تحلیل ترمودینامیکی یک سیستم تولید همزمان بر اساس یک چرخه برایتون فوقبحرانی دیاکسیدکربن

استادیار، گروه مهندسی مکانیک، دانشکده مهندسی مکانیک، دانفکده مهندسی مکانیک، دانشگاه صنعتی جندی شاپور دزفول، دزفول، ایران، m.abdolalipour@jsu.ac.ir

چکیدہ

امروزه مزایای اقتصادی، زیستمحیطی و فنی به عنوان یک رویکرد مناسب برای سیستمهای تولید همزمان بوده و رویکرد استفاده از گرمای اتلافی برای این سیستمها ارزش خود را بیش از پیش نشان میدهد. در این مطالعه سیستم تولید همزمان متشکل از چرخه برایتون فوق بحرانی دی اکسیدکرین، چرخه رانکین آلی، الکترولایزر غشاء پروتونی و واحد اسمز معکوس است. ابتدا تحلیل انرژی و اگزرژی روی سیستم پیشنهادی انجام پذیرفته است، در ادامه روی این سیستم پیشنهادی مطالعه پارامتری انجام شده و در نهایت از دیدگاه بیشترین توان خالص چرخه، مورد بهینه سازی قرار گرفته است. ندا دامه روی این سیستم پیشنهادی مطالعه پارامتری انجام شده و در نهایت از دیدگاه بیشترین توان خالص چرخه، مورد بهینه سازی قرار گرفته است. نتایج بهینه سازی نشان میدهد که مقادیر توان خالص تولیدی، بازده های حرارتی و اگزرژی، هیدروژن تولیدی و آب شیرین شده به ترتیب ۲۵۳۶۶ کیلووات، ۴۳/۱ درصد، ۵۸/۳۷ در ۱۲/۱۳ کیلوگرم بر ساعت و ۲۵/۵۵ کیلوگرم بر ثانیه می باشد. همچنین سیستم تولید همزمان پیشنهادی، دارای نتایج بهتری از دیدگاه بازده قانون اول نسبت به مطالعه پیشین می باشد.

واژههای کلیدی: چرخه فوق بحرانی دیاکسید کربن، تحلیل انرژی، تحلیل اگزرژی، سیستم تولید همزمان، آب شیرین، الکترولایزر.

Thermodynamic analysis of a multigeneration system based on a supercritical CO₂ Brayton

M. Abdolalipouradl

Department of Mechanical Engineering, Faculty of Mechanical Engineering, Jundi-Shapur University of Technology, Dezful, Iran

Abstract

Nowadays, the economic, environmental, and technical advantages are a suitable approach for multigeneration systems, and the approach of using waste heat for these systems shows its value more than ever. In this study, a multigeneration system consists of a supercritical carbon dioxide (S-CO₂) Brayton, Organic Rankine Cycle (ORC), Proton Exchange Membrane (PEM) electrolyzer, and Reverse Osmosis (RO) system. First, energy and exergy analysis has been done on the proposed system, then a parametric study has been performed on this proposed system and finally, it has been optimized from maximum output power viewpoint. The optimization results also show that 252366 kW, 43.1%, 58.37%, 12.13 kg/hr, and 55.52 kg/s, respectively, are calculated for the walues of generated power, thermal and exergy efficiencies, hydrogen production, and produced fresh water. Moreover, the new multi-generation system that uses supercritical CO₂ in Bryton has better thermal efficiency compared to the previous study.

Keywords: Supercritical carbondioxide cycle, energy analysis, exergy analysis, multigeneration system, desalinated water, electrolyzer.

۱- مقدمه

امروزه با توجه به کمبود تامین انرژی، راندمان پایین استفاده از منابع انرژی و شرایط نامناسب محیطزیستی، نگرانیهای گستردهای را برانگیخته است، بنابراین حفاظت از محیطزیست و بهبود استفاده از منابع انرژی و همچنین افزایش تقاضای جهانی باعث شده است تا با استفاده از روشهای جایگزین و یا استفاده از سیستمهایی با بازده بالاتر، شکاف بین عرضه و تقاضا را کاهش داد. کاهش هزینه تولید توان با استفاده از منابع انرژی تجدیدپذیر یا گرمای اتلافی خروجی گامی مهم در جهت حفظ انرژی و کاهش انتشار گازهای گلخانهای در آینده میباشد و بهبود بهرهوری انرژی راه حل دیگری برای حل مشکل فعلی میباشد [۱–۳].

بنابراین، جستجوی یک چرخه انرژی با راندمان بالاتر و در عین حال مصرف منبع انرژی کمتر، میتواند به عنوان یک حالت ایدهآل در نظر گرفته شود. در این میان چرخه برایتون دیاکسیدکربن فوق، حرانی به دلیل ایمنی بالاتر، سادگی، حجم کم و درنتیجه اشغال فضای کوچکتر به عنوان یک چرخه مناسب از لحاظ اقتصادی در نظر گرفته

می شود. دما و فشار بحرانی دی اکسید کربن به ترتیب ۳۰/۹۸ درجه سلسیوس و ۷/۳۸ مگاپاسکال بوده که باعث می شود این سیال رفتاری شبیه گاز تراکمناپذیر از خود نشان داده و در نتیجه باعث کاهش توان مورد نیاز کمپرسور و در نتیجه بهبود عملکرد چرخه می شود. در نتیجه می توان از این خواص ترموفیزیکی دی اکسید کربن به عنوان یکی از دلایل برتری این سیال نسبت به سیالات دیگر نام برد. شایان ذکر است بهدلیل فشار بالای چرخه فوق بحرانی، مبدل ها و توربوماشین های این چرخه حدود ۱۰ مرتبه کوچکتر از این اعضا در چرخه رانکین می باشد [۳, ۳].

چرخه برایتون فوق بحرانی دی اکسیدکربن اولین بار توسط فهر مطرح گردید [۴]. مطالعات مختلفی روی این چرخه ها انجام گرفت. سرکار [۵]، تحلیل های اگزرژی و بهینه سازی چرخه تراکم مجدد -S CO2 برای بررسی تأثیر پارامترهای عملکردی بر روی نسبت فشار بهینه، بازده انرژی و اگزرژی و برگشتناپذیری اعضا را انجام داد. در مطالعه دیگری سرکار و باتاچاریا [۶] یک سیستم برایتون فوق بحرانی دی اکسیدکربن با تراکم مجدد و بازگرمایش مورد مطالعه قرار دادند. این آرایش با استفاده از عمل بازگرمایش و توربین فشار، بازده چرخه را

[®] نویسنده مکاتبه کننده، آدرس پست الکترونیکی: m.abdolalipour@jsu.ac.ir تاریخ دریافت: ۲۲/۰۴/۲۷ تاریخ پذیرش: ۲۲/۰۶/۲۰

با افزایش ۳/۵ درصدی از خود نشان داد. یاری و سیروس آذر [۷] از چرخه رانکین آلی که از گرمای اتلافی یک چرخه برایتون فوق بحرانی دی اکسید کربن بهره میبرده، با حالت عادی این چرخه مورد مقایسه قرار دادند و نشان دادند که بازده چرخه پیشنهادی حدود ۵-۲۶ درصد در مقایسه برایتون فوق بحرانی دی کسید کربن ساده بیشتر است. یک آرایش تولید همزمان توان و سرمایش بر مبنای چرخه برایتون دی-اکسیدکربن فوق بحرانی توسط اکبری و محمودی [۸] پیشنهاد و مورد تحلیل اقتصادی قرار گرفت. نشان داده شد که در حالت تولید همزمان، حداقل هزينه كل واحد محصول در مورد طراحي بهينه هزينه، ٣/٥ درصد کمتر از حالت بهینه با بازده اگزرژی است. محمدی و فلاح [۹] به تحليل اگزرژی پيشرفته شش آرايش دیاکسيدکربن فوقبحرانی پرداختند. طبق نتایج حاصله بیشترین تأثیر چیدمان بر تخریب اگزرژی بیرونی مربوط به چرخه خنککننده نسبی است. در ادامه طوسی و همکاران [۱۰] به بررسی آرایشهای مختلف دیاکسیدکربنفوق بحرانی و چرخه رانکین آلی پرداختند. طبق نتایج حاصله در بین چرخههای مورد بررسی، بالاترین راندمان حرارتی ۴۲/۹۵ درصد و اگزرژی ۵۹/۴ درصد مربوط به چرخه ترکیبی براتون فوق بحرانی دیاکسید کربن داخلي – رانکين آلي است.

وو و همکاران [۱۱] در ادامه برای دو آرایش (ترکیبی برایتون فوق بحرانی/فلش آلی و ترکیبی برایتون فوق بحرانی/رانکین آلی) مورد بررسی اگزرژواکونومی قرار دادند و نشان دادندکه بازده قانون دوم و هزینه واحد محصول کل چرخه ترکیبی برایتون فوق بحرانی/فلش آلی فوق بحرانی دیاکسیدکربن میباشد. در مقایسه با چرخه ترکیبی فوق بحرانی/فلش آلی میتواند بازده قانون دوم کمی بالاتر و هزینه کل برایتون فوق بحرانی/رانکین آلی، چرخه ترکیبی برایتون فوق بحرانی/فلش آلی میتواند بازده قانون دوم کمی بالاتر و هزینه کل محصول واحد قابل مقایسه یا کمی کمتر را دارا باشد. مهران پور و شیرین با استفاده از چرخه فوق بحرانی تراکم مجدد دیاکسیدکربن پرداختند. از قسمت برایتون برای تولید توان و آب رطوبتزنی-رطوبتزدایی جهت تولید آب شیرین استفاده کردند، در واقع از گرمای اتلافی چرخه فوق بحرانی (دارای یک توربین، دو بازیاب، دو کمپرسور و یک راکتور) برای شیرینسازی استفاده کردند.

امروزه مزایای اقتصادی، زیست محیطی و فنی به عنوان یک رویکرد مناسب برای سیستمهای تولید همزمان بوده و رویکرد استفاده از گرمای اتلافی برای این حالت ارزش خود را بیش از پیش نشان می-دهد. گنگ و ژاو [۱۳] سیستم تولید همزمان برای تولید توان، آب شیرین و سرمایش بر مبنای انرژی حرارتی اقیانوس پرداختند، نتایج نشان داد که راندمان حرارتی ۲۹/۳۲ درصد، راندمان اگزرژی ۵۰/۰۸ درصد و هزینه تولید توان ۲۱۵/۳۷ دلاربرگیگاژول محاسبه شد. مهاجر و همکاران [۱۴] به تحلیل انرژی و اگزرژی یک سیستم تولید همزمان توان، سرما و گرمای یکپارچه شده با آب شیرین-کن آب دریا به روش پرداختند و نشان دادند که راندمان اگزرژی و گرمایشی افزایش پیدا سمز معکوس و تقطیر چند مرحله-ای و با استفاده از انرژی خورشیدی پرداختند و نشان دادند که راندمان اگزرژی و گرمایشی افزایش پیدا مدو است. صباغی و سفید [۱۵] به تحلیل انرژی، اگزرژی، اقتصادی و محیط زیستی یک چرخه رانکین آلی با هدف تولید همزمان توان،

توده پرداختند. مقدار هیدروژن تولیدی و آب شیرین به ترتیب ۱/۵۸ لیتر بر ثانیه و ۴/۱۵ کیلوگرم بر ثانیه محاسبه شد. درآبادی و همکاران [۱۶] به ارزیابی ترمودینامیکی و ترمواقتصادی تولید هیدروژن با استفاده از یک سیستم تولید همزمان کارآمد مبتنی بر احتراق سوخت غنی پرداختند. سیستم پیشنهادی آنها عمدتاً شامل یک چرخه دی-اکسیدکربن فوق بحرانی، یک توربین گاز مجهز به یک محفظه احتراق با سوخت غنی، یک غشاء برای جداسازی هیدروژن و یک راکتور انتقال آب-گاز است. راندمان کلی انرژی ۲/۸۱ درصد، راندمان اگزرژی ۹/۸۸ درصد، نرخ تولید هیدروژن ۶/۲۰ کیلوگرم در ساعت، نرخ هزینه کل سیستم ۲۲۲ دلاردرساعت و هزینه توان تولیدی ۵۱ دلاردرمگاوات ساعت حاصل شد.

با توجه به مطالعات [۵, ۶] مشخص می شود که مقدار زیادی انرژی در قسمت پیش خنک کن چرخه دی اکسید کربن فوق بحرانی برایتون اتلاف می شود. از سوی دیگر با رویکرد افزایش بازده و استفاده-های مختلف از این انرژی اتلافی یک سیستم تولید همزمان جدید پیشنهاد و مورد تحلیل انرژی و اگزرژی قرار می گیرد. این سیستم پیشنهادی مبتنی بر چرخه دی اکسید کربن فوق بحرانی برایتون بوده و برای تولید توان، هیدروژن و آب شیرین استفاده می شود. اهداف کلی این بررسی به صورت زیر عنوان بندی می شود:

- استفاده از چرخه دی کسید کربن فوق بحرانی برایتون به عنوان تامین کننده اصلی انرژی
 - 🗸 بهره بردن از چرخه رانکین آلی برای تولید توان بیشتر
- بهره بردن از واحد اسمز معکوس و الکترولایزر غشاء پروتونی برای تولید تولید آب شیرین و هیدروژن
 - تحلیل قانون اول و دوم و بررسی پارامتریکی سیستم
 - √ بهینهسازی سیستم پیشنهادی
 - √ مقایسه با مطالعات مشابه قبلی

۲- توصیف سیستم و مدلسازی

۲-۱- توصيف سيستم

در شکل ۱ طرحواره سیستم تولید همزمان جهت تولید هیدروژن، اکسیژن، آب شیرین و توان به نمایش درآمده است. این سیستم از یک چرخه برایتون دی کسیدکربن فوق بحرانی تراکم مجدد بهره برده است. جریان دیاکسیدکربن خروجی از بازیاب دما بالا (نقطه ۴) وارد راکتور شده و به دمای بالای چرخه رسیده و سپس این جریان دما و فشار بالا وارد توربین فشار بالا شده و ضمن تولید توان به فشار میانی چرخه مىرسد (نقطه ۶). سيال دىاكسيدكربن فرابحرانى خروجى توربين فشار بالا با عبور دوباره از راکتور (جریان ۶ تا ۷) به دمای بالای چرخه رسیده و در توربین فشار پایین توان تولید می کند. به دلیل بالا بودن دمای خروجی از توربین فشار پایین از جریان گرم دیاکسیدکربن در بازیاب دما بالا (جریان ۸ تا ۹) و دما پایین (جریان ۹ تا ۱۰) استفاده شده تا ضمن خنکسازی، گرمای این دو جریان به قسمت فشار بالای چرخهها انتقال داده شود. جریان دی کسیدکربن فوق بحرانی خروجی از بازیاب دما پایین بهدلیل دما بالا بودن (جریان ۱۰) نباید مستقیما وارد کمپرسورها شود. x مقدار از کل دبی این سیال (۱۰۵) وارد کمپرسور تراکم مجدد شده و باقیمانده این جریان یعنی (x-۱) از کل دبی به قسمتی که در انتها به کمپرسور تراکم اصلی ختم می شود



شکل ۱- چرخه پیشنهادی تولید همزمان بر مبنای چرخه برایتون فوق بحرانی دی اکسیدکربن

جریان می یابد. به دلیل دما بالا بودن این جریان ابتدا از آن در مبدل الکترولایزر استفاده شده تا آب این مبدل به دمای ۸۰ درجه سلسیوس (دمای مورد نیاز برای الکترولایزر) برسد. سیال دی کسیدکربن فوق-بحراني خروجي وارد تبخيركن (جريان ١١ تا ١٢)، چرخه رانكين آلي می شود تا انرژی مورد نیاز برای تولید توان توسط سیال عامل آلی در توربین رانکین آلی را فراهم سازد. جریان دی کسید کربن خروجی از تبخيركن وارد پيشخنككن شده تا به دماى پايين چرخه برسد. جریان وارد شده به کمپرسور اصلی پس از رسیدن به فشار بالای چرخه (نقطه ۲) و عبور از بازیاب دما پایین (جریان ۳۵) با جریان خروجی از کمپرسور تراکم مجدد (جریان ۳۵) مخلوط شده و سپس وارد بازیاب دما بالا می شود. برای تولید آب شیرین از سیستم اسمز معکوس بهره برده شده است. فشار لازم برای عبور آب شور از غشاء توسط پمپ فشار بالا در سیستم اسمز معکوس فراهم میشود. آب شور با عبور از سیستم اسمز معکوس، به آب با غلظت نمک بسیار کم یا آب شیرین (جریان ۲۲) و به آب با غلظت نمک بیشتر (جریان ۲۳) تبدیل می شود. همچنین در این آرایش قسمتی از تولید توان توربین چرخه رانکین آلی برای استفاده در الکترولایزر غشاء پروتونی و اسمز معکوس به ترتیب برای تولید هیدروژن و اکسیژن و آب شیرین استفاده می شود. آب گرم شده در مبدل الكترولايزر، وارد الكترولايزر غشاء پروتونى شده و طى فرایند الکترولایزر، به دو جریان در کاتد (شامل هیدروژن) و آند (جریان مخلوط آب و اکسیژن) تبدیل می شود. در انتها هیدروژن تولیدی در مخازن ذخیره می گردد. همچنین آب و اکسیژن در جداساز اکسیژن از

هم جدا میشوند و آب جداشده جهت الکترولایزر به چرخه برمیگردد.

۲-۲- فرضيات

فرضهای زیر برای مدلسازی آرایش پیشنهادی استفاده شده است:

- کارکرد هر یک از اعضای سیستم پیشنهادی به صورت پایا میباشد.
- ✓ از افت فشار در اعضای سیستم صرف نظر شده است.
 ✓ سیال R123، R32، R141b و ایزوبوتان به علت سازگاری با لایه
 اوزون، دما و فشار بحرانی متوسط، عدم اسیدی بودن، تطابق خوب
- ورون، دنه و عسر بحرابی متوسط، عمر اسیدی بودن، تعایی خوب دمایی با منبع گرم و دمای جوش نرمال مناسب در چرخه رانکین آلی استفاده شده است[17] .
- راندمان آیزنتروپیک توربینها ٪۹۰، بازده کمپرسور اصلی و تراکم
 مجدد ٪۸۵، راندمان بازیاب دما بالا و پایین ٪۶۶ و پمپ رانکین
 ۸۰٪ ورض شده است [۶, ۶].
- ۲۵ درصد از توان چرخه رانکین آلی جهت اسمز معکوس و ۲۵ درصد دیگر جهت الکترولایزر مورد استفاده قرار گرفته است.
- - ✓ دمای چگالنده ۴۰ درجه سلسیوس فرض شده است.
- مقدار انرژی ورودی به سیستم ۶۰۰ مگاوات، نسبت فشار کمپرسور ۲/۶. فشار بالای چرخه ۲۰۰ بار، ۵۰۰ درجه سلسیوس درنظر گرفته شده است [۵, ۶].
 - پارامترهای ورودی برای کل چرخه در جدول ۱ بیان شده است.

جدول ۱- پارامترهای ورودی برای چرخه [۱۸-۲۰]				
پارامتر	مقدار	پارامتر	مقدار	
$T_{reactor} \left({}^{o}C \right)$	٨٠٠	$T_{\min, Bryton} \left({}^{o}C \right)$	٣٢	
PR(-)	۲/۶	$T_{\max, Bryton} \left({}^{o}C \right)$	۵۵۰	
$\eta_{\scriptscriptstyle is, Comp}(\%)$	٨۵	$\eta_{\scriptscriptstyle is,Tur}(\%)$	٩٠	
$\eta_{\scriptscriptstyle is,pump}(\%)$	٩٠	E(%)	٨۶	
$T_{Cond}\left({}^{o}C \right)$	۴.	$T_{EV}\left({}^{o}C \right)$	٧٠	
$n_{V}(-)$	47	$T_F\left({}^oC ight)$	۲۵	
RR(-)	٠/٣	$T_0 \left({}^o C \right)$	۲۵	
$X_{f}\left(PPM\right)$	40	$A_e(m^2)$	۴/۳۵	
$M_f\left(\frac{m^3}{hr}\right)$	470/9	FF (-)	٠/٨۵	
$J_{\rm a}^{\rm ref} \left({\rm A}/{\rm m}^2 ight)$	۱۷۰۰۰	λ_{c}	١٠	
$J_{\rm c}^{\rm ref}\left({ m A}/{ m m}^2 ight)$	45	$\lambda_{_{a}}$	14	
$E_{\rm act,a}$ (kJ / mol)	٧۶	$D(\mu m)$	۵۰	
$E_{\rm act,c}$ (kJ / mol)	۱۸	F(C / mol)	95475	
$T_{\text{PEM}}\left(^{o}C\right)$	٨٠	$P_0(bar)$	١	

بازده آیزنتروپیک کمپرسورهای اصلی و تراکم مجدد به ترتیب زیر ارائه میشوند (۵٫ ۶]:

$$\eta_{is,mc} = \frac{(h_{2s} - h_1)}{(h_2 - h_1)}$$
(11)

$$\eta_{is,rc} = \frac{\left(h_{3as} - h_{10a}\right)}{\left(h_{3a} - h_{10a}\right)} \tag{11}$$

توان مصرفی کمپرسورهای اصلی و تراکم مجدد به ترتیب زیر بیان میشوند (۵, ۶]:

$$\dot{W}_{mc} = \dot{m} (1 - x) (h_2 - h_1)$$
 (11)

$$\dot{W}_{rc} = \dot{m} \cdot x \left(h_{3a} - h_{10a} \right) \tag{14}$$

همچنین بازده آیزنتروپیک پمپ چرخه رانکین و توان مصرفی آن به صورت زیر بیان میشوند:

$$\eta_{pump} = \frac{v_{17}(P_{18} - P_{17})}{h_{18} - h_{17}} \tag{1\Delta}$$

$$\dot{W}_{Pump} = \dot{m}_{ORC} (h_{18} - h_{17}) \tag{19}$$

شایان ذکر است که روابط استفاده شده برای واحد الکترولایزر غشاء پروتونی و سیستم اسمز معکوس به ترتیب در جداول ۲ و ۳ بیان شده است.

جدول ۲- معادلات حاکم بر واحد الکترولایزر غشا پروتونی [۲۹, ۲۰]

معادله	پارامتر
$\dot{N}_{\rm H_2O,out} = \dot{N}_{\rm H_2O,in} - \frac{J}{2F}$	نرخ جریان آب باقیماندہ
$\dot{N}_{O_2, \text{out}} = \frac{J}{4F}$	نرخ جريان مولى اكسيژن
$\dot{N}_{\rm H_2,out} = \frac{J}{2F} = \dot{N}_{\rm H_2O,reacted}$	نرخ جريان مولى هيدروژن
$V_{\text{ohm}} = JR_{\text{PEM}}, R_{\text{PEM}} = \int_{0}^{D} \frac{dx}{\sigma_{\text{PEM}}[\lambda(x)]}$	
$\lambda(x) = \frac{\lambda_{a} - \lambda_{c}}{D}x + \lambda_{c}$	پتانسیل اهمی
$\sigma_{\text{PEM}}[\lambda(x)] = [0.5139\lambda(x) - 0.326] \times$	
$\exp\left[1268\left(\frac{1}{303}-\frac{1}{T}\right)\right]$	
$V_{\text{act},a} = \frac{RT}{F} \sinh^{-1} \left(\frac{J}{2J_{0,a}} \right)$	ينآ با الفا ال
$J_{0,a} = J_a^{\text{ref}} \exp\left(\frac{-E_{\text{act},a}}{RT}\right)$	پناسیل فغالساری اند
$V_{\text{act},c} = \frac{RT}{F} \sinh^{-1} \left(\frac{J}{2J_{0,c}} \right)$	
$J_{0,c} = J_c^{\text{ref}} \exp\left(\frac{-E_{\text{act},c}}{RT}\right)$	پناسیل فعالساری کاند
$V = V_0 + V_{\text{act,c}} + V_{\text{act,a}} + V_{\text{ohm}}$	ولتاژ الكترولايزر
$V_0 = 1.229 - 0.00085(T_{\rm PEM} - 298)$	پتانسیل برگشتپذیر
$\dot{E}_{\text{electric}} = JV, \dot{E}_{\text{electric}} = a \times \dot{W}ORCT$	توان مصرفي الكترولايزر

جدول ٣- معادلات حاکم بر واحد اسمز معکوس [١٨]

معادله	پارامتر
M. V. M. V.	نمک موجود در
$X_b = \frac{Mf \cdot X f - M d \cdot X d}{M b}$	آب شور
U	خروجى

۲-۱- تحلیل انرژی

برای بقای جرم و قانون اول انرژی به صورت زیر بیان میشود [۲۱, ۲۲]:

$$\sum_{i} \dot{m} = \sum_{o} \dot{m}$$

$$\sum_{i} \dot{m}h + \sum_{j} \dot{Q}_{j} = \sum_{o} \dot{m}h + \sum_{k} \dot{W}_{k}$$
(1)
(1)

که در رابطه بالا (\dot{Q}_i انتقال گرما از سطح حجم کنترل، \dot{W}_k کار انجام شده و h آنتالپی سیال، *m* دبی جرمی، زیرنویسهای *i ج*ریان ورودی و o جریان خروجی میباشند.

بازده مبدلهای دما بالا و پایین به صورت زیر ارائه می شوند [۵٫] ۶]:

$$\varepsilon_{HTR} = \frac{\left(T_8 - T_9\right)}{\left(T_8 - T_3\right)} \tag{(7)}$$

$$\varepsilon_{LTR} = \frac{(I_9 - I_{10})}{(T_9 - T_2)} \tag{(f)}$$

بازده آیزنتروپیک توربینهای فشار بالا و پایین و چرخه رانکین به ترتیب زیر بیان میشوند [۵, ۶]:

$$\eta_{is,HPT} = \frac{\left(h_{5} - h_{6}\right)}{\left(h_{5} - h_{6s}\right)} \tag{(\Delta)}$$

$$\eta_{is,LPT} = \frac{\left(h_7 - h_8\right)}{\left(h_7 - h_{8s}\right)} \tag{(\%)}$$

$$\eta_{is,ORCT} = \frac{(h_{19} - h_{20})}{(h_{19} - h_{20s})} \tag{Y}$$

توان تولیدی هرکدام از توربینهای فشار بالا و پایین و چرخه رانکین به ترتیب زیر ارائه میشوند [۵, ۶]:

$$\dot{W}_{HPT} = \dot{m} \left(h_5 - h_6 \right) \tag{A}$$

$$\dot{W}_{LPT} = \dot{m} \left(h_7 - h_8 \right) \tag{9}$$

$$\dot{W}_{ORCT} = \dot{m}_{ORC} \left(h_{19} - h_{20} \right)$$
 (1.)

	نمک موجود در
$X_d = X_f (1 - SR)$	آب شيرين
	خروجى
$M_b = M_f - M_d$	دیی آب شور
$RR = \frac{Md}{Mf}$	نسبت بازيابى
$M_b = M_f - M_d$	دبی آب شور
Md Md $+AH$	اختلاف فشار
$\Delta r = \left(\frac{3600 \times TCF \times FF \times A_e \times n_e \times n_v \times k_w}{3600 \times TCF \times FF \times A_e \times n_e \times n_v \times k_w}\right) + \Delta \Pi$	خالص
$A\Pi - \Pi = \Pi$	فشار اسمزى
$\Delta \Pi = \Pi_{ave} - \Pi_{d}$	خالص
$\Pi_{-1} = 0.5 \times (\Pi_{L} + \Pi_{L})$	متوسط فشار در
	سمت تغذيه
$TCF = \exp\{2700 \times (\frac{1}{2} - \frac{1}{2})\}$	فاكتور اصلاح
(100 (/7 /298))	دما
$k_{W} = \frac{6.48 \times 10^{-8} \times (18.6865 - 0.177X_{b})}{T}$	نفوذپذیری غشا
$\dot{\mathbf{w}}_{L=-} = \left(1000 \times M_{f} \times \Delta P\right)$	توان پمپ فشار
"HPP $-\left(\frac{3600 \times \eta_p \times \rho_f}{3600 \times \eta_p \times \rho_f}\right)$	بالا
Ŵ	توان مصرفي
$W_{HPP} = b \times W_{ORCT}$	پمپ فشار بالا

۲-۲- تحلیل اگزرژی

مقدار اگزرژی یک عضو طبق رابطه زیر بدست میآید [۲۴, ۲۴]:

$$\dot{Ex}_{tot} = \dot{Ex}_{ph} + \dot{Ex}_{ch} \tag{1Y}$$

که در آن $\dot{E}x_{ch}$ اگزرژی شیمیایی و $\dot{E}x_{ph}$ اگزرژی شیمیایی میباشد. همچنین اگزرژی فیزیکی طبق معادله زیر حاصل میشود [۲۴, ۲۴]: $\dot{E}x_{ph} = \dot{m}[(h-h_0) - T_0(s-s_0)]$ (۱۸)

همچنین مقدار تخریب اگزرژی طبق رابطهی ۱۹ محاسبه می شود [۲۴, ۲۳]:

$$\dot{Ex}_D = \dot{Ex}_F - \dot{Ex}_P \tag{19}$$

که در معادله بالا *Ėx_F اگز*رژی سوخت و *Ėx_P اگز*رژی محصول میباشند.

۲-۳- شاخصههای عملکردی

بازده حرارتی چرخه پیشنهادی مطابق با معادلهی زیر ارائه می-شود:

$$\mathfrak{m}_{th} = \frac{\dot{W}_{\text{net}} + \dot{m}_{22}h_{22} + \dot{m}_{H_2}LHV_{H_2}}{\dot{Q}_{in}} \tag{(Y \cdot)}$$

که در رابطه بالا انرژی ورودی به سیستم و مقدار توان خالص به ترتیب طبق رابطهی (۲۱) و (۲۲) حاصل می گردد [۵، ۶]:

$$\dot{Q}_{in} = \dot{m} \left[\left(h_5 - h_4 \right) + \left(h_7 - h_6 \right) \right]$$
(Y1)

$$\dot{W}_{net} = \left(\dot{W}_{HPT} + \dot{W}_{LPT} + \dot{W}_{ORCT}\right) - \left(\dot{W}_{ORCP} + \dot{W}_{HPP} + \dot{E}_{electric} + \dot{W}_{MC} + \dot{W}_{RC}\right)$$

$$(\Upsilon\Upsilon)$$

$$n_{ex} = \frac{m_{net} + Ex_{22} + Ex_{15}}{Ex_{Reactor}}$$
(YY)

رابطه بالا اگزرژی ورودی به سیستم با اگزرژی راکتور طبق رابطه زیر حاصل میگردد [۵, ۶]:

$\dot{E}x_{Reactor} = \dot{Q}_r (1 - \frac{T_0}{T_r})$	(۲۴)
گرمای حاصله در راکتور و $_{r}$ دمای پوسته \dot{Q}	که در رابطه بالا _r
	راكتور مىباشد.
ر نظر گرفتن فرضیات گفته شده و روابط حاکم	در این بررسی با د

کور این بررسی با در نظر ترخی ترضیات عنه سنه و روابط حام گفته شده در قسمتهای قبل برای سیستم پیشنهادی، حل معادلات به صورت همزمان در نرم افزار حل معادلات مهندسی (E.E.S) [26] صورت پذیرفته است. شایان ذکر است سیستم بیان شده نسبت به تابع صورت پذیرفته است. شایان ذکر است سیستم بیان شده نسبت به تابع مورت پذیرفته است. شایان ذکر است سیستم بیان شده نسبت به تابع مورت پذیرفته است. شایان در نرم افزار در در در نرم افزار E.E.S می باشد.

قابل بیان است که در بهینهسازی محدوده متغیرهای مطابق زیر میباشند:

2.4< <i>PR</i> (-)<3.2	(۲۵)
$5 < \Delta T_{PP,EV}(^{o}C) < 20$	(78)

 $50 < T_{EV}(^{o}C) < 70$ (YY)

۲-۴- صحت سنجی

برای صحتسنجی بررسی حاضر، در سه بخش جداگانه، چرخه فوق-بحرانی دیاکسیدکربن تراکم مجدد، قسمت تولید هیدروژن و آب شیرین با نتایج مطالعات قبلی به ترتیب در جدول ۴ و ۵ و شکل ۲ سنجش و صحتسنجی شده است. نتایج حاصله از مدلسازی در این بررسی تطابق بسیار خوبی با نتایج تحقیقات قبلی دارا میباشد. جدول ۴- نتایج شبیهسازی بخش چرخه فوق،جرانی دی اکسیدکربن

تراكم مجدد

درصد خطا (٪)	[۶]	کار حاضر	متغيرها
•/ \ \	7/84	۲/۶۴۳	(-) <i>r</i> _{<i>p</i>,opt}
٣/۴٩	٠/٣١٢	۰/۳۰۱۱	(-) <i>x_{opt}</i>
• /٣٨	41/9.	41/14	(%) η _{th}

جدول ۵- نتایج شبیهسازی بخش آب شیرین

درصد خطا (٪)	[18]	کار حاضر	متغيرها
۰/۲۶	۶۸۵۰	۶۸۳۲	(<i>kPa</i>) Δ <i>P</i>
1/18	1171	1118	$(kW)W_{HPP}$
•/•	94180	54180	(ppm) X _b
• / A	۲۵۰	202	(ppm) X _d
•/•	34.11	84.11	$(m^3/hr)M_b$
•/•	۴۸۵/۹	۴۸۵/۹	$(m^3/hr) M_f$





شکل ۳- فلوچارت خلاصه تحلیل سیستم پیشنهادی

۳- نتايج و بحث

برای سیستم پیشنهادی حالت پایه و به ازای دمای تبخیر کن ۷۰ درجه سلسیوس، نسبت فشار چرخه برایتون ۲/۶، بیشینه فشار چرخه ۲۰۰ بار، کمینه و بیشینه دمای چرخه ۳۲ و ۵۵۰ درجه سلسیوس، دمای الکترولایزر ۸۰ درجه سلسیوس، انرژی ورودی به برایتون ۶۰۰ مگاوات و سیال چرخه رانکین آلی R32 در نظر گرفته شده است. با این فرضيات، توان خالص سيستم ٢٢٩٧١٠ كيلووات، بازده حرارتي ٢٢/١۴ درصد، بازده اگزرژی ۵۷/۶۹ درصد، آب شیرین تولید ۲۷/۶۴ کیلوگرم بر ثانیه، هیدروژن تولیدی ۶/۳۴۵ کیلوگرمبرساعت، تخریب اگزرژی کل ۱۶۹۹۲۵ کیلووات و گرمای اتلافی در پیشخنککن ۳۱۵۲۶۲ كيلووات محاسبه شده است.

۳-۱- بررسی پارامتری

تجزیه و تحلیل پارامتری، که بهعنوان تجزیه و تحلیل حساسیت شناخته میشود، مطالعه تأثیر پارامترهای هندسی یا فیزیکی موثر مختلف بر پارامترهای عملکردی سیستم پیشنهادی میباشد.

در شکل ۴ تاثیر دمای تبخیرکن به ازای سیالهای مختلف روی توان توربین چرخه رانکین بیان شده است. با افزایش دمای تبخیرکن، آنتالپی ورودی توربین رانکین افزایش یافته در حالیکه دبی چرخه رانكين آلى كاهش مىيابد. اين روند متناقض باعث ايجاد نقطه بهينه به

ازای دمای تبخیر کن به ازای هر چهار سیال عامل خواهد شد. همچنین بين چهار سيال عامل (R123، R32، R141b و ايزوبوتان) سيال R32 به-دلیل تطابق خوب با منبع حرارتی نتایج بهتری را به لحاظ تولید توان توربین رانکین از خود نشان داد. در نتیجه این سیال به عنوان سیال پایه برای این بررسی انتخاب گردید.

در شکل ۵ اثر تغییرات دمای تبخیرکن روی تولید هیدوژن و آب شیرین شده به نمایش درآمده است. با توجه به شکل قبلی، با افزایش دمای تبخیر کن توان توربین حالت بهینه داشته است. با توجه به توان مورد نیاز به پمپ فشار بالا ($\dot{W}_{HPP} = b imes \dot{W}_{ORCT}$) و انرژی مورد نیاز الكترولايزر ($\dot{E}_{electric} = a \times \dot{W}_{ORCT}$) الكترولايزر (ألكترولايزر (۳، با افزایش دمای تبخیر کن مقدار هیدروژن تولیدی و آب شیرینشده روندی شبیه به شکل ۴ خواهد داشت. شایان ذکر است که در یک دمای تبخیرکن، هیدروژن تولیدی و آب شیرینشده به بیشینه مقدار خود خواهند رسيد.

تاثیر دمای تبخیرکن روی بازده حرارتی و اگزرژی سیستم پیشنهادی در شکل ۶ ارائه گردیده است. با توجه به این شکل قابل مشاهده است که به ازای دو دمای تبخیر کن متفاوت بازده حرارتی (۴۲/۳ درصد) و بازده اگزرژی (۵۷/۷۹ درصد) به حالت بهینه خود رسيدهاند. همانطور كه ملاحظه گرديد با بيشينه شدن هيدروژن تولیدی و آب شیرینشده، پارامتر مرتبط با انرژی و اگزرژی آنها نیز بیشینه شده و در نتیجه با توجه به معادلات ۲۰ و ۲۳، بازده حرارتی و بازده اگزرژی دارای مقدار بیشینهای خواهد بود.



ازای سیالهای مختلف



تبخير کن



شکل ۶- بازدههای حرارتی و اگزرژی برحسب دمای دمای تبخیر کن

در شکل ۷ تاثیر نسبت فشار چرخه فوق, حرانی روی توان خالص چرخه سیستم پیشنهادی ارائه شده است. با توجه به این شکل در نسبت فشار ۲/۶۴ توان خالص به بیشترین مقدار خود می سد. با افزایش این مقدار و ثابت بودن فشار بیشینه چرخه (۲۰۰ بار)، مقدار کمینه فشار چرخه و به تبع آن آنتالپی خروجی اعضای مرتبط با آن کاهش می یابد. در نتیجه باعث می شود که توان تولیدی توربین فشار بالا و پایین افزایش یافته در حالیکه توان مصرفی کمپرسور اصلی و تراکم مجدد کاهش می یابد. بنابراین این روند متناقض باعث ایجاد نقطه بیشینه برای توان خالص شده است.

در شکل ۸ تاثیر نسبت فشار چرخه فوق بحرانی روی نرخ دبی هیدروژن تولید شده و آب شیرینشده ترسیم شده است. با افزایش نسبت فشار چرخه فوق بحرانی، مقدار دبی جریان (۱۰b) همواره افزایش می یابد، این افزایش باعث می شود طبق بقای انرژی، انرژی ورودی به چرخه رانکین آلی و بهتبع آن توان تولیدی توربین چرخه رانکین آلی افزایش یابد. طبق معادلات حاکم در جدول۲ و ۳، با افزایش توان توربین چرخه رانکین آلی، مقدار هیدروژن تولیدی و آب شیرین شده افزایش خواهد یافت. شکل ۹ تأثیر تغییرات نسبت فشار چرخه فوق بحرانی بر روی بازدههای حرارتی و اگزرژی سیستم تولید همزمان را نشان میدهد. با توجه به معادلات ۲۰ و ۲۳ بازده حرارتی و اگزرژی علاوه بر تولید توان خالص سیستم (یا همان اگزرژی محصول چرخه) به انرژی و اگزرژی هیدروژن تولیدی و آب شیرینشده نیز وابسته است، اما تاثیر تولید توان خالص سیستم (یا همان اگزرژی محصول چرخه) که دارای نقطه بهینه مطابق شکل ۷ است بر روند افزایشی انرژی و اگزرژی هیدروژن تولیدی و آب شیرین شده غلبه کرده و باعث ایجاد بیشینه متفاوت برای بازده انرژی و اگزرژی شده است.



در شکل ۱۰ و ۱۱ به ترتیب تاثیر همزمان دمای تبخیرکن و نسبت فشار چرخه برایتون روی بازده حرارتی و اگزرژی نمایش داده شده است. طبق این شکلها در حالت تاثیر همزمان، چرخه تولید چندگانه بازده حرارتی و بازده اگزرژی با افزایش دمای تبخیرکن و در نقطه بهینه نسبت به نسبت فشار چرخه برایتون، دارای مقدار بیشینه خواهد بود. با افزایش نسبت فشار تا یک نقطه مشخص، توان خالص افزایش مییابد، در حالیکه با افزایش نسبت فشار، توان چرخه رانکین و افزایش مییابد، در حالیکه با افزایش نسبت فشار، توان چرخه رانکین و توجه به زیاد بودن تاثیر مقدار توان خالص، با توجه به رابطه ۲۰، بازده توجه به زیاد بودن تاثیر مقدار توان خالص، با توجه به رابطه ۲۰، بازده توان توربین رانکین با دمای تبخیر کن افزایش یافته که در این حالت تولید هیدروژن و آب شیرین به مقدار بیشتر شده و در نتیجه با افزایش

دمای تبخیر کن بازده حرارتی به بیشینه خود میرسد. با توجه به این شکل مشخص میشود که نسبت فشار تاثیر بسیار بیشتری نسبت به توان تبخیرکن روی بازده حرارتی میگذارد. از طرفی این روند موجود در شکل ۱۰، در شکل ۱۱ نیز تکرار میشود، زیرا توان خالص، برابر با اگزرژی محصول بوده و از سوی دیگر هیدروژن تولیدی و آب شیرین-شده مرتبط با اگزرژی نقاط ۱۵ و ۲۲ میباشد، در نتیجه طبق رابطه ۲۳، بازده اگزرژی در شکل ۱۱ روندی مشابه با شکل ۱۰ خواهد داشت.

نرخ تخریب اگزرژی اعضای سیستم تولید همزمان بر مبنای چرخه برایتون فوق بحرانی در شکل ۱۲ نمایش داده شده است. بیشترین مقدار تخریب اگزرژی در بین اعضای سیستم تولید همزمان، بهترتیب متعلق به راکتور (۶۶۲۱۵ کیلووات)، مبدل بازیاب دما بالا (۶۲۱۵ کیلووات)، مبدل بازیاب دما پایین (۲۹۲۷۳ کیلووات) و توربین فشار بالا (۷۴۵۶ کیلووات) است. مقدار زیاد تخریب اگزرژی راکتور به علت فعل و انفعالات هستهای و بازگشتناپذیری زیاد بوده و همچنین بالا بودن نرخ تخریب اگزرژی مبدل بازیاب دما بالا و پایین نیز به علت دمای بالای ورودی به این مبدل ها می باشد.



چرخه برایتون روی



لل ۱۱- بازده اگزرژی برحسب دمای تبخیر گن و نسبت فش چرخه برایتون



شکل ۱۲- تخریب اگزرژی اعضای سیستم

نتایج بهینه سازی برای سیستم پیشنهادی بر مبنای برایتون فوق بحرانی، در جدول ۶ آورده شده است. برای نسبت فشار ۲/۶۵ چرخه، اختلاف دمای تنگش تبخیرکن ۵ درجه سلسیوس و دمای تبخیرکن ۵/۷۷ درجه سلسیوس، بیشترین مقدار توان خالص (۲۵۲۳۶۶) حاصل شده است. در این حالت، بازده حرارتی ۲۳/۱ درصد، بازده اگزرژی ۵۵/۳۷ درصد، هیدروژن تولیدی ۱۲/۱۳ کیلوگرم بر ساعت، آب شیرین شده ۲۵/۵۲ و گرمای اتلافی در پیش خنک کن ۲۶۸۴۴۸ کیلووات بدست آمده است.

در انتها با مقایسه نتایج حاصله از این بررسی با نتایج مطالعه سرکار و باتاچاریا [۶] در شرایط یکسان چرخه برایتون فوق بحرانی (نسبت فشار چرخه برایتون ۲/۶۴، بیشینه فشار چرخه، ۲۰۰ بار، کمینه و بیشینه دمای چرخه ۳۲ و ۵۵۰ درجه سلسیوس) که در جدول ۷ بیان شده است، قابل مشاهده است که بازده حرارتی چرخه تولید همزمان پیشنهادی ۲/۰۲ درصد بهبود از خود نشان می دهد.

دول ۶- مقادیر پارامترهای متغیر و توابع عملکردی در حالت بهینه
--

ستسبغ		
مقادير	پارامترها/ مقادیر بهینه	
۶۷/۵	دمای تبخیرکن (⁰ C)	
۵	$\left(^{\mathrm{o}}\mathrm{C} ight)$ اختلاف دمای تنگش تبخیرکن ($\left(^{\mathrm{o}}\mathrm{C} ight)$	
۲/۶۵	نسبت فشار چرخه برايتون (-)	
17/18	هیدروژن تولید شده (kg / hr)	
۵۵/۵۲	آب شیرینشده (kg/s)	
202225	توان تولیدی خالص کل سیستم (kW)	
747477	اتلاف حرارت در پیش گرم کن (kW)	
1881	تخریب اگزرژی کل سیستم (kW)	
۴۳/۱	بازده حرارتی (%)	
۵۸/۳۷	بازده اگزرژی (%)	

در شرایط یکسان	و مرجع [۶]	بازده حرارتی	ول ۷- عملکرد	جد
----------------	------------	--------------	--------------	----

[۶]	مطالعه كنوني	مقادير بهينه
41/9.	42/20	بازده حرارتی (%)
۲/۰۲	-	بهبود نسبت به مطالعه قبلي (%)

۴- نتیجهگیری

در این مطالعه یک سیستم تولید همزمان بر مبنای چرخه

نشربه مهندسی مکانیک دانشگاه تبریز، شماره بیایی ۲۰۱۴ جلد ۵۳، شماره ۳، پاییز، ۲۰۱۴، صفحه ۲۵–۲۴ – پژوهشی کامل – مهران عبدالعلی بورعدار

برايتون دىاكسيدكربن فوق بحرانى تراكم مجدد ييشنهاد و از لحاظ قانون اول و دوم تحلیل شده و مورد بررسی پارامتری و بهینهسازی قرار گرفته است. نتایج کلی زیر حاصل این مطالعه است.

- برای حالت بهینه، توان خالص کل ۲۵۲۳۶۶ کیلووات، هیدروژن تولید شده ۱۲/۱۳ کیلوگرم بر ساعت، آب شیرین -شده ۵۵/۵۲ کیلوگرم بر ثانیه، بازده قانون اول ۴۳/۱ درصد، بازده اگزرژی ۵۸/۳۷ درصد و مقدار تخریب اگزرژی کل ۱۶۸۱۰۰ کیلووات محاسبه شده است.
- سیال R32 نتایج بهتری نسبت به سه سیال دیگر از خود نشان داد.
- توليد هيدروژن و آب شيرينشده، بازده حرارتي و اگزرژي دارای مقدار بهینه نسبت به دمای تبخیرکن می باشد.
- توان خالص کل، بازده حرارتی و اگزرژی دارای مقدار بهینه نسبت به نسبت فشار چرخه فوق بحرانی می باشد
- راکتور، بازیاب دما بالا و بازیاب دما پایین و توربین فشار بالا دارای بالاترین مقدار تخریب اگزرژی می باشند.
- با افزایش نسبت فشار چرخه فوق بحرانی، تولید هیدروژن و آب شیرینشده افزایش مییابند.
- بازده حرارتی این مطالعه ۴۲/۷۵ درصد محاسبه شد که نسبت به مطالعه قبلي ۲/۰۲ درصد بهبود یافته است که علاوه بر افزایش بازده حرارتی، سیستم پیشنهادی دارای هیدروژن توليد شده و آب شيرين شده نيز مي باشد.

۵- نمادها

- ضخامت غشاء (µm) D
- نرخ تخریب اگزرژی (kW) Ėx G
 - گازی
- آنتالیی مخصوص (kJ/kg) h
 - توربين فشار بالا HPT
 - بازياب دما بالا HTR
 - توربين فشار پايين LPT
 - بازياب دما يايين LTR
 - كمپرسور اصلى MC
 - چرخه رانکین آلی ORC
 - فشار (kPa) Р
- الكترولايزر غشاء پروتوني PEM
- نسبت فشار چرخه برایتون (-) PR
 - كمپرسور تراكم مجدد RC
 - اسمز معكوس RO
- آنتروپی مخصوص (kJ/kgK) S
 - دما (°C) Т
 - توان خالص چرخه (kW) **W**_{net}
- عمق غشای اندازه گیری شده (kW) х

مخفف و زیرنویسها

- حالت محيط
- تخريب اگزرژی D

تبخيركن EV

يمپ فشار بالا HPP

توربين چرخه رانكين آلى ORCT

پمپ، اگزرژی محصول Р

الكترولايزر غشا پروتوني PEM Т توربين

علائم يونانى

بازده اگزرژی (%) η_{ex}

بازده حرارتی (%) η_{th}

راندمان آیزنتروپیک کمپرسور (%) $\eta_{\rm C}$

راندمان آيزنتروپيک پمپ (%) η_P

راندمان آیزنتروپیک توربین (%) η_T

8- مراجع

[1] Rahbari H.R., Mando M., and Arabkoohsar A., A review study of various High-Temperature thermodynamic cycles for multigeneration applications, Sustainable Energy Technologies and Assessments, Vol. 57, pp. 103286, 2023.

[2] Mehdikhani V., Mirzaee, I., Khalilian M., and Abdolalipouradl M., Thermodynamic and exergoeconomic assessment of a new combined power, natural gas, and hydrogen system based on two geothermal wells, Applied Thermal Engineering, Vol. 206, pp. 118116, 2022.

[3] Mohammadi Z., Fallah M., and Mahmoudi S.S., Advanced exergy analysis of recompression supercritical CO2 cycle. Energy, Vol. 178, pp. 631-643, 2019.

[4] Feher, E.G, The supercritical thermodynamic power cycle, Energy conversion, Vol. 8, No.2, pp. 85-90, 1968.

[5] Sarkar J., Second law analysis of supercritical CO2 recompression Brayton cycle, Energy, Vol. 34, No.9, pp. 1172-1178 2009

[6] Sarkar J., and Bhattacharyya S., Optimization of recompression S-CO2 power cycle with reheating, Energy Conversion and Management, Vol. 50, No. 8, pp. 1939-1945, 2009

[7] Yari M. and Sirousazar M., A novel recompression S-CO2 Brayton cycle with pre-cooler exergy utilization. Proceedings of the Institution of Mechanical Engineers, Part A, Journal of Power and Energy, Vol. 224 No. 7, pp. 931-946, 2010.

[8] Akbari A.D. and Mahmoudi S.M.S., Thermoeconomic performance and optimization of a novel cogeneration system using carbon dioxide as working fluid, Energy conversion and management, Vol. 145, pp. 265-277, 2017.

[9] Mohammadi Z., and Fallah M., Comparative investigation of six layouts of S-CO2 cycles based on advanced exergy analysis, Energy conversion and management, Vol. 282, pp. 116720, 2023.

[10] Toosi A., Fallah M., and Mosaffa A.H., Z., A comparative study on the integration of different types of supercritical CO2 with ORC using high-temperature heat source from energy, exergy, and exergoeconomic (3E) viewpoint, Journal of the Brazilian Society of Mechanical Sciences and Engineering, Vol. 45, pp. 366, 2023.

[11] Wu C., Wang S.S., and Li J., Exergoeconomic analysis and optimization of a combined supercritical carbon dioxide recompression Brayton/organic flash cycle for nuclear power plants, Energy conversion and management, Vol. 171, pp. 936-952, 2018.

[12] Mehranpour M., Gaebi H., and Rahimi M., Energy and exergy analysis of a novel combined system for power and water production by combining the recompression supercritical carbon dioxide cycle and the humidification-dehumidification desalination cycle, Journal of Mechanical Engineering, Vol. 52, No.4, pp. 19-28, 2022, (in persian).

[13] Geng D., and Gao, X., Thermodynamic and exergoeconomic optimization of a novel cooling, desalination

and power multigeneration system based on ocean thermal energy, *Renewable Energy*, Vol. 202, pp. 17-39, 2023.

[14] Mohajer M., Fallah M. Rahmanpour M., Energy and exergy evaluation of the new cycle of cogeneration power, heating, cooling and seawater desalination system by multieffect distillation and reverse osmosis methods, *Mechanical Engineering*, Vol. 52, No.2, pp. 133-142, 2021, (in persian).

[15] Sabbaghi M. A., Sefid M., Evaluation of a Modified Organic Rankine Cycle to Produce Power, Hydrogen and Desalinated water by Combining Geothermal and Biomass Energies from 4E viewpoints, *Journal of Mechanical Engineering*, Vol. 52, No.4, pp. 301-310, 2022, (in persian).
[16] Darabadi Zare A. A., Yari M., and Mohammadkhani F., Thermodynamic and thermoeconomic assessment of hydrogen production employing an efficient multigeneration system based on rich fuel combustion, *International Journal of Hydrogen Energy*, Vol. 48, pp. 9861-9880, 2023.

[17] Chen H., Goswami D.Y., and Stefanakos E.K., A review of thermodynamic cycles and working fluids for the conversion of low-grade heat, *Renewable and sustainable energy reviews*, Vol. 14, No. 9, pp. 3059-3067, 2010.

[18] Nafey A.S., and Sharaf M.A., Combined solar organic Rankine cycle with reverse osmosis desalination process: energy, exergy, and cost evaluations, *Renewable Energy*, Vol. 35, pp. 2571-2580, 2010.

[19] Ni M., Leung M.K., and Leun, D.Y., Energy and exergy analysis of hydrogen production by a proton exchange membrane (PEM) electrolyzer plant, *Energy conversion and management*, Vol. 49, No. 10, pp. 2748-2756, 2008.

[20] Abdolalipouradl M., Khalilarya S., and Mohammadkhani F., Hydrogen Production Using Proposed Cycle from Sabalan Geothermal Wells via Proton Exchange Membrane Electrolysis, *Modares Mechanical Engineering*, Vol. 20, No. 2, pp. 267-278, 2020, (in persian).

[21] Abdolalipouradl M., Mohammadkhani F., Khalilarya S., and Jafarmadar S., Thermodynamic Analysis of New Cogeneration Cycle Based on Gaynarje Hotspring, *International Journal of Engineering*, Vol. 33, No. 6, pp. 1149-1155, 2020.

[22] Abdolalipouradl M., Mousavi V., Mohammadkhani F., and Yari, M., Proposing new configurations of flash cycle for effective utilization of geothermal resources: thermodynamic and exergoeconomic assessments, *Journal of the Brazilian Society of Mechanical Sciences and Engineering*, Vol. 44, No. 10, pp. 465, 2022.

[23] Abdolalipouradl M., Mohammadkhani F., Khalilarya S., and Yari, M., Thermodynamic and exergoeconomic analysis of two novel tri-generation cycles for power, hydrogen and freshwater production from geothermal energy, *Energy conversion and management*, Vol. 226, pp. 113544, 2020.

[24] Abdolalipouradl M., Mohammadkhani F., and Khalilarya S., A comparative analysis of novel combined flash-binary cycles for Sabalan geothermal wells: Thermodynamic and exergoeconomic viewpoints, *Energy*, Vol. 209, pp. 118235, 2020.

[25] Klein S., and Alvarado F., EES—Engineering Equation Solver, F-Chart Software, 2020.