

تحلیل ترمودینامیکی و مطالعه‌ی پارامتری یک سیستم تولید همزمان با ترکیب چرخه‌ی توربین گاز و چرخه‌ی کالینا

دانشجوی دکتری، دانشکده مهندسی مکانیک، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

دانشجوی دکتری، دانشکده مهندسی مکانیک، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

دانشیار، دانشکده مهندسی مکانیک، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

استاد، دانشکده مهندسی مکانیک، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

حسن نامه

سامک حمال

* سید فاطمہ ذ. نجفی

۱۰ تضییع

حکایت

تحلیل ترمودینامیکی چرخهٔ تولید همزمان و ترکیبی توربین گازی با ساخت متان و چرخهٔ کالینا به منظور استفاده از گرمای تلف شده ارائه شده است. به منظور شناسایی منابع برگشت‌نپذیری در چرخه، برای تک نک اجزای چرخه راندمان اگزری و نیز تخریب اگزری محاسبه شده است. در نهایت یک مطالعه‌ی جامع پارامتری برای نشان دادن اثر پارامترهای مهمی همچون نسبت فشار کمپرسور هوا، راندمان آبزنتریوپیک توربین گازی، بیشینه فشار چرخهٔ کالینا و غلظت آمونیاک در سیال کاری چرخهٔ آمونیاک بر راندمان انرژی و اگزری چرخهٔ پیشنهادی ارائه شده است. نتایج نشان می‌دهد که راندمان انرژی و اگزری چرخه در یک مقدار مشخص نسبت فشار کمپرسور هوا بیشینه می‌شود که این مقدار نسبت فشار به پارامترهای دیگر نیز بستگی دارد. برای چرخهٔ پیشنهادی بیشینه راندمان انرژی و اگزری به ترتیب $85/8$ و $52/5$ در نسبت فشار $15/26$ محاسبه شده است. مقدار بیشینه توان نهالده، حجم کالینا جهد 940 kW است که د. فشر 45 bar ، خ. م. دهد و اف ایش. غلظت آمونیاک منح به اف ایش. نهال: خالص. تولیده، حجم 55 m^3 .

وازوهای کلیدی: اندیشه، اگزیستانس، حی خود، تکیه، حی خود، کالینا، حی خود، تولید همنامان.

Thermodynamic Analysis and Parametric Study of a Cogeneration System Through Combination of a Gas Turbine with Kalina Cycle

H Nami

Department of Mechanical Engineering, University of Tabriz, Tabriz, Iran

III. Name
S. Jamali

Department of Mechanical Engineering, University of Tabriz, Tabriz, Iran

F. Ranibar

Department of Mechanical Engineering, University of Tabriz, Tabriz, Iran

M. Yari

Department of Mechanical Engineering, University of Tabriz, Tabriz, Iran

Abstract

A thermodynamic analysis of a novel combined cycle which is combination of methane fired gas turbine cogeneration system (CGAM) with a Kalina cycle system (KCS) is reported In order to waste heat recovery. With the aim of detect irreversibility distribution in the cycle, exergy destructions and exergy efficiencies are calculated for components. Finally, a comprehensive parametric study is performed to investigate the effects of some important parameters i.e. air compressor pressure ratio, air compressor and gas turbine isentropic efficiency, maximum pressure of Kalina cycle and ammonia concentration of working fluid on energy and exergy performance of the proposed system. The results showed that, the cycle efficiency is maximized at a particular air compressor pressure ratio and its value depends on several operating parameters of the system. Maximum energy and exergy efficiencies are determined to be 85.8% and 52.5%, respectively, for the proposed system in air compressor pressure ratio of 15.26. The maximum net output power of Kalina cycle is 940 kW which occurs in 45 bar and increase of ammonia concentration leads to net output power increasing.

Keywords: Energy, Exergy, Combined cycle, Kalina cycle, cogeneration cycle.

٤٠١ -

تبديل انرژی یکی از اساسی‌ترین نیازهای بشر در راستای توسعه جوامع می‌باشد. با توجه به محدودیت منابع انرژی، استفاده بهینه از انرژی یکی از مهمترین چالش‌های پیش روی مهندسی انرژی می‌باشد. یکی از راهکارهایی که در سالهای اخیر بیشتر مورد توجه قرار گرفته است، بازیابی انرژی تلف شده از صنایع است که محققین روش‌های نوینی برای تولید توان بیشتر از منابع اتنافی دما متوسط و دما پایین شنیده‌اند [۱]. بکار گرفتن این روش‌ها می‌تواند از تنش سیستم‌های که

s.renibar@tehranu.ac.ir سید رئیس رنبار دانشجوی کارشناسی ارشد کاربری محاسباتی

چرخه انجام می‌گیرد که پارامترهای کلیدی در نظر گرفته شده شامل پارامترهای سیستم CGAM و چرخه کالینا می‌باشد.

۲- تشریح چرخه ترکیبی پیشنهادی و فرضیات در نظر گرفته شده

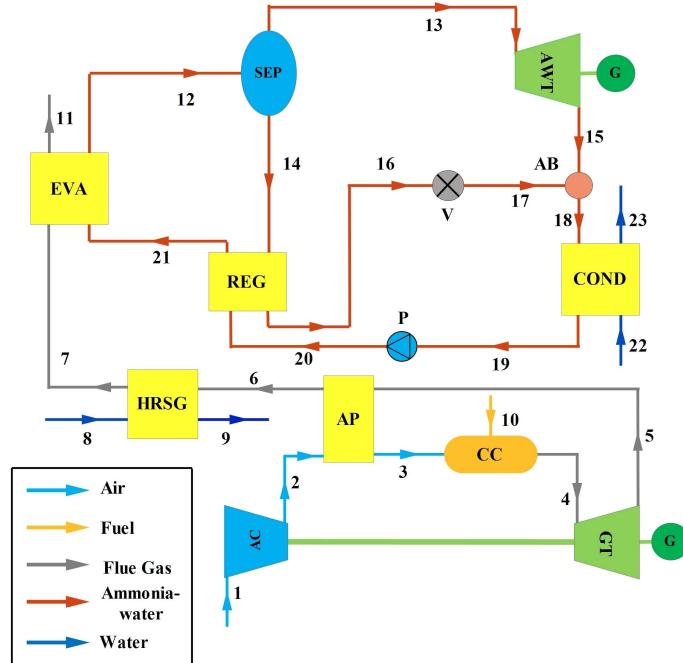
شکل ۱ نشان‌دهنده طرح‌واره چرخه ترکیبی پیشنهادی است که ترکیبی از سیستم CGAM و چرخه کالیانا می‌باشد. نقاط ۱ تا ۱۱ تشکیل دهنده سیستم CGAM بوده و نقاط ۱۲ تا ۲۳ چرخه کالیانا را تشکیل می‌دهند. در قسمتهای مختلف چرخه سیال عامل متفاوت وجود دارد که در شکل با رنگهای مختلف نشان داده شده است. رنگ آبی روشن بیانگر هوای خالص، رنگ نارنجی نشان‌دهنده سوخت، رنگ خاکستری نماینده محصولات احتراق، رنگ قرمز بیانگر مخلوط آب-آمونیاک و رنگ آبی، تیبه نشانگر آب می‌باشد.

در نقطه ۱ هوا وارد کمپرسور می‌گردد تا فشار آن افزایش یابد و به نقطه ۲ برسد. از نقطه ۲ تا ۳ هوا داخل پیش گرمکن گرم می‌شود تا آماده ورود به محفظه احتراق گردد. در نقطه ۱۰ سوخت متان وارد محفظه احتراق شده و با هوای پیش گرم شده (نقطه ۳) واکنش می‌دهد. محصولات ناشی از احتراق که دمای بالایی دارند در نقطه ۴ محفوظه احتراق را در دمای 1520K ترک می‌کنند وارد توربین گاز می‌شوند تا توان تولید کنند. هوا و محصولات احتراق بصورت مخلوط گازهای ایدهآل در نظر گرفته شده‌اند. گازهای خروجی از توربین در نقطه ۵ وارد پیش گرم کن هوا می‌شوند تا مقداری از انرژی خود را صرف پیش گرم کردن هوا نمایند. گازهای خروجی از پیش گرم کن که همچنان دارای دمای بالایی هستند در نقطه ۶ وارد مبدل حرارتی تولید بخار می‌شوند تا آب ورودی به این مبدل در موقعیت ۸ را به بخار اشباع در نقطه ۹ تبدیل کنند. گازهای خروجی از این مبدل در نقطه ۷ همچنان دارای دمای حدود 429K هستند که قابلیت بالقوه برای استفاده به عنوان منبع حرارتی در چرخه کالینا را دارند. از این رو گازهای گرم ورودی به اوپراتور در نقطه ۷ انرژی مورد نیاز چرخه کالینا را تأمین کرده و در نقطه ۱۱ در دمای پایین از اوپراتور خارج شده و وارد محیط می‌گردد. در نقطه ۱ هوا وارد کمپرسور می‌گردد تا فشار آن افزایش یابد و به نقطه ۲ برسد. از نقطه ۲ تا ۳ هوا داخل پیش گرمکن گرم می‌شود تا آماده ورود به محفظه احتراق گردد. در نقطه ۱۰ سوخت متان وارد محفظه احتراق شده و با هوای پیش گرم شده (نقطه ۳) واکنش می‌دهد. محصولات ناشی از احتراق که دمای بالایی دارند در نقطه ۴ محفوظه احتراق را در دمای 1520K ترک می‌کنند وارد توربین گاز می‌شوند تا توان تولید کنند. هوا و محصولات احتراق بصورت مخلوط گازهای ایدهآل در نظر گرفته شده‌اند. گازهای خروجی از توربین در نقطه ۵ وارد پیش گرم کن هوا می‌شوند تا مقداری از انرژی خود را صرف پیش گرم کردن هوا نمایند. گازهای خروجی از پیش گرم کن که همچنان دارای دمای بالایی هستند در نقطه ۶ وارد مبدل کن حرارتی تولید بخار می‌شوند تا آب ورودی به این مبدل کن در موقعیت ۸ را به بخار اشباع در نقطه ۹ تبدیل کنند. گازهای خروجی از این مبدل کن در نقطه ۷ همچنان دارای دمای حدود 429K هستند که قابلیت بالقوه به عنوان منبع

سیدی و همکاران انجام گرفت که طبق نتایج بدست آمده از این تحقیق می‌تواند برای پیش بینی نحوه کاهش هزینه تولید توان مورد استفاده قرار گیرد^[۴]. خلجانی و همکاران یک برسی کلی بر روی بازیاب تلفات انرژی از سیستم CGAM توسط یک چرخه رانکین آلی انجام دادند. آنها نتیجه گرفتند به کمک چرخه رانکین آلی می‌توان از انرژی اتلافی از گازهای خروجی حدود ۵۸۰ kW توان بیشتر تولید کرد^[۵]. خان محمدی و همکاران از ترکیب سیستم CGAM، رانکین آلی و سیستم گاز ساز با سوخت زیست توده استفاده کردند. نتایج قسمت بهینه سازی چند هدفه آنها نشان داد که راندمان اگزرژی سیستم قابلیت ارتقا از ۱۵/۶٪ به ۱۷/۹٪ را دارد^[۶]. صالح زاده و همکاران یک سیستم تولید همزمان بر مبنای سیستم CGAM ارائه کردند. سیستم ترکیبی آنها مشکل از سیستم تولید توان توربین گاز، واحد تولید بخار و قسمت تبرید می‌باشد. نتایج آنها نشان داد که با افزایش دبی جرمی هوای سیستم مصرف سوخت و تخریب اگزرژی کاهش می‌باید که باعث بهبود راندمان قانون اول و دوم ترمودینامیک می‌شود^[۷].

یکی از بهترین چرخه‌های تولید توان دما پایین که می‌تواند برای بازیابی تلفات حرارتی مورد استفاده قرار گیرد، چرخه کالینا است که اولین بار در سال ۱۹۸۰ توسط دانشمندی به نام کالینا پیشنهاد شد. سیال عامل این چرخه مخلوط آب و آمونیاک می‌باشد که غلظت آمونیاک در قسمتهای مختلف چرخه متفاوت است [۱۰-۸]. جانسون [۱۱] در پایان‌نامه دکتری خود به بررسی چرخه کالینا به عنوان چرخه زیرین موتورهای گازسوز و دیزلی پرداخت. طبق یافته‌های وی تمام پیکربندی‌های چرخه کالینا، توان بیشتری نسبت به چرخه‌های بخار تولید می‌کنند به جز یک پیکربندی خاص که مقدار توان تولیدی آن در مقایسه با چرخه بخار دوفشاره پایین‌تر است. همچنین یک چرخه زیرین کالینا می‌تواند حدود ۶ الی ۸٪ راندمان موتورهای گازی را افزایش دهد در حالی که یک زیرچرخه بخار فقط حدود ۵٪ می‌تواند این راندمان را افزایش دهد. به خصوص در محدوده دماهای متوسط پایین‌تر از 537°C درجه سلسیوس، چرخه کالینا می‌تواند حدود ۱۰ الی ۲۰٪ بیشتر از چرخه تولید توان بخار راندمان قانون دوم را افزایش دهد [۱۲]. یکی از مزیت‌های دیگر کالینا نسبت به چرخه‌های رنکین آلتی، وجود یک درجه آزادی بالاتر است که همان غلظت آمونیاک در مخلوط آب-آمونیاک است که با تغییر مقدار غلظت می‌توان تغییرات اساسی در پارامترهای عملکردی چرخه ایجاد کرد [۱۳]. ولی در عوض یکی از مشکلات کالینا نسبت چرخه‌های رانکین آلتی محدوده بالای فشار کاری برای چرخه کالینا می‌باشد که منجر به افزایش هزینه نصب این چرخه می‌گردد [۱۴].

با مروری بر پیشینه تحقیقات انجام شده می‌توان نتیجه گرفت در مورد بازیابی انرژی اتالافی CGAM تحقیقات جامع و کاملی انجام نگرفته است و نیازمند بررسی بیشتر است. بدین منظور در کار حاضر، چرخه ترکیبی تولید همزمان CGAM و کالینا مدل‌سازی و از لحاظ قانون اول و دوم ترمودینامیک بررسی شده است. برای محاسبه‌ی خواص ترمودینامیکی مواد و نیز حل همزمان مجموعه معادلات مورد نیاز برای تحلیل چرخه از نرم‌افزار EES استفاده شده است. ابتدا مدل سازی انجام شده اعتباردهی می‌شود و عوامل اصلی بازگشت‌نپذیری تعیین می‌گردد. در مرحله بعد بررسی پارامتریک جامع و کاملی روی



شکل ۱- طرحواره‌ی چرخه‌ی ترکیبی پیشنهادی

غلظت پایین آمونیاک است. سیال خروجی از جداکننده در نقطه ۱۳ وارد توربین می‌شود تا توان تولید کند و در نقطه ۱۵ در فشار پایین‌تر از توربین خارج می‌گردد. مخلوط آب-آمونیاک در موقعیت ۱۴ در دمای بالایی قرار دارد که می‌توان از این دما برای پیش‌گرم کردن سیال خروجی از پمپ در بازیاب استفاده کرد. سیال خروجی از بازیاب در نقطه ۱۶ دارای فشار بالایی است و برای آنکه بتوان آن را با سیال خروجی از توربین در نقطه ۱۵ مخلوط کرد باید فشار آن را در یک شیر فشارشکن کاهش داد. سیال خروجی از شیر فشار شکن (نقطه ۱۷) که فشاری برابر با نقطه ۱۵ دارد در داخل جاذب با سیال خروجی از توربین ترکیب شده و در نقطه ۱۸ از جاذب خارج شده و وارد چگالنده می‌گردد تا توسط آب خنک کن سرد شده و آماده ورود به پمپ بصورت مایع اشباع در نقطه ۱۹ گردد. مخلوط آب-آمونیاک پس از خروج از پمپ در نقطه ۲۰ وارد بازیاب شده و پس از گرم شدن در نقطه ۲۱ از بازیاب خارج می‌گردد و بدین ترتیب چرخه کالینا کامل می‌شود.

فرضیاتی که در تحقیق حاضر در نظر گرفته شده‌اند شامل موارد زیر هستند:

- سیستم در شرایط پایا کار می‌کند.
- افت فشار در مسیر ناچیز فرض شده است.
- آب خنک کن در دمای محیط وارد چگالنده می‌گردد.
- احتراق سوخت متان در محفظه احتراق کامل فرض شده است.
- دما و فشار محیط به ترتیب K ۲۹۸/۱۵ و ۱ bar فرض شده‌اند.
- برای تحلیل اوپراتور چرخه کالینا ۵ درجه اختلاف دما به عنوان اختلاف دمای نقطه تنگش (pinch point) در نظر گرفته شده است.

گرمایی در چرخه کالینا را دارند. در نقطه ۱ هوا وارد کمپرسور می‌گردد تا فشار آن افزایش یابد و به نقطه ۲ برسد. از نقطه ۲ تا ۳ هوا داخل پیش گرمکن گرم می‌شود تا آماده ورود به محفظه احتراق گردد. در نقطه ۱۰ سوخت متان وارد محفظه احتراق شده و با های پیش گرم شده (نقطه ۳) واکنش می‌دهد. محصولات ناشی از احتراق که دمای بالایی دارند در نقطه ۴ محفظه احتراق را در دمای ۱۵۲۰ K ترک می‌کنند و وارد توربین گاز می‌شوند تا توان تولید کنند. هوا و محصولات احتراق بصورت مخلوط گازهای ایده‌آل در نظر گرفته شده‌اند. گازهای خروجی از توربین در نقطه ۵ وارد پیش گرمکن هوا می‌شوند تا مقداری از انرژی خود را صرف پیش گرم کردن هوا نمایند. گازهای خروجی از پیش گرمکن که همچنان دارای دمای بالایی هستند در نقطه ۶ وارد مبدل حرارتی تولید بخار می‌شوند تا آب ورودی به این مبدل در موقعیت ۸ را به بخار اشباع در نقطه ۹ تبدیل کنند. گازهای خروجی از این مبدل در نقطه ۷ همچنان دارای دمای حدود ۴۲۹ K هستند که قابلیت بالقوه برای استفاده به عنوان منبع حرارتی در چرخه کالینا را دارند. از این رو گازهای گرم ورودی به اوپراتور در نقطه ۷ انرژی مورد نیاز چرخه کالینا را تامین کرده و در نقطه ۱۱ در دمای پایین از اوپراتور خارج شده و وارد محیط می‌گردد.

در چرخه کالینا در نقطه ۲۱ مخلوط آب-آمونیاک بصورت مایع مترکم وارد اوپراتور شده و در نقطه ۱۲ بصورت مخلوط دوفازی اوپراتور را ترک می‌کند. قبل از ورود مخلوط آب-آمونیاک به توربین یک جداکننده قرار می‌گیرد که مخلوط دوفازی را به دو قسمت مجرای مایع و گاز جدا کند. بدین ترتیب مخلوط آب-آمونیاک در نقطه ۱۳ با غلظت بالا و بصورت بخار اشباع از جداکننده خارج می‌شود در حالی که سیال کاری در نقطه ۱۴ بصورت مایع اشباع و با

- هوا به عنوان ترکیبی از گازهای ایده آل با درصد های مولی ۷۷/۴۸٪ نیتروژن، ۲۰/۵۹٪ اکسیژن، ۰/۰۳٪ دی اکسید کربن و ۱/۹٪ بخار آب در نظر گرفته شده است [۲].

۳-تحلیل انرژی

از جمله اولین قوانین ترمودینامیک، قانون بقای انرژی یا همان قانون اول ترمودینامیک است. در تحلیل انرژی چرخه‌ها، هر جزء را یک حجم کنترل در نظر گرفته و روابط مربوط به بقای انرژی را برای هریک به طور مستقل به کار می‌بریم. به عنوان مثال برای یک جزء مولد توان مانند توربین، رابطه‌ی بقای انرژی طبق رابطه‌ی (۱) است که در آن از تلفات حرارتی صرفنظر شده است.

$$(1) \quad \sum \dot{n}_i h_i = \sum \dot{n}_o h_o + \dot{W}_{produced}$$

در رابطه فوق، اندیس i مربوط به جریان ورودی و اندیس o مربوط به جریان خروجی است. برای اجزاء مصرف کننده‌ی توان نیز قانون اول ترمودینامیک طبق رابطه‌ی (۲) بیان می‌شود.

$$(2) \quad \sum \dot{n}_i h_i + \dot{W}_{consumed} = \sum \dot{n}_o h_o$$

برای اجزاء دیگر چرخه که مولد یا مصرف کننده‌ی توان نیستند، از روابط بقای جرم و بقای انرژی در حالت پایا استفاده می‌کنیم.

$$(3) \quad \sum \dot{n}_i = \sum \dot{n}_o$$

$$(4) \quad \sum \dot{n}_i h_i = \sum \dot{n}_o h_o$$

پس از اعمال قانون اول ترمودینامیک برای تمامی اجزاء چرخه، راندمان انرژی چرخه از رابطه‌ی (۵) بدست می‌آید که در آن LHV_{fuel} ارزش حرارتی پایین سوخت و \dot{Q}_{HRSG} گرمای مبادله شده در مولد بخار می‌باشد.

$$(5) \quad \eta_{thermal} = \frac{\sum \dot{W}_{produced} - \sum \dot{W}_{consumed} + \dot{Q}_{HRSG}}{\dot{n}_{fuel} LHV_{fuel}}$$

۴-تحلیل اگررژی

روابط مربوط به موازنۀ اگررژی برای هر سیستمی که با تبادل جرم و انرژی سروکار دارد به قرار رابطه‌ی (۶) است.

$$(6) \quad \sum_{in} E_i = \sum_{out} E_o + \sum_{out} E_d$$

که در آن $\sum_{in} E_i$ و $\sum_{out} E_o$ به ترتیب بیانگر مجموع اگررژی جریانی خروجی و ورودی سیستم است که اختلاف این دو مورد نشان دهنده‌ی مجموع اگررژی تلف شده و هدر شده در سیستم است. اگررژی مخصوص جریانی قابل تقسیم به اگررژی ترمومکانیکی یا اگررژی فیزیکی (e_{ph}) و اگررژی شیمیایی (e_{ch}) است [۱۵].

$$(7) \quad e = e_{ph} + e_{ch}$$

اگررژی مخصوص ترمومکانیکی در هر نقطه به دما و فشار محیط بستگی دارد و قابل محاسبه از رابطه‌ی زیر است [۱۵]:

$$(8) \quad e_{ph} = h_i - h_o - T_0(s_i - s_0)$$

همچنین اگررژی شیمیایی مخصوص برای ترکیب یک گاز ایده‌آل از رابطه‌ی زیر قابل محاسبه است [۱۵]:

$$(9) \quad e_{mix}^{ch} = \sum x_i e_{0,i}^{ch} + \bar{R}T_0 \sum x_i \ln x_i$$

که در آن x_i کسر مولی و $e_{0,i}^{ch}$ اگررژی شیمیایی استاندارد امین جز می‌باشد.

راندمان اگررژی یا راندمان قانون دوم نیز نسبت مجموع کار خالص تولیدی در چرخه و اگررژی مفید در مولد بخار به کل اگررژی ورودی به چرخه است که از رابطه‌ی (۱۰) بدست می‌آید [۱۶].

$$(10) \quad \varepsilon = \frac{\dot{W}_{net} + \dot{E}_9 - \dot{E}_8}{\dot{E}_{in}}$$

جدول ۱ روابط استفاده شده برای محاسبه تخریب اگررژی و راندمان اگررژی اجزای چرخه‌ی ترکیبی پیشنهادی را نشان می‌دهد.

۵-نتایج

۵-۱-اعتباردهی مدل

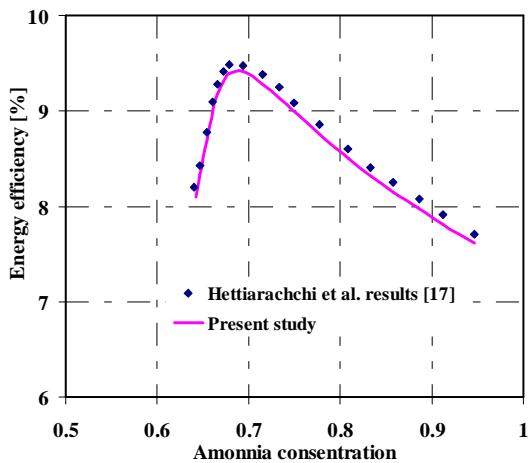
برای ارائه‌ی نتایج تحلیل انرژی و اگررژی، توان تولیدی در توربین‌ها و نیز توان مصرفی در کمپرسور و پمپ محاسبه شده‌اند. به منظور اعتباردهی برای محاسبات، جدول ۲ مقایسه‌ی نتایج تحلیل انجام شده در مورد منبع [۲] را نشان می‌دهد که بیانگر دقت قابل قبولی از محاسبات است. لازم به توضیح است ارزش حرارتی پایین برای مatan، به عنوان سوخت چرخه، $80\,236\,1\text{ kJ/kmol}$ در محاسبات لحاظ شده است [۱۶]. برای اعتباردهی نتایج چرخه کالینا از نتایج منبع [۱۷] استفاده شده است. شکل ۲ بیانگر مقایسه بین بازده اگررژی چرخه کالینا در مدل حاضر و منبع [۱۷] می‌باشد و همانطور که مشاهده می‌شود تطبیق خوبی بین نتایج مدل حاضر و نتایج ارائه شده در منبع فوق الذکر وجود دارد.

۵-۲-موازنۀ اگررژی چرخه‌ی ترکیبی

شکل ۳ نمودار مربوط به راندمان اگررژی اجزای چرخه‌ی ترکیبی را نشان می‌دهد. که بیشترین راندمان اگررژی به ترتیب مربوط به توربین گاز، کمپرسور هوا و توربین آب‌آمونیاک می‌باشد و همچنین کمترین راندمان اگررژی به ترتیب مربوط به بازیاب، چگالنده ۱ و مولد بخار می‌باشد.

شکل ۴ نیز درصد تخریب اگررژی اجزای مهم را نسبت به کل اگررژی تخریب شده در چرخه‌ی ترکیبی نشان می‌دهد. با توجه به شکل، 63% تخریب اگررژی مربوط به محفظه احتراق می‌باشد که علی‌رغم پایین نبودن راندمان اگررژی آن نشان می‌دهد که بخش عمده‌ی تخریب اگررژی در محفظه احتراق قابل کنترل نمی‌باشد و همواره بدليل وجود هر سه عامل برگشت‌ناپذیری (احتراق، اختلاف دمای بالا و اختلال) عامل اصلی تخریب اگررژی می‌باشد [۱۶]. عامل اصلی بعد از محفظه احتراق، مولد بخار می‌باشد که 16% اگررژی تخریب شده را سبب می‌شود و همواره نیازمند بهبود بیشتر از دیدگاه اگررژی می‌باشد.

۸٪ تخریب اگررژی کل چرخه نیز مربوط به توربین گازی، 6% مربوط به پیش‌گرمن کن هوا، 5% مربوط به کمپرسور هوا و 2% نیز در اثر تخریب بقیه‌ی اجزای چرخه است.



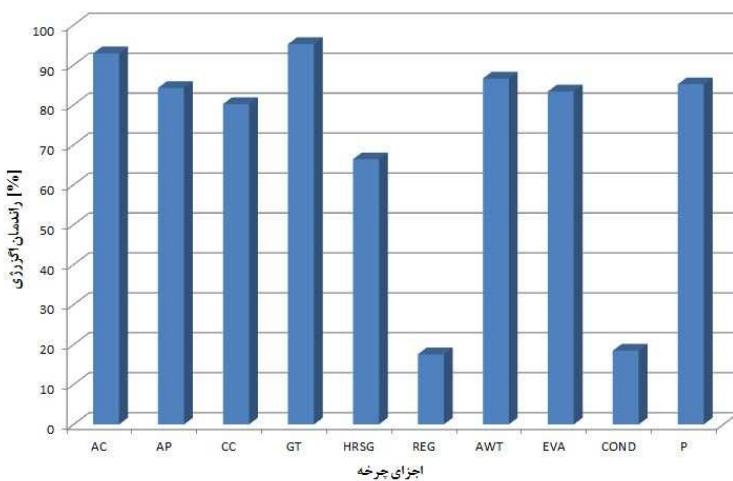
شکل ۲- اعتباردهی نتایج مدل برای چرخه کالینا در فشار ۲۵ bar

جدول ۱- روابط موازنۀ اگزرسی و راندمان اگزرسی اجزای چرخه ترکیبی پیشنهادی

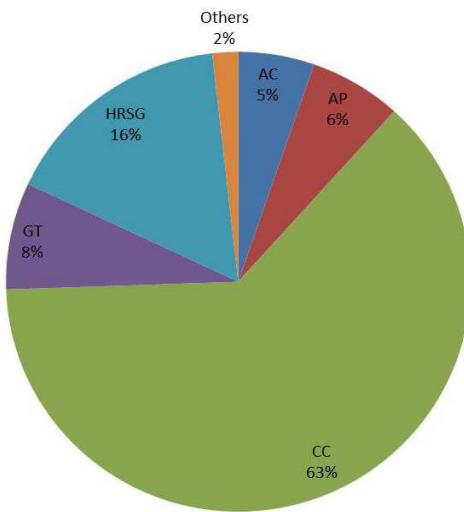
اجزای چرخه	تخریب اگزرسی	راندمان اگزرسی
<i>AC</i>	$\dot{W}_{AC} + n_1 \bar{e}_1 - n_2 \bar{e}_2$	$(n_2 \bar{e}_2 - n_1 \bar{e}_1) / \dot{W}_{AC}$
<i>AP</i>	$n_2 \bar{e}_2 + n_5 \bar{e}_5 - n_3 \bar{e}_3 - n_6 \bar{e}_6$	$(n_3 \bar{e}_3 - n_2 \bar{e}_2) / (n_5 \bar{e}_5 - n_6 \bar{e}_6)$
<i>CC</i>	$n_3 \bar{e}_3 + n_{10} \bar{e}_{10} - n_4 \bar{e}_4$	$n_4 \bar{e}_4 / (n_3 \bar{e}_3 + n_{10} \bar{e}_{10})$
<i>GT</i>	$n_4 \bar{e}_4 - n_5 \bar{e}_5 - \dot{W}_{GT}$	$\dot{W}_{GT} / (n_4 \bar{e}_4 - n_5 \bar{e}_5)$
<i>HRSG</i>	$n_6 \bar{e}_6 + n_8 \bar{e}_8 - n_7 \bar{e}_7 - n_9 \bar{e}_9$	$(n_9 \bar{e}_9 - n_8 \bar{e}_8) / (n_6 \bar{e}_6 - n_7 \bar{e}_7)$
<i>EVA</i>	$n_7 \bar{e}_7 + n_{20} \bar{e}_{20} - n_{11} \bar{e}_{11} - n_{12} \bar{e}_{12}$	$(n_{12} \bar{e}_{12} - n_{20} \bar{e}_{20}) / (n_7 \bar{e}_7 - n_{11} \bar{e}_{11})$
<i>AWT</i>	$n_{13} \bar{e}_{13} - n_{15} \bar{e}_{15} - \dot{W}_{AWT}$	$\dot{W}_{AWT} / (n_{13} \bar{e}_{13} - n_{15} \bar{e}_{15})$
<i>COND</i>	$n_{17} \bar{e}_{17} + n_{21} \bar{e}_{21} - n_{18} \bar{e}_{18} - n_{22} \bar{e}_{22}$	$(n_{22} \bar{e}_{22} - n_{21} \bar{e}_{21}) / (n_{17} \bar{e}_{17} - n_{18} \bar{e}_{18})$
<i>p</i>	$\dot{W}_p + n_{18} \bar{e}_{18} - n_{19} \bar{e}_{19}$	$(n_{19} \bar{e}_{19} - n_{18} \bar{e}_{18}) / \dot{W}_p$
<i>REGEN</i>	$n_{19} \bar{e}_{19} + n_{14} \bar{e}_{14} - n_{20} \bar{e}_{20} - n_{16} \bar{e}_{16}$	$(n_{20} \bar{e}_{20} - n_{19} \bar{e}_{19}) / (n_{14} \bar{e}_{14} - n_{16} \bar{e}_{16})$

جدول ۲- اعتباردهی نتایج

پارامترهای طراحی		نتایج منبع [۲]	نتایج تحلیل حاضر در مورد منبع [۲]
مقادیر ورودی	نسبت فشار	۱۰	۱۰
	[K] دمای ورودی به محفظه احتراق	۸۵۰	۸۵۰
	[kg/s] دبی جرمی هوا	۹۱/۲۸	۹۱/۲۸
	[K] دمای گاز ورودی به مولد بخار	۷۸۰	۷۸۰
	[K] دمای ورودی به توربین	۱۵۲۰	۱۵۲۰
مقادیر خروجی	نسبت سوخت به هوا	۰/۰۳۲۱	۰/۰۳۳
	[%] راندمان انرژی	-	۸۶/۶۵
	[%] راندمان اگزرسی	۵۰/۳	۵۰/۲۱



شکل ۳- راندمان اگزرسی اجزای چرخه ترکیبی پیشنهادی



شکل ۴- سهم اجزای اصلی چرخه در تخریب اگزرسی کل چرخه ترکیبی

چرخه پیشنهادی و نیز چرخه پایه دارای مقدار بیشینه خواهد بود.

۳-۲-۵- اثر راندمان آیزنتروپیک کمپرسور هوا از آنجا که بخش قابل توجهی از توان تولیدی چرخه توسط کمپرسور هوا برای متراکم کردن هوای لازم برای احتراق مصرف می شود، تغییر راندمان آیزنتروپیک آن اثر چشمگیری در راندمان انرژی و اگزرسی چرخه خواهد داشت.

همانطور که در شکل ۶ نشان داده است، زمانیکه راندمان آیزنتروپیک کمپرسور از $0/8$ تا $0/9$ تغییر می کند، راندمان انرژی و اگزرسی به ترتیب از $78/44$ تا $53/86$ و $48/64$ تا $53/86$ افزایش می یابد.

۳-۳-۵- اثر راندمان آیزنتروپیک توربین گاز با توجه به اینکه مولد اصلی توان در چرخه ترکیبی پیشنهادی، توربین گاز می باشد، تغییر راندمان آیزنتروپیک توربین اثر محسوسی در عملکرد چرخه خواهد داشت. شکل ۷ تغییر راندمان انرژی و

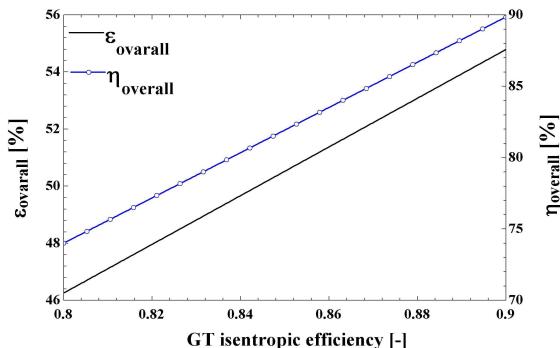
۳-۵- مطالعه پارامتری

در این قسمت اثر پارامترهای تاثیرگذار و قابل تغییری همچون نسبت فشار کمپرسور هوا (r_p)، راندمان آیزنتروپیک کمپرسور هوا (η_{AC})، راندمان آیزنتروپیک توربین گازی (η_{GT})، بیشینه فشار چرخه آبآمونیاک (P_{20}) و غلظت آمونیاک چرخه آبآمونیاک (X_{18}) بر راندمان انرژی و اگزرسی چرخه ترکیبی نشان داده شده است.

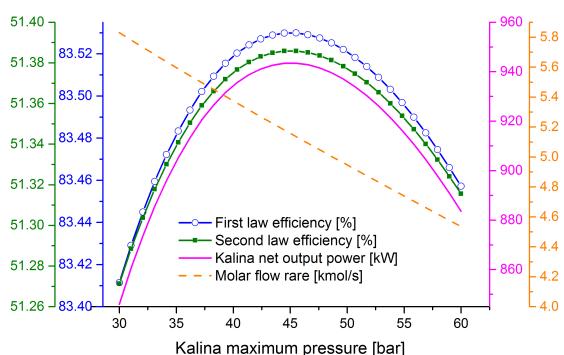
۳-۵-۱- اثر نسبت فشار کمپرسور هوا شکل ۵ رفتار راندمان انرژی و اگزرسی چرخه پایه و چرخه ترکیبی را به ازای تغییر نسبت فشار کمپرسور هوا نشان می دهد. با افزایش نسبت فشار کمپرسور هوا، توان مصرفی در کمپرسور هوا و نیز توان تولیدی توربین گازی افزایش می یابد. افزایش توان مصرفی در کمپرسور سبب کاهش راندمان و افزایش توان تولیدی توربین سبب افزایش راندمان می شود و به همین دلیل راندمان انرژی و اگزرسی

۵-۳-۵- اثر غلظت آمونیاک چرخه آبآمونیاک

تفییرات راندمان قانون اول و دوم، توان خالص خروجی چرخه کالینا و کیفیت مخلوط آب آمونیاک در ورودی جداگانه با تغییر غلظت آمونیاک در شکل ۹ نشان داده شده است. همانطور که مشاهده می‌شود با افزایش غلظت آمونیاک کیفیت مخلوط آب-آمونیاک در نقطه ۱۲ افزایش می‌یابد بنابراین درصد بیشتری از سیال وارد توربین می‌گردد که کار ویژه بالاتری در توربین تولید می‌کند. از طرف دیگر افزایش غلظت آمونیاک منجر به افزایش آنتالپی مخلوط در نقطه ۱۲ شده و دبی مولی جریان سیال در کالینا را کاهش می‌دهد. همانطور که در قسمت قبل نیز ذکر شد توان خالص خروجی چرخه کالینا از حاصل ضرب دبی مولی سیال و کار ویژه چرخه حاصل می‌گردد.



شکل ۷- اثر راندمان توربین گازی بر راندمان چرخه پیشنهادی

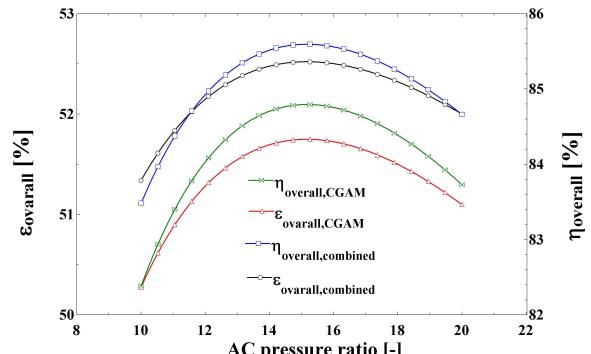


شکل ۸- تغییرات راندمان قانون اول و دوم ترمودینامیک، توان خالص خروجی کالینا و مقدار دبی مولی با تغییر فشار پیشینه چرخه کالینا

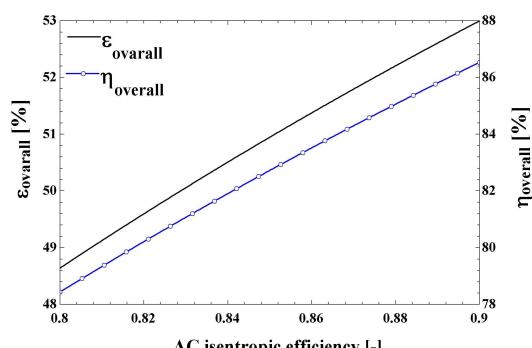
اگررُزی چرخه را به ازای تغییر راندمان آیزنتروپیک توربین گاز نشان می‌دهد. زمانیکه راندمان توربین از ۰/۸ تا ۰/۹ تغییر می‌کند، راندمان انرژی و اگررُزی به ترتیب از ۴۶/۲۶٪ و ۷۴/۰۱٪ تا ۴۶/۰۱٪ و ۷۴/۸۶٪ تغییر می‌کند.

۴-۳-۵- اثر بیشنه فشار چرخه کالینا

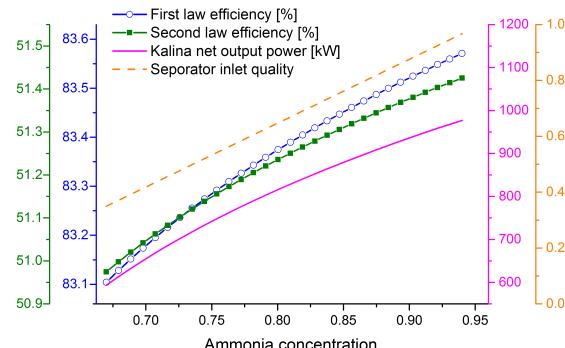
شکل ۸ نشان‌دهنده تاثیر بیشنه فشار چرخه کالینا بر روی راندمان قانون اول و دوم ترمودینامیک، توان خالص خروجی چرخه کارنو و دبی مولی مخلوط آب-آمونیاک می‌باشد. همان طور که مشاهده می‌شود رفتار راندمان قانونهای اول و دوم دقیقاً مشابه توان خروجی کالینا می‌باشد. با افزایش بیشنه فشار چرخه کالینا، مقدار کار ویژه چرخه کالینا به علت افزایش اختلاف آنتالپی ورودی و خروجی توربین افزایش می‌یابد. ولی از طرف دیگر، مقدار دبی مولی مخلوط آب-آمونیاک در اوپراتور به علت افزایش آنتالپی خروجی اوپراتور در نقطه ۱۲ کاهش می‌یابد. از آنجایی که توان خالص خروجی کالینا با حاصل ضرب کار ویژه در دبی برابر است و با افزایش بیشنه فشار چرخه از ۳۰ bar تا ۶۰ bar یکی از این دو پارامتر افزایش و دیگری کاهش می‌یابد، بنابراین توان خالص خروجی در فشار حدود ۴۵ bar به حداقل مقدار خود می‌رسد. با توجه به روابط تعريف شده برای راندمان قانون اول و دوم، مقدار این راندمان‌ها رابطه مستقیم با خالص توان تولیدی در چرخه دارد و با توجه به این که توان چرخه CGAM هیچ تغییری نمی‌کند، رفتار راندمان‌های قانون اول و دوم مشابه رفتار توان خالص خروجی کالینا خواهد بود.



شکل ۵- اثر نسبت فشار کمپرسور هوا بر راندمان چرخه پیشنهادی و سیستم پایه



شکل ۶- اثر راندمان آیزنتروپیک کمپرسور هوا بر راندمان چرخه پیشنهادی



شکل ۹- تغییرات راندمان قانون اول و دوم ترمودینامیک، توان خالص خروجی کالینا و مقدار کیفیت مخلوط ورودی به جداکننده با تغییر غلظت آمونیاک

با وجود تاثیر دوگانه غلظت آمونیاک بر روی دبی مولی و مقدار کار ویژه چرخه کالینا که هر دو پارامترهای موثر بر توان خالص خروجی کالینا هستند، میزان افزایشی که در مقدار کار ویژه ایجاد می‌گردد بسیار بیشتر از میزان کاهش دبی مولی بوده و این امر منجر به افزایش توان خروجی کالینا از 593 kW تا 977 kW ، با تغییر غلظت از 0.67 تا 0.95 دبی مولی می‌گردد.

۷- نمادها

اگزرسی مخصوص ترموفیزیکی مولی در نقطه‌ی	\bar{e}_i
اگزرسی مخصوص شیمیایی مولی	\bar{e}_{ch}
نرخ اگزرسی	\dot{E}
انتالپی مخصوص مولی	\dot{h}
آنتروپی مخصوص مولی	\dot{s}
دما در نقطه‌ی	T_i
توان	\dot{W}
کمپرسور هوا	AC
یش گرم‌کن هوا	AP
محفظه احتراق	CC
چگالنده	COND
توربین گازی	GT
مولد بخار	HRSG
اواپراتور	EVA
جدا کننده	SEP
توربین آب آمونیاک	AWT
بازیاب	REG
پمپ	P
شیر خفانش	V
دبی مولی در نقطه	\dot{n}_i
راندمان انرژی	η
راندمان اگزرسی	ϵ

۸- مراجع

- [1] Wang JF, Dai YP, Gao L. Exergy analyses and parametric optimizations for different cogeneration power plants in cement industry. *Appl Energy*; 86:941-8, 2009.
- [2] Bejan A, Tsatsaronis G, Moran M. Thermal design and optimization. New York: Wiley; 436 1996.
- [3] Soltani R., Mohammadzadeh Keleshtery P, Vahdati M, KhoshgoftarManesh M.H, Rosen M.A, Amidpour M. Multi-objective optimization of a solar-hybrid cogeneration cycle: Application to CGAM problem. *Energy Conversion and Management*, 81: 60-71, 2014.
- [4] Seyyedi S.M, Ajam H, Farahat S. A new approach for optimization of thermal power plant based on the exergoeconomic analysis and structural optimization method: Application to the CGAM problem. *Energy Conversion and Management*, 51: 2202-11, 2010.
- [5] Khaljani M, Khoshbakhti Saray R, Baholouli K. Comprehensive analysis of energy, exergy and exergo-economic of cogeneration of heat and power in a combined gas turbine and

با توجه به کاهش دبی و افزایش کار ویژه باید انتظار ایجاد یک نقطه بهینه بیشینه برای توان خالص خروجی را داشته باشیم، در حالی که توان خالص روند افزایشی از خود نشان می‌دهد. علت این امر این است که میزان افزایش کار ویژه در اثر افزایش غلظت بیش از مقدار کاهش دبی مولی می‌باشد و به همین علت توان خالص خروجی کالینا رفتار مشابه کار ویژه که روند افزایشی دارد از خود نشان می‌دهد.

۶- نتیجه‌گیری

مدلسازی و تحلیل ترمودینامیکی چرخه ترکیبی تولید همزمان CGAM و کالینا از دیدگاه قوانین اول و دوم ترمودینامیک نشان می‌دهد که بیشینه تخریب اگزرسی در محفظه احتراق رخ می‌دهد که مقدار آن برابر با 63% است. پس از محفظه احتراق، مولد بخار، توربین گازی، پیش گرم کن هوا و کمپرسور به ترتیب با 16% ، 8% و 5% تخریب اگزرسی قرار گرفته‌اند. علاوه بر این با بررسی پارامتریک این سیستم می‌توان موارد زیر را نیز نتیجه گرفت:

- مقدار بیشینه برای راندمان انرژی برابر $85/59\%$ و برای راندمان اگزرسی برابر $52/52\%$ است که در نسبت فشار $15/26$ رخ می‌دهد.

- با تغییر راندمان آیزنتروبیک کمپرسور از $0/0$ تا $0/9$ ، راندمان انرژی و اگزرسی به ترتیب از $78/44$ تا $86/53\%$ و $48/64$ تا 53% افزایش می‌یابند.

- افزایش راندمان آیزنتروبیک توربین گاز منجر به افزایش راندمان قانون اول و دوم می‌شود بطوری که با افزایش راندمان توربین از $0/0$ تا $0/9$ ، راندمان انرژی و اگزرسی به ترتیب از $74/01$ تا $89/86\%$ و $46/26$ تا $54/79\%$ تغییر می‌کند.

- بیشینه فشار چرخه کالینا تاثیر دوگانه‌ای بر پارامترهای موثر در توان خروجی این چرخه دارد که منجر به ایجاد یک نقطه بیشینه برای توان خالص خروجی چرخه می‌گردد. مقدار بیشینه توان تولیدی چرخه کالینا حدود 940 kW است که در فشار 45 بار رخ می‌دهد. راندمان‌های قوانین اول و دوم نیز رفتاری نشاید توان خالص خروجی از خود نشان می‌دهند.

- organic Rankine cycle. *Energy Conversion and Management*; 97: 154-65, 2015
- [6] Khanmohammadi S, Atashkari K, Kouhikamali R. Exergoeconomic multi-objective optimization of an externally fired gas turbine integrated with a biomass gasifier. *Applied Thermal Engineering*. Dec 5;91:848-59, 2015
- [7] Salehzadeh A, Saray RK, JalaliVahid D. Investigating the effect of several thermodynamic parameters on exergy destruction in components of a tri-generation cycle. *Energy*. 2013 Apr 1;52:96-109.
- [8] Kalina AI. Generation of energy by means of a working fluid, and regeneration of a working fluid. United States Patent 4346561. Filed date: Aug. 31, 1982.
- [9] Kalina AI. Combined cycle and waste heat recovery power systems based on a novel thermodynamic energy cycle utilizing low-temperature heat for power generation. American Society of Mechanical Engineers, New York, Paper No. 83-JPGC-GT-3, 1-5 , 1983
- [10] Kalina AI. Combined-cycle system with novel bottoming cycle. *ASME Journal of Engineering for Gas Turbines and Power*;106:737-42, 1984
- [11] Jonsson M. Advanced power cycles with mixtures as the working fluid (Doctoral thesis). Department of Chemical Engineering and Technology, Energy Processes, Royal Institute of Technology, Stockholm, Sweden, 2003.
- [12] El-Sayed YM, Tribus MA. Theoretical comparison of the Rankine and Kalina cycles. *ASME publication AES-Vol. 1*, 97-102,1985
- [13] Pall Valdimarsson P, Eliasson L. Factors influencing the economics of the Kalina power cycle and situations of superior performance. *International Geothermal Conference*, Reykjavik, Sept. 32-40, 2003
- [14] Bombarda P, Invernizzi CM, Pietra C. Heat recovery from diesel engines a thermodynamic comparison between Kalina and ORC cycles. *Applied Thermal Engineering*;30:212-9, 2010
- [15] Mohammadkhani F, Shokati N, Mahmoudi SMS, Yari M, Rosen MA. Exergoeconomic assessment and parametric study of a gas turbine-modular helium reactor combined with two organic rankine cycles. *Energy*; 65: 533-43, 2014
- [16] A. Bejan, *Advanced engineering thermodynamics*, 1997, Interscience, New York, 1996.
- [17] Hettiarachchi HM, Golubovic M, Worek WM, Ikegami Y. The performance of the Kalina cycle system 11 (KCS-11) with low-temperature heat sources. *Journal of Energy Resources Technology*. Sep 1;129(3):243-7, 2007.