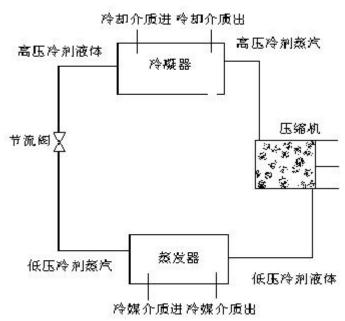
溴化锂电制冷制冷机制冷原理

1 一般制冷原理

知识要点:

- (1)蒸发——物质由液态转变为气态叫气化,这种在液体表面的气化现象称为蒸发,液体表面 和内部同时进行的气化现象称为沸腾。在制冷技术中,经常将蒸发和沸腾都叫成蒸发。
- (2)冷凝——物质由气态转变为液态叫液化,在制冷技术中所说的冷凝就是液化。

根据热力学的基本原理我们知道,一般的制冷循环由四个主要部件组成:压缩机、冷凝器、节流阀和蒸发器,



其制冷原理如下(图1)

图 1

一般制冷机的制冷原理压缩机的作用是把压力较低的蒸汽压缩成压力较高的蒸汽,使蒸汽的体积减小,压力升高。

压缩机吸入从蒸发器出来的较低压力的工质蒸汽,使之压力升高后送入冷凝器,在冷凝器中冷凝成压力较高的液体,经节流阀节流后,成为压力较低的液体后,送入蒸发器,在蒸发器中吸热蒸发而成为压力较低的蒸汽,再送入蒸发器的入口,从而完成制冷循环。

根据在冷凝器中冷却冷剂蒸汽的流体介质不同,可分为空冷式和水冷式。

空冷式的冷却介质为空气,而水冷式的冷却介质为水。在蒸发器中使冷剂介质吸热蒸发的介质称为冷媒。如冷媒为水,就称为冷媒水。

作为冷媒还有盐水等。能作为冷剂的工质很多,既有氟利昂之类的工质,也可是水等。

2 有关制冷中的能源

知识要点:

- (1) 制冷量和制热量的概念与热量的概念是不同的,热量是能量。
- (2) 制冷量——是单位时间内制冷机和空调器所吸收的热量。
- (3) 制热量——是单位时间内制冷机和空调器所放出的热量。

压缩机是消耗能源的装置,它的目的是使压力较低的工质蒸汽变成压力较高的工质蒸汽。实际上,能达到上 述目的不只是压缩机,也有其他手段。制冷实际上是一个能量的转换过程在制冷机中,把压缩机(或能起到 压缩机作用的其他部件)中消耗的能量转换成冷能(其温度低于环境温度)。

所以,原则上讲,只要是有一定品质的能量,都能作为压缩机的能源。

压缩机消耗的是电能或机械能。而有一定压力和较高温度的蒸汽(或热水)也是一种能源,是否也可转变 为冷能呢?还有其他一些能源,如太阳能、化学能等,是否也可转变为冷能呢?答案是肯定的。

如利用蒸汽(或热水)作为能源的溴化锂吸收式制冷机和蒸汽喷射式制冷机等。

3 水为什么能作为制冷剂

知识要点:

- (1) 显热——物体吸收或放出热量后,只改变了物体的温度,物质的形态并不发生变化, 这种热量称为显热。
- (2) 潜热——物体吸收或放出热量后,只改变了物体的形式,物质的温度并不发生变化,这种热量称为潜 热。
- (3) 比热——工程上常将质量比热容简称为比热,它是指 1Kg 物质的温度变化 1 $^{\circ}$ C时,所吸收或放出的热 量。
- (4) 水的比热——4.18kj/(kg·K)≈1 kcal/(kg·K)
- (5) 水的潜热(汽化)—2257.2 kj/kg≈540 kcal/kg (100℃) ≈600 kcal/kg (0℃)
 (6) 冰的潜热(液化)—80 kcal/kg (1kj=0.2388kcal)

目前,在一般制冷机中使用的是象氟利昂之类的工质。实际上,能作为制冷剂的工质有很多,只要它们具有 以下条件。

- 1. 在要求的温度范围内,其状态会发生变化(相变);
 - 2. 有较大的蒸发潜热;
 - 3. 工作压力适中:
- 4. 物理、化学性质稳定;
- 5. 经济、实用。

可见,水(R718)就具有以上条件。它在一定的压力下,在适当的温度范围内,能够容易地由液态转变成汽 态,或者相反;其蒸发潜热也较大,工作压力和物理、化学性质十分稳定,且绝对经济、实用。在常温状态 下 100℃就可沸腾,在真空状态下 4℃就可沸腾。

所以, 水是一种非常合适的制冷剂。

但它也有一定的局限性: 0 \mathbb{C} 以下时,它能转变为固体,所以,以水作为制冷剂的制冷机,不能制取 0 \mathbb{C} 以下

4 吸收式制冷机中的吸收剂的循环为什么能起到压缩机的作用 知识要点:

低压——高压——节流——低压 吸收器——发生器——节流——吸收器

压缩机的作用是把压力较低的冷剂蒸汽变成压力较高的冷剂蒸汽。所以,只要能将压力较低的冷剂蒸汽变成 压力较高的冷剂蒸汽的部件都可取代压缩机。下面就是一例。

我们都知道,食盐在夏天的时候容易吸收空气中的水蒸汽而变得比较潮湿。这也是一般盐类所具有的性质。 **溴化锂**也是一种盐,它也有吸收水蒸汽的能力,且其吸收水蒸汽的能力远大于食盐。

不但固态的溴化锂能吸收水蒸汽,浓度较高的溴化锂水溶液(以下简称溴化锂溶液)也

具有较强的吸收水蒸汽的能力。

溴化锂溶液所处的容器压力较低且水蒸汽的分压力较高时,溴化锂溶液的吸收能力较强。 吸收水蒸汽后,溴化锂溶液的浓度变低,需浓缩后才能循环使用。

浓缩可在一个压力和温度都较高的容器中进行。而浓缩时又产生一定数量的水蒸汽。所以,溴化锂溶液可在低压下吸收水蒸汽,而在高压下产生水蒸汽。也就是说,溴化锂溶液有把低压水蒸汽变成高压水蒸汽的能力。因此,溴化锂溶液可把低压制剂蒸汽变成高压冷剂蒸汽从而取代压缩机。吸收水蒸汽的容器叫作吸收器。产生水蒸汽的容器叫作发生器。

图 2 为溴化锂溶液可把低压水蒸汽变成高压水蒸汽从而取代压缩机的原理图。 在吸收器中吸收了水蒸汽的浓溶液变成了稀溶液,由溶液泵送至发生器,由其中的高温蒸汽加热沸腾浓缩,并产生温度较高的高压冷剂蒸汽,稀溶液的浓度也变高,浓缩后的浓溶液经节流阀送至吸收器,吸收来自蒸发器的低压冷剂蒸汽,从而达到了把低压冷剂蒸汽变成高压冷剂蒸汽,取代压缩机的目的。

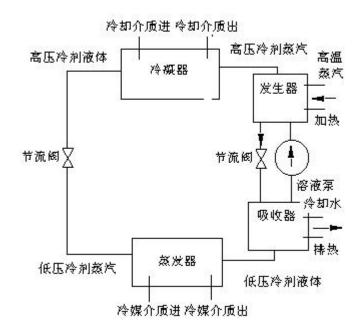


图 2 吸收器和发生器取代压缩机的原理图

5 溴化锂吸收式制冷机的工作原理

知识要点:

- (1) 溶液变稀——是在吸收器中发生的。
- (2) 溶液变浓——是在发生器中进行的。
- (3) 冷剂水蒸气冷凝成冷剂水——是在冷凝器中进行的。
- (4) 高压冷剂水经节流后成压冷剂水蒸发——是在蒸发器中进行的

溴化锂吸收式制冷机是以溴化锂溶液为吸收剂,以水为制冷剂,利用水在高真空下蒸发吸热达到制冷的目的。 为使制冷过程能连续不断地进行下去,蒸发后的冷剂水蒸气被溴化锂溶液所吸收,溶液变稀,这一过程是在 吸收器中发生的,然后以热能为动力,将溶液加热使其水份分离出来,而溶液变浓,这一过程是在发生器中进行的。发生器中得到的蒸汽在冷凝器中凝结成水,经节流后再送至蒸发器中蒸发。如此循环达到连续制冷的目的。

可见溴化锂吸收式制冷机主要是由吸收器、发生器、冷凝器和蒸发器四部分组成的。

从吸收器出来的溴化锂稀溶液,由溶液泵(即发生器泵),升压经溶液热交换器,被发生器出来的高温浓溶液加热温度提高后,进入发生器。在发生器中受到传热管内热源蒸汽(或热水)加热,溶液温度提高直至沸腾,溶液中的水份逐渐蒸发出来,而溶液浓度不断增大。

蒸发出来的冷剂蒸汽经挡液板将其夹杂的液滴分离后进入吸收器,被由吸收器泵送来并均匀喷淋在吸收管簇外表的中间溶液所吸收,溶液重新变稀。中间溶液是由来自溶液热交换器放热降温后的浓溶液和吸收器液囊中的稀溶液混合得到的。为保证吸收过程的不断进行,需将吸收过程所放出的热量由传热管内的冷却水及时带走。中间溶液吸收了一定量的水蒸气后成为稀溶液,聚集在吸收器底部液囊中,再由发生器泵送到发生器,如此循环不已。

由上述循环工作过程可见,吸收式制冷机与压缩式制冷机在获取冷量的原理上是相同的,都是利用高压液体制冷剂经节流阀(或 U 型管)节流降压后,在低压下蒸发来制取冷量,它们都有起同样作用的冷凝、蒸发和节流装置。而主要区别在于由低压冷剂蒸汽如何变成高压蒸汽所采用的方法不同,压缩式制冷机是通过原动机驱动压缩机来实现的,而吸收式制冷机是通过吸收器,溶液泵和发生器等设备来实现的。

6 溴化锂吸收式制冷机的溶液循环

知识要点:

稀溶液与浓溶液的交换,一举两得。

在溴化锂吸收式制冷机中,发生器和吸收器中起到上述作用的是溴化锂溶液,它的吸收水蒸汽的能力很强。 吸收式制冷机的溶液循环原理如图 3 示。

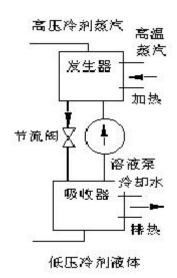


图 3 式制冷机的溶液循环

收器中吸收了低压水蒸汽的溴化锂溶液浓度变小,温度也较低,被溶液泵送往使之浓缩的发生器中,被管内流动的高压工作蒸汽(或热水)加热至对应压力下的沸点,使之沸腾并产生冷剂蒸汽,因发生器中的压力较高,

所以冷剂蒸汽的压力也较高,也就是说通过泵的升压和工作蒸汽的加热,使低压蒸汽的压力升高。

溶液沸腾产生出冷剂蒸汽后,浓度和温度都有所升高,又具有了吸收水蒸汽的能力。因发生器中的压力比吸收器中的压力要高得多,故在送往吸收器中让其吸收水蒸汽时必须通过节流阀降压。

在吸收器中,溶液被喷淋在内通冷却水的传热管管簇上,因溶液在吸收水蒸汽时要放出大量的吸收热,故需大量的冷却水进行冷却,实验和理论都表明,溶液的浓度越高、温度越低,吸收水蒸汽的能力就越强,所以,在实际中,要努力提高其浓度、降低其温度,但要注意避免因浓度过高、温度过低而结晶。

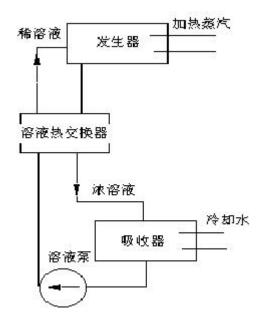


图 4 交换器的吸收式制冷机的溶液循环

另外,从图中不难看出,一方面稀溶液温度较低,送往发生器后需消耗能量对其加热;而另一方面,浓溶液的温度较高,在吸收器中需冷却才能有较强的吸收水蒸汽的能力,所以,如能使浓溶液和稀溶液进行热交换,无疑可提高机组的性能系数。

因此,在实际的溴化锂吸收式制冷机中,一般都设有溶液热交换器(如图 4 示)。在溶液热交换器中,稀溶液在管内流动,而浓溶液的管外(壳程)流动,从而达到热交换的目的。

无锡新天马制冷有限公司

二手制冷设备回收网

中国空调制冷设备论坛