«Облачный» сервис по свойствам рабочих веществ холодильных установок

Очков В.Ф.¹, д.т.н., Орлов К.А.¹, к.т.н., Очков А.В.¹, инж., Знаменский В.Е.¹, Волощук В.А.², к.т.н.

Национальный исследовательский университет МЭИ¹

Национальный университет водного хозяйства и природопользования²

Описана технология расчетов холодильных установок, использующая ссылки на Интернет-функции («облачные» функции) по свойствам рабочих веществ.

Расчеты холодильных установок требуют знания термодинамических свойств рабочих веществ (хладагентов), задействованных в циклах. Когда такие расчеты ведутся *вручную*, то можно пользоваться «бумажными» таблицами по термодинамическим свойствам конкретных рабочих веществ (хладагентов) на линии насыщения и в однофазной области. Расчеты же на *компьютере* требуют специальных программных *функций*, возвращающих значения свойств рабочих веществ в зависимости от параметров цикла – давления, температуры и др.

Одной из самых распространенных и удобных программ по свойствам рабочих веществ и теплоносителей энергетики (включая промышленную и «бытовую» энергетику – энергетику, использующую небольшие установки с органическими рабочими телами) является программа WaterSteamPro [1-7]. После скачивания (download) этой программы с сайта www.wsp.ru и установки ее на компьютере в теплотехнических расчетах³ становятся видимыми более 300 функций не только по свойствам рабочих веществ, но и по некоторым процессам в термодинамических циклах.

Технология *скачивания* функций с сайтов Интернета (или установки их на компьютере с диска или с «флешки», если у рабочей станции нет выхода в Интернет) имеет один существенный недостаток, заключающийся в следующем.

Программы для компьютеров, в частности, программы для расчетов теплофизических свойств индивидуальных веществ и их смесей непрерывно дополняются и совершенствуются. Это в первую очередь связано и с тем, что появляются новые

¹ 111250, Россия, Москва, Красноказарменная ул., д. 14, НИУ МЭИ – www.mpei.ru

² 33000, Украина, г. Ровно, ул. Соборная, 11

³ А они могут вестись практически во всех программных средах: табличный процессор Excel, инженерный калькулятор Mathcad, язык программирования технических расчетов Matlab, язык символьный вычислений Maple, языки программирования высокого уровня C, BASIC, Pascal, fortran и др. В данной статье мы ограничились рассмотрением только пакета Mathcad.

формуляции (наборы формул с их описанием)⁴, определяющие порядок расчетов конкретных свойств конкретных веществ⁵. Кроме того, в существующих программах исправляются ошибки и неточности, расширяется область их применения, улучшаются их характеристики (быстродействие, объем занимаемой памяти компьютера и др.). Такие программы также непрерывно переделываются в связи с тем, что меняется аппаратная и программная часть компьютеров, используются, например, новые операционные системы. Пользователи программ по свойствам веществ часто не поспевают за этими изменениями и работают с устаревшими версиями. Но это еще полбеды. Настоящая беда наступает тогда, когда пользователи меняют компьютер и/или операционную систему на нем, что часто приводит к тому, что старые программы перестают устанавливаться и запускаться на новых или обновленных компьютерах. Еще одно неудобство, связанное с технологией скачивания, – это накопление на компьютере пользователя ненужных программ и утилит, в которых пользователь начинает путаться.

В связи с этим, а также с учетом того факта, что в настоящее время почти все компьютеры, на которых ведутся инженерные расчеты и, в частности, расчеты холодильных установок, имеют постоянный скоростной выход в Интернет, авторами данной статьи была предложена новая технология работы с функциями по теплофизическим свойствам рабочих веществ, теплоносителей и материалов, базирующаяся не на *скачивании* программ, а на *ссылках* (reference) на функции, хранящиеся на сайтах Интернета – «в облаках».

Упоминавшийся справочник по теплофизическим свойствам рабочих веществ теплоэнергетики [1] был дополнен сайтом, который размещен на расчетном сервере Национального исследовательского университета МЭИ (<u>www.mpei.ru</u>) и ООО «Триеру» (<u>www.trie.ru</u>). Этот сайт является частью расчетного сервера МЭИ, на котором можно найти данные и по теплофизическим свойствам хладагентов – см. рис. 1.

⁴ Если говорить о воде и водяном паре (включая и растворы – морскую воду, например) – основном рабочем теле энергетики, то такие формуляции разрабатывает и утверждает Международная ассоциация по свойствам воды и водяного пара IAPWS – см. сайт www.iapws.org.

⁵ Конкретный пример. В сентябре 2011 г. Международная ассоциация по свойствам воды и водяного пара утвердила новую формуляцию для расчета теплопроводности воды и/или водяного пара. Пользователи, скачавшие программы будут еще долго работать со старыми программами. Пользователи, воспользовавшиеся новой информационной технологией, описанной в данной статье, сразу начнут работать с программной реализацией новой формуляции по теплопроводности воды и/или водяного пара.

C MCS - Windows Internet Explorer		×
🚱 🗢 🙋 http://twt.mpei.ac.ru/ochkov/VPU_Boo	k_New/mas/index.html	•
Расчетный сервер <u>МЭИ (</u>	<u>ГУ)</u> <u>Контакты</u> <u>English version</u>	
Поиск по сайту:	Книга 2. Теоретические основы теплотехники. Теплотехнический эксперимент	^
	Газдел 1. Механика жидкости и Газов	
Поиск	Газдел 2. Гермодиналика	
	• Рис. 2.3. Фазовая р. t-лиаграмма H-O (ріс)	
Оглавление		
C Triubitenine	 Рис. 2.0. зависимость удельного объема воды от температуры (ркс) Рис. 2.17. Области примечения Межициалоги системы узавиений (формуляции) IE-97 (ріс) 	
Интерактивные справочники	• Гис. 2.6. Зависимость уленных посладународной от температуры и давления	
(Interactive Reference books)	• C rasos	
 Высшая математика 	 Tablicumoru ot T ot P 	
 <u>Математические функциии</u> 	• Croversa direction 134a Ha number Hachimetria Property of the Refrigerant 134a on the	
 <u>Теплоэнергетика и</u> 	saturated line: MAS 11 MCS 14	
теплотехника	C BOMCTER X MARGENTO HA MULU HACHIMEHUS (US INDOTDANNE REFEROP): R11 R113 R114	
 <u>Теплофизические свойства воды</u> 	R115 R116 R12 R123 R124 R125 R13 R134a R14 R141h R142h R143a R152a R21 R218 R22	
и водяного пара	R227ea R23 R236ea R236fa R245fa R365mfs R41 R32 RC318 R245fa (onucature restororum	
• Теплофизические своиства	COSTABLIST REPORT REPORT RECEIPTION RECEIPTION RECEIPTION REPORT REPORT REPORT RECEIPTION REC	
раоочих веществ	CROMETER BELIEVEL HA INVINUE POLICIUM (13 INOCTORNMU REFPROP): Acetone Ammonia	
- Свойства и троизости работит	Argon Berzene Butane Butene Carbon divide Carbon monoxide Carbonyl sulfide Cis butene	
• Своиства и процессы рабочих	Cyclobexane Cyclopropane Decane Deutering Dimetrivelther Dodecane Ethane Ethanol	
эцергетики	Ethylene Elugine Heavy water Helium Hentane Heyane Hydrogen Sulfide Ischutane	
• Гидрогазолинамика	Isobutene Isobexane Isopentane Krynton Lithium Methane Methanol Neon Neonentane Nitrosen	
 Электронный справочник по 	Nitrogen trifluoride Nitrous oxide Nonane Octane Oxygen Parahydrogen Pentane	
свойствам веществ,	Perfluorobutane Perfluoropentane Propane Propylene Propylene Sodium Sulfur dioxide Sulfur	
используемых в	hexafluoride Toluene Trans-butene Trifluoroiodomethane Water Xenon (описание технологии	
<u>теплоэнергетике (ОИВТ РАН)</u>	создания данных сетевых расчетов)	
 <u>Физические величины</u> 	 Свойства хладатентов с возможностью on-line расчетов и ссылок на Mathcad-функции (из 	
 <u>Теплообменные установки и</u> 	программы ВЕЕРРОР): R22 (остальные в разработке)	
<u>трубопроводы ТЭС</u>	 Таблица 2.11. Темолинамические свойства воры и воляного пара (с термолинамической 	
 <u>Термодинамические циклы</u> 	поверхностью) Тоже на РДА	
• Химическая кинетика	• Зависимость одного параметра воды и водяного пара от двух других (семейство кривых)	
• Химическая термодинамика	 Таблица 2.15. Термодинамические свойства СО₂ в состоянии насыщения 	
• Электротехнические материалы	 Таблица 2.16. Термодинамические свойства азота в состоянии насыщения 	
• <u>геория автоматического</u>	• Таблица 2.17. Термодинамические свойства аммиака в состоянии насыщения	
управления	• Термодинамические свойства метана	
Энергосоережение	• Термодинамические свойства Therminol XP	

Рис. 1. Расчетный сайт НИУ МЭИ и ООО «Триеру»

Кроме отмеченного справочника на расчетном сервере МЭИ-Триеру открыты и другие интерактивные сетевые справочники, полезные для энергетиков и теплотехников [4].

На рис. 2 можно видеть сайт расчетного сервера, к которому можно перейти по ссылке «Свойства хладагентов с возможностью on-line расчетов и ссылок на Mathcadфункции», показанной на рис. 1. 🟉 Свойства хладагента R22 - Windows Internet Explorer



http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22.html

Свойства хладагента R22

Свойства на линии насыщения: on-line pacчет | ссылки на Mathcad 15 функции: R22TP(p) R22PT(T) R22HSLT(T) R22HSVT(T) R22SSLT(T) R22SSVT(T)

Давление насыщения как функция температуры

Удельная энтальпия как функция давления и температуры: <u>on-line pacчет</u> | ссылка на Mathcad 15 функцию <u>R22HPT(p, T)</u>

Удельная энтропия как функция давления и температуры: <u>on-line pacчет</u> | ссылка на Mathcad 15 функцию <u>R22SPT(p, T)</u>

Рис. 2. Сайт, хранящий свойства хладагента R22

Если посетителю сайта нужно уточнить, к примеру, удельную энтальпию хладагента R22, то он должен перейти по соответствующей ссылке «On-line pacчет - см. рис. 2» к расчетному документу, показанному на рис. 3.





На расчетном сайте, показанном на рис. 3, посетитель может изменить значения давления и температуры хладагента (с возможностью выбора единиц измерений) и «целкнуть» по кнопке Recalculate (Пересчитать). После этого измененные исходные данные (значения давления и температуры) будут переданы на сервер, где будут обработаны, а ответ будет передан посетителю сайта не только в виде конкретного числа с разными единицами удельной энтальпии (кДж/кг, ккал/кг и Btu/lb – «бтушка на фунт»), но и изотермой в семействе других изотерм с фиксацией расчетной точки. Это позволяет посетителю сайта четко видеть, где находится его расчетная точка – в области жидкости (нижняя область

диаграммы), в области перегретого пара (верхняя часть диаграммы), вблизи критической точки (центр диаграммы) и т.д.

Инженерный калькулятор Mathcad (а расчетная программа, показанная на рис. 3 создана именно с его помощью) – очень удобное средство для решения различных инженерных, в том числе и теплотехнических задач [8]. В среде Mathcad запись формул ведется в естественной нотации, что выгодно отличает его от традиционных языков программирования и электронных таблиц. В среде Mathcad есть возможность использовать единицы измерения для контроля правильности вычислений и для более удобного отображения результатов (см. рис. 3, например). Подробнее об этом будет сказано ниже. Результаты расчетов в среде Mathcad иллюстрируются графиками, диаграммами и анимациями. Эти и другие полезные качества пакета Mathcad сделали его одним из самых популярных средств решения инженерно-технических задач на компьютере.

В среде Mathcad есть удобное средство *ссылка* (*reference*) на другой Mathcadдокумент, переменные и функции которого становятся *доступными* (как говорят программисты – *видимыми*) в Mathcad-документе, из которого делается соответствующая ссылка. Пользователю Mathcad не нужно открывать и вставлять в свой расчет другой расчетный документ – достаточно сделать ссылку на интересующий его файл. После этого пользователь может использовать функции, запрограммированные в нем, так, как если бы они уже были созданы в его собственном документе. Такую ссылку можно делать не только на Mathcad-документы (файлы с расширением *.mcd, *.mcdz, *.xmcd, *.xmcdz, *.mcdz, и *.mcdxz), хранящиеся на рабочей станции или в локальной компьютерной сети, но и на сайтах Интернета. Это открывает широкие возможности для реализации новой технологии использования функций, хранящихся на сайтах Интернета, для инженерных расчетов.

На рис. 4, 5 и 6 в качестве примера «облачного» вызова функций по свойствам хладагента показан расчет в среде Mathcad термодинамического цикла – цикла простейшей идеальной холодильной установки. Этот расчет выложен в Интернете для открытого интерактивного использования без Mathcad с помощью Mathcad сервера по адресу: http://twt.mpei.ac.ru/MCS/Worksheets/PTU/RefrMachine-R22.xmcd. Скачать расчет для 15 с Mathcad работы ним В среде можно по адресу http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/RefrMachine-R22.xmcdz.

	C C C F K K K K K K K K K K K K K K K K							
	Расчет идеальной холодильной машины с хладагентом R22							
	Температура испарения х.а. t _{ev} := -7 °C							
	Температура конденсации х.а. t _{ed} ≔ 25 °C 3•							
	Перегрев в испарителе ХМ дати = 7 К ТРВ І (Ф							
	Решение							
	Ссылка на Интернет-функцию, возвращающую 🕞 Ссылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22PT.xmcdz давление x.a. на линии насыщения в зависимости от температуры							
	Давление кипения х.а. $p_{ev} \coloneqq R22PT(t_{ev}) = 0.394 MPa$ Давление конденсации х.а. $p_{od} \coloneqq R22PT(t_{od}) = 1.044 MPa$							
	Ссылка на функцию, возвращающую удельную • Ссылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22HSLT.xmcdz энтальпию жидкого х.а.на линии насыщения в зависимости от температуры h' ev := R22HSLT(tev) = 191.853 kJ/kg h' ed := R22HSLT(ted) = 230.289 kJ/kg							
	Ссылка на функцию, возвращающую удельную энтальпию сухого пара х.а.на линии насыщения в зависимости от температуры Ссылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22HSVT.xmcdz h" _{ev} := R22HSVT(t _{ev}) = 402.39 kJ/kg h" _{cd} := R22HSVT(t _{cd}) = 413.029 kJ/kg							
	Ссылка на функцию, возвращающую удельную энтропию жидкого х.а.на линии насыщения в зависимости от температуры Cсылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22SSLT.xmcd s' _{ev} := R22SSLT(t _{ev}) = 0.97 kJ/(kg K) s' _{od} := R22SSLT(t _{od}) = 1.105 kJ/(kg K)							
	Ссылка на функцию, возвращающую удельную энтропию сухого пара х.а.на линии насыщения в зависимости от температуры Cсылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22SSVT.xmcdz s" _{ev} := R22SSVT(t _{ev}) = 1.761 kJ/(kg K) s" _{cd} := R22SSVT(t _{cd}) = 1.718 kJ/(kg K)							
	$p_1 := p_{ev}$ $p_2 := p_{cd}$							
	При отсутствии потерть давления в конденсаторе и испарителе холодильной p ₃ := p ₂ p ₄ := p ₁ машины:							
	Температуры х.а. на выходе из $t_1 := t_{ev} + \Delta t_{ev} = 0 \ ^{\circ}C$ испарителя/конденсатора с учетом $t_3 := t_{od} - \Delta t_{od} = 21 \ ^{\circ}C$ перегрева/переохлаждения. $t_3 := t_{od} - \Delta t_{od} = 21 \ ^{\circ}C$							
	Ссылка на Интернет-функцию, возвращающую удельную энтальпию х.а. в однофазной области зависимости от давления и температуры Ссылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22HPT.xmcdz h_1 := R22HPT(p_1,t_1) = 407.346 kJ/kg h_3 := R22HPT(p_3,t_3) = 225.303 kJ/kg							
	Ссылка на Интернет-функцию, возвращающую 💽 Ссылка:http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22SPT.xmcdz удельную энтропию х.а. в однофазной области зависимости от давления и температуры							
	$s_1 \coloneqq R22SPT(p_1, t_1) = 1.78 \text{ kJ/(kg K)} \qquad s_2 \coloneqq s_1 = 1.78 \text{ kJ/(kg K)} \qquad s_3 \coloneqq R22SPT(p_3, t_3) = 1.087 \text{ kJ/(kg K)}$							
Параметры паров х.а. после сжатия в компрессоре:								
$t_2 \coloneqq root(R22SPT(p_2, t_2) - s_2, t_2, 0 \ ^{\circ}C, 100 \ ^{\circ}C) = 48.039 \ ^{\circ}C \qquad h_2 \coloneqq R22HPT(p_2, t_2) = 432.248 \ \text{kJ/kg}$								
	Параметры х.а. на входе в испаритель холодильной машины:							
	$h_4 := h_3 \ t_4 := t_{ev} x_4 := \frac{h_4 - h'_{ev}}{h''_{ev} - h'_{ev}} = 15.89 \ \% \qquad s_4 := s'_{ev} + x_4 \cdot \left(s''_{ev} - s'_{ev}\right) = 1.0954 \ kJ/(kg \ K)$							
	Удельная массовая холодопроизводительность q _e = h ₁ - h ₄ = 182.043 kJ/kg							
	Удельная массовая теплота конденсации q _с = h ₂ - h ₃ = 206.945 kJ/kg							
	Удельная адиабатная работа сжатия $I_a = h_2 - h_1 = 24.902 \text{ kJ/kg}$							
	Теоретический коэффициент преобразования XM СОР _а = ^q _е = 7.31							

Рис. 4. Расчет холодильной установки в среде инженерного калькулятора Mathcad

Расчет, как обычно, начинается с ввода исходных данных. Для рассчитываемой холодильной установки (ее схема показана на рис. 4) – это температура испарения и конденсации хладагента. Потерями давления по тракту холодильной установки мы в данном расчете пренебрегали для его упрощения. Эти и другие упрощения и допущения несложно учесть в расчете. Несложно также отойти от «идеальности» цикла – учесть, что в компрессоре энтропия хладагента увеличивается ($S_2 > S_1$), а энтальпия хладагента при дросселировании в терморегулирующем вентиле (TPB) несколько уменьшается ($h_4 < h_3$). В Интернете по адресу <u>http://twt.mpei.ac.ru/MCS/Worksheets/PTU//v-27.xmcd</u> расположен открытый интерактивный расчет коэффициента трансформации цикла парокомпрессионного теплового насоса с рабочим телом R22, где эта «неидеальность» учтена.

Чтобы рассчитать давление хладагента в испарителе и конденсаторе холодильной установки, нужно знать соответствующую зависимость давления от температуры на линии насыщения. Как правило, инженеры в этом случае обращаются к таблицам, где данная зависимость «пропечатана» дискретными значениями давления и температуры, делают при необходимости интерполяцию данных и вводят полученный результат (давление) в расчет. Другой сценарий – инженер делает расчет по некой формуле, описывающей зависимость температуры от давления на линии насыщения. Так или иначе, инженер отвлекается от решения основной задачи и ведет поиск и интеграцию в расчет функций, возвращающей термодинамические свойства хладагента, или на «ручной» расчет и ввод нужного значения. Вот тут-то ему может существенно помочь сайт, описываемый в данной статье.

Вернемся к рис. 2. На нем можно видеть ссылку на надписи R22PT(T), которая подсвечена подсказкой «Давление насыщения как функция температуры». Следуя этой ссылке можно скачать Mathcad-функцию с именем R22PT(T), возвращающую давление насыщения хладагента R22 в зависимости от температуры. Но можно не скачивать эту функцию и не вставлять ее в свой расчет – достаточно сделать Интернет-ссылку на эту функцию.

Если к ссылке R22PT(T), показанной на рис. 2, подвести курсор мыши и нажать ее правую кнопку, то появится диалоговое окно, где можно видеть, позицию «Свойства» (см. левую часть рис. 5). Если щелкнуть по этой позиции, то откроется еще одно диалоговое окно (см. правую часть на рис. 5), где можно видеть и скопировать в буфер обмена

соответствующий адрес, по которому в Интернете хранится нужная для нашего расчета функция. Чтобы эта функция стала видимой в расчете холодильной установки, необходимо в рабочем Mathcad-документе сделать соответствующую ссылку на нее. Эта операция показана на рис. 6: в среде Mathcad из меню Вставка отдается команда Ссылка и в текстовую область появившегося диалогового окна вставляется адрес, скопированный из сайта, показанного на рис. 2 и 5.

🟉 Свойства	а хладагента R22 - Windows Internet Explorer	Свойства		—	
$\bigcirc \bigcirc \neg$	http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22.html	Общие			
Свойства хлалагента R22			R22PT.xmcdz		
			HyperText Transfer Protocol		
Свойсти	Свойства на линии насыщения: <u>on-line pacчет</u>		Mathcad Document		
R22PTC	T) R22HSLT(T) R22HSVT(T) R22S	Адрес:	http://twt.mpei.	ac.ru/TTHB/2/R22PT.xmcdz	
Vлепы	Открыть в новой вкладке	(URL)		Отменить	
Mathca	Открыть в новом окне			Вырезать	
	Сохранить объект как			Копировать	
Уделы	Печать объекта			Вставить	
Mathea				Удалить	
	Добавить в папку "Избранное"			Выделить все	
	Свойства		0	К Отмена Применить	

Рис. 5. Свойство ссылки на Интернет-функцию

Вставка ссылки		×
Вставить ссылку на файл:		
http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/R22PT.xmcdz	Обзор	
Введите или укажите путь к документу, на к	Отменить К	
быть документ, находящийся на жестком ди организации.	1 Вырезать	
ПИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ ССЫЛКИ ОТНОСИТЕЛЬНЫЙ	Копировать	
	Вставить	

Рис. 6. Вставка ссылки на Интернет-функцию в расчет холодильной установки

После такой вставки (см. рис. 4) можно рассчитать давление кипения p_{ev} и конденсации p_{cd} хладагента R22 и вывести полученные значения «на печать»: p := R22PT(t) = ... (Примечание: давление выводится «на печать» в паскалях, но пользователь волен вывести его с другими единицами давления, в МРа, например, как показано на рис. 4).

Таким образом, можно за счет Интернет-ссылок сделать видимыми все нужные для расчета функции по термодинамическим свойствам хладагента R22:

- удельную энтальпию (H) и энтропию (S) жидкой (L) и паровой фазы (V) хладагента на линии насыщения (S) как функции температуры: R22HSLT(T), R22HSVT(T), R22SSLT(T) и R22SSVT(T).
- удельную энтальпию (Н см. также рис. 3) и энтропию (S) хладагента в однофазной области как функции давления и температуры: R22HPT(p, T) и R22SPT(p, T).

После того, как все нужные функции стали видимы в расчете, несложно рассчитать холодильную установку – см. рис. 4. Для расчета недоставало только функции, возвращающей температуру хладагента в однофазной области в зависимости от давления и удельной энтропии, – одной из двух обратных функций функции R22SPT(p, T). Эту обратную функцию можно, конечно, создать и разместить на сайте, показанном на рис. 2 и 5. Но мы поступили иначе – мы воспользовались встроенной в Mathcad функцией гооt, решающей обратную задачу. Эта функция в виде root(R22SPT(p₂, t₂) – s₂, t₂, 0°C, 100°C) вернет значение t₂, при котором функция R22SPT(p₂, t₂) вернет значение s₂ (поиск нуля функции). При этом поиск решения ведется в интервале 0 – 100°C.

Когда в расчете есть под рукой все нужные функции по свойствам хладагента, то несложно построить T, s и p, h – диаграммы цикла холодильной установки. Методика построения таких диаграмм описана в [9].



Рис. 7. Т, s и p, h – диаграммы цикла холодильной установки

Таким образом, можно сделать доступными все функции, необходимые для конкретного теплотехнического расчета. Данный расчет будет работать на любом компьютере с установленной программой Mathcad и имеющем доступ в Интернет. Сам

Mathcad-файл задачи, описанной в статье, повторяем, можно скачать из Интернета по адресу http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/RefrMachine-R22.xmcdz.

Пользователь компьютера при желании может щелкнуть левой кнопкой мышки по любой ссылке, показанной на рис. 4, загрузить и открыть Mathcad-документ, хранящий соответствующую функцию, для автономной работы с ней. Этот документ можно сохранить на рабочей станции (на своем компьютере) или в локальной компьютерной сети своей организации и ссылаться уже на него в новом месте хранения – не в Интернете (в «облаках»), а в локальном («приземленном») месте. Это делается в том случае, если связь с Интернетом не вполне надежна или ограничена. Но в этом случае лучше сразу «загрузить» на свой компьютер *все* функции по свойствам рабочих веществ теплоэнергетики, запросив диск у разработчиков или обратившись один раз к сайту WaterSteamPro (о ней упоминалось в начале статьи).

Технологии *ссылок* и *скачивания*, описанные в данной статье, имеют свои плюсы и минусы. Компромиссная (промежуточная) информационная технология – это установка на своем компьютере программы WaterSteamPro и регулярное ее обновление. Если же теплотехнические расчеты ведутся на компьютерах с надежной связью с Интернетом, то можно применять технологию ссылок, описанную в данной статье. Технология ссылок на Интернет-функции открывает пользователям доступ к богатому набору других полезных теплоэнергетикам функций, размещенных на расчетном сервере НИУ МЭИ – ООО «Триеру».

Данная работа выполняется в рамках проекта Национальный исследовательский университет МЭИ: «Информационная поддержка энергетики, энергоэффективности и энергосбережения – создание центра по теплофизическим свойствам веществ и решений для энергетики». Функции по термодинамическим свойствам хладагентов созданы путем сплайнинтерполяции данных, выдаваемой программой NIST (<u>www.nist.gov</u>) REFPROP (http://www.nist.gov/srd/nist23.htm) [10].

Литература:

- Александров А.А, Орлов К.А., Очков В.Ф. Теплофизические свойства рабочих веществ теплоэнергетики: Интернет-справочник. - М.: Издательский дом МЭИ, 2009 (<u>http://twt.mpei.ac.ru/rbtpp</u>)
- Александров А.А., Очков В.Ф., Орлов К.А., Очков А.В. Теплофизические свойства воды и водяного пара в Интернете // Промышленная энергетика № 2, 2007 (<u>http://twt.mpei.ac.ru/ochkov/WspIn</u>).

- Очков В. Ф., Волощук В.А. Современные информационные технологии для теплоэнергетики: облачные функции по свойствам рабочих тел, расчеты циклов паротурбинных, газотурбинных, парогазовых установок и тепловых насосов // Тезисы докладов 7-й Международной научно-технической конференции «Современные проблемы холодильной техники и технологии» Украина, Одесса, 14-16 сентября 2011 г. С. 27-29 (http://twt.mpei.ac.ru/ochkov/WSPHB/Odessa-2011.pdf).
- 4. Очков В.Ф. Теплотехнический справочник в Интернете // Новое в российской электроэнергетике, № 5, 2005 (<u>http://twt.mpei.ac.ru/ochkov/VPU_Book_New/mas/NRE_5_5</u>)
- 5. Очков В.Ф., Александров А.А., Волощук В.А., Дорохов Е.В., Орлов К.А. Интернет-расчеты термодинамических циклов // Теплоэнергетика, № 1, 2009
- Очков В.Ф., Александров А.А, Орлов К.А., Волощук В.А., Очков А.В. Сетевые расчеты процессов и циклов теплоэнергетических установок // Новое в российской электроэнергетике, №10, 2008
- 7. Очков В.Ф., Орлов К.А., Знаменский В.Е. Теплотехнические расчеты с опорой на Интернетфункции по свойствам рабочих веществ теплоэнергетики // Новое в российской электроэнергетике, № 6, 2011
- 8. Очков В.Ф., Утенков В.Ф., Орлов К.А. Теплотехнические расчеты в среде Mathcad // Теплоэнергетика, № 2, 2000
- 9. Очков В.Ф. Построение диаграмм термодинамических циклов: шаг за шагом // Автоматизация и IT в энергетике. №2-3, 2009. С. 6-15 (<u>http://twt.mpei.ac.ru/TTHB/2/ThermCycleMCS-Create.html</u>)
- 10. Очков В.Ф. Публикация в Интернете теплофизических свойств веществ: проблемы и решения при работе с таблицами // Труды Академэнерго, № 2, 2009 (<u>http://twt.mpei.ac.ru/ochkov/TablSite</u>)