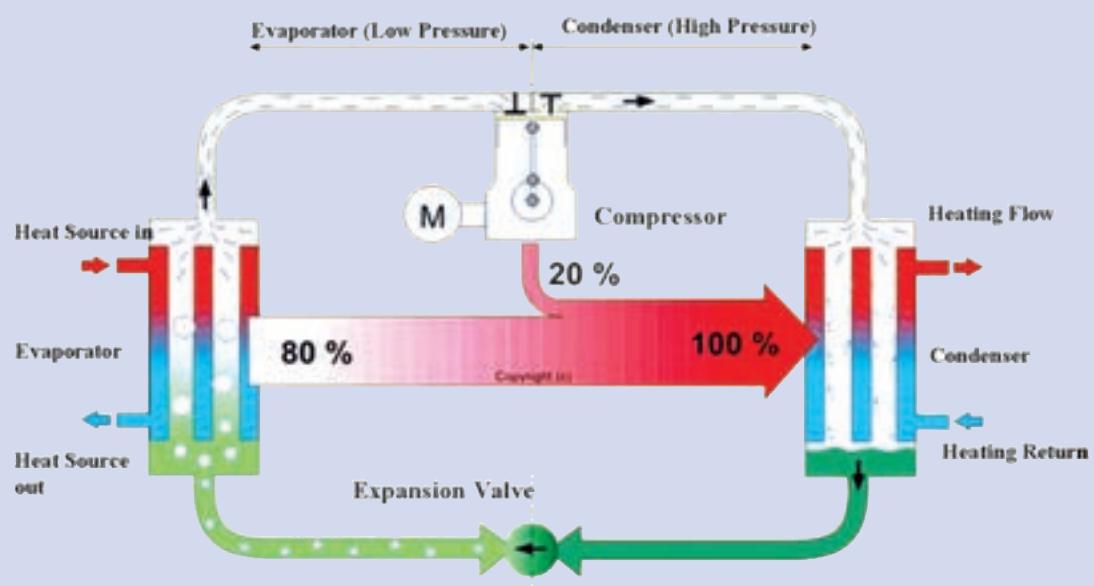


سیکل تبرید





سیکل تبرید

پیش آزمون

- ۱- چرا داخل یخچال سرد و لوله‌های پشت آن گرم هستند؟
- ۲- دمای یک ماده مبرد در یک نقطه 42°C و در نقطه دیگر 10°C است. این ماده در کدام نقطه سوپرهیت و در کدام نقطه ساب‌کولد است؟

۱- تاریخچه سردسازی

روش آموزش

در این بخش هنرآموزان محترم می‌توانند ابتدا به خلاصه تاریخچه سردسازی بپردازند. و پس از آن تن تبرید را تعریف و محاسبه نمایند.

دانش افزایی

تاریخچه سردسازی

در جدول زیر گام‌هایی که در راستای پیشرفت صنعت سردسازی انجام شده، آمده است.

شکل ۱-۲ جدول خلاصه تاریخچه سردسازی

سال (میلادی)	عملیات
پیش از تاریخ	برداشت برف و یخ در فصل سرد و استفاده از آن در فصل‌های گرم در بسیاری از فرهنگ‌های باستانی از جمله چینی، یونانی، رومی و ایرانی مرسوم بوده است. یخ و برف ذخیره شده در غارها یا گودال‌ها با کاه پوشش داده می‌شدند. ایرانیان یخ ذخیره شده در گودال را یخچال می‌نامیدند.
قرن ۱۱	نزدیک به هزار سال پیش گویا ابن سینا برای تقطیر بخار عطریک کوبل سرد را به کار گرفته است.
۱۵۵۰	شیمیدان‌ها با افزودن نیترات پتاسیم یا نیترات سدیم به آب باعث افت دمای آب شدند این روش به نام خنک کردن (refrigerate) ثبت شد.
۱۷۴۸	نخستین یخچال مصنوعی شناخته شده به دست ویلیام کالن رونمایی شد. کالن توانست با استفاده از یک پمپ خلاء فشار ظرفی را که حاوی اتر بوده کاهش داده و آن را بجوشاند و گرمای هوای اطراف را جذب نماید. با این آزمایش فقط می‌توان مقدار کوچکی از یخ را به دست آورد که در آن زمان هیچ کاربرد عملی نداشت.
۱۷۸۷	دی‌اکسید گوگرد مایع به عنوان مبرد به کار برده شد.

آمونیاک مایع به عنوان مبرد به کار برده شد.	۱۷۸۰
الیور اوائز طرح اولین دستگاه سرداز را داد که در آن به جای مایع از بخار استفاده می شد.	۱۸۰۵
اصول سردازی جذبی توسط مایکل فارادی کشف شد.	۱۸۲۴
ژاکوب پرکینز با تغییر در طرح اولیه اوائز توانست اولین سرداز جهان را بسازد.	۱۸۳۴
یخچال در خودروها برای حمل و نقل شیر و کره مورد استفاده قرار گرفت.	۱۸۴۰
جان گوری بر بایه طرح اوائز توانست هوای اتاق بیمارانی را که مبتلا به تب زرد بودند را خنک نماید. اساس کار او بر فشرده سازی گاز و انبساط آن در یک کویل بود. (شبیه یخچال های تراکمی امروزی)	۱۸۴۲
جان گوری با ادامه آزمایش برای ساخت یخ توانست اختراع خود را به ثبت برساند.	۱۸۵۱
اولین دستگاه تبرید جذبی آب آمونیاک توسط فردیناند کاری اختراع شد.	۱۸۵۹
از کلرواتان C_7H_5Cl در کمپرسورهای روتاری توسط پالمر استفاده شد.	۱۸۹۰
ایزوبوتان توسط ادموند کوپلند و هری ادوارد در یخچال های کوچک مورد استفاده قرار گرفت.	۱۹۲۰
از دی کلرواتان $C_7H_5Cl_2$ توسط کریر در کمپرسورهای سانتریفیوژ استفاده شد.	۱۹۲۲
سردازی سریع و استفاده از آن در مواد غذایی یخ زده توسعه یافت.	۱۹۲۳
مبعد مصنوعی CFC با نام تجاری فریون توسط تو ماش میدگلی اختراع شد.	۱۹۲۶
اولین یخچال خانگی مدار بسته ساخته شد.	۱۹۲۶
سیستم سرد کننده خودکار تهویه مطبوع عرضه شد.	۱۹۲۷
از انرژی خورشیدی برای تولید یخ (بر اساس تبرید جذبی) استفاده شد.	۱۹۵۰
پروفسور جیمز لاولاک از وجود بسیار کم از گازهای مبرد در جو زمین گزارش داد.	۱۹۷۳
شروع رولند و ماریو مولینا تخریب لایه ازن توسط فریون ها را پیش بینی کردند.	۱۹۷۴
«حفره اوزون» بر سر قطب جنوب کشف شد.	۱۹۸۵

۲-۱- تن تبرید

روشن آموزش

در این بخش هنرآموزان محترم می توانند تن تبرید را تعریف و سپس در یکاهای دیگر آن را محاسبه نمایند.

پرسش و پاسخ

۱- توان یک کولر گازی 36000 Btu تی یو برساعت است. این مقدار برابر چند تن تبرید است؟

$$P = 36000 \frac{\text{B.t.u}}{\text{hr}} \times \frac{1\text{TR}}{12000 \frac{\text{B.t.u}}{\text{hr}}} = 3\text{TR}$$

تن تبرید

می‌دانیم که یکی از یکاهای اندازه‌گیری جرم تن می‌باشد و در سیستم‌های مختلف اندازه‌های متفاوت دارد در سیستم متریک برابر ۱۰۰۰ کیلوگرم است. دو نوع دیگر به نام تن بزرگ (انگلیسی) برابر ۲۲۴۰ پوند (۱۰۱۶ کیلوگرم) و تن کوچک (آمریکایی) برابر ۹۰۷ پوند (۹۰۰ کیلوگرم) رایج است.

تعریف تن تبرید : مقدار گرمایی که یک تن (تن کوچک) بخ با دمای ۳۲ درجه فارنهایت در یک شبانه روز جذب می‌کند تا تمام آن به آب ۳۲ درجه فارنهایت تبدیل شود.

$$144 \frac{\text{BTU}}{\text{lbm}} = 335 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} = 8.0 \frac{\text{Kcal}}{\text{Kg}}$$

با توجه به این تعریف این مقدار گرمایی برابر است با :

$$\text{TR} = \frac{144 \text{ BTu/lbm} \times 20.0 \text{ lbm}}{24 \text{ hr}} = 1200.0 \text{ BTu/hr}$$

در سیستم بین المللی این مقدار برابر خواهد بود با :

$$\text{TR} = \frac{335 \text{ kJ/kg} \times 9.07 / 18 \text{ kg}}{24 \times 3600 \text{ s}} = 3/517 \text{ kJ/s} = 3/517 \text{ kw}$$

در سیستم متریک این مقدار برابر خواهد بود با :

$$\text{TR} = \frac{8.0 \text{ kcal/kg} \times 9.07 / 18 \text{ kg}}{24 \text{ hr}} = 3.024 \text{ kcal/hr}$$

با تبدیل یکانیز همان مقدار به دست می‌آید :

$$1200.0 \frac{\text{Btu}}{\text{hr}} \times 0.252 \frac{\text{kcal}}{\text{Btu}} = 3.024 \frac{\text{kcal}}{\text{hr}}$$

$$1200.0 \frac{\text{Btu}}{\text{hr}} \times 1/0.55 \frac{\text{kJ}}{\text{Btu}} \times \frac{1\text{hr}}{3600\text{s}} = 3/517 \frac{\text{kJ}}{\text{s}}$$

بنابراین :

$$\text{TR} = 1200.0 \frac{\text{Btu}}{\text{hr}} = 3/517 \text{ kw} = 3.024 \frac{\text{kcal}}{\text{hr}}$$

۳-۲-۳ فرایند تبرید

روش آموزش

در این بخش هنرآموزان محترم می‌توانند ابتدا سردسازی را تعریف نموده و سپس آن را دسته بندی نمایند و نشان دهند که یخچال خانگی در کدام قسمت این دسته بندی قرار دارد.

تعریف تبرید

تبرید یا سردسازی عبارت است از : «ایجاد شرایط مناسب برای کاهش دمای یک مکان (یا یک ماده) نسبت به محیط آن» به

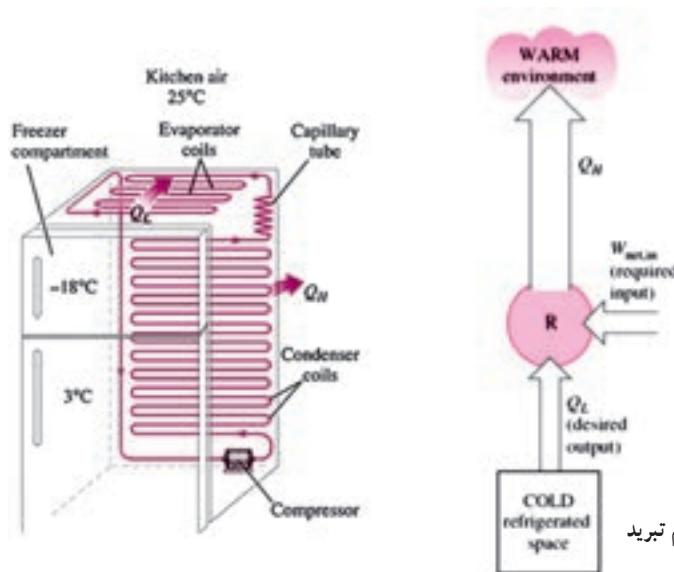
یک ماده «انتقال گرما از یک محیط با دمای پایین به یک محیط با دمای بالاتر است.»

سردسازی را می‌توان از چند دیدگاه دسته‌بندی نمود. یک طبقه‌بندی روش‌های اساسی سردسازی به شکل زیر است:

۱— سردسازی مدار باز ۲— سردسازی مدار بسته ۳— سردسازی به روش‌های ویژه

۱— سردسازی مدار باز : وقتی یک تکه یخ را در داخل یک لیوان قرار می‌دهید تا آب خنک شود. با این روش دمای آب از طریق تماس مستقیم سردرتر گردیده است. همچنین چنانچه یک تکه یخ را برابر یک پنکه قرار دهید و وزش پنکه را به سمت خود قرار دهید حس می‌کنید که قالب یخ کمک به خنک‌تر شدن پیشتر هوا می‌کند. انتقال غیر مستقیم گرما توسط جسم سوم یعنی هوایی که بین ماده سرد (یخ) و جسمی که می‌خواهد خنک شود (شما) صورت می‌گیرد. کولر آبی از همین روش پیروی می‌کند.

۲— سردسازی مدار بسته : در این روش گرما را از یک محیط با دمای پایین به یک محیط با دمای بالا انتقال می‌دهیم در این روش نیاز به کار خارجی داریم.



شکل ۲-۲— اصل اساسی یک سیستم تبرید

همان‌طور که می‌دانیم گرما از یک محیط با دمای بالاتر به یک محیط با دمای پایین‌تر به خودی خود انتقال می‌یابد و نیاز به کار نداریم ولی چنانچه بخواهیم عکس این کار را انجام دهیم حتماً نیاز به کار داریم. (قانون دوم ترمودینامیک) دمای بالا و پایین را می‌توان به بالا و پایین یک تپه تشبیه نمود که آب از بالای تپه به پایین به خودی خود سرازیر می‌شود و حتی می‌تواند یک توربین را بچرخاند ولی برای انتقال آب از پایین به بالا نیاز به کار داریم. پرکاربردترین سردسازی با این روش سیستم تراکمی^۱ و سیستم جذبی^۲ می‌باشد. این روش خود به دو دسته کلی مدار بخار و مدار گاز تقسیم می‌شود.

۱—۱— سردسازی با مدار بسته بخار : این روش نیز خود به دو دسته سیستم تبرید تراکمی و سیستم تبرید جذبی دسته‌بندی می‌شود.

۱—۲— سیستم تبرید تراکمی : در این سیستم مقداری گرما در اوپراتور جذب و مقدار بیشتری گرما در کندانسر دفع می‌گردد.

۲—۱— سیستم تبرید جذبی : در اوائل قرن بیستم سیستم تبرید جذبی آب—آمونیاک بسیار محبوب بود ولی با توسعه سیستم تراکمی کاربرد آن کم شد ولی مجدداً سیستم جذبی با استفاده آب—لیتیوم بر ماید به دلیل استفاده از گرمای اضافی در محیط‌های

صنعتی و همچنین در جایی که گاز بیش از برق در دسترس است مورد استفاده قرار می‌گیرد.

۲-۱- سردازی با مدار بسته گاز : زمانی که ما از یک گاز به عنوان سیال در سیکل تبرید استفاده می‌کنیم ولی گاز تبخیر و نقطیر نمی‌شود و به همان حالت می‌ماند آن سیکل را سیکل گاز می‌نامند. پرکاربردترین گاز در این سیکل هوا می‌باشد.

۳- سردازی بهروش‌های ویژه : روش‌های دیگر نیز برای سردازی وجود دارند که برخی از آنها بازده کمی داشته و برخی نیز برای سیستم‌های دمای پایین به کار می‌روند. از معروف‌ترین این سیستم‌ها می‌توان سردازی ترمولکتریک، سردازی مغناطیسی، سردازی نوری و سردازی گرما-صوتی را نام برد.

۴- رابطه فشار و دمای آب

روش آموزش

در این بخش هنرآموزان محترم می‌توانند با مراجعه به فصل اول رابطه فشار و دمای نقطه جوش آب را بیان نموده و در مجموع توضیح دهنده که هرچه فشار کمتر باشد دمای نقطه جوش پایین‌تر است و هرچه فشار بیشتر باشد دمای نقطه جوش بالاتر می‌رود. و این تصور را که نقطه جوش نمی‌تواند کمتر از صفر درجه سلسیوس باشد از ذهن هنرجویان بزدایند.

در شکل ۲-۳ رابطه و دمای نقطه اشباع آب برای مثال آورده شده است. توجه کنید که یکای فشار در زیر فشار آتمسفر در یک ستون جدول برحسب میکرون آمده است که هر اینچ جیوه برابر 25400 میکرون است. و در این ستون فشار مطلق است.

شکل ۲-۳ جدول فشار و دمای نقطه اشباع آب

Saturated Water (H_2O) Pressure & Temperature Chart			
Temperature In °F	PSIG		Pounds Sq. In. Absolute PSIA
281	35.3psig	↑	50.00
274	30.3psig		45.00
267	25.3psig		40.00
259	20.3psig	High Pressure	35.00
250	15.3psig	Lo/HI Division	30.00
240	10.3psig	Low Pressure	25.00
228	5.3psig	↓	20.00
213	.3psig		15.00
Above Atmospheric Pressure			
212°	0.00	769,968	14.696
Below Atmospheric Pressure			
Temperature In °F	Inches of Hg. Vacuum	Microns	Pounds Sq. In. Absolute PSIA
205°	4.92	535,000	12.279
194°	9.23	525,526	10.162
176°	15.94	355,092	6.866
158°	20.72	233,680	4.519
140°	24.04	149,352	2.888
122°	26.28	92,456	1.788
104°	27.75	55,118	1.066
86°	28.67	31,750	.614
80°	28.92	25,400	.491
76°	29.02	22,860	.442
72°	29.12	20,320	.393
69°	29.22	17,780	.344
64°	29.32	15,240	.295
59°	29.42	12,700	.246
53°	29.52	10,160	.196
45°	29.62	7,620	.147
32°	29.74	4,572	.088
21°	29.82	2,540	.049
6°	29.87	1,270	.0245
-24°	29.91	254	.0049
-35°	29.915	127	.00245
-60°	29.919	25.4	.00049
-70°	29.9195	12.7	.00024
-90°	29.9199	2.54	.000049

پرسش و پاسخ

۱- دمای نقطه جوش آب در فشار مطلق 20 psia چند درجه فارنهایت است؟

پاسخ: 228 درجه فارنهایت

۲- دمای نقطه جوش آب در فشار خالا $29/91$ اینچ جیوه چند درجه سلسیوس است؟

$$-24^{\circ}\text{F} \rightarrow \text{C} = \frac{\text{F}-32}{1/8} = \frac{-24-32}{1/8} = \frac{-56}{1/8} = -31$$

۵- جدول فشار - دمای مبردها و کاربرد آن

روش آموزش

در این بخش هنرآموزان محترم می‌توانند مانند آب رابطه فشار و دمای اشباع مواد سرمایزی دیگر را نیز بیان نمایند. در ادامه انواع جدول‌هایی را که در این زمینه وجود دارند به لحاظ ساختاری توضیح دهنده. سپس یکی از کاربردهای این جدول‌ها را در شارژ گاز یا مایع سردکننده به سیستم توضیح دهنده. (جدول‌های ۲-۴ و ۲-۵)

پرسش و پاسخ

۱- در فشار آتمسفر نقطه جوش سردکننده‌های $R41$ و $R134$ و $R22$ به ترتیب چند درجه سلسیوس است؟

پاسخ: -65 و -41 و -55

۲- در فشار 5 barg نقطه جوش سردکننده‌های $R41$ و $R134$ و $R22$ به ترتیب چند درجه سلسیوس است؟

پاسخ: -51 و -24 و -41

۳- می‌خواهیم یک سیستم تبرید را با گاز مبرد $R134$ -شارژ کنیم فشارسنچ انتهای اواپراتور، مقدار یک بار را نشان می‌دهد، چنانچه با دماسنچ، مقدار دما را اندازه بگیریم صفر درجه سلسیوس را نشان می‌دهد. (سیستم ۵ درجه سوپرهیت باشد) باید کدام عمل را انجام دهیم؟

مقدار شارژ مناسب است مقدار گاز زیاد است و باید کمی گاز تخلیه کنیم باید به شارژ ادامه دهیم

پاسخ: با استفاده از جدول، دمای متناظر یک بار 10° درجه است.

$$10^{\circ} = \text{دمای اشباع گاز} - \text{دمای گاز} = \text{دمای سوپرهیت}$$

دمای سوپرهیت 5 درجه بالاتر از حد خواسته شده است پس باید به شارژ کردن گاز ادامه دهیم.

کاربرد جدول مبردها

چنانچه ما در هر نقطه از چرخه تبرید دما یا فشار را به تهابی داشته باشیم با جدول‌های فشار – دما^۱ می‌توانیم فشار یا دمای متناظر را پیدا کنیم. برای مثال چنانچه دمای گاز R۱۳۴ در یک چرخه تبرید 35°C باشد فشار اشباع این گاز در همان نقطه $7/93$ بار گیج است. یکی از کاربردهای این جدول‌ها در شارژ گاز می‌باشد که با توجه به نوع دمای کار سیستم و اینکه با مایع شارژ شود یا گاز از روش‌های مختلف استفاده می‌شود:

یکم (اندازه‌گیری قسمت فشار بالا): بدین صورت که به دمای محیط 15°C افزوده و با این دما فشار کار کندانسر را به دست می‌آورند. (مقدار دقیق این دما با توجه به نوع سیستم و دمای هوای خشک خارج و دمای مرطوب داخل تعیین می‌شود)

مثال: چنانچه بخواهیم گاز R۱۳۴ را به کار بیریم و دمای محیط 30°C باشد:

$$30 + 15 = 45^{\circ}\text{C} \rightarrow 10/67 \text{ barg}$$

در این حالت شارژ را تا زمانی ادامه می‌دهند تا فشارسنج، فشار $10/67$ بار را نشان دهد.

دوم (اندازه‌گیری سوپرهیت): گاز بهتر است در انتهای اوپراتور ۵ درجه سلسیوس سوپرهیت شود، برای اینکار با فشارسنج، فشار خروجی را خوانده و هم‌زمان در همان نقطه با دماسنج، دمای گاز را می‌خوانیم. برای مثال می‌خواهیم یک سیستم تبرید را با گاز مبرد R۲۲ شارژ کنیم فشار را در انتهای اوپراتور اندازه گرفته، مقدار ۵ بار را نشان می‌دهد، دمای اشباع متناظر این فشار از جدول 6°C می‌شود؛ چنانچه با دماسنج، مقدار دما را اندازه گیریم 20°C را نشان می‌دهد. این بدین معنی است که سیستم 14°C سوپرهیت است پس ما باید به شارژ ادامه داده تا اختلاف کمتر شده و به حدود 7°C درجه برسد. اما چنانچه دمای اندازه‌گیری شده 8°C باشد اختلاف 2°C درجه است پس کمی گاز باید تخلیه شود.

دمای اشباع گاز – دمای گاز = دمای سوپرهیت

سوم (اندازه‌گیری دمای ساب کولد): در شیر سرویس، فشار و دمای مایع مبرد را اندازه‌گیری می‌کنیم. سپس دمای متناظر آن فشار (دمای اشباع) را از جدول به دست می‌آوریم.

دمای مایع – دمای اشباع مایع = دمای ساب کولد

مثال: در یک چرخه R۱۳۴ دما و فشار اندازه‌گیری شده در انتهای کندانسر 30°C و ۸ بار است. وضعیت ماده مبرد در چه حالتی قرار دارد؟ 5°C درجه ساب کولد است.

$$5 = 30 - 35 = \text{دمای اشباع مایع} - \text{دمای ساب کولد}$$

جدول‌های مبردها با توجه به یکایی کار رفته و فشار مطلق یا گیج بسیار متنوع می‌باشند برای مثال در شکل ۲-۴ دما بر حسب درجه سلسیوس و فشار بر حسب بار گیج می‌باشد. منتها شماره‌های مثبت، فشار بیشتر از آتمسفر و شماره‌های منفی، فشار کمتر از آتمسفر را نشان می‌دهد.

در شکل ۲-۵ چند یکای فشار برای یک نوع مبرد آورده شده است و فشار هم بر حسب فشار مطلق و هم بر حسب فشار نسبی آمده است. در ستون اول این جدول که بر حسب PSIG تعریف شده در منطقه زیر فشار آتمسفر (خلا) در داخل پرانتز شماره‌ها بر حسب اینچ جیوه می‌باشد. (توجه کنید در این حالت صفر نشانه فشار آتمسفر و $29/92$ نشانه خلا کامل است). به طور معمول در جدول‌هایی که فشار مثبت با بار گیج نشان داده می‌شود فشار خلا ممکن است با میلی‌متر جیوه نمایش داده شود و در این حالت نیز صفر نشانه آتمسفر و 76°C نشانه خلا کامل است.

شکل ۴-۲ جدول دما و فشار مبردها (فشار بر حسب بارگیج) (barg)

t °C	R22	R12	R134	R404a	R502	R-410a	R717	R410a	R507a	R600	R23	R290	R142b	R406a	R409A
-70	-0,81	-0,88	-0,92	-0,74	-0,72	-	-0,89	-0,65	-0,72	-	0,94	-	-	-	-
-65	-0,74	-0,83	-0,88	-0,63	-0,62	-	-0,84	-0,51	-0,61	-	1,48	-	-	-0,94	-
-60	-0,63	-0,77	-0,84	-0,52	-0,51	-0,74	-0,78	-0,36	-0,50	-	2,12	-	-	-0,9	-
-55	-0,49	-0,69	-0,77	-0,35	-0,35	-0,63	-0,69	-0,22	-0,32	-	2,89	-	-	-0,63	-
-50	-0,35	-0,61	-0,70	-0,18	-0,19	-0,52	-0,59	0,08	-0,14	-	3,8	-	-	-0,6	-
-45	-0,2	-0,49	-0,59	-0,11	-0,14	-0,34	-0,44	0,25	-0,02	-	4,86	-	-	-0,66	-
-40	0,05	-0,36	-0,48	0,32	0,30	-0,16	-0,28	0,73	0,39	-0,71	6,09	0,12	-	-0,62	-
-35	0,25	-0,18	-0,32	0,66	0,64	-0,06	-0,24	1,22	0,77	-0,62	7,51	0,37	-	-0,4	-
-30	0,64	0,00	-0,15	1,04	0,98	0,37	0,19	1,71	1,15	-0,53	9,12	0,68	-	-0,2	-
-25	1,05	0,26	-0,06	1,53	1,45	0,75	0,55	2,35	1,67	-0,38	10,98	1,03	-	-0,1	0,08
-20	1,46	0,51	0,33	2,02	1,91	1,12	0,90	2,98	2,18	-0,27	13,04	1,44	-	0,2	0,32
-15	2,01	0,85	0,67	2,67	2,53	1,64	1,41	3,85	2,86	-0,18	15,37	1,91	-	0,4	0,62
-10	2,55	1,19	1,01	3,32	3,14	2,16	1,91	4,72	3,54	0,09	17,96	2,45	0	0,6	0,98
-5	3,27	1,64	1,47	4,18	3,94	2,87	2,6	5,85	4,42	0,33	20,85	3,06	0,22	1,1	1,4
0	3,98	2,08	1,93	5,03	4,73	3,57	3,29	6,98	5,29	0,57	24	3,75	0,47	1,6	1,88
5	4,89	2,68	2,54	6,11	5,72	4,43	4,22	8,37	6,40	0,89	27,54	4,52	0,75	2,1	2,43
10	5,80	3,23	3,14	7,16	6,73	5,28	5,15	9,76	7,51	1,21	31,37	5,38	1,08	2,6	3,07
15	6,95	3,95	3,93	8,62	7,97	6,46	6,36	11,56	8,88	1,62	35,56	6,33	1,48	3,3	3,78
20	8,10	4,67	4,72	9,86	9,20	7,63	7,57	13,35	10,25	2,02	40,11	7,39	1,9	4,0	4,59
25	9,5	5,39	5,71	11,5	10,70	9,14	9,12	15,00	11,94	2,54	45,03	8,55	2,38	4,8	5,5
30	10,90	6,45	6,70	13,14	12,19	10,65	10,67	16,65	13,63	3,05	-	9,82	2,94	5,7	6,51
35	12,60	7,53	7,93	15,13	13,93	12,45	12,61	19,78	15,69	3,69	-	11,21	3,55	6,7	7,64
40	14,30	8,60	9,16	17,11	15,77	14,25	14,55	22,90	17,74	4,32	-	12,73	4,25	7,8	8,88
45	16,3	10,25	10,67	19,51	17,29	16,48	16,94	26,2	20,25	5,09	-	14,38	5,02	9,1	10,28
50	18,30	11,90	12,18	21,90	20,01	18,70	19,33	29,50	22,75	5,86	-	16,16	5,87	10,4	11,78
55	20,75	13,08	14,00	24,76	22,51	21,45	22,24	-	25,80	6,79	-	18,08	6,81	11,9	13,41
60	23,20	14,25	15,81	27,62	25,01	24,20	25,14	-	28,85	7,72	-	20,14	7,85	13,6	15,2
70	29,00	17,85	20,16	-	30,92	-	32,12	-	-	9,91	-	24,72	10,23	17,3	19,26
80	-	22,04	25,32	-	-	-	40,40	-	-	-	-	29,94	13,07	21,5	23,99
90	-	26,88	31,43	-	-	-	50,14	-	-	-	-	35,82	16,4	-	29,43

جدول هایی نیز برای مبردها وجود دارند که علاوه بر دما و فشار سایر ویژگی های ترمودینامیکی را نشان می دهد. (شکل ۲-۶)

شکل ۲-۶ جدول خواص مایع و بخار اشباع آمونیاک

Properties of Saturated Liquid and Saturated Vapour
R717, Ammonia, NH_3

Temp, T $^{\circ}\text{C}$	Pressure P, bar	Volume, v_g m^3/kg	Enthalpy, kJ/kg		Entropy, kJ/kg K		Sp. Heat, kJ/kg K	
			Liquid h_f	Vapour h_g	Liquid s_f	Vapour s_g	Liquid c_l	Vapour c_g
-40	0.7168	1.5535	19.60	1408.41	0.2885	6.2455	4.396	2.175
-38	0.7970	1.4068	28.41	1411.54	0.3260	6.2082	4.406	2.192
-36	0.8844	1.2765	37.24	1414.62	0.3634	6.1717	4.417	2.210
-34	0.9795	1.1603	46.09	1417.66	0.4005	6.1359	4.427	2.229
-32	1.0826	1.0566	54.97	1420.65	0.4374	6.1008	4.437	2.248
-30	1.1944	0.96377	63.86	1423.60	0.4741	6.0664	4.448	2.268
-28	1.3153	0.88062	72.78	1426.51	0.5105	6.0327	4.458	2.289
-26	1.4459	0.80595	81.72	1429.36	0.5467	5.9997	4.469	2.310
-24	1.5866	0.73877	90.68	1432.17	0.5828	5.9672	4.479	2.332
-22	1.7382	0.67822	99.66	1434.93	0.6186	5.9354	4.490	2.355
-20	1.9011	0.62356	108.67	1437.64	0.6542	5.9041	4.501	2.379
-18	2.0760	0.57413	117.69	1440.30	0.6896	5.8734	4.512	2.404
-16	2.2634	0.52936	126.74	1442.91	0.7248	5.8433	4.523	2.429
-14	2.4640	0.48874	135.82	1445.47	0.7599	5.8137	4.534	2.455
-12	2.6785	0.45182	144.91	1447.97	0.7947	5.7846	4.545	2.482
-10	2.9075	0.41823	154.03	1450.42	0.8294	5.7559	4.556	2.510
-8	3.1517	0.38761	163.18	1452.81	0.8638	5.7278	4.568	2.538
-6	3.4117	0.35966	172.35	1455.15	0.8981	5.7001	4.580	2.567
-4	3.6862	0.33411	181.54	1457.43	0.9323	5.6728	4.592	2.597
-2	3.9821	0.31073	190.76	1459.65	0.9662	5.6460	4.604	2.628
0	4.2941	0.28929	200.00	1461.81	1.0000	5.6196	4.617	2.660
2	4.6248	0.26962	209.27	1463.91	1.0336	5.5936	4.630	2.692
4	4.9749	0.25154	218.57	1465.94	1.0671	5.5679	4.643	2.726
6	5.3454	0.23491	227.89	1467.91	1.1004	5.5426	4.656	2.760
8	5.7370	0.21959	237.24	1469.82	1.1335	5.5177	4.670	2.795
10	6.1504	0.20545	246.62	1471.66	1.1666	5.4931	4.683	2.831
12	6.5865	0.19240	256.03	1473.43	1.1994	5.4688	4.698	2.868
14	7.0461	0.18034	265.46	1475.13	1.2321	5.4448	4.712	2.906
16	7.5301	0.16917	274.93	1476.75	1.2647	5.4212	4.727	2.945
18	8.0392	0.15882	284.43	1478.30	1.2972	5.3977	4.742	2.985

Continued

۶-۲- چرخه سردسازی

روش آموزش

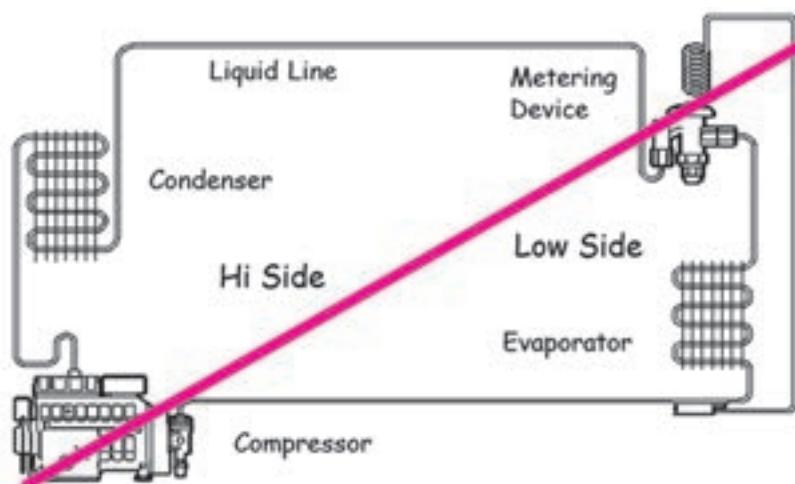
در این بخش هنرآموزان محترم می توانند با توجه به شکل ۲-۸ چهار قسمت اصلی هر چرخه را توضیح داده و دما و فشار در

هر بخش را بیان نمایند و با توجه به شکل ۲-۹ بین چرخه سردسازی جذبی و تراکمی مقایسه ای برقرار نمایند.

همچنین می توان چهار بخش اصلی سیستم تبرید را برابر شکل ۲-۷ روی تابلو رسم نمود و خطی که مرز بین قسمت پرفشار از

کم فشار را جدا می کند کشید. در نهایت هنرجو را متوجه مفهوم ساب کولد و سوپرھیت در سیکل کرده و توضیح دهیم که این مفاهیم

صرفأ در اثر بالا و پایین بودن دما نیست چرا که در انتهای اواپراتور با دمای ۱۰ درجه ما حالت سویرهیت و در انتهای کندانسر با دمای ۴۲ درجه ما در موقعیت ساب کولد هستیم.



شکل ۲-۷- مرز جدایی بین بخش فشار پایین و فشار بالا

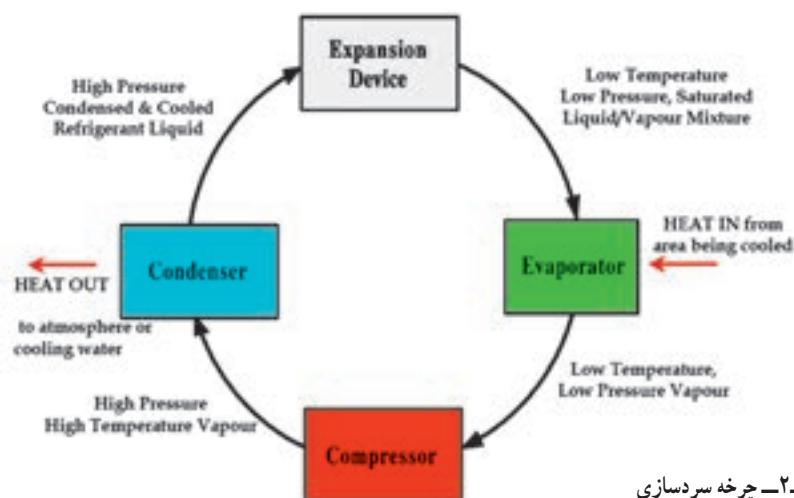
پرسش و پاسخ

- ۱- در کدام قسمت ماده مبرد بیشترین فشار را دارد؟
- ۲- در کدام قسمت ماده مبرد بیشترین دما را دارد؟
- ۳- آیا رابطه‌ای بین دما و فشار در هر قسمت وجود دارد؟
- ۴- آیا فقط دما با مفاهیم سویرهیت و ساب کولد رابطه دارد؟

دانش افزایی

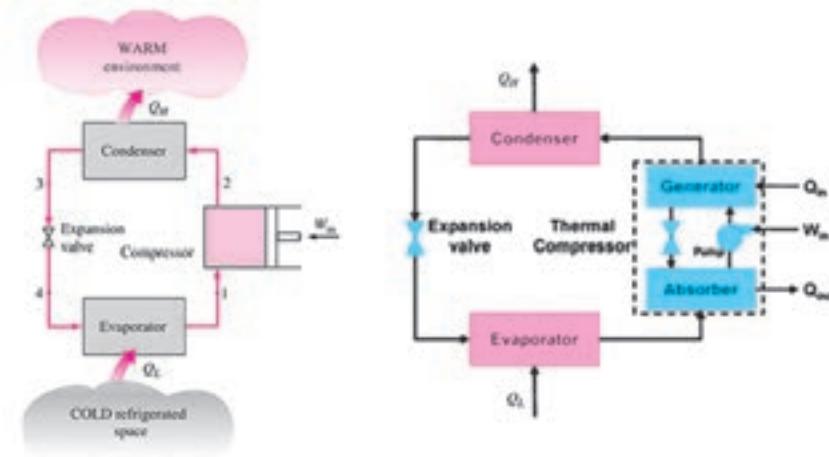
چرخه سردسازی

هر چرخه سردسازی نیاز به چهار بخش دارد. (شکل ۲-۸)



شکل ۲-۸- چرخه سردسازی

چنانچه شرایط طرح به گونه‌ای باشد که بخواهیم از سیستم تبرید تراکمی استفاده کنیم از یک کمپرسور مکانیکی و چنانچه از سیستم جذبی استفاده کنیم از یک کمپرسور گرمایی استفاده می‌کنیم. (شکل ۲-۹)



شکل ۲-۹— مقایسه چرخه سردسازی جذبی و تراکمی

چهار فرایند سیستم تبرید تراکمی عبارت است از :

۱- تراکم گاز تا دمای بالاتر از دمای نقطی (در کمپرسور)

۲- نقطی هم فشار و دفع گرما در محیط (در کندانسر)

۳- خفغان شامل افت فشار و دما (در شیر انبساط)

۴- تبخیر مایع مبرد به صورت هم دما و هم فشار و جذب گرما (در اوپراتور)

همانطور که می‌دانیم دستگاهی که این چرخه را در چنین جهتی پیماید دستگاه سردکننده^۱ می‌نامند و سیستمی را که دستخوش چنین چرخه‌ای می‌شود را سیستم سردکننگی (تبرید)^۲ می‌نامند.

در مورد هر دستگاه سردکننده هدف گرفتن بیشترین مقدار گرما از منبع سرد با صرف کمترین کار است.

با این بیان «ضریب عملکرد» یا «نسبت انرژی سردکننگی» به صورت زیر تعریف می‌شود :

$$COP = \frac{Q_L}{W_{in}}$$

- سرمای ایجاد شده در اوپراتور، W_{in} - کار کمپرسور، COP - ضریب عملکرد

توجه : چنانچه در صورت و مخرج به جای انرژی، توان را بگذاریم فرقی نمی‌کند و این رابطه برقرار است.

مثال : ضریب عملکرد یک کولر گازی ۲۴۰۰۰ بی‌تی یو برساعت با توان کمپرسور ۲۳۰۰ وات چند است؟

$$Q_L = 24000 \times \frac{1}{3/141} = 7641 \text{ watt} \rightarrow COP = \frac{Q_L}{W_{in}} = \frac{7641}{2300} = 3.32$$

راه دیگر پیدا کردن ضریب عملکرد با استفاده از دما می‌باشد :

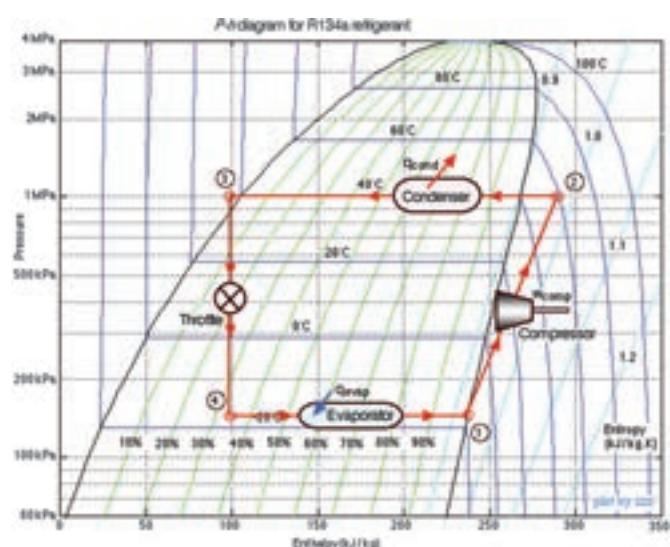
که در آن T_L و T_H دمای مطلق ماده مبرد در اوپراتور و کندانسر می‌باشد.

مثال : دمای ماده مبرد در کندانسر و اوپراتور یک سیستم به ترتیب ۵۲ و ۵ درجه سلسیوس است، ضریب عملکرد چند است؟

$$COP = \frac{273 + 5}{52 - 5} = \frac{278}{47} = 5.9$$

۷-۲- نمودار فازی فشار - آنتالپی

روش آموزش



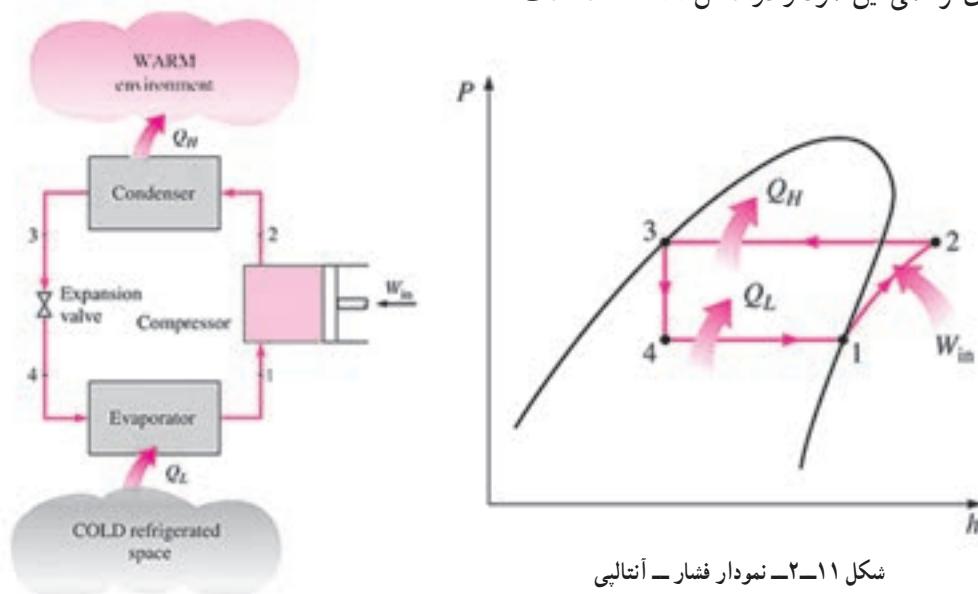
هنرآموزان گرامی در فصل اول در مورد نمودار فشار - آنتالپی صحبت شده است در این فصل این نمودار را با چرخه سردسازی تطبیق داده برای مثال می‌توان با توجه به شکل ۲-۱۰ نشان داد که هر کدام از چهار بخش اصلی در کدام قسمت نمودار قرار می‌گیرند سپس می‌توان نشان داد که گرما در کدام قسمت جذب و در کدام قسمت دفع و در کدام قسمت کار انجام می‌گیرد.

شکل ۲-۱۰- نمودار فشار - آنتالپی گاز R۱۳۴

سپس با ترسیم یک چرخه سردسازی تراکمی و در کنار آن یک نمودار Ph نقاط ورود و خروج به دستگاه‌ها را مشابه سازی نموده و یک سیکل ایده‌آل را رسم می‌کنیم. (شکل ۲-۱۱) چون در واقع سیکل‌های ما ایده‌آل نیست یک سیکل واقعی را نیز نشان داده (شکل ۲-۱۲) و تفاوت آن را در نقاط سوپرheat و ساپکولد بیان می‌کنیم. در نهایت برابر شکل ۲-۱۴ روش ترسیم یک نمودار Ph را توضیح می‌دهیم.

دانش افزایی

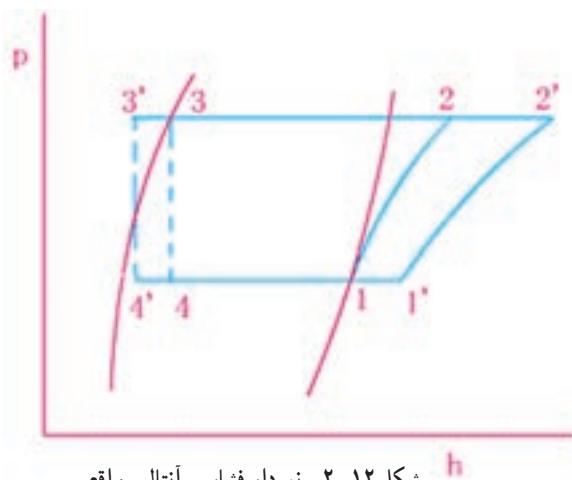
بررسی یک چرخه سردساز با نمودار فازی فشار - آنتالپی در فصل اول گفته شد که یکی از نمودارهای فازی پرکاربرد، نمودار فازی فشار - آنتالپی ($P-h$) می‌باشد. در یک چرخه سردسازی تراکمی این نمودار در شکل ۲-۱۱ آمده است.



شکل ۲-۱۱- نمودار فشار - آنتالپی

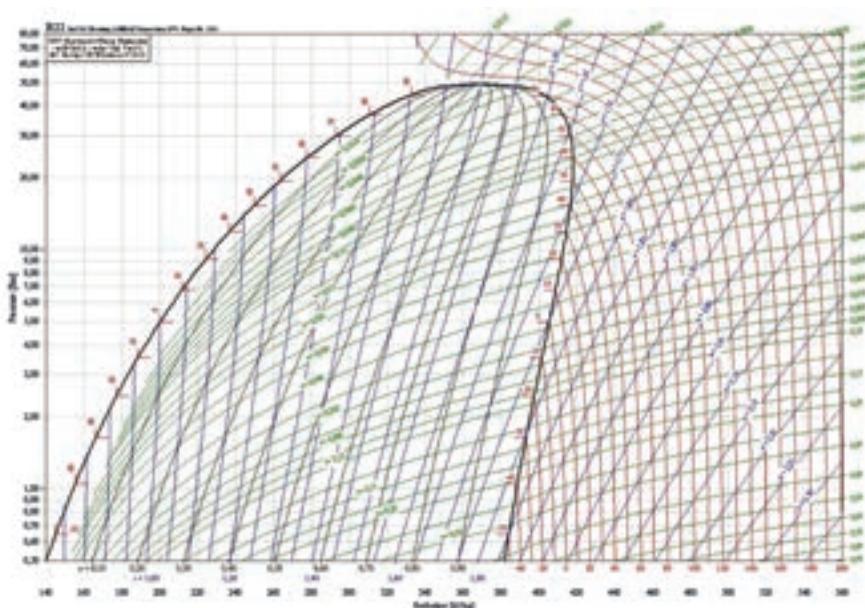
همان‌طور که از روی نمودار مشخص است گاز در نقطه ۱ در حالت فشار و دمای اشباع قرار دارد و پس از اینکه توسط کمپرسور فشار گاز افزایش یافت و کاربروی آن انجام گرفت در نقطه ۲ بیشترین دما را داشته با همان دما وارد کندانسر می‌شود. در اثر فشار بالا در کندانسر ماده مبرد گرمای خود را از دست داده و کم کم تقطیر شده تا در نقطه ۳ تمام آن به صورت مایع درآید در این حالت مایع در فشار و دمای اشباع قرار دارد. مایع در این نقطه وارد شیر انساط شده و در اثر پدیده خفقان^۱، فشار به شدت افت کرده تا در نقطه ۴ به فشار اواپراتور برسد. در اثر فشار کم در اواپراتور ماده مبرد گرمای اطراف خود را جذب کرده و کم کم به صورت بخار در می‌آید تا به نقطه ۱ رسیده و چرخه تکرار شود.

همان‌گونه که مشاهده می‌شود این نمودار در حالت ایده‌آل رسم شده است و ما در واقعیت برای افزایش بهره‌وری تا جایی که مقدور است دمای گاز خروجی اواپراتور را سوپرھیت و دمای مایع خروجی از کندانسر را ساب‌کولد می‌نماییم. (شکل ۲-۱۲)



شکل ۲-۱۲- نمودار فشار- آنتالپی واقعی

اما یک نمودار فشار- آنتالپی را چگونه رسم کنیم:
برای رسم یک نمودار چنانچه ما فقط دما را در هر بخش داشته باشیم می‌توانیم با توجه به نمودار خام ماده مبرد چرخه را رسم کنیم. (شکل ۲-۱۳)
توجه کنید که فشار در این جدول‌ها مطلق است.



شکل ۲-۱۳- نمودار فشار- آنتالپی
گاز R22

برای مثال برای R۲۲ در جدول دما و فشار آمده است:

R۲۲	اوپراتور	خروجی کندانسر	ورود به شیر انساط	ورود به کمپرسور
دما (درجه سلسیوس)	-۱۵	۳۰	۲۵	-۱۰

برای رسم نمودار برابر شکل (۲-۱۴) پنج مرحله را طی می کنیم:

مرحله اول رسم خط کندانسر: خط ۱ که در دمای کندانسر (۳۰°) می باشد را می کشیم.

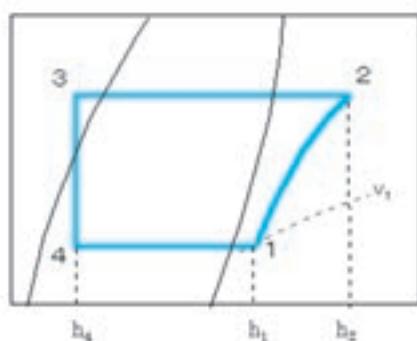
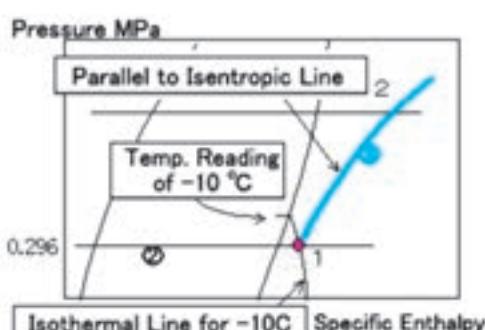
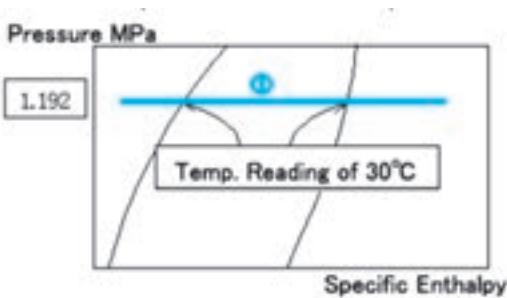
مرحله دوم رسم خط اوپراتور: خط ۲ که در دمای اوپراتور (-۱۵°) می باشد را می کشیم.

مرحله سوم رسم خط کمپرسور: چون گاز ۵ درجه سوپریت شده محل تقاطع خط (-۱۰°) با خط ۲ را با نقطه ۱ مشخص می کنیم. سپس از نقطه ۱ روی خط آنتروپی ثابت (خط ۳) حرکت کرده تا نقطه ۲ به دست آید.

مرحله چهارم رسم خط شیر انساط: روی خط عمودی دمای ۲۵ درجه حرکت کرده تا خطهای ۱ و ۲ را در نقاط ۳ و

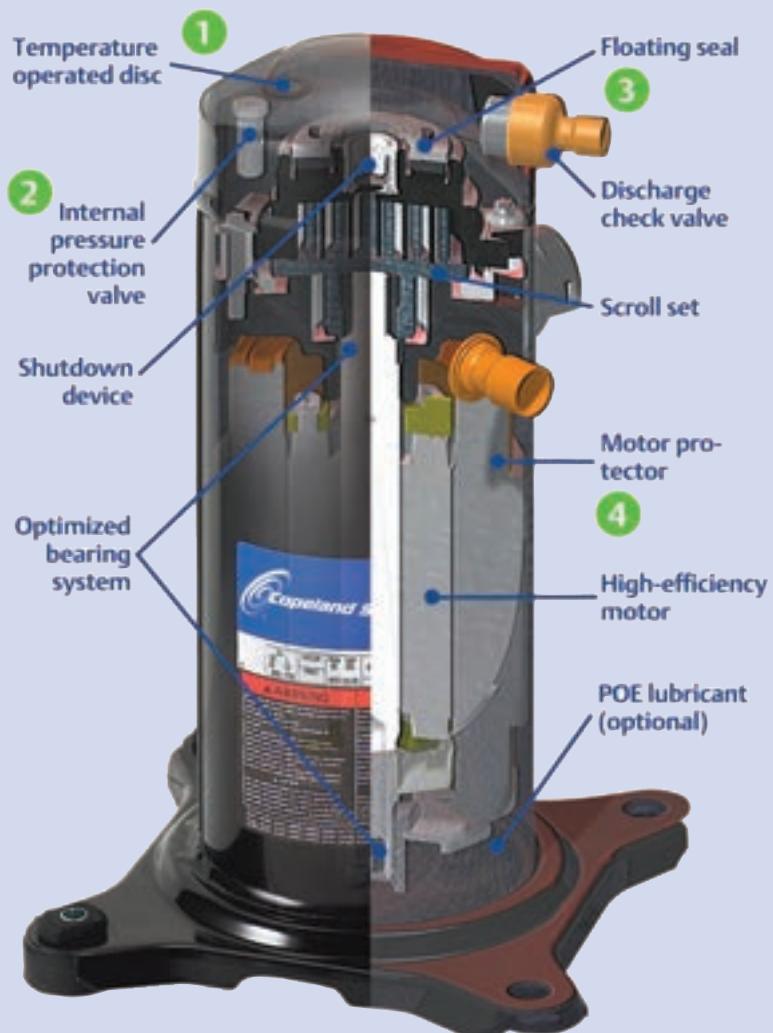
۴ قطع کند.

مرحله پنجم: نقطه های به دست آمده ۱ تا ۴ را بهم متصل نماید.



شکل ۲-۱۴—مراحل رسم نمودار فشار—آنالپی

کمپرسورها



۳ کمپرسورها

پیش آزمون

در ابتدای کلاس با مطرح نمودن این پرسش که : «چه دستگاه هایی در مایعات یا گازها اختلاف فشار ایجاد نموده و سبب افزایش فشار و جابه جایی آنها می شود و اینکه آیا در زندگی روزمره با آنها برخورد داشته اید » توجه هنرجویان را به موضوع درس جلب کرده و سپس مقدمه شروع مبحث کمپرسورها را با این مطالب بیان نماییم :

برای انتقال مایعات از پمپ استفاده می شود که یکی از کاربردهای آن بالا کشیدن آب از چاه می باشد. همچنین برای تراکم هوا و گازهای دیگر از کمپرسور استفاده می شود که یکی از موارد استفاده از آن کمپرسور کوچکی است که هوا را به داخل آکواریوم می دهد.

اما در سیکل تبرید کمپرسور :

صرف انرژی الکتریکی، گاز مبرد را از اوپرатор مکش می کند و سپس آن را فشرده ساخته و وارد کندانسر می نماید.

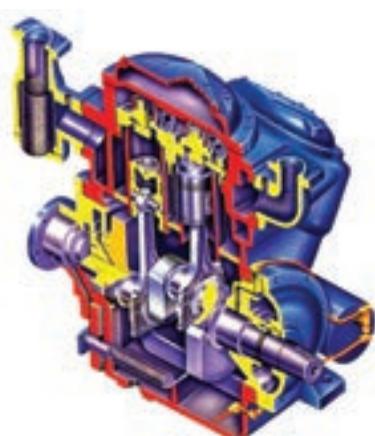
۱-۳- انواع کمپرسورهای متداول سیستم تبرید

- ۱- کمپرسور سانتریفیوز (گریز از مرکز)
- ۲- کمپرسور پیچی (اسکرو)
- ۳- کمپرسور طوماری (اسکرول)
- ۴- کمپرسور تناوبی (پیستونی)

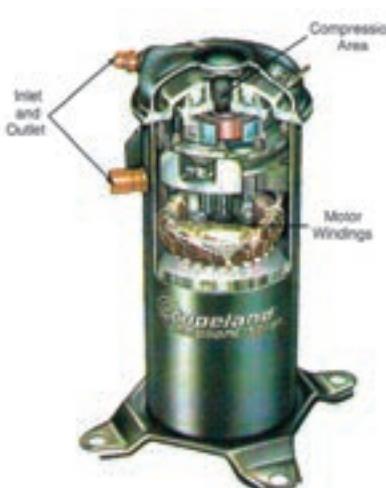
شکل ۱-۳-۱ انواع کمپرسورهای متداول را نشان می دهد.



الف) کمپرسور سانتریفیوز



د) کمپرسور تناوبی



ج) کمپرسور طوماری



ب) کمپرسور پیچی

شکل ۱-۳

۱-۳-کمپرسور گریز از مرکز

در این نوع کمپرسور همان طور که از نام آن مشخص است ارتفاع نظری فشار از نیروی گریز از مرکز ناشی می شود. (شکل ۲-۳)



شکل ۲-۳-کمپرسور سانتریفیوز

روتورهای گردنه با سرعت زیاد با پرهایی که به گونه خاصی طراحی شده اند تا ماده سرمaza را از واحد تبخیر می گیرند (مکش) و مولکولهای آن را با سرعت بسیار زیاد از محیط روتور به خارج از آن می رانند (شکل ۳-۳). تعدادی از مبردهای رایج در کمپرسورهای گریز از مرکز، مبردهای R-۱۱، R-۱۲، R-۱۳، R-۵۰۰ و آمونیاک می باشند.

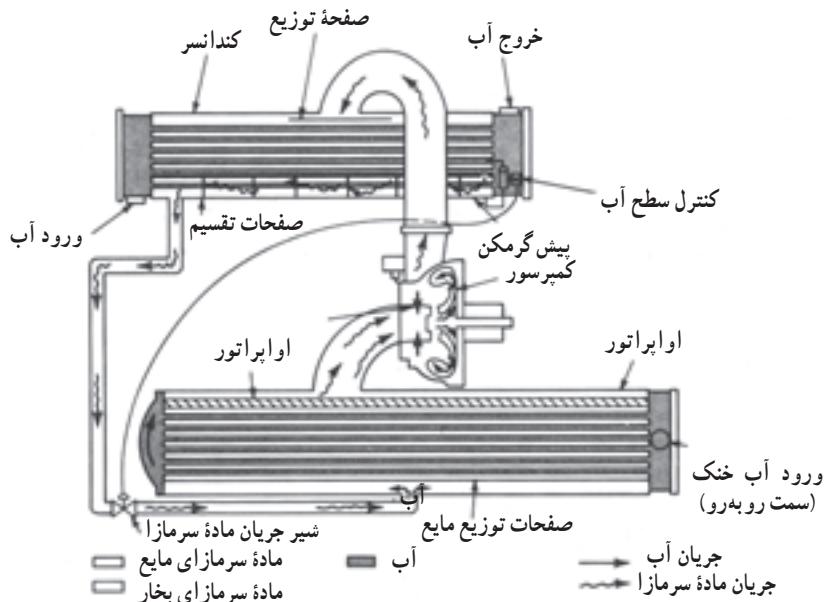


شکل ۳-۳-ماده سرمaza از مرکز وارد پروانه شده و در اثر نیروی گریز از مرکز از محیط روتور خارج می شود.

مواد سرمaza مورد استفاده در کمپرسورهای سانتریفیوز دارای چگالی بخار کم و حجم مخصوص زیاد هستند زیرا کمپرسورهای گریز از مرکز برای انتقال حجم بسیار زیادی از ماده سرمaza که چگالی بخار کمی دارد بسیار مناسب اند. گاهی لازم است که تراکم در دو یا چند مرحله صورت گیرد و سرعت چرخش باید بسیار زیاد باشد تا نیروی گریز از مرکز لازم برای تولید ارتفاع

نظیر فشار مورد نیاز حاصل شود.

سرعت چرخش کمپرسورهای گریز از مرکز از 4000 دور در دقیقه برای ماشین‌هایی که ظرفیت آنها بسیار بالاست (1000 تا 2000 rpm) تا 800 برای ماشین‌های کم ظرفیت (50 تا 100 تن) متغیر است. امتیاز اصلی کمپرسورهای گریز از مرکز ظرفیت زیاد آنها می‌باشد. (شکل ۴-۳)



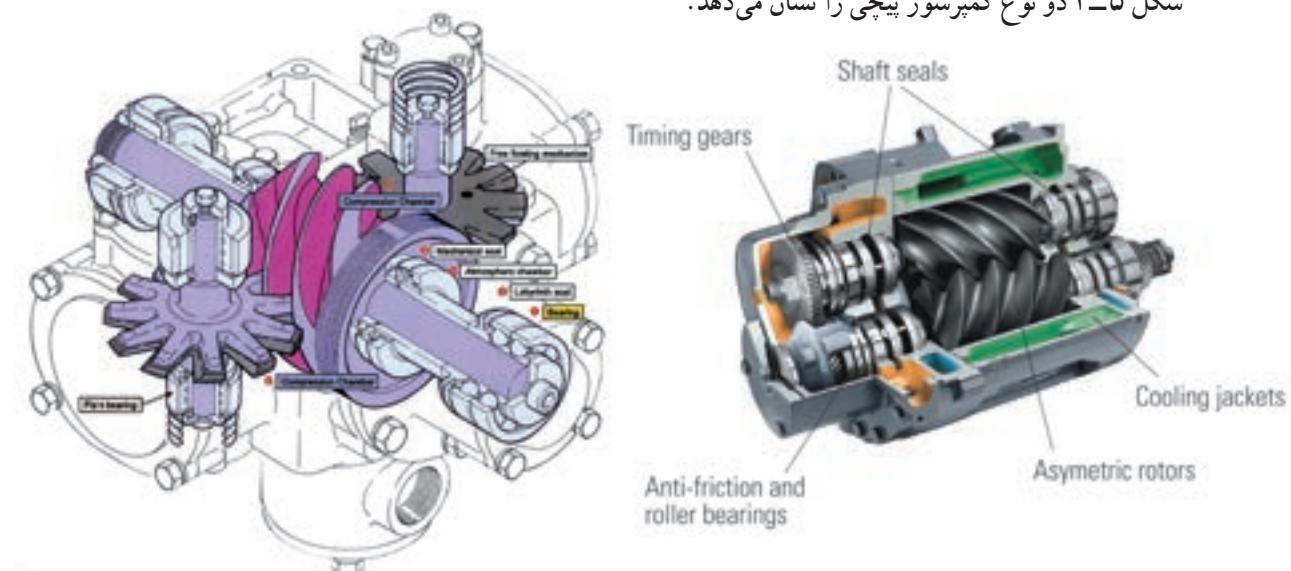
شکل ۴-۳- کمپرسور گریز از مرکز سانتریفیوژ در یک چیلر

۱-۲-۳- کمپرسورهای پیچی (اسکرو): دو طرح مختلف برای کمپرسورهای پیچی در نظر گرفته شده است.

۱- کمپرسور پیچی جفت (دوبل)

۲- کمپرسور پیچی منفرد

شکل ۵-۳ دو نوع کمپرسور پیچی را نشان می‌دهد.

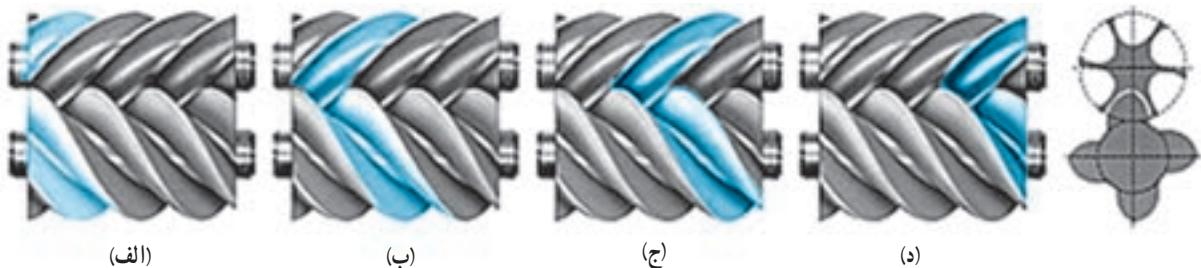


(ب) کمپرسور پیچی منفرد

شکل ۵-۳

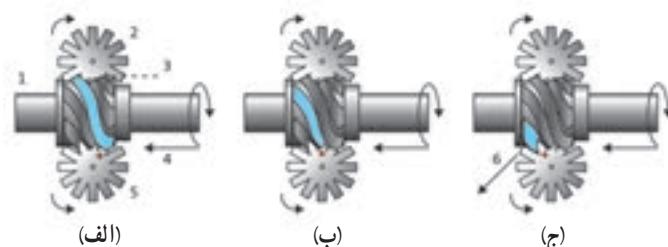
(الف) کمپرسور پیچی دوبل

در کمپرسورهای پیچی جفت عمل تراکم توسط دو رتور مارپیچ انجام می‌گیرد (شکل ۳-۶). در اثر گردش رتورها ماده سرمaza به داخل شیارهای مارپیچ رتور مکیده می‌شود (۳-۶-الف) و با توجه به جهت چرخش رتور به سمت جلو فشرده می‌شود (۳-۶-ب) و در انتهای دنده‌های مارپیچ به علت اینکه فضای بین دنده‌های رتور به حداقل رسیده ماده سرمaza کاملاً متراکم شده و با فشار از انتهای شبکه مارپیچ خارج می‌شود (شکل ۳-۶-د).



شکل ۳-۶- نحوه تراکم ماده سرمaza در کمپرسور پیچی جفت

اما در کمپرسورهای پیچی منفرد عمل تراکم توسط یک رتور مارپیچ و دو چرخ ستاره‌ای صورت می‌گیرد (شکل ۳-۷). در اثر چرخش سریع رتور و چرخ ستاره‌ای گاز مبرد به داخل شیارهای رتور مارپیچ مکیده شده (شکل ۳-۷-الف) و در اثر کاهش حجم فضای مارپیچ رotor فشار مبرد افزایش یافته و در انتهای با فشار زیاد خارج می‌شود (شکل ۳-۷-ج).



شکل ۳-۷- نحوه تراکم ماده سرمaza در کمپرسور پیچی منفرد

مزایای این نوع کمپرسورها عبارت اند از :

- ۱- عملکرد آرام این نوع کمپرسورها که ناشی از تراکم چرخشی محورهای کمپرسور است.
- ۲- به علت حرکت دورانی حلزون‌های کمپرسور لرزش آن بسیار کم می‌باشد.
- ۳- به علت همپوشانی سیکل مکش و دهش کمپرسورهای پیچی، جریان مبرد یکنواخت و مستمر می‌باشد.
- ۴- کمپرسورهای پیچی حدود یک دهم کمپرسورهای تناوبی قطعه متحرک دارند لذا خرابی کمپرسور پیچی نسبت به کمپرسورهای تناوبی کمتر بوده و تعمیرات آن راحت‌تر می‌باشد.
- ۵- در کمپرسورهای پیچی فضای مرده وجود ندارد لذا راندمان حجمی این نوع کمپرسورها بالا می‌باشد. از معایب کمپرسورهای پیچی می‌توان به دو مورد اشاره نمود :

- ۱- سرعت گردش بالای محور کمپرسور
- ۲- نیاز این نوع کمپرسورها به روغن‌کاری مخصوص

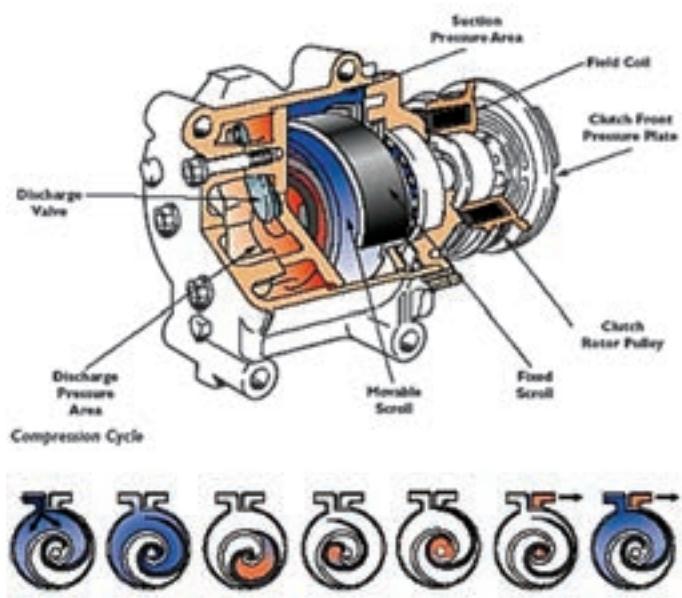
۳-۱-۳- کمپرسورهای طوماری (اسکرول) :

کمپرسور اسکرول از دو قطعه اصلی اسکرول ثابت و اسکرول متحرک تشکیل شده است (شکل ۳-۸).



شکل ۳-۸- اسکرول ثابت و اسکرول متحرک

این دو قطعه در داخل یکدیگر قرار گرفته‌اند، اسکرول متحرک در داخل اسکرول ثابت حرکت کرده و با توجه به فاصله لبه‌های هر دو قطعه گاز مبرد از قسمت سمت چپ مکیده شده و با فشار از مرکز اسکرول با فشار زیاد خارج می‌شود. این قسمت به لوله سمت راست که لوله دهن می‌باشد متصل شده است (شکل ۳-۹).



شکل ۳-۹- مراحل کار کمپرسور اسکرول

مزایای کمپرسور اسکرول :

- ۱- بازده کمپرسورهای اسکرول 15° تا 15° درصد بیشتر از کمپرسورهای پیستونی است.
- ۲- تخلیه گاز به صورت پیوسته و مدام و به طور یکنواخت انجام می‌شود.

۳- قطعات متحرک کمپرسور اسکرول بسیار کم بوده و امکان خرابی این نوع کمپرسورها نسبت به کمپرسورهای پیستونی بسیار کمتر می‌باشد.

۴- ارتعاش و سروصدای این نوع کمپرسورها کمتر از کمپرسورهای پیستونی است.

شکل ۳-۱۰ یک کمپرسور اسکرول را نشان می‌دهد.



شکل ۳-۱۰- کمپرسور اسکرول

۴-۱-۳- کمپرسورهای رفت و برگشتی : برای جابه‌جا کردن مواد سرمایی که چگالی بخار آنها بسیار زیاد است و همچنین مواد سرمایی که فشار چگالش آنها نسبتاً بالاست، کمپرسور رفت و برگشتی (پیستونی) مناسب‌ترین دستگاه محسوب می‌شود. آمونیاک، R-۱۲، R-۱۲۴a، R-۴۱۰، R-۴۰۷، R-۲۲، R-۵۰۰ و R-۵۰ جزء مواد سرمایی هستند که برای تراکم آنها کمپرسور رفت و برگشتی بهترین راندمان را خواهد داشت.

این کمپرسورها براساس متغیرهای زیر طبقه‌بندی می‌شوند :

۱- نوع محرک (وسیله چرخاننده یا گرداننده)

۲- آرایش سیلندر و پیستون

۳- سیستم‌های خنک کننده و روغن کاری

۴-۲-۳- نوع محرک : کمپرسورها به کمک الکتروموتور کار می‌کنند اما در سیستم‌های تهویه مطبوع وسایل حمل و نقل عمومی مانند اتوبوس‌ها، قطارها، هوایپامها و کشتی‌ها نیرو یا توان محرک، به وسیله موتورهای درون‌سوز تأمین می‌شود. کمپرسورهای مجهز به ماشین بخار نیز موجود است ولی این نوع کمپرسورها فقط در جاهایی به کار می‌رود که از بخار آب برای مصارف دیگر نیز استفاده می‌شود.

کمپرسور را می‌توان به وسیله موتور هم محور (کوپلینگ مستقیم) یا موتوری که محور آن جداست (با استفاده از فلکه و تسمه) چرخاند.

این نوع کمپرسورها را نوع باز می‌نامند. ممکن است موتور محرک مستقیماً کمپرسور را بگرداند و موتور درون کمپرسور قرار گیرد و با آن یکپارچه شده است. این نوع کمپرسورها از نوع بسته و نیمه بسته می‌باشند. کمپرسورهای بسته از لحاظ جاگیری بسیار مناسب‌اند و فضای اندکی را اشغال می‌کنند و در صورت خراب شدن اجزای داخل کمپرسور قابل تعمیر نمی‌باشند اما کمپرسورهای نیمه بسته قابل تعمیر می‌باشند.

امتیاز مشخص کمپرسورهای بسته و نیمه بسته مصنونیت از نشت ماده سرمaza و فراغت از دردسرهای مربوط به فلکه و تسمه است.

کاستی‌های کمپرسورهای بسته:

۱- محدودیت ظرفیت

۲- لزوم چرخیدن کمپرسور با همان سرعت گردش موتور

۳- عدم دسترسی برای تعمیر و نگهداری

۴- انتقال گرمای حاصل از کار موتور به سیکل تبرید

آرایش سیلندر و پیستون

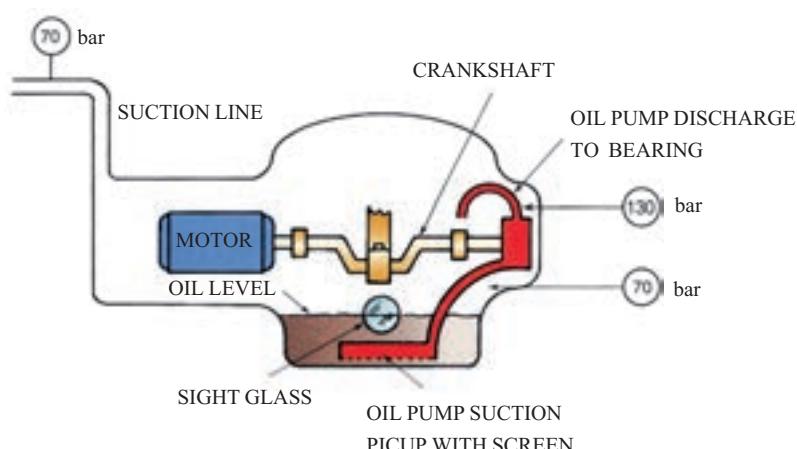
بیشتر کمپرسورهای رفت و برگشتی که امروزه در سیستم‌های تهویه مطبوع به کار می‌روند از نوع یک طرفه‌اند یعنی فقط با یک بار حرکت پیستون به‌طرف بالا گاز متراکم می‌شود. ممکن است سیلندر عمود قرار گیرد یا به شکل V (خورجینی) یا W باشد سرعت چرخشی 60° rpm تا 180° rpm متدائل است و گاهی از ماشین‌های با سرعت 360° rpm نیز استفاده می‌شود.

خنک کردن و روغن کاری

سیلندر و سرسیلندر کمپرسور را می‌توان با آب یا هوا خنک کرد. معمولاً واحدهای خیلی بزرگ را با آب خنک می‌کنند. آب در بدنه دو جداره سیلندر و سرسیلندر جریان دارد و بیشتر کمپرسورهای متدائل در سیستم‌های تهویه مطبوع با هوا خنک می‌شوند. جدار سیلندر و سرسیلندر را پره دار می‌سازند تا سطح زیادی داشته باشند و گرما را به خوبی منتقل کنند. کمپرسورهای بسته به وسیله بخار مکش خنک می‌شوند.

کمپرسورهارا با استفاده از سیستم پاشش ساده و سیستم‌های تغذیه اجباری به کمک پمپ روغن کاری می‌کنند. در کمپرسورهای کوچک منحصرًا از سیستم روغن کاری پاششی استفاده می‌شود اما در کمپرسورهای نیمه بسته و باز روغن کاری توسط پمپ روغن انجام می‌گیرد. بدليل اهمیت روغن کاری می‌بایستی از وجود روغن کافی در کمپرسور مطمئن شد به همین منظور برروی بدنه کمپرسور شیشه‌ای قرار دارد تا بتوان سطح روغن داخل کمپرسور را کنترل نمود و در صورت پایین آمدن سطح روغن از اندازه تعیین شده نسبت به شارژ روغن اقدام نمود.

همچنین برای اطمینان از کار صحیح پمپ روغن از کلید کنترل فشار استفاده می‌شود تا در صورت خراب شدن پمپ روغن و نبودن فشار مناسب جهت روغن کاری اجزاء کمپرسور، توسط کنترل فشار روغن کمپرسور خاموش می‌شود.



۲-۳- روشهای کنترل ظرفیت

سیستم‌های سردسازی ۱۰۰ تی و بزرگ‌تر، اغلب به وسایلی برای کنترل ظرفیت کمپرسور نیاز دارد. امروزه چهار روش برای این کار متداول است:

۱- استفاده از چند کمپرسور

۲- بی‌بار کردن سیلندر

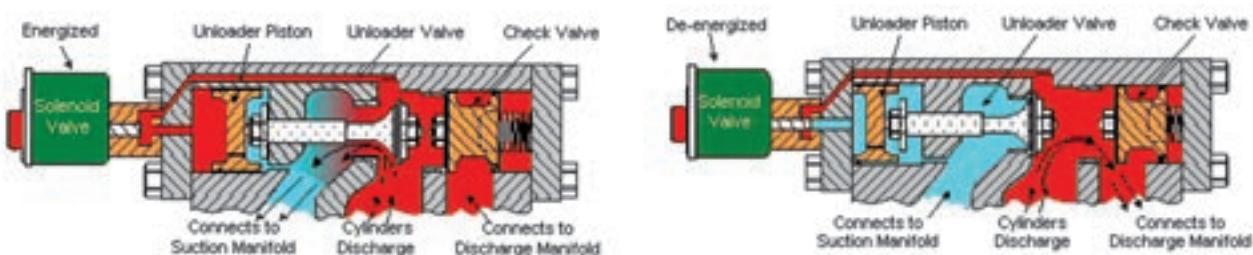
۳- کنترل جریان ماده سرمaza، مانند هدایت گاز داغ از مسیر کنار گذر یا تنظیم فشار واحد تبخیر

۴- کنترل سرعت دوران کمپرسور (rpm)

۲-۳-۱- استفاده از چند کمپرسور: در کمپرسورهای چند واحدی باید وسایلی برای کنترل ظرفیت و تغییرات توان نصب کرد. معمولاً یک یا چند کمپرسور کار می‌کنند و یکی از این واحدها در موقع لازم روشن یا خاموش می‌شوند تا با نوسان‌های بار مقابله کنند. برای متوقف کردن یک یا چند واحد معمولاً از فشار واحد تبخیر استفاده می‌شود. هر ازگاه واحد در حال کار را تعییر می‌دهند تا فقط یک واحد فرسوده نشود. در چنین سیستمی باید آرایش مداربندی واحد تبخیر دقیق باشد و ظرفیت کندانسر کنترل شود تا بتوان بین بقیه اجزای سیستم و ظرفیت کاهش یافته کمپرسور موازنہ بقرار کرد.

۲-۳-۲- بی‌بار کردن سیلندر: در کمپرسورهای چند سیلندر (۴ سیلندر یا بیشتر) ظرفیت کمپرسور به جابجایی حجمی گاز مبرد توسط سیلندرها کمپرسور بستگی دارد لذا می‌توان ظرفیت هر کمپرسور را به آسانی با بی‌بار کردن گاز خروجی از هر سیلندر کاهش داد.

شکل ۳-۱۱ یک نمونه از شیر بی‌بار کننده سیلندر کمپرسور را نشان دهد. همان‌طور که در شکل ۳-۱۱-الف دیده می‌شود کمپرسور در حال کار معمول خود می‌باشد. گاز خروجی از سیلندر کمپرسور با هل دادن شیر یک طرفه از سمت راست تخلیه می‌شود. با کاهش ظرفیت سیستم برودتی و به منظور خارج نمودن این سیلندر از چرخه تراکم گاز مطابق شکل ۳-۱۱-ب شیر برقی مغناطیس می‌شود. در این حالت مسیر گاز دهش به پشت شیر بی‌بار کننده باز شده و آن را به سمت راست حرکت می‌دهد. در این وضعیت مسیر برگشت گاز که در سمت چپ بی‌بار کننده قرار دارد باز شده و گاز از این مسیر به قسمت مکش کمپرسور برگشت داده می‌شود. بر روی تمامی سیلندرهای کمپرسور یک نمونه از این شیر بی‌بار کننده نصب می‌شود تا در صورت کاهش تدریجی بار به تدریج سیلندرهای کمپرسور از مدار خارج شوند.



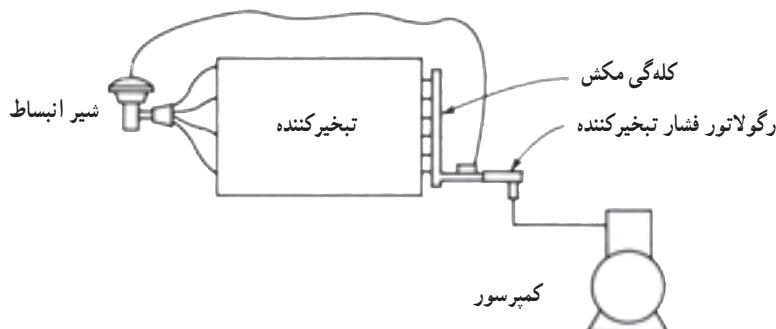
ب) شیر بی‌بار کننده در وضعيت بی‌بار کننده

الف) شیر بی‌بار کننده در حالت کار معمول کمپرسور

شکل ۱۱-۳- طرز کار شیر بی‌بار کننده

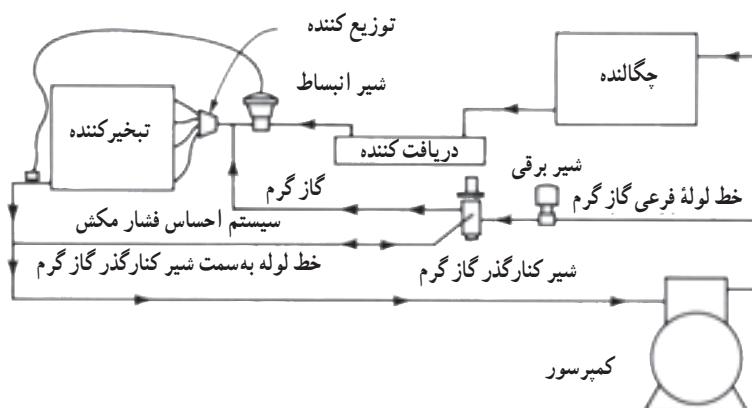
وظیفه کنترل عملکرد شیرهای بی‌بارکننده که بر روی هریک از سیلندرها کمپرسور نصب شده بر عهده ترموموستات چند مرحله‌ای می‌باشد. این ترموموستات به گونه‌ای طراحی شده است که با کاهش دمای سردخانه در هر مرحله یکی از شیرهای بی‌بارکننده را مقناطیس می‌کند تا توسط آن سیلندر کمپرسور از مدار تراکم گاز خارج شود.

۳-۲-۳- کنترل جریان ماده سرمایه : با کنترل جریان ماده سرمایه به دو روش می‌توان ظرفیت دستگاه را کنترل کرد. در روش اول از رگولاتور تنظیم کننده فشار واحد تبخیر برای کاهش فشار واحد تبخیر به کمترین مقدار ممکن در هنگام کاهش بار واحد تبخیر استفاده می‌شود. (شکل ۳-۱۲)



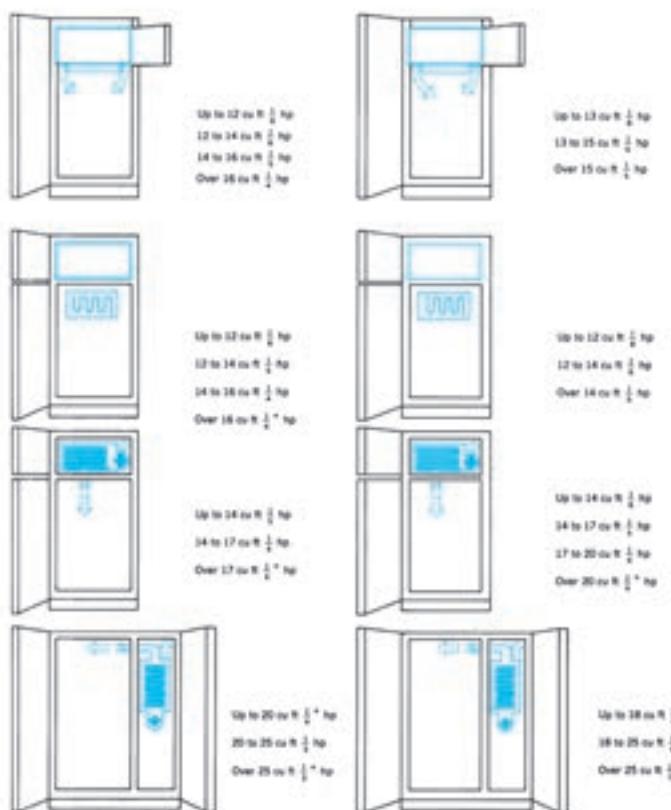
شکل ۳-۱۲- نمودار نشان‌دهنده روش نصب رگولاتور فشار واحد تبخیر برای نگه داشتن فشار واحد تبخیر در بالاتر از حداقل لازم برای کار در حالت بار پایین.

در روش دوم گاز گرم از سمت تخلیه کمپرسور از طریق کنار گذر به نقطه‌ای بین ورودی واحد تبخیر - واحد توزیع و شیر انبساط جریان پیدا می‌کند. گاز گرم برای جزئی برای واحد تبخیر است که پمپ می‌شود شیر انبساط از جریان مایع بکاهد و در نتیجه ظرفیت واحد تبخیر را کم کند. فشار مکش کمپرسور حفظ می‌شود ولی ظرفیت خالص واحد تبخیر یا سیستم تهویه مطبوع کاهش می‌باید. (شکل ۳-۱۳)



شکل ۳-۱۳- نمودار نشان‌دهنده طرز کار شیر کنار گذر گاز گرم برای تأمین گاز گرم به صورت «بار کاذب» برای واحد تبخیر، به منظور کنترل ظرفیت کمپرسور در شرایطی که بار پایین است.

۳-۲-۴ - کنترل سرعت کمپرسور : امروزه می‌توان توسط اینورمتر سرعت گردش محور کمپرسور را کنترل نمود و در صورت کاهش بار با کم کردن سرعت کمپرسور، حجم جایه‌جایی مبرد را کاهش داد.



۳-۳- تعیین قدرت کمپرسور

برای تعیین قدرت کمپرسور یخچال و یخچال فریزر از شکل ۳-۱۶ استفاده می‌شود. ابتدا می‌بایستی ۳ مشخصه یخچال یا یخچال فریزر مشخص گردد.

۱- نوع یخچال یا یخچال فریزر

۲- نوع عایق به کار رفته در بدنه یخچال

۳- حجم داخل یخچال

شکل ۳-۱۶- قدرت کمپرسور برای انواع مختلف یخچال و فریزر، با دو نوع عایق پشم شیشه و فوم

مثال: قدرت کمپرسور مورد نیاز برای یک یخچال دو در را که در بدنه یخچال از عایق پلی یورتان استفاده شده و حجم داخلی

آن ۱۳ فوت مکعب است بدست آورید.

جواب: با استفاده از شکل ۳-۱۶ در ردیف دوم برای یخچال دو در با عایق فوم و با توجه به حجم ۱۳ فوت مکعب قدرت

کمپرسور $\frac{1}{2}$ اسب بخار بدست می‌آید.

یک فریزر صندوقی خواهید با عایق پشم شیشه به ابعاد $100\text{ cm} \times 50\text{ cm} \times 70\text{ cm}$ ساخته شده است، قدرت کمپرسور مورد نیاز برای این فریزر را بدست آورید.

جواب: ابتدا حجم داخل فریزر را بدست می‌آوریم :

$$V = 1\text{ m} \times 0.5\text{ m} \times 0.7\text{ m} = 0.35\text{ m}^3$$

سپس حجم مورد نظر را به فوت مکعب تبدیل می‌نماییم.

$$1\text{ m}^3 = 353\text{ ft}^3$$

$$0.35 = x$$

$$1 \times x = 0.35 \times 353/3$$

$$V = 12.34\text{ ft}^3$$

حال با استفاده از شکل ۳-۱۶ قدرت کمپرسور $\frac{1}{5}$ hp انتخاب می‌شود.

فصل ۳: کمپرسورها

مثال: حجم یک یخچال دو در با عایق پشم شیشه ۳۰۰ لیتر می‌باشد، قدرت کمپرسور مناسب برای این یخچال چند اسب بخار است.

$$300 \text{ } m^3 = 1000 \text{ lit}$$

$$x = 300$$

$$x \times 1000 = 1 \times 300$$

$$x = \frac{300}{1000} = 0.3 \text{ m}^3$$

$$1 \text{ m}^3 = 35/28 \text{ ft}^3$$

$$0.3 = x$$

$$x \times 1 = 0.3 \times 35/28$$

$$x = 1.058 \text{ ft}^3$$

با توجه به جدول ۳-۱۶ قدرت $\frac{1}{6}$ اسب انتخاب می‌شود.

تحقیق

از هنرجویان بخواهید نوع کمپرسور هریک از وسایل برودتی زیر را مشخص نمایند.

اسکرول	اسکرو	اسکرو	تناوبی نیمه بسته	تناوبی بسته	نوع وسیله	
				✓	یخچال	-۱
					یخچال فریزر	-۲
					آب سردکن	-۳
					کولرگازی پنجره‌ای	-۴
					کولرگازی اسپلیت	-۵
					سردخانه کوچک فروشگاه	-۶

۴ فصل

کندانسراها

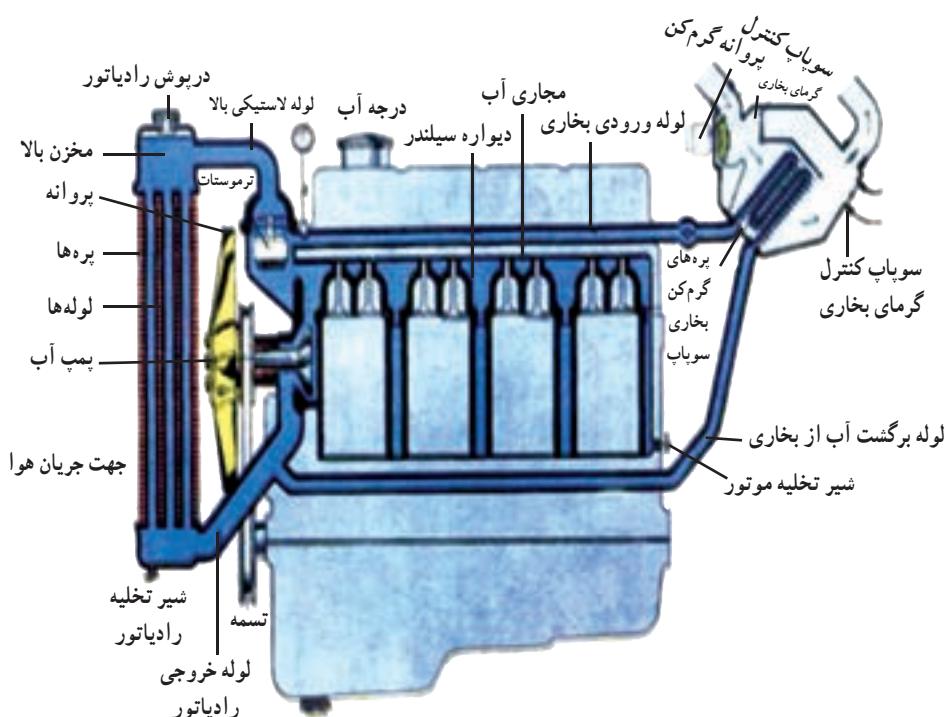


کندانسرها

پیش آزمون

هنرآموزان محترم در شروع کلاس با طرح این سؤال که «کدام یک از شما می‌توانید علت استفاده از رادیاتور در اتومبیل را بیان کند» توجه هنرجویان را به موضوع درس جلب نمائید.

احتراف بنزین در سیلندر موتور ماشین دمایی در حدود 200° درجه سانتی‌گراد ایجاد می‌کند. در صورتی که این دمای بالا دفع نشود به اجزای موتور صدمه خواهد زد لذا از آب برای انتقال گرما استفاده می‌شود. آب در مسیرهایی که در اطراف سیلندر و سرسیلندر تعییه شده حرکت کرده و پس از جذب گرمای بدنه موتور بهوسیله لوله‌های لاستیکی از بالا وارد رادیاتور می‌شود تا در اثر گردش هوا که توسط یک فن ایجاد می‌شود گرمای آب را به هوا منتقل نماید. برای افزایش سرعت حرکت آب و انتقال بیشتر گرما از یک پمپ برای به‌گردش درآوردن آب استفاده می‌شود. (شکل ۴-۱)



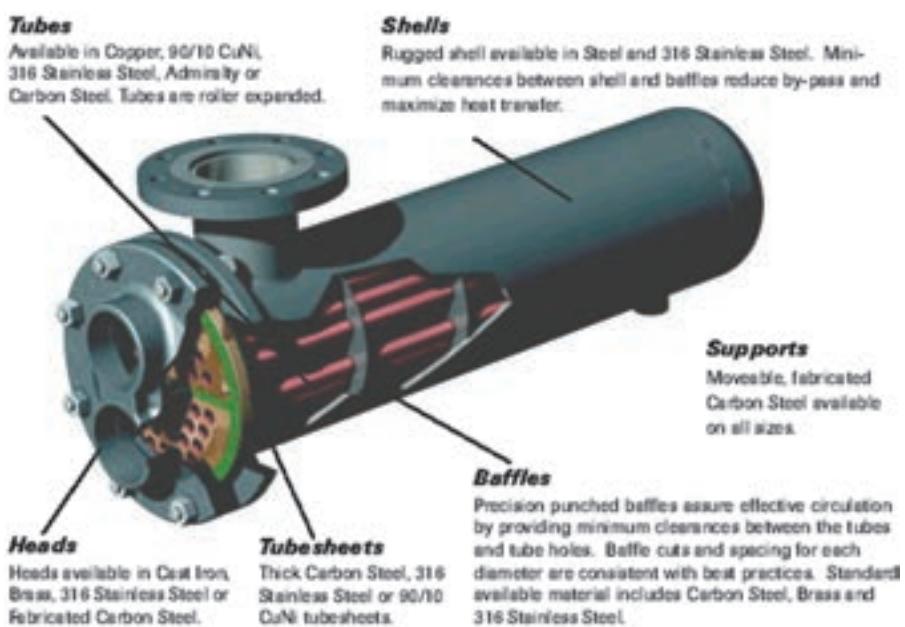
شکل ۴-۱—مسیر حرکت آب در جداره‌های موتور اتومبیل

در اوپراتور بر اثر تبخیر مبرد گرمای یخچال جذب مبرد می‌شود، همچنین در کمپرسور بر اثر تراکم گاز مبرد دمای آن افزایش می‌باید لذا برای دفع گرمای جذب شده در اوپراتور و گرمای حاصل از تراکم مبرد در کمپرسور از کندانسر استفاده می‌شود.

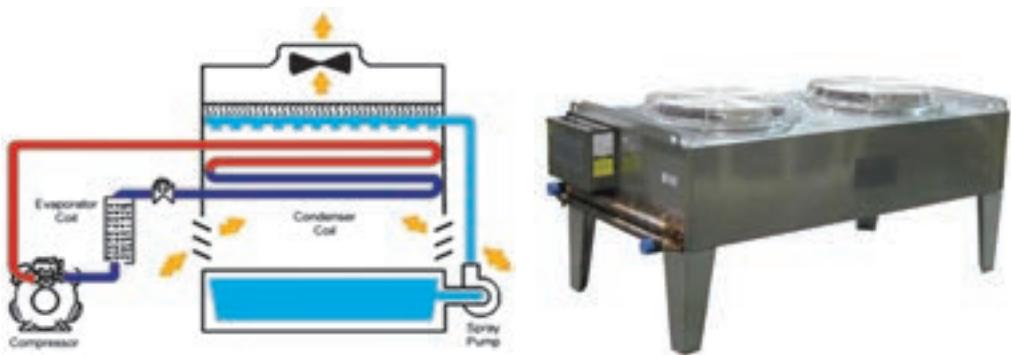
۱-۴-۱- انواع کندانسر

کندانسرا به سه دسته تقسیم می شوند (شکل ۲-۴-الف، ب و ج).

- ۱- کندانسر هوایی
- ۲- کندانسر آبی
- ۳- کندانسر تبخیری



الف) کندانسر آبی



شکل ۲-۴- انواع کندانسر آبی، هوایی و تبخیری

در بیشتر واحدهای بسیار بزرگ و برخی از واحدهای کوچک، از کندانسر خنک شونده با آب استفاده می شود. کندانسراهای خنک شونده با هوا بیشتر در واحدهای کم ظرفیت (۲۰ تن و کمتر) به کار می روند. اکنون کندانسراهای خنک شونده با هوا در سیستم های تهویه مطبوع خانگی و در جاهایی که ارزش آب بسیار زیاد است یا دفع فاضلاب دشوار است یا در مواردی که نمک های موجود در آب از لحاظ تشکیل قشر رسوبی مشکل جدی ایجاد می کند دستگاه هایی استاندارد محسوب می شوند. بسیاری از سیستم های هوایی که ظرفیت متوسط تا بسیار زیاد دارند برای مناطق کم آب یا جاهایی که آب بها گران است یا در محل های کیفیت خوبی برخوردار نیست به کار برده می شوند.

۱-۴-۱- کندانسر خنک شونده با هوا (هوایی): در سال های اخیر استفاده از کندانسراهای هوایی در سیستم های تهویه مطبوع متوسط و کوچک به شدت افزایش یافته است. مهم ترین دلیل این استقبال احتمالاً این است که این نوع کندانسراها به تعمیر و نگهداری زیادی نیاز ندارند.

این عامل معمولاً ^اعوامل دیگری مانند هزینه برق مصرفی، دوام و عمر کمپرسور و بازده سیستم را دست کم در نظر بسیاری از صاحب خانه ها و خریداران سیستم تهویه مطبوع کوچک تحت الشعاع قرار می دهد. بیشتر واحدهایی که توان آنها از ۱۰ hp کمتر

است با هوا خنک می‌شوند. در واحدهای تا 20 hp استفاده از دستگاه‌های خنک شونده با هوا معمول است و در واحدهای خیلی بزرگ مجهز به کندانسرهای خنک شونده با هوا را برای آب و هوای بیابانی به کار بردند.

کندانسرهای هوایی به دو دسته تقسیم می‌شوند:

۱- کندانسر هوایی با جریان طبیعی

۲- کندانسر هوایی با جریان اجباری

کندانسرهای هوایی با جریان طبیعی در دونوع صفحه و لوله و یا میله و لوله ساخته می‌شوند. کندانسر میله و لوله از یک لوله مارپیچ مسی یا فولادی ساخته می‌شود که برروی آن تعداد زیادی میله جوش داده شده است تا باعث افزایش میزان انتقال گرما از کندانسر شود. (شکل ۴-۳)



شکل ۴-۳- کندانسر هوایی با جریان طبیعی

در کندانسرهای هوایی با جریان هوایی اجباری لوله‌های مسی از بین تعداد زیادی پره آلومینیومی عبور می‌کند تا سطح تبادل گرمای را به مقدار قابل توجه‌ای افزایش دهد. همچنین از یک یا چند فن برای به گردش درآوردن هوا استفاده می‌شود. (شکل ۴-۴)



شکل ۴-۴- کندانسر هوایی با جریان هوایی اجباری

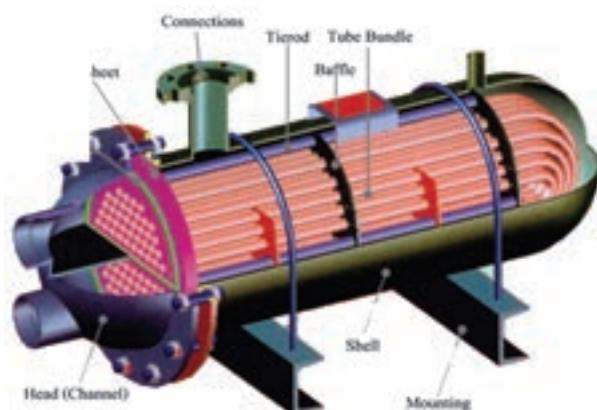
کندانسرهای هوایی معمولاً برای کار با دمای تقطیر حدود 17 تا 22 درجه سانتی‌گراد بالاتر از دمای محیط طراحی شده‌اند. یکی از معایب عمدی دستگاه‌های خنک شونده با هوا همین است، زیرا در آب و هوای گرم که دمای محیط بعدازظهرها به 43°C نیز می‌رسد، دمای تقطیر ممکن است 66 درجه سانتی‌گراد باشد که مطابق با فشار 249 psia برای $R-12$ و یا فشار 369 psia مربوط به $R-22$ است. توان الکتریکی مورد نیاز برای تأمین این چنین فشارهایی بسیار بالا می‌باشد. در چنین شرایطی دمای آب احتمالاً از 24 درجه سانتی‌گراد بالاتر نمی‌رود. دمای تقطیر در کندانسر آبی با فشار تقطیر حدود 13° psia برای $R-12$ یا با فشار تقطیر حدود 21° psia برای $R-22$ در حدود 38 درجه سانتی‌گراد است. مزایای کندانسر آبی در اینجا کاملاً روشن می‌شود که عبارت از مصرف برق کمتر و دوام و عمر بیشتر کمپرسور است.

۴-۱-۲- کندانسر آبی: این کندانسرها در جاهایی که آب مناسب و فراوان و ارزان در اختیار باشد به صرفه‌ترین کندانسر محسوب می‌شود. مسائل خودگذگی ناشی از آب یا دفع فاضلاب را باید در نظر گرفت. برای واحدهای 5 تنی و بزرگ‌تر که به آب زیادی نیاز است معمولاً از یک برج خنک کن استفاده می‌شود.

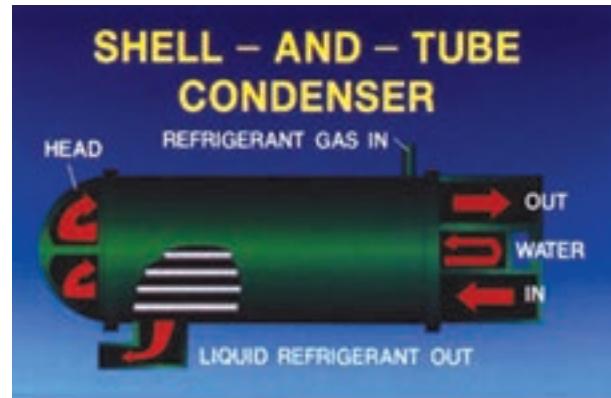
کندانسرهای آبی در سه نوع ساخته می‌شوند:

- ۱- پوسته و لوله
- ۲- پوسته و کویل
- ۳- لوله داخل لوله

در کندانسرهای آبی پوسته و لوله و کندانسرهای پوسته و کویل گاز داغ از بالا وارد پوسته شده و پس از تبادل گرما با آب سرد داخل لوله یا کویل تقطیر شده و مایع مبرد از پایین پوسته خارج می‌شود. آب داخل لوله‌ها نیز پس از جذب گرمای مبرد یا در رودخانه و چاه ریخته می‌شوند و یا توسط برج خنک کن خنک شده و مجدداً مورد استفاده قرار می‌گیرند. (شکل ۴-۵)



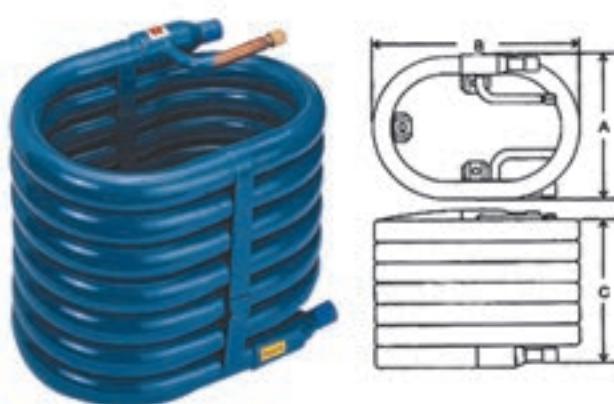
ب) کندانسر پوسته و کویل



الف) کندانسر پوسته و لوله

شکل ۴-۵- کندانسر پوسته و لوله و پوسته و کویل

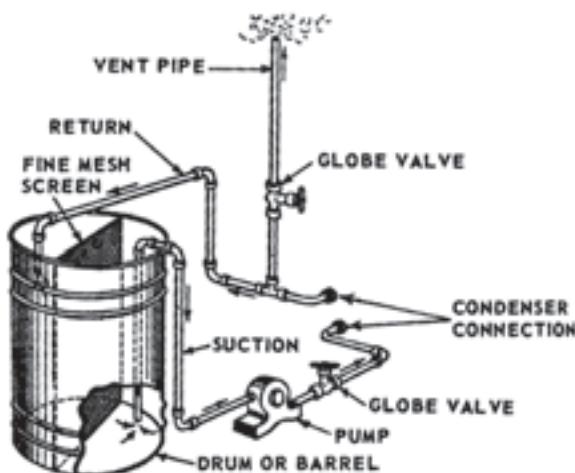
آب سرد در لوله داخلی کندانسر دو لوله‌ای جریان داشته و گاز داغ نیز در لوله خارجی به گردش درآمده و پس از تبادل گرما تقطیر و از سمت دیگر کندانسر خارج می‌شود. (شکل ۴-۶)



شکل ۴-۶- کندانسر دو لوله‌ای

هرقدر مقدار آبی که با دمای معین از کندانسر گردش می‌کند بیشتر باشد، فشار تقطیر پایین‌تر می‌رود و بدین ترتیب هزینه برق کمتر و عمر و دوام کمپرسور بیشتر می‌شود ولی در صورتی که آب گران قیمت باشد نقطه موازن‌های باید تعیین شود که در مجموع بهترین شرایط اقتصادی کار سیستم را تأمین کند.

پس از مدتی در اثر گردش آب برروی جداره داخلی لوله‌ها و کویل کندانسر آبی رسوب ایجاد می‌شود که مانع از انتقال گرمایین گاز مبرد و آب خواهد شد. برای رسوب‌گیری از اسید با غلظت پایین استفاده می‌شود. برای این کار مطابق شکل ۴-۷ داخل مخزن اسید ریخته شده و توسط یک پمپ آن را در داخل لوله‌های کندانسر به گردش در می‌آورند تا سبب جدا شدن رسوب‌های داخل لوله شوند. در زمان رسوب‌گیری شیرهای ورود و خروج آب به سمت برج خنک کن در حالت بسته قرار می‌گیرند.



شکل ۴-۷- نحوه انتقال مخزن رسوب‌گیری به کندانسر آبی

در کندانسر آبی گرمای ماده سرمaza به وسیله آب جذب می‌شود و سپس گرمای آب به یکی از روش‌های زیر دفع می‌شود.
۱- در صورت امکان تأمین آب تازه با قیمت ارزان، آب گرم خروجی از کندانسر وارد رودخانه یا دریاچه شده و دوباره آب سرد تازه وارد کندانسر می‌شود.

۲- با وارد کردن آب خروجی از کندانسر به یک چاه خشک، آب گرم به زمین منتقل می‌شود. در جاهایی که ماسه‌ای باشد و آب را بکشد، می‌توان چاهی به قطر ۶۱ سانتی‌متر و عمق ۱۰۰ متر حفر کرد و دیواره آن را آجرچینی کرد و سپس آن را برای دفع کامل آب گرم کندانسرهای ۳ تا ۱۰ تنی به کار برد. آب بها در بسیاری از مناطق عامل تعیین کننده‌ای است و اغلب کشورها اجازه نمی‌دهند که آب ضایع شود.

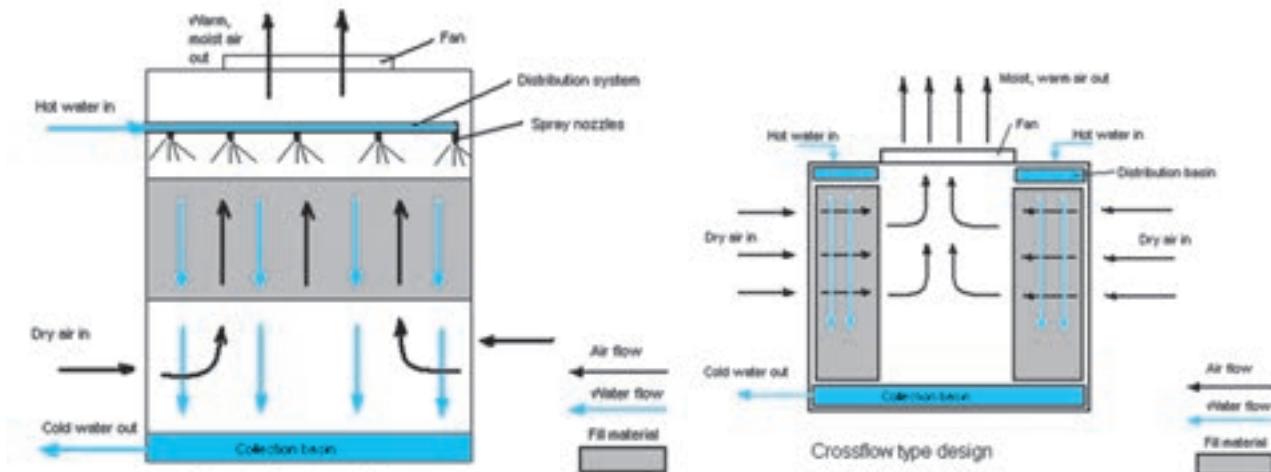
۳- به وسیله برج خنک کن، استخراج پاشش، گرمای آب به هوای اطراف منتقل می‌شود. برای بسیاری از تأسیسات سومنین مورد بهترین روش است. برج خنک کن و استخراج پاشش آب را در تماس کامل با هوای درحال وزش قرار می‌دهد. شکل ۴-۸ یک برج خنک کن را نشان می‌دهد. آب از طریق انتقال گرمای محسوس که دمای خشک هوای در حال وزش را بالا می‌برد تا حدودی خنک می‌شود ولی دلیل اصلی خنک شدن آب مبادله گرمای نهان تبخیر بخش کوچکی از آن است.

شکل ۴-۸- برج خنک کن



پایین ترین دمایی که می‌توان بر اثر خنک کردن آب در برج خنک کن به آن رسید معادل دمای مرطوب هواست. در عمل این دما هرگز دست نیافتنی نیست و معمولاً دمای نهایی آب حدود ۲۱ درجه سانتی گراد و بالاتر از دمای تر هوای در همان زمان است. در فصل تابستان بر اثر اتلاف ۹٪ آب در گردش، معمولاً ۱۸ درجه سانتی گراد سرمایش حاصل می‌شود.

برج‌های خنک کن را با توجه به عوامل مختلف تقسیم‌بندی می‌کنند. برج‌های خنک کن از نظر نحوه برخورد جریان آب و هوای دو دسته ۱- جریان هوای متقاطع ۲- جریان هوای مخالف تقسیم‌بندی می‌کنند. (شکل ۴-۹)

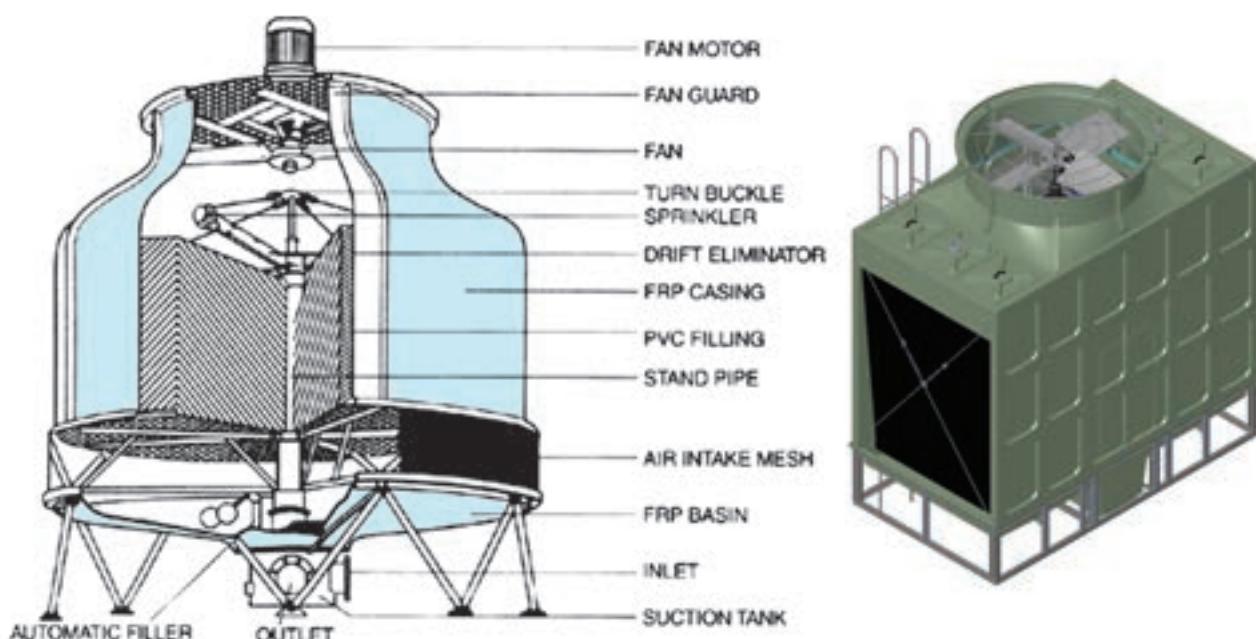


ب) برج خنک کن با جریان هوای مخالف

الف) برج خنک کن با جریان متقاطع

شکل ۴-۹- انواع برج خنک کن از نظر برخورد جریان آب و هوای

برج‌های خنک کن از نظر جنس بدنه نیز به دو دسته ۱- بدنه آهنی ۲- فایبرگلاس تقسیم‌بندی می‌شوند. (شکل ۴-۱۰)



ب) برج خنک کن از جنس فایبرگلاس

الف) برج خنک کن از جنس آهن

شکل ۴-۱۰- انواع برج خنک کن از نظر جنس بدنه

درون برج‌های خنک کن که از بدنه آهنی ساخته می‌شود از بالا به پایین و در فواصل مساوی تعداد زیادی تخته به صورت افقی قرار می‌گیرد. توسط پمپ آب از کف برج به بالا منتقل شده و بر روی چوب‌ها پاشیده می‌شود.

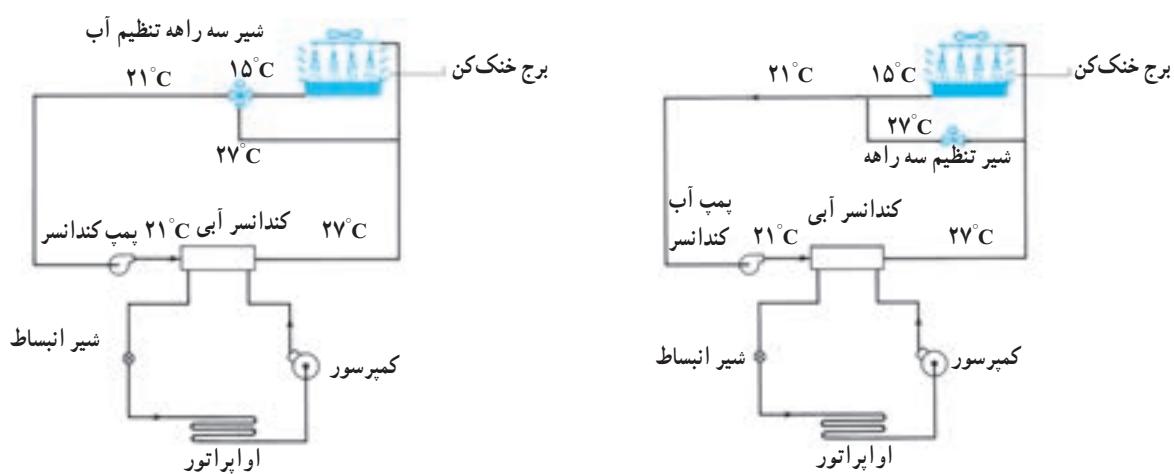
هم‌زمان با ریزش آب از تخته‌های بالا بر روی تخته‌های پایینی مقداری از ذرات آب تبخیر شده و امکان سرد شدن آب را فراهم می‌کنند.

در برج‌های خنک کن فایبرگلاس به جای تخته‌های چوبی از پکینگ‌های PVC استفاده می‌شود. این پکینگ‌ها با افزایش

سطح تماس جریان آب با هوا و همچنین کاهش سرعت جریان آب در خنک سازی جریان آب نقش مؤثری دارند. پکینگ‌ها به صورت شبکه‌ای ساخته می‌شوند و از عمر طولانی برخوردارند. در صورت کاهش دمای هوای بیرون در فصل زمستان کندانسرهای آبی مشکل کاهش بیش از حد فشار روی مبرد قبل از شیر انبساط دارند. زمانی که درجه حرارت آب به 24°C افت نماید در اولین مرحله برای کاهش ظرفیت برج خنک کن و جبران افت فشار مایع مبرد، فن برج را خاموش می‌کنیم.

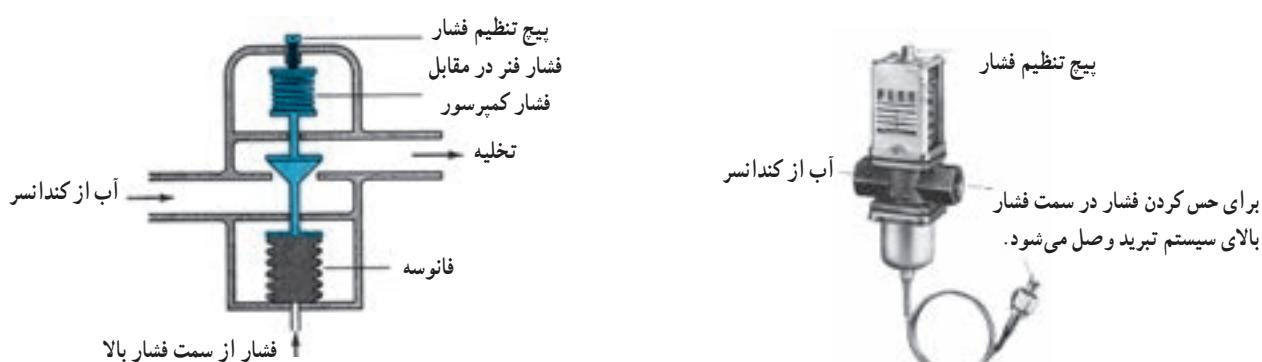
در مرحله دوم از طریق با پاس کردن آب برج به وسیله شیرهای دوراهه و سه راهه شکل ۱۱-۴-۱۲ ظرفیت برج را کم می‌کنیم. در هر کدام از این روش‌ها درجه حرارت آب برج توسط سنسور حس می‌شود. اگر دما به پایین‌تر از نقطه تنظیم (معمولًاً 15°C تا 20°C) برسد.

شیر با پاس عمل نمود. تمام یا قسمتی از آب برج با پاس می‌شود تا فشار روی مبرد در کندانسر و قبل از شیر انبساط در حد قابل قبول ثابت بماند. با توجه به بحث با پاس نمودن برج، اگر احتمال یخ‌زدگی آب برج وجود داشته باشد از طریق المتن حرارتی یا تزریق بخار مانع از آن می‌شویم. شکل ۱۳-۴-۱۲ شیر دو راهه کندانسر و ساختمان و طرز کار آن را نشان می‌دهد.



شکل ۱۲-۴-۱۱-۱۲-برج خنک کن با کنترل از طریق شیر دو راهه

شکل ۱۲-۴-۱۱-برج خنک کن با کنترل از طریق شیر دو راهه



شکل ۱۳-۴-۱۳-شیر دو راهه کندانسر

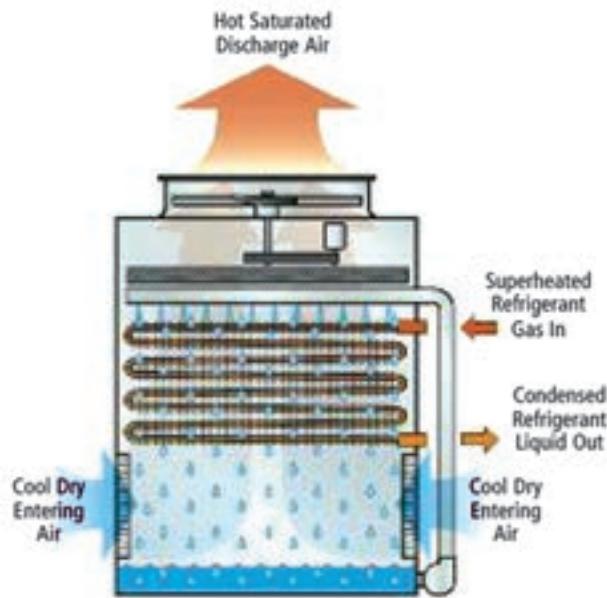
در برج خنک کن با بخار شدن بخشی از آب در جریان سیرکوله برج، بقیه آب خنک می‌شود و میزان مصرف آب تقریباً با این میزان بخار شدن آب برابر است. برای تبخیر شدن یک گالن آب حدود 87°Btu گرمای لازم است. به عبارت دیگر با تبخیر هر گالن آب حدود 87°Btu از برج دفع می‌شود. حال فرض کنیم ظرفیت برج خنک کن 1°ton تبرید باشد در این صورت:

$$\frac{\text{Btu}}{\text{hr}} = \frac{120000}{120000} = 1$$

با تقسیم این عدد به 87°Btu میزان مصرف آب در ساعت 138 گالن یعنی حدود 525 لیتر خواهد بود. البته این عدد با لحاظ نمودن راندمان تبخیر 100° درصدی برای برج می‌باشد که در عمل راندمان برج بین 6° الی 8° درصد خواهد بود لذا تبخیر آب به ازای هر تن سرمایی را حدود 600 لیتر در ساعت در نظر می‌گیرند.

۳-۱-۴- کندانسر تبخیری: کندانسر تبخیری تلفیقی از کندانسر هوایی، کندانسر آبی و برج خنک کن می‌باشد. (شکل)

(۴-۱۴)



شکل ۴-۱۴- کندانسر تبخیری

طرز کار کندانسر تبخیری طی ۴ مرحله به شرح زیر می‌باشد.

- ۱- بخار متراکم و داغ ماده سرمایزا از کمپرسور وارد کویل داخل کندانسر تبخیری شده و گرمای آن به آبی که بر روی کویل پاشیده می‌شود انتقال می‌یابد. در این حالت کویل دائماً با پاشش آب خیس نگه داشته می‌شود.
- ۲- بخشی از آب با گرمای ماده سرمایزا تبخیر می‌شود و گرمای نهان تبخیر بسیار بالای آب اثر سرمایشی و تقطیر مناسبی ایجاد می‌کند و بخش کوچکی از آب بخار شده را سرد و مایع می‌کند.
- ۳- آب تبخیر نشده با جذب گرما از ماده سرمایزا گرم می‌شود و بنابراین اگر مطابق مرحله بعدی خنک نمی‌شد از لحاظ ایجاد سرمایش پیشتر دیگر قابل استفاده نبود.

- ۴- هوا از لابه‌لای ذرات آب در حال ریزش از شیپوره پاشش آب عبور می‌کند و با تبخیر بخشی از آب سرمایش مناسبی ایجاد می‌کند در صورتی که بادزن و شیپوره‌های پاشش آب خوب کار کنند آب در مقایسه با دمای مرطوب هوای خروجی چند درجه خنک‌تر می‌شود. در حدود 5% آب در گردش تبخیر می‌شود و این کمبود به وسیله یک شیر شناور تأمین و وارد مخزن می‌شود. تبخیر بخشی از آب، غلظت نمک را در آب باقیمانده بالا می‌برد و بنابراین تصفیه و نمک‌زدایی آب ضروری است. اگر سرریز کوچک و با ریزش مدوام

۴-۲- انتخاب کندانسینگ یونیت

برای انتخاب مدل کندانسینگ یونیت از جدول ۴-۱۶ استفاده می‌شود. با مشخص بودن ظرفیت واحد تقطیر بر حسب (kW) و بدست آوردن دمای مکش گاز کمپرسور می‌توانیم مدل کندانسینگ یونیت را تعیین نماییم.

برای محاسبه دمای مکش می‌بایستی اطلاعات زیر را در اختیار داشته باشیم.

۱- دمای سالن نگهداری محصول (با توجه به نوع محصول تعیین می‌شود)

۲- رطوبت نسبی سالن (با توجه به نوع محصول تعیین می‌شود)

۳- اختلاف دمای هوای سالن و ماده مبرد جریان داخل کویل اوپراتور (TD)

۴- نوع اوپراتور از نظر جریان هوا (طبیعی یا اجباری)

با توجه به رطوبت نسبی سالن سردخانه و نوع جریان هوا در اوپراتور از جدول ۴-۱۷ مقدار اختلاف دمای سالن و ماده مبرد

(TD) را بدست می‌آوریم.

برای بدست آوردن دمای مکش از رابطه زیر استفاده می‌نماییم :

$$Te = ti - TD$$

- دمای مکش کمپرسور (معادل دمای جوش مبرد)

- دمای سالن

- اختلاف دمای سالن و ماده مبرد

**جدول ۴-۱۷- تعیین TD سردخانه بر حسب تغییرات رطوبت نسبی
TD اختلاف دمای هوای سالن و ماده مبرد جریانی در داخل کویل اوپراتور**

رطوبت نسبی %	اختلاف درجه حرارت (TD) °C	
	هوای با جریان طبیعی	هوای با جریان اجباری
۹۵-۹۱	۷-۸	۵-۶
۹۰-۸۶	۸-۹	۶-۷
۸۵-۸۱	۹-۱۰	۷-۸
۸۰-۷۶	۱۰-۱۱	۸-۹
۷۵-۷۰	۱۱-۱۲	۹-۱۰

پس از تعیین دمای مکش کمپرسور و با داشتن ظرفیت واحد تقطیر به جدول ۴-۱۶ مراجعه و مدل واحد تقطیر را بدست می‌آوریم. برای مثال در صورتی که ظرفیت واحد تقطیر ۱۴kW و دمای مکش کمپرسور 12°C باشد برای انتخاب مدل ابتدا در بالای جدول دمای مکش $12/5^{\circ}\text{C}$ - را انتخاب کرده و به سمت پایین حرکت می‌کنیم تا به عدد ظرفیت واحد تقطیر برسیم در این ستون سه مدل می‌تواند چنین ظرفیتی را تأمین نماید. مدل‌های AM-۱۲، TC-۷۵°/WM-۱۲ و TC-۷۵°/WH-۲۲ و TC-۹۰°/WH-۲۲ برای ظرفیت ۱۴kW و دمای مکش 12°C - مناسب می‌باشد.

از مدل ۱۲-AM-۷۵°/TC-۷۵° برای شرایط اقلیمی که امکان استفاده از کندانسر هوایی باشد استفاده می‌شود و از مدل‌های TC-۹°/WH-۷۵° و TC-۲۲-۷۵°/WM-۱۲ برای شرایطی که امکان استفاده از کندانسر آبی باشد استفاده می‌شود.

مثال: دمای نگهداری سالن ۱۱- درجه سانتی گراد و درصد رطوبت نسبی در سالن ۷۷٪ می‌باشد. در صورتی که اوپراتور از نوع فن دار بوده و ظرفیت واحد تقطیر ۱۲kw باشد مدل دستگاه واحد تقطیر را بدست آورید.

حل: ابتدا با توجه به رطوبت ۷۷٪ و نوع فن اوپراتور که از نوع اجباری می‌باشد از جدول ۴-۱۷ اختلاف دمای هوای سالن و ماده مبرد TD را بدست می‌آوریم $TD = Ti-TD = 8 - 9^{\circ}C$ حال با استفاده از رابطه $Te = Ti-TD$ دمای جوش مبرد که همان دمای مکش مبرد توسط کمپرسور است را بدست می‌آوریم.

$$Te = Ti-TD \quad Te = -11 - 9 = -2^{\circ}C$$

در جدول عدد ۲- در ردیف دمای مکش کمپرسور وجود ندارد لذا عدد ۲۱- را انتخاب کرده و در این ستون ظرفیت ۱۲kw را پیدا می‌کنیم و چون این عدد نیز وجود ندارد بزرگترین عدد بزرگتر از ۱۲ را انتخاب نموده و مدل دستگاه را بدست می‌آوریم که عبارتند از مدل‌های :

$$TC-75^{\circ}/AL-5^{\circ} 2$$

$$TC-75^{\circ}/WL-5^{\circ} 2$$

در صورتی که این دستگاه در منطقه با آب و هوای خشک به کار برده شود از مدل ۲-۵°/WL-۵° استفاده می‌شود و در صورتی که دستگاه در منطقه با آب و هوای مرطوب استفاده شود بایستی از دستگاه مدل ۵°/AL-۵° استفاده نمود.

در صورت بکارگیری از واحد تقطیر مدل ۲-۵°/AL-۵° TC-۷۵° مشخصات این دستگاه به شرح زیر می‌باشد :

۱- قدرت اسمی دستگاه ۷۵۰۰۰ اسب بخار است. $HP = 75000 \times 1000 = 75000^{\circ}$

۲- کندانسر این دستگاه از نوع هوایی است (A).

۳- دمای مکش کمپرسور در حالت اشباع می‌تواند بین $-12/5^{\circ}C$ تا $-36^{\circ}C$ باشد.

۴- مبرد بکار رفته در واحد تقطیر ۲-۵° R-۵ می‌باشد.

تحقیق

از هنرجویان بخواهید با مشاهده انواع دستگاه‌های سردکننده موجود در خانه و مغازه‌های مختلف محل زندگی خود و نوع کندانسر آنها را مشخص نمایند.