

Assistente de Termodinâmica (v1.83) 2004-6 © Bruno M. S. Santos

Nota introdutória

Este programa foi concebido para correr nas TI-89 e 92 e na Voyage 200... e potencialmente correrá nas Titanium...

As figuras mostradas foram obtidas de uma TI-92P. É de notar que só se trata de um Assistente, não é um faz tudo. Só obtém os valores das tabelas e interpola os que faltarem. As tabelas que este programa utiliza foram extraídas do livro "Fundamentals of Engineering Thermodynamics", 4ª edição.

Acho que mais vale ler/ver este breve manual de uma ponta à outra para ficar a saber mais ou menos como é que este programa funciona. É de notar que os 106 ficheiros que compõem este programa deverão estar na pasta

ASSTERMO. Aconselho também a terem a calculadora por perto com o programa dentro para começar a treinar.

Aviso também que quando a calculadora mostra o "BUSY" é porque está a pensar, e quando está a pensar pode levar entre 2 a 10 segundos... isto só para avisar que quando parece que está a levar muito tempo, é para estarem atentos ao facto que pode levar tempo a procurar, reunir e a calcular a informação pedida, mas também pode acontecer que pensam que ela está a trabalhar, quando na verdade está mas é à espera de um Enter!

Instruções de instalação

Se fez o download deste programa da página <http://asstermo.no.sapo.pt> e transferiu para a calculadora utilizando o programa que vinha com ela (para aprender a utilizar esse programa, veja os manuais da calculadora!), trate de fazer os seguintes passos:

1º - Arquivar os ficheiros todos na calculadora. Para tal, "2nd" + "–" para aceder ao Var-Link, vá até à pasta ASSTERMO e carregue no F4 quando a selecção estiver sobre o nome da pasta (ASSTERMO) e faça UNLOCK (carregue nas teclas F1 e depois 7). A seguir ARQUIVE (carregue nas teclas F1 e depois 8).

2º - corra o programa
ASSTERMO\ZCOMPILE() (ainda no var-link, carregue no Z e deve calhar mesmo em cima do ZCOMPILE, e carregue em Enter e depois no

""). Aguarde enquanto ele compila todos os programas e funções, por forma a todo o projecto correr em velocidade optimizada!

3º - já tá pronto a correr!
ASSTERMO\ASSTERMO() para correr o programa!

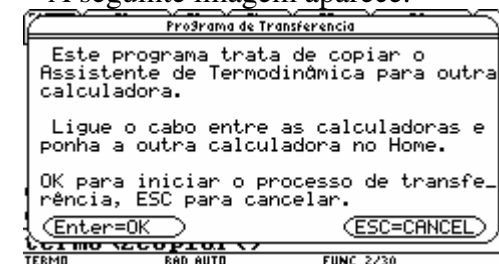
Instruções de transferência/cópia para outra calculadora

Tem duas soluções: ou utiliza o "F3:Link\Send" que está no Var-Link, ou então utiliza o programa ASSTERMO\ZCOPIAR().

A primeira está explicada no manual da calculadora e após a cópia feita, seguir os passos descritos acima (Instruções de instalação). A segunda tive eu um trabalho razoável a criar para tornar o processo mais automatizado.

Portanto... Como utilizar o ZCOPIAR. Execute o programa, indo ao Var-Link, de seguida carregue em Z duas vezes e deve estar lá; carregue em Enter e depois ")" e Enter de novo!

A seguinte imagem aparece:



A seguir... basta seguir as instruções que estão lá escritas!!!

Lamento não completar esta parte do manual, mas eu tentei tornar o resto do programa de transferência o mais interactivo possível, não necessitando assim de manual... espero.

O que posso dizer é que em caso de erro... o mais simples é ESC para cancelar e arrancar com os programas de novo!

Instruções de utilização do ASSTERMO

Correr o programa asstermo\asstermo(). Na figura é possível ver as seguintes hipóteses disponíveis:



1-4 dá acesso às tabelas correspondentes
5 dá acesso às fórmulas químicas, massas molares e R's das substâncias listadas na tabela A-1.

6 dá acesso à secção de cálculos psicrométricos e diagrama psicrométrico.

7 dá acesso à tabela do ar.

8 dá acesso à secção de Combustão

9 dá acesso ... a sair do programa!

A O usual “about” comum aos programas.

B Dá acesso à caixa de diálogo que permite activar ou desactivar o “Auto Alpha Off”, i.e., trata de redefinir o estado do ALPHA nas caixas de diálogo. Se o “Auto Alpha Off” for activado, predefinidamente escreve em algarismos, caso contrário, faz o habitual “texto” quando se tecla! É de notar que isto só serve para as TI-89!!!!

Opção 1: Água

Na figura seguinte estão as opções disponíveis para a água.



1:Proc. Por P e/ou T – permite obter os valores a partir da pressão ou da temperatura, para líquido comprimido, líquido-vapor saturado e vapor sobreaquecido.

2: Proc. Por h e P - permite obter os valores a partir da entalpia e da pressão, para líquido comprimido, líquido-vapor saturado e vapor sobreaquecido.

3: Proc. s e P (Tab) - permite obter os valores a partir da entropia e da pressão, para líquido comprimido, líquido-vapor saturado e vapor sobreaquecido.

4: Proc. s e P (L.Sat) - obtém entalpia para uma determinada pressão, a partir de uma outra entalpia e pressão, e volume específico. Útil para evoluções isentrópicas em líquido comprimido.

5: Proc. Por v e P - permite obter os valores a partir do volume específico e da pressão, para líquido comprimido, líquido-vapor saturado e vapor sobreaquecido.

6: Proc. Por u e P - permite obter os valores a partir da energia interna e da pressão, para líquido comprimido, líquido-vapor saturado e vapor sobreaquecido.

7:Água: Para Trás - volta para o menu principal.

8:ASSTermo: Sair - sai do programa.

9:Fazer umas contas - permite fazer contas sem se ter de sair do programa.

A:Interpolações – permite fazer interpolações. No entanto, não permite utilizar os valores directamente, ou seja, se se utilizar h em vez do valor de h, este vai resultar numa conta em que falta substituir o h!

NOTA: para conhecer os limites das tabelas, aconselho a ver ou as tabelas do livro ou a ver no “Modo (T\U): Tabelas” para a parte desejada.

1:Proc Por P e/ou T - o menu seguinte e apresentado:



termo\asstermo()
TYPE OR USE <F1> + <ENTER>=OK AND <ESC>=CANCEL

Os três primeiros acedem as tabelas respectivas.

4 - no modo valores, nas opções 1-3 introduz-se os valores e obtém-se os resultados. No modo tabelas, essas mesmas opções permitem ver os valores que estão tabelados.

5 - volta para o menu inicial da água

6 - sai do programa.

7 - permite fazer contas sem se ter de sair do programa.

A seguir é possível ver o que se sucede ao aceder à opção “1:Líquido Comprimido”, e após escolher os valores. Não esquecer que se pode escolher a unidade da pressão. Quanto à temperatura... se se souber como converter para °C, é só pôr a conta na entrada da temperatura, por exemplo: 300-273.15, para converter de Kelvin para Celsius.

Liquido Comprimido

Indique a pressão (e a unidade) e a temperatura. Receberá as propriedades correspondentes! Ver no "Modo(T\U): Tabelas" para conhecer os limites.

Pressão: 0
Unidade da pressão bar
Temperatura (°C): 0

Enter=OK ESC=CANCEL

termo\asstermo()
TYPE OR USE ←→ + ENTER=OK AND ESC=CANCEL

Resultados: Liquido Comprimido

Se alguma propriedade for "undef", então é porque sai fora das tabelas!

p= 0 bar
T= 0 °C
v= undef m³/kg
u= undef kJ/kg
h= undef kJ/kg
s= undef kJ/(kg.K)

Enter=OK ESC=CANCEL

TERM 2ND DEG AUTO FUNC 0/30

Estes são correspondentes à opção “2:Líquido/Vapor Sat”:

Água Saturada

Indique a pressão (em bar) ou a temperatura (em °C) e o título (de 0 a 1). Receberá as propriedades correspondentes! Ver no "Modo(T\U): Tabelas" para conhecer os limites.

Valor Pressão\Temp:
Pressão\Temperatura? Pressão
Título (x, 0 a 1): 0

Enter=OK ESC=CANCEL

TYPE + ENTER=OK AND ESC=CANCEL

Resultados: Água saturada

Se alguma propriedade for "undef", então é porque sai fora das tabelas!

p= 32 bar
T= 237.38 °C
v= .00122378 m³/kg
u= 1021.04 kJ/kg
h= 1024.96 kJ/kg
s= 2.67754 kJ/(kg.K)
Título (x)= 0

Enter=OK ESC=CANCEL

TERM DEG AUTO FUNC 0/30

“3:Vapor Sobreaquecido”:

Vapor Sobreaquecido

Indique a pressão (e a unidade) e a temperatura. Receberá as propriedades correspondentes! Ver no "Modo(T\U): Tabelas" para conhecer os limites.

Pressão: 32
Unidade da pressão bar
Temperatura (°C): 237.38

Enter=OK ESC=CANCEL

TYPE + ENTER=OK AND ESC=CANCEL

Resultados: Vapor Sobreaquecido

Se alguma propriedade for "undef", então é porque sai fora das tabelas!

p= 32 bar
T= 237.38 °C
v= undef m³/kg
u= undef kJ/kg
h= undef kJ/kg
s= undef kJ/(kg.K)

Enter=OK ESC=CANCEL

TERM DEG AUTO FUNC 0/30

No modo Tabelas:

Tabelas: Liquido Comprimido

1:Líquido Comprimido
2:Líquido/Vapor Sat
3:Vapor Sobreaquecido
4:Modo(T\U): Valores
5:Água: Para Trás
6:ASSTermo: Sair
7:Fazer umas contas
8:Interpolações

termo\asstermo()
TYPE OR USE ←→ + ENTER=OK AND ESC=CANCEL

A opção 1 acede aos seguintes ecrãs:

Tabelas: Liquido Comprimido

----- Visualização da Tabela A-5 -----
Escolha a Pressão da Lista.

Pressão (bar)? 32

Enter=OK ESC=CANCEL

USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Tabelas: Liquido Comprimido

----- Visualização da Tabela A-5 -----
Escolha a Temperatura donde começa a listar. Serão apresentadas máximo 8 entradas. (Esc volta para a pressão)

Temperatura (°C)? 20
Listar quantas entradas? 8

Enter=OK ESC=CANCEL

USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Pressão (bar): 25.; Tsat (°C): 223.99

Esc para Sair. OK para outra temp.

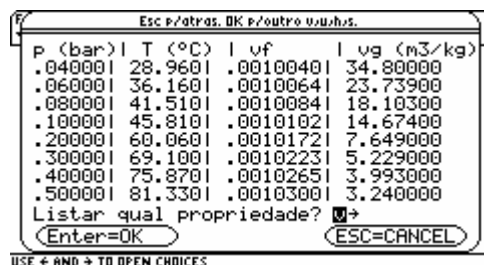
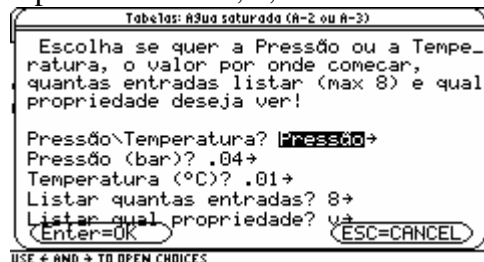
T:°C	v:m³/kg	u:kJ/kg	h:kJ/kg	s:kJ/kg.K
20.000	.0010006183	800.186	300.1	296.10
40.000	.00100671167	251.169	771.57	150
80.000	.00102801334	291.336	861.07	37
100.00	.00104231418	241.420	851.1	305.0
140.00	.00107841587	821.590	521.1	736.9
180.00	.00112611761	161763	9712.1	1375
200.00	.00115551849	901852	8012.3	294
220.00	.00118981940	701943	7012.5	174

Enter=OK ESC=CANCEL

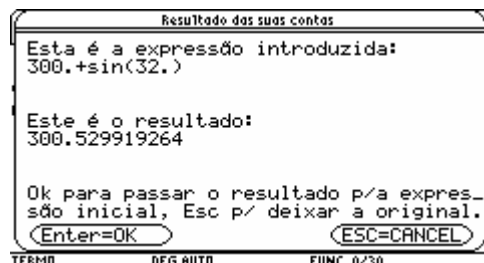
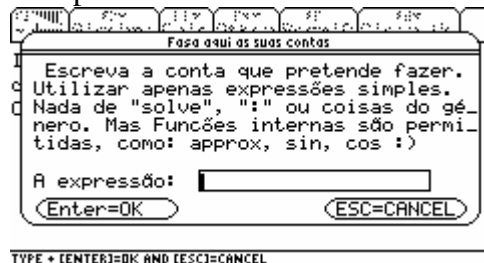
TERM RAD AUTO FUNC 0/30

A opção 2 acede a esta parte: Na primeira não esquecer escolher ou a pressão ou a temperatura e a partir de que valor listar,

correspondentemente à opção. Em ambos os ecrãs é possível listar v, u, h e s.



“7:Fazer umas contas”, estes são os ecrãs mostrados. No primeiro, coloque a expressão pretendido!



Dicas – Esta opção serve para fazer contas sem ter de sair do programa, como por exemplo, quando é preciso calcular o calor produzido, uma vez que se tem as entalpias! Aqui se pode utilizar quase qualquer expressão que se ponha na "Home", excepto utilizar ":", "solve" e coisas do género. "Sin", "cos", "approx" e por aí a fora já é permitido. Contas que envolvam valores achados recentemente, como entalpia, entropia, temperatura e por aí a fora, utilizar as letras correspondentes nas contas. Lista de variáveis (unidades SI):

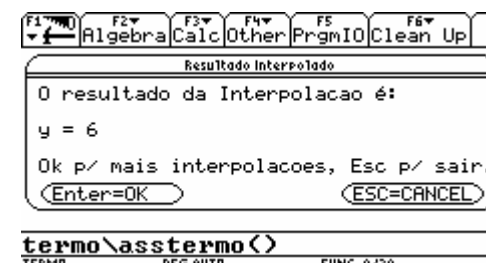
- T – Temperatura (°C em geral)
- p – pressão (bar)
- v – volume específico
- h – entalpia
- u – energia interna
- s – entropia
- pv – pressão do vapor de água do ar húmido (bar)
- pvsat – pressão de saturação do vapor de água (bar)
- w – humidade específica
- HR – humidade relativa (não percentual, ou seja de 0 a 1)
- b_par – pressão do ar húmido
- b_numpt – número de pontos do diagrama psicrométrico
- b_pontos – tabela com a informação dos pontos do diagrama psicrométrico. Cada linha define um ponto, colunas: 1- nome, 2- temperatura, 3- massa específica
- s0 – entropia de referência do ar
- pr – pressão "relativa" do ar
- vr – volume "relativo" do ar
- 110k – log₁₀(k) para a combustão
- k – o valor de K para a combustão

h0f – entalpia de formação

Como esta opção existe em vários menus diferentes, convém claro utilizar apenas na secção que lhe diz respeito!

“A:Interpolações”, estes são os ecrãs mostrados. Na realidade o programa “ainterpd” é que é chamado, portanto se se quiser fazer interpolações sem ter de se correr o programa “asstermo”, pode-se correr o “ainterpd”. Pequeno detalhe: por exemplo, para X1, X2 e x, pode-se escolher {1,5}, {2,6} e {3,7}, respectivamente, retorna {6,6}. Basicamente, pode-se escolher listas de valores, retornando assim uma lista de valores. Útil para obter uma interpolação de vários valores, como por exemplo, obter uma linha inteira de valores interpolados para uma temperatura intermédia.

Os ecrãs são os seguintes (não esquecer carregar no botão **alpha** ao início, para tirar do modo texto e se poder escrever números... pelo menos na TI-89):



Agora, voltando ao menu anterior...

2:Proc. Por h e P - Procurando por “h e p” (entalpia e pressão), não esquecer escolher em que parte do diagrama procurar (liquido comprimido, água saturada, vapor sobreaquecido):

Obter h final com h inicial, v e p

Indique o(a) entalpia (em kJ/kg), a pressão (em bar) e em que parte do diagrama. Receberá as propriedades correspondentes!

Valor entalpia: 2500

Valor pressão: 25

Em que parte? Líquido Comp.→

Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 0/30

Resultados em Líquido Comprimido

Se alguma propriedade for "undef", então é porque sai fora das tabelas!

Água: Obter propriedades só com h e p

T= undef °C

p= 25 bar

v= undef m³/kg

u= undef kJ/kg

h= 2500 kJ/kg

s= undef kJ/(kg.K)

Título (x)= "Não aplicável"

Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 0/30

3:Proc. s e P (Tab) - Análogo ao procurar por h e p, mas com s e p (entropia e pressão).

4:s e P (Liq. Sat) - Permite obter a entalpia “final”, de uma evolução a entropia constante, sabendo a entalpia, volume específico e a pressão iniciais; claro que também é preciso a pressão final.

Evolução (liq. comp.) a entropia constante: Indique a entalpia inicial (em kJ/kg), o volume específico e as pressões (inicial e final, em bar). Receberá a entalpia final!

Entalpia inicial: 423.835818775

Volume específico: 0.024

Pressão inicial: 32

Pressão final: 40

Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 0/30

Resultado (liq. comp.) entropia cte.

A conta executada: $h_i + v \cdot (p_f - p_i) \rightarrow h_f$

O resultado:

$h_i = 423.835818775$ kJ/kg

$v = .024$ m³/kg

$p_i = 32$ bar

$p_f = 40$ bar

$h_f = 443.035818775$ kJ/kg

Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 0/30

5:Proc. Por v e P - Análogo ao procurar por h e p, mas com v e p (volume específico e pressão).

6:Proc. Por u e P - Análogo ao procurar por h e p, mas com u e p (energia interna e pressão).

Opções 2 a 4: Tabelas...

... Para a Amónia, o Refrigerante 22 e o Refrigerante 134a, é análogo à Água.

Opção 5: Massas Molares+R's

Estes são os ecrãs correspondentes a “Massas Molares+R's”.

Listagem das massas molares e Rs

Escolha a substância da lista, para a qual pretende ver a informação.

Substância: Acetileno→

Enter=OK ESC=CANCEL

USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Informação da substância...

Para a substância 'Acetylene':

Fórmula química = C2H2

Massa molar = 26.04 kg/kmol

R mssico = .319278034 kJ/kg.K

Ok para ver outra, Esc para sair:

Substância Acetylene→

Enter=OK ESC=CANCEL

USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Opção 6: Psicrometria

Como se pode observar pelas imagens seguintes, a parte de psicrometria permite fazer todas as contas associadas a essa matéria, excepto calcular calores e trabalhos! Dá também acesso ao diagrama psicrométrico numérico, sendo este mais propriamente baseado nas tabelas, mas que permite qualquer pressão para o ar húmido!

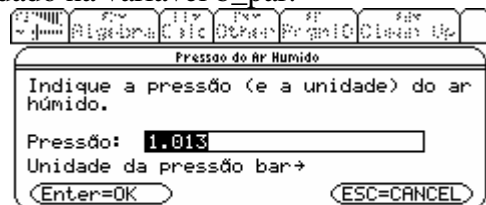
Quanto ao diagrama: está restringido entre 0.01 e 70°C; e é análogo ao diagrama em papel. É ir adicionando os pontos, consoante a informação conhecida. Pode levar mais tempo que no papel, mas se não se tiver nenhum por perto, sempre ajuda. Eu comparei o diagrama psicrométrico numérico com outros diagramas: bate certo com o do livro, mas com outro mais antigo, já não batia certo para temperaturas superiores a 30°C.

Este é o menu principal da psicrometria.



TYPE OR USE \leftrightarrow + \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

A primeira opção permite escolher a pressão do ar húmido. Este valor é utilizado ao longo de toda a psicrometria. Este valor é guardado na variável b_{par} .



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

A segunda opção acede a um segundo menu que permite obter a humidade específica “w” (o símbolo normalmente utilizado é ω) a partir de um outro par de valores.



TYPE OR USE \leftrightarrow + \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Os seguintes três ecrãs mostram o que cada uma das três primeiras opções leva a:



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Este é o sub-menu atingido a partir da 3ª opção do menu de psicrometria.



TYPE OR USE \leftrightarrow + \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Estes são os ecrãs correspondentes às 3 opções listadas.



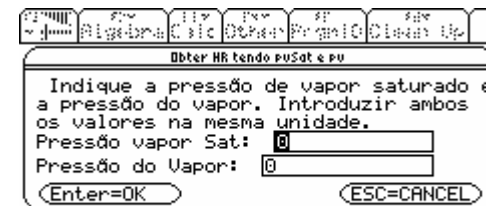
termo\asstermo() Done

termo\asstermo()

TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Este é o menu atingido por aceder à opção 4 do meu de psicrometria.

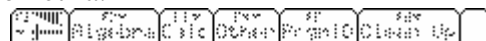


termo\asstermo() Done

termo\asstermo()

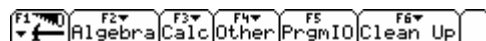
TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Os seguintes menus são atingidos através das opções 5 a 7 do menu de psicrometria.



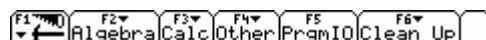
1:Obter pvSat com T
2:Obter T com pvSat
3:Para Trás
4:Psicrometria: Sair
5:Fazer umas contas

TYPE OR USE \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



1:pv: Tendo HR e T
2:pv: Tendo w
3:Para Trás
4:Psicrometria: Sair
5:Fazer umas contas

TYPE OR USE \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



1: <m,w> \rightarrow <ma,mv>
2: <ma,w> \rightarrow <mv>
3: <mv,w> \rightarrow <ma>
4: <m,mv> \rightarrow <ma>
5: <m,ma> \rightarrow <mv>
6: <ma,mv> \rightarrow <m>
7:Para Trás
8:Psicrometria: Sair
9:Fazer umas contas

TYPE OR USE \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

É de notar que na caixa de diálogo que mostra os resultados, também mostra a fórmula/equação utilizada!

Este é o sub-menu da opção 8 do menu de psicrometria, é o menu do diagrama psicrométrico numérico. O modo de utilizar é semelhante ao diagrama em papel... desenha-se o ponto no diagrama a partir de duas

propriedades/valores. Para isso acede-se ao “Adicionar pontos”.



1:Adicionar pontos
2:Alterar pontos
3:Remover pontos
4:Intersectar rectas
5:Ver Diagrama
6:Obter hs e hl
7:Inform. dos pontos
8:Apagar Todos
9:DiagPsi: Para Trás
0:Psicrometria: Sair
B:Fazer umas contas

TYPE OR USE \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Não esquecer que no menu principal é possível escolher a pressão do ar húmido.

É possível alterar ou remover um ponto do diagrama.

“4:Intersectar rectas” permite traçar o cruzamento de duas rectas e obter o ponto de cruzamento, sendo as rectas geradas a partir de dois pontos cada.

“5:Ver diagrama” ... é para ver o diagrama no gráfico da calculadora!!

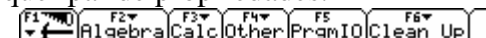
“6:Obter hs e hl” permite calcular as entalpias sensível e latente a partir de dois pontos.

“7:Inform. dos pontos” permite ver toda a informação correspondente a cada ponto. A informação mostrada é: o nome do ponto, Temperatura, humidade específica, Pressão do vapor, Humidade Relativa e Entalpia.

“8:Apagar Todos” trata-se de apagar a lista dos pontos. A informação dos pontos fica registada nas variáveis b_numpt e b_pontos.

Estes ecrãs mostram o que se encontra quando se quer adicionar um ponto novo. O primeiro ecrã permite definir o nome do ponto. O segundo ecrã mostra o menu para adicionar

um ponto. Permite adicionar o ponto a partir de qualquer par de propriedades.



Adicionar pontos ao Diagrama
Já existem 4 em lista.
Indique o número de identificação (ou nome) do ponto a adicionar.
Número ou nome:
[Enter]=OK [ESC]=CANCEL

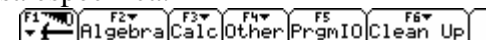
TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



1:Definir com HR e T
2:Definir com w e T
3:Definir com h e T
4:Definir com h e w
5:Definir com h e HR
6:Para Trás

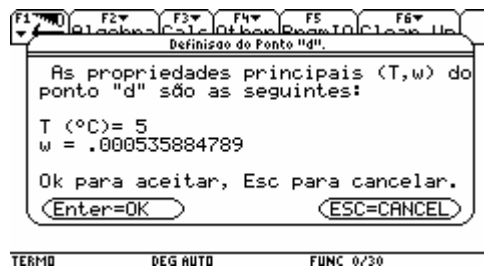
TYPE OR USE \leftrightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Estes dois ecrãs mostram um exemplo de como adicionar um ponto, a partir da humidade relativa e da temperatura. Os pontos ficam sempre definidos pela temperatura e pela massa específica.

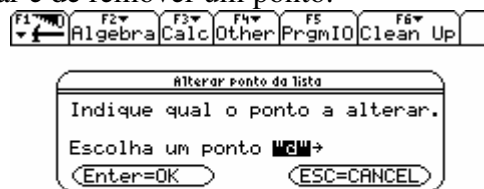


Definir ponto "d" com HR e T
Valor de HR (0 a 1):
de T (0.01 a 70°C):
[Enter]=OK [ESC]=CANCEL

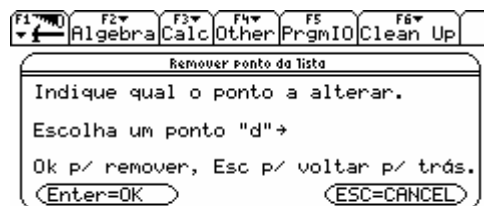
TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



Estes dois ecrãs mostram os ecrãs de alterar e de remover um ponto.

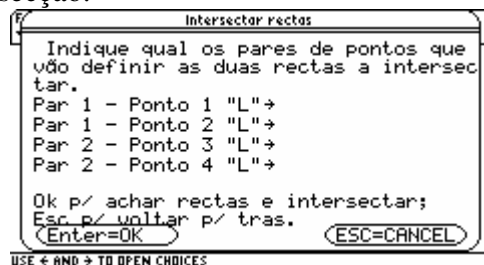


USE ← AND → TO OPEN CHOICES

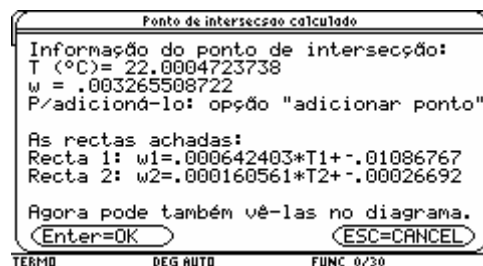


USE ← AND → TO OPEN CHOICES

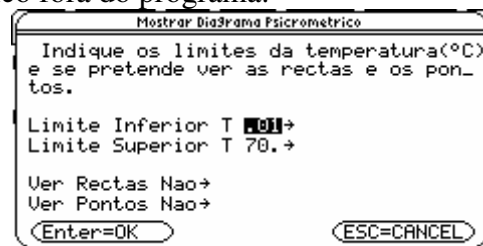
Estes dois seguintes mostram a opção de criar e intersectar duas rectas de modo a obter a intersecção.



USE ← AND → TO OPEN CHOICES



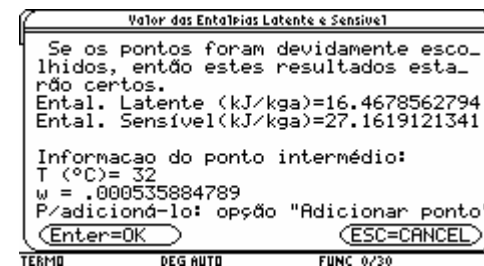
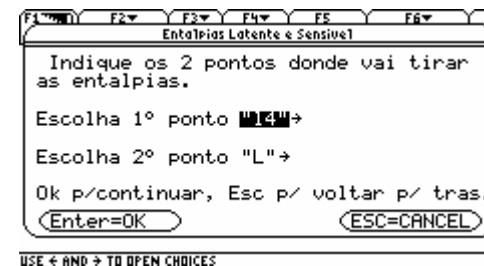
Estes dois seguintes: o da esquerda mostra o ecrã de definir as opções para criar o gráfico, seguindo cria-se o diagrama. O da direita mostra a opção de limpar ou manter o diagrama, ou antes, a informação para manter o gráfico fora do programa.



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

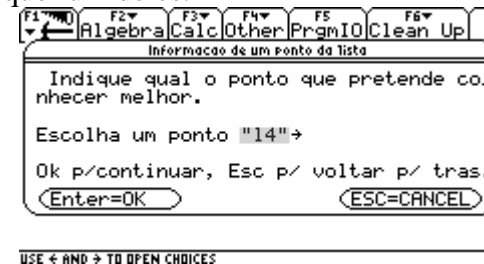


Estes dois mostram o antes e o depois quando se escolhe a opção de obter a entalpia sensível e latente.

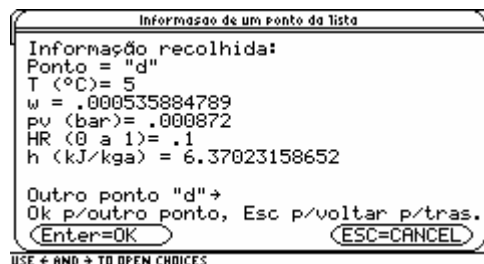


USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Estes dois mostram o resultado de optar pela opção de obter a informação sobre os pontos. Só é possível ver um de cada vez, mas pode-se escolher a partir de ambos os ecrãs para ver a informação. O da esquerda só aparece quando se escolhe do menu; o da direita aparece sempre que se escolhe um ponto a partir de qualquer um deles.



USE ← AND → TO OPEN CHOICES



Opção 7: Tabela do ar

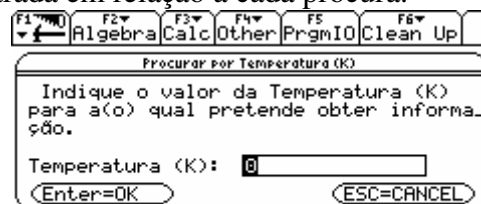
A tabela do ar indica as seguintes propriedades: temperatura(T), volume(v), energia interna(u), entalpia(h), razão de pressões(pr), razão de volume(vr). v, u, h são em valores específicos.

Ao aceder a secção da tabela do ar, é possível procurar com uma propriedade para obter as outras! E também possível ver a tabela propriamente dita.

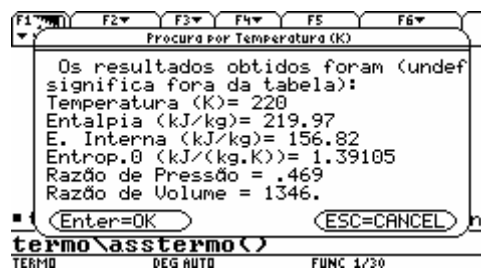


As duas imagens a seguir mostram: a primeira mostra um exemplo de procurar por temperatura, mas qualquer outra procura na lista acima terá o mesmo interface. A imagem a

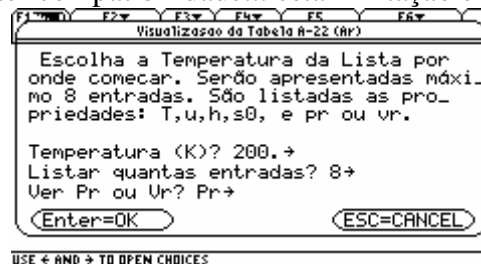
seguir mostra um exemplo da informação mostrada em relação a cada procura.



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL



Os dois ecrãs seguintes mostram como ver a tabela do ar e como é mostrada. Só são mostradas 8 entradas de cada vez, e é preciso escolher se é para ver a razão de pressão ou a de volume. Esta limitação existe porque o software da TI-92 não permite ver mais que 38 caracteres numa linha, enquanto a TI-89 permite mostrar 42... e daria para mostrar tudo... MAS para manter compatibilidade... esta limitação existe.



USE + AND + TO OPEN CHOICES



Opção 8: Assistente de Combustão

Este assistente vem completar a parte que faltava para a parte de Combustão. O menu seguinte é o primeiro a ser apresentado:



1 – acesso à tabela das propriedades (T em K; h, u e s^0 , em kJ/kmol) dos gases ideais CO_2 , CO , H_2O , N_2 e O_2 .

2 – acesso à tabela das propriedades termoquímicas (h_0^f , gibbs, HHV, LHV...) de várias moléculas, a 298K e 1bar.

3 – acesso à tabela com os valores de $\text{Log}_{10}(K)$ para várias equações e várias temperaturas.

4 – muda entre modos de visualização de tabelas: “Valores” procura e obtém os valores da tabela, e “Tabela” dá acesso à tabela.

5 – Solver Químico dá acesso a outra parte da combustão: “Construção” da Equação Química e cálculos “estequiométricos” e acerto de contas; e Cálculo das entalpias molares e totais dos Reagentes e dos Produtos! Este último permite fazer iteração manual!

6 – Sair deste Assistente, o de Combustão!

7 e 8 são já “velhos” conhecidos...

“1 – Prop. Gases Ideais”

Em modo “Valores” é mostrado o seguinte:

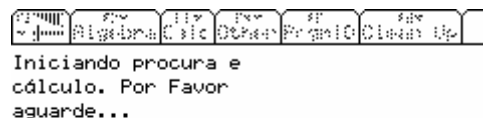


Basicamente, Escolhe-se:

- o **Gás?** (CO₂, CO, H₂O, O₂, N₂)
- **Qual a propriedade?** (T(K), h, u ou s⁰)
- e o **Valor** correspondente à

propriedade escolhida!

Obtém-se por exemplo:



Este ecrã indica que está em cálculos...



E este mostra os resultados encontrados!

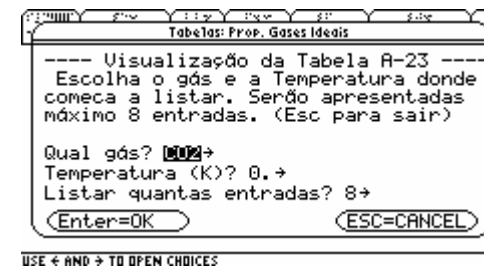
h_{0f} é a entalpia de formação!

h(298K ref) é o valor da entalpia total da molécula, com a referência da temperatura em 298K!

Em modo “Tabelas” mostra o seguinte:

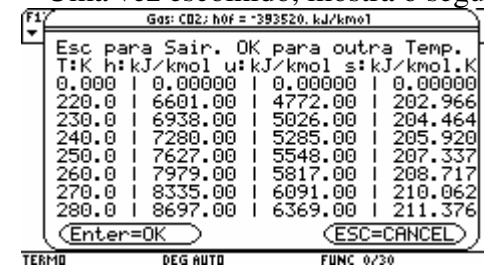


Indica que está a preparar a caixa de diálogo de controlo do acesso à tabela.



Neste (imagem acima) escolhe-se o gás, a temperatura onde começa a listar e quantas entradas listar. Quantas menos listar, mais rápido o acesso! As temperaturas que se podem escolher são de intervalos de 6 em 6 (por exemplo: 300, 360, 420, em vez de 300, 310, 320... 410, 420), por forma ao programa correr mais depressa.

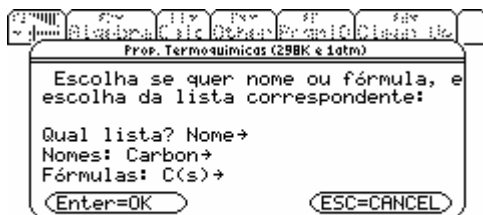
Uma vez escolhido, mostra o seguinte:



Notar o título minúsculo da caixa de diálogo... mostra o gás escolhido e a entalpia de formação!

“2 – Prop. TermoQuim.”

Este só tem um modo:



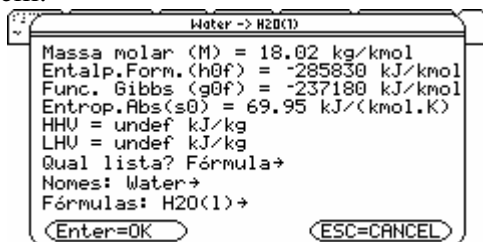
USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Qual lista? – se é para obter a listagem de resultados da opção “Nomes” ou “Fórmulas”.

Nomes: - escolha um dos nomes listados e carregue OK, se “Qual lista?” tiver escolhido Nome.

Fórmulas: - escolha uma das fórmulas (moléculas) listadas e carregue OK, se “Qual lista?” tiver escolhido Fórmula.

De seguida é mostrado a seguinte imagem:



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

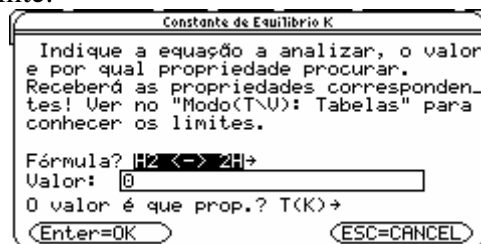
As seis primeiras linhas são as propriedades do que foi escolhido! Notar o título que indica o nome e a molécula escolhidos!

Permite ainda continuar a procurar valores, como se pode reparar nas três opções da caixa de diálogo anterior!

ESC sai deste acesso, OK continua a procurar!

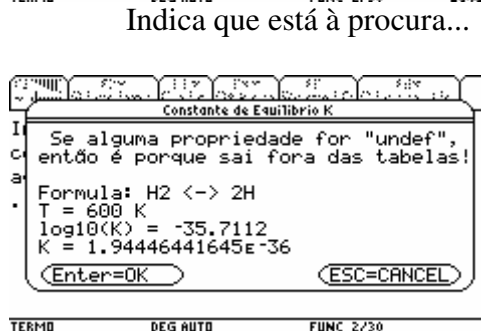
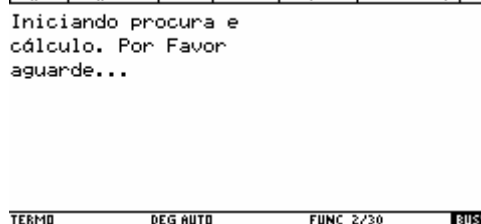
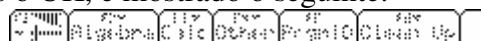
“3 – Log10K”

Em modo “Valores” é mostrado o seguinte:



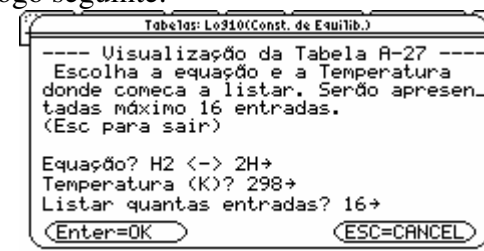
USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Escolha a **Fórmula** pela qual quer procurar (não deu para apresentar toda a fórmula neste acesso...), por qual propriedade pretende procurar (Temperatura, Log₁₀(K) ou K) e escolher o valor para essa propriedade. Após o OK, é mostrado o seguinte:



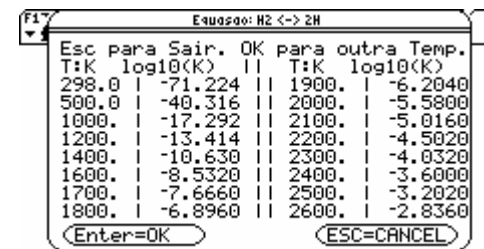
Uma vez encontrado, aqui (imagem acima) mostra os valores encontrados.

No modo Tabelas é mostrada a caixa de diálogo seguinte:



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Aqui escolhe-se também a fórmula, por qual temperatura começar e quantas entradas mostrar. Neste, ao contrário das outras tabelas, permite ver 2x2 colunas ao mesmo tempo, logo permite até 16 entradas!



TERMO DEG AUTO FUNC 2/30

O “|” é o “separador central” das 2x2 colunas. notar que no título mostra a fórmula completa!

“5 – Solver Químico”

Como o nome dá a entender, trata da parte de química. é um assistente simples, adaptado especificamente apenas para combustão como eu consegui descobrir que existia, ou seja, não lida com todos os elementos

da tabela periódica, só com os elementos mais utilizados, e sem minúsculas (Cr, Cl, Ar, só, C, O, N, H).

O menu seguinte é mostrado:



TYPE OR USE \leftarrow + \rightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

1: Equação: R0 P0 - 0 reagentes e 0 produtos estão na equação! Dá acesso ao editor e solver de fórmulas (equilibra as equações químicas);

2: Calc.Entalpias Tot – calcula as entalpias dos reagentes e/ou produtos, das moléculas (kJ/kmol) e de totais (kJ).

3: Calc.Temp.Intermed – Calcular a temperatura intermédia... ou seja, interpolar a temperatura onde deverá estar o equilíbrio químico!

4: Ver EntalpListadas – Permite aceder à informação gravada das entalpias já calculadas. Útil para auxiliar nas iterações manuais!

5: Apagar Entalpias – Apaga todas as entalpias calculadas. Uma a uma dava muito trabalho, visto que há muita informação para ver!!!

6: SolverQ: Para trás – voltar ao menu anterior

7: AssCombustao: Sair – Sair do Assistente de combustão

8 e 9 são os já conhecidos, que andam por aqui porque nunca se sabe quando poderão vir a serem necessários.

“5 – Solver Químico” → “1: Equação: R0 P0”

O seguinte menu é mostrado:



TYPE OR USE \leftarrow + \rightarrow + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

1 - é para adicionar moléculas ao lado dos reagentes;

2 - é para adicionar moléculas ao lado dos produtos;

3 e 4 – permitem alterar as características das moléculas inseridas em cada um dos lados da equação;

5 e 6 – permitem remover moléculas de cada lado.

7 – Ver se está tudo como está na folha que está à vossa frente;

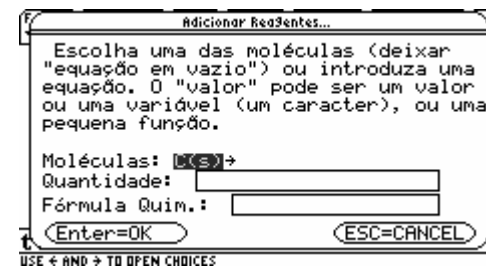
8 – Resolver as incógnitas das equações.

9 – Apagar cada lado da equação por completo.

A – Sair do editor de equações/fórmulas químicas.

B – já é conhecido...

Ao adicionar novos reagentes ou produtos, o seguinte processo tem que ocorrer:



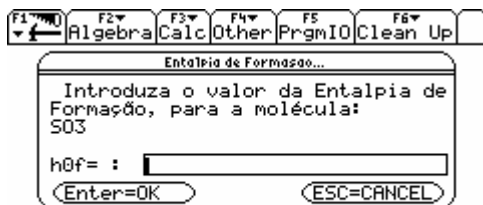
USE \leftarrow AND \rightarrow TO OPEN CHOICES

Escolhe-se uma molécula

(“Moléculas:”), ou insere-se uma (“Fórmula Quim.”), mas deixa-se em vazio se se quiser que seja da lista), e indica-se o número de moles ou partes desta molécula. Este número pode se um valor (2, 3.5, 5/2) ou uma variável (de preferência um só caracter e minúsculo. exemplo: a, b, c) ou ainda uma pequena função: (1+z), 3.76*z, a+b. Se se deixar em vazio, assume que é 1... ou pelo menos era suposto, e acho que acontece na TI-89, mas parece-me que na TI-92P assume que é um espaço, em vez de vazio, logo dá problemas... Por isso o melhor é indicar se é 1 ou não!!

Se a molécula for da lista, uma vez carregado no OK, leva um pouco a tratar de inserir a informação na “equação” (gravar a informação). Uma vez inserido, volta a mostrar a caixa de diálogo, por forma a inserir outra molécula. ESC para sair e voltar ao menu anterior.

Se a molécula não for da lista, é pedida a entalpia de formação desta molécula, com indicada na imagem abaixo:



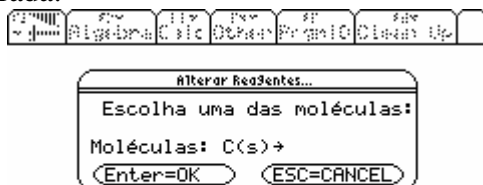
TERMO DEG AUTO FUNC 2/30

Aqui, se se carregar no ESC sem introduzir um valor, vai assumir que "" é o valor introduzido... por isso cuidado com os dedos! No entanto, no cálculo das entalpias não há grande problema... acho eu... não as calcula bem, mas azar!

NOTA: não é possível adicionar equações/moléculas com parenteses. O programa vai fazer algo não antevisto com essa informação! Para adicionar o ar ($O_2 + 3.76N_2$) tem que ser adicionado por partes, O_2 e $3.76N_2$, uma molécula de cada vez.

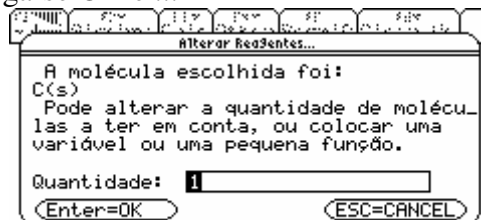
NOTA 2: nos casos em que seja preciso obter os valores de x e y em C_xH_y , basta primeiro adicionar primeiro xH e yH , fazer solve, e depois re-inserir a molécula como um todo, com os valores calculados!

Na parte de Alterar Reagentes e Produtos, a caixa de diálogo seguinte é mostrada:



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Onde se escolhe a molécula a editar, carrega-se OK e ...



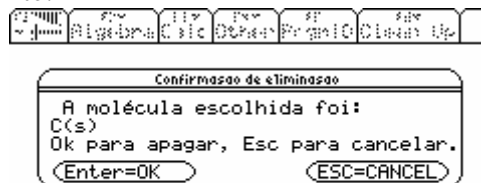
TYPE + ENTER=OK AND ESC=CANCEL

... pode-se redefinir ou até ver a quantidade de moléculas que lá existe! Notar que pode ser mais uma vez um carácter ou uma cena do género.

No caso de ser uma molécula dada por si, pode-se também a seguir voltar a alterar a entalpia de formação da molécula (kJ/kmol)!

De seguida, volta à caixa de diálogo de selecção de moléculas, onde se pode escolher outra e carregar OK, ou ESC para voltar ao menu anterior.

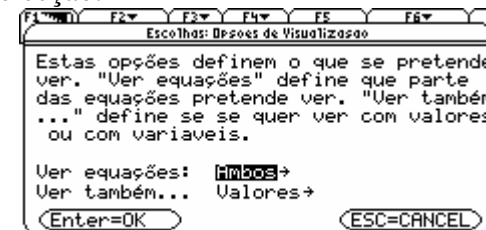
Remover Reagentes e Produtos, mostra também a caixa de selecção e pergunta se quer mesmo apagar, como mostrada na imagem seguinte:



TERMO RAD AUTO FUNC 0/30

Uma vez OK ou ESC, volta a mostrar a caixa de selecção.

Ver Equações dá acesso à seguinte caixa de selecção:



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Onde "Ver equações" permite escolher se se quer ver um dos lados só ou ambos da equação.

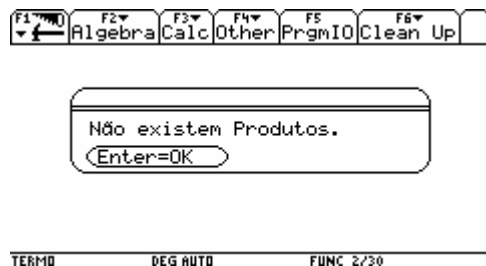
"Ver também..." permite escolher se se quer ver as equações com as incógnitas definidas (e valores para as que não têm incógnitas) ou se se quer ver com os valores calculados com o Solve (mostra as variáveis quando ainda não foi calculado!).

Em seguida ao OK é mostrada uma caixa de diálogo semelhante à seguinte:



Onde é mostrada em cada linha a quantidade e a molécula por ordem de inserção!

Se não houver produtos ou reagentes, uma caixa como a seguinte é mostrada:



O Solve Incógnitas trata de resolver a equação. O seguinte exemplo demonstra o que há e o resultado de execução:

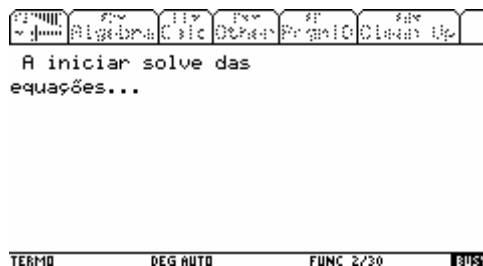


Estes são os reagentes.

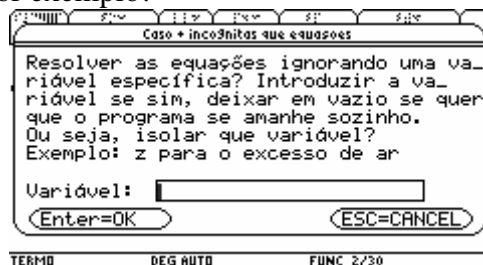


Estes são os produtos.

No solve, primeiro é mostrada a imagem:

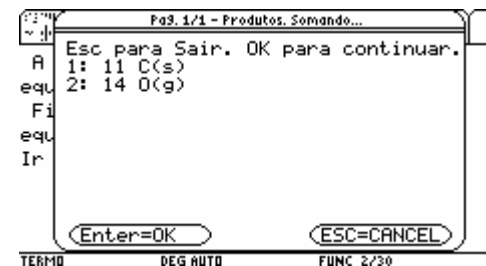


A seguinte caixa de diálogo é mostrada (imagem abaixo), permitindo escolher uma variável que estará em excesso (n equações, n+1 incógnitas) possa ser indicada como para resolver em função dessa. Útil para o excesso de ar, por exemplo!



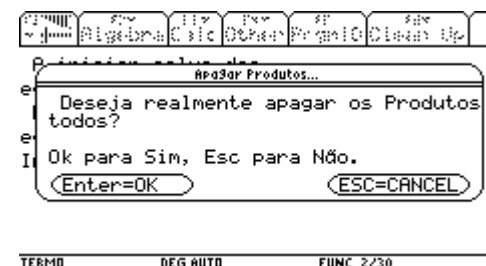
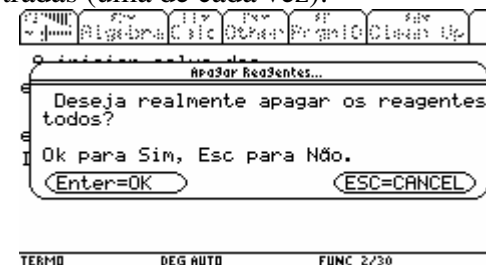
Se ficar em vazio, o programa lida com o assunto com se houve n equações n incógnitas, e trabalhará com o que o solve da calculadora fornecer!

Continuando o exemplo, uma vez calculado, volta ao menu das equações e por de trás está a dizer para ir ver as equações. Os produtos calculados resultou no seguinte, ver imagem abaixo:



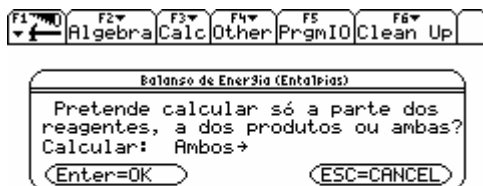
E prontos, este exemplo já está demonstrado.

Se pretender apagar as equações, opção 9 do menu, as seguintes 2 caixas serão mostradas (uma de cada vez):



“5 – Solver Químico” → “2: Calc.Entalpias Tot”

Trata de calcular as entalpias totais... a caixa seguinte é a primeira a ser mostrada:



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

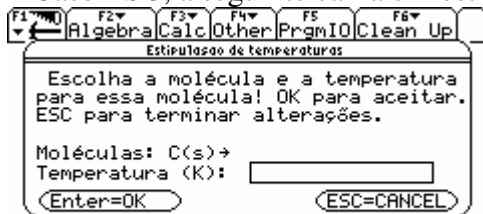
Um vez escolhido quais (lados: Ambos, Reagentes ou Produtos) a calcular, a seguinte caixa é mostrada (neste exemplo é para ambos os lados):



TYPE + [ENTER]=OK AND [ESC]=CANCEL

Aqui escolhe-se a temperatura geral dos reagentes. Se se quiser uma específica para um deles, carrega-se no ESC, caso contrário, no OK vai tudo pela mesma temperatura.

Caso ESC, a seguinte caixa é mostrada:



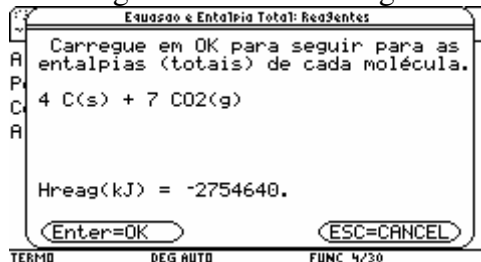
USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Uma vez escolhidas as temperaturas, o programa trata de calcular as entalpias. Se uma das moléculas não tiver as entalpias “sensíveis” em tabela, é indicado tal, como a imagem seguinte demonstra para este exemplo:



Esta imagem é mostrada enquanto está a calcular...

Uma vez calculadas as entalpias, é mostrada a seguinte caixa de diálogo:

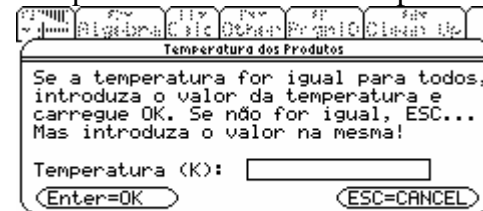


Onde se se carregar no OK, mostra a caixa seguinte:



Esta caixa acima não seria mostrada se se tivesse carregado no ESC, passando logo para a fase seguinte.

A próxima fase é tratar dos produtos:



TERM0 DEG AUTO FUNC 4/30

O procedimento é idêntico ao dos reagentes, como descrito acima, como se pode observar:



TERM0 DEG AUTO FUNC 4/30



TERM0 DEG AUTO FUNC 4/30

Algebra Calc Other PrntIO Clean Up
A calcular entalpias...
Por Favor aguarde...
Cálculos Completos.

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Equação e Entalpia Total: Produtos
Carregue em OK para seguir para as entalpias (totais) de cada molécula.
11 C(s) + 14 O(g)
Hprod(kJ) = 3488380
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Pág. 1/1 - Entalpias (Produtos)
Esc para Sair. OK para continuar.
C(s);500K;h= 0 kJ/kmol
Por O(g);500K;h= 249170 kJ/kmol
Cál A F
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Após as entalpias dos Produtos estarem calculadas, vem a seguinte pergunta:

Algebra Calc Other PrntIO Clean Up

Guardar resultados...
Pretende Guardar estes resultados?
Ok para Sim, Esc para não.
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

OK grava a informação para futuras utilizações. ESC ignora a informação gerada!

Como se pode observar no exemplo, as entalpias totais não são iguais, e a dos produtos é fixa. Aí é que pode ajudar a opção "3: Calc.Temp.Intermed". Com a opção 2, calcula-se mais uma vez a parte dos reagentes para outra temperatura, e grava-se a informação, como demonstrado a seguir:

Algebra Calc Other PrntIO Clean Up

Balanzo de Energia (Entalpias)
Pretende calcular só a parte dos reagentes, a dos produtos ou ambas?
Calcular: Reagentes+
Enter=OK ESC=CANCEL

USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Algebra Calc Other PrntIO Clean Up

Temperatura dos reagentes
Se a temperatura for igual para todos, introduza o valor da temperatura e carregue OK. Se não for igual, ESC... Mas introduza o valor na mesma!
Temperatura (K): 400
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Equação e Entalpia Total: Reagentes
Carregue em OK para seguir para as entalpias (totais) de cada molécula.
4 C(s) + 7 CO2(g)
Hreag(kJ) = -2726584.
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Pág. 1/1 - Entalpias (Reagentes)
Esc para Sair. OK para continuar.
A C(s);400K;h= 0 kJ/kmol
Por CO2(g);400K;h= -389512. kJ/kmol
Cál A F
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Algebra Calc Other PrntIO Clean Up

Guardar resultados...
Pretende Guardar estes resultados?
Ok para Sim, Esc para não.
Enter=OK ESC=CANCEL

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

OK – para gravar...

Uma vez isto feito, vai-se à opção 3. O seguinte processo se decorrerá: é mostrada uma caixa de diálogo a explicar o procedimento (imagem abaixo)...

Descrição do processo de escolha
Após o OK, ser-lhe mostrada a caixa de diálogo de "Ver Entalpias Listadas". Escolha o que lhe interessa para obter a primeira temperatura. Uma vez encontrada a que quer, ser-lhe apresentada outra vez a caixa de diálogo, por forma a escolher a correspondente à segunda temperatura!
Enter=OK ESC=CANCEL

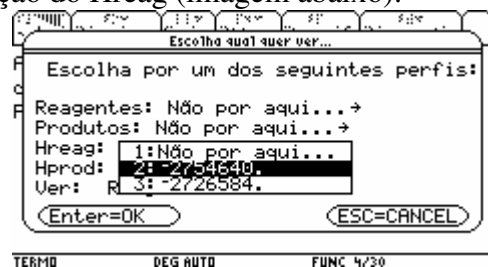
TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Algebra Calc Other PrntIO Clean Up

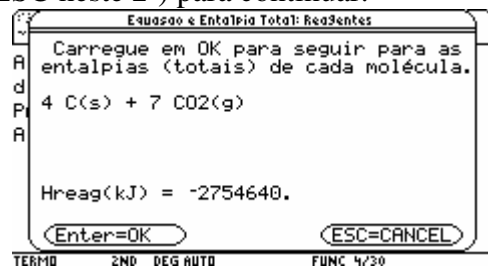
Obter a Primeira temperatura...
Enter=OK

TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

... e é mostrada uma caixa em seguida a avisar a fase em curso. De seguida, Escolhe-se a 2 opção do Hreag (imagem abaixo):



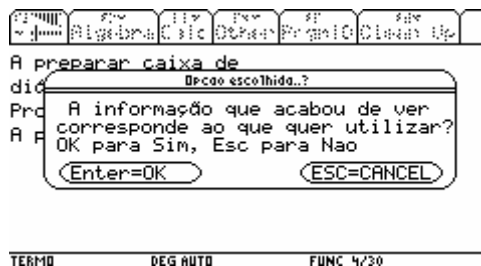
É mostrada a informação relativa à escolha (as 2 imagens seguintes...). OK e OK (ou ESC neste 2º) para continuar.



NOTA: Hreag(kJ/kmol)



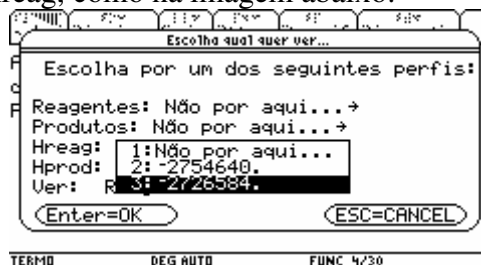
A seguinte imagem permite indicar que o que foi escolhido é o que se quer como informação relativa à primeira temperatura:



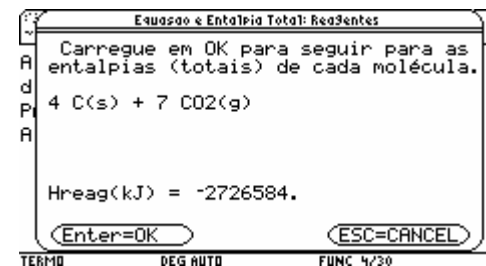
OK para indicar que sim...



...é-se avisado que se vai passar para a segunda fase. Escolhe-se de seguida a 3ª opção do Hreag, como na imagem abaixo:

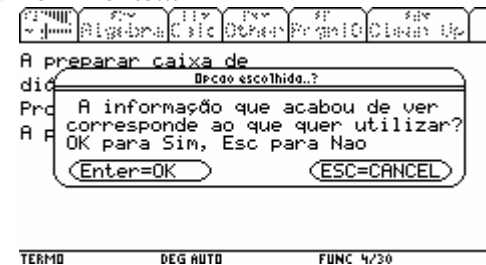


A imagem seguinte é mostrada, a indicar a informação relevante. ESC salta a outra informação...

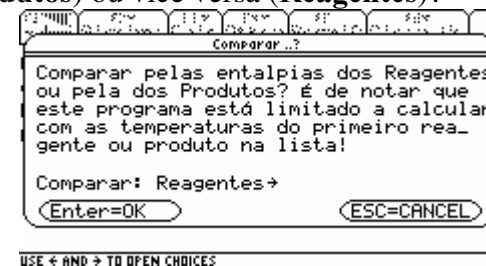


NOTA: Hreag(kJ/kmol)

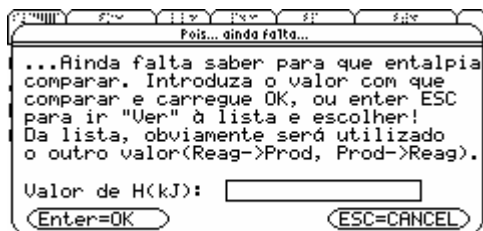
Aqui a seguir (imagem abaixo) OK para seguir em frente...



A caixa de diálogo abaixo é mostrada de seguida, pedindo se é para calcular a temperatura intermédia com base nos reagentes ou nos produtos. Ou seja, Os produtos devem dar entalpia igual aos reagentes (Opção **Produtos**) ou vice versa (**Reagentes**)?



A imagem seguinte mostra a caixa seguinte:



TYPE + CENTERJ=OK AND IESCJ=CANCEL

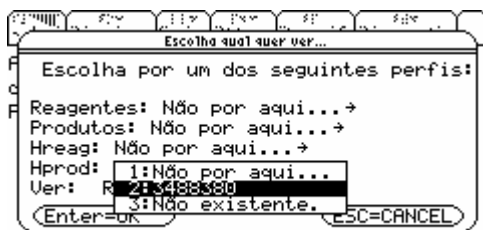
NOTA: Hreag(kJ/kmol)

Aqui pede-se a que entalpia é que a dos **Reagentes** ou os **Produtos** tem de ser igual a. Aqui pode-se inserir o valor "à pata" (insere-se o valor e OK) ou ir buscar da mesma forma que a restante informação (ESC, independente do valor).

Neste exemplo, ESC leva ao seguinte:



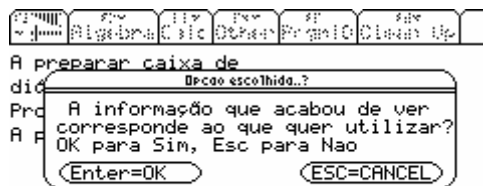
TERMO DEG AUTO FUNC 4/30



TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Aqui (imagem acima) escolhe-se a 2 opção do Hprod. Parece que isto poderá ser um mau exemplo, face aos valores em questão, mas que se lixe, que é só um exemplo... :)

OK, OK, ESC e chega-se à seguinte caixa mais uma vez:



TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Uma vez OK, resulta no seguinte resultado:



TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

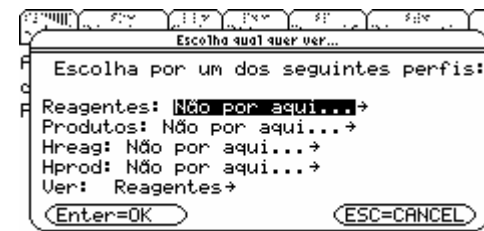
Como se pode observar... QUENTE... mas um mau exemplo! E esta temperatura não vem nas tabelas!!!

Bem exemplo completo. O passo seguinte seria ir calcular as entalpias dos reagentes com esta temperatura e compara os resultados... e voltar a achar outra se fosse possível... mas este exemplo tinha os dias contados desde o início :)

“5 – Solver Químico”→”4: Ver EntalpListadas”

Basicamente, este processo foi o que foi utilizado 3 vezes no exemplo anterior!!

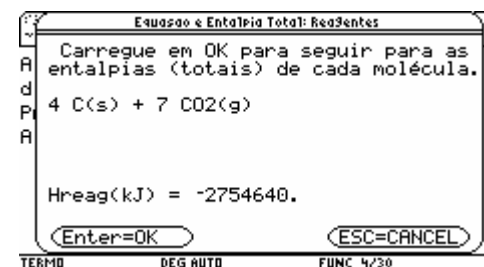
A imagem seguinte é mostrada:



USE ← AND → TO OPEN CHOICES

Pode-se obter a informação que se pretende visualizar a partir de 4 vias possíveis, o que convém escolher uma apenas. E também dá uma forma de acesso rápido à informação, ie, às entalpias totais de cada cálculo. Uma vez escolhida uma das 4 opções e se se pretender ver Reagentes/Produtos ou Ambos, carrega-se no OK e vê-se a informação correspondente.

Por exemplo, Reagentes, opção 2 e ver Reagentes resulta nas seguintes duas imagens:



TERMO DEG AUTO FUNC 4/30



TERMO DEG AUTO FUNC 4/30

Uma vez vista a informação, chega-se à caixa inicial para se poder ver outras

informações. ESC volta ao menu de Solver Químico!

Notas finais

Espero ter sido elucidativo quanto ao como utilizar este programa. Para mais informações, email para wylckat@sapo.pt.

Informação adicional

Data de projecto (+/-1.00): Agosto-Setembro de 2004
Data de 1.07: Novembro de 2004
Data de 1.10: Dezembro de 2004
Data de 1.34, 1.36 e 1.48: Julho de 2005
Data de 1.80: Agosto de 2005
Data de 1.81: Dezembro de 2005
Data de 1.83: Julho de 2006
Horas de trabalho (estimativa total):
entre 176 a 192 horas
Autor: Bruno M. S. Santos
Contacto: wylckat@sapo.pt
WebPage: asstermo.no.sapo.pt

NOTA: Este programa/projecto foi desenvolvido com o máximo de cuidado, verificando sempre se as contas e os valores tabelados estão e dão certo. No entanto, como sou apenas humano e fiz o projecto todo praticamente sozinho, só posso dar garantia

deste programa ser QUASE 100% fiável. É de notar desde já que o Diagrama Psicrométrico é obtido com base nas tabelas de Líquido-vapor saturado da Água, portanto poderá não coincidir exactamente com todos os diagramas psicrométricos à face da terra!

O "Porquê" deste projecto:

Este programa "Assistente de Termodinâmica", composto por cento e pouco ficheiros, que tem de estar obrigatoriamente na pasta "asstermo", foi desenvolvido por mim como resultado de ter saído extremamente chateado do segundo exame de Termodinâmica II, que eu pensava que não ia passar... mas que acabei por passar com 12. No entanto, como a ideia já estava a ganhar raízes na minha cabeça, e andava a precisar de um escape a minha capacidade artística... criativa... Bem, quando meto uma ideia na cabeça, ela acaba por sair cá para fora... a bem ou a mal! Espero que este programa vos seja útil, visto que fi-lo já não para mim propriamente dito, mas para amigos e colegas que passam e iram passar pelas cadeiras de Termodinâmica I e II! Aproveitem bem as 2h30 do exame!!!

Ass.: Bruno M. S. Santos, 12/09/2004

"Necessidades" deste programa:

Este programa precisa de cerca de 30 a 100kB livres de RAM para correr e ocupa cerca de 140kB quando arquivado.

Tem de estar obrigatoriamente na pasta ASSTERMO. Foi desenvolvido para correr

numa TI-89 e foi testado para correr numa TI-92. Em principio também corre numa Voyage 200 e nas Titanium.

Os ficheiros necessários são (108 no total):

ainterpd	ajuda	asscomb	asscombq
asspsicr	asstermo	autoaoff	comb_fd3
comb_fd7	comb_tb3	comb_tb7	comb_td
comb_xt	combof	comper	h2o_fg
h2o_fgt	h2o_hsp	h2o_hvp	h2o_lc
h2o_lct	h2o_pt	h2o_tdel	h2o_tp
h2o_tp2	h2o_vs	h2o_vst	h2o_xtc
interpol	mol_xt	mostrahs	o2n_prop
o2n_prpt	o2n_xt	p2n_prpt	p2o_fgt
p2o_lct	p2o_vst	pak10k27	pak13410
pak13411	pak13412	pakamo13	pakamo14
pakamo15	pakar	pakh2oa2	pakh2oa3
pakh2oa4	pakh2oa5	pakigp23	pakmmol
pakr22a7	pakr22a8	pakr22a9	paktcp25
pconv	pefs_fgt	pefs_vst	pomb_tb3
pomb_tb7	psscomb	psscombq	psspsicr
psstermo	ps_d_ht	ps_d_hw	ps_d_wt
ps_hrpvs	ps_hr_tp	ps_hr_tw	ps_h_tw
ps_m_mav	ps_m_maw	ps_m_mma	ps_m_mmv
ps_m_mvww	ps_m_mw	ps_pvhrt	ps_pv_w
ps_w_hrt	ps_w_mav	ps_w_pv	pzcopiar
quimanlz	recta_mb	refs_fg	refs_fgt
refs_hsp	refs_hvp	refs_pt	refs_tdl
refs_tp	refs_vs	refs_vst	refs_xtc
tlimits	tlimitss	uninevhk	xpak
xupak	zcompile	zcopiar	pzxxz
garbage	upper	valideq	

As variáveis "b_par", "b_pontos" e "b_numpt" são as associadas à psicrometria!

Existem outras que podem aparecer quando se desenha o diagrama psicrométrico, mas como podem ser apagadas pelo próprio programa, eu não as indicarei aqui! Todas as outras variáveis começadas por “b” são variáveis de armazenamento de informação relevante ou à combustão ou a outra cena qualquer!

E todas a começadas por b serão arquivadas na pasta TERMOSAV!

A.1 - Historial de desenvolvimento

v1.0 - A primeira edição do programa que eu desenvolvi sozinho. Cerca de 250kB ficavam comprimidos em 120kB! Projecto levou algures entre 90 a 100 Horas!

v1.05 - Pequenos Bugs corrigidos, manual disponível online em asstermo.no.sapo.pt, melhoramentos executados para otimizar a obtenção de valores. Mais umas 5 horas em cima. 262/110kB.

V1.07 – Restringi toda a ajuda a este manual e assim o programa ocupa menos espaço na calculadora! Mais umas 2h nisto. 231/93kB.

V1.10 – Bem, mais umas 3h para finalmente por cá uma caixa de diálogo para interpolações “manuais”, e ainda puz na água, amónia, R22 e R134a procura por “pressão e volume específico” e “pressão e energia interna”. Ainda mais uns retoques aqui e ali. o

programa se muito aumentou 1kB, mas acho que nem isso.

V1.11 – Mais uma horita, para uns retoques... o programa ainterpd tinha um pequeno bug. E um pequeno retoque também quanto às pressões, as que dão hipótese de escolher as unidades, agora já não vai converter de “MPa” em “bar” vezes sem conta!

V1.34 – Bruto Upgrade: Assistente de Combustão desenvolvido e inserido. Feito “à pressão” em cerca de 5-6 dias de trabalho, num período em que o resto do pessoal estava em exames e eu de férias... mas eu bem que queria ter feito isto logo antes do início do semestre... enfim, tá feito. 21/7/2005 lançamento desta versão do programa... no dia antes do 2º exame de Termo2!! cerca de 127kB comprimido, 300kB descomprimido!!

V1.36 – Umas pequenas correcções, nada demais. No mesmo dia do lançamento da V1.34. Andei à caça de um bug que houve numa voyage, mas não consigo reproduzir na TI-92P :(

NOTA: esta versão não chegou à net... problemas ao adicionar ao zip... esqueci-me!

V1.48 – Possivelmente a última versão que irei lançar, isto se não descobrirem bugs entretando. Vários bugs foram corrigidos, optimização de interacção ao utilizador foi melhorada, a tal ponto que ZCOPIAR permite copiar o programa de uma calculadora para outra, sem grandes problemas (espero eu). ZCOMPILE faz a compilação de todos os

programas e funções deste projecto, por forma a otimizar a execução de tudo! Os valores que forem guardados, serão guardados na pasta TERMOSAV, evitando assim confusões de ficheiros nas transferências! Ocupa 137kB no arquivo da calculadora e originalmente (descomprimido) ocupava 301kB!! A tecnologia é uma maravilha ;)

V1.80 – Bem, a versão 1.48 de última teve pouco... “TIGCC entrou na guerra”. Três funções foram criadas por mim em C para as TI's, por forma a ter mais rápido: o cálculo dos valores das tabelas (2 a 5 vezes mais rápido, pelo menos); criar as tabelas a partir dos valores tabelados muito mais rapidamente (10 vezes mais rápido!); o cálculo da humidade específica e da temperatura a partir da entalpia e da humidade relativa. 106 ficheiros no total, 137kB comprimido e 304kB descomprimido. Como é claro... toneladas de bugs tirados!!!

V1.81 – Pequenos bugs corrigidos!

V1.83 – Pequenos bugs corrigidos na parte da combustão.

A.2 - Agradecimentos

- Quero agradecer mais que nunca aos meus pais por me terem proporcionado a vida que tenho, porque de outro modo... nem eu andaria por cá, nem este programa seria alguma vez feito!!

- Quero agradecer a todos os meus amigos (e talvez um pouco aos profs) por me terem apoiado neste projecto... ou pelo menos terem auxiliado a inspirar-me para o fazer ;)

- Quero agradecer a **Paul Froissart**, que é o criador dos programas **xpak** e **xupak**, que graças esses programas me permitiu tornar o meu programa mais compacto. Vejam <http://www.genezis.fr.fm> para mais informações sobre estes programas.

- Quero também agradecer a Kevin Kofler, que é o autor do Auto Alpha Off (**autoaoff**) e do Event Hook Uninstaller (**uninevhk**). A ele devem dar graças por ter tido a paciência por ter feito um programa que tira o ALPHA automático nas caixas de diálogo nas TI-89!

- Quero agradecer também aos autores do TIGCC, que quando eu finalmente meti as mãos ao trabalho, eles já tinham o programa avançado o suficiente para por o meu a bombar bem mais rápido!

- Quero agradecer aos autores do livro "Fundamentals of Engineering Thermodynamics" ... Moran e Shapiro se não me engano... por não me terem processado por utilizar os valores das tabelas que estão no anexo do livro, mas como eu também não ganho nada com este programa, pouco ou nada ganhavam eles em processar-me!