

فصل هشتم

مواد سرمایا و روغن‌ها

هدف‌های رفتای: پس از پایان این فصل هنرجو باید بتواند:

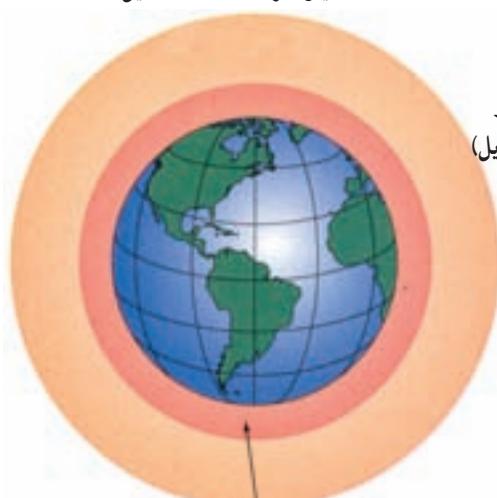
- ۱- مبردها و محیط زیست را شرح دهد.
- ۲- مواد سرمایا را تشریح نماید.
- ۳- سیالات کربوژنیک را توضیح دهد.
- ۴- روغن‌های تبرید را توصیف نماید.

۸- مواد سرمایا و روغن‌ها

گاز ازن در لایه‌های بالای جو زمین و در ۱۳ تا ۴۸ کیلومتری بالای سطح زمین قرار دارد که این لایه از رسیدن پرتوهای ماوراء بنفس خورشید به سطح زمین جلوگیری می‌کند (شکل ۸-۲).

در یک سیستم سردکننده سیالی که به طور پیوسته گرمای را در اوپراتور جذب و از کندانسور دفع نماید ماده سرمایا (مبرد) نامیده می‌شود.

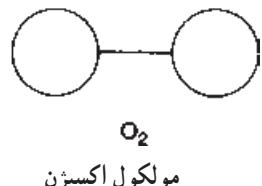
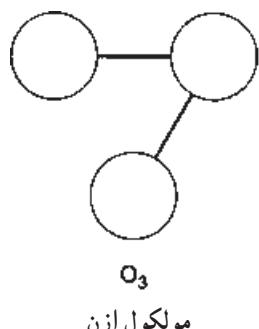
ایونوسفر (۳۰۰ تا ۳۰ مایل)



شکل ۸-۲- لایه‌های جو زمین

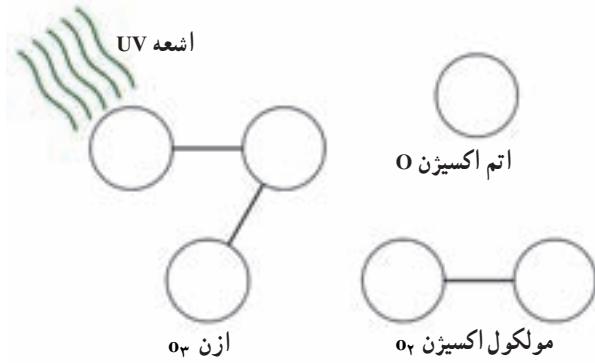
۱-۸- مواد سرمایا و محیط زیست

ازن شکلی خاص از اکسیژن است که مولکول‌های آن شامل ۳ اتم اکسیژن است (O_3) و مولکول اکسیژن که ما تنفس می‌کنیم دو اتم اکسیژن دارد (شکل ۸-۱).

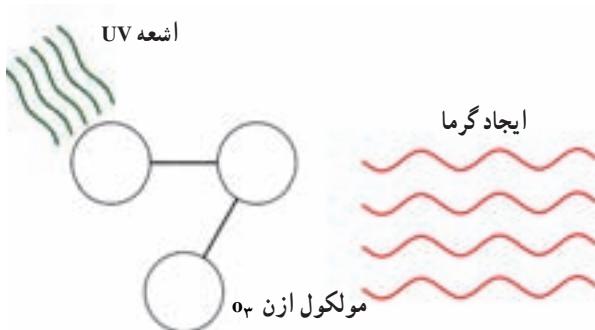


شکل ۸-۱- مولکول ازن و اکسیژن

قابل توجه است که تعدادی از مبردها باعث افزایش دمای کره زمین می‌شوند که به آن‌ها گازهای گلخانه‌ای گفته می‌شود (شکل ۸-۴).



الف – مولکول ازن به وسیله اشعه ماوراء‌بنفش شکسته می‌شود



ب – در اثر شکستن مولکول ازن گرما تولید می‌شود

شکل ۸-۴

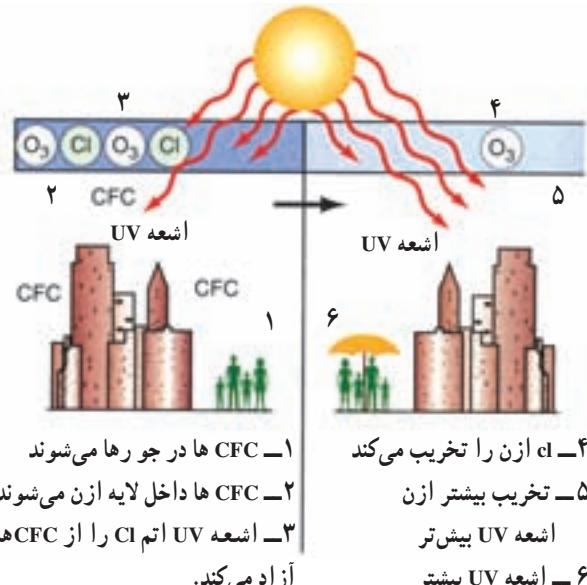
ضریب ODP^۱: این ضریب توانایی مبرد در تخریب ازن را مشخص می‌کند و مبردهای R-۱۱ و R-۱۲ با داشتن بالاترین اثر تخریبی لایه ازن دارای ODP واحد بوده و سایر مبردها نسبت به آن سنجیده می‌شوند و تمامی مبردهایی که دارای ODP غیر صفر می‌باشند به تدریج باید از بازار مصرف خارج شوند.

۸-۲ مواد سرمایا

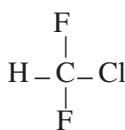
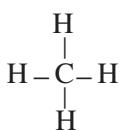
اغلب مواد سرمایا، از دو مولکول متان و اتان ساخته شده‌اند. این دو مولکول شامل هیدروژن و کربن می‌باشند و به

نور خورشید مولکول ازن (O_3) را شکسته و آن را به مولکول اکسیژن (O_2) و یک اکسیژن آزاد (O) تبدیل می‌کند. در همان زمان از طریق فتوستتر و ترکیب مولکول اکسیژن (O_2) با یک اکسیژن آزاد دیگر (O) ازن پیشتری تولید می‌شود، ازن به طور دائمی ساخته شده و در لایه‌ی فوقانی جو تخریب می‌شود و این موازنه میلیون‌ها سال است که ادامه دارد. در بیست سال گذشته ترکیبات شیمیایی کلردار ساخت بشر این روند دقیق را از موازنه خارج کرده است. یک مولکول کلردار می‌تواند تعداد زیادی مولکول ازن را از بین برده و باعث شود اشعه ماوراء بنفس پیشتری به زمین برسد و این اشعه برای انسان‌ها، حیوانات و گیاهان خطرناک است و سبب افزایش سرطان‌های پوست، افزایش آب مروارید در انسان‌ها و حیوانات، ضعف سیستم ایمنی انسان و کاهش زندگی گیاهی و دریابی می‌شود (شکل ۸-۳). براساس توافقنامه مونترال کانادا، مواد شیمیایی دارای کلر و برم و حلال‌ها (مانند مواد دمچ فوم، حشره‌کش‌های خاص، مواد اطفاء حریق) طبق برنامه زمان‌بندی خاصی از رده‌ی مصرف خارج می‌شوند.

فرآیند تخریب ازن

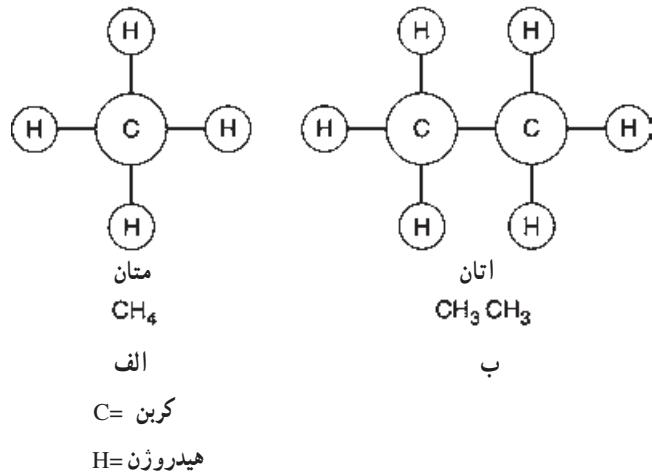
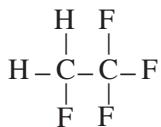


شکل ۸-۳ – تخریب لایه ازن توسط ترکیبات کلردار



۳- هیدروفلوروکربن‌ها یا HFC‌ها: به جای تعدادی

از اتم‌های هیدروژن فلور جایگزین می‌شوند. CH_3FCF_2 ترافلور و اتان



۱-۲-۸- کلروفلوروکربن‌ها (CFC): شامل کلر،

فلوروکربن می‌باشد این گازها وقتی به لایه فوقانی جو می‌رسند مولکول‌های آن‌ها تخریب نشده و در برخورد با جو پایدارند و توسط بادهای اتمسفری به لایه فوقانی جو می‌روند و در مقابل مولکول‌های ازن واکنش نشان داده و باعث تخریب آن می‌شوند. هم‌چنین CFC‌ها در گرمای کره زمین نقش دارند و از سال ۱۹۹۵ تولید آن منع شده است و در جدول ۱-۸-۱ مواردی از آن‌ها آمده است.

جدول ۱-۸- کلروفلوروکربن‌ها (CFCs)

مbrid شماره	نام شیمیایی	فرمول شیمیایی
R-۱۱	تری کلروفلورومتان	CCl_3F
R-۱۲	دی کلرودی فلورومتان	CCl_2F_2
R-۱۱۳	تری کلروتری فلورواتان	$\text{CCl}_3\text{FCCl}_2$
R-۱۱۴	دی کلروترافلورواتان	$\text{CCl}_2\text{F}_2\text{CCl}_2$
R-۱۱۵	کلروپنتافلورواتان	$\text{CCl}_2\text{F}_2\text{CF}_3$

۱-۱۱- دی کلروفلورومتان (CCl₂F₂)

در فشار جو با دمای $23/9^{\circ}\text{C}$ می‌جوشد در بعضی از خنک‌کننده‌های گریز از مرکز (کاربرد دارد) و همچنین به عنوان حلال صنعتی برای تمیز کردن دستگاه‌ها استفاده می‌شود و چون در هر مولکول آن ۳ اتم کلر وجود دارد و لایه ازن را خیلی شدید تخریب می‌کند از مدت‌ها قبل استفاده‌ی آن منوع شده است.

آن‌ها هیدروفلوروکربن خالص می‌گویند (شکل ۸-۵).

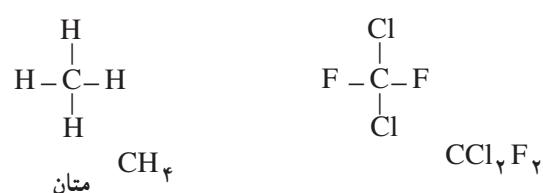
شکل ۸-۵- مولکول اتان و متان

یک نمونه از گازهای خنک‌کننده که از متان یا اتان ساخته نشده است آمونیاک (NH_3) به شماره مبرد ۷۱۷ R است و شامل نیتروژن و هیدروژن بوده و مخرب لایه ازن نمی‌باشد.

هرگاه تعدادی از اتم‌های هیدروژن از ساختار مولکولی اتان یا متان برداشته شوند و کلر یا فلور یا هر دو جایگزین آن‌ها شوند مولکول‌های جدید ایجاد می‌شود که به آن‌ها مواد سرمایزای هالوکربنی گویند.

در حال حاضر برای ایجاد سرما می‌توان این نوع مواد بیشترین مصرف را دارند مواد سرمایزای هالوکربنی به سه گروه تقسیم می‌شوند:

۱- کلروفلوروکربن‌ها یا CFC‌ها: در آن‌ها به جای تمام اتم‌های هیدروژن کلر، فلور یا هر دو جایگزین می‌شوند. CCl_2F_2 دی کلرودی فلورومتان



۲- هیدروکلروفلوروکربن‌ها یا HCFC‌ها: به جای تعدادی از اتم‌های هیدروژن کلر، فلور یا هر دو جایگزین می‌شوند. HCCl_2F_2 دی فلورومنوكلورومتان

در دستگاه‌های تهویه مطبوع و در بخچال‌های خانگی استفاده می‌شود.

رنگ کپسول آن سبز است.

ظرفیت برودتی آن 60% بیشتر از $R-12$ است. پس کمپرسور کوچکتری مورد نیاز است.

در دمای حدود 23°C در روغن حل می‌شود. بنابراین در دمای پایین باید از جدا کننده روغن استفاده شود. اگر چه کمتر از $R-12$ به لایه ازن آسیب می‌رساند اما خدمات پس از فروش آن رو به کاهش است و تا سال 2020 متوقف می‌شود.

در کمپرسورهای پیچی (Screw) و در دستگاه‌های با ظرفیت بیش از 150 تن سرمایی از $R-124a$ به جای $R-22$ استفاده می‌شود.

ضمناً $R-124a$ برای سیستم‌های کوچکتر و در سیستم‌های تبرید منازل تا جایگزینی مبرد مناسب و مفرون به صرفه به جای $R-22$ مورد استفاده قرار می‌گیرد.

مبرد $R-410A$ نیز جایگزین مناسبی برای $R-22$ است.

۸-۲-۳ هیدروفلوروکربن‌ها (HFC): گروه سوم از گازها HFC‌ها می‌باشد اتم کلر نداشته شامل هیدروژن، فلور و اتم‌های کربن می‌باشد. لایه ازن را تخریب نکرده و در افزایش دمای کره زمین هم نقش کمتری دارد و جانشین مناسبی برای HCFC‌ها و CFC‌ها می‌باشد و تعدادی از آن‌ها در جدول ۳-۸ آمده است.

جدول ۳-۸- هیدروفلوروکربن

مبرد شماره	نام شیمیایی	فرمول شیمیایی
R-125	پنتا فلورو اتان	CHF ₂ CF ₃
R-134a	تترافلورو اتان	CH ₃ FCF ₃
R-23	تری فلورو متان	CHF ₃
R-32	دی فلورو متان	CH ₂ F ₂
R-143a	تری فلورو اتان	CH ₃ CF ₃
R-152a	دی فلورو اتان	CH ₂ CHF ₂

- طبق توافقنامه مونترال کانادا و به نام پروژه‌ی (به سوی هوای پاک) که 108 کشور جهان آنرا امضا کرده‌اند مبنی بر حذف تدریجی CFC و HCFC و جایگزینی آن با HFC

۱۲-R دی کلرو دی فلورو متان (CCl_2F_2)

در سال ۱۹۲۶ اولین بار مورد استفاده قرار گرفت. در فشار جو با دمای 30°C به جوش می‌آید. ماده‌ای است بی‌رنگ، تقریباً بو، غیرسمی و غیرقابل اشتعال و خورنده نیست و رنگ کپسول آن سفید است. مقدار کمی آب در آن حل می‌شود. در تماس با شعله مستقیم تجزیه‌ی شده و بسیار سمی خواهد شد و در هر مولکول آن دو اتم کلر وجود دارد. اگر چه کمتر از $R-11$ به لایه ازن صدمه می‌زند ولی باز هم تخریب آن زیاد بوده و تولید آن متوقف شده است^۱ و مبرد $R-124a$ جایگزین مناسبی برای آن می‌باشد.

۸-۲-۴ هیدروکلروفلوروکربن‌ها (HCFC): مقدار کمی کلر دارند و به همین دلیل در اتمسفر ثبات کمتری داشته و قدرت تخریب ازن کمتری نسبت به CFC دارند و تعدادی از آن‌ها در جدول ۲-۸ آمده است.

جدول ۲-۸- هیدروکلروفلوروکربن‌ها

مبرد شماره	نام شیمیایی	فرمول شیمیایی
R-22	کلرو دی فلورو متان	CHClF ₂
R-123	دی کلرو تری فلورو اتان	CHCl ₂ CF ₃
R-124	کلرو ترا فلورو اتان	CHClFCF ₃
R-142b	کلرو دی فلورو اتان	CH ₂ CClF ₂

۲۲-R منوکلرو دی فلورو متان ($CHClF_2$)

ماده سرمایابی که پایدار، غیرسمی، بدون اثر اکسید کنندکی و غیرقابل اشتعال است.

برای رسیدن به دمای پایین نیازی به کار کردن در فشار کمتر از جو نیست.

حلالیت آن در آب 3 برابر $R-12$ می‌باشد و ضرورت استفاده از رطوبت‌گیر افزایش می‌باید.

نقطه‌ی جوش آن در فشار 8°C و -40°C است و در دستگاه‌های تونل‌های انجام سریع قابل استفاده است.

دود سفیدی که در مجاورت شمع گوگردی با پودر گوگرد تولید می‌کند و به راحتی قابل تشخیص است.

در مجاورت رطوبت مس و برنز را فاسد کرده و خورنده می‌باشد ولی روی فولاد تأثیر ندارد.

به لایه‌ی ازن آسیبی وارد نمی‌سازد.

نقطه‌ی جوش آن در فشار اتمسفر $C = 33^\circ$ می‌باشد.

دارای دمای رانش بالایی است ($\text{حدود } C = 100^\circ$) و خنک کاری سر سیلندر با آب را مطلوب می‌سازد.

۸-۲-۵ روش شماره‌گذاری مواد سرمایا: عدد

نشان‌دهنده‌ی مبرد یک عدد سه رقمی به صورت \overline{abc} بعد از R (Refrigerant) می‌باشد و در مورد مبرد پایه‌ی کربنی به روش زیر می‌توان از فرمول مبرد استخراج نمود.

a = c - 1 تعداد کربن‌ها در فرمول منهای یک

b = H + 1 تعداد هیدروژن در فرمول به علاوه یک

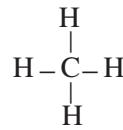
c = F تعداد فلور اور در فرمول

مثال: الف - شماره مبرد CH_4 چه عددی است؟

$$a = c - 1 = 1 - 1 = 0$$

$$b = H + 1 = 4 + 1 = 5$$

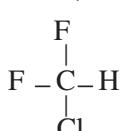
$$c = F = 0 \rightarrow R - 5^{\circ}$$



$$a = c - 1 = 1 - 1 = 0$$

$$b = H + 1 = 1 + 1 = 2$$

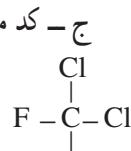
$$c = F = 2 \rightarrow R - 22^{\circ}$$



$$a = c - 1 = 1 - 1 = 0$$

$$b = H + 1 = 0 + 1 = 1$$

$$c = F = 2 \rightarrow R - 12^{\circ}$$



$$a = c - 1 = 1 - 1 = 0$$

$$b = H + 1 = 0 + 1 = 1$$

$$c = F = 2 \rightarrow R - 12^{\circ}$$

۱- عموماً CFC‌ها تخریب لایه ازن و گرم کردن هوای کره‌ی زمین را در بی‌دارند و تأثیر HFC‌ها کمتر و در HCFC‌ها تأثیر لایه‌ی ازن صفر است اما در بعضی

از آن‌ها قدرت گرم کردن هوای کره‌ی زمین بالا است و می‌توان $R-123$ (یک HCFC) و $R-152a$ (یک HFC) نام برد.

۱۳۴a-R تترافلوروواتان: با توجه به اثر تخریبی ها و HCFC‌ها بر لایه ازن مبرد $R-134a$ جاشین مناسبی تشخیص داده شد. $R-134a$ به عنوان یک مبرد از خواص جانبی بخوردار است. زیرا قابلیت تخریب لایه ازن ODP در آن صفر بوده و هم‌چنین قابلیت گرم نمودن جو زمین $GWP = 0$ به شکل مستقیم در این ماده بسیار پایین است. یکی از شاخص‌هایی که استفاده از $R-134a$ محدود ساخته است این است که روغن‌های معمولی، با این ماده قابل اختلاط نیستند. اما روان‌کننده‌های جدیدی طراحی شده‌اند که به سیستم $R-134a$ امکان می‌دهند تا با عمری طولانی و مؤثر کار کنند.

دمای جوش مبرد $R-134a = 26/15^\circ C$ است. بنابراین در دماه بالاتر $C = 26/15^\circ$ فشار اوایپرator و کندانسر مثبت خواهد بود. این مبرد جاشین خوبی برای مبرد $R-12$ می‌باشد. ماده‌ای بی‌رنگ و بی‌بو است، در سیلندر $13/6$ کیلوگرمی، $22/7$ کیلوگرمی، 57 کیلوگرمی و ... در دسترس می‌باشد.

۴۰۷-R: یک مبرد ترکیبی است و مخلوطی از 52

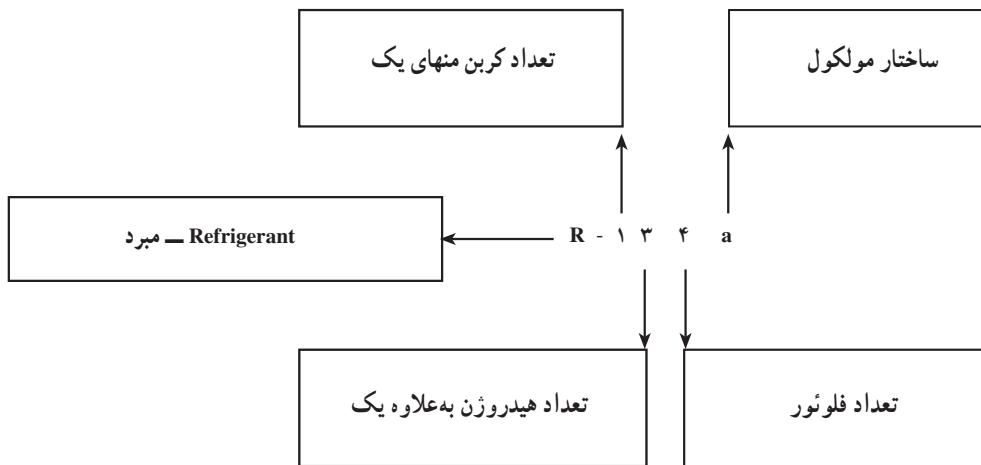
درصد $R-134a$ و 25 درصد $R-125$ و 23 درصد $R-32$ می‌باشد. دارای نقطه جوش $C = 46/5^\circ$ می‌باشد. اثر تخریبی بر لایه ازن ندارد و ضریب ODP آن صفر می‌باشد. جاشین مناسبی برای مبرد 22 شناخته شده است.

۸-۲-۴ $(R717-NH_3)$ آمونیاک: در سال

۱۸۷۳ برای اوئیلین بار مورد استفاده قرار گرفت. تنها ماده‌ی سرمایایی است که از گروه هیدروکربن‌ها نمی‌باشد و در دستگاه‌های صنعتی، کارخانجات پیغاسازی و بسته‌بندی به کار برده می‌شود و از ترکیب هیدروژن و ازت به دست می‌آید. گازی است بی‌رنگ تا اندازه‌ای قابل اشتعال.

سمی است ولی نشت آن به علت بوی کاملاً مشخص و

د - شماره شناسایی مبرد CH_2FCF_3 را بنویسید.



خاصیت نقطه‌ی ضعف آن‌ها در جو می‌باشد.

مولکول‌های این دو دسته از مبردها پس از رهاسدن در جو به دلیل پایداری به سختی با سایر مواد واکنش نشان می‌دهد که این امر موجب عمر طولانی آن‌ها در جو شده و اجرازه‌ی صعود این مواد به لایه‌های فوقانی جو را داده و در آن‌جا بر اثر تابش امواج UV) ساختار آن‌ها شکسته شده و کل آزاد می‌شود، مولکول ازن هم بسیار فعال بوده و در مجاورت اتم کلر شکسته می‌شود.

بنابراین یک اتم کلر می‌تواند منجر به نابودی هزاران مولکول ازن شود. این امر موجب رقیق شدن لایه‌ی ازن می‌شود.
۷-۸-۲-۷- خواص مواد سرمایا: الف - یک ماده سرمایا باید دارای خواص زیر باشد :

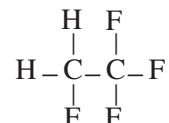
- ۱- بر محیط زیست اثر تخریبی نداشته باشد (ازن دوست باشد)

- ۲- نقطه جوش آن پایین باشد (دمایی که مبرد در آن از مایع به بخار تبدیل می‌شود)
- ۳- با جابجایی مقدار کمی مبرد برودت زیادی ایجاد شود.
- ۴- گرمای نهان تبخیر آن زیاد باشد.
- ۵- بر روی اجزای سیستم اثر شیمیایی نداشته باشد.
- ۶- قابل اشتعال نباشد.
- ۷- سمی نباشد.

$$a = c - 1 = 2 - 1 = 1$$

$$b = H + 1 = 2 + 1 = 3$$

$$c = F = 4 \quad \text{در نتیجه } R - 134a$$



- شماره گذاری مبردهای پایه‌ی معدنی مانند آب،

آمونیاک

شماره مبرد یک عدد سه رقمی است که رقم اول آن ۷ و
دو رقم بعدی جرم مولکولی آن‌هاست.

مثال: الف - شماره مبرد (NH_3) آمونیاک را بنویسید.

$$1 = \text{Gram atomi H}, \quad 14 = \text{Gram atomi N}$$

$$\Rightarrow 14 + 3 = 17 \rightarrow R = 717$$

ب) شماره مبرد آب (H_2O) را بنویسید.

$$\text{Dr. نتیجه } 16 + 2 = 18 = \text{Gram molkoli H}_2\text{O}$$

$$1 \times 2 = 2, \quad \text{Gram molkoli O} = 16 \longrightarrow R - 718$$

ج) شماره مبرد انیدرید سولفوره (SO_2) را بنویسید.

$$16 \times 2 = 32 = \text{Gram molkoli O}_2, \quad 32 = \text{Gram atomi S}$$

$$\text{Dr. نتیجه } 32 + 32 = 64 = \text{Gram molkoli SO}_2$$

$$\rightarrow R - 764$$

۶-۸-۲-۶- مشخصات مواد سرمایا: یکی از مشخصات

ثبت CFC‌ها و HCFC‌ها پایداری مولکولی آن‌ها می‌باشد که همین

مبرد قبلی باید از سازگاری مبرد جدید با مواد مورد استفاده در سیستم اطمینان حاصل کرد.

۸-۲-۹—رنگ سیلندر مبرد: برای تشخیص

کپسول‌های مواد سرمایا آن‌ها را با رنگ‌های مختلف مشخص می‌کنند. این عمل از بکاربردن اشتباهی یک ماده به جای ماده‌ی دیگر در یک سیستم جلوگیری می‌کند و چون مواد سرمایا بر روی فلزات اثر می‌گذارند هر ۵ سال یک بار باید کپسول مواد سرمایا آزمایش شود و این مدت برای گازهای بی‌اثر ۱۰ سال است.

تعدادی از مبردها با ذکر شماره‌ی ماده‌ی سرمایا و رنگ

آن در جدول ۴-۸ و شکل ۶-۸ آمده است.

۸—در صورت نشت، مواد غذایی را آلوده نکند.

۹—در صورت نشت قابل تشخیص باشد.

۱۰—اکسیدکننده نباشد.

۸-۲-۸—سازگاری مبردها: در انتخاب ماده‌ی سرمایا برای یک سیستم سرمایی، باید نوع ماده با سیستم سازگار باشد.

سازگاری مبرد شامل موارد زیر است:

— ماده مبرد بر عایق سیم پیچ موتور بی اثر باشد.

— عدم تأثیر ماده سرمایا بر مواد پلاستیکی مانند واشرها.

— عدم تأثیر مبرد بر فلزاتی که با آن در تماس است مانند

مس.

— سازگاری روغن مورد استفاده در سیستم با مبرد.

به طور کلی قبل از شارژ یک سیستم با مبردی غیر از

جدول ۴-۸—شماره مبرد و رنگ بعضی از مبردها

رنگ کپسول	شماره ماده سرمایا	رنگ کپسول	شماره ماده سرمایا	رنگ کپسول	شماره ماده سرمایا	رنگ کپسول	شماره ماده سرمایا
رنگ گلی	R-۴۱۰A	ارغوانی	R-۵۰۲	نقره‌ای	R-۷۱۷	زرد کرومی	R-۴۰VB
نارنجی	R-۴۰۴A	شکلاتی	R-۴۰۷C	آبی روشن	R-۱۳۴a	نارنجی	R-۱۱
		حاکستری روشن	R-۱۲۳	آبی تیره	R-۱۱۴	سفید	R-۱۲
		زرد خردلی	R-۴۰۱B	قهقهه‌ای مایل به زرد	R-۴۰۹A	سبز	R-۲۲
		قهقهه‌ای روشن	R-۴۰۲A	زرشکی	R-۱۱۳	زرد	R-۵۰۰



شکل ۶-۸—رنگ سیلندر بعضی از مبردها

۳-۸- سیالات کریوژنیک (دما پایین) Cryogenic Fluids

هدف از روغن کاری خوب محافظت از قطعات متحرک

و گازبندی قطعات می باشد و برای رسیدن به این منظور روغن مورد استفاده باید بامبرد و اجزای سیستم از نظر شیمیایی سازگاری داشته و به خوبی با آن مخلوط شود و کمترین میزان حلالیت را داشته باشد. در داخل سیلندر یک کمپرسور رفت و برگشتی لایه روغن در قسمت های مکش تحت تأثیر درجه حرارت پایین و در قسمت های نزدیک سرسیلندر تحت تأثیر درجه حرارت های تقریباً بالا قرار دارد. از آنجایی که گرانزوی روغن با تغییر درجه حرارت تغییر می کند، در نتیجه در نزدیکی های قسمت مکش روغن دارای گرانزوی بیشتری نسبت به قسمت نزدیک سرسیلندر می باشد. در هر حال روی کلیه سطوحی که کار می کنند باید یک لایه نازک روغن پاشیده شود. این عمل به وسیله رینگ های پیستون، صورت می گیرد (وقتی که پیستون جلو و عقب می رود). در کمپرسورهایی که فاقد رینگ هستند این عمل به وسیله پیستون صورت می گیرد، روغن باید سریعاً در تمام قسمت ها پخش شود. برای این منظور گرانزوی روغن نباید خیلی زیاد باشد و از طرف دیگر اگر گرانزوی خیلی پایین باشد نمی تواند لایه مناسبی را روی قطعات مختلف تشکیل دهد در نتیجه نمی تواند سطوح قطعات را در برابر سایش حفاظت کند.

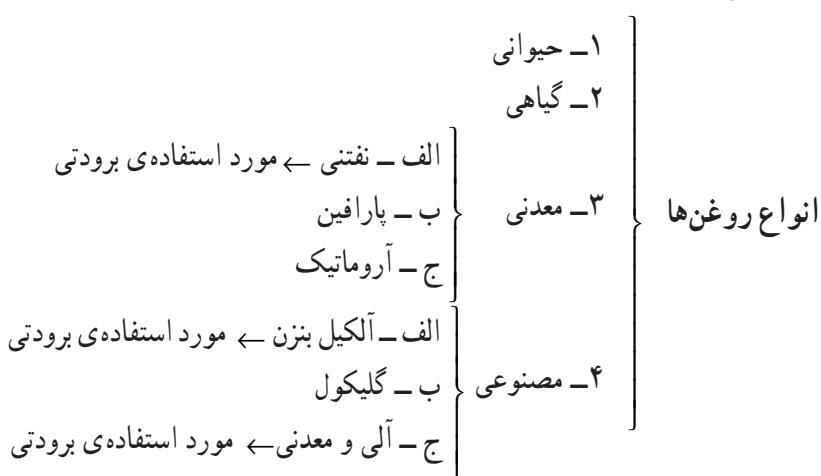
۱-۸-۴- انواع روغن ها: یکی از روش های

دسته بندی روغن ها به صورت زیر است :

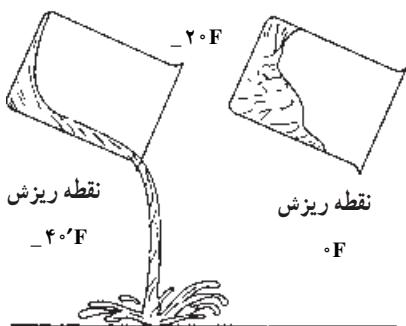
دماهای بین -144°C - -273°C) را دامنه کریوژنیک نامند. بدست آوردن این دامنه دمایی با تبخیر مواد کریوژنیک که دارای نقطه ای جوش پایین هستند به سادگی امکان پذیر است. سیالات کریوژنیک متدائل به قرار زیر است :

- ۱- (R-702) هیدروژن
- ۲- (R-720) نئون
- ۳- (R-704) هلیوم
- ۴- (R-728) ازت
- ۵- (R-729) هوا
- ۶- (R-732) اکسیژن
- ۷- (R-740) آرگون

کلیه ای این گازها به صورت مایع مورد بحث هستند و رعایت نکاتی در هنگام کار با این سیال ها ضروری است از جمله جنس کپسول محتوی آن ها باید از فلزی باشد که مقاومت خود را در دماهای بسیار کم حفظ کند، چون حرارت مایع داخل کپسول ها بسیار کم است و باید آن ها به خوبی عایق کاری کرد تا مقدار تبخیر آن کنترل شود. فشار داخل کپسول باید در سطحی پایین و مناسب با فشار بخار آن مایع حفظ شود. وجود شیر اطمینان، فشار اضافی را آزاد می کند و این دو عامل (عایق کردن و شیر اطمینان) سبب می شوند که دما و فشار مایع همیشه در حد مطمئن و بی خطر حفظ شود و اندازه گیری دمای این مایعات از صفر مطلق و بر حسب کلوین است.

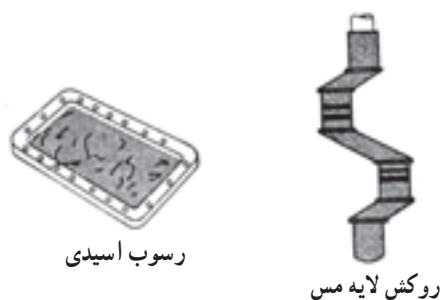


سیستم جریان یابد (شکل ۸-۸).



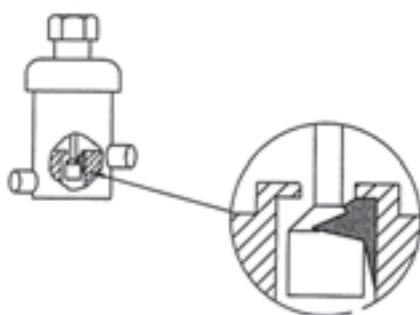
شکل ۸-۸— نقطه‌ی ریزش متفاوت در روغن‌ها

۴— تا حد امکان در هنگام تماس با سطوح داغ تولید کربن نکند. زیرا روغن‌های معدنی به وسیله گرمای تجزیه می‌شوند و یک لایه کربن نرم و سبک باقی می‌گذارند و اگر چه اثر تحریبی ندارد ولی یک نوع آلدگی به حساب می‌آید که مطلوب نمی‌باشد (شکل ۸-۹).



شکل ۸-۹— ایجاد لایه کربن روی سطوح داخلی کمپرسور

۵— در دمای پایین موم کمتری از خود باقی بگذارد و تا حد امکان در هنگام تماس با سطوح سرد تولید موم نکند (شکل ۸-۱۰).



شکل ۸-۱۰— نتیجه وجود موم در روغن

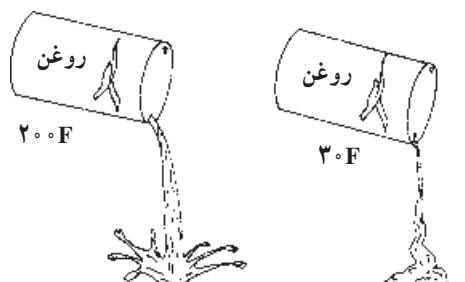
از روغن‌های معدنی و روغن‌های مصنوعی در سیستم‌های بروودتی استفاده می‌شود. ترکیبات مبرد بر پایه CFC و HCFC با روغن‌های معدنی پایه نفتی بهتر کار می‌کند. ترکیبات مبرد بر پایه HFC با روغن‌های مصنوعی از نوع الکیل بنزن یا آلی معدنی بهتر کار می‌کند.

۲-۴-۲— خواص روغن‌های تبرید:

- ۱— روغن خیلی رقیق بین سطوح لغزende باقی نمانده و فیلم (لایه نازک) روغن تشکیل نشده و سبب سایش قطعات می‌شود.

روغن خیلی غلظت بین سطوح متحرك به خوبی جریان نمی‌یابد.

گرانزوی (غلظت) روغن با دمای آن رابطه دارد و هر چه دما پایین‌تر باشد گرانزوی روغن بیشتر می‌شود و به سختی جریان می‌یابد (شکل ۸-۷). برای یخچال‌هایی که در دمای ۱۵°C تا ۱۸°C کار می‌کنند از روغن‌هایی استفاده می‌شود که در دمای ۲۹°C جریان داشته باشد.



شکل ۸-۷— تغییر گرانزوی (ویسکوزیته) روغن با دما

- ۲— روغن با اغلب مبردها مانند R-۱۲ مخلوط شده، رقیق می‌شود و می‌تواند به سادگی به همراه مبرد سیکل تبرید را طی کرده و به کمپرسور برگرد. البته روغن با بعضی از مبردها مانند R-۷۱۷ (آمونیاک) مخلوط نمی‌شود و حتی در خروج از کمپرسور رقیق نیست و به راحتی نمی‌تواند همراه مبرد سیکل را طی کرده و به کمپرسور برگرد و لذا در خروج از کمپرسور به منظور برگرداندن روغن به کمپرسور تله‌ی روغن نصب می‌شود.
- ۳— نقطه‌ی ریزش آن پایین باشد تا در تمام قسمت‌های

روغن مبرد هیچ وقت بازماند تا با جذب رطوبت هوا غیرقابل استفاده در سیستم نشود.

۳-۴-۸- تشخیص روغن سالم:

الف - بوی روغن: اگر از روغن داخل سیستم برودتی به هنگام بازشدن بوی نامطبوع به مشام برسد باید روغن تعویض شود.

ب - رنگ روغن: نمونه‌ای از روغن داخل سیستم را در ظرف شیشه‌ای بی‌رنگ ریخته اگر رنگ روغن روشن متمایل به قهوه‌ای (برسته) باشد روغن سالم و اگر رنگ آن تیره باشد باید روغن تعویض شود.

ج - روش‌های آزمایشگاهی: روش‌های دیگری نیز وجود دارد که در آزمایشگاه‌ها انجام می‌شود.

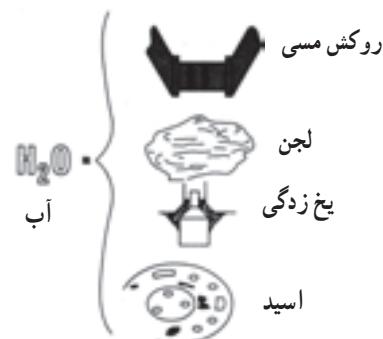
باید به غلظت روغن‌ها توجه شود تا دقیقاً مناسب با درجه حرارت دستگاه سردکننده باشد.

وقتی که اطلاعات کافی از روغن‌ها در دسترس نباشد از جدول ۸-۵ می‌توان استفاده کرد و معمولاً برای سیستم تهويه (چیلر، کولرگازی، پکیج و...) از روغن GS ۴ و برای سیستم‌های سردخانه‌ای از روغن GS ۳ استفاده می‌شود و همچنین برای مبردهای ۱۳۴a از روغن SL ۱۰۰ استفاده می‌شود.

۶- روغن تبرید رطوبت نداشته باشد زیرا تماس رطوبت و روغن با سطح قسمت پرفشار کمپرسور سبب ایجاد لجن و اسید می‌شود (شکل‌های ۸-۱۱ و ۸-۱۲). که لجن می‌تواند مجرای روغن در کمپرسور را مسدود کند و اسید سطوح داخلی را بساید و در کمپرسور بسته به سیم پیچ موتور آسیب برساند.



شکل ۸-۱۱- تشکیل لجن



شکل ۸-۱۲- تشکیل اسید

لازم به یادآوری است که روغن تبرید در ظروف سربسته‌ی ۴ لیتری، ۲۰ لیتری و بشکه‌ای نگهداری می‌شود و در مخزن

جدول ۸-۵- مشخصات روغن مخصوص سیستم تبرید (روغن‌ها باید بر حسب درجه حرارت کمپرسور، اوپراتور و نوع ماده‌ی سرمایا انتخاب شوند).

وضعیت سرویس	نوع مبرد	ویژگی‌های روغن (غلظت)
درجة حرارت کمپرسور طبیعی زیاد	هر نوعی فریون‌ها - آمونیاک	۱۵° یا کمی بیشتر از آن ۱۵° یا کمی بیشتر از آن ۳۰° یا کمی بیشتر از آن
درجة حرارت اوپراتور بالاتر از -17°C	فریون‌ها آمونیاک	۱۵° یا کمی بیشتر از آن ۳۰°
بين -40°C تا -17°C	فریون‌ها آمونیاک	۱۵° یا کمی بیشتر از آن ۱۵° یا کمی بیشتر از آن
کمتر از -40°C	فریون‌ها آمونیاک	۱۵° یا کمی بیشتر از آن ۱۵° یا کمی بیشتر از آن

پرسش و پاسخ

- ۱- ماده سرمایا (میرد) را تعریف کنید.
- ۲- ازن را توضیح دهید.
- ۳- گاز ازن مفید در کجای جو قرار دارد؟
- ۴- تأثیر مثبت گاز ازن را بنویسید.
- ۵- ضریب ODP را توضیح دهید.
- ۶- ODP واحد بیشترین ظرفیت تخریب لایه ازن را دارد یا کمترین تخریب؟
- ۷- وقتی نورخورشید مولکول ازن را شکست چگونه کمبود ازن جبران می‌شود؟
- ۸- در ۲۰ سال گذشته چه عاملی سبب از بین رفن لایه ازن شده است؟
- ۹- تخریب لایه ازن سبب چه زیان‌هایی می‌شود؟
- ۱۰- براساس توافقنامه مونترال چه موادی براساس زمان‌بندی خاصی از رده‌ی مصرف خارج می‌شوند؟
- ۱۱- گازهای گلخانه‌ای را توضیح دهید.
- ۱۲- اغلب گازهای خنک‌کننده از چه مولکول‌هایی تشکیل شده‌اند و به آن‌ها چه می‌گویند؟
- ۱۳- یک نمونه از گازهای خنک‌کننده که براساس متان یا اتان نیست را نام ببرید.
- ۱۴- آیا آمونیاک (NH_3) کاهش دهنده‌ی ازن می‌باشد؟
- ۱۵- مواد تشکیل دهنده‌ی آمونیاک را بنویسید.
- ۱۶- مواد سرمایای هالوکربنی را توضیح دهید.
- ۱۷- مواد سرمایای هالوکربنی به چند گروه تقسیم می‌شوند؟ آن‌ها را نام ببرید.
- ۱۸- کلروفلوروکربن‌ها یا CFC‌ها چگونه ایجاد می‌شوند؟
- ۱۹- هیدروکلروفلوروکربن‌ها یا HCFC‌ها چگونه ایجاد می‌شوند؟
- ۲۰- هیدروفلوروکربن‌ها یا HFC‌ها چگونه ایجاد می‌شوند؟
- ۲۱- در کلروفلوروکربن‌ها موارد زیر را توضیح دهید.
 - الف - تعداد اتم و مولکول‌های تشکیل دهنده‌ی آن.
 - ب - چگونه به لایه‌ی فوکانی جو می‌رسند.
 - ج - در مقابل مولکول‌های ازن چه عکس‌العملی نشان می‌دهند.
 - د - آیا در افزایش دمای کره‌ی زمین نقش دارند؟
- ۲۲- R-۱۱ را توضیح داده و اثر آن بر لایه ازن و کاربرد آن را بنویسید.
- ۲۳- R-۱۲ را توضیح دهید.
- ۲۴- هیدروکلروفلوروکربن‌ها را توضیح دهید و تعدادی از آن‌ها را نام ببرید.
- ۲۵- جایگزین مناسب R-۱۲ را نام ببرید.
- ۲۶- R-۲۲ را توضیح دهید.
- ۲۷- هیدروفلوروکربن‌ها را توضیح دهید و تعدادی از آن‌ها را نام ببرید.

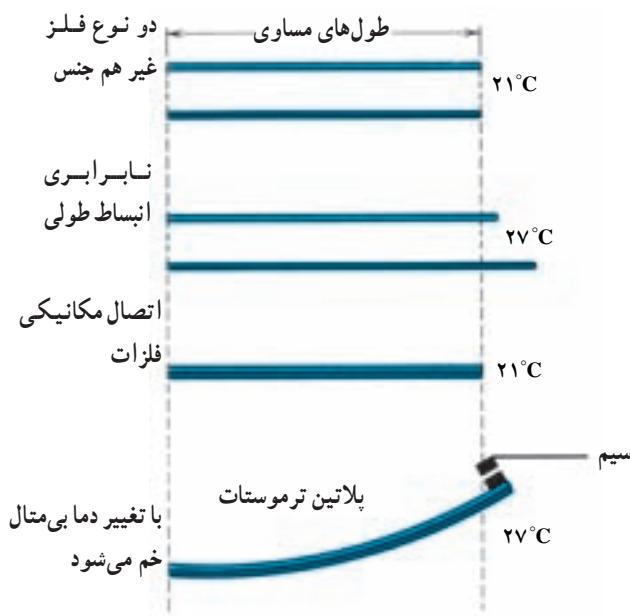
- ۲۸- آمونیاک R-۷۱۷ را توضیح داده و خواص آن را بنویسید.
- ۲۹- سازگاری مواد مبرد شامل چه چیزهایی می‌شود؟
- ۳۰- روش نام‌گذاری مواد سرمaza را بنویسید.
- ۳۱- چرا رنگ کپسول‌های مبرد متفاوت است؟
- ۳۲- سیالات کربوژنیک را توضیح دهید.
- ۳۳- سیالات کربوژنیک متداول را نام ببرید.
- ۳۴- چه نکاتی در کپسول سیالات کربوژنیک باید رعایت شود؟
- ۳۵- اندازه‌گیری دمای مایعات کربوژنیک بر حسب چیست؟
- ۳۶- هدف از روغن‌کاری خوب چیست؟
- ۳۷- روغن مورد استفاده در تبرید باید چه خصوصیتی داشته باشد؟
- ۳۸- انواع روغن‌ها را نام ببرید.
- ۳۹- انواع روغن‌های معدنی را نام ببرید.
- ۴۰- انواع روغن‌های مصنوعی را نام ببرید.
- ۴۱- در سیستم برودتی از چه روغن‌هایی استفاده می‌شود؟
- ۴۲- ترکیبات بر پایه HCFC با چه روغنی بهتر کار می‌کند؟
- ۴۳- ترکیبات بر پایه HFC با چه روغنی بهتر کار می‌کند؟
- ۴۴- خواص مواد سرمaza را بنویسید.
- ۴۵- نقاط مثبت CFC‌ها و HCFC‌ها را بنویسید.
- ۴۶- نقاط منفی (ضعف) CFC‌ها و HCFC‌ها را بنویسید.
- ۴۷- خواص روغن‌های تبرید را بنویسید.

کنترل ها

هدف های رفتاری: پس از پایان این فصل هنرجو باید بتواند :

- ۱- ترموموستات را شرح دهد.
- ۲- تایمر دیفراست، انواع و کاربرد آن را توضیح دهد.
- ۳- رله های استارت، انواع و کاربرد آنها را شرح دهد.
- ۴- اورلود یا کلید محافظت جریان اضافی را توضیح دهد.
- ۵- کنترل کننده فشار کم و کاربرد آن را بیان کند.
- ۶- کنترل کننده فشار زیاد و کاربرد آن را بیان کند.
- ۷- کنترل فشار روغن و کاربرد آن را بیان کند.
- ۸- کنترل رطوبت را بیان کند.
- ۹- ترمودیسک را توضیح دهد.

۹- کنترل ها



شکل ۱-۹- اساس کارکرد ترموموستات های بی متال

کنترل ها و سایلی هستند که با قطع، وصل، یا تنظیم جریان الکتریسیته یا سیال شرایط از پیش تعیین شده را حفظ نمایند.

۱-۹- ترموموستات (دمایا)

ترموستات ها از طریق حس کردن دمای محفظه یا محصول به سیستم تبرید فرمان ادامه کار یا خاموش شدن می دهند، مکانیزم حس درجه حرارت به سه طریق زیر ممکن می شود :

- ۱- قطعه بی متالی

۲- کپسول پرشده با گاز (با لب دار)

۳- کپسول پرشده با مایع

شکل ۱-۹- طریقه کار یک حس کننده بی متالی را نشان می دهد. تمام فلزات وقتی که گرم می بینند منبسط می شوند. مقدار

با افزایش دما گاز داخل کپسول منبسط شده و فشار اعمالی به محفظه‌ی آکاردئونی اضافه می‌شود که حرکت مکانیزم مذکور باعث بسته شدن پلاتین و روشن شدن سیستم برودتی می‌شود.

عضو حس‌کننده (کپسول) می‌تواند با مایع نیز پر شود. این نوع ترموموستات‌ها می‌توانند در خارج از فضای سردشونده نصب شوند.

۱-۱-۹- انواع ترموموستات: ترموموستات‌ها از نظر نوع

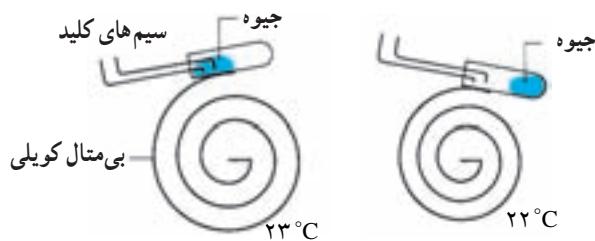
کاربری به دو گروه ترموموستات‌های اطاقی و ترموموستات‌های کانالی تقسیم می‌شوند. ترموموستات‌های اتاقی در داخل اتاق و یا محلی که لازم است دمای آن کنترل گردد نصب می‌شود و به همین علت معمولاً این ترموموستات‌ها با ظاهری لوکس و زیبا به بازار عرضه می‌شوند. در این نوع ترموموستات‌ها مجموع عضو حس‌کننده و پلاتین داخل کاور ترموموستات می‌باشد.

ترموموستات‌های کانالی معمولاً داخل موتورخانه‌ها و بر روی دستگاه‌ها نصب می‌گردد. بنابراین لازم است از جنس مقاوم و فلزی ساخته شده باشد. ترموموستات‌های کانالی اصولاً بالبدار خواهد بود و این بالب در داخل محلی که کنترل دمای آن موردنظر است قرار داده می‌شود.

ترموموستات‌ها از نظر نوع قرارگیری در سیستم تغذیه الکتریکی می‌توانند در خط ولتاژ یا کنترل خط ولتاژ به کار گرفته شوند. ترموموستات‌های خط ولتاژ، به صورت سری با موتور کمپرسور بسته شده و قادرند تمام جریان عبوری از کمپرسور را تحمل نمایند. این روش نصب در سیستم‌های کوچک نظریه یخچال‌های خانگی به کار برده می‌شود.

کاربری ترموموستات به عنوان کنترل خط ولتاژ برای سیستم‌های بزرگ‌تر بوده که ترموموستات نمی‌تواند تمام جریان عبوری از کمپرسور را تحمل نماید. در این شرایط ترموموستات با یک بویین کوچک دارای جریان کم سری نصب می‌شود و از این طریق ولتاژ خط قدرت را کنترل می‌کند. با بسته شدن پلاتین ترموموستات یک جریان کم از پلاتین ترموموستات عبور کرده و بویین کوچک را تحریک می‌کند. با تحریک بویین فوق یک جریان خلی بیشتری از یک مسیر دیگر می‌تواند وارد موتور کمپرسور شود.

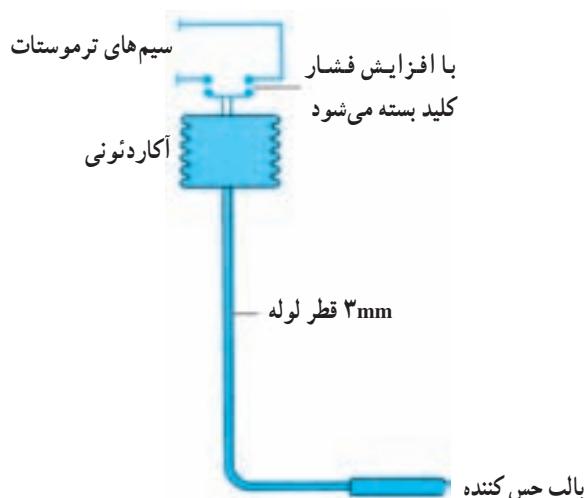
انبساط در فلزات مختلف متفاوت می‌باشد. وقتی که دو فلز غیرهم‌جنس که در تمام طول به هم جوش شده‌اند حرارت داده شوند بی‌متال به سمت فلزی که انبساط بیشتری دارد، خم می‌شود. خم شدن بی‌متال باعث باز و بسته شدن پلاتین می‌گردد. بعضی مواقع برای به دست آوردن حرکت لازم جهت بازو بسته شدن پلاتین ترموموستات از بی‌متال‌های طویل که به شکل کویل درآمده استفاده می‌شود مطابق (شکل ۲-۹).



شکل ۲-۹- بی‌متال کویلی در ترموموستات تابستانی

مجموعه مکانیزم فوق را که می‌توان در داخل یک کاور تا حد ممکن کوچک‌تر جاسازی نمود. این نوع ترموموستات‌ها در داخل فضایی که قرار است دمایش کنترل شود نصب شده و از دقت بالایی نیز برخوردار هستند.

شکل ۳-۹ یک ترموموستات را نشان می‌دهد که کپسول حس‌کننده‌ی دما بیرون از ترموموستات می‌باشد. داخل کپسول از گاز پرشده و براساس حس‌کردن دما منبسط یا منقبض می‌شود.



شکل ۳-۹- اساس کارکرد ترموموستات بالبدار پر شده با مایع یا گاز

کنترل دمای اواپراتور کنترل شود باید تنظیم قطع (Cut Out) به گونه‌ای تنظیم شود که TD_i اواپراتور (اختلاف دمای اواپراتور و سالن) جبران شود. مثلاً برای میانگین دمای سالن 2°C و با فرض TD اواپراتور 5°C برای جبران TD اواپراتور، دمای قطع به جای $5^{\circ}\text{C} / 0^{\circ}\text{C}$ روی $4 / 5^{\circ}\text{C} - 5^{\circ}\text{C} / 0^{\circ}\text{C}$) تنظیم می‌شود. به محض روش‌شدن کمپرسور، درجه حرارت اواپراتور سریعاً افت کرده و تقریباً به اندازه‌ی TD اواپراتور (5°C) از دمای سالن کمتر می‌شود سپس سیستم برودتی روشن است تا دمای سالن به کمترین مقدار موردنظر یعنی $5^{\circ}\text{C} / 0^{\circ}\text{C}$ کاهش یابد در این زمان دمای اواپراتور (که ترموموستات آن را کنترل می‌کند) تقریباً $4 / 5^{\circ}\text{C} - 5^{\circ}\text{C}$ کمتر از دمای سالن) که همان دمای قطع (Cut Out) می‌باشد.

در کاربردهایی که در آن‌ها کنترل دقیق دمای سالن یا محصول موردنظر باشد معمولاً از ترموموستاتی که دمای سالن یا محصول را مستقیماً کنترل می‌کند بهترین نتیجه را می‌دهد. از طرف دیگر در کاربردهایی که در آن‌ها بر فک‌زدایی در زمان خاموشی سیکل تبید ضروری است و نوسانات دمای سالن یا محصول اشکالی ندارد، کنترل غیرمستقیم دمای سالن به وسیله کنترل دمای اواپراتور روش بهتری است.

صرف نظر از این که ترموموستات دمای سالن یا محصول را به طور مستقیم یا غیرمستقیم کنترل کند تنظیم مناسب دماهای وصل و قطع برای کارکرد خوب مهم است اگر دمای وصل و قطع خیلی نزدیک به هم باشد (تفاضل کم باشد) سیستم برودتی زیاد روشن و خاموش می‌شود که عمر تجهیزات خیلی کوتاه شده و شرایط نامطلوب ایجاد می‌شود. از طرف دیگر اگر دمای وصل و قطع خیلی دور از یک دیگر تنظیم شوند (تفاضل خیلی بزرگتر) زمان روشن و خاموش‌شدن طولانی‌تر شده طبیعتاً نامطلوب است.

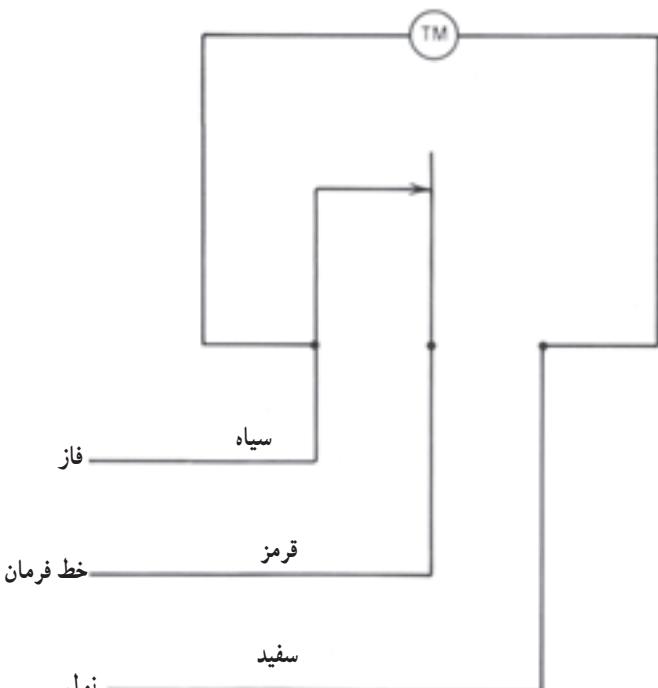
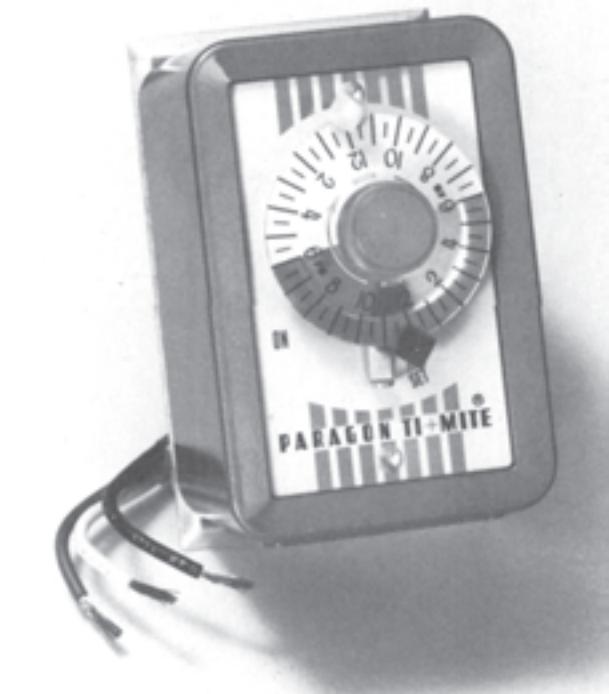
کنترل کننده‌هایی نظیر ترموموستات که دارای اتصالات الکتریکی هستند باید مجهر به وسیله‌ای برای باز و بسته شدن سریع پلاستین باشند تا از ایجاد قوس الکتریکی که باعث سوختن و بهم جوش شدن پلاستین می‌شود جلوگیری شود. کنترل کننده‌ها معمولاً به مکانیزم‌های ضامن دار به عنوان وسیله‌ای برای باز و بسته شدن سریع اتصالات مجهر هستند.

ترموموستات‌ها یک نقطه‌ی تنظیم (Set Point) و یک تفاضل (Differential) دارند. هر دو رنج قابل تنظیم بوده و می‌توان ترموموستات را برای هر نوع دمای وصل و قطع مورد نظر تنظیم کرد. اختلاف بین دمای وصل (Cut in) و دمای قطع (Cut out) تفاضل است. در حالت کلی مقدار تفاضل به کاربرد خاص و جای عضو حس کننده‌ی دما بستگی دارد. هرگاه عضو حس کننده‌ی دمای ترموموستات در درون یا روی محصول کار گذاشته شود و دمای محصول را مستقیماً کنترل کند، تفاضل معمولاً کم است (1°C یا 2°C). از طرف دیگر، هرگاه عضو حس کننده و در سالن قرار داده شود و دمای سالن را کنترل کند تفاضل معمولاً در حدود 3°C یا 4°C است. در خیلی موارد عضو حس کننده‌ی ترموموستات را روی اواپراتور نصب می‌کند طوری که دمای سالن یا محصول به طور غیرمستقیم از طریق کنترل دمای اواپراتور کنترل می‌شود که در این حالت تفاضل باید زیاد باشد (8°C تا 12°C یا بیشتر) تا سیستم برودتی زود روشن و خاموش نشود. در حالتی که ترموموستات دمای سالن یا محصول را مستقیماً کنترل می‌کند میانگین دمای سالن یا محصول تقریباً میانگین دمای قطع و وصل می‌باشد که در ترموموستات در رنج (Set Point) تنظیم می‌شود. بنابراین برقراری میانگین دمای سالن در (2°C) ترموموستات را می‌توان برای دمای وصل $3 / 5^{\circ}\text{C}$ و دمای قطع تقریباً $5^{\circ}\text{C} / 0^{\circ}\text{C}$ تنظیم کرد. از طرف دیگر هرگاه دمای سالن به طور غیرمستقیم از طریق

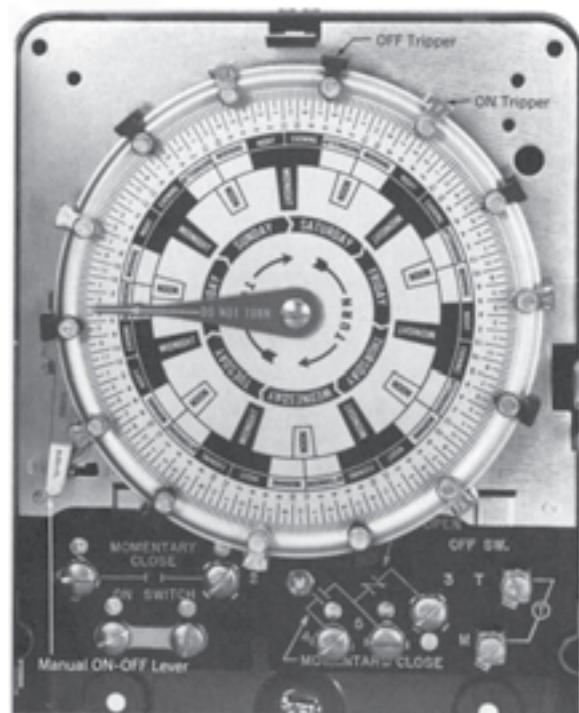
۹-۲- تایمر دیفراست

به علت پایین بودن دمای اوایپراتور بخار آب موجود در هوا ضمن عبور از روی اوایپراتور، سرد شده منجمد می‌گردد و به صورت برفک بر روی کویل اوایپراتور باقی خواهد ماند که نتیجه‌ی آن کم شدن مقدار هوای عبوری و کاهش انتقال گرما بین اوایپراتور و فضای مورد نظر می‌شود. هر دو مورد یاد شده کاهش قدرت اوایپراتور و سیستم تبرید را به دنبال خواهد داشت. لذا باید با یک برنامه‌ی صحیح در فاصله زمان‌های معینی برفک‌های ایجاد شده بر روی اوایپراتور ذوب گردد.

مدت زمان ذوب برفک (دیفراست) و تعداد دفعات در ۲۴ ساعت بستگی به مقدار برفک ایجاد شده بر روی اوایپراتور دارد. تنظیم تعداد دفعات دیفراست (دو، سه و یا چهار دفعه در روز) و مدت زمان هر دیفراست (ده دقیقه تا یک ساعت) به وسیله‌ی دستگاهی به نام تایمر دیفراست یا ساعت دیفراست انجام می‌گیرد. اشکال ۹-۶ و ۹-۵ و ۹-۴ انواع تایمراهای دیفراست را نشان

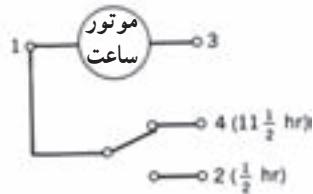
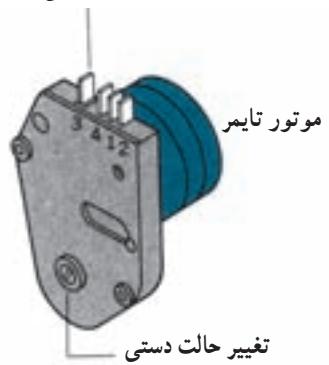


شکل ۹-۵- تایمر ۲۴ ساعتی



شکل ۹-۶- تایmer هفت روزی

اتصالات الکتریکی به سیستم

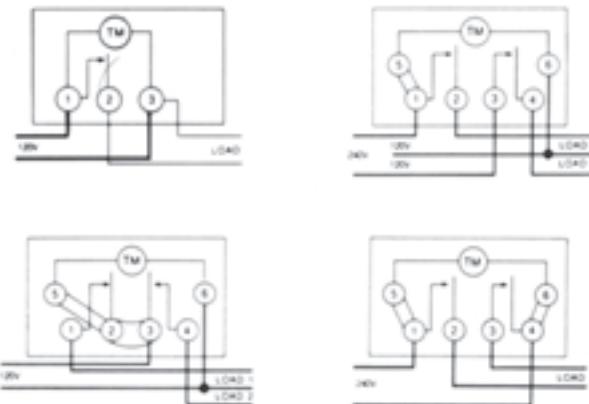


شکل ۹-۷- تایمر دیفراست قابل استفاده در یخچال‌های خانگی



به صورت اتوماتیک انجام می‌دهد.

شکل ۹-۸- مدار الکتریکی دیفراست یک سیستم تبریدی را نشان می‌دهد که به وسیله یک تایمر دیفراست چهار سیم کنترل می‌شود. مدار فوق شامل یک تایмер، یک هیتر و یک ترمودیسک (ترموستات محافظ اواپراتور) است. موتور تایمر دیفراست بین ترمینال‌های ۱ و ۳ بوده و در تمام مدت به جز زمان قطع ترموموستات کار برق دارد. سیستم تبرید به کار عادی خودش به مدت $\frac{1}{7}$ ساعت از طریق پلاatin ۳ به ۴ ادامه می‌دهد. ترمینال ۳ به ۲ باز است. پس از طی مدت زمان فوق، چرخش مکانیزم قطعات داخلی تایmer باعث می‌شود که ترمینال ۳ به ۴ باز و ۳ به ۲ بسته شود. سیستم تبرید از کار افتاده و هیتر دیفراست برای نیم ساعت ($\frac{1}{2} h$) برق دارد. بعد از نیم ساعت سیستم به کار عادی تمام شود درجه حرارت اواپراتور افزایش می‌یابد. افزایش دما در سطح اواپراتور باعث تحریک ترمودیسک شده، هیتر دیفراست از مدار خارج می‌شود. پس از این هیچ وسیله‌ای به جز موتور تایمر برق دار نیست و موتور تایمر نیز پس از اتمام زمان دیفراست



شکل ۹-۹- تایمر ۲۴ ساعتی با چندین نوع کارکرد

می‌دهد. شکل ۹-۷- یک نوع تایمر زمانی را نشان می‌دهد. موتور تایمر مستقیماً به جریان برق متصل شده است (۱و۳). به هنگام چرخش موتور یک سری قطعات مکانیکی باعث تحریک پلاatin های تایمر برای باز یا بسته شدن می‌شوند. استفاده از این تایمرها در یخچال‌های خانگی، کارکرد عادی و دیفراست را

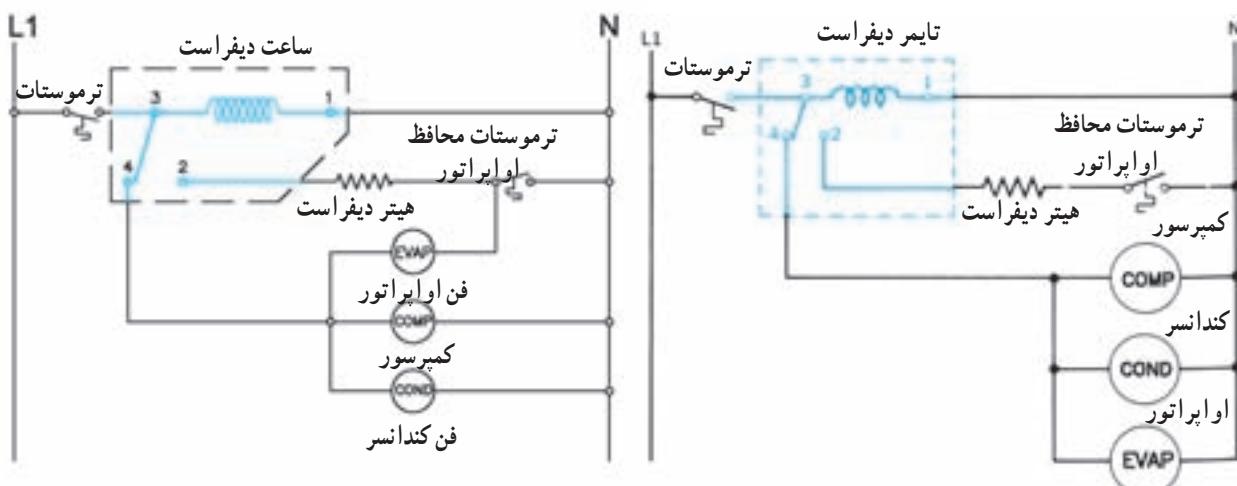
این روش برخلاف دیفراست الکتریکی، کمپرسور در تمام مدت دیفراست برای تهیه گاز داغ به حالت روشن باقی می‌ماند. برای جلوگیری از پخش گرما در محفظه کابین، فن اوپراتور به حالت خاموش در می‌آید تا فقط کویل اوپراتور گرم شود.

شکل ۹-۱۰-ارتباط الکتریکی دستگاههای تایمیر دیفراست سه سیمه با نوع دیفراست الکتریکی در یک سیستم برودتی کوچک را نشان می‌دهد کار کرد عادی سیستم زمانی است که پلاتین ۱ به ۲ وصل باشد. کمپرسور به صورت مستقیم بین خط L₁ و N واقع می‌شود و موتور تایمیر از طریق خط L₁ به ۱، از داخل موتور و سپس از داخل هیتر دیفراست و خط N می‌رسد. با وجود این که موتور تایمیر و هیتر با هم سری هستند فقط موتور

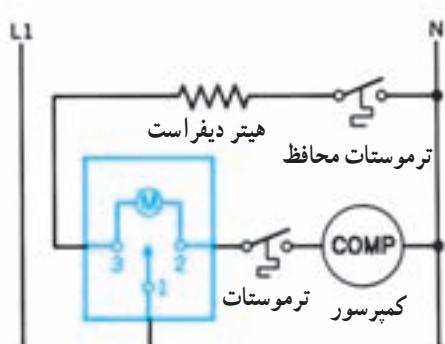
سیستم را به کار عادی برمی‌گردد.

طراحی بعضی سیستم‌های تبرید به طبقی است که وقتی زمان دیفراست تمام می‌شود فقط کمپرسور و فن‌های کندانسر به کار کرد عادی برمی‌گردند و فن اوپراتور به وسیله ترمومتر محافظه اوپراتور تا زمانی که سطح اوپراتور سرد شود به حالت خاموش نگه داشته می‌شود (عدم برتاب گرما و قطرات آب حاصل از دیفراست بر سالن و روی محصول) (شکل ۹-۸-الف).

شکل ۹-۹- نحوه ارتباط الکتریکی یک تایمیر دیفراست، به طریقه دیفراست با گاز داغ را در یخچال و فریزرهای خانگی نشان می‌دهد، ضمناً کندانسر سیستم از نوع طبیعی می‌باشد. در

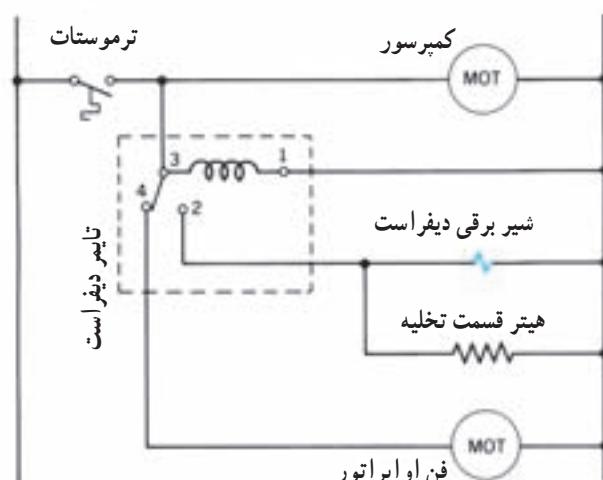


شکل ۹-۸-الف - دیاگرام دیفراست الکتریکی یک سیستم به روش دیگر



شکل ۹-۱۰ - دیفراست الکتریکی با تایمیر سه سیمه

شکل ۹-۸-ج - دیاگرام دیفراست الکتریکی یک سیستم تبرید



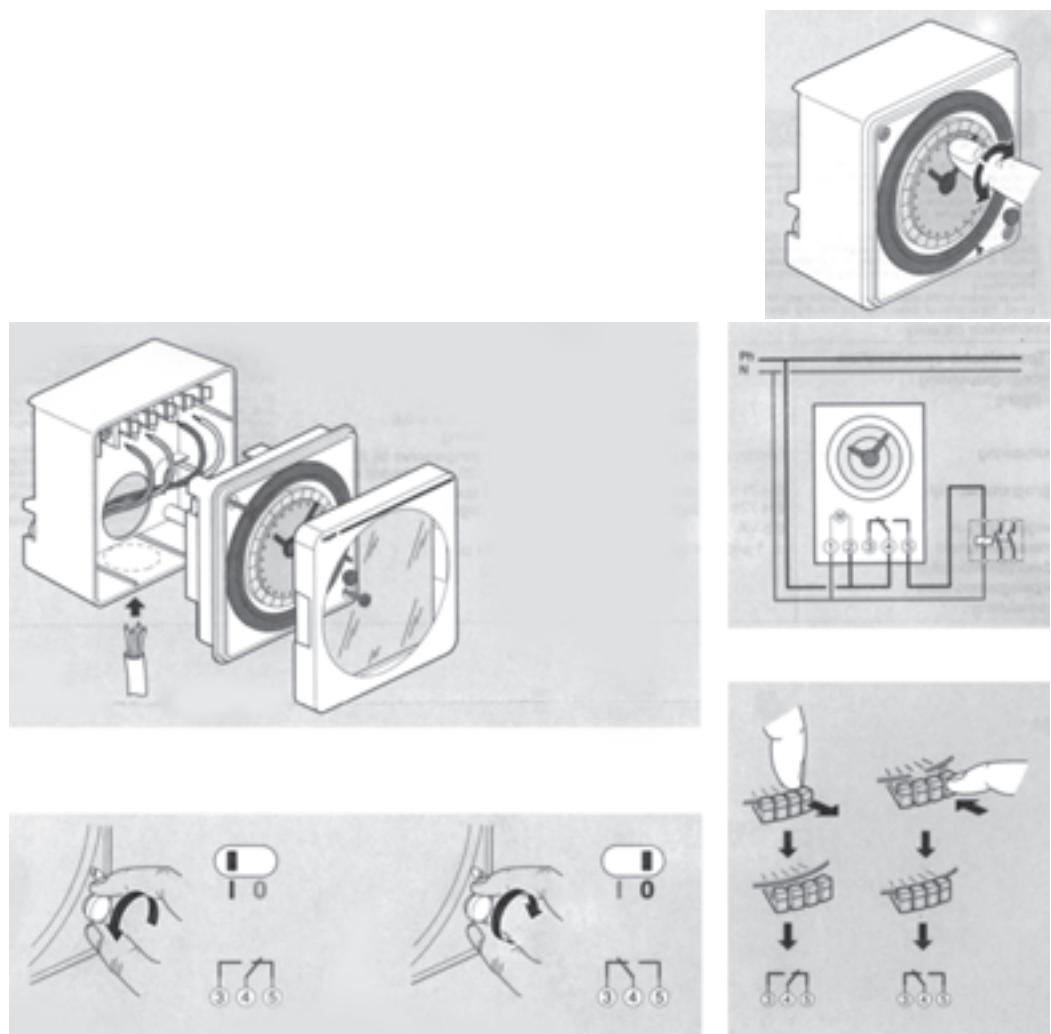
شکل ۹-۹ - دیفراست با گاز داغ

(TM) که با برق کار می‌کند و یک صفحه‌ی مدرج که معمولاً به ۲۴ قسمت مدرج شده که هر قسمت نشانگر یک ساعت می‌باشد. عقربه روی صفحه در هر ۲۴ ساعت یک دور می‌زند با قراردادن خارهایی در سوراخ‌های روی صفحه‌ی مدرج می‌توان تعداد دفعات دیفراست و زمان دیفراست را با توجه به شرایط سیستم و مقدار برآفک تنظیم کرد.

یک نوع دیگر از تایمرهای دیفراست مورد استفاده در سیستم‌های تجاری در شکل ۱۱-۹ آمده است. که نحوه‌ی تنظیم تایmer (تعداد دفعات دیفراست و مدت زمان دیفراست برای حداقل ده دقیقه مقدور می‌باشد) و نحوه ارتباط الکتریکی آن با سیستم برودتی را نشان می‌دهد.

تایmer کار می‌کند. مقاومت موتور تایmer در مقایسه با مقاومت هیتر خیلی پیش‌تر (چندین هزار اهم) است. بنابراین ولتاژ در میان موتور تایmer افت می‌کند و فقط یک مقدار خیلی کم جریان از میان هیتر دیفراست عبور کرده و یک مقدار جزئی گرما تولید می‌شود. در طی عمل دیفراست موقعیت کلید عوض شده ولتاژ هیتر از طریق L_1 به ۱ به ۳، از میان هیتر به N وصل می‌شود. ولتاژ موتور تایmer از طریق ۱ به ۱ به ۳، از میان موتور تایmer و از میان موتور کمپرسور به N وصل است. یک مقدار کم جریان از میان سیم پیچ کمپرسور عبور می‌کند ولی نمی‌تواند تأثیری در روشن شدن آن نماید.

تایمرهای دیفراست مورد استفاده در سیستم‌های تجاری مطابق شکل‌های ۹-۶ تا ۹-۴ هستند. تایmer شامل یک موتور



شکل ۱۱-۹- یک نمونه تایمر دیفراست مورد استفاده در سیستم‌های تبرید تجاری

مغناطیسی اطراف سیم پیچ رله به اندازه کافی نیست که پلاتین را به حالت بسته نگه دارد و پلاتین رله در اثر وزن خود پایین افتاده باز می شود. باز شدن پلاتین، سیم پیچ استارت را از مدار خارج کرده و کمپرسور تنها به وسیله‌ی سیم پیچ اصلی به کار ادامه می دهد.

یادآوری:

۱- رله بایستی کاملاً تراز نصب شود. مورد فوق به خاطر این است که کلید رله به وسیله‌ی نیروی وزن حرکت کرده و باز می شود.

۲- رله بایستی دقیقاً با کمپرسور هماهنگ باشد. مشخصات جریان راه اندازی کمپرسورها با همیگر متفاوت است بنابراین هر نوع رله جریان نمی تواند در راه اندازی یک کمپرسور به کار آید.

۳- رله‌های جریان باید با موتورهایی که هم خازن استارت^۱ و هم خازن کار^۲ دارند استفاده شود چون احتمال دارد پلاتین‌های رله به واسطه قوس الکتریکی که در اثر ذخیره انرژی الکتریکی در خازن‌ها به وجود می آید نابود شوند.



شکل ۹-۱۲- رله جریان

۳-۹- رله‌های استارت

رله‌های استارت وسایلی هستند که فقط در کمپرسورهای تک فاز در چند ثانیه اول راه اندازی کمپرسور استفاده می شوند. انواع رله‌های استارت عبارتند از:

۱- رله استارت از نوع جریانی (رله جریان)

۲- رله استارت از نوع پتانسیلی (رله ولتاژ)

۱- رله جریان: رله جریان کلیدی است مغناطیسی شامل سیم پیچ کوچکی که به دور یک محفظه پیچیده شده و داخل یک هسته‌ی آهنی وجود دارد. قطر سیم پیچ رله با سیم پیچ اصلی کمپرسور انتخاب می شود و چون سیم پیچ رله با سیم پیچ اصلی (R) به طور سری در مدار قرار می گیرد دارای تعداد دور کم می باشد تا افت ولتاژ ایجاد نگردد. در داخل رله کلیدی وجود دارد که در حالت عادی اتصال آن باز است.

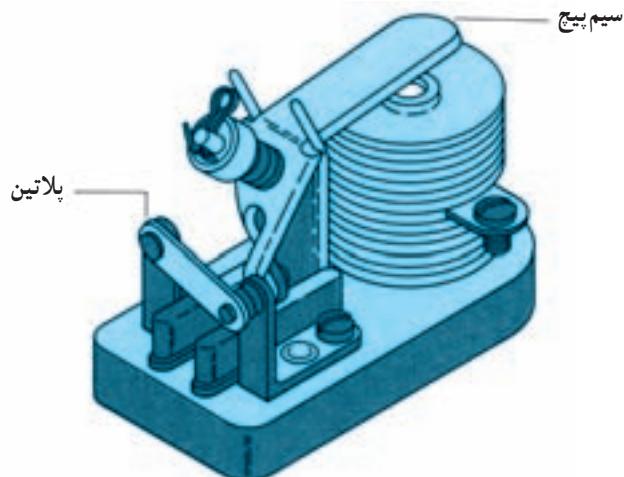
شکل ۹-۱۲- نحوه اتصال یک رله‌ی جریان را به یک کمپرسور نشان می دهد.

شکل ۹-۱۴- مدار الکتریکی رله‌ی جریان را بدون خازن استارت و با خازن استارت نشان می دهد.

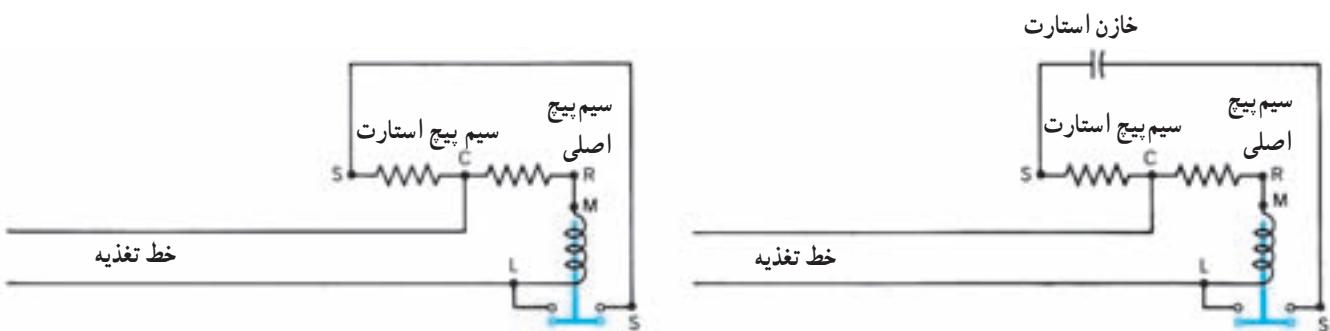
چنان‌چه مشاهده می شود سیم پیچ رله با سیم پیچ کار (اصلی) کمپرسور به صورت سری نصب شده است. وقتی که ولتاژ خط اعمال می شود یک جریان بالایی در یک لحظه از میان سیم پیچ اصلی عبور می کند. این جریان آنی از میان سیم پیچ رله نیز عبور کرده یک میدان مغناطیسی قوی به وجود آمده پلاتین رله را بالا می کشد تا تمام جریان از میان سیم پیچ استارت نیز عبور نماید. با برق دار شدن هر دو سیم پیچ (استارت و اصلی) کمپرسور استارت شده و به سرعت نهایی می رسد. به محض رسیدن به سرعت نهایی جریان لحظه‌ای بالاتر (جریان راه اندازی) پایین آمده و کمپرسور با جریان عادی به کار ادامه می دهد. با کاهش جریان، میدان مغناطیسی در اطراف سیم پیچ رله جریان کم می شود. وقتی که کمپرسور تقریباً با تمام سرعت می چرخد میدان

۱- خازن استارت وسیله‌ای که برای کمک به راه اندازی در مدار کمپرسور قرار می گیرد و پس از رسیدن کمپرسور به ۷۵٪ دور نامی توسط رله به همراه سیم پیچ استارت از مدار خارج می شود.

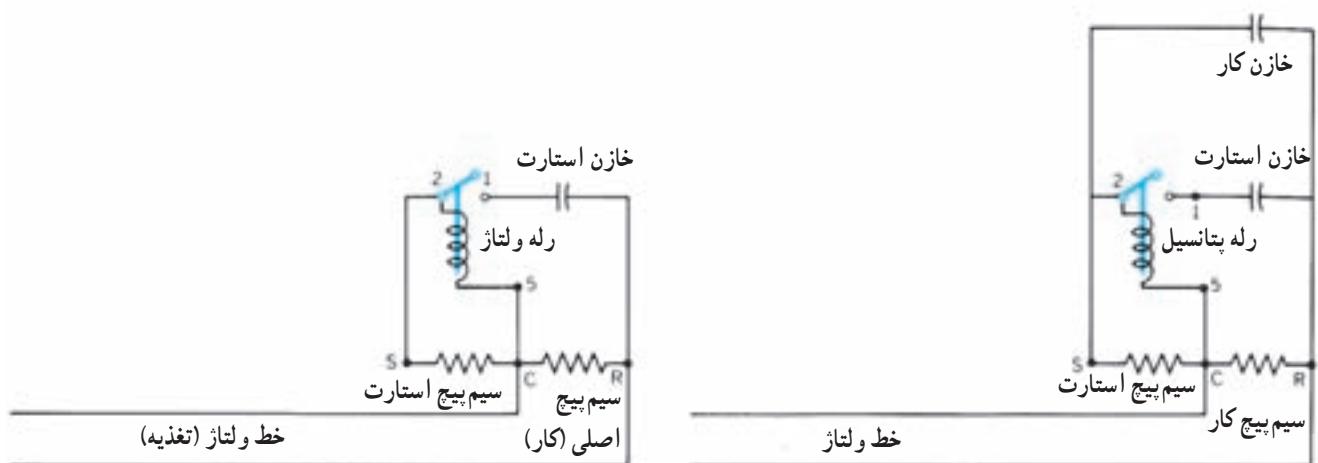
۲- خازن کار یا خازن دائمی - خازنی که در تمام مدت زمان کار کمپرسور برای ایجاد گشتاور مناسب در مدار باقی می ماند.



شکل ۱۳-۹- رله پتانسیل (ولتاژ)



شکل ۱۴-۹- مدار الکتریکی رله جریان در کمپرسور تک فاز با خازن استارت و بدون خازن استارت



شکل ۱۵-۹- مدار الکتریکی رله ولتاژ در کمپرسور تک فاز با خازن استارت و خازن کار و بدون خازن کار

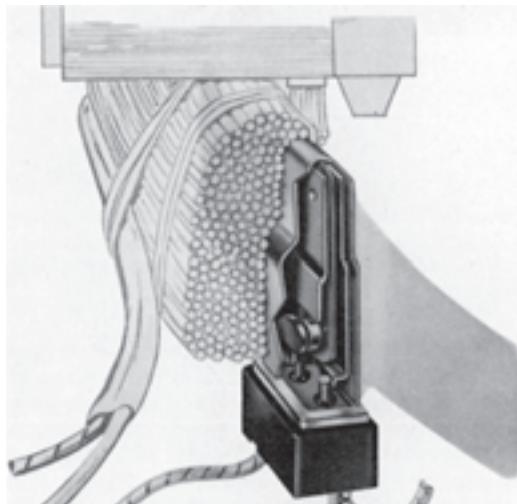
۲- رله ولتاژ (پتانسیل): از این رله در موتورهایی که شامل یک سیم پیچ با سطح مقطع کم و تعداد دور بیشتر نسبت به رله جریان است و کلید رله ولتاژ برعکس کلید رله جریان در نیاز به گشتاور راه اندازی بالای دارند استفاده می شود. رله ولتاژ

حالت عادی بسته می‌باشد.

شکل ۹-۱۳ نمای داخلی یک رله ولتاژ را نشان می‌دهد.

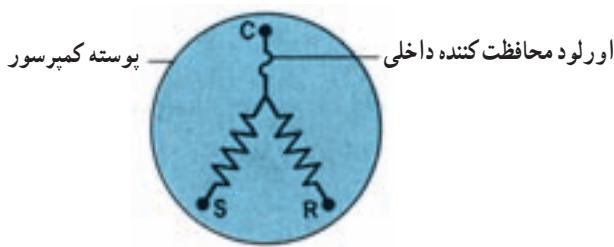
شکل ۹-۱۵ مدار الکتریکی رله ولتاژ را نشان می‌دهد.

وقتی که ولتاژ شبکه وصل می‌شود فوراً دو جریان کاملاً موازی برقرار شده، یکی از جریان‌ها از میان سیم پیچ استارت و دیگری از میان سیم پیچ اصلی یا کار عبور می‌کند. به محض دور گرفتن کمپرسور سیم پیچ استارت مانند یک ژنراتور عمل نموده و ولتاژی را به سیم پیچ رله اعمال می‌کند. وقتی که کمپرسور تقریباً به سرعت نهایی رسید میدان مغناطیسی اطراف کویل رله به واسطه اعمال اعمال برق تولیدی سیم پیچ استارت به اندازه‌ای قوی است که بتواند کلید رله را پایین کشیده و پلاتین را باز نماید. با باز شدن پلاتین رله، خازن استارت و سیم پیچ استارت از مدار خارج می‌شوند ولی با گردش کمپرسور تولید برق به وسیله سیم استارت خارج شده از مدار، به اندازه‌ی کافی است که پلاتین رله را به حالت باز نگه بدارد. رله‌های پتانسیل به وسیله شماره ترمینال‌های ۱، ۲، ۵ و ۱ شناسایی می‌شوند. ترتیب شماره‌های ۵، ۲ و ۱ به عنوان مشترک، استارت و کار در یادگیری و به خاطرآوردن محل اتصالات به برق برای شما کمک می‌شود.



شکل ۹-۹- موقعیت اورلود داخلی موتور در داخل سیم پیچ

اورلود داخلی در کمپرسورهای تک فاز به صورت سری با مدار ولتاژ کمپرسور نصب می‌شود به طوری که تمام جریان مورد نیاز برای کار کمپرسور از داخل اورلود نیز عبور می‌کند. بنابراین به هر دلیل ممکنه تعداد جریان عبوری برای کمپرسور، بیش از حد نرمال شود و یا این که سیم پیچ کمپرسور بیش از حد گرم شود اورلود کمپرسور را از مدار خارج خواهد کرد (شکل ۹-۱۷).



شکل ۹-۹- موقعیت اورلود داخلی در مدار کمپرسور بسته

در کمپرسورهای بزرگ‌تر از ۳ تن اورلود داخلی دیگر توانایی حمل تمام جریان عبوری از کمپرسور را ندارد لذا بایستی به صورتی سری با مدار کنترل بسته شده و کمپرسور را به صورت غیرمستقیم از طریق مدار فرمان نه قدرت، کنترل نماید. این اورلودها فقط از طریق حسگر مای سیم پیچ، کمپرسور را حفاظت می‌کنند. لذا به هر دلیل ممکن دمای سیم پیچ به بیش از حد نرمال

۴-۹- اورلود یا کلید محافظ جریان اضافی

اورلود یک وسیله‌ی حفاظتی است و هنگامی که جریانی بیش‌تر از جریان مجاز کمپرسور از آن عبور کند و یا در اثر اختلال بیش‌آمده، کمپرسور بیش از اندازه گرم شود جریان برق را، قبل از این که با سیم پیچ کمپرسور صدمه‌ای برسد قطع می‌کند.

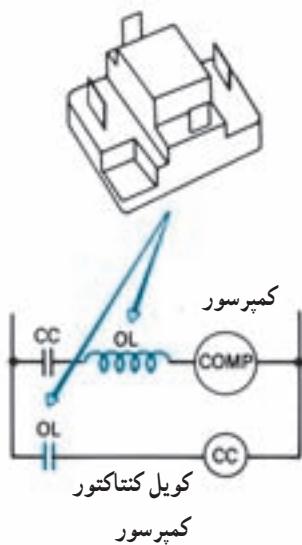
أنواع اورلود :

۱- اورلود داخلی

۲- اورلود خارجی

۱- اورلوردهای داخلی: معمولاً در گرم‌ترین محل در داخل سیم پیچ نصب می‌شوند. البته نصب اورلود داخلی بستگی به طراحی کمپرسور دارد ولی عموماً در تمام کمپرسورها چه بزرگ و چه کوچک نصب می‌شود (شکل ۹-۱۶).

۹-۱۹ اورلود نشان داده شده در شکل ۹-۱۸ مدار قدرت کمپرسور را مستقیم قطع می‌کند که عموماً در کمپرسور یخچال‌های خانگی به کار می‌رود که شامل یک تیغه‌ی بی‌متالی و یک مقاومت (هیتر) است که به صورتی سری به هم‌دیگر متصل شده‌اند و تمام جریان کمپرسور از آن‌ها عبور می‌کند. وقتی که کمپرسور جریان بیش از حد نرمال از شبکه می‌کشد، مقاومت داخل اورلود داغ شده و کلید بی‌متالی باز می‌شود. بازشدن کلید همراه با صدا می‌باشد. (در درجه حرارت 105°C قطع و در درجه حرارت 61°C وصل می‌شود) اورلود در یک تا دو دقیقه ریست خواهد شد و کمپرسور دوباره روشن می‌شود.



شکل ۹-۱۹—مدار الکتریکی حفاظت کمپرسور از طریق کنترل مدار فرمان

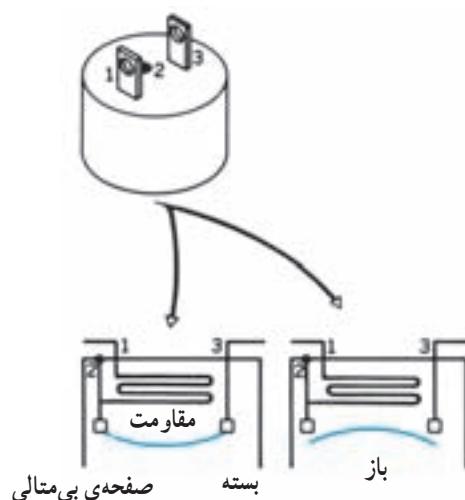
این کنترل کننده دارای ریست اتوماتیک می‌باشد.
شکل ۹-۲۰ نمای ظاهری یک کنترل فشار کم را نشان می‌دهد.

۹-۶—کنترل کننده فشار زیاد (H.P.C) High Pressure Control

H.P.C تنها به عنوان یک کنترل کننده‌ی اینمی در سیستم تبرید به کار برد می‌شود. کنترل کننده‌ی فشار بالا، فشار سمت

برساد از طریق مدار کنترل، برق بوین کنکتور را قطع می‌نماید و کمپرسور خاموش می‌شود. پس از پایین آمدن دمای سیم پیچ مجدداً پلاتین اورلود بسته می‌شود.

۲—اورلود خارجی: اورلودهای خارجی عموماً از نوع بی‌متالی هستند و در مقابل دما و جریان موتور حساس می‌باشند. اورلودهای بی‌متالی در دو نوع زیر طراحی و ساخته می‌شوند:
۱—موتور کمپرسور را مستقیماً از مدار خارج می‌کند. یعنی در مدار ولتاژ موتور کمپرسور هستند و در صورت عمل کردن به صورت مستقیم کمپرسور را خاموش می‌کنند (شکل ۹-۱۸).
۲—موتور کمپرسور را به صورت غیرمستقیم از مدار خارج می‌کنند. یعنی در صورت عمل کردن مدار کنکتور یا استارتی را باز کرده و کمپرسور را خاموش می‌کنند (شکل



شکل ۹-۱۸—اورلود خارجی قابل استفاده در یخچال‌های خانگی

۵—کنترل کننده فشار کم (L.P.C) Low Pressure Control

کنترل کننده‌های فشار کم به عنوان کنترل کننده‌ی اینمی و هم به عنوان کنترل کننده‌ی دما به کار برد می‌شوند. هرگاه کنترل کننده فشار کم به عنوان کنترل کننده‌ی اینمی به کار رود، وقتی فشار سمت کم فشار به بیش از حد، پایین رود، مدار را قطع و کمپرسور را متوقف می‌کند و وقتی فشار سمت کم فشار به مقدار عادی برگرد مدار را بسته و کمپرسور را روشن می‌کند.

کلیدهای H.P.C عموماً (نه همیشه) دارای یک دگمه‌ی ریست هستند. وقتی که کمپرسور به وسیله H.P.C خاموش می‌شود، کمپرسور دوباره روشن نخواهد شد حتی اگر فشار سمت پرفشار کاهش یابد. دگمه‌ی ریست باید بعد از تشخیص عیب و رفع آن، فشرده شده تا مجدداً کمپرسور وارد مدار شود. شکل ۹-۲۲ مجموعه کنترل کننده فشار بالا و کنترل کننده‌ی فشار پایین را در یک محفظه نشان می‌دهد.

برفشار، را حس کرده و عمل می‌کند. معمولاً سنسور کنترل کننده به قسمت فشار خروجی کمپرسور وصل می‌شود (شکل ۹-۲۷). هرگاه فشار سمت پرفشار به هر دلیل ممکن (تقطیر نامناسب، شارژ اضافی مبرد، وجود هوا در سیستم و ...) به بیش از مقدار ریست شده روی کنترل کننده برسد برای جلوگیری از آسیب‌های جدی در تجهیزات (کمپرسور و کندانسر)، کمپرسور مستقیماً خاموش می‌شود. شکل ۹-۲۱ نمای ظاهری یک کنترل فشار زیاد را نشان می‌دهد.



شکل ۹-۲۲- کلید فشار زیاد



شکل ۹-۲۰- کلید فشار کم



شکل ۹-۲۱- کلید فشار کم و زیاد

اگر پمپ روغن تواند فشار کافی و لازم برای روغن کاری را تأمین کند، کنترل فشار روغن کمپرسور را خاموش می کند. این کنترل براساس فشار رانش پمپ و فشار مکش کمپرسور کار می کند (شکل ۹-۲۳).

۷-۹- کنترل فشار روغن Oil Pressure Control (O.P.C)

کنترل فشار روغن را می توان همراه با کمپرسورهایی که روغن کاری آنها با فشار (اجباری) انجام می شود به کار برد،



شکل ۹-۲۳- کنترل فشار روغن

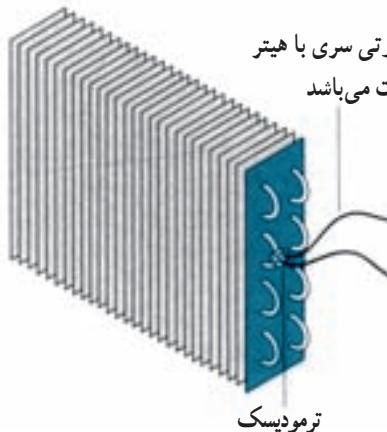
در مورد گوشت و پنیر و غیره باعث رنگ پریدگی، کوچک شدن و بد شدن قیافه‌ی ظاهری است. لذا باید رطوبت محفظه یا سالن برای کاربردهای متفاوت در حد قابل قبول نگه داشته شود تا مشکلات ذکر شده بروز نکند. وقتی که محصول در ظروف ضد رطوبت بسته‌بندی شده باشند، کنترل رطوبت محل نگهداری مهم نمی‌باشد.

چنان‌چه قبل‌اً نیز توضیح داده شده، وقتی که یک سیستم

۸-۹- کنترل رطوبت
برای نگهداری همه مواد غذایی فاسدشدنی در حالت طبیعی (بسته‌بندی نشده) مانند انواع گوشت (سفید و قرمز)، میوه، سبزیجات، پنیر، تخم مرغ علاوه بر کنترل دقیق دمای محفظه بایستی رطوبت محل نیز کاملاً کنترل شود. یکی از علل خراب شدن مواد غذایی، از دست‌دادن رطوبت به صورت تبخیر سطحی است. کاهش رطوبت در میوه و سبزیجات با چروک شدن و پژمردگی،

ترمودیسک، هیتر را برای مدت زمان باقیمانده دیفراست، از مدار خارج خواهد کرد. با این عمل انرژی به دو صورت ذخیره می‌شود.

اول این که مصرف انرژی از بابت کارکرد هیتر کمتر می‌شود و دوم، انرژی مورد نیاز برای سیستم برودتی برای خارج کردن گرمای هیتر هدر نمی‌رود. ترمودیسک به صورت سری با هیتر دیفراست در مدار نصب می‌شود. ترموموستات از نوع زمستانی بوده به طوری که با افزایش درجه حرارت سطح اوپرатор، مدار هیتر دیفراست را قطع می‌کند تا گرمای هیتر بی‌جهت وارد فضای سردشده نشود. هنگامی که ترمودیسک مدار هیتر را قطع می‌کند هیچ‌کدام از قسمت‌های سیستم برودتی برق‌دار نیست و فقط تایмер دیفراست کار می‌کند تا زمان تنظیم شده برای دیفراست به پایان برسد. پس از اتمام مدت دیفراست موقعیت پلاتین ۳ به ۲ شکل ۹-۸ تعویض شده و به حالت ۳ به ۴ در می‌آید تا سیستم برودتی کارکرد عادی خود را از سر بگیرد.



شکل ۹-۲۵—موقعیت نصب ترمودیسک برای حفاظت اوپرатор

برودتی برای سرد کردن فضایی کار می‌کند در اثر پایین بودن دمای کویل اوپرатор و همچنین پایین آمدن دمای محفظه از نقطه شبنم (بخار آب موجود در فضا) رطوبت از محصول جدا شده و تقطری می‌شود و یا به صورت برفک و یخ روی کویل اوپرатор جمع می‌شود. لذا جهت جبران کاهش رطوبت و تزریق رطوبت مورد نیاز در طی عملیات سرد کردن از سیستم رطوبت زن استفاده می‌شود و هدایت سیستم فوق به وسیله دستگاهی به نام کنترل رطوبت انجام می‌گیرد (شکل ۹-۲۴).



شکل ۹-۲۴—شکل ظاهری یک کنترل رطوبت

۹-۹—ترمودیسک (ترموستات محافظ)

ترموستات نشان داده شده در شکل ۹-۲۵ ترمودیسک یا ترموموستات محافظ است. این ترموموستات به صورت مناسب به کویل اوپرатор چسبیده و درجه حرارت سطح کویل را حس می‌کند. اگر هیتر دیفراست قادر باشد، ذوب نمودن برفک اوپرатор را قبل از زمان برگشت تایmer به کار عادی انجام دهد،

پرسش و پاسخ

- ۱- ترموموستات را تعریف کنید.
- ۲- مکانیزم های حس کننده دما در ترموموستات را نام ببرید.
- ۳- حس کننده بی متالی را شرح دهید.
- ۴- حس کننده بالبدار را شرح دهید.
- ۵- حس کننده بی متال کویلی با کپسول مایع را شرح دهید.
- ۶- انواع ترموموستات ها را از لحاظ کاربرد نام ببرید.
- ۷- فرق بین ترموموستات خط ولتاژ با ترموموستات کنترل کننده خط ولتاژ را توضیح دهید.
- ۸- دمای وصل (Cut in) را شرح دهید.
- ۹- دمای قطع (Cut out) را شرح دهید.
- ۱۰- تفاضل (Differential) را شرح دهید.
- ۱۱- تایمر دیفراست را تعریف کنید.
- ۱۲- انواع تایمر دیفراست سیستم های کم ظرفیت (یخچال، فریزر خانگی ...) را نام ببرید.
- ۱۳- فرق تایمر تجاری با تایمر سیستم های برودتی خانگی را شرح دهید.
- ۱۴- طرز کار تایمر دیفراست را شرح دهید.
- ۱۵- رله استارت را تعریف کنید.
- ۱۶- انواع رله های استارت را نام ببرید.
- ۱۷- رله جریان را شرح دهید.
- ۱۸- رله ولتاژ را شرح دهید.
- ۱۹- نحوه اتصال رله جریان در مدار الکتریکی کمپرسور را توضیح دهید.
- ۲۰- نحوه اتصال رله ولتاژ در مدار الکتریکی کمپرسور را توضیح دهید.
- ۲۱- اورلود چیست؟
- ۲۲- انواع اورلودها را نام ببرید.
- ۲۳- کنترل فشار کم را توضیح دهید.
- ۲۴- کنترل فشار زیاد و کاربرد آن را بیان کنید.
- ۲۵- کنترل فشار روغن را توضیح دهید.
- ۲۶- کنترل رطوبت و طرز کار آن را بیان کنید.
- ۲۷- ترمودیسک و طرز کار آن را توضیح دهید.