ОЦЕНКА ВЛИЯНИЯ КАЧЕСТВА ГОМОГЕННОЙ КЕРОСИНО-ВОЗДУШНОЙ СМЕСИ И ВРЕМЕНИ ПРЕБЫВАНИЯ ГАЗА В ЗОНЕ ВЫСОКИХ ТЕМПЕРАТУР НА УРОВЕНЬ ОБРАЗОВАНИЯ «ТЕРМИЧЕСКИХ» NO

Лукачёв С.В., Диденко А.А.

Самарский государственный аэрокосмический университет

Состав топливно-воздушной смеси, оцениваемый по величине коэффициента избытка воздуха α , неравномерность смеси по составу $\Delta\alpha$, а также время пребывания τ продуктов сгорания в послепламенной зоне высоких температур являются основными физическими факторами, влияющими на уровень концентраций образующихся «термических» окислов азота NO [1]. Каждому из этих факторов посвящено большое число теоретических и экспериментальных исследований. Однако представляется, что для ответа на вопрос о том, насколько детальной должна быть модель химической кинетики окисления горючего и образования NO в методиках проектирования камер сгорания ГТД, результатов выполненных исследований пока ещё не достаточно. Авторы данной работы также присоединились к изучению и обсуждению этой актуальной темы и обозначенных научно-технических вопросов [2-4]. Данная работа является продолжением и развитием их собственных исследований, при этом авторы остаются пока в пределах химико-кинетических задач.

Для оценки влияния α , $\Delta\alpha$ и τ использовалась ранее разработанная и апробированная упрощенная математическая модель кинетики окисления углеводородного горючего C_nH_m (типа авиационного керосина) и образования окислов азота NO [3]. В модели химической кинетики рассматривается участие 34 веществ, которые реагируют в 54 реакциях. Принимается, что образование NO_x (в сумме NO, NO_2 и N_2O) может протекать по 6 возможным химическим механизмам и в совокупности по 15 реакциям. Вклад каждой из этих реакций на различных стадиях окисления горючего, а также в послепламенной зоне для ряда значений α и τ подробно изучался в [4]. Во всех рассмотренных случаях, как и в [2], принималось, что в каждой отдельной і-ой элементар-

ной зоне химических реакций, из которых состоит общая зона, компоненты распределены равномерно; диффузия веществ, скорость движения газа и теплообмен отсутствуют; химические реакции протекают сразу по всему пространству элементарной зоны. Для учета влияния неравномерности смеси по составу для всей макрореакционной зоны вводилась в употребление функция распределения плотности вероятности (ФРПВ) $g_T(\alpha_i)$ типа нормального закона распределения. Она показывает, какое относительное количество горючего, в сумме для всей макрореакционной зоны, окисляется в среднем при том или ином местном α_i . Средняя для всей зоны реакций величина неравномерности смеси по составу $\Delta\alpha$ опредставлялась как ширина ФРПВ на половине её высоты, отнесенная к величине среднеарифметического для нее α (среднего α). В данной работе неравномерность смеси по составу имела следующие значения $\Delta\alpha=0$; 0,1; 0,2; 0,3 и 0,4.

Так как данная работа ограничивалась рассмотрением образования только «термических» *NO* (образующихся по трем реакциям расширенного механизма Зельдовича) и поскольку к моменту появления скольконибудь заметных их концентраций реакции окисления горючего практически уже завершены и почти все остальные компоненты находятся при равновесных или квазиравновесных концентрациях, поэтому концентрация «термических» *NO* рассчитывалась из решения всего лишь одного дифференциального уравнения [3]:

$$\frac{d[rNO]}{d\tau} = \frac{2 \cdot k_{11}^{'} \cdot \left(\frac{[o]_e[N_2]}{[NO]_e}\right) \cdot \left(1 - [rNO]^2\right)}{1 + \frac{k_{11}^{'} \cdot [NO]_e}{k_{12}^{'} \cdot [O_2]_e} \cdot [rNO]} \ .$$

Здесь: $k_{11}^{'}$, $k_{12}^{'}$ константы прямых и $k_{11}^{''}$ - константа обратной реакций 11 и 12 [3]; с нижним индексом «е» обозначены равновесные концентрации веществ; $[rNO] = [NO]/[NO]_e$ относительная концентрация NO.

Для каждого α предварительно рассчитывались равновесные состав и температура продуктов сгорания (окисления).

Результаты расчетов для времен пребывания $\tau=1, 3$ и 5 миллисекунд представлены. соответственно, на рисунках 1. 2 и 3 в виде

зависимостей параметра удельного выброса EI_{NO} (в граммах NO/килограмм горючего) от величины α и $\Delta\alpha$. Расчеты выполнены для следующих условий: горючее — авиакеросин типа TC-1, окислитель — воздух; в зоне химических реакций давление p=25 ат, температура воздуха на входе T=800 К. На всех рисунках нанесена линия для отсеков и натурных камер сгорания ГТД, данные для которых взяты из открытой печати, в основном из журнала "Новое в зарубежном авиадвигателестроении», N1 за 1978 г.

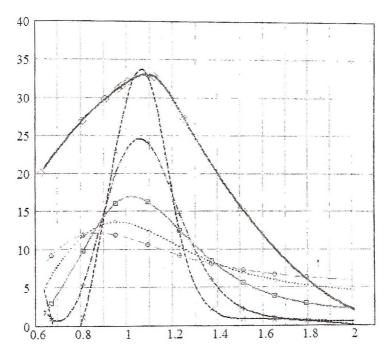


Рис. 1. Влияние параметров качества смеси (α , α) на удельный выброс NO .(Время пребывания τ = 1 мс)

Из рассмотрения полученных графических зависимостей можно сделать следующие выводы.

- 1. Все расчетные зависимости качественно очень хорошо согласуются с теоретическими и экспериментальными результатами, опубликованными в литературе, в частности, в [1] и в др.
- 2. Из рисунков хорошо видно, что линия, условно, "отсеки КС" наиболее хорошо согласуется с расчетными зависимостями для случая $\tau=3$

мс (рис. 2), особенно с линиями, соответствующими неравномерности смеси по составу $\Delta \alpha = 0.2$ и 0,3. При этом она не пересекается с линиями для других неравномерностей, как это имеет место, в частности, на рис. 3 для времени $\tau = 5$ мс.

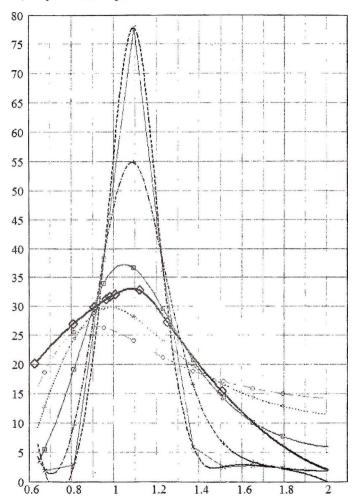


Рис. 2. Влияние параметров качества смеси (α , α) на удельный выброс NO .(Время пребывания τ = 3 мс)

3. Если ориентироваться на данные для лучших камер сгорания современных ГТД, имеющих на режимах взлета и набора высоты EI_{NO} = 15...20 г/кг-топл. и на характерное время пребывания на участке от

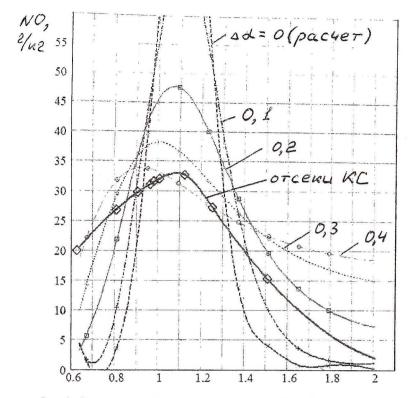


Рис. 3. Влияние параметров качества смеси (α , α) на удельный выброс *NO*. (Время пребывания $\tau = 5$ мс)

первичной зоны горения и до сечения на выходе из камеры τ 3 мс, то из совпадения линии "отсеки КС" с близко расположенными расчетными линиями, особенно для бедных составов (α 1,2, рис.2), можно считать уровни неравномерности смеси по составу $\Delta\alpha=0,2...0,3$ для камер сгорания ГТД как вполне характерные. Здесь же можно отметить, что значения EI_{NO} при $\alpha=1,35...1,45$ оказываются мало чувствительными к изменению величины неравномерности $\Delta\alpha$ внутри практического диапазона $\Delta\alpha=0,2...0,4$.

4. Из рис.2 в отношении линии "отсеки КС" видно, что у этой линии темп уменьшения EI_{NO} по правой ветви, т.е. при обеднении смеси свыше α 1,2, качественно очень хорошо совпадает с соответствующим

темпом для расчетной линии, в частности для линии с $\Delta\alpha=0,2$. В области же богатых смесей с $\alpha=0,9$ линия "отсеки КС" проходит положе и заметно выше расчетных линий с $\Delta\alpha=0,2$; 0,3 и даже 0,4. Последнее может означать, что для отсеков и натурных камер сгорания в общее количество NO значительный вклад вносят уже, так называемые, "быстрые" NO которые образуются одновременно с окислением горючего и непосредственно в пламени. Следовательно, при расчете EI_{NO} для условий в камерах сгорания ГТД с $\alpha=0,9$ необходимо рассчитывать концентрации в сумме "быстрые"+"термические" NO; для условий с $\alpha=1,2$ достаточно учитывать вклад лишь "термических" NO.

Полученные результаты могут быть использованы для изучения характеристик по выбросам NO из камер сгорания ГТД и других горелочных устройств.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Лефевр А.Х. Процессы в камерах сгорания ГТД. /Перевод с англ. Под ред. В.Е.Дорошенко.-М.: Мир, 1986.-566с.
- 2. Диденко А.А. Расчет равновесного состава и температуры продуктов сгорания для гомогенной керосино-воздушной смеси.//Тез. Докл. IV Всеросс. науч.-техн. конф. «Процнессы горения, теплообмена и экология тепловых двигателей». Самара, 2002.-С.54-59.
- Диденко А.А., Лукачев С.В. Упрощенная математическая модель кинетики окисления углеводородного топлива и образования окислов азота NO.// Там же. – С.59-66.
- 4. Диденко А.А., Некрасова С.О. Анализ химико-кинетических механизмов образования окислов азота NO_x в условиях камер сгорания ГТД.// Труды межд. науч.-техн. конференции «Проблемы и перспективы развития двигателестроения». –Самара, 2003. –С.128-135.