УДК 621.483

Эффективность работы парокомпрессионных тепловых насосов на неазеотропных смесевых хладагентах^{*}

Н.Н. Мезенцева

Институт теплофизики им. С.С. Кутателадзе СО РАН, Новосибирск

E-mail: mezn@itp.nsc.ru

Представлены результаты расчета циклов парокомпрессионных тепловых насосов на озонобезопасных смесевых хладагентах. В качестве рабочих тел рассмотрены неазеотропные бинарные хладагенты R32/R152a (30/70) и R32/R134a (30/70). Свойства неазеотропных хладагентов рассчитывались по методу аддитивности термодинамических функций и по методике Lemmon, Jacobsen. Определены отклонения в значениях теплофизических свойств, полученные по двум методикам. Показано, что при использовании неазеотропной смеси R32/R152a (30/70) коэффициенты преобразования энергии будут больше на 2,2–3,6 % по сравнению с результатами для R32/R134a (30/70) при разности температур между процессами кипения и конденсации от 28 до 53°C.

Ключевые слова: неазеотропные хладагенты, тепловой насос, коэффициент преобразования энергии.

введение

В последние годы в холодильной и теплонасосной технике предлагается большое количество альтернативных смесевых хладагентов для замены веществ, применение которых ограничивается международными соглашениями о защите окружающей среды. К хладагентам предъявляют следующие требования:

 – экологические — озонобезопасность, низкий потенциал глобального потепления, негорючесть и нетоксичность;

– термодинамические — большая объемная холодо- и теплопроизводительность, низкая температура кипения при атмосферном давлении, невысокое давление конденсации, хорошая теплопроводность, малые плотность и вязкость хладагента, максимальная приближенность к заменяемым хладагентам (для альтернативных озонобезопасных хладагентов) по давлениям, температурам, удельной объемной холодо- и теплопроизводительности и коэффициенту преобразования;

 – эксплуатационные — термохимическая стабильность, химическая совместимость с материалами и холодильными маслами, достаточная взаимная растворимость с маслом для обеспечения его циркуляции, технологичность применения,

^{*} Работа выполнена при частичной финансовой поддержке Ведущей научной школы РФ (грант № НШ-8888.2010.8). Материалы были представлены на конференции молодых ученых.

негорючесть и взрывобезопасность, наличие запаха и цвета, способность растворять воду, незначительная текучесть и т. д.;

 – экономические — наличие промышленного производства, доступные цены. Найти хладагенты, отвечающие перечисленным требованиям, практически невозможно, поэтому в каждом отдельном случае хладагент выбирается с учетом конкретных условий работы холодильной машины либо теплового насоса, и предпочтение отдается таким веществам, которые удовлетворяют принципиальным и определяющим требованиям.

ЗАДАЧИ ИССЛЕДОВАНИЯ

Первоначально была отобрана группа хладонов, экологические показатели которых удовлетворяют международным требованиям по защите окружающей среды. Выбор хладонов по экологическим характеристикам осуществлен по трем показателям: потенциал глобального потепления относительно диоксида углерода (GWP), потенциал глобального потепления относительно фтортрихлорметана (HGWP), потенциал истощения азонового слоя относительно фтортрихлорметана (ODP) [1–4]. Результаты этих работ позволили рассматривать в качестве рабочих тел закрытого контура парокомпрессионного теплового насоса неазеотропные смеси R32/R134a и R32/R152a [5]. Критические параметры данных хладагентов представлены в табл. 1.

До недавнего времени не было способа расчета термодинамических свойств данных неазеотропных смесей, для таких целей использовалась аддитивная модель. С появлением новых зарубежных работ, основанных на экспериментальных данных, таких как [6], становится возможным получение более точных термодинамических свойств. И, естественно, ранее полученные результаты нуждаются в переоценке. В теплонасосном цикле рабочее тело претерпевает ряд изменений, это сложный процесс, требующий более детального исследования. В свою очередь, смесь, в отличие от однокомпонентного хладагента, имеет определенную специфику. У неазеотропных смесей наблюдается неизотермичность фазовых переходов или температурный глайд. В настоящей работе расчет термодинамических параметров бинарных смесей R32/R134a и R32/R152a, необходимых для анализа реализуемого цикла, выполнен по двум методикам. В первом случае в качестве метода исследования использован метод математического моделирования, при котором свойства неазеотропной смеси определялись по свойству аддитивности термодинамических функций [7, 8], во втором случае термодинамические свойства, получившие экспериментальное подтверждение, рассчитаны по базе данных Reference Fluid Thermodynamic and Transport Properties REFPROP Version 8.0 по методике, изложенной в работе [6]. Полученные значения термодинамических свойств рассматриваемых бинарных смесей, выполненные по двум методикам, использовались для дальнейшего расчета различных теплонасосных циклов.

Таблица 1

| Характеристика | R32/R134a (30/70) | R32/R152a (30/70) |
|--|----------------------|----------------------|
| Критическая температура, °С | 91,55 | 102,89 |
| Критическое давление, МПа | 4,86 | 5,10 |
| Критическая плотность, кг/м ³ | 456,94 | 374,54 |

Критические параметры смесевых неазеотропных хладагентов

Рис. 1. Термодинамический цикл парокомпрессионного теплового наноса на неазеотропных смесях хладагентов.

НПИ — низкопотенциальный источник теплоты, ОТ — отопление.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

Рассмотрен расчетный термодинамический цикл теплового насоса (рис. 1). Процесс кипения (5-I) происходит при переменной температуре. Затем сухой насыщенный пар поступает в пароперегреватель (I-I'). Далее перегретый пар подается в компрессор (I'-2'). Значение энталь-



Энтропия, кДж/(кг•К)

пии в точке 2' получено с учетом влияния индикаторного КПД компрессора. Конденсация паров хладагента в процессе (2–3) происходит при переменной температуре. В данном случае рассмотрен теплонасосный цикл для системы отопления. В этом цикле теплота переохлаждения (3–4) идет на перегрев паров хладагента перед входом в компрессор (1–1'). Перегрев паров хладагента после испарителя приводит к повышению конечной температуры сжатия (точка 2'), в результате возрастает разность удельных энтальпий для полезной теплоты и, как следствие, увеличивается коэффициент преобразования энергии в тепловом насосе.

В рассматриваемых неазеотропных смесях R32/R134a и R32/R152a присутствует хладагент R32. Особенность его применения заключается в высоких значениях давления (до 4,9 МПа при температуре 70 °C). Для поршневых компрессоров, используемых в теплонасосной и хладотехнике, максимальные рабочие давления достигают 2,8 МПа. Этот фактор учитывался при выборе состава неазеотропной смеси хладагентов. Были проведены расчеты смесей хладонов R32/R134a и R32/R152a с различной концентрацией компонентов. Определен состав смеси, для которой при достаточно высокой производительности (в сравнении с R12) рабочие давления находятся в допустимых пределах. Это возможно при содержании хладона R32 в смеси до 30 %. Так, для хладагента R32/R134a (30/70) давление конденсации при температуре 63 °C составляет 2,5 МПа, для смеси R32/R152a (30/70) — 2,1 МПа. На рис. 2 представлена зависимость давления от температуры смеси R32/R152a. При увеличении концентрации R32 в смеси производительность теплового насоса повышается. Но вместе с тем растет и давление, что приводит к необходимости внесения конструктивных изменений в компрессор и теплооб-



менники, а следовательно, к росту капитальных затрат. При содержании компонента R32 в смеси до 30 % конструкция теплового насоса претерпит незначительные изменения.

Проведен анализ основных характеристик смесевых неазеотропных хладагентов на линии насыщения, рассчитанных по методу аддитивности и по свойствам базы данных. В полученных результатах

Рис. 2. Зависимость давления от температуры смеси R32/R152a.

наблюдается отличие значений плотности в расчетах по двум методикам для хладагента R32/R152a на линии насыщения в паровой фазе. Отклонение находится в переделах 16 %. Результаты расчетов сведены в таблицы 2 и 3. Для хладагента R32/R152a на линии насыщения в жидкой фазе наблюдается существенное отличие (до 17 %) значений давления полученных по разным методикам. Отличие значений энтропии и энтальпии для рассматриваемых смесей хладагентов, полученных по двум методикам, находится в пределах 5,7 %.

При определении отклонений значений плотности, энтальпии и энтропии в области перегретого пара (табл. 4), полученных по двум методикам расчета, наблюдается незначительное расхождение результатов — до 1,7 %. Это связано с тем, что для всех компонентов были заданы одинаковые значения температуры и давления. При рассмотрении хладагентов в теплонасосном цикле при одинаковых температурах значения давлений имеют существенные отличия, особенно в области перегретого пара. Поэтому при расчете термодинамического цикла на неазеотропных хладагентах по методу аддитивности термодинамических функций изначально закладывается ошибка, и, как следствие, разница в расчетах существенно увеличивается.

Произведены расчеты температурного глайда (табл. 5) для смесевых неазеотропных хладагентов R32/R134a и R32/R152a на линии насыщения. Расчеты показывают, что для хладагента R32/R134a в интервале температур 10–50 °C значение глайда уменьшается от 6,3 до 5,1 с увеличением температуры. А для хладагента R32/R152a глайд уменьшается от 7,2 до 6,2 в том же температурном интервале. Наличие температурного глайда позволяет снизить работу сжатия в компрессоре. При изменении агрегатного состояния неазеотропной смеси температурный глайд увеличивает скрытую теплоту парообразования. В целом наблюдается положительное влияние температурного глайда на процессы преобразования энергии, протекающие в тепловом насосе.

| 1 4 0 0 1 11 14 4 4 | Т | a | б | л | и | ц | a | 2 |
|---------------------|---|---|---|---|---|---|---|---|
|---------------------|---|---|---|---|---|---|---|---|

| | | X | ладагент | R32/R13 | 34a (30/7 | Хладагент R32/R152a (30/70) | | | | | |
|------------------------------|---|---------|----------|----------|-----------|-----------------------------|--------|--------|--------|--------|--------|
| Параметр | | | Тем | пература | ı, °C | Температура, °С | | | | | |
| | | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 |
| TΒ, | р', (1 методика) | 1188,61 | 1152,12 | 1113,14 | 1070,60 | 1023,39 | 961,16 | 932,79 | 902,51 | 869,68 | 833,32 |
| Плотнос кг/м ³ | <i>р</i>',(2 методика) | 1196,90 | 1160,20 | 1121,00 | 1078,40 | 1031,30 | 976,48 | 949,35 | 920,58 | 889,74 | 856,24 |
| | Отличие, % | 0,7 | 0,7 | 0,7 | 0,7 | 0,7 | 1,5 | 1,7 | 1,9 | 2,2 | 2,7 |
| Энтальпия, кДЖ/кг | <i>h</i> ', (1 методика) | 214,83 | 230,07 | 245,80 | 262,17 | 279,38 | 217,36 | 235,18 | 253,56 | 272,63 | 292,60 |
| | <i>h</i> ′, (2 методика) | 205,47 | 220,80 | 236,63 | 253,08 | 270,34 | 204,87 | 222,58 | 240,83 | 259,74 | 279,44 |
| | Отличие, % | 4,4 | 4,0 | 3,7 | 3,5 | 3,2 | 5,7 | 5,4 | 5,0 | 4,7 | 4,5 |
| тропия, Іж/кг-К | <i>s</i> , (1 методика) | 1,05 | 1,10 | 1,16 | 1,21 | 1,26 | 1,06 | 1,12 | 1,18 | 1,24 | 1,31 |
| | <i>s</i> , (2 методика) | 1,02 | 1,07 | 1,13 | 1,18 | 1,23 | 1,02 | 1,08 | 1,14 | 1,20 | 1,27 |
| В Д | Отличие, % | 2,9 | 2,7 | 2,6 | 2,5 | 2,4 | 3,8 | 3,6 | 3,4 | 3,2 | 3,1 |

Свойства смесевых неазеотропных хладагентов на линии насыщения (жидкая фаза)

Таблица З

| | | Х | ладагент | R32/R13 | 34a (30/7 | 0) | Хладагент R32/R152a (30/70) | | | | | | |
|------------------------------|-----------------------------|-----------------|----------|---------|-----------|--------|-----------------------------|-----------------|--------|--------|--------|--|--|
| Параметр | | Температура, °С | | | | | | Температура, °С | | | | | |
| | | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 | | |
| ΈĽ, | р', (1 методика) | 23,22 | 31,07 | 42,71 | 57,04 | 75,96 | 17,23 | 23,39 | 31,38 | 41,78 | 55,51 | | |
| Плотнос кг/м ³ | р', (2 методика) | 22,94 | 31,43 | 42,46 | 56,78 | 75,562 | 14,48 | 19,76 | 26,57 | 35,29 | 46,50 | | |
| | Отличие, % | 1,3 | 0,9 | 0,6 | 0,5 | 0,5 | 16,0 | 15,5 | 15,4 | 15,5 | 16,2 | | |
| Энтальпия, кДЖ/кг | <i>h</i> ', (1 методика) | 438,02 | 441,90 | 445,09 | 447,41 | 448,54 | 514,64 | 519,13 | 522,89 | 525,71 | 527,28 | | |
| | <i>h</i> ', (2 методика) | 438,75 | 442,95 | 446,54 | 449,36 | 451,16 | 516,18 | 521,19 | 525,59 | 529,22 | 531,89 | | |
| | Отличие, % | 0,2 | 0,2 | 0,3 | 0,4 | 0,6 | 0,3 | 0,4 | 0,5 | 0,7 | 0,9 | | |
| нтропия, Дж/кг•К | <i>s</i> ′, (1 методика) | 1,84 | 1,83 | 1,81 | 1,80 | 1,78 | 2,11 | 2,09 | 2,07 | 2,05 | 2,03 | | |
| | <i>s</i> ', (2 методика) | 1,85 | 1,84 | 1,83 | 1,81 | 1,80 | 2,13 | 2,11 | 2,09 | 2,07 | 2,05 | | |
| (r) H | Отличие, % | 0,6 | 0,6 | 0,6 | 0,7 | 0,7 | 0,9 | 0,9 | 0,9 | 1,0 | 1,0 | | |

Свойства смесевых неазеотропных хладагентов на линии насыщения (паровая фаза)

Таблица 4

| | | Х | Сладагент | R32/R13 | 34a (30/7 | Хладагент R32/R152a (30/70) | | | | | |
|-----------------------------|---------------------------------------|------------------|-------------------|------------------------------|----------------------|---|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|
| Параметр | | | <u>Тем</u> Даг | <u>пература</u> вление, М | і <u>, °C</u> 1Па | <u>Температура, °С</u> Давление, МПа | | | | | |
| | | $\frac{10}{1,3}$ | $\frac{20}{1,7}$ | $\frac{30}{2,2}$ | $\frac{40}{2,8}$ | <u>50</u> 3,4 | $\frac{10}{1,3}$ | $\frac{20}{1,7}$ | <u>30</u> 2,2 | $\frac{40}{2,8}$ | $\frac{50}{3,4}$ |
| Tb, | р. (1 методика) | 1191,65 | 1156,79 | 1120,19 | 1081,46 | 1038,99 | 963,30 | 936,01 | 907,33 | 876,90 | 843,34 |
| лотнос кг/м ³ | <i>р</i> , (2 методика) | 1177,40 | 1141,70 | 1104,20 | 1064,60 | 1021,60 | 959,88 | 933,37 | 905,82 | 877,10 | 846,44 |
| Ш | Отличие, % | 1,2 | 1,3 | 1,4 | 1,6 | 1,7 | 0,4 | 0,3 | 0,2 | 0 | 0,4 |
| Энтальпия, кДЖ/кг | <i>h</i> , (1 методика) | 214,93 | 230,12 | 245,75 | 261,89 | 278,76 | 217,55 | 235,34 | 253,63 | 272,50 | 292,13 |
| | <i>h</i> _. (2 методика) | 214,87 | 230,02 | 245,57 | 261,56 | 278,11 | 217,41 | 235,07 | 253,17 | 271,74 | 290,84 |
| | Отличие, % | 0 | 0 | 0,1 | 0,1 | 0,2 | 0,1 | 0,1 | 0,2 | 0,3 | 0,4 |
| я, Х | <i>s</i> , (1 методика) | 1,05 | 1,10 | 1,15 | 1,20 | 1,26 | 1,06 | 1,12 | 1,18 | 1,24 | 1,30 |
| нтропи Дж/кг | <i>s</i> , (2 методика) | 1,05 | 1,10 | 1,15 | 1,20 | 1,25 | 1,06 | 1,12 | 1,18 | 1,24 | 1,29 |
| нС Цл | Отличие, % | 0 | 0 | 0 | 0 | 0,2 | 0 | 0,1 | 0,1 | 0,2 | 0,3 |

Свойства смесевых неазеотропных хладагентов в области перегретого пара

Таблица 5

| | | Х | ладагент | R32/R13 | 34a (30/7 | Хладагент R32/R152a (30/70) | | | | | | |
|----------------|-----------------|-------|----------|------------------|-----------|-----------------------------|-------|-------|-------|-------|-------|--|
| Пар | аметр | | Давл | тение <i>P</i> , | МПа | Давление Р, МПа | | | | | | |
| | | 0,593 | 0,813 | 1,098 | 1,431 | 1,849 | 0,493 | 0,676 | 0,907 | 1,194 | 1,544 | |
| атура °C | жидкая фаза | 3,7 | 14,0 | 24,2 | 34,6 | 44,9 | 2,8 | 13,0 | 23,2 | 33,5 | 43.8 | |
| Темпер T, ° | паровая фаза | 10,0 | 20,0 | 30,0 | 40,0 | 50,0 | 10,0 | 20,0 | 30,0 | 40,0 | 50.0 | |
| Глайд, °С | | 6,3 | 6,0 | 5,8 | 5,4 | 5,1 | 7,2 | 7,0 | 6,8 | 6,5 | 6,2 | |

Определение температурного глайда для смесевых неазеотропных хладагентов на линии насыщения

В качестве критерия эффективности термодинамического цикла принят коэффициент преобразования энергии:

$$\varphi = q_K / A l_{\Pi} \,, \tag{1}$$

 $Al_{\rm I}$ — действительная работа, затраченная на сжатие паров хладагента в компрессоре, кДж/кг, $q_{\rm K}$ — тепловая нагрузка потребителей, кДж/кг.

Расчет работы сжатия, удельной производительности, энтальпий в контрольных точках цикла, коэффициента преобразования проводятся по нижеописанным зависимостям [9].

Теоретическая работа компрессора (кДж/кг) определяется разностью энтальпий в процессе сжатия при постоянной энтропии:

$$Al = h_c - h_l', \tag{2}$$

Значение энтальпии в точке *C* (см. рис. 1) определяется по энтропии в точке *l'* при давлении конденсаций.

Коэффициент подачи компрессора:

$$\lambda = \lambda_C \cdot \lambda_{\Pi P} \cdot \lambda_W \cdot \lambda_{\Pi \Pi} \cdot \lambda_{\Pi}, \tag{3}$$

где λ_C , $\lambda_{ДP}$, λ_W , $\lambda_{\Pi\Pi}$, λ_{Π} — объемный коэффициент, коэффициент дросселирования, коэффициент подогрева, коэффициент плотности, коэффициент прочих потерь подачи компрессора соответственно [9].

Индикаторный КПД [10]:

$$\eta_i = \lambda_W + b \cdot t_0, \tag{4}$$

где t_0 — температура кипения, °С, b — опытный коэффициент для хладоновых машин.

Коэффициент подогрева компрессора:

$$\lambda_W = T_0 / (a \cdot T_K + c \cdot \theta), \tag{5}$$

здесь *а*, *с* — постоянные, зависящие от величины компрессора и способа его охлаждения, θ — температура перегрева, °К.

Числовые значения энтальпий определяются по линии насыщения в точках *1*, *2* (паровая фаза) и в точке *3* (жидкая фаза) для каждой смеси исследуемых хладагентов (см. рис. 1). Значение энтальпии в точке *1*' определяется по заданной температуре перегрева и давлению, соответствующему температуре насыщения.

Действительная энтальпия паров хладона после компрессора, кДж/кг:

$$h_{2}'=h_{1}'+Al/\eta_{i}, \qquad (6)$$

энтальпия в точке 4, кДж/кг:

$$h_4 = h_3 - (h_1' - h_1), \tag{7}$$

удельная производительность в цикле, кДж/кг:

$$q_{\rm K} = h_2' - h_4, \tag{8}$$

Таблица б

| Параметр | Первая методика | | | | | | Вторая методика | | | | | |
|--|-----------------|-----------------------------|--------|-----------|-----------|---------|-----------------|--------|--------|--------|--|--|
| Температура кипения <i>T</i> ₀ , °C | 10 | 15 | 20 | 25 | 30 | 10 | 15 | 20 | 25 | 30 | | |
| Температура конденсации <i>T</i> _K , °C | | | 63 | | | 63 | | | | | | |
| | - | Хладагент R32/R134a (30/70) | | | | | | | | | | |
| Коэффициент подачи, λ | 0,593 | 0,620 | 0,645 | 0,668 | 0,690 | 0,591 | 0,618 | 0,644 | 0,667 | 0,689 | | |
| Индикаторный КПД, η_i | 0,732 | 0,756 | 0,781 | 0,805 | 0,830 | 0,732 | 0,756 | 0,781 | 0,805 | 0,830 | | |
| Действитель- ная работа <i>Al_Д</i> , кДж/кг | 53,63 | 45,74 | 38,64 | 32,22 | 26,43 | 55,73 | 47,63 | 40,29 | 33,65 | 27,69 | | |
| Тепловая нагрузка $q_{\rm K}$, кДж/кг | 202,05 | 196,64 | 191,93 | 187,78 | 184,16 | 209,53 | 204,05 | 199,21 | 194,99 | 191,31 | | |
| Коэффициент преобразова- ния, <i>ф</i> | 3,80 | 4,34 | 5,02 | 5,90 | 7,06 | 3,76 | 4,28 | 4,94 | 5,79 | 6,91 | | |
| | | | Хлада | агент R32 | 2/R152a (| (30/70) | | | | | | |
| Коэффициент подачи, λ | 0,593 | 0,621 | 0,646 | 0,668 | 0,690 | 0,590 | 0,618 | 0,644 | 0,667 | 0,689 | | |
| Индикаторный КПД, η_i | 0,732 | 0,756 | 0,781 | 0,805 | 0,830 | 0,732 | 0,756 | 0,781 | 0,805 | 0,830 | | |
| Действитель- ная работа <i>Al_Д</i> , кДж/кг | 71,99 | 61,45 | 51,93 | 43,34 | 35,58 | 75,02 | 64,16 | 54,31 | 45,36 | 37,31 | | |
| Тепловая на- грузка q _К , кДж/кг | 282,77 | 275,09 | 268,36 | 262,41 | 257,17 | 290,15 | 282,34 | 275,43 | 269,31 | 263,31 | | |
| Коэффициент преобразова- ния, <i>ф</i> | 3,94 | 4,49 | 5,18 | 6,07 | 7,24 | 3,87 | 4,40 | 5,07 | 5,94 | 7,07 | | |

Результаты расчета термодинамических циклов на неазеотропных хладагентах

действительная работа компрессора, кДж/кг:

$$Al_{\Pi} = h_2' - h_1'. \tag{9}$$

Общей термодинамической закономерностью для всех рабочих тел является сокращение работы сжатия и увеличение коэффициента преобразования энергии в теплонасосном цикле при уменьшении перепада температур между процессами конденсации и кипения.

Расчеты для неазеотропных смесевых хладагентов по формулам (1–9) сведены в табл. 6. На рис. 3 представлена зависимость коэффициента преобразования энергии в тепловом насосе от перепада температур между процессами кипения и конденсации, полученного по двум методикам расчета. Расчеты эффективности термодинамического цикла показывают, что коэффициенты преобразования энергии для неазеотропных смесей, рассчитанные по методу аддитивности при различных ΔT , имеют большее значение на 1,1–2,5 % по сравнению с результатами, полученными по методике Lemmon, Jacobsen. Для одинаковых ΔT , как внутренней функции теплового насоса, неазеотропная смесь R32/R152a позволяет иметь коэффициент преобразования энергии больше на 2,2–3,6 % по сравнению с R32/R134a.



Рис. 3. Зависимость коэффициента преобразования энергии φ от разности температур конденсации и кипения ΔT для неазеотропных смесей хладагентов.

Первая методика: *I* — R32/R152a (30/70), *2* — R32/R134a (30/70), вторая: *3* — R32/152a (30/70), *4* — R32/R134a (30/70).

выводы

Проведены расчеты циклов современных тепловых насосов на озонобезопасных смесях хладагентов R32/R134a и R32/R152a с концентрацией компонента R32 в исследуемых смесях 30 %. Термо-

динамические свойства смесей определялись по методу аддитивности термодинамических функций и по методике Lemmon, Jacobsen. Отклонения значений энтальпии и энтропии, полученные по двум методам расчета на линии насыщения, в жидкой и паровой фазе не превышают 5,7 %. Отклонения значений энтальпии, энтропии и плотности в области перегретого пара находятся в пределах 1,7 %. Хорошее соответствие результатов в области перегретого пара связано с тем, что одновременно были заданы температура и давление. При перегреве паров хладагента при постоянном давлении и переменной температуре картина меняется, и отклонения значений энтропии и энтальпии значительно увеличиваются. При другой концентрации компонента R32 в смесях хладагентов R32/R134a и R32/R152a результаты расчетов будут отличаться.

Расчет эффективности термодинамического цикла показывает, что коэффициенты преобразования энергии на неазеотропных смесях хладагентов, рассчитанные по методу аддитивности, на 2,5 % выше, чем результаты, полученные по методике Lemmon, Jacobsen. При использовании неазеотропной смеси R32/R152a коэффициенты преобразования энергии будут на 2,2–3,6 % больше по сравнению с результатами для R32/R134a при разности температур кипения и конденсации от 28 до 53 °C.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- **1. Мухин В.А.**, Мезенцева Н.Н. Озонобезопасные рабочие тела для тепловых насосов. Тр. VIII Всерос. науч.-техн. конф. "Энергетика: экология, надежность, безопасн.". Томск. 2002. С. 115–117.
- **2. Мезенцева Н.Н.** Рабочие тела для тепловых насосов. Тез. докл. VII Всерос. шк.-конф. молод. уч. "Актуальные вопросы теплофизики и физич. гидрогазодинамики". Новосибирск. 2002. С. 200–201.
- Мезенцева Н.Н. Рабочие тела для компрессионных тепловых насосов. Тр. XVI Шк.-сем. молод. уч. и спец. под рук. акад. РАН А.И. Леонтьева "Проблемы газодинамики тепломассообмена в энергетических установках". Санкт-Петербург. М.: МЭИ. 2007. Т. 2. С. 292–294.
- Мезенцева Н.Н. Хладагенты для компрессионных тепловых насосов. Тез. докл. Всерос. шк.-сем. мол. уч. «Физика неравновес. процессов в энергетике и наноиндуст.». Новосибирск. 2007. С. 89–90.
- 5. Мезенцева Н.Н., Огуречников Л.А. Неазеотропные смеси в тепловых насосах // Альтернативная энергетика и экология. 2008. № 7. С. 110–115.
- 6. Lemmon E.W., Jacobsen R.T. Equations of state for mixture of R32, R125, R134a, R143a and R152a // J. Phys. Chem. Ref. Data. 2004. Vol. 33, № 2. P. 593-620.
- Холодильная техника. Кондиционирование воздуха. Свойства веществ: справ./ Под ред. С.Н. Богданова. Изд. 4-е., перераб. и доп. СПб.:СПбГАХПТ, 1999. 320 с.
- 8. Б.Н. Максимов, В.Г. Барабанов, И.Л. Серушкин и др. Промышленные фторорганические продукты: справ. / Изд. 2-е, перераб. и доп. СПб: Химия, 1996. 544 с.
- 9. А.В. Быков, Э.М. Бежанишвили, И.М. Калнинь и др. Холодильные компрессоры / Под ред. А.В. Быкова. Изд. 2-е, перераб. и доп. М.: Колос, 1992. 304 с.
- 10. Н.Н. Кошкин, И.А. Сакун, Е.М. Бамбушек и др. Холодильные машины / Под общ. ред. И.А. Сакуна. Л.: Машиностроение, 1985. 510 с.

Статья поступила в редакцию 27 декабря 2010 г.