



تأثیر ترکیبات گازهای طبیعی موجود در ایران بر عملکرد و آلایندگی موتور گازسوز 135 Ti

آیدین زرگر^۱، سید اسماعیل رضوی^۲، وهاب پیروزپناه^۳

چکیده:

با توجه به منابع سرشار و سودمند سوخت گاز طبیعی در ایران و شرایط جایگزینی مناسب، گاز طبیعی سوخت جانشین موتورهای درونسوز شده است. این مقاله به مدلسازی عددی سوخت گاز طبیعی پنج حوزه متفاوت در ایران از نظر عملکرد و آلایندگی آلاینده NO_x در یک موتور اشتعال جرقه ای صد درصد گازسوز می پردازد. اغلب تحقیقات انجام شده برای گاز سوز نمودن خودروها و تمام نرم افزارهای مهندسی موجود، گاز طبیعی را که قسمت عمده آن متان است متنان خالص فرض نموده و سایر ترکیبات گاز طبیعی نادیده گرفته می شوند، در حالی که در مقاله حاضر گاز طبیعی به صورت یک مخلوط گازی لحاظ شده است. برای مدلسازی احتراق مخلوطهای گاز طبیعی از مدل دو منطقه ای استفاده شده و موتور به صورت سیکل بسته است. سایر تحقیقات انجام شده در این مقاله عبارت از بررسی و محاسبه دمای شعله آدیاباتیک و عدد اکتان حوزه های گازی ایران است. برای محاسبه دمای شعله آدیاباتیک از مدل احتراق تک منطقه ای استفاده شده و احتراق در موتور در نظر گرفته نمی شود. مقایسه نتایج تحقیق حاضر با نتایج عملی دیگری که تا کنون در این زمینه انجام شده است تطابق خوبی را نشان می دهدند نتایج تحقیق حاضر نشان می دهند که احتراق حوزه گاز ورودی تهران باعث ایجاد بالاترین آلاینده اکسید ازت می شود.

تاریخ دریافت مقاله:

۸۸/۱/۳۰

تاریخ پذیرش مقاله:

۸۸/۳/۳۰

کلمات کلیدی:

موتور صدرصد گازسوز،
مدل احتراق دو منطقه‌ای،
ترکیبات گاز طبیعی، دمای
شعله آدیاباتیک، عدد اکتان،
 135 Ti موتور



مقدمه

ترکیب عمدۀ گاز طبیعی، گاز متان (CH_4) است. گاز طبیعی علاوه بر متان دارای هیدروکربنهاست سنگین‌تر همانند اتان، پروپان و بوتان و سایر هیدروکربنهاست سنگین‌تر و ناخالصیهای گوگرد، در مقادیر متفاوت می‌باشد، گاز طبیعی همچنین دارای مقادیری از دی‌اکسید کربن، نیتروژن، هلیوم و سولفید هیدروژن و آب است ترکیبات شیمیایی پنج نوع ترکیب گاز طبیعی ایران در جدول ۱ آورده شده است [۱] در این تحقیق احتراق این ترکیبات در یک موتور دیزلی به نام ۱۳۵Ti که با ایجاد تغییراتی به یک موتور صد درصد گاز سوز تبدیل شده است بررسی شد.

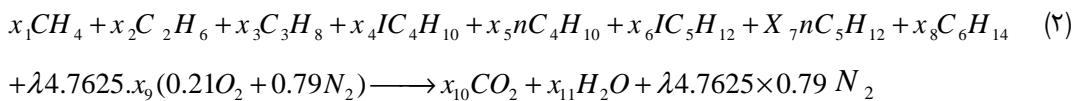
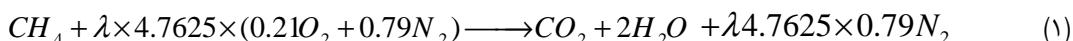
ude ای از محققان به گونه تجربی، اثراست کیفیت گاز طبیعی را بررسی کرده اند. کایلوول و همکارانش [۲] مقایسه چند کیفیت گاز را با متان توسط الگوی تک منطقه‌ای سینتیک به همراه آزمایش موتور تک سیلندر روی لگام ترمز انجام داده‌اند. آنها مشاهده کردند که مخلوط‌های رقیق‌تر در گشتاور اثر بیشتری دارند، همچنین ملاحظه شد که آهنگ سوختن گازهای طبیعی با درصد اتان بالاتر سریعتر است. از نظر آلایندگی برای هیدروکربن نسوخته و دی‌اکسید کربن بیشینه اختلاف در مخلوط غنی‌تر مشاهده شده است. در این تحقیق مشاهده شده که ترکیب ۹۰ درصد متان و ۱۰ درصد اتان در مخلوط رقیق ($\Phi = 0.6$) می‌تواند ۳۵ درصد گشتاور بیشتر نسبت به متان خالص تولید کند. همچنین وجود بوتان و پروپان در مخلوط‌های رقیق سرعت سوختن را افزایش می‌دهد. آگاروال و همکارانش [۳] یک تحقیق نظری بر روی تاثیر ترکیب گاز طبیعی بر مرحله تاخیر در اشتعال انجام دادند و نتیجه گرفتند که ترکیب گاز طبیعی تاثیر مهمی در مرحله تاخیر در اشتعال دارد و متان خالص دارای بالاترین میزان تاخیر در اشتعال است که با افزایش درصد هیدروکربنهاست سنگین‌تر این میزان کاهش می‌یابد. نایگل [۴] تاثیرات مخلوط‌های گازی را بر روی پارامترهای موتور بررسی کرده و شاخص Wobbe را به عنوان پارامتر مهمی در بررسی ترکیب گاز معرفی نمود. همچنین یک تحقیق نظری نیز در این زمینه در ایران انجام شده است [۵]. مرجع مذکور مدل‌سازی موتور را به صورت دو منطقه‌ای و سیکل بسته و معادلات حاکم را با قانون اول حل نموده است.

تفاوتهای مقاله حاضر با مرجع [۵] عبارتند از: ۱- در مقاله مذکور از انتقال گرما صرف‌نظر شده (تحول آدیابتیک فرض شده است) و دمای شعله آدیابتیک برای مناطق سوخته و نسوخته و مقادیر انتقال گرما با استفاده از مدل آنand محاسبه شده است. ۲- در مرجع [۵] سیکل مکش مدل نشده و برای تخمین خواص بار سیلندر از دیاگرام تجربی استفاده شده است، در حالی که در این مقاله سیکل مکش به دقت مدل شده است ۳- در مرجع [۵] گازهای باقیمانده از سیکل قبلی در مدل لحاظ نشده است، ولی در مقاله گازهای باقیمانده نیز لحاظ شده است ۴- مرجع مذکور سوخت گاز طبیعی را بصورت هیدروکربن چند مولفه‌ای فرض نموده و مقاله حاضر هر یک از اجزای گاز طبیعی را به صورت کاملاً مستقل در نظر گرفته

است. ۵- مرجع مذکور ترکیبات حوزه های گاز طبیعی را در سه ناحیه جنوب و جنوب غربی، شمال و شمال شرقی و حوزه مرکزی در نظر گرفته است، ولی مقاله حاضر پنج حوزه گاز کنگان، خانگیران، سرخون، بیدبلند و ورودی گاز شهر تهران را در نظر گرفته است. نتایج تحقیق حاضر با مرجع [۵] تطابق خوبی دارد چنانچه بیشینه فشار در مقاله مذکور در تمام ترکیبات نسبت به متان خالص افزایش نشان داده است. (این افزایش در حوزه جنوب و جنوب غربی که در آن مقدار متان کم، هیدروکربن سنگین زیاد و نیتروژن بسیار کم می‌باشد بالاترین مقدار را دارد) همچنین آلاینده اکسید ازت در حوزه جنوب و جنوب غربی نیز بالاترین مقدار را دارا می‌باشد.

معادلات حاکم بر دمای شعله آدیباتیک

معادله واکنش برای متان به صورت رابطه (۱) است



که در آن λ ضریب هوای اضافی و $x_1 \dots x_8$ ضرایب مولی ترکیبات تشکیل دهنده گاز طبیعی هستند. روابط حاکم دمای شعله آدیباتیک قانون اول ترمودینامیک است که به صورت رابطه (۳) است [۶]

$$\sum_R n_R (\bar{h}_f^o + \Delta \bar{h})_{T_{in}} = \sum_P n_P (\bar{h}_f^o + \Delta \bar{h})_P)_{T_{flame}} \quad (3)$$

که در آن n_R مقادیر مولی گونه های شرکت کننده در واکنش (قبل از احتراق) و n_P مقادیر مولی گونه های محصولات واکنش (پس از احتراق) هستند. \bar{h}_f^o آنتالپی تشکیل در دمای مرجع و $\Delta \bar{h}$ تغییرات آنتالپی در دمای T از یک دمای مرجع T_{ref} است فرضها به صورت زیر لحاظ شده‌اند:

الف- گازها حقیقی فرض می‌شوند (یعنی به دما و ترکیب مخلوط بستگی دارند).

ب- احتراق کامل در نظر گرفته می‌شود (محصولات احتراق فقط شامل دی اکسید کربن، آب و مولکول ازت هستند).

پ- احتراق به صورت مدل تک منطقه‌ای در نظر گرفته می‌شود.



معادلات حاکم بر عملکرد و آلایندگی موتور گازسوز (135 Ti)

برای شبیه سازی سیکل موتور، در هر مرحله از چرخه های موتور و همچنین مرحله احتراق، قانون اول ترمودینامیک حل می شود.

$$dE = \int_{T_1}^{T_2} C_p dT \quad (4)$$

$$E = C_p \cdot (T_2 - T_1) \quad (5)$$

$$dQ + dW = dE \quad (6)$$

$$f(E) = E(T_2) - E(T_1) + \delta W - \delta Q \quad (7)$$

مرحله مکش

شرایط مرزی:

$$E(T_1) = C_p(T_1)R_{mol}T_1 \quad E(T_2) = C_p(T_2)R_{mol}T_2 \quad dW = V_c(P_1 - P_e) \quad (8)$$

شرط اولیه: (در مرحله مکش از انتقال حرارت صرفنظر می شود)

$$dQ = 0 \quad (9)$$

مرحله تراکم

شرط مرزی:

$$E(T_1) = C_v(T_1)R_{mol}T_1 \quad E(T_2) = C_v(T_2)R_{mol}T_2 \quad (10)$$

$$dW = \left(\frac{P_1 + P_2}{2}\right)(V_2 - V_1) \quad (11)$$

مرحله اشتعال

شرط مرزی:

$$E(T_2) = C_v(T_2)R_{mol}T_2 + E_0 \quad E(T_1) = C_v(T_1)R_{mol}T_1 + E_0 \quad (12)$$

$$dW_u = \left(\frac{P_1 + P_2}{2}\right)(V_{u2} - V_{u1}) \quad (13)$$



$$dW_b = \left(\frac{P_1 + P_2}{2}\right)(V_{b2} - V_{b1}) \quad (14)$$

مرحله انبساط

شرایط مرزی:

$$E(T_2) = C_v(T_2)R_{mol}T_2 \quad E(T_1) = C_v(T_1)R_{mol}T_1 \quad (15)$$

$$dW = \left(\frac{P_1 + P_2}{2}\right)(V_2 - V_1) \quad (16)$$

در این مدل انتشار شعله به صورت کروی فرض شده که در هنگام احتراق محفظه سیلندر، توسط جبهه شعله به دو ناحیه سوخته (b) و نسخته (u) تقسیم می‌شود [۷].

پیش فرض‌ها

الف - محصولات احتراق شامل ۱۳ گونه هستند.

ب - مرحله مکش، به علت ناچیز بودن تبادل گرما بین دیواره سیلندر و بار داخل سیلندر آدیاباتیک است.

پ - سیکل بسته (یعنی مراحل تراکم، احتراق و انبساط) و گازهای داخل سیلندر حقیقی (یعنی C_p , C_v) بستگی به دما و ترکیب مخلوط دارند) در نظر گرفته خواهد شد.

ت - در فرآیند مربوط به سیکل بسته انتقال گرما بین مخلوط و دیواره سیلندر در نظر گرفته خواهد شد.

ث - در طول مرحله مکش از تغییر فشار و انرژی صرف نظر خواهد شد.

ج - انرژی داخلی تابعی از دما و ترکیبات است.

چون آهنگ تولید انرژی در ناحیه گازهای سوخته خیلی سریع است بدین جهت این گازها نزدیک به حالت تعادل ترمودینامیکی و شیمیابی خواهند بود. فرض می‌شود که فشار و دمای منطقه گازهای سوخته می‌توانند از روابط تعادل ترمودینامیکی و شیمیائی محاسبه شوند. از مکانیزم توسعه یافته زلدوبویچ برای محاسبه کسر مولی اکسید نیتروژن سینتیکی استفاده شده است [۸].

ب - محاسبه عدد اکتان

برای محاسبه اعداد اکтан از روابط (17) استفاده می‌شود که در آن (MON) عدد اکтан موتوری و (RON) عدد اکтан تحقیقی و x ضریب مولی اجزای تشکیل دهنده گاز طبیعی است. تفاوت این دو عدد به علت اندازه گیری عدد اکтан در شرایط متفاوت است. چنانچه در روش MON دما و دور موتور بالاتر از روش RON است.

$$MON_{TOTAL} = x_{ch_4}(MON)_{ch_4} + x_{c_2h_6}(MON)_{c_2h_6} + x_{c_3h_8}(MON)_{c_3h_8} + x_{c_4h_{10}}(MON)_{c_4h_{10}} + \dots \quad (17)$$

$$RON_{TOTAL} = x_{ch_4}(RON)_{ch_4} + x_{c_2h_6}(RON)_{c_2h_6} + x_{c_3h_8}(RON)_{c_3h_8} + x_{c_4h_{10}}(RON)_{c_4h_{10}} + \dots$$

جدول ۱: ترکیبات تشکیل دهنده حوزه های گاز ایران بر حسب درصد [۱]

کنگان	بید بلند	خانگیران	سرخون	تهران	ترکیبات	فرمول
۸۸/۰۲	۸۴/۱۵۷	۹۸/۵۴۸	۸۸/۰۸۹	۸۷/۷	Methane	CH ₄
۴/۱۳	۹/۵	۰/۶۴۷	۳/۴۲۰	۴/۷	Ethane	C ₂ H ₆
۱/۲۹	۳/۷۴۴	۰/۰۵۹	۱/۲۷۰	۱/۷۴	Propane	C ₃ H ₈
۰/۲۸	۰/۴۱۳	۰/۰۱۸	۰/۲۹۰	۰/۳۷	Iso-Butane	C ₄ H ₁₀
۰/۳۸	۰/۷۶۸	۰/۰۳۹	۰/۳۷۰	۰/۴۲	n-Butane	C ₄ H ₁₀
۰/۱۶	۰/۱۲۵	۰/۰۱۸	۰/۱۲۰	۰/۱۳	Iso-pentane	C ₅ H ₁₂
۰/۱۰	۰/۱۰۱	۰/۰۲۱	۰/۰۷۰	۰/۱۰	n-pentane	C ₅ H ₁₂
۰/۱۹	۰/۰۱۶	۰/۱۴۰	۰/۰۹۰	۰/۰۸	Hexane	C ₆ H ₁₄
۵/۴۵	۰/۷۱۵	۰/۵	۵/۷۵۰	۴/۷	Nitrogen	N ₂
۰/۰	۰/۴۱۲	۰/۰	۰/۵۳۰	۰/۰۵	Carbon dioxide	CO ₂

جدول ۲: مشخصات فنی موتور گازسوز [۹] 135Ti

حداکثر گشتاور	حداکثر قدرت	کورس پیستون	قطر سیلندر	نوع احتراق	نوع سوخت
۴۴۰ نیوتن متر	۲۴۰ اسپ بخار	۱۲۸ میلی متر	۱۰۰ میلی متر	چهارزمانه / اشتغال جرقه‌ای	گاز طبیعی (CNG)
زاویه جرقه‌زنی	حداکثر دور موتور	حجم جابجایی	طول شاتون	نسبت تراکم	تعداد سیلندر
۲۰ درجه قبل از مرگ بالا	۲۶۰۰ دور بر دقیقه	۱۱/۵۸ لیتر	۲۸۰ میلی متر	۱۱	۴



نتایج عددی

دماهی شعله آدیباتیک ترکیبات تشکیل دهنده گاز طبیعی

از شکل (۱) ملاحظه می شود که دماهی شعله آدیباتیک متان کمترین و هگزان بیشترین مقدار را دارد. همچنین نتایج نشان می دهند که وجود مقادیر CO_2 ، H_2O و N_2 باعث کاهش دماهی شعله می گردد. میزان کاهش دما برای CO_2 بیشترین، H_2O متوسط و N_2 کمترین مقدار می باشد. از سوی دیگر میزان کاهش دماهی شعله برای متان بیشترین مقدار را داراست در حالی که با سنگینتر شدن هیدروکربنهای میزان کاهش دماهی شعله نیز کاهش می یابد. در میان حوزه های گاز ایران، حوزه گاز بید بلند دارای بالاترین مقدار دماهی شعله آدیباتیک و حوزه گاز سرخون دارای پایین ترین مقدار است. از سوی دیگر نتایج شکل (۲) نشان می دهد که دماهی شعله آدیباتیک حوزه سرخون به علت وجود مقادیر زیاد نیتروژن و دی اکسید کربن و مقادیر کم هیدروکربنهای سنگین از متان خالص پایین تر است.

منحنی های مربوط به عملکرد و آلایندگی موتور گازسوز

شکل (۳) منحنی $P - \theta$ را در موتور گاز سوز، برای حوزه های گاز مختلف ایران نشان می دهد. حوزه گاز خانگیران با ۹۸/۵٪ متان نزدیکترین تشابه را با متان خالص دارد و حوزه گاز بید بلند با ۸۴٪ متان، دورترین ترکیب گاز را با متان خالص دارد. شکل (۴) نشان دهنده نمودار $T - \theta$ در موتور گازسوز است و شکل (۵) نشان می دهد که گاز ورودی شهر تهران دارای بیشترین آلایندگی NO_x و متان خالص کمترین مقدار را دارا می باشد. بالا بودن آلایندگی گاز ورودی تهران به علت دلایل زیر است:

مقدار کمتر متان، وجود مقادیر زیادتر نیتروژن، وجود مقدار نسبتاً زیاد هیدروکربنهای سنگین تر که باعث افزایش دما و ازدیاد آلایندگی می باشد.

مقادیر عدد اکتان

مقادیر اعداد اکتان حوزه های گاز طبیعی در شکل (۶) نشان داده شده اند چنانچه ملاحظه می شود عدد اکتان متان خالص و حوزه خانگیران دارای بالاترین مقدار است.

نتیجه گیری

اگر خواص انتخابی سوخت مورد نظر برای یک موتور اشتعال جرقه ای گاز سوز را شامل چهار خاصیت عدد اکتان، دماهی شعله آدیباتیک، عملکرد موتور و آلایندگی در نظر بگیریم، در این صورت باید مشخصات حوزه های سوخت گاز طبیعی ایران را به سه دسته کلی تقسیم کنیم

الف - مقدار متان: متان هیدروکربنی است که دارای بالاترین عدد اکتان می باشد [۱۰] ب - مقدار هیدروکربنهای سنگین: وجود هیدروکربنهای سنگین تر عدد اکتان را کاهش و از نظر عملکرد موتور نیز فشار و دما را افزایش می دهد.



در عین حال باعث افزایش دمای شعله آدیباتیک می‌گردد. اکسیدهای ازت نیز به علت بالا رفتن دما افزایش می‌یابند.
پ - وجود نیتروژن : باعث کاهش عدد اکтан، کاهش دمای شعله آدیباتیک و کاهش دما، فشار پیک موتور و افزایش آلاینده NO_x می‌گردد.

جدول (۳) خواص حوزه‌های گاز ایران را به صورت ترکیبی از عوامل فوق نشان می‌دهد. به عنوان مثال حوزه خانگیران با ۹۸/۵٪ متان و مقادیر هیدرو کربنهای سنگین بسیار کم و نیتروژن کم دارای بالاترین عدد اکтан و دمای شعله آدیباتیک متوسط و کمترین مقدار بیشینه فشار و دما و پایین ترین مقدار اکسیدهای ازت می‌باشد. حوزه گاز بید بلند به علت وجود مقادیر کم متان و مقادیر زیاد هیدرو کربنهای سنگین و مقادیر کم نیتروژن دارای عدد اکтан کم و بیشترین پیک فشار و دما و مقادیر اکسید ازت نسبتاً زیاد می‌باشد. ورودی گاز تهران به علت وجود مقدار کم متان و مقادیر زیاد هیدرو کربنهای سنگین و مقادیر زیاد نیتروژن دارای بیشترین مقدار آلاینده‌گی می‌باشد. مقادیر زیاد این آلاینده باعث ایجاد مشکلات زیست محیطی برای انسانها و کشتزاری و الیاف مصنوعی می‌شود.

جدول ۳ : مقایسه خواص سوخت گاز حوزه‌های مختلف ایران

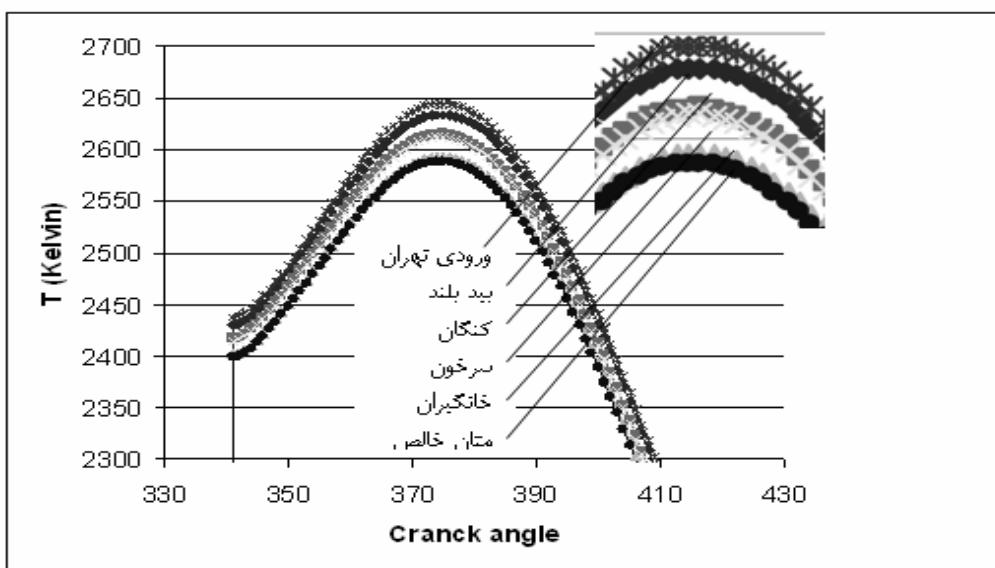
نام حوزه	عدد اکтан	دمای شعله آدیباتیک	ایک فشار و دما	آلاینده NO_x
کنگان	متوسط	متوسط	متوسط	متوسط
بید بلند	بسیار خوب	بالاترین	بالا	بالا
خانگیران	عالی	متوسط	کم	کم
سرخون	متوسط	کم	متوسط	متوسط
ورودی تهران	خوب	بالا	متوسط	بالاترین
متان خالص	بهترین	متوسط	کم	کم



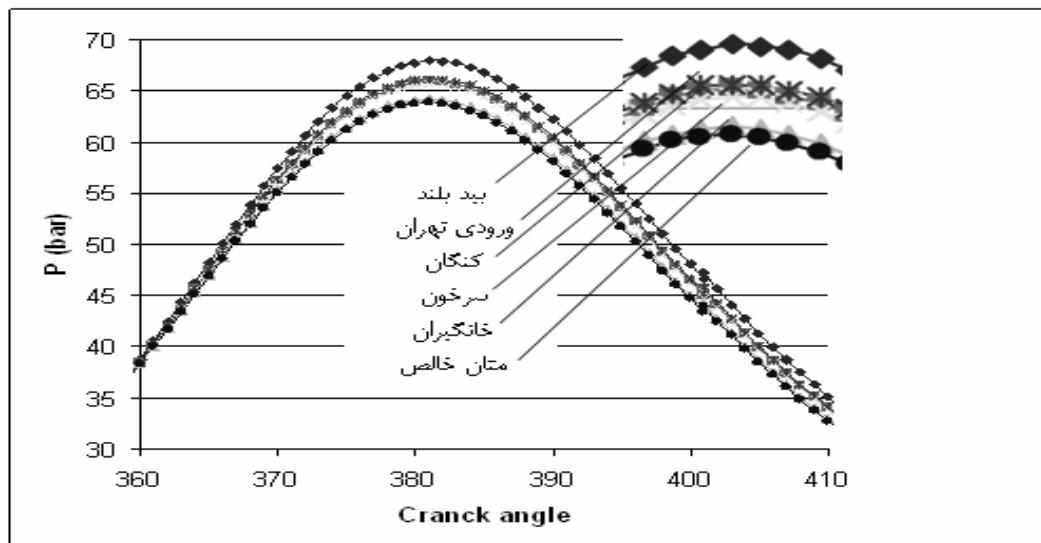
شکل ۱: مقایسه دمای شعله آدیباتیک گازهای تشکیل دهنده گاز طبیعی



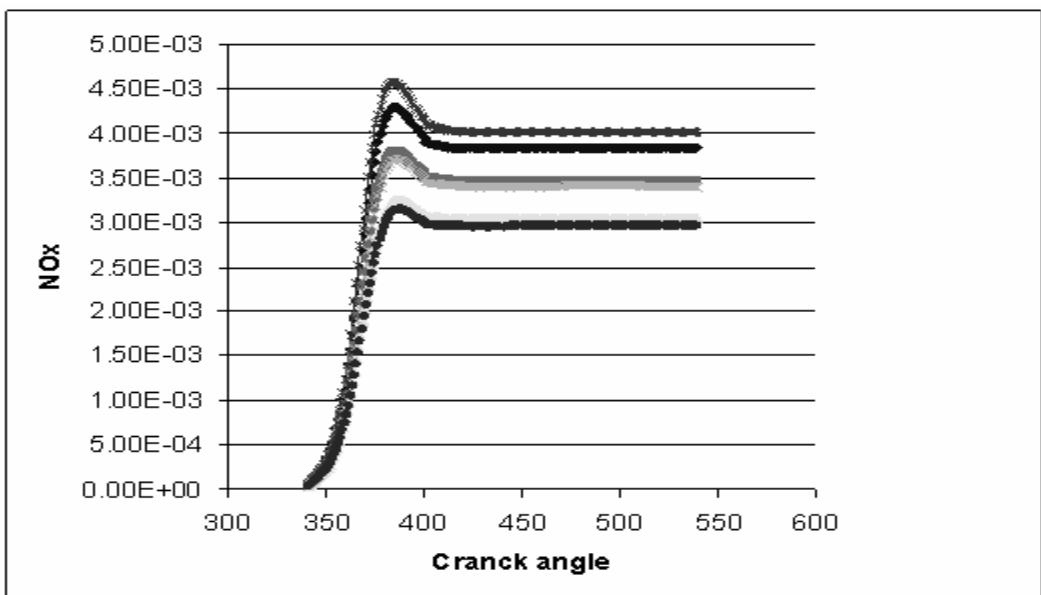
شکل ۲: مقایسه دمای شعله آدیباتیک حوزه های گاز ایران (دما ۵۰ درجه و استوکیومتریک)



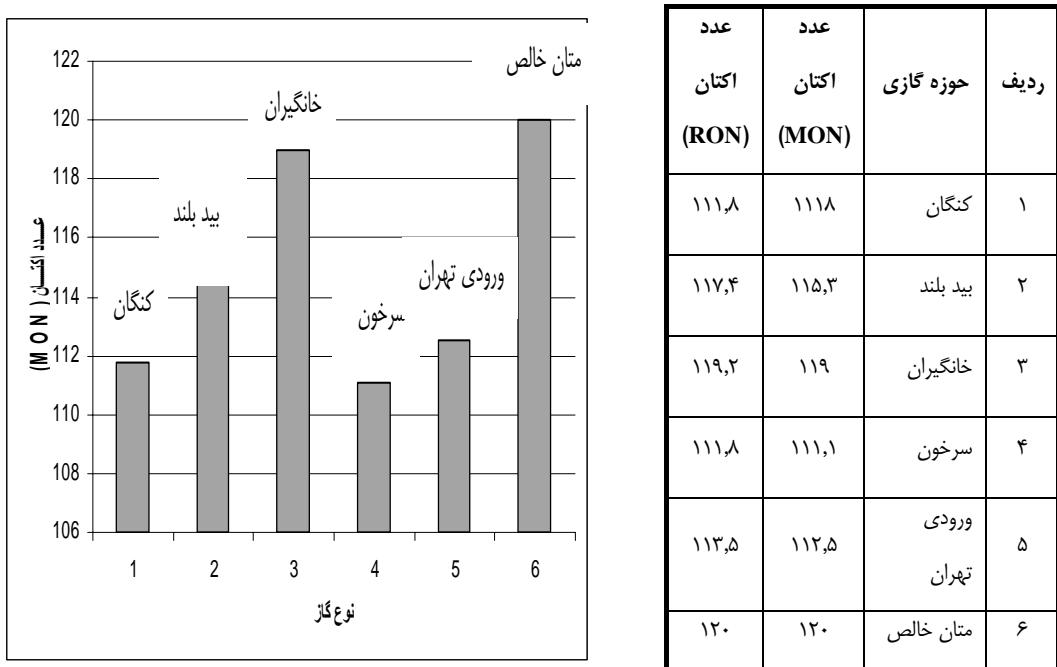
شکل ۳: نمودار نظری ($P - \theta$) برای موتور ^{135}Ti



شکل ۴: نمودار نظری $(T - \theta)$ برای موتور ۱۳۵Ti



شکل ۵: نمودار نظری آلینده NO_x برای موتور ۱۳۵Ti برای حوزه های گاز مختلف ایران
(نسبت تراکم ۱۱ و $\lambda = 1$)



شکل ۶: مقادیر عدد اکتان برای حوزه های گاز مختلف ایران

منابع

- [۱] پژوهشگاه صنعت نفت، واحد تجزیه فیزیکی، شیمیائی و استاندارد آزمایشگاه گازها و سیالات نفتی، ۱۳۷۹
- [۲] Caillol.C et al," A combustion model for analyzing the effects of natural Gas Composition on the Operating of a Spark Ignition Engine", SAE paper 2002-01-2236.
- [۳] poorva Agarwal –" Modeling the Effect of Natural Gas Composition on Ignition Delay Under Compression Ignition Conditions", SAE paper 971711,1997.
- [۴] Nigel N. Clark, "Effect of Fuel Composition on the Operation of a Lean-Burn Natural Gas Engine", SAE paper 952560,2001.
- [۵] جزایری، سیدعلی. شبیه سازی موتورهای اشتعال جرقه ای با سوخت گاز طبیعی (NG) و مقایسه عملکرد انواع گاز طبیعی موجود در کشور، مجله تحقیقات موتور، زمستان و بهار ۸۵-۸۴.
- [۶] هیملبلاؤ، دیوید، اصول بنیانی و محاسبات در مهندسی شیمی، ترجمه مرتضی سهرابی، ۱۳۶۶.



[۷] سالکی حاصل قوی، نوریه، بررسی تئوری و تجربی موازنۀ حرارتی موتور OM 355 در حالت صد درصد گازسوز و (OM355G-CNG) مقایسه آن با موتور دیزلی پایه، پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشکده مهندسی مکانیک دانشگاه تبریز، ۱۳۸۰.

[۸] رستمی، محمدرضا، پایاننامه کارشناسی ارشد ، مدل نشر آلاینده ها در موتورهای اشتعال جرقه ای (SI) با سیکل باز ، دانشکده مهندسی مکانیک دانشگاه تبریز ، ۱۳۷۸

[۹] غفار زاده ، سعید. بررسی پدیده پس زدن شعله در موتور گاز سوز Ti ۱۳۵ ، پایاننامه کارشناسی ارشد - دانشکده مهندسی مکانیک دانشگاه تبریز، ۱۳۸۲

[10] Ferguson Coline and Allan,T Kirkpatrick Internal Combustion Engines Colorado state university, 2001.