, в котором деформация поля скоростей может оказывать противоположное влияние, снижающее время задержки зажигания в невесомости, а также проанализировать влияние изменения механизма воспламенения. Кроме того, для описания горючести материала ФЭП в невесомости должны быть определены нижние пределы энергии зажигания и концентрации кислорода.

Данная работа выполнена при поддержке следующих фондов и программ: National Natural Science Foundation of China (No. 51576186, 51636008, 51323010), Key Research Program of the Chinese Academy of Sciences (No. QYZDB-SSW-JSC029), National Key R&D Program (2016YFC0801504), Fundamental Research Funds for the Central Universities (WK2320000042). Автор J. Fang выражает благодарность проф. F. A. Williams за полезные

предложения, сделанные во время визита в UCSD.

ЛИТЕРАТУРА

- Fujita O. Solid combustion research in microgravity as a basis of fire safety in space // Proc. Combust. Inst. 2015. V. 35, N 3. P. 2487—2502.
- 2. Nakamura Y., Yamashita H., Takeno T., Kushida G. Effects of gravity and ambient oxygen on a gas-phase ignition over a heated solid fuel // Combust. Flame. 2000. V. 120, N 1-2. P. 34–48.
- 3. Olson S. L., Kashiwagi T., Fujita O., Kikuchi M., Ito K. Experimental observations of spot radiative ignition and subsequent three-dimensional flame spread over thin cellulose fuels // Combust. Flame. 2001. V. 125, N 1-2. P. 852–864.
- 4. McAllister S., Fernandez-Pello C., Urban D., Ruff G. The combined effect of pressure and oxygen concentration on piloted ignition of a solid combustible // Combust. Flame. 2010. V. 157, N 9. P. 1753–1759.
- 5. Olson S. L. Piloted ignition delay times of opposed and concurrent flame spread over a thermally-thin fuel in a forced convective microgravity environment // Proc. Combust. Inst. 2011. V. 33, N 2. P. 2633–2639.
- 6. Huang X., Nakamura Y., Williams F. A. Ignition-to-spread transition of externally heated electrical wire // Proc. Combust. Inst. 2013. V. 34, N 2. P. 2505–2512.
- Nakamura Y., Yoshimura N., Ito H., Azumaya K., Fujita O. Flame spread over electric wire in sub-atmospheric pressure // Proc. Combust. Inst. 2009. V. 32, N 2. P. 2559–2566.
- 8. Fujita O., Kyono T., Kido Y., Ito H., Nakamura Y. Ignition of electrical wire insulation with short-term excess electric current in microgravity // Proc. Combust. Inst. 2011. V. 33, N 2. P. 2617–2623.
- 9. Takano Y., Fujita O., Shigeta N., Nakamura Y., Ito H. Ignition limits of short-term overloaded electric wires in microgravity // Proc. Combust. Inst. 2013. V. 34, N 2. P. 2665–2673.
- Takahashi S., Takeuchi H., Ito H., Nakamura Y., Fujita O. Study on unsteady molten insulation volume change during flame spreading over wire insulation in microgravity // Proc. Combust. Inst. 2013. V. 34, N 2. P. 2657–2664.
- 11. Osorio A. F., Mizutani K., Fernandez-Pello C., Fujita O. Microgravity flammability limits of ETFE insulated wires exposed to external radiation // Proc. Combust. Inst. 2015. V. 35, N 3. P. 2683–2689.
- 12. Fang J., Zhao S., Wang J., Xue Y., He X., Zhang Y. Sub-atmospheric bursting ignition of fluorinated ethylene propylene wire insulation // Fire Saf. J. 2018. V. 100. P. 45–50.

- Guan J. F., Fang J., Xue Y., Wang J. W., Wang J. J., Zhang Y. M. Morphology and concentration of smoke from fluorinated ethylene propylene wire insulation in microgravity under forced airflow // J. Hazard. Mater. — 2016. — V. 320. — P. 602–611.
- Wall L. A., Straus S. Pyrolysis of fluorocarbon polymers // J. Res. Natl. Bur. Std. A. — 1961. — V. 65. — P. 227–238.
- 15. Douglass C. H., Ladouceur H. D., Shamamian V. A., McDonald J. R. Combustion chemistry in premixed C_2F_4 — O_2 flames // Combust. Flame. 1995. V. 100, N 4. P. 529–542.
- Cox G. Combustion Fundamentals of Fire. London etc.: Acad. Press, 1995.
- 17. Wang K., Fang J., Wang J. W., Zheng S. M., Guan J. F., Shah H. R., Wang J. J.,

- **Zhang Y. M.** Microgravity ignition delay of fluorinated ethylene propylene wire insulation in forced flow field // Proc. of the 9th Int. Seminar on Fire and Explosion Hazards (St Petersburg, 21–26 April, 2019). St Petersburg Polytech. Univ. Press, 2019. V. 1. P. 225–235.
- McAllister S., Chen J. Y., Fernandez-Pello A. C. Fundamentals of Combustion Processes. — New York: Springer, 2011.
- 19. Niioka T. Ignition time in the stretched-flow field // Symp. (Int.) on Combustion. 1981. V. 18, N 1. P. 1807–1813.
- Law C. K. Combustion Physics. Cambridge Univ. Press, N. J., 2006.
- Turns S. R. An Introduction to Combustion. —
 2nd ed. Boston, Massachusetts: McGraw-Hill,
 2000

Поступила в редакцию 13.01.2020. Принята к публикации 19.02.2020.