ИССЛЕДОВАНИЕ ПРОЦЕССОВ В ВОЛНЕ ГОРЕНИЯ ПРИ ОБДУВЕ ПОТОКОМ ВОЗДУХА И ВРАЩЕНИИ

Ващенко В.А., проф.;, Краснов Д.М., доц.; Заика П.И., асп.

осесимметричного вращения (до 60000 - 70000 об/мин).

(Черкасский инженерно-технологический институт)

Воздействие волны горения на металлизированные конденсированные системы (МКС) приводит к возникновению специальных эффектов (реактивных, световых (в видимом и ИК-спектрах), трассирующих и др.), которые широко используются в изделиях различного назначения (твердые топлива, пиротехнические ИК-излучатели, трассирующие средства и др.) [1-6]. При этом условия эксплуатации указанных изделий (скорость полета, угловая скорость вращения и др.) постоянно расширяются. Поэтому для повышения надежности работы этих изделий необходимо уметь прогнозировать поведение процессов взаимодействия волны горения с МКС в широком диапазоне скоростей обдува потоком воздуха и угловых скоростей вращения. В данной работе представлены результаты экспериментальных и теоретических исследований процессов взаимодействия волны горения с МКС типа магний + нитрат натрия, которые наиболее широко используются в качестве основы снаряжений указанных изделий, в условиях повышенных скоростей встречного обдува потоком воздуха (до 3-3,5 М, М - число Маха) и

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ

Для получения экспериментальных данных использовались следующие современные методы исследований: киносъемка (кинокамера «Конвас-автомат», скорость съемки 30 кадр/с), микросъемка (кинокамера «СКС-1М», скорость съемки 2400 кадр/с), методы рентгенофазного анализа, электронной микроскопии, бесконтактные методы измерения температуры, шлиренметоды исследования структуры газового потока (теневой прибор ИАБ-451). Все экспериментальные исследования процессов в волне горения и скорости ее распространения по МКС (скорости горения) проводились на специально разработанных установках [6, 7]. Рассматриваемые в данной работе МКС - это механические смеси из порошков Mg и NaNO₃. Образцы из МКС получали различными видами уплотняющего формования, главным образом, в толстостенные металлические корпуса изделий (металлические стаканы) диаметром 22-23 мм и толщиной 2,5-3,0 мм; при этом во всех случаях высота МКС внутри стакана лежала в пределах *h* = 25-35 мм, а коэффициент уплотнения смеси - в пределах *Ky* = 0,95-0,98.

Коэффициент уплотнения прессованных МКС определялся из выражения

$$\hat{E}_{\acute{o}} = \frac{\rho_{\widetilde{n}}}{\rho_{max}}$$

где ρ_c -достигнутая плотность смеси; ρ_{max} - предельная плотность, которая находится вычислением с использованием плотности компонентов, входящих в смесь:

$$\rho_{max} = \frac{1}{\xi_M / \rho_M + \xi_N / \rho_N}$$

где *ξ_M, ρ_M, ξ_N, ρ_N* - относительное содержание в смеси и плотность соответственно металла и окислителя.

Количественно степень отклонения состава данной смеси от стехиометрического характеризовалась коэффициентом избытка окислителя α, который определяется из соотношения

$$\alpha = \frac{\xi_N / \xi_M}{\xi_N / \xi_M},$$

где индекс «СТ» обозначает стехиометрическое соотношение компонентов. Дисперсность компонентов смеси характеризовалась средним размером частиц порошка (*d*_M - средний размер частиц порошка Mg; *d*_N - средний размер частиц порошка NaNO₃), который изменялся в пределах 50-400мкм.

Предварительные испытания образцов в условиях обдува и вращения показали, что область устойчивого распространения волны горения по образцу лежит в пределах 0,31 < α < 2,45. Установлено, что влияние встречного обдува потоком воздуха на поверхность горения приводит к существенному сокращению зоны пламени, заметному приближению ее к обдуваемой поверхности. При этом в области сверхзвуковых режимов обтекания (скорость газового потока *W* = 2,5-3,5 М) наблюдается определенное нарушение симметрии потока, вызванного неравномерностью физико-химических процессов, протекающих на поверхности горения и вблизи нее. Из данных, представленных на рис. 1, видно, что во всем диапазоне увеличения скорости встречного обдува (вплоть до M = 3,15) наблюдается заметный рост скорости горения системы Mg + NaNO₃. Увеличение коэффициента избытка окислителя (от 0,31 до 2,45) приводит к существенному усилению зависимости *u* = *f*(*M*).

Показано, что наличие вращения приводит к различному искривлению поверхности горения образцов системы Mg + NaNO₃ в зависимости от уровня ω : при небольших ω (ω = 5000-12000 об/мин) она имеет небольшую выпуклость вверх, а при больших ω (ω = 20000-65000 об/мин) она приобретает «воронкообразный» характер, близкий к параболоиду вращения. Анализ состава конденсированного вещества, остающегося в металлическом корпусе после сжигания вращающегося образца, показал, что наряду с Mg, NaNO₃ и NaO₂ (основные продукты конденсированной фазы в отсутствие вращения) является также и неокисленный ${
m Mg};$ при этом увеличение угловой скорости вращения приводит к существенному увеличению доли неокисленного Mg, который накапливается на боковых поверхностях металлического корпуса (так, при α = 2,45 доля неокисленного Mg возрастает с 20-25% (при ω = 30000 об/мин) до 60-70% (при ω = 50000 об/мин). Вращение образца оказывает более сложное влияние на скорость горения системы Mg + NaNO₃ (рис. 2). Независимо от соотношения компонентов в системе увеличение угловой скорости вращения приводит к росту скорости горения только до определенного значения ω_{max} , после которого скорость горения резко падает (например, для системы с α = 1,58 увеличение ω после 50000 об/мин на 10000 - 12000 об/мин приводит к ее затуханию, а смесь с α = 2,45 затухает уже при 30000 об/мин). При этом наиболее сильное уменьшение скорости горения при отклонении от ω_{max} наблюдается в случае $\omega > \omega_{max}$, т.е. справа от положения максимума на кривых $u = f(\omega)$. Увеличение содержания окислителя в системе (от $\alpha = 0,31$ до $\alpha = 2,45$) значительно усиливает влияние угловой скорости вращения на скорость горения: положение максимума на кривых $u = f(\omega)$ заметно смещается в сторону меньших ω (например, при $\alpha = 0.31 \omega_{max} = 65000$ об/мин, а при *α* = 2,45 *ω*_{max} = 30000 об/мин).





Рисунок 1 - Зависимость скорости горения системы M_g+NaNO_3 от скорости встречного обдува потоком воздуха при $\omega=0$ ($d_{\rm M}=74$ мкм, $d_N=100$ -140 мкм, $K_y=0,95$ -0,98): 1 - $\alpha=0,31$; 2 - $\alpha=0,72$; 3 - $\alpha=1,0$; 4 - $\alpha=1,58$; 5 - $\alpha=2,45$

Рисунок 2 - Зависимость скорости горения системы $M_g + NaNO_3$ от угловой скорости вращения образца при M=0 (K_y =0,95-0,98, d_N =100-140 мкм, d_M =74 мкм): 1 - α =0,31; 2 - α =0,72; 3 - α =1,0; - α =1,58; 5 - α =2,45

4

Физические и физико-химические процессы в волне горения значительно усложняются при совместном воздействии встречного обдува потоком воздуха (до 3 М) и вращения (до 70000 об/мин). Так, например, ядро пламени становится существенно нестационарным; при этом с увеличением α (от 0,31 до 2,45) интенсивность свечения и площадь светящейся части пламени резко уменьшаются. Кроме этого, профиль поверхности горения уже отличается от указанного выше (при М = 0) и обусловлен взаимодействием следующих основных сил: центробежной силы, локального давления газообразных продуктов сгорания, а также давления встречного воздушного потока.



Рисунок 3 - Зависимость скорости горения системы $Mg + NaNO_3$ от угловой скорости вращения образца при M = 0,5($K_y=0,95-0,98, d_N=100-140$ мкм, $d_M=74$ мкм): 1 $-\alpha = 0,31$; 2 $-\alpha = 0,72$; 3 $-\alpha = 1,0$; 4 $-\alpha = 1,58$; 5 $-\alpha = 2,45$

Влияние встречного обдува на скорость горения в условиях вращения образца системы, также, как и при отсутствии вращения, сводится к увеличению скорости горения по абсолютной величине без заметного изменения характера зависимости $u = f(\omega)$ (рис. 3).

ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ

На основании известных результатов исследований по взаимодействию струй [8, 9], а также полученных экспериментальных данных о поведении волны горения рассматриваемых систем при встречном обдуве потоком воздуха и вращении можно предположить, что процессы в волне горения при указанных условиях в первом приближении протекают по схеме, представленной на рис.4. Для выяснения физического смысла и получения количественных оценок влияния встречного обдува и вращения образца системы $Mg + NaNO_3$ на процессы в волне горения и их характеристики необходимо теоретически проанализировать поведение горящего образца системы сначала в условиях обдува, а затем в условиях вращения.



Рисунок 4 - Физическая картина горения системы Mg + NaNO₃ в условиях встречного сверхзвукового обдува потоком воздуха и вращения:

1 - основной газовый поток; 2 - скачок уплотнения (криволинейная ударная волна); 3 - общая критическая точка (скорости потоков равны); 4 - начальное положение поверхности горения; 5 - текущее положение поверхности горения; 6 - расплав, выбрасываемый из металлической оболочки; 7 - траектории движения конденсированных продуктов сгорания; 8, 9 - границы сформировавшегося ядра пламени; 10 - образец системы M_{g} + +NaNO₃; 11 - металлическая оболочка

Физический смысл влияния встречного обдува на распространение волны горения по системе $Mg + NaNO_3$ заключается в том, что с увеличением его скорости происходит увеличение полного давления у поверхности горящего образца.

Повышение давления приводит к увеличению плотности оттекающего газового потока, интенсификации реакций зоны пламени, сокращению ее размеров и приближению к поверхности горения. Это влечет за собой возрастание тепловыделения на поверхности горения и величины теплового потока из зоны пламени в исходную систему и в конечном счете - к увеличению скорости горения. Полное давление *P*₀ у горящей поверхности образца при сверхзвуковом режиме обтекания (с учетом прямого скачка уплотнения) определяется в зависимости от M по формуле [8]

$$\frac{\underline{D}_{0}}{\underline{D}} = \left(\frac{k+1}{2}\right)^{\frac{k+1}{k-1}} \cdot \left(\frac{2}{k-1}\right)^{\frac{1}{k-1}} \cdot \frac{M^{\frac{2k}{k-1}}}{\left(\frac{2k}{k-1} \cdot M^{2} - 1\right)^{\frac{1}{k-1}}},$$
(1)

где *P* - давление газа перед скачком уплотнения. При *k* = 1,4 (для воздуха) формула (1) имеет вид

При дозвуковых скоростях (когда сжимаемостью газа можно пренебречь) полное давление определяется по формуле

$$\mathcal{D}_0 = \mathcal{D} + \frac{\rho \cdot W^2}{2} , \qquad (3)$$

где ρ - плотность газа.

Из формул (2), (3) для исследованного диапазона чисел *M* при нормальной начальной температуре образца ($T_0 = 20^{\circ}$ C) можно получить следующие значения давлений P_0 у горящей поверхности: для $M = =0,1-3,0 - P_0 = 1-11,87$ кг/см².



Рисунок 5 - Зависимость скорости горения системы $M_g + NaNO_3$ от внешнего давления при $T_0 = 20^\circ$ С ($K_y = 0.95-0.98$, $d_N = 100-140$ мкм, $d_M = =74$ мкм): $1 - \alpha = 0.2$; $2 - \alpha = 1.4$; $3 - \alpha = 3.0$

Например, для M = 0.5; 1,0; 2,0 и 3,0 значение полного давления у поверхности горящего заряда P_0 составляют 1,16; 1,85; 5,52; 11,87 кг/см² соответственно (при отсутствии обдува $P_0 = P = 1$ кг/см²). Для этих значений P_0 из экспериментально найденной зависимости u = f(P) для системы Mg + NaNO₃ (рис. 5) можно найти значения скорости горения u = 0.9; 1,2; 1,5 и 2,0 см/с ($\alpha = 1.4$). Эти значения удовлетворительно согласуются со значениями скорости горения u = 1.4; 1,7; 2,1 и 2,4 см/с ($\alpha = 1.0$), полученными из экспериментальной зависимости u = =f(M) при указанных выше значениях M (рис. 1).

Рассмотрим физический смысл влияния небольших ω (ω = 10000-15000 об/мин). При указанных значениях ω , как показывают проведенные экспериментальные исследования, не происходит нарушения прочности образца и практически отсутствует растекание расплава системы (тонкий приповерхностный слой) к стенкам металлической оболочки. В этом случае большое значение приобретает рассмотрение

поведения частиц Mg в газифицирующемся слое системы, прилегающем к поверхности горения, откуда происходит унос частиц металла в зону пламени и к стенкам металлического корпуса. Для этого проведем сравнительную оценку факторов, обуславливающих унос частиц Mg (диспергирование) из газифицирующегося слоя поверхности горения. Рассмотрим следующие основные силы, действующие на частицы металла и обуславливающие их диспергирование:

1 Сила лобового сопротивления, возникающая при обтекании частицы металла газообразными продуктами термического разложения NaNO₃ (газовая смесь O₂ + N₂), направленными от поверхности горения нормально к ней.

2 Подъемная сила, возникающая при вращении частицы в газовом потоке. 3 Центробежная сила от нутационного движения объекта.

Оценим ускорение частицы под воздействием каждой из этих сил и тем самым определим вклад каждой из сил в процессе диспергирования частиц Mg с поверхности горения.

Ускорение, создаваемое силой лобового сопротивления при обтекании частицы Mg газовым потоком, определяется как [6]

$$\frac{dV}{dt} = \frac{3}{8} \cdot \frac{\rho_{\tilde{a}}}{\rho_{i}} \cdot \frac{C_{x}}{r_{u}} \cdot V^{2}, \qquad (4)$$

где ρ_e и ρ_M - соответственно плотности газа и магния; r_u - средний эквивалентный радиус частицы (радиус Соттера для случая сферы радиусом $r \equiv r_u$); V - относительная скорость газа при обтекании частицы; C_x - коэффициент лобового сопротивления частицы Mg (установлено, что для значений критерия Рейнольдса $R_d < 10^3$ ($R_d = d_u \Box V/\gamma_e$, d_u - средний эквивалентный диаметр частицы, γ_e коэффициент кинематической вязкости газа) значения C_x для горящих и негорящих частиц Mg совпадают).

Экспериментальные исследования скорости оттока газообразных продуктов разложения показывают, что скорость их относительного движения вблизи поверхности горения составляет 0,1-10 м/с, что дает диапазон изменения числа Рейнольдса 0,04 <*R*_å<850, а зависимость *C*_x=*f*(*R*_å) хорошо аппроксимируется формулой (погрешность 1-2%) [9]

$$C_{x} = \pi \square \ (0,128 + 12,8 \square R_{a}^{-1}). \tag{5}$$

Относительная скорость оттока газообразных продуктов V равна разности абсолютных скоростей движения газа и частицы:

$$V = V_{\boldsymbol{e}} - V_{\boldsymbol{u}} \,. \tag{6}$$

Согласно экспериментальным данным о скорости оттока газообразных продуктов вблизи поверхности горения $V_{e} >> V_{u}$, и поэтому можно считать, что $V \cong V_{e}$. Тогда уравнение (4) можно переписать в виде

$$\frac{dV}{dt} = 0,15 \cdot \frac{\rho_{\tilde{a}\tilde{i}} \cdot V_{\tilde{a}\tilde{i}}^2}{\rho_{\tilde{i}} \cdot r_u} + 7,52 \cdot \frac{\rho_{\tilde{a}\tilde{i}} \cdot V_{\tilde{a}\tilde{i}} \cdot \gamma_{\tilde{a}\tilde{i}}}{\rho_{\tilde{i}} \cdot r_u^2}, \qquad (7)$$

где индекс «*п*» означает, что значение параметра выбирается на поверхности горения (при *T* = *T_n*). При этом скорость *V_{an}* находится из уравнения неразрывности на поверхности горения

$$\rho_{en} \Box V_{en} = \rho_c \Box u \Box \xi_n \,. \tag{8}$$

Следовательно, для оценки величины ускорения, создаваемого силой лобового сопротивления, возникающей при обтекании частицы Mg потоком газообразных продуктов разложения, получаем следующую формулу:

$$\frac{dV}{dt} \cong \frac{\rho_c}{\rho_i} \cdot \frac{u \cdot \xi_n}{r_u} \cdot \left(0,15 \cdot \frac{\rho_c}{\rho_{\tilde{a}i}} \cdot u \cdot \xi_n + 7,52 \cdot \frac{\gamma_{\tilde{a}i}}{r_u}\right). \tag{9}$$

Если заменить

$$\xi_n = \frac{I_c \cdot \alpha}{1 + I_c \cdot \alpha},$$

где l_c = 1,17 (стехиометрический коэффициент для системы Mg + NaNO₃), тогда

$$\frac{dV}{dt} \simeq \frac{\rho_c \cdot u \cdot I_c \cdot \alpha}{\rho_i \cdot r_u \cdot \P + I_c \cdot \alpha} \cdot \left(0,15 \cdot \frac{\rho_c \cdot u \cdot I_c \cdot \alpha}{\rho_{\vec{a}'} \P + I_c \cdot \alpha} + 7,52 \cdot \frac{\gamma_{\vec{a}'}}{r_u}\right).$$
(10)

Рассмотрим стехиометрическую систему Mg + NaNO₃ [3, 4, 6]: α = 1,0 (ξ_n =0,54), r_u = 3,7 \Box 10⁻⁵ м, T_n = 1100 K, ρ_c = 1700 кг/м³, ρ_n = 1740 кг/м³, ρ_{en} = =0,34 кг/м³, γ_{en} =1,68 \Box 10⁻⁵ м²/с, u = 1,6 \Box 10⁻² м/с.

Подставляя указанные значения параметров в формулу (10) и принимая во внимание вышеизложенные допущения, получаем ориентировочное значение величины ускорения от силы лобового сопротивления частицы Mg: *dV/dt* ≈ *Gg*.

Перейдем к оценке ускорения подъемной силы, действующей на вращающуюся частицу. После того как частица Mg утрачивает связь со своим основанием, она начинает под действием центробежных сил перемещаться вдоль поверхности горения. При этом в зависимости от формы частицы ее перемещение может осуществляться как скольжением, так и перекатыванием. Однако вследствие непрерывного воздействия опрокидывающего момента при столкновении частицы с неровностями поверхности (постоянно действующая центробежная сила) наиболее характерной формой движения является перекатывание с возможными отрывами от поверхности при упругих соударениях с неровностями, т.е. вращательные движения частицы. При движении вращающейся частицы в газовом потоке возникает подъемная сила, стремящаяся выбросить частицу с поверхности горения в зону пламени.

Так как в настоящее время нет строгих зависимостей для определения указанной силы, то мы оценим ее значение приближенно, исходя из известной формулы Жуковского для подъемной силы, возникающей при обтекании сферы [9]:

$$F_n = 4 \Box \pi \Box r^3_u \Box \rho_{en} \Box V_u \Box \omega_u, \qquad (11)$$

где V_u - скорость поступательного перемещения частицы, равная окружной скорости вращения для места уноса частицы в зону пламени; ω_u - угловая скорость вращения частицы, которая определяется как

$$\omega_u = \frac{R}{r_u} \cdot \omega \,, \tag{12}$$

где *R* - радиус места уноса частицы в зону пламени; *ω* - угловая скорость вращения образца. Тогда ускорение подъемной силы имеет вид

$$q_{\tilde{i}} = \frac{F_{\tilde{i}}}{m_{\tilde{i}}} = 3 \cdot \frac{\rho_{\tilde{a}\tilde{i}}}{\rho_{\tilde{i}}} \cdot V_{u} \cdot \omega_{u}.$$
(13)

Подставляя значения ω_u и V_u , получаем

$$q_{j} = 3 \cdot \frac{\rho_{\tilde{a}}}{\rho_{j}} \cdot \frac{R^{2}}{r_{u}} \cdot \omega^{2} . \qquad (14)$$

Сделаем прикидочный расчет величины ускорения от подъемной силы, действующей на вращающуюся частицу Mg [3, 6] для r_u =3,7 \Box 10⁻⁵ м, T_n =1100 К, ρ_{en} =0,34 кг/м³, R/r_u =10³, ω =1047 с⁻¹ (ω =10000 об/мин), ρ_M =1740 кг/м³.

Подставляя значения физических характеристик объекта в формулу (14), получаем ускорение, вызываемое подъемной силой вращающейся частицы: *q*_П ≅ 220 *g*, т.е. на расстояниях порядка нескольких мм от оси вращения указанное ускорение достигает уже значительных величин. Если же оценить значения *q*_П близко к металлической оболочке, то ее значения уже будут превосходить полученные выше значения ускорения для силы лобового сопротивления более, чем на два порядка.

Унос частицы Mg с поверхности горения в зону пламени может осуществляться также центробежными силами, появляющимися при нутации изделия, содержащего горящий образец. Максимальное ускорение, действующее на частицу Mg при нутации, определяется как [10]

$$q_{Hmax} = l \square \beta^2 \square \delta^2_{max}, \qquad (15)$$

где *l* - расстояние от поверхности горения до центра тяжести изделия; δ_{max} - максимальный угол нутации; $\beta = C \omega/2A$ (С - полярный момент инерции изделия, *A* - эквивалентный момент инерции, ω - угловая скорость вращения изделия).

Угол δ_{max} определяется обычно экспериментально путем лабораторных и полигонных испытаний [9, 10].

При испытаниях с неподвижного объекта для изделия с калибром D = 10-20 мм, относительным удлинением L/D - порядка пяти (для сравнения металлическая оболочка заряда МКС имеет размеры: D = 23 мм, L = 106,5-106,8 мм, L/D = 4,6-4,7) и $M \le 3,0$ величина δ_{max} не превосходит обычно 15-20°, но при стрельбе с подвижного объекта величина δ_{max} может быть значительно больше.

Определим величину β из условия гироскопической устойчивости вращающегося изделия, которое записывается в виде неравенства [10, 11]

$$\frac{\beta_0}{\beta^2} < 1, \tag{16}$$

где

$$\beta_0 = \frac{D^2 \cdot H \cdot V_0^2 \cdot K_{m0}}{g \cdot A} \cdot 10^3 \,. \tag{17}$$

Здесь *H* - расстояние между центром сопротивления и центром тяжести; V₀ - начальная скорость изделия; K_{m0} - экспериментальная функция: $K_{m0} = f(M)$; *D* - калибр объекта. Вводя коэффициент запаса устойчивости $\eta < 1$ и подставляя в (16) значения β и β_0 , получаем значение ω , обеспечивающее гироскопическую устойчивость изделия:

$$\omega^2 = \frac{4 \cdot D^2 \cdot H \cdot V_0^2 \cdot K_{m0} \cdot A}{g \cdot c^2} \cdot 10^3.$$
(18)

Подставляя (18) в выражение β и затем в (15), получаем

$$q_{H max} = 10^3 \cdot \frac{I \cdot H \cdot D^2 \cdot V_0^2 \cdot K_{m0}}{A \cdot g} \cdot \delta_{max}^2 \,. \tag{19}$$

Проведем расчет величины q_{Hmax} для изделия, полагая $\omega = 1047 \text{ C}^{-1}$ (10000 об/мин), A/C = 10-20, что дает возможные значения $\beta = 26-52 \text{ C}^{-1}$. Принимая экспериментальное $\delta_{Hmax} \cong 0,26$ рад, находим $q_{Hmax} \cong 0,9-3,7 \text{ м/c}^2 < g$, т.е. при небольших ω ускорение, действующее на частицу Mg при нутации изделия, достаточно мало (менее g) и может достигать заметных величин только при больших ω (например, для $\omega = 6 \Box 10^3 \text{ C}^{-1}$ (55000 об/мин) $q_{Hmax} \cong 3-12 g$).

Таким образом, при небольших значениях ω (ω < 10000-15000 об/мин) основными силами, определяющими интенсивность диспергирования частиц Mg в зону пламени, являются сила лобового сопротивления (F_c), возникающая при обтекании частиц металла газообразными продуктами термического разложения NaNO₃, и подъемная сила (F_n), возникающая при локальных вращениях частицы Mg при ее перемещении вдоль поверхности горения под действием центробежных сил; при этом величина силы F_n резко возрастает при удалении от оси вращения и на расстоянии 5-10 мм уже превосходит величину силы F_c более, чем на 2 порядка. Это приводит к

тому, что при вращении количество диспергированных частиц Mg (особенно при приближении к металлической оболочке системы) значительно возрастает. Указанное диспергирование частиц Mg приводит к уносу в зону пламени части массы системы и к увеличению концентрации частиц Mg вдоль радиуса к стенке оболочки. Увеличению числа частиц Mg вдоль радиуса заряда системы способствуют также центробежные силы, которые действуют на диспергированные частицы Mg вблизи поверхности горения.

В результате этого каждая окисляющаяся или горящая частица Mg остается на поверхности горения и вблизи нее более длительное время. Благодаря этому увеличивается количество тепла, которое она передает в исходную систему, что приводит, в конечном итоге, к увеличению скорости ее горения. Возникающий градиент плотности частиц в радиальном направлении (имеет место существенное увеличение концентрации реагирующих частиц Mg от центра к оболочке) приводит к возрастанию теплового потока из зоны пламени в исходную систему, и поверхность горения приобретает выпуклую форму, при этом на боковых стенках оболочки заряда системы в результате действия указанных сил накапливаются конденсированные продукты сгорания, количество которых увеличивается с ростом ω и содержанием Mg в системе.

SUMMARY

The outcomes of experimental researches and theoretical evaluations of main *phisical*-chemical processes which are flowing past in zones of effect of a wave of burning on systems M_g + $NaNO_3$ in conditions of a counter ventilation by a stream of an air (up to 3,5 M, M - number of the Mach) and rotation (up to 70,000 rev/min) are indicated.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Брауэр К.О. Пиротехнические устройства для космических аппаратов. Вопросы ракетной техники, 1969, вып. 10. С. 47-61.
- 2. Вспомогательные системы ракетно-космической техники / Перевод с англ./ Под ред. И.В. Тишунина. М.: Мир, 1970.
- Металлические горючие гетерогенных конденсированных систем/ Н.А.Силин, В.А.Ващенко, Л.Я.Кашпоров и др. М.: Машиностроение, 1976.
- 4. Окислители гетерогенных конденсированных систем/ Н.А. Силин, В.А.Ващенко, Л.Я.Кашпоров и др. М.: Машиностроение, 1978.
- 5. Шидловский А.А., Сидоров А.И., Силин Н.А. Пиротехника в народном хозяйстве. М.: Машиностроение, 1978.
- Горение металлизированных гетерогенных конденсированных систем / Н.А. Силин, В.А.Ващенко, Л.Я. Кашпоров и др. -М.: Машиностроение, 1982.
- Высокотемпературные технологические процессы взаимодействия концентрированных источников энергии с материалами. Монография/ Ващенко В.А. Черкасский инженерно-технологический институт. - Черкассы, 1996, 403 с.: ил. - 88, Библиогр. - 343, назв. - Рус. - Деп. в ВИНИТИ 22.03.96, №24 - ХП 96.
- 8. Лойцянский Л.С. Механика жидкости и газа. М.: Наука, 1987.
- 9. Аэродинамика ракет/ Паничкин И.А., Кираванов М.В., Жур М.С. и др. М.: Машиностроение, 1960.
- Движение ракет/ Дмитриевский А.А., Казаковцев В.П., Устинов В.Ф. и др. М.: Воениздат, 1968