

شبیهسازی شعله آرام پیشمخلوط جزئی با استفاده از FGM دوبعدی

فاطمه چیتگرها^۱، فتح الله امی^{۲*} و محمد فرشچی^۳

۱ - دانشجوی دکتری، مهندسی هوافضا، دانشگاه تربیت مدرس، تهران، f.chitgarha@modares.ac.ir
 ۲ - استاد، مهندسی هوافضا، دانشگاه تربیت مدرس، تهران، fommi@modares.ac.ir
 ۳ - استاد، مهندسی هوافضا، دانشگاه صنعتی شریف، farshchi@sharif.edu
 ۳ نوسنده مخاطب
 (تاریخ دریافت۱۰/۱۰/۱۰، دریافت آخرین اصلاحات: ۹۸/۳/۱۹، پذیرش: ۹۸/۱۰/۱۹)

چکیده: در این مقاله، بهمعرفی روش فلیملت دوبعدی برمبنای رژیم پیش مخلوط پرداخته شده است. این روش ترکیبی از دو روش کاهش سینتیک، یعنی روش فلیملت و روش منیفولد، است. در این روش، شعله چندبعدی به صورت مجموعهای از شعلههای یک بعدی آرام درنظر گرفته می شود (روش فلیملت) و ساختار شعله توسط تعدادی متغیر کنترلی تعیین می شود (روش منیفولد). با استفاده از این مدل، بانک اطلاعاتی متغیرهای شیمیایی بر حسب متغیرهای کنترلی و پیشرو ساخته می شوند. با حل معادلات متغیرهای پیشرو و کنترلی در طول شبیه سازی خواص مورد نیاز از بانک اطلاعاتی میان یابی می شوند. در این مطالعه، به منظور به کارگیری روش فلیملت منیفولد دوبعدی، ابتدا روش فلیملت منیفولد یک بعدی صحت سنجی شد. به منظور صحت سنجی، از نتایج شبیه سازی مستقیم هندسه شعله جریان مخالف گازی پیش مخلوط جزئی با مکانیزم شیمیایی GRI2.11 استفاده شد. در مرحله بعد روش فلیملت منیفولد دوبعدی با اضافه کردن پارامتر کسر مخلوط بر یک شعله جریان متقابل با تغییرات نسبت هم ارزی (۸/۱-۱) و نرخ کرنش به کار گرفته شد. نتایج نشان داد که برای گونه های اصلی و دما روش فلیملت دوبعدی دارای دوبعدی با محاسبات را تا چندین برابر کاهش می دهد. این روش فلیملت دوبعدی دارای دقت بسیار خوبی بوده و همچنین زمان کرنش های نسبت بالا نشان داد.

كليدواژگان: فليملت منيفولد، متغير پيشرفت واكنش، شعله پيش مخلوط

مقدمه

مسئله اصلی در شبیهسازی فرایندهای پیچیده احتراقی، مدلسازی و ارزیابی نرخهای واکنش، بهمنظور مشاهده صحیح سینتیک جزئی، است. شبیهسازی مستقیم عددی مکانیزمهای واکنشی بزرگ و پیچیده نیاز به هزینه محاسباتی بسیار بالایی دارد. از این رو پژوهشگران بهدنبال روشهای پربازده محاسباتی برای مدلسازی دقیق سینتیک جزئیاند. این روشهای پربازده محاسباتی، بهمنظور دنبالکردن شیمی پیچیده در فرایندهای احتراقی، میتوانند به دو گروه کلی تقسیم شوند: روشهای کاهش شیمی و روشهای فلیملت. روشهای کاهش شیمی بر این مبنا که فرایندهای شیمی عمدتا بهوسیله تعدادی از واکنشهای کند مشخص میشوند، هستند[۱]. این روشها فرض میکنند که گونههای شامل در واکنشهای سریع در حالت پایای شبه تعادلی قرار دارند. در این روش، صرفهجویی در محاسبات تنها با دنبالکردن واکنشهای نرخ محدود و گونههای شامل در فرایندهای کند بهوجود میآید. حذف گونهها از روش شبهپایا بهصورت دستی انجام میشود و نیاز به دید عمیق کاربر در سینتیکهای شیمیایی دارد. این کار برای هیدروکربنهای با عدد کربن بالاتر مشکلات بیشتری ایجاد میکند. همچنین، فرض پایابودن یک گونه در دمای بالا و حذف آن ممکن است در دمای پایین فرض صحیحی نباشد[۲]. روشهای فلیملت در مان میکند که گونههای شامل در واکنشهای نزخ محدود و گونه کاربر میکنند که ساختار شیمی موضعی یک شعله مستقل از پیچیدگی فیزیکی جریان اطراف است. حلهای از پیش تولیدشده ترکیب شیمیایی برای شعلههای ساده بهمنظور پیشبینی ساختار موضعی شیمیایی در موقعیتهای پیچیدهتر با استفاده از روشهای میانیابی و توابع استفاده میشوند. مدل فلیملت بهوسیله جداکردن واکنشهای شیمیایی از میدان جریان آشفته، پدیدههای پیچیدهای همچون جریانهای دارای واکنشهای شیمیایی و تشکیل آلایندهها را بهتر پیشبینی میکند. نخستینبار، لیو و همکارانش در سال ۱۹۸۱، ایده استفاده از پروفیلهای بهدستآمده از شعلههای نفوذی آرام را برای محاسبه مقدار متوسط و واریانس کمیتها در شعلههای مغشوش بیان کردند [۳].

مدلهای احتراقی از نوع فلیملت فرضیات خاصی را در مورد اینکه اختلاط سوخت و اکسنده چگونه باشند، شامل می شوند[۵،۴]. برای مثال، مدلهای فلیملت، که برمبنای معادلات فلیملت غیرپیش مخلوط هستند[۷،۶]، تنها در رژیم غیرپیش مخلوط اعتبار دارند. در این مقاله، بهبررسی روش فلیملت برپایه رژیم پیش مخلوط در رژیمهای پیش مخلوط جزئی پرداخته می شود. مدل فلیملت منیفولد (FGM)^۱ ابتدا توسط فن اوین مطرح شد[۸]. او براساس تعریف میزان کشیدگی شعله، که توسط دخویی و همکارانش[۹] بیان شده بود، معادله فلیملت یک بعدی به دست آورد. دوله و همکاران[۱۰] فرمول بندی یکسان را برای روش FGM برای سه نوع شعله پیش مخلوط، غیرپیش مخلوط و شعله پارهای پیش مخلوط در مختصات منحنیالخط استخراج کردند. آنها این روش را برای شعله گذرای غیرپیش مخلوط (که نرخ کرنش آن با زمان تغییر کند) به کار بردند و تاثیر فرضیاتی که در روش فوق استفاده می شود را بررسی کردند.

اگرچه احتراق در کاربردهای عملی معمولا تحت شرایط مغشوش اتفاق میافتد، اما شعلههای اَرام بهمنظور فهم بهتر شیمی همچون کنش و واکنش شیمی با جریان مغشوش، مورد بررسی قرار می گیرند. شکل شعله جریان مخالف یک شکل تعریفشده است که شعلهها بین جریانهای مخالف سوخت و اکسیدایزر پایدار می شوند. شعله جریان مخالف از طریق روش فليملت به احتراق مغشوش مربوط مي شود[۴]. از مزاياي شعله جريان مخالف مي توان به موارد زير اشاره كرد: در اين شكل از شعله، فرایندهای احتراق پایا میتوانند به دور از پیچیدگیهای تاثیرات دیوارها ایجاد شوند. بهعلت پایداری ذاتی این نوع شعلهها، نیازی به بررسی نواحی ناپایداری نیست. خطوط جریان کشیده شده در این نوع شکل شعله کمک به تعدیل اختلالات کرده و مانع وقوع ناپایداریهای احتراق (خاموشی شعله) میشود. همچنین، این نوع هندسه، بهعلت به کارگیری آسان شرایط مرزی و تغییردادن آنها همچون نرخ کرنش، دماها و ترکیبات جریانهای مرزی، بهمنظور بررسی ساختار شعلهها، کاربرد زیادی دارد. از این رو، در این پژوهش، بهمنظور تحلیل مدل فلیملت در رژیم پیشمخلوط جزئی، از این نوع هندسه استفاده میشود. در سال ۲۰۰۵، فیورینا[۱۱] و همکارانش بهبررسی توانایی مدلهای فلیملت برپایه پیشمخلوط در رژیمهای پیشمخلوط جزئی و نفوذی در شعلههای آرام جریان مخالف و بهکارگیری ایندکس[۱۲] پرداختند. آنها از مدل فلیملت دوبعدی، بهمنظور شبیهسازی شعله آرام، استفاده کردند. شبیهسازی آنها برپایه شعله یکبعدی و نتایج آنها شامل دما و کسر جرمی گونههای CO2 و CO در دو نسبت همارزی ۱ و ۱/۸ در سه کرنش مختلف بود. روش کار این مقاله مشابه کار فیورینا بوده، اما شبیهسازیها در حالت دوبعدی در اوپنفوم در سه نسبت همارزی انجام شده است. فن اوین[۱۳،۸] شعله سه گانه آرام را برای طولهای اختلاط متعدد با دو روش FGM و سینتیک جزئی شبیهسازی کرد. او در شبیهسازی خود بهبررسی میزان حرارت آزادشده در شعله نفوذی پرداخت و سرعت شعله را در حالات مختلف بهدست آورد. در مطالعهای دیگر در این زمینه، بونگرز و همکارانش[۱۴] با استفاده از تحلیل شعله برخوردی و کنترل مقدار گرادیان نسبت مخلوط توانستند دقت روش FGM را بسنجند.

از کارهایی که در داخل کشور برای بهبود مدل فلیملت انجام شده میتوان به کار عطوف و داوزده امامی، در سال ۲۰۱۶، اشاره کرد[۲]. آنها بهبررسی تاثیر انتخاب متغیر پیشرفتهای گوناگون در مدل فلمیلت منیفولد یکبعدی، برحسب کسر جرمیهای مختلف در پیشبینی جبهه شعله پرداختند.

^{1.} Flamelet Generated Manifold

در سال ۲۰۱۲، پرادیپ و گروث بهبررسی مدل فلیملت FPI و مدل فلیملت کلاسیک برای شعلههای آرام پرداختند[۱]. آنها با روشهای متفاوتی در هر دو مدل جدولسازی کرده و با هم مقایسه کردند. بهمنظور پیادهسازی روش FPI، از دو متغیر پیشرفت واکنش و کسر مخلوط استفاده کردند. روش به کارگرفته شده در این مقاله نیز با دو متغیر پیشرفت واکنش و کسر مخلوط است. هدف از مقاله حاضر به کارگیری روش فلیملت دوبعدی برپایه رژیم پیشمخلوط در اوپنفوم برای شعلههای دوبعدی آرام با دو ورودی متفاوت (تغییرات نسبت همارزی) است. این روش برای شعلههای مغشوش نیز در کارهای اخیر استفاده شده است. ورمن و همکارانش شبیهسازی LES شعلههای ساندیا ^۳را با مدل فلیملت FPI (پیش مخلوط) و مدل فليملت ديفيوژن انجام دادند. آنها مشاهده كردند كه براي گونههاي CO، H₂ و OH مدل فليملت نفوذي نتايج قابل قبول تري را ارائه میدهد. آنها این سوال را بهعنوان مشکل مطرح کردند که اینگونه خطاها در پیشبینی گونهها آیا مربوطبه جدولبندی فلیملت برپایه رژیم خاص میشود و یا مربوطبه شبیهسازی LES در این نوع شعلهها میشود[۱۵]. همچنین، شبیهسازی احتراق شعله غیرپیش مخلوط سیدنی مغشوش نیز با استفاده از روش LES توسط البرخت و همکارانش[۱۶] با استفاده از روش FGM و تولید فلیملتهای پیش مخلوط پایا انجام گرفت. در اکثر کارهای انجام شده نتایج به صورت کامل ارائه نشدهاند. در این مقاله، سعی شده است که تحلیل و بررسی جامعتری با استفاده از مدل فلیملت در رژیمهای پیشمخلوط جزئی صورت گیرد. از این رو، در مقاله حاضر، شبیهسازی دو نوع از شعلههای آرام در رژیم پیشمخلوط جزئی در کرنشهای متفاوت، بهمنظور بررسی دقیقتر روش فلیملت دوبعدی، انجام شده است و نتایج آنها با روش شبیهسازی مستقیم مقایسه شدهاند. ابتدا برای صحتسنجی نتایج شبیهسازی مستقیم، شعله غیرپیشمخلوط جریان مخالف با نتایج آزمایشگاهی مقایسه شدهاند. در ادامه، ابتدا، بهمنظور صحتسنجی کد فلیملت یک بعدی، شعله پیش مخلوط شبیه سازی شده و درنهایت کد فلیملت دوبعدی صحتسنجی و با نتایج شبیهسازی مقایسه شد.

معادلات حاكم بر روش فليملت پيشمخلوط

بهمنظور تولید فلیملت یکبعدی در شعلههای پیشمخلوط، از تمامی جملاتی که سبب ایجاد اعوجاج در شعله پیشمخلوط میشوند، مانند انحنا و خمیدگی، در معادلات شعله یکبعدی صرفنظر میشود. با این فرض، معادلات بقای جرم، گونهها و آنتالپی برای فلیملت پایا بهصورت زیر در میآید[۸]:

$$\frac{\partial m}{\partial x} = 0 \tag{1}$$

$$\frac{\partial}{\partial x}(mY_i) - \frac{\partial}{\partial x}\left(\frac{\lambda}{Le_i c_n} \frac{\partial Y_i}{\partial x}\right) = \dot{\omega}_y \tag{(Y)}$$

$$\frac{\partial}{\partial x}(mh) - \frac{\partial}{\partial x}\left(\frac{\lambda}{c_p}\frac{\partial h}{\partial x}\right) = \frac{\partial}{\partial x}\left(\frac{\lambda}{c_p}\sum_{i=1}^{N_i}\left(\frac{1}{Le_i} - 1\right)h_i\frac{\partial Y_i}{\partial x}\right) \tag{(7)}$$

در این روابط، Y_i و h بهترتیب نسبت جرمی گونههای واکنشی و آنتالپی کل است. h و c_p ، λ و اص سیال بوده و به ترتیب معرف ضریب هدایت حرارتی، ظرفیت حرارتی مخلوط و عدد لوییس هر گونه واکنشی است. m برابر حاصلضرب چگالی در سرعت بوده و مقدار ویژه مسئله است. با استفاده از شروط مرزی (۴)، (۵) و حل معادلات، فلیملت یکبعدی ساخته شده و در فضای برداری گونهها تشکیل یک منحنی را میدهند که میتوان آن را بهعنوان منیفولد یکبعدی تلقی کرد. $Y_i(x \to -\infty) = Y_{i-\infty}, h(x \to -\infty) = h_{-\infty}$

$$\frac{dY_i}{ds}(x \to \infty) = 0 \quad , \frac{dh}{ds}(x \to \infty) = 0 \tag{(a)}$$

1. Flame Prolongation of ILDM

^{2.} Large Eddy Simulation

^{3.} Sandia

در ادامه با حل معادلات بالا، مقادير گونهها بههمراه دما در يک بانک اطلاعاتي بهصورت تابعي از متغير فضا، x، ذخيره می شود. حال اگر گونه ای شیمیایی پیدا شود که به صورت یکنوا با افزایش متغیر فضا تغییر کند می توان تمامی گونه ها را برحسب أن گونه بيان كرد. در اين صورت، به اين گونه، متغير پيشرو اطلاق مي شود. از أنجايي كه تمام گونهها تنها تابعي از يك متغیر پیشرو هستند، روش FGM بهصورت یکبعدی است[۲]. انتخاب گونه شیمیایی مناسب بهعنوان متغیر پیشرو بستگی به نوع مخلوط سوختنی دارد. البته برطبق کارهای انجامشده[۱۱] برای تخمین بهتر گونهها در میدان، متغیر پیشرو میتواند به صورت ترکیب خطی چندگونه نیز انتخاب شود که در مجموع خاصیت افزایشی و یا کاهشی داشته باشند.

اما بهمنظور بررسی شعلههایی با ورودیهای متفاوت نیاز به پارامتر دیگری علاوهبر متغیر پیشرفت واکنش، برای جدول بندی است. در شعله مورد بررسی در این مقاله، به علت تغییرات نسبت همارزی، نیاز به کمیتی معادل با نسبت همارزی داریم. در مدل فلیملت منیفولد دوبعدی از شبیهسازی حلهای شعله پیشمخلوط آرام یکبعدی در نسبت همارزیهای متفاوت استفاده می شود. تمامی خواص شعله همچون ترکیب گاز سوخته، دمای شعله، سرعت شعله و غیره تابعی از مخلوط اوليه نسوخته بوده كه بهوسيله نسبت همارزى مخلوط ϕ و مختصات مكانى x در جهت عمود بر سطح شعلهاند. از اين رو، تمامی خواص می توانند به صورت یک به یک با رابطه زیر تعریف شوند [۱]:

$$\varphi = \varphi(\phi, x) \tag{(f)}$$

با توجه به روابط زیر، متغیر مکانی x از معادلات حذف شده و جدول بندی نهایی به صورت زیر به دست می آید:
$$\varphi_{fgm2d} = \varphi(x, \phi) = \varphi(Y_c(x), Z(\phi))$$
 (۶)

$$\varphi_{fgm2d} = \varphi(Z, Y_c) \tag{(Y)}$$

در این مدل، متغیر پیشرفت واکنش برای هر ترکیب سوخت اکسیدایزر منحصربهفرد بوده و بایستی طوری انتخاب شود که یک تناظر یک به یک بین مختصات مکانی و متغیر پیشرفت واکنش برای تمامی محدودههای نسبت همارزی برقرار شود[۱].

بعد از تولید جدولهای فلیملت در هر نسبت همارزی، این کد بایستی با کد اصلی جریان لینک شود. در کد اصلی، علاوهبر معادلات پیوستگی، تکانه و معادله حالت، معادلات برای متغیر پیشرفت واکنش (در حالت یکبعدی) و کسر مخلوط (در حالت دوبعدی) نیز حل می شوند.

$$\frac{\partial(\rho Y_c)}{\partial t} + \vec{\nabla}.(\rho \mathbf{v} Y_c) = \dot{\omega}_c + \vec{\nabla}.(\mathbf{D}_{Y_c} \vec{\nabla} \mathbf{Y} \mathbf{c}) \tag{\Delta}$$
$$\frac{\partial(\rho Z)}{\partial t} + \vec{\nabla}.(\rho \mathbf{v} Z) = \vec{\nabla}.(\rho D_Z \vec{\nabla} Z) \tag{S}$$

$$\frac{\partial(\rho Z)}{\partial t} + \vec{\nabla}.(\rho \mathbf{v} Z) = \vec{\nabla}.(\rho D_Z \vec{\nabla} Z)$$

که در این روابط، ضرایب دیفیوژن بهصورت زیر تعریف میشوند:

$$D_{Z} = \frac{\lambda}{\rho c_{p}}$$

$$D_{Yc} = \frac{\mu}{\rho S C_{Yc}}$$
(Y)
(A)

روش عددی

در این پژوهش، برای ساخت جدولهای فلیملت در حالت یکبعدی و دوبعدی از کد متنباز فلیممستر' استفاده شده است[۱۷]. این کد، بهمنظور حل سینتیک مخلوطهای گازی و مایع است که امکان تحلیل شعلههای پیشمخلوط را دارد. این کد، برای حل سینتیکی شعله پیشمخلوط، دارای سه مدل شعله صفربعدی، مدل شعله جریان مخالف پیشمخلوط و مدل

^{1.} FlameMaster

شعله یکبعدی بدون کشش است که در این پروژه برای تولید فلیملتها از مدل اخیر در رژیم پیش مخلوط استفاده شده است. این کد می تواند با استفاده از روش نیوتن سینتیک شعله پیش مخلوط غیر کششی را در یک بعد با استفاده از شبکه انطباقی حل کند. این بانک اطلاعاتی شامل تمام نسبت جرمی گونه ها به همراه آنتالپی کل، دما، چگالی، گرانروی، ضریب هدایت، چشمه شیمیایی هرگونه و غیره است که می تواند بر حسب متغیر مکانی x (در حالت یک بعدی) و نسبت همارزی (در حالت دو بعدی) در حالت پیش مخلوط بیان شود. به منظور حل معادلات انتقال متغیرهای پیشرو و کنترلی در کد اصلی، بایستی مقادیر گرانروی دینامیکی، هدایت حرارتی، گرمای حرارتی ویژه، چگالی سیال و نیز مقدار چشمه شیمیایی با توجه به مقدار متغیر پیشرو و کسر مخلوط در هر سلول محاسباتی از جدول فلیملت میان یابی شود.

برای حل جریان سیال (معادلات پیوستگی و تکانه) به همراه معادلات انتقالی متغیرهای پیشرو، یعنی معادلات (۸) و (۹)، از کد متن باز اپن فوم^{([}٩] استفاده شده است. فرایند حل جریان احتراقی توسط روش فلیملت یک بعدی به این شکل است که ابتدا در مرحله پیش پردازش، بانک اطلاعاتی فلیملت با کد فلیم مستر تولید می شود. در مرحله پردازش باید یکی از گونه های مناسب به عنوان متغیر پیشرو انتخاب شود. سپس، در کد اپن فوم هندسه به همراه شبکه محاسباتی تولید و مقدار متغیر پیشرو در میدان حل می میدان حل می میدان حل مقدار اولیه می گیرد. با استفاده از یک تابع میان یاب خطی، براساس مقدار متغیر پیشرو، مقادیر اولیه چگالی، ضریب میدان حل مقدار تخاب شود. سپس، در کد اپن فوم هندسه به همراه شبکه محاسباتی تولید و مقدار متغیر پیشرو در میدان حل مقدار اولیه می گیرد. با استفاده از یک تابع میان یاب خطی، براساس مقدار متغیر پیشرو، مقادیر اولیه چگالی، ضریب می هدایت حرارتی، گرمای حرارتی ویژه و چشمه شیمیایی در هر یک از سلولهای محاسباتی از درون جدول فلیملت میان یابی می شود [۲]. سپس، معادلات جریان سیال و پس از آن معادله انتقال متغیر پیشرو حل می شود. این مراحل تا همگرایی کامل می میدایت ری پیشرو حل می شود. این مراحل تا همگرایی کامل می میدان جلو می رود. پس از ارضای شرایط همگرای، در مرحله پساپردازش، براساس مقدار متغیر پیشرو در میدان دیگر گونه ها میدان جلو می رود. پس از ارضای شرایط همگرایی، در مرحله پساپردازش، براساس مقدار متغیر پیشرو در میدان دیگر گونه می میدان جلو فلیملت درون یابی می شود. در مدل فلیملت دوبعدی، میان یابی با دو متغیر صورت می گیرد. با توجه به مرجع [۱] می شریر از جدول فلیملت درون یابی می شهده می شود. این خوب یا رو حمن در سبت متغیر پیشرفت واکنش CO در می حلی این باس مقدار متغیر و CO و CO در می داین دی ی و دوبه دی دانه در می دا در می در در در دارد. این پدیده به علت حضور 200 در شرک در شربت می همارزی های غلی، در است. اما، در ترکیب خطی CO جرکی خلی در نور دی دول داند. این پدیده به علت حضور 200 در CO در شریک در سبت می همارزی های عنی، تناظ دیک به کی مشاهده می شود. به دان در تررسی استقلال از شبکه در ترایس می در در می در ترکیب خطی CO می در در می دان در در کی به دول می بالاست، اما، در ترکیب خطی CO می در در در یک می مشاهده می شود. به می در در سری در در می در در می در



Figure 1- Results of premixed flames in progress variable and mixture fraction space with two progresses variable CO2 and CO2+CO in different equivalence ratios شكل ۱- حل شعلههاى پيشمخلوط در فضاى متغير پيشرفت و كسر مخلوط با دو متغير پيشرفت 2O2 و CO2+CO در

کل ۱- کل شعبههای پیش محبوط در فضای منعیر پیشرفت و کشر محبوط با دو منعیر پیشرفت 200 و CO2+200 در نسبت همارزیهای مختلف

1. OpenFOAM

شبيهسازى شعله جريان مخالف

در این مقاله، صحتسنجی شبیهسازی مستقیم، با استفاده از دادههای آزمایشگاهی شعله جریان مخالف غیرپیشمخلوط [۱۸]، انجام میشود. این شعله بهصورت دوبعدی متقارن محوری با کد اوپنفوم شبیهسازی شده است. مشخصات شعله در جدول ۱ و هندسه دوبعدی متقارن محوری در شکل ۲ مشاهده میشود. بهعلت وجود دادههای آزمایشگاهی در حالت غیرپیشمخلوط، شبیهسازی مستقیم در این حالت با دادههای آزمایشگاهی مقایسه شده است.

جدول ۱- مشخصات شعله شبیهسازیشده[۱۸] Foble 1- Characteristic of simulated flame

Table 1- Characteristic of simulated frame				
Oxidizer Temperature	Fuel Temperature	Oxidizer Velocity	Fuel Velocity	Strain rate
(k)	(k)	(cm/s)	(cm/s)	(s^{-1})
300	300	70	70	162

نرخ کرنش از رابطه $\frac{P_{Fucl}}{d} + \frac{2V_{Fucl}}{d} + \frac{2V_{Fucl}}{d} + \frac{2V_{Fucl}}{d}$ محاسبه میشود. سوخت مورد نظر متان است. شبکهبندی هندسه مورد نظر بهصورتی است که حداقل 10 سلول در ناحیه واکنش وجود دارد. بعد از بررسی استقلال از شبکه، تعداد سلولهای ۴۴۰۰۰ بهعنوان شبکه مناسب انتخاب شد. شرایط مرزی نیز در شکل ۲ مشاهده میشود. سوخت از سمت چپ و هوا از سمت راست وارد میشود (شعله غیرپیش مخلوط). در تمامی شبیه سازی ها از مکانیزم GRI2.11 استفاده شده است. بهمنظور حل شبیه سازی مستقیم، حلگر ReactingFoam برمبنای عدد لوییس یک در اوپن فوم اصلاح شد. در این حلگر خواص انتقالی از مدل ساترلند و برای خواص ترمو از جانف^۲ استفاده میشود.

درشکل ۳، نتایج شبیه سازی مستقیم با نتایج آزمایشگاهی مقایسه شده است. همان طور که مشاهده می شود، نتایج با حالت آزمایشگاهی تطابق خوبی دارند. اختلافات مشاهده شده، به علت تقریبی بودن روابط موجود در او پن فوم برای خواصی همچون گرانروی است.



1. Sutherland

^{2.} janaf



Figure 3- Mole fraction of species with numerical method and experimental results in non-premixed flame شكل ٣- كسر مولى گونهها با روش عددى و نتايج تجربى در شعله غيرپيشمخلوط

نتايج

بعد از صحتسنجی روش شبیه سازی مستقیم در اوپن فوم، شعله مورد نظر در حالت پیش مخلوط با روش فلیملت شبیه سازی می شود. به منظور صحت سنجی کد فلیملت اعمال شده به اوپن فوم، ابتدا نتایج شبیه سازی مربوط به کد یک بعدی (FGM1D) در شکل ۴ مشاهده می شود. در این حالت، سوخت و هوا با نسبت هم ارزی یک $(1 = \phi)$ از دوطرف، وارد میدان می شوند. در این شکل ۴ مشاهده می شود. در این حالت، سوخت و هوا با نسبت هم ارزی یک $(1 = \phi)$ از دوطرف، وارد میدان می شوند. در این تعلیمت تنها نتایج شبیه از آنجایی که دو ورودی یک سان اند، می توان قصمت تنها نتایج دما و کسر جرمی گونه CO₂ نشان داده شده است. در این شعله از آنجایی که دو ورودی یک سان اند، می توان تنها با یک متغیر پیشرفت این شعله را شبیه سازی های آن می شوند. در این شعله از آنجایی که دو ورودی یک مان اند، می توان معاه ا بی که منه ا با یک متغیر پیشرفت این شعله را شبیه سازی کرد. در تمامی شبیه سازی های این مقاله از متغیر پیشرفت CO₂-CO₂ می استفاده شده است. در این شعله از آنجایی که دو ورودی یک سان اند، می توان معاه با یک متغیر پیشرفت این شعله را شبیه سازی مستقیم نشان می ده می شایی مقاله از متغیر پیشرفت Co₂-CO₂ معلی معلیه از معلیم معاله از منه معلی و ورد در می توان در می قاله از می معلیه را شبیه سازی مستقیم نشان می دهند. اختلاف اندک مشاهده شده به علت تفاوت در محاسبه مقدار ضرایب دیفیوژن حرارتی و هدایت حرارتی در دو کد فلیم مستر و اوپن فوم است. در کد فلیم مستر این ضرایب با روش سینتیک مولکولی و در کد اوپن فوم با روش ضرایب چند جمله ای به دست آمده است. همچنین، در این مقاله از اثرات کرنش در معادلات فلیملت صرفنظ شده است که منجربه خطای کمی می شود.



شکل ۴- پروفیل دما و کسر جرمی گونه CO₂

در ادامه، به منظور بررسی کد فلیملت دوبعدی (2DFGM)، در شعله مورد نظر فرض می شود از یک طرف سوخت و هوا با نسبت همارزی یک $(1 = \phi)$ وارد شده و از طرف دیگر هوا $(0 = \phi)$ وارد شود. برای شبیه سازی این مسئله، به علت داشتن دو ورودی متفاوت و تغییرات نسبت همارزی، بایستی از فلیملت دوبعدی استفاده شود. به منظور ساخت جدول های فلیملت در این حالت، از ۲۱ شبکه بر روی متغیر کسر مخلوط (نسبت همارزی) و ۳۰۰ شبکه بر روی متغیر پیشرفت واکنش استفاده شده است. بنابراین، جدول های دوبعدی در اندازه ۳۰۰ (1 + 0) می شوند. در شکل ۱، تعدادی از این کسر مخلوط ها نمایش داده شد. برای تولید این جدول ها محدوده نسبت همارزی از ۲۰ تا ۱ است (شکل ۵ تا ۷).

نتایج حاصل از کد دوبعدی فلیملت (2DFGM) با سینتیک جزئی مقایسه شدهاند. همانطور که مشاهده می شود، نتایج از دقت نسبتا خوبی برخوردارند. همانطور که در شکل ۵ مشاهده می شود، کسر مخلوط، که معادل نسبت همارزی است، از ورودی سوخت و هوا به طور پیوسته تا ورودی هوا کاهش می یابد. تغییرات نسبت همارزی باعث دوبعدی شدن مدل فلیملت به کار گرفته شده می شود. برای کسر جرمی گونه های اصلی و دما کمی جابه جایی مشاهده می شود که می تواند به علت محدودیت تولید فلیملت برپایه رژیم پیش مخلوط در نسبت همارزی های پایین باشند. همچنین، این اختلاف، به علت خطایی که در پیش بینی کسر مخلوط اتفاق افتاده، در میدان دما نیز مشاهده می شود.



Figure 5- Temperature and mass fraction of CO2 and H2O H2O و CO2 و CO2 و CO2 و CO2 و CO2

کسر جرمی گونههای میانی (شکل ۵) خطای بیشتری را با نتایج سینتیک جزئی در کسر مخلوطهای پایین نشان میدهد. به علت عدم وجود جدول در نسبت هم ارزیهای خارج از محدوده اشتعال پذیری (در نسبت هم ارزی بین $^{+}$ ، تا ۰ یا کسر مخلوطهای کوچک)، امکان تولید جدولهای فلیملت برپایه رژیم پیش مخلوط نبود. در این نواحی کد مورد نظر دارای خطا می شود. از آنجایی که گونههای OD و OH در واکنشهای زنجیره ای تولید و مصرف می شوند، خطای بیشتری را در این محدوده در این می می دود. می می دود نظر دارای می می می می می دود. از آنجایی که گونههای OD و OH در واکنشهای زنجیره ای تولید و مصرف می شوند، خطای بیشتری را در این محدوده در این می می می در این نواحی کد مورد نظر دارای می می می در از آنجایی که گونههای OD و OH در واکنشهای زنجیره می مود جدولها در ناحیه خارج از اشتعال پذیری، با یک محدوده در شبیه سازی نشان می دهند. به منظور رفع خطای عدم وجود جدولها در ناحیه خارج از اشتعال پذیری، با یک محدوده در شبیه سازی نشان می دهند. به منظور رفع خطای عدم وجود جدولها در ناحیه خارج از اشتعال پذیری، با یک می می نوند. بین فقیرترین جدول (0.4 و 0.4 و 0.4 و 0.4 مرزی اکنده، جدولهای تولید شد. در این ناحیه، نرخ واکنشها می نوند می شوند. با فی می می نوند. به فقیرترین جدول (0.4 و 0.4 و 0.4 مرزی اکنده، جدول هایی تولید شد. در این ناحیه، نرخ واکنشها می فرض می شوند. با فرض عدد لوییس یک، کسر جرمی گونه و دما از رابطه زیر در سمت اکسنده به دست می آید:

$$Y_{k}(Y_{c},Z) = \frac{Z}{Z_{l}}(Y_{k}(Y_{c},Z_{l}) - Y_{k}^{oxy}) + Y_{k}^{oxy}$$

$$h(Y_{c},Z) = \frac{Z}{Z_{l}}(h(Y_{c},Z_{l}) - h^{oxy}) + h^{oxy}$$
(9)

با استفاده از رابطه بالا جدولهای مورد نظر در محدوده خارج اشتعال پذیری تولید میشود. از این رو، در ادامه نتایج، جدولهای اصلاحشده به کار گرفته شد. زمان محاسباتی شبیه سازی فلیملت یک بعدی انجام شده در حدود یک ساعت و فلیملت دوبعدی انجام شده در حدود ۴ ساعت بوده، در حالی که شبیه سازی با استفاده از روش سینتیک جزئی در حدود چهار روز نیاز به زمان دارد.

تاثیر تغییر نسبت همارزی و کرنش

در این قسمت، بهمنظور بررسی بیشتر رژیم پیشمخلوط جزئی، با تغییر نسبت همارزی در یک طرف، به صحتسنجی مدل فلیملت منیفولد دوبعدی (2DFGM) در این رژیم پرداخته می شود. همچنین، به منظور بررسی دینامیک جریان، با تغییردادن نرخ کرنش (بهوسیله تغییر سرعتهای ورودی دو طرف) نتایج با مدل فلیملت مقایسه می شوند. همان طور که در شکل ۶ مشاهده می شود، نتایج نسبت هم ارزی ۱/۳ با دو کرنش مختلف مقایسه شده اند. کرنش پایین تر نشان دهنده سرعت ورودی کمتر است. نتایج شبیهسازی مستقیم و فلیملت نشان میدهد که با کاهش کرنش، شعله ضخیمتر شده و دو قله در نمودار کسر جرمی گونهها فاصله بیشتری دارند. قله اول از سمت چپ نشاندهنده شعله پیشمخلوط و قله بعدی در نتیجه ترکیب سوخت باقیمانده با هوای ورودی است که شبیه شعله دیفیوژن می شود. در کرنش بالاتر این دو قله به علت تکانه بیشتر جریان به یکدیگر نزدیکتر میشوند. گونههای اصلی و دما تطابق خوبی را با نتایج آزمایشگاهی در هر دو کرنش دارند. اگرچه مقداری خطا بهعلت درنظر نگرفتن کرنش در معادلات فلیملت نیز بهوجود می آید. در حالت کرنش پایین تر، بین دو قله خطای بیشتری را با مدل فلیملت دوبعدی نشان میدهد، در حالی که در حالت کرنش بالاتر، دو قله به یکدیگر نزدیک تر شده و خطای کمتری مشاهده می شود. کسر جرمی گونه CO نیز در حالت کرنش بالاتر تطابق بهتری را نشان می دهد. در حالت کلی، در کرنش بالاتر، نتایج تطابق بهتری با نتایج شبیهسازی مستقیم دارند. از آنجاییکه در این مقاله کاهش کرنش بهوسیله کمکردن سرعتهای ورودی انجام میشود، میتوان گفت که جریان بهسمت رژیم آرام میرود. از این رو، با کمکردن کرنش، نقش خواص انتقالی (پدیدههای مولکولی) در مقایسه با جابهجایی بیشتر شده و درنظرنگرفتن پارامترهایی همچون دیفیوژن، کرنش و همچنین فرض عدد لوییس یک در جدولهای فلیملت، خطای بیشتری را در مقایسه با نتایج شبیهسازی جزئی نشان میدهد. همچنین، حساسیت این گونهها به درنظر گرفتن پارامترهایی همچون دیفیوژن و کرنش در جدولهای فلیملت بیشتر است.

در شکل ۲، با افزایش نسبت همارزی به ۱/۸، شعله بهسمت شعله غیرپیشمخلوط پیش میرود. به همین دلیل تنها یک قله در پیشبینی دما و کسر جرمی گونهها مشاهده میشود. نتایج در این نسبت همارزی بهدلیلی کـه در قسـمت قبـل توضـیح داده شد، در حالت کرنش بالاتر تطابق بهتری با نتایج حالت جزئی دارد. با افزایش کرنش نیز شعله نـازکتـر مـیشـود. در ایـن نسبت همارزی گونههای اصلی و میانی تطابق خوبی را با نتاج شبیهسازی مستقیم دارند، در حالیکه گونههای میانی همچون OH و CO دارای خطا در هر دو کرنشاند. این خطا میتواند بهعلت مهمترشدن ترم دیفیوژن و غیرپیشمخلوطشدن شعله باشد. گونههای میانی حساسیت بیشتری را به درنظر نگرفتن این ترم نشان میدهند.



Figure 6- Temperature and mass fraction of species at $\Phi=1.3$ شکل 8- پروفیل دما و کسر جرمی گونهها در نسبت همارزی 1/7

به منظور تحلیل بیشتر برای بررسی تاثیر کرنش، از دو پارامتر مقیاس زمانی شیمی و نرخ استهلاک اسکالر استفاده می شود که به صورت زیر در میدان محاسبه می شوند:

$$\tau_{chem} = \frac{\rho}{S_{PV}}$$

$$\chi = 2D\nabla |Z|^2$$
(1.)

که در رابطه بالا، S_{PV} ، سورس ترم معادله متغیر واکنش است. همانطور که در شکل ۸ مشاهده می شود، در کرنش پایین تر، مقیاس زمانی شیمی بالاتر بوده یعنی نرخ واکنش ها کندتر است. همچنین، با کاهش کرنش گرادیان کسر مخلوط و بهدنبال آن نرخ استهلاک اسکالر کمتر شده، اما بهدلیل ضخیم ترشدن شعله، دیفیوژن مهم تر می شود.



Figure 7- Temperature and mass fraction of species at Φ=1.8 شکل ۷- پروفیل دما و کسر جرمی گونهها در نسبت همارزی ۸/۸



Figure 8- chemical time scale and scalar dissipation rate at $\Phi=1.8$ شکل ۸- مقیاس زمانی شیمی و نرخ استهلاک اسکالر در نسبت همارزی ۱/۸

نتيجه گيري و جمع بندي

در این مقاله، بهبررسی عملکرد مدلهای فلیملت برپایه رژیم پیش مخلوط، به منظور شبیه سازی شعلههای آرام، پرداخته شد. نتایج نشان دادند که با استفاده از فلیملت یک بعدی شعلههای آدیاباتیک پیش مخلوط می توانند با دقت بالا و هزینه محاسباتی پایین شبیه سازی شوند. اما، به منظور شبیه سازی شعله هایی که نسبت هم ارزی در حال تغییر است، نیازمند متغیر دیگری به نا کسر مخلوط است. با ساخت جدول های فلیملت در هر نسبت هم ارزی ثابت، جدول های فلیملت دوبعدی بر حسب کسر مخلوط و متغیر پیشرفت واکنش ساخته می شوند. نتایج این مدل نشان دادند که در محدوده اشتعال پذیری شعله پیش مخلوط، دقت خوبی را با نتایج سینتیک جزئی داراست. اما، خارج از محدوده اشتعال پذیری، از آنجایی که این مدل برپایه رژیم مخلوط است، محدودیت استفاده دارد. از این رو با گسترش جدول ها در خارج از ناحیه اشتعال پذیری نتایج به بود یافتند. پیش بینی این مدل در نسبت هم ارزی های غنی از سوخت، برای گونه های اصلی و دما تطابق خوبی را در کرنش های بالا نشان داد. به هر فلیملت دوبعدی بدون کم کردن دقت و با کاهش چندین بر ابری زمان محاسبات، نتایج قابل قبولی را ارائه می دهد.

منابع

- P. K. Jha and C. P. T. Groth, "Tabulated chemistry approaches for laminar flames: Evaluation of flame-prolongation of ILDM and flamelet methods," *Combustion Theory and Modelling*, 16, 2012, pp. 31-57.
- H. Atoof and M. D. Emami, "Numerical simulation of laminar premixed CH4/air flame by flamelet-generated manifolds: A sensitivity analysis on the effects of progress variables," *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 60, 2016, pp. 287-293.
- S. K. Liew, K. N. C. Bray and J. B. Moss, "A flamelet model of turbulent non-premixed combustion," *Combustion Science and Technology*, 27, 1981, pp. 69-73.
- 4. N. Peters, "Laminar diffusion flamelet models in non-premixed turbulent combustion," *Prog. Energy Combust. Sci*, 10, 1984, pp. 319-339.
- 5. E. Knudsen and H. Pitsch, "A general flamelet transformation useful for distinguishing between premixed and non-premixed modes of combustion," *Combustion and Flame*, 156, 2009, pp. 678-696.
- C. D. Pierce and P. Moin, "Progress-variable approach for large-eddy simulation of non-premixed turbulent combustion," *Journal of Fluid Mechanics*, 504, 2004, pp. 73-97.
- F. Chitgarha and A. Mardani, "Assessment of steady and unsteady flamelet models for MILD combustion modeling," International Journal of Hydrogen Energy, 43, 2018, pp. 15551-15563.
- J. A. Van Oijen and L. P. H. De Goey, "Combustion Science and Technology Modelling of Premixed Laminar Flames using Flamelet- Generated Manifolds," *Combustion Science and Technology*, 161, 2000, pp. 113-137.

- 9. L. P. H. de Goey and J. H. M. ten Thije Boonkkamp, "A flamelet description of premixed laminar flames and the relation with flame stretch," *Combustion and Flame*, 119, 1999, pp. 253-271.
- S. Delhaye, L. M. T. Somers, J. A. Van Oijen and L. P. H. De Goey, "Incorporating unsteady flow-effects beyond the extinction limit in flamelet-generated manifolds," *Proceedings of the Combustion Institute*, 32 I, 2009, pp. 1051-1058.
- B. Fiorina, O. Gicquel, L. Vervisch, S. Carpentier and N. Darabiha, "Approximating the chemical structure of partially premixed and diffusion counterflow flames using FPI flamelet tabulation," *Combustion and Flame*, 140, 2005, pp. 147-160.
- 12. H. Yamashita, M. Shimada and T. Takeno, "A numerical study on flame stability at the transition point of jet diffusion flames," *Symposium (International) on Combustion*, Naples Italy, 1996, pp. 27-34.
- J. A. van Oijen and L. P. H. de Goey, "A numerical study of confined triple flames using a flamelet-generated manifold," *Combustion Theory and Modelling*, 8, 2004, pp. 141-163.
- H. Bongers, J. A. V. Oijen, L. M. T. Somers and L. P. H. D. Goey, "THE flamelet generated manifold method applied to steady planar partially," *Combustion Science and Technology*, 171, 2005, pp. 2373-2393 pp. 2373-2393.
- 15. A. W. Vreman, B. A. Albrecht, J. A. van Oijen, L. P. H. de Goey and R. J. M. Bastiaans, "Premixed and nonpremixed generated manifolds in large-eddy simulation of Sandia flame D and F," *Combustion and Flame*, 153, 2008, pp. 394-416.
- 16. C. Olbricht, F. Hahn, A. Ketelheun and J. Janicka, "Strategies for presumed PDF modeling for LES with premixed flamelet-generated manifolds," *Journal of Turbulence*, 11, 2010, pp. 1-18.
- 17. H. Pitsch, R. Seiser and B. Vartharajan, "FlmeMaster, A c⁺⁺ computer program for O-D ombustion and 1-D laminar flame calculations," RWTH Aachen, Germany, 1998, http://www.itv.rwth-aachen.de/index.php?id=128
- J. Lim, J. Gore and R. Viskanta, "A study of the effects of air preheat on the structure of methane/air counterflow diffusion flames," *Combustion and Flame*, 121, 2000, pp. 262-274.

English Abstract

Simulation of a partially premixed laminar counterflow flame using 2D flamelet generated manifold

Fatemeh Chitgarha¹, Fathollah Ommi^{2*} and Mohammad Farshchi³

1- Department of Mechanical Engineering, Tarbiat moodares University, f.chitgarha@modares.ac.ir

2- Department of Mechanical Engineering, Tarbiat moodares University, fommi@modares.ac.ir

3- Department of Aerospace Engineering, Sharif University of Technology, farshchi@sharif.edu *Corresponding author

(Received: 2018.12.22, Received in revised form: 2019.06.09, Accepted: 2019.06.11)

In this study a 2D flamelet method is presented based on premixed regime. This method can be considered as a combination of two existing reduced chemistry approaches; the flamelet and manifold approach. This method shares the idea with the flamelet approach that a multi-dimensional flame may be considered as a set of one-dimensional flames (flamelet method) and the flame structure is considered by some control variables. By this method, the data base of chemical variables is constructed in terms of progress and controlling variables. During flame simulation, conservation equations have to be solved for the controlling variables only and the properties are interpolated from the data base. In this research, 2D flamelet generated manifold (FGM) is applied for laminar counterflow flames with two parameters (progress variable and mixture fraction). Test results of premixed counterflow flame shows that detailed chemistry computations are reproduced very well by using 1DFGM with only progress variable. Predictions of temperature and major species mass fractions using 2DFGM have shown very good agreement with detailed chemistry computations especially at high strain rates. Using the FGM method, the computation time has been reduced several times in simulating flames, demonstrating the enormous potential of the method.

Keywords: Flamelet Manifold, Progress Variable, Partially Premixed Flame