تحلیل انرژی و اگزرژی چرخهی اوکسیفیول S-GRAZ

دانشجوی دکتری، دانشگاه تبریز، دانشکده فنی و مهندسی مکانیک	حسين نامي*
استادیار، دانشگاه تبریز، دانشکده فنی و مهندسی مکانیک	سيدفرامرز رنجبر

چکیدہ

بخش عمدهی دیاکسید کربن وارد شده به اتمسفر، ناشی از فعالیتهای انسانی است و ۱۸۳ از این میزان ، ناشی از فعالیت نیروگاههای تولید توان میباشد. در این راستا چرخههای تولید توان اوکسیفیول مطرح شد که در آنها به جای ترکیب هوا و سوخت در محفظهی احتراق، سوخت توسط اکسیژن خالص محترق میشود که حاصل آن بخار آب و دیاکسیدکربن به عنوان محصولات احتراق میباشد. از طرف دیگر، اهمیت سوخت مصرفی در جایگاههای تولید توان ، مهندسان را برآن داشته تا در راستای بهبود بازده این چرخهها قدم بردارند. در این مطالعه، سعی میکنیم با تحلیل ترمودینامیکی چرخه ی معرفی شده و نیز اجزای مختلف آن، اطلاعاتی در مورد میزان اتلاف اگزرژی در قسمتهای مختلف چرخه ارائه نماییم. راندمان انرژی و اگزرژی چرخه به ترتیب ۵۳٫۲۵ درصد و ۴۶٬۴۵ درصد بوده و همانطور که انتظار میرفت، بخش قابل توجهی از اگزرژی در محفظه احتراق تلف میشود. اطلاعات مربوط به تخریب اگزرژی سایر اجزای چرخه نیز در قسمت تایج آورده شده است. شایان ذکر است حل مجموعه معادلات ناشی از شبیهسازی و مشخصات ترموفیزیکی نقاط مختلف چرخه توسط نرمافزار EES

وازهاى كليدى: اوكسىفيول، مولد بخار، اگزرژى، محفظه احتراق، چگالنده.

Energy and Exergy Analysis of S-GRAZ Oxy-Fuel Cycle

H. NamiP.h.D Student, University of Tabriz, Faculty of Mechanical EngineeringS. F. RanjbarAssistant professor, University of Tabriz, Faculty of Mechanical Engineering

Abstract

CO2 is the main greenhouse gas due to the very high overall amount emitted by human activities, and about one third of the overall human CO2 emissions are produced by the power generation sector. Oxy-fuel cycles are a promising technology. From the other side because of the fuel consumption in the power generation sections, thermodynamic analysis has an important role. In this study we are going to analyze the cycle and all the units thermodynamically and propose some information about the energy and exergy efficiency of them. Energy and exergy efficiency are 53.25% and 46.45% respectively and as it was predictable the main part of exergy destruction occurs in the combustion chamber. Solving simultaneous equations has been done by the EES software.

Keywords: Oxy-Fuel, HRSG, Exergy, Combustion chamber, Condenser.

أنويسنده مكاتبه كننده، آدرس پست الكترونيكي: h.nami@tabrizu.ac.ir

تحليل انرژی و اگزرژی چرخهی

۱– مقدمه

در طول یکصد سال اخیر مقدار برخی از گازهای گلخانهای در اتمسفر به میزان قابل توجهی افزایش یافته است که یک اجماع گستردهای را در مجامع علمی مبنی بر تحت تأثیر قرار گرفتن دمای سطح زمین و شرایط آب و هوایی آن به وجود آورده است. دیاکسیدکربن، به دلیل انتشار زیاد آن توسط فعالیتهای انسانی به عنوان جزء عمدهی گازهای گلخانهای در نظر گرفته میشود و حدود ۱/۲ دیاکسیدکربن ناشی از فعالیتهای انسانی، از جایگاههای تولید توان انتشار مییابد [1]. بنابراین یک اعمال فشار قوی جهت توسعهی راه حل های پیشرفته برای مهار این میزان دیاکسیدکربن تولیدی از جایگاه های تولید توان وجود دارد، که عمدهی این راه حل ها به قرار زیر است[7]:

 جمع آوری دی اکسید کربن پس از احتراق با استفاده از شستشوی گازهای خروجی با آمینها

- کربن زدایی سوختهای فسیلی، قبل از احتراق برای تولید هیدروژن خالص یا سوختهای غنی شده با هیدروژن برای استفاده در نیروگاههای سنتی

- لوپینگ یا حلقه کردن محصولات شیمیایی احتراق

- چرخههای اوکسیفیول با احتراق داخلی ناشی از سوخت های فسیلی و اکسیژن خالص.

در این میان چرخههای اوکسیفیول تکنولوژی روبه رشدی هستند، نتیجهی احتراق با اکسیژن خالص، سیال کاری عمدتا متشکل از دیاکسیدکربن و بخار آب است که این دیاکسیدکربن تولیدی به راحتی در مرحلهی چگالش بخار آب قابل جداسازی و ذخیره است. مزیت دیگر این چرخهها قابلیت استفاده از گستردهی وسیعی از سوختها، همچون گازطبیعی و سایر سوختهای فسیلی است. علاوه بر این، میزان بسیار اندک تولیدی نیز همچون دی کسید کربن، قابل جداسازی در NO_{X} مرحلهی چگالش بخار آب است و بدین ترتیب تقریباً هیچگونه آلایندگی وارد اتمسفر نمیشود. از طرف دیگر اکسیژن مورد نیاز برای احتراق در نیروگاههای با سایز بزرگ قابل تولید توسط واحدهای تولید هوا میباشد که امروزه به شکل گستردهای در صنايع فولادسازى و صنايع نفت مورد استفاده قرار مى گيرد. خوشبختانه سیال کاری که ترکیبی از سه جزء بخار آب و یک جزء دی اکسید کربن می باشد، قابلیت تولید توان با بازدههای بالا را دارد و بنابراین هزینهی مربوط به تولید اکسیژن خالص توجیه اقتصادی نیز دارد.

طرح اصلی چرخه یS-GRAZ توسط جریخا در سال ۱۹۸۵ ارائه شد[۳]. او یک چرخهی تولید توان بدون انتشار آلایندگی مطرح کرد که در این چرخه، سیال عامل، ترکیبی از دیاکسیدکربن و بخار آب بود [۵ و ۴].

در سال ۲۰۰۰ گستردهی وسیعی از چرخههای S-GRAZ با تغییر سوخت از متان به گازهای سنتزی ارائه شد. در آن زمان در راستای تلاش برای به حداقل رساندن کار کمپرسور، همهی بخار آب متوسط سیکل قبل از مرحلهی کمپرس چگالیده می شد. بنابراین در این سیکل دی اکسید کربن به عنوان جزء اصلی بود[۶]. اما در سال ۲۰۰۴ یک بازگشت به حالت اولیهی چرخهی GRAZ صورت گرفت، زیرا کاملاً واضح شده بود که با کاهش کار مورد نیاز در مرحالهی کمپرس و حذف بخار آب، دمای جریان ورودی به محفظهی احتراق کاهش خواهد یافت[۷].

در مطالعهی حاضر، علاوه بر تحلیل انرژی چرخهی مذکور، به دنبال ارائهی مطالب و نتایجی در حوزهی اگزرژی (مانند تخریب و راندمان اگزرژی هر جزء چرخه) هستیم که برای اولین بار صورت می گیرد و نیز اهمیت تحلیل اگزرژی برای قدمهای بعدی مانند تحلیل اکونومیک از جملهی اهداف و نوآوری های مطالعهی حاضر است.

۲- چرخهی تولید توان S-GRAZ

در اصل چرخهی S-GRAZ، ترکیبی از چرخهی برایتون با دمای بالا (کمپرسورها، محفظهی احتراق و توربین دما بالا) و چرخهی رانکین با دمای پایین (توربین فشار پایین، چگالنده، مولد بخار و توربین فشار بالا) میباشد. سوخت با نسبت استوکیومتریک از اکسیژن وارد محفظهی احتراق وارد می شود که در فشار ۴۰ اتمسفر کار میکند. بخار آب موجود در ترکیب بخار و دی اکسید کربن نقش خنک کنندهی خطوط و بوشها را ایفا میکند. ترکیبی از تقریباً ۷۴٪ بخار و ۲۶٪ دی اکسید کربن (بر حسب نسبت جرمی) محفظهی احتراق را در دمای متوسط ۱۴۰۰ درجه سانتیگراد ترک میکند. سیال تا فشار ۱ اتمسفر و دمای ۵۷۳ درجهی سانتیگراد در توربین دما بالا منبسط می شود. قسمتی از سیال خروجی از توربین فشار بالا که نقش خنک کاری در توربین دما بالا را ایفا میکند (۱۳.۷٪ جریان ورودی توربین دما بالا)، با جریان خروجی از محفظهی احتراق ترکیب شده و درصد بخار در جریان خروجی از توربین دما بالا را به ۲۷ میرساند. کاملاً واضح است به دلیل انرژی موجود در سیال خروجی از توربین دما بالا، یک مولد بخار در مسیر جریان، جهت استفاده از این انرژی قرار گرفته و بخار تغدیهی توربین فشار بالا را تامین مینماید. در خروجی مولد بخار تنها ۴۶٪ جریان جرمی در توربین فشار پایین منبسط میشود. فشار خروجی توربین فشار پایین و نهایتاً فشار کندانسور ۰٬۰۴۳ اتمسفر است.

شبیهسازی ترمودینامیکی بر مبنای فرضیات زیر در مورد بازده و اتلافات صورت گرفته است:

بازده آیزنتروپیک توربین گاز دما بالا ۹۰٬۳۷٬ برای توربین فشار بالا ۹۰٪ و برای توربین فشار پایین ۸۸٪ میباشد؛ بازده آیزنتروپیک کمپرسور دی اکسید کربن ۷۸٪ و کمپرسور مربوط به جریان ترکیبی ۸۸٪ میباشد؛ بازده آیزنتروپیک پمپها ۷۵٪ میباشد؛

حداقل اختلاف دمایی در مولد بخار، ۲۵ درجه سانتیگراد برای اکونومایزر و ۲۵ درجه سانتیگراد برای قسمت فوق گرمکن بخار میباشد؛

دی اکسید کربن در ۱ اتمسفر آزاد میشود، کار اضافی برای تراکم تا فشار ۱۰۰ اتمسفر ۳۵۰ کیلوژول به ازای هر کیلوگرم است که در روابط بقای انرژی لحاظ میشود[۳]؛ توان لازم برای تولید اکسیژن و تراکم آن تا فشار محفظهی احتراق ۱۲۲۵ کیلوژول به ازای هر کیلوگرم میباشد[۳].



با اجزاء اصلی جریان سیال کاری و S-GRAZ با اجزاء اصلی جریان سیال کاری و دادههای اصلی سیکل [۳].

۳– تحلیل انرژی

در این مطالعه، با در نظر گرفتن افت فشار در مبدلها و عوامل مربوط به بازگشت ناپذیری و تولید آنتروپی در توربینها و کمپرسورها، رابطهی بین کار واقعی و کار آیزنتروپیک به قرار زیر است[۸].

$$\eta_{c,isen} = \frac{\dot{W}_{c,isen}}{\dot{W}_{c}} \tag{1}$$

$$\eta_{turbine,isen} = \frac{\dot{W}_{turbine}}{\dot{W}_{turbine,isen}} \tag{(7)}$$

راندمان انرژی یا همان راندمان ترمودینامیکی چرخه به قرار زیر است:

$$\eta_{thermal} = \frac{\dot{W}_{HTT} + \dot{W}_{LPT} + \dot{W}_{HPT} - \dot{W}_{C} - \dot{W}_{P}}{LHV_{methane}} \tag{(7)}$$

که در آن \dot{W}_{PT} ، \dot{W}_{PT} ، \dot{W}_{C} ، \dot{W}_{LPT} ، \dot{W}_{HPT} ، \dot{W}_{HTT} و \dot{W}_{HTT} کار تولید شده در توربین دما بالا، توربین فشار بالا و توربین فشار پایین و کار مصرفی در کمپرسورها و پمپها بوده و LHV_{methane} ارزش حرارتی پایین متان است.

۳–۱– محفظه احتراق

در این مطالعه احتراق متان با اکسیژن خالص در محفظهی احتراق در نظر گرفته شده است. واضح است به ازای هر کیلوگرم متان، به میزان ۴ کیلوگرم اکسیژن نیاز داریم که محصولات این احتراق ۲٬۷۵ کیاوگرم دیاکسیدکربن و ۲٬۲۵ کیلوگرم بخار آب خواهد بود. ارزش حرارتی پایین متان، ۵۰۰۱۵ کیلوژول برای هر کیلوگرم است[۹].

 $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O \tag{f}$

۳- ۲- مولد بخار

گاز با دمای بالا که از توربین دما بالا خارج می شود، به عنوان سیال گرم در مولد بخار برای تولید بخار استفاده می شود که این بخار تولیدی به عنوان بخار تغدیه در توربین فشار بالا استفاده می شود. معادلهی بقای انرژی برای محفظهی بخار به صورت زیر است:

$$\dot{m}_5(h_5 - h_4) = \dot{m}_{13}(h_{13} - h_{14}) \tag{(a)}$$

بازده کل محفظهی احتراق، از دیدگاه قانون اول به قرار رابطهی ۶ میباشد.

$$\eta_{effectiveness} = \frac{\max((T_4 - T_5), (T_{14} - T_{13}))}{T_4 - T_{13}}$$
(\$)

۳-۳- چگالنده

از آنجاکه فرآیند جداسازی دیاکسیدکربن و بخارآب در قسمت چگالنده صورت میگیرد، این واحد به عنوان قسمت اصلی چرخههای اوکسیفیول میباشد. توازن انرژی در چگالنده به قرار زیر است: $\dot{m}_{r}h_{r} + \dot{m}_{r}h_{r} = \dot{m}_{r}h_{r} + \dot{m}_{r}h_{r}$

$$m_7 h_7 + m_{21} h_{21} = m_8 h_8 + m_{20} h_{20} + m_{22} h_{22} \tag{V}$$

۴– تحلیل اگزرژی

توازن اگزرژی برای هر سیستمی که با تبادل جرم و انرژی
سروکار دارد به قرار زیر است:
$$\sum_{in} \dot{E}_i = \sum_{out} \dot{E}_o + \sum \dot{E}_d \qquad (\Lambda)$$
در رابطهی فوق $\dot{D}_o = \sum_{in} \dot{E}_i$ به ترتیب بیانگر
در رابطهی فوق ورودی و خروجی سیستم است که

نحليل انرژی و اگزرژی چرخهی ..

اختلاف این دو مورد نشان دهندهی مجموع اگزرژی تلف شده و هدر شده در سیستم است. اگزرژی مخصوص جریانی قابل تقسیم به اگزرژی ترمومکانیکی یا اگزرژی فیزیکی(e_{ph}) و اگزرژی شیمیایی (e_{ch}) است[۸]. (٩)

$$e = e_{ph} + e_{ch}$$

اگزرژی مخصوص ترمومکانیکی در هر نقطه به دما و فشار محیط بستگی دارد و قابل محاسبه از رابطهی ۱۰ است :[A-19]

$$e_{i} = h_{i} - h_{o} - T_{0}(s_{i} - s_{0})$$
 (1.)

همچنین اگزرژی شیمیایی مخصوص برای ترکیب یک گاز ایدهآل از رابطهی ۱۱ قابل محاسبه است[۱۶–۸]:

$$e_{mix}^{ch} = \sum x_i e_{0,i}^{ch} + \overline{R} T_0 \sum_{ch} x_i \ln x_i \tag{11}$$

 i که در آن X_i کسر مولی و $e_{0,i}^{\mathrm{m}}$ اگزرژی شیمیایی استاندارد X_i امین جز میباشد. [۱۸–۱۷، ۱۵]:

راندمان اگزرژی یا راندمان قانون دوم نیز نسبت کار خالص تولیدی در چرخه به کل اگزرژی ورودی به چرخه است که از رابطهی ۱۲ محاسبه می شود.

$$\xi = \frac{\dot{W}_{total,net}}{\dot{E}_{input}} \tag{11}$$

برای فرآیندهای واقعی در یک حجم کنترل، بخشی از اگزرژی بدلیل برگشتناپذیریها تخریب خواهد شد، که این امر دلیلی برای بررسی راندمان اگزرژی چرخه است. روابط مربوط به تخریب اگزرژی برای تمامی اجزای چرخه و نیز راندمان اگزرژی در جول ۱ آورده شده است.

۵- بحث و نتایج

۵–۱– اعتبارسنجی تحلیل انرژی

برای اعتباردهی به نتایج به دست آمده، چرخهی مورد نظر با ۱۴۳٬۴ مگاوات انرژی ورودی مورد تحلیل انرژی قرار گرفته و نتایج تحلیل با نتایج حاصل از منبع [۱۹] مورد مقایسه قرار می گیرد. جدول ۲ نتایج این مقایسه را نشان میدهد که گواه یک همخوانی بسیار خوب از نتایج است.

جدول ۲- اعتباردهی نتایج تحلیل انرژی

پارامترها	نتایج به دست	نتايج منبع
	آمده	[19]
Total turbine power [MW]	110.7	111
compression power [MW]	20.1	18.8
Total heat input [MW]	143.4	143.4
Thermal efficiency [%]	63.2	64.3
Net efficiency [%]	52.1	52.5

۵- ۲-تحلیل انرژی

برای ارائهی نتایج تحلیل انرژی مشخصات دبی، دما و فشار برای هر یک از نقاط چرخه در جدول ۳ آورده شده است.

جدول ۳ – مشخصات فیزیکی نقاط چرخه				
فشار (bar)	دما (C)	دبی جرمی (kø/s)	مادہ	نقطه
۴۰	170	(Kg/5) 4	اكسيژن	١
۴.	170	١	متان	۲
۴.	14	8,1V .18,8A	آب، دی اکسید کربن ۹٫۲۱	٣
١	۵۷۳	۵٬۹۸ ۲۰٬۰۱	آب، دی اکسید کربن	۴
١	١٩٠	۵٬۹۸ ۲۰٬۰۱	آب، دی اکسید کربن	۵
١	١٩٠	۲٫۷۵ .۹٫۲۱	آب، دی اکسید کربن	۶
•,• ۴	٣٢	۲٫۷۵ ٬۹٫۲۱	آب، دی اکسید کربن	۷
•,• ۴	۳۲	۹٫۲۱	آب	٨
١	۳۲	۹٫۲۱	آب	٩
١	۳۲	۲٫۲۵	آب	١٠
١	۳۲	<i>ନ</i> , ୩ନ	آب	١١
١	۹۵	<i>ନ</i> , ୩ନ	آب	١٢
۱۸۰	٩۶	<i>۶</i> ,۹۶	آب	۱۳
۱۸۰	۵۶۵	<i>ନ</i> , ୩ନ	آب	14
۴.	۲۵۰	<i>ନ</i> , ୩ନ	آب	۱۵
۴.	۲۵۰	٣,٨٣	آب	18
4.	۲۵۰	٣٫١٣	آب	١٧
١	۱۹۰	۲٬۲۳ ،۱۰٬۸	آب، دی اکسید کربن	١٨
۴.	۶	۲٬۲۳ ،۱۰٬۸	آب، دی اکسید کربن	۱۹
•,•۴	٣٢	۲,۲۵	دى اكسيد كربن	۲.
١	۲۵	٣,٢۵	آب	٢١
١	۴.	٣,٢۵	آب	77
١	۶.	۲,۲۵	دی اکسید کربن	۲۳
١	۶۰	۲,۷۵	دی اکسید کربن	74

نقاط چرخ	فيزيكى	مشخصات	-٣	جدول
----------	--------	--------	----	------

برای تحلیل انرژی، توان تولیدی در توربینها و نیز توان مصرفی در کمپرسورها و پمپها محاسبه شدهاند. شایان ذکر است که تلفات انرژی در محاسبهی راندمان خالص لحاظ شدهاند. جدول ۴ نتایج محاسبات را به ازای یک کیلوگرم احتراق متان با اکسیژن خالص نشان میدهد.

۵-۴- مولد بخار

ضریب عملکرد یا راندمان قانون اول برای قسمتهای مختلف مولد بخار، مانند قسمت اکونومایزر، اواپراتور و سوپرهیتر، از رابطهی ۶ قابل محاسبه است. جدول ۴ ضریب عملکرد قسمتهای مختلف آن و شکل ۴ دیاگرام P-T مربوط به آن را نشان میدهد که در آن Q گرمای مبادله شدهی نسبی و T دمای هرنقطه است. هدف از نمایش این دیاگرام، اطمینان از رعایت اختلاف دمای نقطهی تنگش یا pinch point بین بخارآب (در مسیر فرآیند تولید) و گاز خروجی از توربین دما بالاست.

$$Q_i = \frac{h_i - h_{entrance}}{h_o - h_{entrance}}$$
(17)

۴– نتایج تحلیل انرژی	جدول
HTT power [MW]	37.9
Total turbine power [MW]	43.3
compression power [MW]	15.7
pumps power	0.16
Total heat input [MW]	50
Thermal cycle efficiency [%]	55.74
Net efficiency [%]	53.25

۵– ۳–تحلیل اگزرژی

جدول ۴ تلفات اگزرژی و نیز راندمان اگزرژی را برای هر جزء چرخه نشان میدهد، همچنین سهم هر یک از اجزای چرخه را در کل اگزرژی تخریب شده در شکل ۲ نشان دادهایم. شکل ۳ نیز دیاگرام گراسمن برای ۵۸٬۹۳ مگاوات اگزرژی ورودی نشان میدهد.

جدول ۵- روابط بارده آ دررزی و تحریب آ درزی برای اجرای مختلف چرخه			
اجزاء	تخريب اگزرژی	راندمان اگزرژی	
HTT	$m_3 e_3 - W_{HTT} - m_{17} e_{17} - m_4 e_4$	W _{HTT}	
		$m_3e_3 - (m_{17}e_{17} + m_4e_4)$	
HPT	$m_{14}(e_{14}-e_{15})-W_{HPT}$	W_{HPT}	
		$\overline{m_{14}(e_{14}-e_{15})}$	
LPT	$m_6(e_6 - e_7) - W_{LPT}$	W_{LPT}	
		$\overline{m_6(e_6-e_7)}$	
C1/C2	$W_{C1/C2} + m_{18}(e_{18} - e_{19})$	$m_{18}(e_{19}-e_{18})$	
СОМ			
C3/C4	$W_{C_{3/C_{4}}} + m_{20}(e_{20} - e_{23})$	$m_{20}(e_{23}-e_{20})$	
СОМ		 	
Feed P	$W_{F,P} + m_{12}(e_{12} - e_{13})$	$m_{12}(e_{13}-e_{12})$	
		$\overline{W_{F.P}}$	
Cond P	$W_{C_{p}} + m_{s}(e_{s} - e_{o})$	$m_8(e_9-e_8)$	
		W _{CP}	
CC	$m_1e_1 + m_2e_2 + (m_1 + m_2)e_{rb}$	$m_3 e_3$	
	$+m_{1}\rho_{2} + m_{2}\rho_{2} - m_{2}\rho_{2}$	$\frac{1}{(m_1e_1+m_2e_2+(m_1+m_2)e_{1+k})}$	
	1 116016 1 1119019 11303	$+m(\rho) + m(\rho)$	
HRSG	m(e - e) + m(e - e)	$m_{16}(e_{16} - e_{16})$	
	$m_4(c_4 c_5) + m_{13}(c_{13} c_{14})$	$\frac{m_{13}(e_{14} - e_{13})}{m_{13}(e_{13} - e_{13})}$	
		<i>m</i> ₄ (° ₄ ° ₅)	

جدول ۵– روابط بازده اگزرژی و تخریب اگزرژی برای اجزای مختلف چرخا

دمان اگزرژی برای هر واحد	ات اگزرژی و رانا	جدول ۶- تلف
component	Exergy	Exergy
	destroyed	efficiency
	(KW)	(%)
CC	17619	76.39
HTT	2259	94.49
HPT	147.9	94.71
LPT	402.9	88.27
PUMPS	20.33	86.86
HRSG	447.3	95.77
COMPRESSOR	2149	95.02
CONDENSER	3436	13.73
TOTAL	26482	46.45



شکل ۲- سهم اجزای چرخه در اگزرژی تخریب شده



شکل ۳- دیاگرام گراسمن

جدول ۷- کارایی محاسبه شده برای قسمتهای مختلف مولد بخار با

رابطهی (۶)	استفاده از
------------	------------

	economizer	evaporator	superheater	total
کارآیی	0.90	0.79	0.38	0.80



شکل۴- منحنیT-Q برای محفظهی تولید بخار تک فشاره

۶- نتیجه گیری

چرخهی S-GRAZ یک چرخهی تولید توان اوکسیفیول است که با توجه به اختلاف زیاد بین ظرفیت گرمایی ویژهی بخار آب و دیاکسید کربن، در مرحلهی چگالش سیال، تمام دیاکسیدکربن تولید شده از بخار آب موجود جدا میشود. بنابراین این چرخه توانایی ذخیره کردن تمام دیاکسید کربن تولید شده در محفظهی احتراق را دارد. یک تحلیل ترمودینامیکی از این چرخه با سوخت متان نشان میدهد که در حالت تک فشاره بودن مولد بخار راندمان ترمودینامیکی % ۵۳٬۲۵ میباشد، که البته این راندمان با لحاظ کردن توان مصرفی لازم برای متراکم کردن دی کسیدکربن تولید شده به دست آمده است. از آنجا که تحلیل اگزرژی چرخه، مقدمه و اساس تحليل اكونوميكي ميباشد، نتايج مربوط به حوزهي اگزرژی برای کل چرخه و نیز برای تمامی اجزای چرخه به طور جداگانه ارائه شد. ناگفته نماند پتانسیل افزایش راندمان با بحث در مورد میزان بخار آب زیرکشی شده در چرخه و نهایتا درصد بخار آب موجود در جریان خروجی توربین دما بالا وجود دارد که از جملهی زمینههای مطالعهی بعدی ما میباشد.

در حالت کلی مزایای چرخهی اوکسیفیول پیشنهادی به قرار زیر است:

- عملکرد ترمودینامیکی خوب با بازده انرژی و اگزرژی به ترتیب ۵۴٬۵۴ و ۴۷٬۷۵ درصد؛
 - جلوگیری از انتشار آلایندگی به محیط زیست؛
- ذخیرهسازی تمام دیاکسیدکربن تولید شده که
 قابلیت فروش یا استفاده در صنایع دیگر مانند یخ
 خشک را دارد.

نمادها

اگزرژی جریانی	E
اگزرژی مخصوص ترموفیزیکی در نقطهی	ei
i	
اگزرژی مخصوص شیمیایی	e _{ch}
آنتالپی مخصوص	h

حستن ، نامي و سيدفرامرز رنجب externally fired gas turbine combined cycle integrated with a biomass gasification plant. Energy Convers Manage, vol 70, pp. 107-115, 2013.

[9] Moran MJ, Shapiro HN, Boettner DD, Bailey Fundamentals MB. of engineering

thermodynamics.7th ed. New York: Wiley; 2011. [10] Srinivasan KK, Mago PJ, Krishnan SR. Analysis of exhaust waste heat recovery from a dual fuel low temperature combustion engine using an organic Rankine cycle. Energy, vol 35, pp. 2387-99. 2010.

[11] Dincer I, Rosen MA. Exergy: energy, environment and sustainable development. 2nd ed. Oxford, UK: Elsevier; 2013.

[12] Schuster A, Karellas S, Aumann R. Efficiency optimization potential in supercritical organic Rankine cycles. Energy, vol 35, pp. 1033–9, 2010.

[13] Roy JP, Misra A. Parametric optimization and performance analysis of a regenerative organic Rankine cycle using R-123 for waste heat recovery. Energy, vol 39, pp. 227-35, 2012.

[14] Dai Y, Wang J, Gao L. Parametric optimization and comparative study of organic Rankine cycle (ORC) for low grade waste heat recovery. Energy Convers Manage, vol 50, pp. 576-82, 2009.

[15] Vaja I. Definition of an object oriented library for the dynamic simulation of advanced energy systems: methodologies, tools and application to combined ICE-ORC power plants. Italy: Industrial Engineering in University of Parma; 2009.

[16] Sun Z, Wang J, Dai Y, Wang J. Exergy analysis and optimization of a hydrogen production process by a solar-liquefied natural gas hybrid driven transcritical CO2 power cycle. Int J Hydrogen Energy, vol 37, pp. 18731-9, 2012.

[17] Som SK, Datta A. Thermodynamic irreversibilities and exergy balance in combustion processes. Prog Energy Combust Sci, vol 34, pp. 351-76, 2008.

[18] Rakopoulos CD, Giakoumis EG. Second-law analyses applied to internal combustion engines operation. Prog Energy Combust Sci, vol 31 pp. 2-47, 2006.

[19] W. Sanz, H. Jericha, M. Moser, and F. "Thermodynamic and economic Heitmeir, investigation of an improved Graz cycle power plant for CO2 capture," in ASME Turbo Expo: Power for Land, Sea, and Air, pp. 409-418, 2004.

آنتروپی مخصوص	S
دما در نقطهی i	T_i
دمای محیط	T_0
توان	W
کمپرسور	C
محفظه احتراق	CC
چگالنده	COND
پمپ	Р
مولد بخار	HRSG
توربين دما بالا	HTT
توربين فشار بالا	HPT
توربين فشار پايين	LPT
دبی جرمی در نقطهی i	m _i
راندمان یا کارآیی محفظه احتراق	η effectivenes
راندمان آيزنتروپيک	ηc,isen
راندمان خالص	ηnet
راندمان اگزرژی	ξ

مراجع

[1] L. Strömberg, "Overview of CO2 Capture and Storage - Technology and Economics for Coal-Based Power Generation," (VGB Congress 2003, Copenhagen).

[2] R. Gabbrielli and R. Singh, "Thermodynamic Performance Analysis of New Gas Turbine Combined Cycles with no Emissions of Carbon Dioxide," ASME Paper GT-2002-30117, (ASME Turbo Expo 2002, Amsterdam, the Netherlands).

[3]L.Turanskyj and B.A. Keenan, "Turbomachinery for the World's Largest Nitrogen Plant: Enhanced Oil Recovery to Increase the Output in the Cantarell Oil Field, Mexico," (Paper at the Exposición Latinoamericana Del Petróleo, Maracaibo, Venezuela 2001.

[4] P. Mathieu and E. Iantovski, "Highly Effi cient Zero Emission CO2-based Power Plants," Energy Conversion and Management vol 38 no. 1, 1997.

[5] R. A. Anderson, S.E. Doyle, and K.L. Pronske, "Demonstration and Commercialisation of Zero-Emission Power Plant," (29th Int. Techn. Conference on Coal Utilization & Fuel Systems, Clearwater 2004.

[6] H. Jericha et al., "CO2 - Retention Capability of CH4/O2 - Fired Graz Cycle," (CIMAC Conference Paper, Interlaken, Switzerland 1995.

[7] H. Jericha and M. Fesharaki, "The Graz Cycle -1500°C Max Temperature Potential H2 - O2 Fired CO2 Capture with CH4 - O2 Firing," ASME Paper 95-CTP-79, (ASME Cogen-Turbo Power Conference, Vienna, Austria 1995.

S.M.S.Mahmoudi, [8] S. Soltani, M.Yari, M.A.Rosen. Thermodynamic analyses of an