ФИЗИКО-МАТЕМАТИЧЕСКОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ХИМИЧЕСКИХ ПРЕВРАЩЕНИЙ В МЕТАНО-ВОЗДУШНОЙ СМЕСИ В ПРИСУТСТВИИ ЖЕЛЕЗНЫХ ЧАСТИЦ

А.В. Шульгин, Д.А. Тропин, А.В. Федоров

Институт теоретической и прикладной механики им. С.А. Христиановича СО РАН, 630090, Новосибирск

Вопросы воспламенения и горения воздушно-метановых смесей в настоящее время являются актуальными в угледобывающей отрасли. Кроме того, процессы химических превращений в этих смесях, наполдненных мелкими частицами различных металлов позволяют контролировать явления воспламенения и горения. При этом частицы выступают как параметры управления этими процессами. Поэтому тема данного исследования представляет значительный практический интерес.

Постановка задачи. Рассмотрим область, заполненную в начальный момент времени смесью газов метан-кислород-азот и продуктами их горения при высоких давлении (10–12 атм), температуре (900–1400 К) и распределенными мелкодисперсными частицами железа. Температуры газа и частиц в точечном приближении определяются уравнениями математических моделей [1–3]. Массовые концентрации компонентов газовой смеси определяются уравнениями детальной кинетики [4]. Изменения массовой концентрации частиц описывается уравнением приведенной кинетики для роста окисной пленки [5].

Результаты расчетов. Оценим влияние тепловыделения за счет горения частиц на время задержки воспламенения. На рис. 1 приведены данные расчетов времени задержки стехиометрической воспламенения метан-воздух смеси $t_{i\varrho n}$ $(9.51\%CH_4 + 19.01\%O_2 + 71.48\%N_2)$ и стехиометрических смесей метан-воздух с частицами железа радиусом 5, 10, 15 мкм от начальной температуры смеси T_{10} по модели [1] и по настоящей модели для значений параметра α_1 , определяющего количества тепла, выделяющегося при горении частиц, равного 0 (рис. 1a) и $2 \cdot 10^{-5}$ (рис. 1δ). Начальное давление смеси составляло 10 атм. Кривые, расположенные левее соответствуют расчетам по модели [1], правее и несколько выше — по модели настоящей работы. Сплошными линиями обозначены результаты расчетов для частиц с начальным радиусом 5 мкм, штриховыми — 10 мкм, точечными — 15 мкм. Квадратными символами показаны результаты расчетов для метано-воздушной смеси без реагирующих частиц железа.

Видно, что с увеличением значения α_1 , т.е. с увеличением количества теплоты, выделяемого в частицах, при более низких начальных значениях температуры смеси время задержки воспламенения уменьшается, а при более высоких — увеличивается. Так же, как и в случае модели [1], зависимость $t_{ign}=t_{ign}\left(T_{10}\right)$ можно разделить на две области. Область 1, в которой частицы уменьшают время задержки воспламенения метановоздушной смеси без частиц (при низких температурах смеси, T<1150 K по модели [1]) и область 2, в которой они это время увеличивают (при высоких температурах смеси, T>1150 K по модели [1]). При этом увеличение радиуса частиц в первой области приводит к уменьшению времени задержки воспламенения, а во второй к обратному эффекту — увеличению времени задержки воспламенения. Однако граница раздела этих областей по настоящей модели находится при более низких температурах смеси, нежели по модели [1], $T\sim1050$ K.

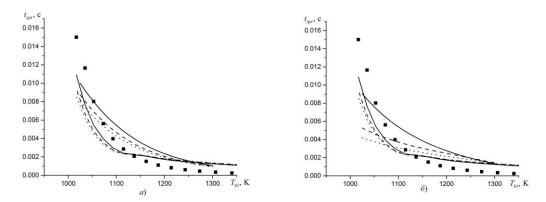


Рис. 1. Зависимости времени задержки воспламенения смеси метан-воздух-реагирующие частицы от начальной температуры смеси.

Также отметим, что из сопоставления данных рис. 1 следует, что в то время как расчет по модели [1] показывает слабое влияние радиусов частиц на значения времен задержки воспламенения, предложенная в настоящей работе модель выявила более существенное влияние размера частиц на этот параметр, особенно в области 1 относительно низких начальных температур газовой среды.

Проведем сопоставление расчетных и экспериментальных [1] данных времен задержки воспламенения t_{ign} в зависимости от начальных значений температуры смеси T_{10} и давления P_0 по модели упрощенной кинетики [1] и точной модели. В табл. 1 представлено сравнение расчетных и экспериментальных данных по временам задержки воспламенения смесей метан-воздух и метан-воздух-частицы. Два последних столбца соответствуют расчетам по модифицированной математической модели.

Из табл. 1 видно разделение на описанные выше две области воспламенения: область, в которой частицы ускоряют воспламенение газовой смеси, и область, в которой замедляют. Так, для экспериментальных данных 1 – 4 расчетные времена задержки воспламенения чистого (без частиц) газа больше, чем экспериментальные и добавление реагирующих частиц в чистую газовую смесь в расчетах приводит к уменьшению времен задержек воспламенения газовой смеси (область 1). Однако, в эксперименте 5 наблюдается обратная картина: расчетные времена задержки воспламенения чистого (без частиц) газа меньше, чем экспериментальные и добавление реагирующих частиц в чистую газовую смесь в расчетах приводит к увеличению времен задержек воспламенения газовой смеси (область 2). Таким образом, добавление частиц в реагирующую газовую смесь с такими термодинамическими параметрами может приводить как к уменьшению, так и к увеличению времен задержки воспламенения реагирующей газовой смеси. Отметим, что расчеты, проведенные по предложенной в настоящей работе модели, при низких значениях начальной температуры смеси (менее 1100 К) дают более близкие к экспериментальным значения времен задержки воспламенения по сравнению с моделью [1], однако при высоких температурах (более 1100 К) модель [1] дает более близкие к экспериментальным времена задержки воспламенения.

Таблица 1. Расчетные и экспериментальные данные времени задержки воспламенения смесей метан-воздух и метан-воздух-частицы.

_	тип воздух и метин воздух шетицы.								
		<i>T</i>	n	t_{ign} , MC					
	№	T_{10} .	P_0 ,	Эксперимент	Расчет	Расчет	$r_0 = 10$	$r_0 = 15$	
		K	атм	[1]	(газ) [1]	(газ+частицы) [1]	MKM	МКМ	
	1	930	16.99	6	13.6	9	9.4	6.8	
	2	994	10.29	6.15	8.25	6.54	7.3	6.2	
	3	1083	10.58	2.5	4.88	3.5	4.0	3.2	
	4	1107	9.82	1.35	3.63	1.78	3.6	2.8	
	5	1214	11.38	1.6	0.813	1.65	2.1	1.8	

выводы

- 1. Предложена физико-математическая модель воспламенения смесей метан-воздух в присутствии мелких металлических частиц, учитывающая детальные кинетические механизмы химических превращений реагирующей газовой смеси и гетерогенную химическую реакцию окисления и кинетику нарастания окисной пленки частиц.
- 2. Выявлено влияние температуры и давления смеси метан-воздух на времена задержки воспламенения. Показано, что в зависимостях времени задержки воспламенения от температуры смеси существует две области воспламенения: область 1, в которой частицы ускоряют воспламенение газовой смеси (при низких температурах смеси, менее 1050 K); область 2, в которой частицы замедляют воспламенение газовой смеси (при высоких температурах смеси, более 1050 K).
- 3. Сопоставление данных по временам задержки воспламенения в смесях метан-воздухчастицы, полученных в расчетах по предложенной в данной работе модели (1), с расчетами по используемой нами ранее модели [1] (2), и в экспериментах в установке быстрого сжатия, показало их удовлетворительное соответствие в области изменения температур 900–1200 К и давлений 1–1.2 МПа. Выявлено, что расчеты, проведенные по модели (1), при низких значениях начальной температуры смеси (менее 1100 К) дают более близкие к экспериментальным значения времен задержки воспламенения по сравнению с моделью (2), Однако, при высоких температурах (более 1100 К) модель (2) дает более адекватные экспериментальным времена задержки воспламенения.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (проекты № 14-08-31044-мол_а, 15-08-01947-а) и Министерства образования и науки Российской Федерации (проект № 211, задача №2015/140).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. **Тропин Д.А., Федоров А.В., Пенязьков О.Г., Лещевич В.В.** Времена задержки воспламенения в метановоздушной смеси в присутствии частиц железа // Физика горения и взрыва. 2014. Т.50, № 6.
- Федоров А.В. Воспламенение газовзвесей в режиме взаимодействующих континуумов // Физика горения и взрыва. 1998, Т. 34, №4. С. 57–64.
- 3. **Лещевич В.В., Пенязьков О.Г., Федоров А.В., Шульгин А.В., Ростен Ж.К.** Условия и время задержки воспламенения микрочастиц железа в кислороде // Инженерно-физический журнал. 2012. Т.85, № 1. С. 139—144.
- Тропин Д.А., Федоров А.В. Физико-математическое моделирование подавления детонации инертными частицами в смесях метан-кислород и метан-водород-кислород // Физика горения и взрыва. 2014. Т.50, № 5. С. 48–52.
- 5. **Федоров А.В., Шульгин А.В., Тропин Д.А.** Расчет физико-химических превращений в смеси метан железные частицы // Вестник НГУ. Сер. Физика. 2014. -Т.9, No.4. -С. 74-79.