

مرواری بر انواع سیستم‌های سرمایش خورشیدی

مجتبی رحیمی

عضو هیئت علمی گروه فیزیک و گروه پژوهشی پل سوتختی حرارت بالا
دانشگاه ولی‌عصر (جع) رفسنجان
m Rahimi@vru.ac.ir

مصطفی زمانی محبی‌آبادی*

عضو هیئت علمی گروه پژوهشی پل سوتختی حرارت بالا
دانشگاه ولی‌عصر (جع) رفسنجان
m.zamani@vru.ac.ir

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۳/۰۴/۰۳

تاریخ دریافت: ۱۳۹۳/۰۱/۲۰

چکیده

امروزه بشر با دو بحران بزرگ روپرورست: از یک طرف جوامع صنعتی و شهرهای بزرگ با مشکل آلودگی محیط زیست مواجه‌اند و از طرف دیگر دیده می‌شود که منابع مواد اولیه و سوتخت مورد نیاز به سرعت در حال اتمام است. می‌توان گفت که امروزه تقابلی میان تقاضای سرما و افزایش تابش و میزان ساعات آفتابی در تابستان وجود دارد؛ اما می‌توان با استفاده از انرژی خورشیدی تا حدودی نیاز به تولید برودت را برطرف ساخت. در این مقاله انواع روش‌هایی که با حرارت خورشیدی تولید سرما می‌کنند تشریح و با یکدیگر مقایسه شده‌اند.

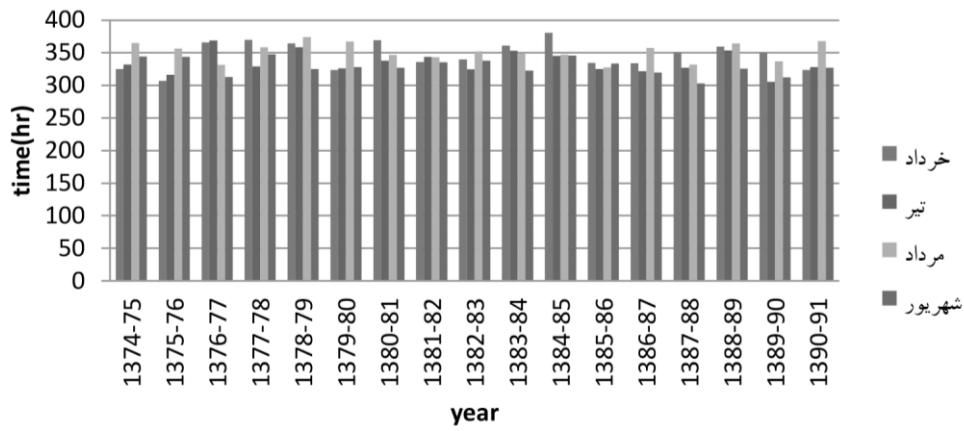
واژگان کلیدی: سرمایش خورشیدی، سیکل جذب، جذب سطحی، دسیکانت^۱



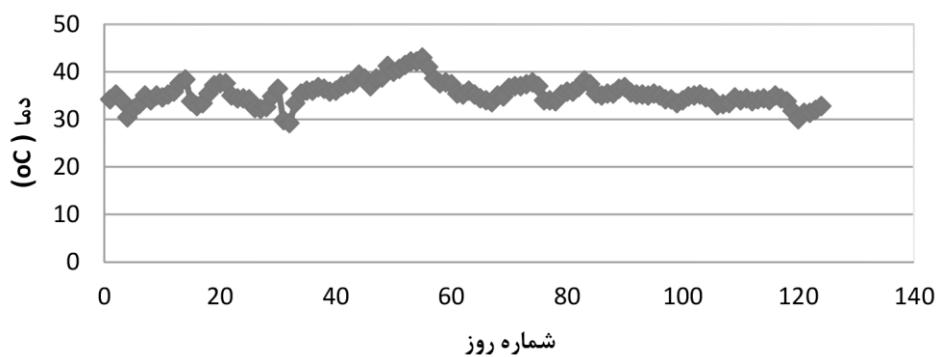
۱. مقدمه

در همین ایام نیز تابش خورشید به حداقل مقدار خود می‌رسد. در شکل‌های ۱ و ۲ ساعات آفتابی و حداقل دمای محیط در روز رفسنجان، از ابتدای خرداد تا انتهای شهریور، مشاهده می‌شود. این شهر سالانه بیش از ۳۳۶۰ ساعت آفتاب در اختیار دارد. معمولاً میان تقاضای برودت و افزایش تابش و میزان ساعات آفتابی در تابستان تقابلی وجود دارد و با استفاده از انرژی خورشیدی می‌توان تا حدود زیادی نیاز به تولید برودت را برطرف کرد. برای تولید سرما توسط خورشید نیز، برخلاف تولید گرما، با عملیاتی دشوارتر و هزینه‌برتری مواجه هستیم. استفاده از انرژی خورشیدی چهت سرمایش را می‌توان به دو دسته کلی تقسیم کرد:

امروزه بشر با دو بحران بزرگ روپرورست؛ بحران‌هایی که هریک به‌طور وسیعی با هم در ارتباطند. از یک طرف جوامع صنعتی و کلان‌شهرها با مشکل آلودگی محیط زیست مواجه‌اند و از طرف دیگر مشاهده می‌شود که منابع مواد اولیه و سوتخت مورد نیاز با شتاب چشم‌گیری در حال اتمام است. خورشید به عنوان یک منبع بی‌پایان انرژی می‌تواند راه حلی مناسب برای مشکلات موجود در ارتباط با انرژی و محیط زیست باشد [۲-۱]. تقریباً پانزده درصد از انرژی دنیا صرف تولید سرما می‌شود [۳]. در این بین، مقدار زیادی از انرژی نیز صرف تهווیه مطبوع می‌شود. از جمله موقوعی که مصرف انرژی بالاست در فصل تابستان است؛



شکل ۱. ساعات آفتابی شهر رفسنجان از ابتدای خرداد ماه تا انتهای شهریورماه



شکل ۲. حداکثر دمای محيط در طول روز برای شهر رفسنجان از اول خردادماه تا ابتدای تیرماه سال ۱۳۹۱

۱. کمپرسور گاز

۲. ترمواکتریک پلتیر [۴]

۳. ترمواکوستیک [۵]

۴. استرلینگ

۵. مغناطیس [۶]

در این مقاله به سیستم‌های الکتریکی تولید سرما پرداخته نخواهد شد. در روش دوم با استفاده از انرژی خورشیدی تولید حرارت کرده، که اینکار توسط کلکتورها صورت می‌گیرد و در نهایت از حرارت موجود سرما تولید می‌شود. برای تولید سرما با استفاده از حرارت دو روش کلی وجود دارد که هر کدام به انواعی تقسیم می‌شوند (شکل ۳):

۱. ترمومکانیکال

۲. سیکل جذبی

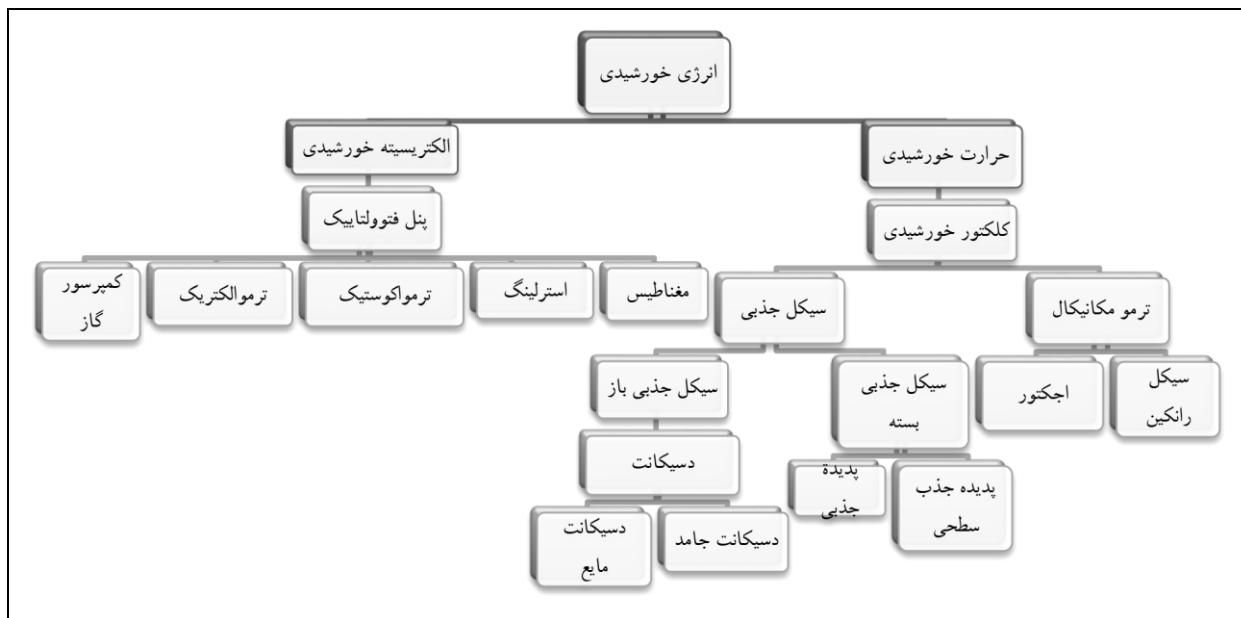
۱. تولید الکتریسیته خورشیدی و استفاده از روش‌های تولید سرما

۲. تولید حرارت خورشیدی و استفاده از روش‌های تولید سرما

همان‌طور که در شکل ۳ مشاهده می‌شود، در روش نخست، تولید الکتریسیته با استفاده از پنلهای فتوولتایک صورت می‌گیرد و برق مستقیم^۱ تولید می‌شود. در این شرایط هم می‌توان از برق مستقیم (با استفاده از سیستم‌هایی که با برق مستقیم کار می‌کنند) تولید سرما کرد و یا اینکه آن را به برق متناوب^۲ تبدیل کرد و تولید سرما نمود که نیازمند تجهیزات بیشتری از جمله اینورتر و جز این‌ها می‌باشد. به‌طور کلی فناوری‌های سرمایش با استفاده از این روش را می‌توان به پنج دستهٔ اصلی تقسیم کرد:

خورشیدی تولید سرما می‌کنند پرداخته شده است. در ابتدا با توجه به اینکه حرارت مورد نیاز توسط کلکتورهای خورشیدی تولید می‌شود به‌اجمال انواع آن تشریح و سپس به انواع سیستم‌های سرمایش خورشیدی پرداخته و در نهایت نتیجه‌گیری شده است.

با توجه به اینکه به‌طور همزمان می‌توان از یک کلکتور خورشیدی به‌عنوان یک سیستم گرمایشی نیز بهره برد، پس بسیاری از مشکلات در این زمینه همچون جمع‌آوری کلکتورها در تابستان و جز این‌ها را برطرف می‌نماید. در این مقاله به روش‌های سرمایشی که با استفاده از حرارت



شکل ۳. تقسیم‌بندی سیستم‌های سرمایش خورشیدی

۱-۲. کلکتور صفحه‌ای تخت

این کلکتور ساده‌ترین و در عین حال پرکاربردترین نوع کلکتور به‌شمار می‌رود. ساختار آن به‌شکل جعبه‌ای مستطیل است که داخل آن یک صفحه‌ای جاذب فلزی از جنس مس یا الومینیوم با پوششی به رنگ‌های خاص وجود دارد. این صفحه‌ای جاذب انرژی حرارتی خورشید است و زیر آن لوله‌های کوچکی قرار گرفته است که آب یا سیال انتقال حرارت در آنها جریان دارد. اطراف کلکتور به‌منظور کاهش اتلاف حرارتی عایق‌بندی شده است. روی سطح جعبه نیز از پلاستیک شفاف یا شیشه پوشیده شده است.

۲-۲. کلکتور لوله‌ای تحت خلا

این کلکتور از تعدادی لولهٔ دوجدارهٔ شفاف موادی تشکیل شده است که داخل آن یک تیوب با پوششی از مادهٔ جاذب

۲. کلکتور

کلکتور خورشیدی از جمله اجزای اصلی و اساسی سیستم‌های گرمایش خورشیدی است و وظیفه آن جذب تابش خورشید و تبدیل آن به گرماست. کلکتورها گرما و حرارت تولیدشده را در اختیار سیال واسطی که درون لوله‌های آنها جریان دارد قرار می‌دهند. این ادوات برای جذب تابش خورشید از صفحات فلزی تیره‌ای استفاده می‌کنند. برای اینکه حرارت جذب‌شده توسط کلکتور به بیشترین حد خود برسد از یک پوشش شیشه‌ای روی صفحات جاذب استفاده می‌شود تا هم می‌توان از اثر گلخانه‌ای بهره گرفت و هم از اتلاف حرارت به محیط جلوگیری شود. عموماً کلکتورهای خورشیدی را می‌توان به سه گروه تقسیم‌بندی نمود: کلکتورهای صفحه‌ای تخت، کلکتورهای لوله‌ای تحت خلا و نهایتاً کلکتورهای سه‌موی.



کلکتور سهموی مرکب^۴ که به سیستم ردیاب نیازی ندارد و به طور ثابت نصب می‌شود (شکل ۴) و کلکتور سهموی^۵ که باید حتماً با سیستم ردیاب خورشید نصب شود (شکل ۵).

۲-۴. کلکتور سهموی بشقابی

در این کلکتور تمامی پرتوهای خورشید در یک نقطه متمرکز می‌شود و معمولاً در این نقطه از یک موتور استرلينگ استفاده می‌شود. در جدول ۱ انواع کلکتورهای خورشیدی مقایسه شده‌اند.

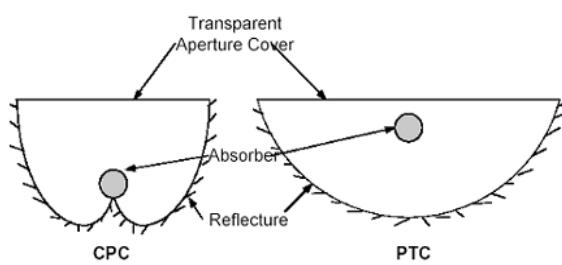


شکل ۵. کلکتور سهموی بشقابی [۶]

قرار دارد. هوا از فضای بین دو جداره خارج و خلاً ایجاد می‌شود که از اتلاف حرارت جلوگیری می‌کند. راندمان این کلکتور نسبت به کلکتور صفحه‌ای بیشتر است.

۲-۳. کلکتور سهموی

در یک کلکتور سهموی، تابش خورشید روی لوله گیرنده منعکس و متمرکز می‌شود و انرژی تابشی توسط لوله گیرنده جذب و به سیال انتقال حرارت در لوله منتقل می‌شود. اصولاً دو نوع کلکتور سهموی خطی وجود دارد:



شکل ۶. انواع کلکتور سهموی خطی

جدول ۱. مشخصات انواع کلکتورهای خورشیدی [۷]

محدوده دمای گزارش شده (درجه سانتی گراد)	نسبت تمرکز	نوع جذب‌کننده	نوع کلکتور	نوع حرکت
۸۰ تا ۳۰	۱	تحت	صفحه تحت	ثابت
۲۰۰ تا ۵۰	۱	تحت	لوله‌های خلاً	
۲۴۰ تا ۶۰	۱ تا ۵	لوله‌ای	سهموی مرکب	
۲۵۰ تا ۶۰	۴۰ تا ۱۰	لوله‌ای	منعکس‌کننده خطی	حرکت حول یک محور
۳۰۰ تا ۶۰	۴۵ تا ۱۵	لوله‌ای	سهموی با کانون خطی	
۳۰۰ تا ۶۰	۵ تا ۱۰	لوله‌ای	استوانه‌ای با کانون خطی	
۵۰۰ تا ۱۰۰	۱۰۰۰ تا ۱۰۰	نقطه‌ای	بشقابی سهموی	
۲۰۰۰ تا ۱۵۰	۱۵۰۰ تا ۱۰	نقطه‌ای	چرخ آینه‌ای دورانی	حرکت حول دو محور

۳. سرمایش ترمومکانیکال خورشیدی

مکانیکی چهت تولید سرما استفاده می‌شود. این سیستم به دو روش اجکتور و سیکل رانکین تقسیم می‌شود.

در این سیستم، انرژی حرارتی تولیدشده توسط کلکتورهای خورشیدی به انرژی مکانیکی تبدیل و سپس از انرژی

۱-۳. اجکتور

به طوری که در این رابطه w کار تولیدی موتور حرارتی و Q_g گرمای جذب شده است و در نهایت کمپرسور گرمای Q_e را از اوپرатор و گرمای Q_c را به محیط می دهد. رابطه ۳ نحوه محاسبه بازده را نشان می دهد. در نهایت بازده کل این سیستم از رابطه ۴ بدست می آید:

$$\eta_{pow-cool} = \frac{Q_e}{w} \quad (3)$$

$$\eta_{sol-cool} = \eta_{pow-heat} \times \eta_{heat-pow} \times \eta_{pow-cool} \quad (4)$$

در ادامه سیستم های سرمایشی که براساس جذب یک گاز یا رطوبت عمل می کنند تشریح خواهند شد. این سیستم ها به دو نوع سیکل باز و بسته تقسیم می شوند. در ادامه سرمایش نوع دسیکانت که از نوع سیکل باز می باشد مطرح می شود [۱۱].

۴. سیکل جذبی باز

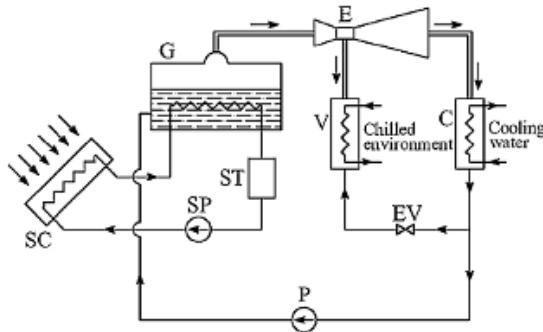
۴-۱. سرمایش دسیکانت خورشیدی

در طراحی این سیستم ها از مواد جاذب رطوبت به نام دسیکانت^۶ - که با محیط زیست سازگارند و بهوفور در دسترساند - استفاده می شود. اگر رطوبت هوای محیط گرفته شود، حدود ۲۵ درصد در سیستم های سرمایشی کاهش مصرف انرژی را به دنبال دارد. بر روی این سیستم ها تحقیقات متعددی انجام شده که چند نمونه آن در ادامه ذکر خواهد شد. مدل سازی های بسیاری از چرخ های دوار و محاسبه میزان انتقال جرم و حرارت در آنها توسط ژنگ و ورک [۱۲] و سان [۱۳] ارائه شده است. سان تأثیر هدایت حرارتی دیواره دسیکانت را مورد بررسی قرار داد و در مدل ژنگ یک سرعت گردش بهینه برای چرخ تعیین شد. سیستم دسیکانت دارای دو نوع جامد و مایع است که در ادامه توضیح داده خواهند شد.

۴-۱-۱. سیستم دسیکانت جامد

چرخ دسیکانت جامد تشکیل شده از چرخ دسیکانت، مبدل حرارتی دوار، فن هوای ورودی و خروجی، منبع حرارتی و منبع سرمایشی. فرایند این گونه است که پس از عبور هوا از

در شکل ۶ یک سیستم ترمومکانیکال جت بخار نمایش داده شده است. در این شکل بخار تولید شده از میان یک اجکتور جت بخار عبور داده می شود. در طول فرایند فشار داخل اوپرатор کاهش پیدا می کند و آب داخل اوپرатор با جذب گرما از آب سرد به بخار تبدیل می شود و دمای آب کاهش می یابد. در این سیستم وقتی تولید سرما مورد نیاز نباشد، می توان از یک توربین بخار جهت تولید برق استفاده کرد. معمولاً فشار تولیدی در این حالت بین ۰/۱ تا ۱ مگاپاسکال و دمای آن بین ۱۲۰ تا ۱۸۰ درجه سانتی گراد می باشد [۱۰].



شکل ۶. سیستم ترمومکانیکال جت بخار [۱۱]

۲-۳. سیکل رانکین

در این سیستم انرژی حرارتی به دست آمده از خورشید به یک موتور حرارتی منتقل می شود و در نهایت انرژی مکانیکی حاصل روی یک کمپرسور عمل کرده و تولید سرما می کند. در این سیستم بازده کلکتور از رابطه ۱ به دست می آید.

$$\eta_{sol-heat} = \frac{Q_g}{I_p A_s} \quad (1)$$

به طوری که در این رابطه I_p شدت تابش خورشید و A_s مساحت کلکتور و Q_g گرمای تولیدی کلکتور است که به موتور حرارتی انتقال پیدا می کند. بازده یک موتور حرارتی نیز از رابطه ۲ قابل محاسبه است:

$$\eta_{heat-pow} = \frac{w}{Q_g} \quad (2)$$



می‌کند و سپس توسط ماده جاذب جذب شده که به این صورت چرخه سیکل مورد نظر تکرار می‌گردد. دو روش در سرمایش خورشیدی براساس سیستم‌های جذبی سیکل بسته وجود دارد که یکی براساس پدیده جذب سطحی انجام می‌گردد و دیگری براساس پدیده جذبی. در ادامه دو روش فوق تشریح خواهد شد.

۱-۱. پدیده جذب سطحی

در این سیستم از کربن فعال، آب و کلرید کلسیم به عنوان ماده جاذب و از متانول، آمونیاک به عنوان سیال مبرد استفاده می‌شود. فرایند به این صورت است که سیال مبرد بر اثر تابش خورشید در طول روز بخار شده و از ماده جاذب جدا می‌شود و سپس با عبور از چگالنده، درون اوپراتور در حالت مایع ذخیره می‌گردد. در طول شب با قطع تابش خورشید ماده جاذب کم کم سرد شده، بخار موجود در ژنراتور را جذب می‌نماید که سبب ایجاد یک خلاً نسبی می‌گردد. به دلیل اختلاف فشار ایجاد شده سیال عامل در اوپراتور شروع به تبخیر نموده و گرمای مورد نیاز را از آب اطراف خود تأمین می‌کند. ضریب عملکرد کلی دستگاه بسیار پایین و در حدود ۰/۰۶ می‌باشد [۱۵].

۱-۲. پدیده جذبی

همان‌طور که توضیح داده شد در سیستم‌های جذبی از یک ماده جاذب و یک مبرد استفاده می‌شود در این میان از زوج جاذب لیتیوم بروماید و آب و همین‌طور آب و آمونیاک استفاده بیشتری شده است. البته سایر زوج‌های جاذب و مبرد که می‌توانند مورد بررسی قرار گیرند، عبارت‌اند از:

۱. آمونیاک و نمک امتیل آمین و نمک‌ها

۲. الکل‌ها و نمک‌ها آمونیاک و محلول‌های آلی

۳. دی‌اکسید گوگرد و محلول‌های آلی

۴. هیدروکربن‌های هالوژنه و محلول‌های آلی

برخی از این مواد دارای برخی ویژگی‌های مناسب مانند عدم متبلورشدن در چرخه سرمایش جذبی هستند اما در

روی چرخ دسیکانت خشک شده، به‌خاطر گرمای چرخ و گرمای جذب دمای آن بالا می‌رود. این جریان هوا در یک مبدل حرارتی با هوای بازگشته از فضای تهویه پیش‌سرد شده و پس از ایجاد سرمایش نهایی برای تهویه به کار می‌رود. هوای بازگشته نیز پس از پیش‌سرد کردن هوای ورودی توسط منبع حرارتی خورشیدی برای احیاء چرخ دسیکانت گرم می‌شود.

۱-۲-۱. سیستم دسیکانت مایع

سیستم‌های دسیکانت مایع توانایی حذف ۵ تا ۲۵ درصد بار رطوبتی نهان را دارد. در این سیستم عامل اصلی انتقال رطوبت بین دسیکانت و هوا، وجود اختلاف فشار بخار آب است. تغییر در غلظت و دمای دسیکانت سبب تغییر در فشار بخار می‌شود. بنابراین هر دسیکانت مایع در غلظت خاصی بهترین کارایی را دارد. سیستم از دو قسمت اصلی، رطوبت‌زدایی هوا و بازیابی تشکیل شده است. در رطوبت‌زدایی هوا با دسیکانت غلیظ و خنک تماس داشته و رطوبت آن جذب و دمای آن کاهش می‌یابد. در بازیابی در اثر تماس هوا با دسیکانت گرم، رطوبت به هوا منتقل می‌شود. غلظت‌های کاربردی در جدول ۳ مشخص شده‌اند.

جدول ۳. انواع دسیکانت مایع و غلظت [۱۶]

نوع دسیکانت	غلظت عملیاتی (درصد)
<i>LiBr</i>	۴۵ تا ۶۵
<i>LiCl</i>	۳۰ تا ۴۵
<i>CaCl₂</i>	۳۵ تا ۴۵
<i>TEG</i>	۹۰ تا ۹۸

۱-۲-۲. سیکل جذبی بسته

در سیستم‌های جذبی از یک ماده جاذب و یک مبرد استفاده می‌شود. فرایند بدین صورت انجام می‌گیرد که ماده مبرد با دریافت انرژی حرارتی به دست‌آمده از خورشید از ماده جاذب جداشده و در اوپراتور سیستم تولید سرما



استفاده می‌شود. لیتیوم بروماید نمکی است که خاصیت جذب آب آن بسیار بالاست. در صورت سردشدن، امکان متبلورشدن لیتیوم بروماید زیاد است و در مجاورت حرارت بر میزان خورندگی آن افزوده می‌شود.

۲-۵. سیستم سرمایش جذبی با مبرد آمونیاک و ماده جاذب آب

استفاده از آمونیاک و آب به عنوان ماده مبرد و جاذب نسبت به زوج لیتیوم بروماید و آب قدمتی دیرینه‌تر دارد. به طوری که نخستین واحد جذبی ساخته شده در سال ۱۸۵۹ م توسط فردینان دکاره از این نوع بود. سیستم‌های جذبی آمونیاکی امروزه به طور خاص برای سیستم‌های برودتی کم‌ظرفیت محلی مورد استفاده قرار می‌گیرند. در سیستم‌های آمونیاکی، ماده جاذب آب و ماده مبرد آمونیاک است. آمونیاک ترکیبی است از نیتروژن و هیدروژن که در فشار جو به صورت گازی بی‌رنگ وجود دارد. نقطه جوش این ماده ۲۸ درجه فارنهایت در فشار جو است. چنین نقطه‌جوش پایینی این امکان را می‌دهد که سیستم‌های سرمایشی بدون کاهش فشار اوپرатор تا زیر فشار جو امکان سردازی در دماهای کمتر از صفر را داشته باشند.

به طور معمول کندانسور واحدهای آمونیاکی با آب خنک می‌شوند، اما در ظرفیت‌های پایین امکان استفاده از هوای خنک نیز وجود دارد. در چرخه جذبی آمونیاکی، آب تحت دما و فشار معمولی آمونیاک را جذب می‌کند و سپس خود با گرمای احیا و آمونیاک از آن جدا می‌شود. گرمای نهان تبخیر زیاد آمونیاک این امکان را فراهم می‌آورد تا به نگام تبخیر، گرمای زیادی را جذب نماید و سبب سردازی در اوپرатор شود. چرخه تبرید جذبی آمونیاکی بسیار مشابه چرخه سیستم‌های لیتیومی است. در این سیستم‌ها نیز چهار بخش اصلی اوپرатор، ابزوربر، ژنراتور و کندانسور وجود دارد. آمونیاک در محفظه اوپرатор تبخیر و جذب آب در محفظه ابزوربر می‌شود. این محلول به ژنراتور فرستاده می‌شود و در مجاورت گرمای حاصل از شعله مستقیم و یا

برخی، موارد دیگر همچون پایداری، خوردگی و ایمنی شرایط چندان خوبی ندارند. در حال حاضر زوج‌های لیتیوم بروماید آب و آب آمونیاک مناسب ترین زوج‌های مورد استفاده در سیستم‌های سرمایش جذبی هستند و بر همین اساس می‌توان سیستم‌های سرمایش جذبی را از نظر نوع ماده جاذب و مبرد در دو گروه لیتیوم بروماید آب و آب آمونیاک طبقه‌بندی نمود.

۲-۵. سیستم سرمایش جذبی با مبرد آب و ماده جاذب لیتیوم بروماید

در این سیستم‌ها بنا به خواص فیزیکی و شیمیایی مبرد آب امکان سردازی زیر صفر درجه سانتی‌گراد را ندارند و به همین دلیل برای سرمایش آب تا ۵ درجه سانتی‌گراد و بیشتر به کار گرفته می‌شوند. برای رسیدن به دماهای پایین‌تر از صفر درجه سانتی‌گراد باید از پدیده جذبی با مبرد آمونیاک و جاذب آب استفاده کرد. سیستم‌های جذبی لیتیومی شامل انواع مختلف تک‌اثر، دوازره و سه‌اثر می‌باشند. در جدول ۴ انواع این سیستم‌ها و دمای منبع حرارتی مورد نیاز و همچنین ضریب عملکرد هر کدام آورده شده است.

جدول ۴. انواع سیستم‌های جذبی لیتیومی و مشخصات آنها [۱]

سیستم جذبی لیتیوم بروماید	ضریب عملکرد	دماهای مورد نیاز منبع حرارتی (سانتی‌گراد)
تک‌اثر	۰/۷	۸۵
دوازره	۱/۲	۱۳۰
سه‌اثر	۱/۷	۲۲۰

دمای تبخیر آب با کاهش فشار، کم و با افزایش فشار زیاد می‌شود و همین خاصیت مبنای استفاده از آن به عنوان ماده مبرد در سیستم‌های جذبی لیتیومی است و در عین حال به دلیل خاصیت ترکیبی شدید و قدرت جذب بالای آمونیاک از آن در چیلهای جذبی آمونیاکی به عنوان ماده جاذب



سانتی‌گراد است و این مقدار در صورت استفاده از کندانسور و ابزوربر آب خنک شود، بین ۸۰ تا ۱۲۰ درجه سانتی‌گراد است. ضریب کارایی این نوع سیستم‌ها بین ۰/۵ تا ۰/۶ است. در سیستم‌های آمونیاکی نیازی به تامین خلاً و کاهش فشار وجود ندارد، بلکه بر عکس فشار سیستم به اندازه قابل توجهی بالاست. بنابراین استفاده از مصالحی که مقاومت کافی در مقابل این مقدار فشار را داشته باشند بسیار ضروری است.

۶. جمع‌بندی

امروزه بشر با دو بحران آلودگی محیط زیست و پایان یافتن منابع مواد اولیه و سوخت مواجه است. در این بین، میان تقاضای برودت و افزایش تابش و میزان ساعات آفتابی در تابستان تقابلی وجود دارد. با استفاده از انرژی خورشید می‌توان تا نیاز به تولید سرما را برطرف کرد. در این مقاله انواع روش‌هایی که با حرارت خورشیدی تولید سرما می‌کنند تشریح و مقایسه شده‌اند. برای دسترسی به برودت نیاز ژنراتور هر سیستم، کلکتور مورد نیاز انتخاب می‌شود و در نهایت با توجه به ضریب عملکرد ذکر شده برای هر سیستم می‌توان بهترین مورد را انتخاب کرد.

سیال گرم، آب از آمونیاک جدا می‌شود. آب به عنوان ماده جاذب به ابزوربر و آمونیاک هم پس از تقطیر در کندانسور به اواپراتور بازمی‌گردد و بار دیگر چرخه از سر گرفته می‌شود. در سیستم‌های جذبی آمونیاکی کوچک، که فاقد پمپ محلول هستند، برای ایجاد تعادل در بین دو بخش فشار ضعیف (اوپراتور و ابزوربر) و فشار قوی (ژنراتور و کندانسور) از گاز سوم هیدروژن استفاده می‌شود. بنابراین در نقاط کم‌فشاری که هیدروژن حضور دارد، مایع مبرد یا آمونیاک مایع تبخیر می‌شود. بخار آمونیاک در کندانسور گرمای خود را از دست داده و پس از تبدیل شدن به مایع به‌سمت اوپراتور سرآذیر می‌شود. فشار جزیی هیدروژن موجود در اوپراتور کمتر از کندانسور است. بنابراین مایع آمونیاک تحت فشار کمتری قرار گرفته و شروع به تبخیر می‌کند و گرمای لازم برای بخارشدن را از محیط می‌گیرد سپس محلوت گازی آمونیاک و هیدروژن وارد ابزوربر می‌شود و هیدروژن به دلیل سبکبودن بار دیگر به اوپراتور باز می‌گردد. آب درون ابزوربر موجب جذب بخار آمونیاک می‌شود و محلول آب و آمونیاک وارد ژنراتور می‌شوند تا چرخه بار دیگر از سر گرفته شود. دامنه دمایی مورد نیاز ژنراتور سیستم‌های آمونیاکی در حالتی که از کندانسور و ابزوربر هواخنک استفاده کنند بین ۱۷۵ تا ۱۲۰ درجه

۷. مأخذ

- [۱] زمانی محی آبادی، مصطفی، سید علی اکبر صفوی. "بهینه‌سازی ضرایب کنترل کننده PID نیروگاه ۲۵۰ کیلوواتی خورشیدی شیراز توسط الگوریتم ژنتیک." بیست و هشتمین کنفرانس بین‌المللی برق. تهران، ۱۳۹۲.
- [۲] زمانی محی آبادی، مصطفی، سید علی اکبر صفوی. "طراحی کنترل کننده فازی برای دمای روغن خروجی از مزرعه کلکتور نیروگاه ۲۵۰ کیلوواتی خورشیدی شیراز." بیست و هشتمین کنفرانس بین‌المللی برق. تهران، ۱۳۹۲.
- [۳] Gschneidne, K., V. Pecharsky. "Thirty years of near room temperature magnetic cooling." where we are today and future prospects, (2008): 31, 945-961.
- [۴] vella, G. J. I. bharris, H. J. Goldsmid. "A solar thermoelectric refrigerator." *Solar Energy*, (1976):4, pp. 355-359.
- [۵] Matthew, E., W. M. Poese, M. W. Smith, W. M. Robert, "Thermoacoustic refrigeration for icecream sales", 2014.



- [6] Silva, D.J, J. Ventura, J. P. Araújo, A. M. Pereira. "Maximizing the temperature span of a solid state active magnetic regenerative refrigerator." *Journal of Applied Energy*, (2014):1149-1154.
- [7] فلاحتکار، امیر، حمیدرضا اخوان ارمکی. "طراحی یک سیستم چیلر جذبی خورشیدی در شهر تهران و بررسی عملکرد این سیستم در مقایسه با چیلرهای جذبی رایج." نشریه انرژی ایران، ۱۳۹۰.
- [8] زمانی محی‌آبادی، مصطفی، سید علی اکبر صفوی، سید وحید نقوی، سید محمد حسام محمدی. "طراحی و توسعه یک محیط شبیه‌ساز جهت نیروگاه ۲۵۰ کیلووات خورشیدی شیراز بر پایه مدل‌سازی ترکیبی." نشریه انرژی ایران، ۱۳۹۱.
- [9] Lafta Rashid, F., I. Kaittan Fayyadh, A. Hashim, Z. Omran Muse, Z. Zouher. "Liquid paraffin wax solar absorption refrigerator system." *Elixir Elec. Eng.* (2012): 9607-9611.
- [10] Badawy, M. T. "Cycle analysis for solar ejector refrigeration and distillation system." *World Renewable Energy Congress*. (1998):2076-2079.
- [11] Sarbu, I., C. Sebarchievici. "Review of solar refrigeration and cooling systems." *Journal of Energy and Buildings*. (2013): 286-297.
- [12] Zheng, W., W. Worek. "Numerical Simulation of Combined Heat and Mass Transfer Processes in a Rotary Dehumidifier." *Numerical Heat Transfer, Part A*, 1993): 211-232.
- [13] Yang San, J., S. CHSIAU. "Effect of Axial Solid Heat Conduction and Mass Diffusion in a Rotary Heat and Mass Regenerators." *Int. J. Heat Mass Transfer*, (1993): 2051-2059.
- [14] Yin, Y., X. Zhang, Z. Chen. "Experimental study on dehumidifier and regenerator of liquid desiccant cooling air conditioning system." *International Journal of Refrigeration*, (2007): 861-872.
- [۱۵] ازیان، مجتبی، منصور کیانپور راد، علیخانی فریدون. "مرواری بر شیوه‌های سرمایش خورشیدی." همایش ملی اصلاح الگوی تولید و مصرف، کرمان، ۱۳۹۰.



-
1. Desiccant
 2. DC
 3. AC
 4. Compound Parabolic Concentrating
 5. Parabolic-Trough Concentrating

۶ ماده خشک‌کن یا دسیکانت به موادی گفته می‌شود که برای جذب بخار آب موجود در یک محیط بسته به کار می‌روند. این مواد ممکن است به صورت غیرجامد و مثلاً به حالت مایع باشند. خشک‌کن‌های مایع معمولاً از تری‌اتیلن گلیکول یا نمک‌هایی مانند کلرید کلسیم یا لیتیوم کلرید حل شده در آب بهره می‌برند و هرچه محلول خشک‌کن غلیظتر و فشار بخار آن کمتر باشد، قدرت جذب بخار آب از هوا می‌بیند. خشک‌کن‌های مایع در آن بیشتر خواهد بود. قدرت جذب رطوبت در مواد خشک‌کن با گذشت زمان تغییر می‌کند. برخی از مواد زودتر قدرت جذب خود را از دست می‌دهند [ویراستار].