■原著論文/ORIGINAL PAPER■

予混合燃焼場及び拡散燃焼場に適用可能な統一的燃焼モデルの提案とその評価 (第七報 H₂/N₂ 浮上り火炎による検証)

A Proposal of United Combustion Model for Premixed and Diffusion Flames and Its Evaluation (7^{th} report: Verification of the Combustion Model by A H₂/N₂ Lifted Flame in a Vitiated Coflow)

阿部 一幾^{1*}·稲毛 真一²

ABE, Kazuki^{1*} and INAGE, Shin-ichi²

¹ (株) 日立製作所 エネルギー・環境システム研究所 火力研究開発センタ 〒312-0034 茨城県ひたちなか市堀口 832-2 Hitachi, Ltd. Energy & Environmental Systems Laboratory, 832-2 Horiguchi, hitachinaka-shi, Ibaraki, 312-0034, Japan

² (株) 日立製作所 電力システム社 新エネルギー推進本部 〒101-8608 東京都千代田区外神田一丁目 18 番 13 号 Hitachi, Ltd. Power Systems Company, 1-18-13 Sotokanda, Chiyoda-ku, Tokyo, 101-8608, Japan

2010 年 3 月 29 日受付; 2010 年 6 月 9 日受理/Received 29 March, 2010; Accepted 9 June, 2010

Abstract : This paper evaluates the accuracy of author's combustion model that can be applied to the premixed and diffusion flames. The proposed united combustion model is based on the author's premixed combustion model and the effect of preferential diffusion is considered through the author's algebra model that evaluates fuel concentration variation on the flame with curvature. In this paper, a H_2/N_2 lifted flame in vitiated coflow conducted by *Cabra* was numerically simulated. Two simulations were performed, the one is with the proposed preferential diffusion model and the other is without that model. Both of them, calculated mixture fraction profiles were in good agreement with experimental data within $x/D \le 11$ and were not within $x/D \ge 14$ because of overestimation of fuel diffusion. Comparing each result, it is indicated that the preferential diffusion model enhanced reaction speed, especially around the jet nozzle exit. However, the influence of overestimation of fuel diffusion is not negligible so that it is difficult to evaluate the superiority of the calculation with the author's preferential diffusion model. As a future works, more suitable analysis object should be simulated for evaluate the preferential diffusion effect quantitatively.

Key Words : United combustion model, Preferential diffusion, Numerical simulation, Lifted flame

1. 緒言

著者らが提案してきた予混合燃焼モデル[1-2]をベース に,拡散燃焼に対しても適用可能なように拡張した燃焼モ デルを既報[3-4]において構築した.提案モデルには燃焼速 度及び混合分率の勾配が含まれており,混合分率の勾配が ゼロとなる予混合燃焼の場合は,従来の予混合燃焼モデル に漸近することが特徴である.また,燃焼速度を通じて, 燃焼器内圧力,空気温度及び火炎伸張による消炎効果を考 慮できることも,大きな特徴の一つである.

著者らは,提案モデルを検証する目的で,辻及び山岡の 層流対向流拡散火炎の実験及び Barlow, Frank のパイロッ ト火炎にサポートされた乱流拡散火炎,更に対向流拡散火 炎へ適用した[6-7].実験値との比較により,実用的な数値 解析として,層流及び乱流拡散火炎に対する精度を検証で きた.一方,石炭ガス化ガス,コークス炉ガス等の水素を 含む混合燃料では,水素の拡散係数が空気やメタンに比し て 3~4 倍大きいため,乱流燃焼場では,水素の選択拡散 効果が燃焼場に影響する.著者らは,既報[8]において水素 の選択拡散効果を評価するための濃度の変化式を導出し, 乱流燃焼時の局所燃焼速度の平均値を計測した城戸,中原 らの実験結果[9]を定量的に再現することを確認した.本研 究は,選択拡散効果が局所燃焼速度に及ぼす影響を,既報 で提案した予混合燃焼場及び拡散燃焼場に適用可能な統一 的燃焼モデルに取り入れて,燃料に水素を含む乱流燃焼場 の解析精度を検証したものである.評価対象は, Cabra ら

^{*} Corresponding author. E-mail: kazuki.abe.nd@hitachi.com

の水素と窒素の混合ガスを燃料とし、その周囲に酸素を含む水素既燃ガスを流した浮上り火炎[10]とした.実験値との比較により、浮上り火炎に対する精度を検討した.

2. 統一的燃焼モデルの特徴

本章では, 既報[3-4]において構築した予混合燃焼と拡散 燃焼に統一的に適用可能な燃焼モデルについて, 概要を述 べる.

火炎内の各種成分の質量分率は,混合分率fと反応進行 度 cを導入する事により評価できる.著者らが以前導出し た,反応進行度 c による層流及び乱流予混合燃焼モデル [1-2]を以下に示す.反応は総括反応を仮定している.反応 進行度 c 式の反応項をωとすると,層流燃焼モデルとして, 式(1)を得る[1].

$$\omega = \frac{8\rho_u Su}{\delta} c^2 (1-c) \tag{1}$$

ここに、 ρ_u は未燃焼ガスの密度、Su は層流燃焼速度、 δ は 層流火炎の厚みであり、次の関係が成立する.

$$Su = \frac{4\lambda_i}{\rho_u C p_i \delta}$$
(2)

ここに、 λ_i は熱伝導率、 Cp_i は定圧比熱であり、i は未燃焼 ガス温度と断熱火炎温度の平均温度での物理量であること を示す. Wrinkled laminar flame のように乱れが比較的小さ い場合には、 $(S_t/\delta_t) \models (Su/\delta)$ が成立し、式(1)の反応速度に て層流及び乱流の予混合燃焼に適用可能となる.その場合、 乱流の効果は、反応進行度 c の輸送式中の乱流拡散係数に より考慮される.式(1)で層流燃焼速度 Su を評価する必要 があるが、Su は理論式で与えても、実験値を用いても良い. なお、燃焼場の圧力、未燃焼ガスの温度及び予混合気の燃 料質量分率が決まれば、Su は一義的に決定され、燃焼に対 する圧力、温度、燃空比の影響を包含したモデルである. また、式(2) で $\lambda_i \rightarrow (\lambda_i + \lambda_i), Su \rightarrow S_t, \delta \rightarrow \delta_t$ と置き換えれば、 乱流燃焼場に対する式(2) と類似の関係が成立する.ここ で、 λ_t は乱流熱伝導率、 S_t は乱流燃焼速度、 δ_t は乱流火炎 帯の厚みである.

さらに,著者らは,予混合燃焼モデル式(1)に火炎伸張 の効果を考慮して,最終的に以下のモデルを提案した[2].

$$\omega = \begin{cases} 8 \frac{\rho_{u} S u}{\delta} I_{0}^{2} c^{2} (1-c) & (I_{0} > 0.7153) \\ 0 & (I_{0} \le 0.7153) \end{cases}$$
(3)

ここに、 I_0 は火炎伸張度で、0~1 の値を取り、火炎伸張 の度合いを示す。 $I_0 = 1$ は火炎伸張が全く無い状態を表し、 $I_0 = 0.7153$ が火炎伸張による消炎限界点を表す。 $I_0 \leq 0.7153$ で燃焼モデルはゼロ値となるが、これは火炎伸張による消 炎を表現している.

次いで著者らは,式(1)をベースに層流拡散燃焼に適用 可能なように拡張した[3-4].その概念を以下説明する.火 炎に直交する座標をxとする.予混合燃焼の場合は火炎中 のある位置における反応は,その位置の反応進行度のみで 決定される.混合分率fは一定値であると仮定すれば,fに より決定される厚み δ を経て燃焼が完了する.それに対し て,拡散火炎帯中では,混合分率fが変化,すなわち勾配 を持つため,燃焼が完了するのに必要な火炎厚み δ の距離 の間に (df/dx)・ δ だけfが変化する.変化量を Δf とし,fの 分布関数から Δf だけ変化する微小距離 Δx を逆算する.そ の微小距離 Δx 内の平均の反応速度をその位置でのfにお ける燃焼反応速度と考える.すなわち,

$$\omega_{mean} \cdot \Delta x = \int_{x}^{x + \Delta x} \omega dx \tag{4}$$

予混合燃焼の場合は、 $\Delta f = 0$ なので、 $\Delta x = 0$ と解釈する. 式(4)の ω に式(1)を用いて変形すると、

$$\omega_{mean}(x) = 4 \frac{\rho_u Su}{\Delta x} c^2 (1 - c) \frac{\hat{\alpha} (1 + \hat{\alpha} c)}{(1 + \hat{\alpha} (2c - 1))^2}$$
(5)

ここに、 $\hat{\alpha} = \tanh(2\Lambda x/\delta)$ である. $\Delta x \rightarrow 0$ の時、 $\hat{\alpha} \rightarrow 2\Lambda x/\delta \rightarrow 0$ であり、 ω_{mean} が式(1)へ漸近することは、容易に確認でき る. すなわち、 $\Delta f \rightarrow 0$ で、予混合燃焼へ戻る. Δx を適切に 評価することにより、 ω_{mean} を改めて ω と書けば、最終モ デルは以下となる[3].

$$\omega = \frac{4\rho_{\nu}Su}{\delta} I_0^2 c^2 (1-c) \frac{\hat{\alpha}(1+\hat{\alpha}c)}{(1+\hat{\alpha}(2c-1))^2} \times \left(\frac{df}{dx} + \frac{\delta}{2} \frac{d^2 f}{dx^2}\right) \left(\frac{df}{dx}\right)^{-1} \qquad (I_0 > 0.7153)$$

$$(6)$$

 $\omega = 0$

ここで,

$$\hat{\alpha} = \tanh\left(\frac{2\frac{df}{dx}}{\frac{df}{dx} + \frac{\delta}{2}\frac{d^2f}{dx^2}}\right)$$
(7)

 $(I_0 \leq 0.7153)$

 $dfdx \rightarrow 0$ の極限では,式(6)は予混合燃焼モデル式(1)へと 漸近する.式(6)を新たな層流場の統一的な燃焼モデルと 考える.このモデルは,モデル定数を必要とせず,Su及び δ を通じて,燃焼場の圧力,未燃焼ガスの温度の効果を含み, 予混合燃焼,拡散燃焼に統一的に適用できる.乱流拡散燃 焼の場合には,式(6)において,Su \rightarrow S_t, $\delta \rightarrow \delta_t$ と置き換え れば良い.また,Wrinkled laminar flame でのように乱れが 比較的小さい場合には,(S_t/ δ_t)=(Su/ δ)として良い. 上記式(6)を用いて、反応進行度の輸送式を解けば、予 混合燃焼場、拡散燃焼場を統一的に解析可能である.しか し、予混合燃焼場において定義された反応進行度を拡散燃 焼場に適用すると、反応進行度の輸送式はfの勾配を含み、 c単独の方程式としては閉じない.そこで、拡散燃焼場に も適用できるように、以下の様に反応進行度を再定義した.

$$\hat{c} = c \frac{f}{f_{T \max}}$$
 (燃料希薄側: $f \leq f_{st}$) (8)

$$\hat{c} = c \frac{1-f}{1-f_{T \max}} \qquad (燃料過濃側:f>f_{st})$$
(9)

式 (8),(9) で, f_{st} は量論混合分率を, f_{Tmax} はfが分布する中 で,最大断熱火炎温度となる混合分率を意味する.通常, メタンと空気の拡散燃焼であれば, $f_{Tmax} = f_{st}$ である.本研 究では,例えば,空気と予混合気体の拡散燃焼のような場 合も想定しているので,一般には $f_{Tmax} = f_{st}$ とは限らないた めに, f_{Tmax} を定義している.この定義を用いると, \hat{c} の輸 送方程式は以下のように, \hat{c} に対して閉じた式となる. 燃料希薄側 ($f \le f_{st}$) は

$$\frac{\partial \rho \hat{c}}{\partial t} + \frac{\partial \rho u_j \hat{c}}{\partial x_j} = D \frac{\partial^2 \rho \hat{c}}{\partial x_j \partial x_j} + \frac{f}{f_{\tau_{\text{max}}}} \omega$$
(10)

燃料過濃側 (f>f_{st}) は

$$\frac{\partial \rho \hat{c}}{\partial t} + \frac{\partial \rho u_j \hat{c}}{\partial x_j} = D \frac{\partial^2 \rho \hat{c}}{\partial x_j \partial x_j} + \frac{1 - f}{1 - f_{T_{\text{max}}}} \omega$$
(11)

この定義によれば,予混合燃焼,拡散燃焼で同一の混合分 率及び反応進行度の輸送式を用いる事ができる.以下では, 式 (10),(11) を統一的燃焼モデルにおける反応進行度の輸送 式とする.

3. 各ガス成分の質量分率輸送式でのモデルの表現

本解析では、反応進行度の輸送式を解く代わりに、各ガス成分の質量分率の輸送式を解いた.その場合の各質量分率輸送式におけるモデル式(6)の表現を考察する.燃焼場を解析する場合には、以下の輸送式を解く必要がある. 1)混合分率fの輸送式:

$$\frac{\partial \rho f}{\partial t} + \frac{\partial \rho u_j f}{\partial x_j} = \frac{\partial}{\partial x_j} \left(\left(\frac{\mu}{Sc} + \frac{\mu_i}{Sc_i} \right) \frac{\partial \rho f}{\partial x_j} \right)$$
(12)

ここに, u_j : *j* 方向の流速, *Sc*: *Schmidt* 数, *Sc*_{*i*}: 乱流 *Schmidt* 数で, それぞれ定数, μ : 粘性係数, μ_i : 渦粘性係 数である.

2) 各ガス成分の質量分率輸送式:

$$\frac{\partial \rho Y_k}{\partial t} + \frac{\partial \rho u_j Y_k}{\partial x_j} = \frac{\partial}{\partial x_j} \left(\left(\frac{\mu}{Sc} + \frac{\mu_i}{Sc_i} \right) \frac{\partial \rho Y_k}{\partial x_j} \right) + \omega_k$$
(13)

上式中の x_i は三次元デカルト座標系である。一般化反応進

行度の輸送式 (10),(11) を元に,各成分の質量分率輸送式 (13) に対する反応項ω_kの表現を検討した.

ここで、燃料がメタン、水素、一酸化炭素、窒素からな る混成ガスである場合を考える。この混成ガス1モルあた りに含まれるメタン、水素、一酸化炭素のモル分率をそれ ぞれ α_{CH4} 、 α_{H2} 、 α_{CO} とする。このとき、混成ガス1モル あたりに含まれる窒素のモル分率は $(1-\alpha_{CH4}-\alpha_{H2}-\alpha_{CO})$ で与えることができる。反応は総括反応とすると、反応式 は以下となる。

$$Fuel + (2\alpha_{CH_4} + 0.5\alpha_{H_2} + 0.5\alpha_{CO})O_2$$

$$\rightarrow (\alpha_{CH_4} + \alpha_{CO})CO_2 + (2\alpha_{CH_4} + \alpha_{H_2})H_2O + (1 - \alpha_{CH_4} - \alpha_{H_2} - \alpha_{CO})N_2$$
(14)

ここで, *Fuel* = α_{CH4} CH₄ + α_{H2} H₂ + α_{CO} CO + $(1 - \alpha_{CH4} - \alpha_{H2} - \alpha_{CO})$ N₂ である. 各 ω の導出方法は既報[5]に拠った. 燃料希薄側 (f≦f_{st}) では,

$$\omega_{Fuel} = -f\omega \tag{15}$$

$$\omega_{O_2} = A_{O_2} f\left(1 - \frac{1}{f_{st}}\right) \omega \tag{16}$$

$$\omega_{CO_2} = \frac{(\alpha_{CH_4} + \alpha_{CO})M_{CO_2}}{M_{Fuel}}f\omega$$
(17)

$$\omega_{H_{2O}} = \frac{\left(2\alpha_{CH_4} + \alpha_{H_2}\right)M_{H_{2O}}}{M_{Fuel}}f\omega$$
(18)

I₀ > 0.7153 のとき

$$\omega = G \cdot \frac{Y_{Fuel}}{f} \left(1 - \frac{Y_{Fuel}}{f}\right)^2 \frac{\hat{\alpha} \left(1 + \hat{\alpha} \left(1 - \frac{Y_{Fuel}}{f}\right)\right)}{\left(1 + \hat{\alpha} \left(1 - 2\frac{Y_{Fuel}}{f}\right)\right)^2}$$
(19)

燃料過濃側 (f>f_{st}) では,

$$\omega_{Fuel} = -\frac{f_{st}(1-f)}{1-f_{st}}\omega$$
⁽²⁰⁾

$$\omega_{O_2} = -A_{O_2} (1 - f) \omega \tag{21}$$

$$\omega_{CO_2} = \frac{A_{O_2} (\alpha_{CH_4} + \alpha_{CO}) M_{CO_2}}{(2\alpha_{CH_4} + 0.5\alpha_{H_2} + 0.5\alpha_{CO}) M_{O_2}} (1 - f)\omega$$
(22)

$$\omega_{H_2O} = \frac{A_{O_2} (2\alpha_{CH_4} + \alpha_{H_2}) M_{H_2O}}{(2\alpha_{CH_4} + 0.5\alpha_{H_2} + 0.5\alpha_{CO}) M_{O_2}} (1 - f) \omega$$
(23)

I₀ > 0.7153 のとき

$$\omega = G \cdot \left(\frac{1 - f_{st}}{f_{st}} \frac{f - Y_{Fuel}}{1 - f}\right)^2 \left(1 - \frac{1 - f_{st}}{f_{st}} \frac{f - Y_{Fuel}}{1 - f}\right) \\ \times \frac{\hat{\alpha} \left(1 + \hat{\alpha} \frac{1 - f_{st}}{f_{st}} \frac{f - Y_{Fuel}}{1 - f}\right)}{\left(1 + \hat{\alpha} \left(2 \frac{1 - f_{st}}{f_{st}} \frac{f - Y_{Fuel}}{1 - f} - 1\right)\right)^2}$$
(24)

式 (19),(24) において,

$$G = \frac{4\rho_u Su}{\delta} I_0^2 \left(\frac{df}{dx} + \frac{\delta}{2} \frac{d^2 f}{dx^2} \right) \left(\frac{df}{dx} \right)^{-1}$$
(25)

$$\hat{\alpha} = \tanh\left(\frac{2\frac{df}{dx}}{\frac{df}{dx} + \frac{\delta}{2}\frac{d^2f}{dx^2}}\right)$$
(26)

このとき, 混成ガスは窒素を含むので, 混合分率 f は空 気中に含まれる窒素の輸送方程式の解から, 以下のように 代数的に計算できる.

$$f = 1 - \frac{Y_{N_2,Air}}{1 - A_{O_2}} \tag{27}$$

ここで、 $Y_{N2,Air}$ は空気中に含まれる窒素の質量分率である. つまり、ある位置における窒素の質量分率 Y_{N2} は、 $Y_{N2,Air}$ と燃料中に含まれる窒素の質量分率 $Y_{N2,Fuel}$ の和として表される.

混成ガスのように多成分燃料である場合は、 α_{CH4} 、 α_{H2} 、 α_{CO} が空間で分布を持つため、 f_{st} の値は局所的に変化する。 メタン、水素、一酸化炭素のモル分率 α_{CH4} 、 α_{H2} 、 α_{CO} は、 次式で計算できる.

$$\alpha_{k} = \frac{f_{k}}{M_{k}} \left/ \left(\sum_{l} \frac{f_{l}}{M_{l}} \right) \right.$$
(28)

 $k,l = CH_4, H_2, CO, N_{2,Fuel}$ である.したがって、メタン、水素、 一酸化炭素、混成ガス中に含まれる窒素の混合分率 f_{CH4} 、 $f_{H2}, f_{CO}, f_{N2,Fuel}$ から混成ガスに含まれる各成分のモル分率 が計算できて、 f_{st} は次式となる.

$$f_{st} = \frac{A_{O_2}}{A_{O_2} + \left(2\alpha_{CH_4} + 0.5\alpha_{H_2} + 0.5\alpha_{CO}\right)\frac{M_{O_2}}{M_{Fuel}}}$$
(29)

著者らは、上記モデルをベースに、水素含有燃料での水 素の選択拡散効果による濃度の変化を評価した.以下にそ の概要を述べる.

4. 選択拡散効果のモデル化

本章では,既報[8]において提案した,選択拡散効果が乱 流燃焼場の燃焼特性に与える影響を評価するモデルについ て,概要を述べる. 上記の統一的燃焼モデルでは,各混合分率における Su/ð を平均反応速度として与える必要がある.メタンのように 拡散係数が比較的空気に近い場合には,Su/ð は予混合気の 初期燃空比により一義的に決定される.一方,本研究で対 象としている水素含有燃料の場合,水素の拡散係数は空気 の3~4 倍であり,選択拡散と呼ばれる独特の現象が起こ る.特に乱流燃焼場においては,乱流火炎のうち未燃混合 気側に凸な形状を有する部分の先端付近に水素が集中し, 火炎から十分離れた未燃混合気中の水素濃度に比して,水 素濃度が増大する.そのため,例えば水素含有燃料では, 各位置において Su/ð が変化する.水素含有燃料の燃焼場を 解くためには,この効果を正しく評価し,燃焼モデルに考 慮する必要がある.

まず,燃料の拡散係数が,燃料,空気の混合特性に与え る影響を未燃焼場について検討する.y方向に一定速度で 流れる空気中に,燃料を点源として供給する状況を考える. 空気の流速を Su とすると,輸送される空気中のある点 A における燃料の輸送式は,以下のように書ける.

$$\frac{\partial f}{\partial y} = \frac{D_f}{Su} \frac{\partial^2 f}{\partial x^2} = \hat{D}_f \frac{\partial^2 f}{\partial x^2} \quad (\mathbb{E} \, \mathbb{L} \,, \quad \hat{D}_f = \frac{D_f}{Su}$$
(30)

Suは、層流燃焼速度である。上式の解は、 f_0 を拡散する燃料の質量として、式 (31) で表せる。

$$f = \frac{f_0}{\sqrt{4\pi\hat{D}_f y}} \exp\left(-\frac{x^2}{4\hat{D}_f y}\right)$$
(31)

次いで、乱流燃焼場のように、渦による凹凸のある火炎 に対して検討する.本研究では、図1のように凹凸がペア になった火炎を考える.選択拡散の効果として、凹面形状 の火炎上の点A上流では、空気よりも小さい拡散係数を持 つ燃料成分が集中し、反対に凸面形状の火炎上の点B上流 では、空気よりも大きい拡散係数を持つ燃料成分が集中す る.各点A,Bの燃料質量分率をそれぞれ $Y_{(A)}$, $Y_{(B)}$ とする. そして、本研究では、燃料の質量バランスとして、火炎か ら十分離れた上流位置の未燃混合気の燃料質量分率を f_0 と して、 $Y_{(A)} + Y_{(B)} = 2f_0$ を仮定する.

次に,図1に示す予混合気に対して半径 r の凹面を持つ 火炎について考える。凹面火炎が形成する予混合気内では,



Fig.1 Concept of turbulent premixed flame

拡散による燃料の交換は, $x = -r \sim r$ の範囲でのみ行われる. そのため, y = rの位置を点Aとすると,点Aにおける燃料の質量は,式(32)となる.

$$f_{(A)} = \frac{2f_0}{\sqrt{4\pi\hat{D}_f y}} \int \exp\left(-\frac{x^2}{4\hat{D}_f y}\right) dx$$
$$= f_0 \cdot \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^1 \sqrt{\frac{r}{\hat{D}_f}} \exp\left(-t^2\right) dt \quad \left(\because t = x/\sqrt{4\hat{D}_f y}\right)$$
$$\approx f_0 \cdot \left(1 - \exp\left(-\frac{r}{4\pi\hat{D}_f}\right)\right)^{0.5}$$
(32)

ここで, 誤差関数の近似に Williams の近似式[11]を適用した. 近似式の相対誤差は最大1%程度である.

また,空気に関しても同様の取り扱いを適用できて,点 Aにおける燃料質量分率は,式(33)となる.

$$Y_{(A)} = \frac{J_{(A)}}{f_{(A)} + f_{air(A)}} = \frac{f_0}{f_0 + (1 - f_0) \cdot \left(\frac{1 - \exp\left(-\frac{r}{4\pi \hat{D}_{air}}\right)}{1 - \exp\left(-\frac{r}{4\pi \hat{D}_f}\right)}\right)^{0.5}} \qquad Y_{k(A)} = \frac{f_0}{f_0 + (1 - f_0) \left(\frac{D_f}{D_{air}}\right)^{0.5}} \qquad (r \to 0)$$
(33)

乱流の極限として,渦のスケールが平面火炎 $(r=\infty)$ に比し て十分に小さい,すなわち $r \rightarrow 0$ の極限を考え,式 (33)の ように簡略化した.この結果は,十分に大きい曲率を持つ 場においては,初期濃度と燃料,空気の拡散係数比により, 燃料濃度が変化する事を意味する.

式 (33) は、火炎面が予混合気に対して凹面の場合である。 凸面の場合は、燃料の質量バランスから $Y_{(A)} + Y_{(B)} = 2 f_0 \delta$ 仮定すると式 (34) となる。

$$Y_{(B)} = 2f_0 - \frac{f_0}{f_0 + (1 - f_0) \left(\frac{D_f}{D_{air}}\right)^{0.5}}$$
(34)

なお, 拡散係数 $D_f \ge D_{air}$ の比が 1 である場合は, 式 (33),(34) から $Y_{(A)} = Y_{(B)} = f_0 \ge$ なる. 既報[8]では, 式 (34) で 求めた凸火炎における燃料の質量分率から計算した燃焼速 度が, 城戸, 中原らが実験計測した乱流予混合火炎の局所 燃焼速度の平均値[9]を精度良く評価することを確認した. したがって, 式 (34) によって選択拡散効果による燃料濃度 変化を評価すれば, 選択拡散効果の燃焼場への影響が考慮 できると考える.

これを燃料がメタン,水素,一酸化炭素,窒素の混成ガ スである場合について検討する.図1に示した凹火炎の点 Aにおける,メタン,水素,一酸化炭素,窒素の各質量は, 上記と同様の考え方によれば,以下の様に展開できる.

Table 1 Binary Diffusion Coefficient for gases

| | CH_4 | H ₂ | СО | Air |
|---------------------------------|-----------------|----------------|-------|-------|
| $D \times 10^4 ({\rm m^{2}/s})$ | 0.216 | 0.778 | 0.214 | 0.208 |

$$f_{k(A)} = f_{k(0)} \cdot \left(1 - \exp\left(-\frac{r}{4\pi \hat{D}_k} \right) \right)^{0.5}$$
(35)

$$f_{air(A)} = \left(1 - \sum_{k} f_{k(0)}\right) \cdot \left(1 - \exp\left(-\frac{r}{4\pi \hat{D}_{air}}\right)\right)^{0.5}$$
(36)

 f_k は成分 k ($k = CH_4$, H_2 , CO, $N_{2,Fuel}$)の質量, $f_{k(0)}$ は成 分 k の初期の質量分率, D_k は成分 k の拡散係数を燃焼速度 で除した値である.これより, 点 A での成分 k の質量分率 は, 以下となる.

$$Y_{k(A)} = \frac{f_{k(A)}}{\sum_{l} f_{l(A)} + f_{air(A)}}$$
(37)

前節同様に,乱流の極限として,渦のスケールが平面火炎 (r=∞) に比して十分に小さい場合 (r→0) には,

$$Y_{k(A)} = \frac{f_{k(A)}}{\sum_{l} f_{l(A)} \left(\frac{D_{k}}{D_{l}}\right)^{0.5} + \left(1 - \sum_{l} f_{l(A)}\right) \left(\frac{D_{k}}{D_{air}}\right)^{0.5}}$$
(38)

となる.特に燃料が混成ガスの様に複数成分から成る場合 について,選択拡散効果を評価する理論的な方法は,本研 究の取扱いの他は困難と考える.

前述した既報[8]の検証結果から,乱流燃焼場では,凸火 炎において選択拡散によって燃料が集中し,局所的な燃焼 速度が増加することが支配的と考える.凸火炎の点 B にお ける各質量分率は,各成分 k についても以下で表現できる.

$$Y_{k(B)} = 2f_{k(0)} - Y_{k(A)}$$
(39)

したがって,式 (39) で求まる凸火炎における各質量分率 に対する Su/δ を,式 (6) の燃焼モデルに代入すれば,乱流 燃焼場での選択拡散効果が考慮できる.式 (39) の拡散係数 は表 1 の値 (298 K, 0.1013 MPa) [11]を使用した.ここで, 空気の拡散係数 D_{air} は,酸素と窒素の相互拡散係数を採用 した.

5. H₂/N₂ 浮上り火炎による検証

本研究では Cabra らによる実験結果[10]を解析した.体系を図2に、解析条件を表2に示す。中央に配置された内径 D = 4.57 mmの燃料/ズルから燃料が供給され、その周囲から酸素を含む $T_{in} = 1045 \text{ K}$ の既燃ガスが供給される。燃料/ズルの周囲に供給する既燃ガスは、水素を燃焼させて生成しているため水蒸気を含む。燃料は窒素で希釈され

 $\phi 210$ $\phi D = 4.57$ $\phi D_{o} = 6.35$ Fuel
Fuel
Coflow ϕD ϕD

Fig.2 Calculation domain around burner

Table 2Boundary conditions

| | | Fuel | Coflow |
|------------------------------------|------------------|--------|--------|
| U(m/s) | | 107.0 | 3.5 |
| Re | | 23,600 | 18,600 |
| $T_{in}\left(\mathrm{K} ight)$ | | 305 | 1045 |
| Mass fraction Y _i | H ₂ | 0.0233 | 0 |
| | N ₂ | 0.9767 | 0.7645 |
| | O ₂ | 0 | 0.1710 |
| | H ₂ O | 0 | 0.0645 |



Fig.3 Temperature distribution around burner

た希薄な水素であるが,酸化剤が酸素を含む高温の既燃ガ スであるために,安定な浮上り火炎を形成することができ る.

解析には、以下の軸対称二次元を仮定した円筒座標系の

Favre 平均の各輸送式を用いた. ・連続式:

$$\frac{\partial \overline{\rho}}{\partial t} + \frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{u}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{w}}{\partial r} = 0$$
(40)

運動量輸送式:

$$\frac{\partial \overline{\rho}\widetilde{u}}{\partial t} + \frac{\partial \overline{\rho}\widetilde{u}\widetilde{u}}{\partial x} + \frac{1}{r}\frac{\partial \overline{\rho}\widetilde{u}\widetilde{w}}{\partial r} = -\frac{dP}{dx} + \frac{\partial}{\partial x}\left(\left(\mu + \mu_{t}\right)\frac{\partial\widetilde{u}}{\partial x}\right) + \frac{1}{r}\frac{\partial}{\partial r}\left(r\left(\mu + \mu_{t}\right)\frac{\partial\widetilde{u}}{\partial r}\right)$$
(41)

$$\frac{\partial \overline{\rho}\widetilde{w}}{\partial t} + \frac{\partial \overline{\rho}\widetilde{u}\widetilde{w}}{\partial x} + \frac{1}{r}\frac{\partial \overline{\rho}\widetilde{w}\widetilde{w}}{\partial r} = -\frac{d\overline{P}}{dr} + \frac{\partial}{\partial x}\left(\left(\mu + \mu_{t}\right)\frac{\partial \widetilde{w}}{\partial x}\right) + \frac{1}{r}\frac{\partial}{\partial r}\left(r\left(\mu + \mu_{t}\right)\frac{\partial \widetilde{w}}{\partial r}\right)$$
(42)

$$\frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{h}}{\partial t} + \frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{u} \widetilde{h}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{w} \widetilde{h}}{\partial x} = \frac{\partial \overline{P}}{\partial t} + \frac{\partial \widetilde{u} \overline{P}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial \widetilde{w} \overline{P}}{\partial r} + \frac{\partial}{\partial r} \left(\frac{\mu}{\Pr} + \frac{\mu_{t}}{\Pr_{t}} \right) \frac{\partial \widetilde{h}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r \left(\frac{\mu}{\Pr} + \frac{\mu_{t}}{\Pr_{t}} \right) \frac{\partial \widetilde{h}}{\partial r} \right)$$
(43)

・ 各ガス成分の質量分率輸送式:

・エンタルピー輸送式:

$$\frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{Y}_{k}}{\partial t} + \frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{u} \widetilde{Y}_{k}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial \overline{\rho} \widetilde{w} \widetilde{Y}_{k}}{\partial r} = \frac{\partial}{\partial x} \left(\left(\frac{\mu}{Sc} + \frac{\mu_{t}}{Sc_{t}} \right) \frac{\partial \widetilde{Y}_{k}}{\partial x} \right) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r \left(\frac{\mu}{Sc} + \frac{\mu_{t}}{Sc_{t}} \right) \frac{\partial \widetilde{Y}_{k}}{\partial x} \right) + \omega_{k}$$
(44)

・状態方程式:

$$\overline{P} = \overline{\rho}R\widetilde{T} \tag{45}$$

乱流モデルには, 噴流の解析に精度が高いと言われる *Favre* 平均の*RNG k-ε* モデル[13]を用いた.定数系は既報[6] に同じである.なお,輻射の影響は小さいものとして無視 した.既報[6]にて確立したモデルの計算アルゴリズムを *STAR-CD* に導入して解析した.燃焼モデル式(6)では,各 混合分率 *f* における *Sul*る を平均反応速度として与える必要 がある.本研究では,*CHEMKIN-II (PREMIX)*を用いて, 混合分率 *f*,メタンのモル分率 α_{CH4} ,水素のモル分率 α_{H2} , 一酸化炭素のモル分率 α_{CO} をパラメータとする素反応計算 により *Sul*る を求めた.そして得た *Sul*る のデータを線形補 間して高分解能な *Sul*る データベースを構築した.使用した 素反応メカニズムは *GRI-Mech Ver.3.0* であり,53 化学種 325 素反応が考慮できる.

図3は選択拡散効果を考慮した解析による温度分布を示



Fig.4 Mean mixture fraction along radial direction

す. 解析においても,実験と同様の浮上り火炎が再現できている.以下,各分布について解析結果と実験結果を比較して考察する.

図4は x/D = 1, 8, 10, 11, 14, 26 における半径方向の 混合分率分布を示す. x/D は軸方向座標 x を燃料ノズル直 径 D で無次元化した無次元距離である. 半径方向座標 r に ついても, 燃料ノズル直径で無次元化した r/D で示す. 混 合分率 ζ は, 以下の Bilger の定義[14]によって算出した.

$$\zeta = \frac{\frac{\left(Z_{H} - Z_{H,O}\right)}{2M_{H}} - \frac{\left(Z_{O} - Z_{O,O}\right)}{M_{O}}}{\frac{\left(Z_{H,F} - Z_{H,O}\right)}{2M_{H}} - \frac{\left(Z_{O,F} - Z_{O,O}\right)}{M_{O}}}$$
(46)

 Z_i は *i* 原子の質量分率であり、 Z_{ij} は流体 *j* (*O*:酸化剤, *F*: 燃料)の中に含まれる *i* 原子の質量分率、 M_i は *i* 原子の原 子量である.ここで、混合分率 ζ は 3 章中の混合分率 *f* と は定義が異なることに注意されたい。図で Data が実験値、 Considered が選択拡散効果を考慮した場合の解析値、 Unconsidered が選択拡散効果を考慮しない場合の解析値で ある.

 $x/D \leq 11$ では,選択拡散効果の考慮の有無によらず解析 結果は実験結果を再現し,燃料ノズルから噴出する燃料の 拡散を,精度良く評価できている.しかし,x/D = 14では, 解析結果は実験結果からずれ始め,x/D = 26では,解析結 果は実験結果に比べて大きく鈍った分布となった.これは, 乱流モデルが燃料の拡散を実際に比べて大きく評価したた めと考える.乱流モデルに標準 k- ϵ モデルを用いた場合に, 噴流場での物質拡散を過大に評価することは,広く知られ ている.*Masri* [15]らは,本研究と同じ体系を標準 k- ϵ モデ ルを用いて解析し,噴流の下流で燃料の拡散を過大に評価 することを示した.本研究では、物質拡散の解析精度を上 げるために、k- ϵ モデルの中でも噴流場の解析に適してい ると言われる RNG k- ϵ モデルを採用したが、 $x/D \ge 14$ では 燃料の拡散を過大に評価した.燃料ノズルからある程度下 流の燃料拡散を正しく評価するには、他の乱流モデルや LES による混合解析が必要と考える.以降では、燃料の拡 散が再現できている $x/D \le 11$ の領域を中心に考察する.

図 5 は半径方向の H₂ 質量分率分布,図 6 は半径方向の O₂ 質量分率分布を示す.断面の x/D は図 4 と同じである. 混合分率分布と同じく, $x/D \le 11$ では,解析結果は実験結 果を再現しており,物質拡散が正しく評価できていると考 える.図 5,図 6 で選択拡散効果を考慮した解析結果は, 考慮しない解析結果に比してわずかに値が小さい.これは, 選択拡散効果を考慮しない解析結果に比して,考慮した解 析結果は,選択拡散効果によって反応速度が増加し,H₂, O₂ の消費が大きくなったためである. $x/D \ge 14$ では,物質 拡散の過大評価によって,解析結果は実験結果に比して 鈍った分布となった.選択拡散を考慮した解析結果は,考 慮しない解析結果に比べて値が小さくなっており, $x/D \le 11$ だけでなく $x/D \ge 14$ においても選択拡散効果によって反応 速度が増加することを示している.

図 7 は半径方向の H₂O 質量分率分布を示す. x/D = 1 で は,解析結果は実験結果を再現し,選択拡散効果の考慮の 有無で差はない. x/D = 8 では,選択拡散効果を考慮した解 析結果の分布が,r/D = 1 付近で上に凸となっており,反応 が開始している. さらに,x/D = 10 では,選択拡散を考慮 しない解析結果の分布が,r/D = 1 付近で上に凸となってお り,反応が開始する.しかし,x/D = 8, 10 では,実験結果 の分布には,凸な分布が無く,反応は開始しない.実験結 果の分布は,x/D = 11 において,反応が開始して上に凸と



Fig.5 Mean H₂ mass fraction along radial direction



Fig.6 Mean O2 mass fraction along radial direction

なっている. つまり,解析結果は実験結果に比べて反応の 開始する x/D が小さく,解析の反応速度が過大に評価され た.反応速度の過大評価は,燃焼モデル中の Su/δ の計算の ために,素反応計算で使用した反応メカニズムの影響と考 える.また,x/D=8,10では,選択拡散効果を考慮しない 解析結果は,実験結果に値が近いが,選択拡散効果を考慮 した場合は,選択拡散効果によってさらに反応速度が増加 し,実験結果との差が大きくなった.一方,x/D=11では, 選択拡散効果を考慮した解析結果は実験結果を良く再現す るが,選択拡散効果を考慮しない解析結果は,実験結果に 比して値が小さい.この x/D による選択拡散効果の影響の 違いについて考察すると、本研究では、局所的な火炎構造 は考慮せず、解析領域全体について、選択拡散効果による 濃度変化を考慮している。実際の選択拡散効果は、局所的 な火炎構造に対し、その影響が強く作用するため、実験結 果と解析結果との間にこのような差が生じたと考える。し たがって、x/D = 11 で選択拡散効果を考慮した解析結果が 実験結果を良く再現したが、この結果だけでは式(39)で選 択拡散効果を考慮することの優位性が示せたとは言えな い. x/D≤11 についても、高精度に解析するには、Su/δの 計算に用いた反応メカニズムの見直しと選択拡散モデルに 火炎構造を考慮することが必要である。しかし、反応開始



Fig.7 Mean H₂O mass fraction along radial direction



Fig.8 Mean Temperature along radial direction

位置での反応速度を過大評価することに注意すれば,選択 拡散効果を考慮した解析結果の解析精度は,現状でも十分 と考える.また, $x/D \ge 14$ では,物質拡散が正しく評価で きていないが, $x/D \ge 14$ の断面の $r/D \le 3$ の領域では, $x/D \le 11$ の結果と同じく選択拡散効果による反応速度の増 加によって,選択拡散効果を考慮した解析結果は,値が大 きくなった.

図8は半径方向の温度分布を示す.本研究では,燃焼モ デルが総括反応であるので,解析結果は実験結果に対して 図7のH₂O質量分率分布と同様の傾向である.選択拡散効 果を考慮した解析結果は,H₂O質量分率分布と同じく, x/D=11の分布で実験結果を良く再現した.

図 9~13 は、中心軸上の混合分率分布、H₂ 質量分率分布、 O₂ 質量分率分布、H₂O 質量分率分布、温度分布を示す.物 質拡散が正しく評価できている $x/D \le 11$ で考察すると、各 分布について中心軸上では選択拡散効果の考慮の有無で差 は小さく、解析結果は実験結果を良く再現した.分布全体 では、選択拡散効果の考慮の有無によって、解析結果が実 験結果に近いものとかい離するものある.しかし、繰り返 すように本研究の乱流モデルでは $x/D \ge 14$ で物質拡散が正 しく評価できていない.定性的には、図 10 の H₂ 質量分率 分布と図 11 の O₂ 質量分率では値が小さく、図 12 の H₂O



Fig.9 Mean mixture fraction along centerline



Fig.10 Mean H₂ mass fraction along centerline



Fig.11 Mean O₂ mass fraction along centerline

質量分率は値が大きくなっており、中心軸上でも、選択拡 散効果を考慮した解析では反応速度が増加する.中心軸上 の x/D≥14 について、選択拡散効果の考慮の影響を詳細に 検討するためには、物質拡散を下流まで正しく評価できる 乱流モデルや LES で解析する必要があると考える.

以上,選択拡散効果を考慮の有無が解析精度に与える影響について考察した.適用した乱流モデルである RNG k-ε



Fig.12 Mean H₂O mass fraction along centerline



Fig.13 Mean temperature along centerline

モデルの物質拡散の評価精度が x/D≥14 の下流では不十分 であったため,選択拡散効果を考慮することの優位性は明 確ではない.選択拡散効果が顕著に出やすい体系の解析に よって,式(39)のモデルで選択拡散効果を考慮する優位性 の更なる検証が必要と考える.ただし,反応速度をやや過 大評価することに注意すれば,本研究の選択拡散モデルを 組み込んで解析することに本質的な問題は無いと考える.

6. 結言

予混合燃焼場及び拡散燃焼場に適用可能な統一的燃焼モ デルを、メタン、水素、一酸化炭素、窒素から成る混成ガ スを燃料とする場合に対して拡張した.そして、拡張した 燃焼モデルに火炎構造を仮定して選択拡散効果による濃度 変化を考慮する選択拡散モデルを組込み、N₂ 希釈した H₂ を燃料とする噴流火炎を解析した.

乱流モデルに噴流場の解析に適するとされる RNG k- ϵ モ デルを用いて解析し,解析結果は実験結果を一定精度で再 現した.しかし,乱流モデルは $x/D \ge 14$ で燃料の拡散を過 大に評価した.燃料の拡散を下流まで正しく評価するには, 他の乱流モデルや LES による解析が必要である. 今後,物質拡散を下流まで正しく評価できる乱流モデル や LES との組合せによる再解析や,選択拡散効果が顕著に 出やすい体系の解析によって,本研究の燃焼モデルと選択 拡散モデルについて検証を進めていく.

References

- 1. 稲毛, 大塚, 機論 B 編 61 巻 586 号, 2290, (1995).
- 2. 稲毛, 大塚, 機論 B 編 63 巻 609 号, 1806, (1997).
- 3. 稲毛真一, 日本燃焼学会誌, 49巻150号, 47, (2007).
- 4. 稲毛真一, 日本燃焼学会誌, 49巻150号, 57, (2007).
- 5. Ebret 他, 日本燃焼学会誌, 50 巻 152 号, 126, (2008).

- 6. 稲毛真一, 日本燃焼学会誌, 50 巻 154 号, 353, (2008).
- 7. 稲毛真一, 日本燃焼学会誌, 51 巻 155 号, 63, (2009).
- 8. 稲毛他, 日本燃焼学会誌, 54 巻 159 号, 60, (2010).
- 9. 城戸, 中原, 機論 B 編 63 巻 614 号, 277, (1997).
- Lifted H₂/N₂ Jet Flame in a Vitiated Coflow: http://www. me.berkeley.edu/cal/vcb/data/VCHNData.html
- 11. 日本規格協会, 数值統計表, (1972).
- 12. 日本機械学会, 技術資料 流体の熱物性値集, (1983).
- 13. Yakhot, V., et. al., Phys. Fluids A4 (1992), 1510.
- 14. Bilger, R. W., Combust. Flame 80 (1990), 135.
- 15. Masri, A. R. et. al., Combust. Theory Modeling 8 (2004), 1.