



دانشکده فنی مهندسی مکانیک گروه مهندسی مکانیک

ر**ساله** برای دریافت درجه دکتری در رشته مهندسی مکانیک (تبدیل انرژی)

عنوان اشتعال موتورهای دوگانه سوز با استفاده از رادیکال های آزاد موجود در گازهای EGR

استاد راهنما

شادروان دكتر وهاب پيروزپناه

جانشین استاد راهنما دکتر رحیم خوشبختی سرای

استادان مشاور

دکتر علیقلی نیائی - دکتر سید علی جزایری

يژوهشگر

اسداله محمدی کوشا

شهریور ۱۳۸۷

🗗 اگر تهیه و تالیف این رساله را منزلتی باشد

تقدیم است به

وادر شرپائی مادر شرپائی

تقديروننگر:

سپاس خداوند کیتاراکه بهتیم بخیدواز دریای بیکران رحمتش برخور دارم نمود . تحصیل دانش راروزیم ساخت، بهتم عطا کرد تا سختی با ومرارت بههی زندگی را با صلاوت آموختن برخود بموار کنم ، گذر از این مسیرو فائق آمدن برمنگلات را به برکت فدکاری ، یاری و مهربانی بندگان خویش برمن میسرساخت .

بدون ثنک انجام این رساله بدون یاری اسآد را مهای عزیز و کرانقدر م میسر نبود، از این رو قبل از بیان هر مطلبی برخود واجب می دانم از زحات بی دیغ و بی ثانبه اسآد ار حمند م جناب آقای د کشرو پاب پیروز پناه، انسان فرزانه ای که علاوه بر بسره جستن از دانش آن، اضلاق نیکویش نیز برایم سرمثق بوده ولی متاسفانه بعد از اتام کار پای رساله دعوت حق رالبیک گفته و به رحمت ایز دی پیوستند، از خداوند متعال طلب رحمت برای ایثان دارم.

از اما تید مشاور محترم آقایان دکتر نیانی و دکتر جزایری که رابنانی بای ارزنده و رهکشای آنان مسیر پروژه را هرچه شفاف ترنمود کال تقدیر و تشکر را دارم بهم چنین از آقای دکتر خوشخی که همواره پشتیان فکری اینجانب در قامی مراحل اجرای پروژه بودند قدردانی نموده و برایشان در قامی مراحل زندگی و مجامع علمی و تحقیقاتی آرزوی موفقیت دارم ، از داوران محترم آقایان دکتر مدرس رصوی ، دکتر شیروانی تبار ، دکتر عجب شیرچی و دکتر خلیل آریا که زحمت داوری راکشیده و در پربار نمودن رساله بنده را را بهنایی کردند ساپسکزاری می نایم

درخاتمهاز:

- مدیریت محترم قست تحقیق و توسعه کارخانه ایدم تسریز
- مدیریت و کار کاه آموزشی ساخت و تولید دانشگاه تعبیر
 - مدیریت محترم داننگه ه برق داننگاه تبریز
 - · معاونت پژومشی دانسگده شیمی دانشگاه تعبیرز
 - ۔ شرکت تر موقد س
- آقایان دکتر برای، دکتر فرونچی، مهندس سلسیلی، مهندس کریانی، مهندس تقی پوریان، مهندس مجتهدی، مهندس حسینی به خاطر معامدت و به کاری در پیشر داین رساله تقدیر و تشکر می نایم.

. نهربور ۱۳۸۷ نام: اسد اله

نام خانوادگی: محمدی کوشا

عنوان پایاننامه: اشتعال موتورهای دوگانه سوز با استفاده از رادیکال های آزاد موجود در گازهای EGR

استاد راهنما: دكتر وهاب پيروز پناه

استادان مشاور: دکتر علیقلی نیائی - دکتر سید علی جزایری

مقطع تحصیلی: دکتری رشته: مهندسی مکانیک گرایش: تبدیل انرژی دانشگاه: تبریز

دانشکده: فنی مهندسی مکانیک تاریخ فارغ التحصیلی: ۱۳۸۷ تعداد صفحه:۱۹۳

كليد واژه ها: موتور دوگانه سوز - اشتعال- گاز طبيعي - سوخت آتش زا - EGR داغ

چکیده:

با توجه به اطلاعات موجود در ادبیّات فن و تحقیقات انجام یافته در آزمایشگاه ماشین های حرارتی دانشگاه تبریز و دیگر مراکز تحقیقاتی جهان بر روی موتورهای دوگانه سوز (Dual Fuel Engines) که در آنها اکثر قدرت خروجی موتور از احتراق سوخت گازی تأمین شده و سوخت آتش زای دیزلی تنها به عنوان منبع اشتعال سوخت گازی و تأمین کننده بخش خیلی اندک از قدرت خروجی موتور مدنظر قرار می گیرد . این امر نشان گر این است که در این موتور ها کاهش پاشش سوخت آتش زا با استفاده از اثرات رادیکالی و حرارتی گونه های فعال شیمیایی موجود در گازهای اگزوز از نقطه نظر ملاحظات اقتصادی و هم چنین کنترل آلاینده ها از موضوعات بسیار مهم و جدیدی است که به ویژه در شرایط بارهای جزئی این موتورها مطرح می باشد . در این روش استفاده از رادیکال های آزاد به جای سوخت آتش زا در اشتعال و احتراق مخلوط داخل سیلندر مدنظر است .

لذا در این رساله کاهش سوخت آتش زا و جایگزینی آن با رادیکال های آزاد موجود در گازهای برگشتی اگزوز (EGR) در یک موتور دیزلی تک سیلندر (۱-۸) ، با محفظه احتراق IDI در شرایط بارهای جزئی مورد تحقیق و آزمایش قرار گرفته و پارامترهای مختلف از قبیل عملکرد ، آلاینده ها ، فشار و دمای محفظه احتراق نیز در مراحل مختلف آزمایشات اندازه گیری و محاسبه شده اند .

ادامه چکیدهٔ پایان نامه:

از آنجا که EGR داغ نقش مهمی در اعمال رادیکال های فعال و افزایش دمای مخلوط ورودی دارد ، لذا از یک هیتر مناسب برای حصول EGR داغ استفاده شده است . آزمایش ها در طیف گسترده ای از بارها ، ۱۰ الی ۵۰ درصد بار کامل صورت گرفته است . نتایج نشان می دهند که با اعمال EGR داغ ، پارامترهای عملکردی و آلایندگی به صورت چشم گیری بهبود می یابند . هم چنین درصد و دمای EGR لازم برای غلبه بر عملکرد ضعیف این موتورها در شرایط مختلف بارهای جزئی متفاوت بوده به طوری که در شرایط بارهای جزئی پایین تر ، درصد و دمای EGR لازم برای بهبود پارامترهای عملکردی و آلایندگی افزایش یافته در حالی که در شرایط بار جزئی بالاتر ، این مقادیر کاهش خواهند یافت .

((فهرست مطالب))

صفحه	نصل اول
	ىقدمە
١	۱ – ۱) تاریخچه
٣	١- ٢) صورت مساله
۵	۱ – ۳) اهدا ف
۶	۱- ۴) صفحه آرا یی و مضمون رساله
	نصل دوم
	يشينه پژوهش
Υ	۲- ۱) مروری بر کارهای انجام شده
	نصل سوم
	بواد و روش ها
١٨	۳) آشنایی مختصری با موتور های دیزلی و طرز کار آنها
	٣- ١) گاز سوز كردن موتور هاى ديزلى
	۳- ۲) نحوه اشتعال در موتور دوگانه سوز (Dual Fuel) با استفاده از سوخت آتش زا
	۳- ۳) تجهیزات اندازه گیری
77	٣- ٣- ١) مدار اندازه گيري هوا
74	٣- ٣- ٢) مدار سوخت ديزلي
75	٣- ٣ -٣) مدار آب خنک کاری
۲۷	۳- ۳- ۴) مدار گاز طبیعی (NG)
۲۸	٣- ٣- ۵) تابلوی دیجیتالی
۲۹	٣- ٣- ۶) اندازه گيري دما ها

۲- ۳- ۲) مدار EGR	٣١
۲- ۳- ۸) اسیلوسکوپ ها	٣٣ .
۲- ۳- ۹) ترانسدیوسر فشار داخل سیلندر Kistler نوع ۶۱۲۳	
۲– ۳– ۱۰) اندازه گیری سرعت موتور	٣٨.
۲– ۳– ۱۱) استفاده از جعبه کنترل	
۲- ۳- ۱۲) اسیلوسکوپ دیجیتالی مدل TNM DC 20080	۴١.
۲- ۳- ۱۳) تجهیزات اندازه گیری آلاینده های خروجی از موتور	
۲- ۴) اندازه گیری آلاینده ها	۴٧
۲- ۵) اندازه گیری دبی هوای مصرفی	
۲- ۶) اندازه گیری دبی جرمی سوخت ها (دیزل و گاز طبیعی)	
۲- ۷) نحوه محاسبه و تنظیم دبی گازهای اگزوز بر گشتی EGR	
٢- ٨) نحوه محاسبه پارامتر های عملکردی	
٢- ٩) نحوه آماده سازى موتور دوگانه سوز براى انجام آزمون ها	
۲– ۱۰) آنالیز فشار درون سیلندر	
۲- ۱۱) آهنگ گرمای خالص آزاد شده	
۲- ۱۲) فشار درون سیلندر	
۲- ۱۳) مشتق اول ودوم فشار	۶٠
۲- ۱۴) حجم و مشتق حجم	
۲- ۱۵) نسبت گرماهای ویژه	۶۱
۲- ۱۶) آهنگ کار انجام شده و آهنگ تغییر انرژی داخلی	۶۳
٢- ١٧) انتقال حرارت و آهنگ گرمای نا خالص آزاد شده	۶۴
۲- ۱۸) تاخیر در اشتعال	۶۵
٢- ١٩) دوره احتراق	۶۸
۲- ۲۰) شرح مراحل آزمون ها	٧٠

فصل چهارم

نتایج و بحث

٧۵	۴-۱) مقدمه
٧۶	۴- ۲) سوخت آتش زا ثابت و سوخت گازی به تدریج اضافه می شود
ِ ثابت	۴- ۲- ۱) تغییرات غلظت آلاینده ها ، دمای گازهای خروجی و مصرف سوخت ویژه ترمزی برای سه مقدار
۸۶	سوخت آتش زا
۹۱	۴- ٣) آزمون ها در بار کامل و بار های جزئی
۹۱	۴- ۳- ۱) بار کامل
۹۷	۴- ۳- ۲) بارهای جزئی ۲۵،۵۰ و ۱۰ در صد ثابت
إيط	۴-۴) بر رسی تاثیر دمای EGR در فرآیند احتراق ، عملکرد و آلایندگی موتورهای دو گانه سوز در شر
111	بارهای جزئی ۱۰ و ۵۰ در صد بار کامل با در صدهای ورودی EGR داغ ۴ و ۱۰ در صد
ر های	۴- $^{\circ}$) بر رسی تاثیر میزان $^{\circ}$ به ازای دمای ثابت آن بر روی فرآیند احتراق ، عملکرد و آلایندگی موتور
۱۳۸	دو گانه سوز در شرایط بارهای جزئی ۱۰ و ۵۰ در صد بار کامل
آن ۵۴	۴- ۶) کاهش سوخت آتش زا و جایگزینی آن با رادیکال های آزاد موجود در EGR و بالاخره حذف کامل
۱۵۹.	۴- ۷) اندازه گیری دمای محفظه احتراق
	فصل پنجم
	نتیجه گیری و پیشنهادها
187	۵- ۱) نتیجه گیری کلی
184	۵- ۲) پیشنهاد برای کار های آتی
188	مراجع
178	پيوست ها
۱۷۸	١ _ روش آزمون و دستگاه های لازم برای آزمون موتور دوگانه سوز لیستر ١- ٨
۱۷۹	٢ _ نحوه روشن كردن اوليه موتور دوگانه سوز ليستر ١-٨
۱۸۰	٣ _ نحوه خاموش کردن موتور

۱۸۱	۴ _ آمپلی فایر Kistler نوع Kistler نوع 6041 B
۱۸۲	۵ _ نحوه تنظیم آمپلی فایر برای مقیاس معین
۱۸۶	۶ _ كاليبره كردن اسيلوسكوپ TE 28
۱۸۷	$^{ m V}$ طریقه نصب نرم افزار و روش استفاده از اسیلوسکوپ $^{ m TNM}$
19.	λ نمونه جدول پارامترهای عملکرد و آلایندگی محاسبه شده
۱۹۳	چکیده انگلیسی

((فهرست شکل ها))

صفحه

وبخش	شکل (۲– ۱) : شکل طرح وا ره آهنگ آزادسازی انرژی در یک موتور دوگانه سوز در نسبت های هم ارزی مختلف و
٨	های مختلف آن در بارهای جزئی
١.	شکل (۲- ۲) : طرح وا ره تست موتور دوگانه سوز با استفاده از روش های EGR و گرم کردن هوای ورودی
١٧	شکل (۲- ۳) : طرح وا ره محفظه های فرعی در موتور اشتعال تراکمی
۲.	شکل (۳– ۱) : نمایی از موتور لیستر ۱– ۸
۲.	شکل (۳– ۲) : نمایی از محفظه احتراق ثانویه و گلوگاه موتور لیستر ۱– ۸
74	شکل (۳– ۳) : مخزن آرامش به همراه مانو متر های اندازه گیری دبی جرمی هوای ورودی
78	شکل (۳– ۴) : مدار سوخت رسانی دیزل
27	شکل (۳– ۵) : مدار خنک کاری آب موتور
۲۸	شکل (۳– ۶) : کنتور گاز شهری
۲٩	شکل (۳– ۷) : تابلوی نشانگر دیجیتالی
٣.	شکل (۳- ۸) : ترمو کوپل نوع $f K$ و تابلو نشان دهنده دیجیتال
٣٢	شکل (۳– ۹) : مدار EGR نصب شده روی موتور
٣٢	شکل (۳- ۱۰): قسمت داخلی هیتر
وگ	شکل (۳– ۱۱) و (۳– ۱۲) : نمایی از دستگاه اندیکاتور الکترونیکی همراه آمپلی فایر (TE 28) و ا سیلوسکوپ آنالو
٣۴	(ا $3060~{ m D})$ بالا چپ و ا سیلوسکوپ دیجیتال ($100~{ m TNM}$) بالا راست
۳۵	شکل (۳ $^-$ ۱۳) طرح واره تست موتور دوگانه سوز لیستر ۱ $$ ۸ $$ $$ $$ $$ $$
٣٧	شکل (۳- ۱۴) : ترانسدیوسر فشار Kistler نوع ۴۱۲۳
٣٧	شکل (۳– ۱۵) : محل نصب ترا نسدیوسر فشار روی موتور لیستر ۱– ۸
٣9	شکل (۳– ۱۶) : دستگاه انکودر کوپل شده با میل لنگ موتور
۴.	شكل (۳– ۱۷) : شماتيك قسمت كنترل دستگاه انديكاتور TE 28
41	شكل (۳– ۱۸) : صفحه پا نل ا سيلوسكوپ TNM
47	شكل (۳- ۱۹) : دستگاه آلاينده سنج Signal (VM 4000)
۴۳	شکل (۳- ۲۰) : دستگاه آلا ینده سنج کا سنز
44	شکل (۳– ۲۱) : دستگاه آلا ینده سنج AVL
40	شکل (۳– ۲۲) : دستگاه دود سنج AVL
۵۳	شکل (۳- ۲۳) : سیستم باز در نظر گرفته شده برای محفظه احتراق در آنا لیز گرمای آزاد شده
۵۹	شکل (۳- ۲۴) : منحنی های فشار قبل و بعد از هموار سازی . محاسبه مشتق فشار با استفاده
۶١	شکل (۳– ۲۵) : نمودار حجم و مشتق آن بر حسب زاویه میل لنگ برای موتور لیستر ۱– ۸
۶۳	شکل (۳– ۲۶) : آهنگ انجام کار و تغییر انرژی درونی برای موتور IDI لیستر ۱- ۸ در بار جزئی ۵۰ در صد
رتيب	شکل (۳– ۲۷) ، الف ،ب وج نمودارهای فشار مشتق اول و دوم آن را نشان می دهد. نقطه S در این نمودار ها به تر
	نقطه عطف ، کمینه و صفر منحنی است که نشانگر شروع اشتعال است

ز	شکل (۳– ۲۸) : دوره احتراق با استفاده از منحنی انباشتگی گرمای آزاد شده برحسب زاویه میل لنگ . فاصله زمانی ا
۶۹	۵٪ تا ۹۵٪ بیشترین انباشتگی گرمای آزاد شده را دوره احتراق در نظر می گیرند
٧٧	شکل (۴- ۱) : تغییرات فشار درون سیلندر برای سوخت آتش زای ثابت ۴۵۶ kg/ hr
٧٧	شکل (۴- ۲) : تغییرات فشار درون سیلندر برای سوخت آتش زای ثابت ۲۴۳ kg/ hr ۰/ ۲۴۳۰
٧٧	شکل (۴– ۳): تغییرات فشار درون سیلندر برای سوخت آتش زای ثابت ۱۲۱ kg/ hr /۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
٧٩	شکل (۴– ۴) : تغییرات شیب فشار برای سوخت آتش زای ثابت ۳۵۶ kg/ hr
٧٩	شکل (۴– ۵) : تغییرات مشتق دوم فشار برای سوخت آتش زای ثابت ۳۵۶ kg/ hr
٨٠	شکل (۴- ۶) : تغییرات شیب فشار برای سوخت آتش زای ثابت ۲۴۳ $$ ۲۴۳ $$ ۲۴۳ $$ ۰
٨٠	شکل (۴– ۷) : تغییرات مشتق دوم فشار برای سوخت آتش زای ثابت ۲۴۳ kg/ hr / ۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
٨١	شکل (۴- ۸) : تغییرات شیب فشار برای سوخت آتش زای ثابت ۱۲۱ kg/ hr / ۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
٨١	شکل (۴– ۹) : تغییرات مشتق دوم فشار برای سوخت آتش زای ثابت ۱۲۱ kg/ hr / ۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
۸٣	شکل (۴- ۱۰) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده برای سوخت آتش زای ثابت ۳۵۶ kg/ hr / ۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
۸۳	شکل (۴- ۱۱) : انباشتگی گرمای آزاد شده برای سوخت آتش زای ثابت ۳۵۶ kg/ hr ۰٬ ۳۵۰ میر ا
۸۴	شکل (۴- ۱۲) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده برای سوخت آتش زای ثابت ۲۴۳ kg/ hr
۸۴	شکل (۴– ۱۳) : انباشتگی گرمای آزاد شده برای سوخت آتش زای ثابت ۲۴۳ kg/ hr / ۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
٨۵	شکل (۴- ۱۴) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده برای سوخت آتش زای ثابت ۱۲۱ kg/ hr /
٨۵	شکل (۴- ۱۵) : انباشتگی گرمای آزاد شده برای سوخت آتش زای ثابت ۱۲۱ kg/ hr / ۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
۸۷	شکل (۴- ۱۶) : تغییرات آلاینده ${ m CO}$ در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی ${ m CO}$
٨٨	شکل (۴- ۱۷) : تغییرات آلاینده TUHC در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
	شکل (۴– ۱۷) : تغییرات آلاینده TUHC در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴– ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
٨٨	شکل (۴– ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
۸۸ ۹۸	شکل (۴– ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴– ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
ДД Д9 9•	شکل (۴– ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴– ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴– ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
ДД Д Ч Ч Ч	شکل (۴– ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴– ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴– ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
AA A9 9 · 9 Y 9 Y	شکل (۴- ۱۸): تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹): تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰): تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
AA A9 9 · 9 Y 9 Y	شکل (۴- ۱۸): تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹): تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰): تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
\\\ \\\ \\\ \\\ \\\ \\\ \\\ \\\ \\\ \\	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
\\\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
AA 9 · 9 · 9 · 9 · 9 · 9 · 9 · 9 ·	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۱) : تغییرات فشار درون سیلندر در بار کامل
AA A9 9 * 9 * 9 * 9 * 9 * 9 * 9 * 9 * 9 * 9	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۱) : تغییرات فشار درون سیلندر در بار کامل
\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۱۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۲) : تغییرات فشار درون سیلندر در بار کامل
AA A · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	شکل (۴- ۱۸): تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
\(\lambda\) \(\lambda\) \(\gamma\) \(\gamma\	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی
\(\lambda\) \(\lam	شکل (۴- ۱۸) : تغییرات آلاینده اکسید های نیتروژن در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۹) : تغییرات دمای گازهای خروجی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۰) : تغییرات مصرف سوخت ویژه ترمزی در سه مقدار سوخت آتش زای ثابت با افزایش سوخت گازی شکل (۴- ۲۲) : تغییرات فشار درون سیلندر در بار کامل شکل (۴- ۲۳) : تغییرات شیب فشار درون سیلندر در بار کامل شکل (۴- ۲۳) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده در بار کامل شکل (۴- ۲۳) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده در بار کامل شکل (۴- ۲۶) : انباشتگی گرمای آزاد شده در بار کامل شکل (۴- ۲۶) : غلظت آلاینده هیدروکربن های نسوخته بر حسب سوخت آتش زا در بار کامل شکل (۴- ۲۷) : غلظت آلاینده مونوکسید کربن بر حسب سوخت آتش زا در بار کامل شکل (۴- ۲۷) : مصرف سوخت ویژه ترمزی بر حسب سوخت آتش زا در بار کامل شکل (۴- ۲۸) : تغییرات فشار درون سیلندر در بار جزئی ۵۰ ٪ شکل (۴- ۲۰) : تغییرات فشار درون سیلندر در بار جزئی ۵۰ ٪

١	شکل (۴– ۳۵) : تغییرات شیب فشار درون سیلندر در بار جزئی ۱۰ ٪
1 • 1	شکل (۴– ۳۶) : تغییرات مشتق دوم فشار در بار جزئی ۵۰ ٪
1 • 1	شکل (۴– ۳۷) : تغییرات مشتق دوم فشار در بار جزئی ۲۵ ٪
1 • 1	شکل (۴– ۳۸) : تغییرات مشتق دوم فشار در بار جزئی ۱۰ ٪
1.7	شکل (۴- ۳۹) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده در بار جزئی ۵۰ ٪
۱۰۳	شکل (۴- ۴۰) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده در بار جزئی ۲۵ ٪
١٠٣	شکل (۴- ۴۱) : آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده در بار جزئی ۱۰ ٪
1.4	شکل (۴- ۴۲) : انبا شتگی گرمای آزاد شده در بار جزئی ۵۰٪
1.4	شکل (۴- ۴۳) : انبا شتگی گرمای آزاد شده در بار جزئی ۲۵٪
1.4	شکل (۴- ۴۴) : انبا شتگی گرمای آزاد شده در بار جزئی ۱۰ ٪
1.8	شکل (۴- ۴۵): غلظت مونو کسید کربن بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۵۰٪
1.8	شکل (۴- ۴۶) : غلظت مونو کسید کربن بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۲۵٪
1.8	شکل (۴- ۴۷) : غلظت مونو کسید کربن بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۱۰ ٪
١٠٧	شکل (۴– ۴۸) : غلظت هیدرو کربن های نسوخته بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۵۰ ٪
١٠٧	شکل (۴- ۴۹) : غلظت هیدرو کربن های نسوخته بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۲۵ ٪
۱۰۷	شکل (۴- ۵۰) : غلظت هیدرو کربن های نسوخته بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۱۰ ٪
۱۰۸	شکل (۴- ۵۱) : غلظت اکسید های نیتروژن بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۵۰ ٪
۱۰۸	شکل (۴- ۵۲) : غلظت اکسید های نیتروژن بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۲۵ ٪
۱۰۸	شکل (۴- ۵۳) : غلظت اکسید های نیتروژن بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۱۰ ٪
1 • 9	شکل (۴- ۵۴): مصرف سوخت ویژه ترمزی بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۵۰٪
11.	شکل (۴- ۵۵) : مصرف سوخت ویژه ترمزی بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۲۵ ٪
١١.	شکل (۴- ۵۶) : مصرف سوخت ویژه ترمزی بر حسب سوخت آتش زا در بار جزئی ۱۰ ٪
	شکل (۴- ۵۷) : تغییرات فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و دماهای
114	مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰ ٪ بار کامل)
	شکل (۴- ۵۸) : تغییرات فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و دماهای
111	مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
_	شکل (۴- ۵۹) : تغییرات آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ GR
	دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰ ٪ بار کامل)
E و	شکل (۴- ۶۰) : تغییرات آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR
	دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
	شکل (۴- ۴۱) : تغییرات مشتق اول فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰
۱۱۰	دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰ ٪ بار کامل)
و	شکل (۴- ۶۲) : تغییرات مشتق اول فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰
۱۲۰	دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
9	شکل (۴- ۶۳): تغییرات مشتق دوم فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ EGR ٪ ۱۰
17	دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار حزئی (۱۰ ٪ بار کامل)

شکل (۴–۶۴) : تغییرات مشتق دوم فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و
دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰٪ بار کامل)
شکل (۴–۶۵) : تغییرات توان ترمزی بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۲۰ ٪ EGR و دماهای مختلف
مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰٪ بار کامل)
شکل (۴- ۶۶): تغییرات توان ترمزی بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۲۰ ٪ EGR و دماهای مختلف
مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰٪ بار کامل)
شکل (۶۲-۴) : تغییرات bsfc بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و۱۰ ٪ EGR و دماهای مختلف
مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰٪ بار کامل)
شکل (۴–۶۸) : تغییرات bsfc بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و دماهای مختلف
مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰٪ بار کامل)
شکل (۴–۶۹) : تغییرات آلاینده UHC بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۲۰ ٪ EGR و دماهای
مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰٪ بار کامل)
شکل (۴-۲۰) : تغییرات آلاینده UHC بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و دماهای
مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
شکل (۲۱-۴) : تغییرات آلاینده CO بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و دماهای
مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰٪ بار کامل)
شکل (۴-۷۲) : تغییرات آلاینده CO بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۲۰ ٪ EGR و دماهای
مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
شکل (۴-۷۳) : تغییرات آلاینده اکسیدهای نیتروژن بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و
دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰٪ بار کامل)
شکل (۲۴-۴) : تغییرات آلاینده اکسیدهای نیتروژن بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۲۰ ٪ EGR و
دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
شکل (۴–۷۵) : تغییرات در صد حجمی اکسیژن بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و
دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۱۰٪ بار کامل)
شکل (۴–۷۶) : تغییرات در صد حجمی اکسیژن بر حسب دمای مخلوط ورودی به ازای اعمال ۴ ٪ و ۱۰ ٪ EGR و
دماهای مختلف مخلوط ورودی در بار جزئی (۵۰ ٪ بار کامل)
شکل (۴– ۷۷) : تغییرات فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای دمای مخلوط ورودی ثابت و درصد های
مختلف EGR در ۱۰ و ۵۰ در صد بار کامل
شکل (۴– ۷۸) : تغییرات آهنگ ظاهری گرمای آزاد شده بر حسب زاویه میل لنگ به ازای دمای مخلوط ورودی ثابت و
درصد های مختلف EGR در ۱۰ و ۵۰ در صد بار کامل
شکل (۴– ۷۹) : تغییرات مشتق اول و دوم فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای دمای مخلوط ورودی
ثابت و در صدهای مختلف EGR در ۱۰ در صد بار کامل
شکل (۴– ۸۰) : تغییرات مشتق اول و دوم فشار داخل سیلندر بر حسب زاویه میل لنگ به ازای دمای مخلوط ورودی
ثابت و در صدهای مختلف EGR در ۵۰ در صد بار کامل
شکل (۴- ۸۱) : تغییرات توان ترمزی بر حسب در صدهای مختلف EGR به ازای دمای مخلوط ورودی ثابت ، در ۱۰
و ۵۰ در صد بار کامل۵۰ الله علم ۱۴۶

فهرست نمادها:

AFR	Air Fuel Ratio	نسبت هوا به سوخت
BDC	Bottom Dead Center	نقطه مرگ پایین
BG	Bio Gas	گاز زیستی
BSFC	Brake Specific Fuel Consumption	مصرف سوخت ویژه ترمزی
C.A.	Crank Angle	زاویه میل لنگ
CNG	Compressed Natural Gas	گاز طبیعی فشرده
DI	Direct Injection	تزريق مستقيم
EGR	Exhaust Gas Recirculation	بازخورانی گازهای خروجی
EVO	Exhaust Valve Opening	باز شدن دریچه خروجی
HCCI	Homogeneous Charge Compression Ignition	اشتعال تراكمى مخلوط همگن
ID	Ignition Delay	تأخير اشتعال
IDI	Indirect Injection	تزريق غير مستقيم
IVC	Inlet Valve Closing	بسته شدن دریچه ورودی
LPG	Liquefied Petroleum Gases	گازهای نفتی مایع شده
NHRR	Net Heat Release Rate	آهنگ خالص گرمای آزادشده
P_b	Braking Power	قدرت ترمزی
PM	Particulate Mater	آلاينده ذرات
TUHC	Total Unburned Hydrocarbons	مجموع هيدروكربنهاى نسوخته
Φ	Equivalence Ratio	نسبت هم ارزی
γ	Specific Heat Ratios	نسبت گرماهای ویژه
λ	Coefficient of Extended Air	ضریب هوای اضافی
$oldsymbol{\eta}_{\scriptscriptstyle th}$	Thermal Efficiency	بازده حرارتی



شاق اوّل

مقدمه



فصل اول: مقدمه

۱-۱) تاریخچه

امروزه تخریب منابع محیط زیست به عنوان مهم ترین تهدید و نگرانی دنیای صنعتی مطرح است. منابع خاک ، آب و هوا همگی گنج هایی محسوب می شوند که اختلال در هر یک از این منابع مشکلات جدی برای ساکنان کره زمین به وجود می آورد. از بین این منابع هوا به عنوان حیاتی ترین عنصر، نقش کلیدی در زندگی بشر ایفا می کند زیرا این منبع ارتباط دائمی و مستقیم با حیات انسان دارد.

پس از انقلاب صنعتی شرط لازم برای حرکت چرخ های صنعت، دستیابی به منبع انرژی بود، با پیدایش نفت این شرط تأمین شد و نفت و مشتقات آن همانند خون در پیکره دنیای صنعتی به گردش افتاد. حدود ۱۵۰ سال پیش موتورهای احتراق داخلی اختراع شدند و تولید محصولاتی که از سوخت های فسیلی به عنوان منبع انرژی استفاده می کردند به شدت رو به افزایش گذاشت. اما دیری نبایید که دو سئوال مهم در ذهن بشر نقش بست. اول این که سوخت های فسیلی تا چه مدت قابلیت بهره برداری دارند و دوم اینکه انباشته شدن گاز های سمی و غیر سمی ناشی از فرآیند احتراق در کره زمین و آلودگی هوا تا چه میزان قابل تحمل است. پاسخ به سئوال اول باعث شد که به تدریج خودروها و وسایل کم مصرف و پر بازده تر و نیز سوخت های جایگزین مورد استفاده قرار گیرد و پاسخ به سئوال دوم باعث شد که قوانین و استانداردهای آلایندگی در کشورهای مختلف جهان تدوین و اعمال شود .

امروزه تحقیق در زمینه موتور های احتراق داخلی با سرعت بالائی در جریان است، در این میان موتور های دیزلی به عنوان موثرترین منبع نیرو در بین انواع مختلف موتور های احتراق داخلی هستند. وسایل نقلیه سبک و سنگین و ماشین های صنعتی اکثراً به وسیله موتور های دیزلی به حرکت در می آیند. در اروپا استفاده از اتومبیل های دیزلی به صورت فزاینده ای رایج و مردم پسند شده است. هم چنین در ایالات متحده این موتورها خود را به عنوان مهم ترین گزینه برای تولید

فصل اول: مقدمه

قدرت در آینده نزدیک مطرح کرده اند . بنابراین، پیشرفت و توسعه بیشتر در کنترل آلاینده های خروجی از این موتورها یک نیاز اساسی است. در این میان مزایای موتور های دیزلی از دیدگاه آلودگی محیط زیست از جمله نشر گازهای گلخانه ای کمتر با مضرات آن هم چون نشر اکسید های نیتروژن و ذرات از این موتورها موازنه می شود. با سخت تر شدن قوانین جهانی آلایندگی، نیاز به روش های کنترل آلایندگی پیشرفته و حدود آلایندگی نزدیک صفر احساس می شود. از طرف دیگر با توجه به کمبود منابع انرژی سوخت های فسیلی، سوخت های جایگزین اهمیت خود را نشان می دهند. یکی از این سوخت های جایگزین اهمیت خود را نشان می دهند. یکی از این سوخت های جایگزین که دارای منابع عظیم در کشورمان می باشد سوخت گاز طبیعی است که علاوه بر مزایای اقتصادی، آن یک سوخت پاک از لحاظ آلایندگی بوده که می تواند نقش بسزائی در کاهش آلودگی هوا و محیط زیست داشته باشد. از آنجا که موتور های دیزلی با فناوری حاضر، قادر به ارضاء این قوانین سخت آلایندگی نیستند، بنابراین استفاده از گاز طبیعی به عنوان یک راه حل ممکن ارضاء این قوانین سخت آلایندگی نیستند، بنابراین استفاده از گاز طبیعی به عنوان یک راه حل ممکن برای کاهش آلاینده های خروجی از این موتورها می باشد. بالا بودن دمای خود اشتعالی گاز طبیعی برای کاهش آلاینده های خروجی از این موتورها می باشد. بالا بودن دمای خود اشتعالی گاز طبیعی برای کاهش آلاینده های خروجی از این سوخت به شمار می آید که باعث می شود این سوخت نسبت های تراکم بالای موتورهای دیزلی را تحمل کند [۴].

یکی از روش های ممکن برای تبدیل موتور دیزلی به موتور گازسوز، دوگانه سوز کردن آن می باشد که این روش می تواند با اعمال مقادیر بالای گاز طبیعی و مقادیر ناچیز سوخت دیزل که از آن به عنوان منبع اشتعالی مخلوط سوخت گاز طبیعی و هوا استفاده می شود، به اندازه موتور دیزلی تولید قدرت نماید. شایان ذکر است که جایگزینی سهم عمده ای از سوخت دیزل با گاز طبیعی، مکانیزم احتراقی را در موتور تغییر می دهد چرا که بخش عظیمی از احتراق غیر همگن سوخت دیزل با احتراق همگن سوخت دیزل با احتراق همگن سوخت دیزل با احتراق همگن سوخت گاز طبیعی در محفظه احتراق جایگزین می شود.

از لحاظ تاریخچه، از همان بدو اختراع و توسعه موتور دیزلی، مفهوم استفاده از گاز طبیعی و اشتعال آن با سوخت دیزلی، توسط Dr. Rudolf Diesel، در سال ۱۸۹۸ میلادی کشف شد. البته