Modelo de Gás Ideal Tópicos de Implementação

C.01.01.Z1 – Biblioteca Simplificada de Gás Ideal

Aplicação em FTHA - Finite Time Heat Addition Otto Engine Model

Prof. C. Naaktgeboren, PhD







Prof. C. Naaktgeboren, PhD C.01.01.Z1 – Biblioteca Simplificada de Gás Ideal

Modelo de Gás Ideal

Modelo de $\bar{c}_p(T)$ Polinomial:

$$\bar{c}_p(T) = \sum_{i=1}^4 a_i T^{i-1}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg$$

$$\bar{c}_p(T) = a_1 + a_2 T + a_3 T^2 + a_4 T^3, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg$$

$$\bar{c}_v(T) = \bar{c}_p(T) - \bar{R} = \sum_{i=1}^4 b_i T^{i-1}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg$$

$$b_1 = a_1 - \bar{R}, \qquad b_{i>1} = a_{i>1} \qquad \therefore$$

Armazenar a_i , T_{min} e T_{max} e saber as conversões (i) $a_i \rightarrow b_i$ e (ii) $\bar{c}_{p,v}(T) \rightarrow c_{p,v}(T)$





Modelo de Gás Ideal Tópicos de Implementação

Equação de Estado (EoS): Comportamento P - T - v

$$Pv = RT$$
 $P\bar{v} = \bar{R}T$ \neg

$$P = \frac{RT}{v}$$
 $P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}}$ \neg

$$T = \frac{Pv}{R}$$
 $T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}}$ \neg

$$v = \frac{RT}{P}$$
 $\bar{v} = \frac{\bar{R}T}{P}$ \therefore

Cada equação com forma nas bases mássica, e molar, com $R = \bar{R}/M$ — armazenar \bar{R} e M!





Prof. C. Naaktgeboren, PhD C.01.01.Z1 – Biblioteca Simplificada de Gás Ideal

Modelo de Gás Ideal

Modelo de $\bar{c}_n(T)$ Polinomial: $\bar{u}(T)$

$$\bar{u}(T) = \int_{T_{ref}}^{T} \bar{c}_{v}(T) dT = \int_{T_{ref}}^{T} \sum_{i=1}^{4} b_{i} T^{i-1} dT, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg$$

$$\bar{u}(T) = \left(b_{1}T + \frac{b_{2}T^{2}}{2} + \frac{b_{3}T^{3}}{3} + \frac{b_{4}T^{4}}{4}\right)_{T=1}^{T}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \therefore$$

- Armazenar T_{ref} ,
- Compor eficientemente a soma de produtos, e
- Saber as conversões $\bar{u}(T) \to u(T)$





Modelo de Gás Ideal

Tópicos de Implementação

Modelo de $\bar{c}_n(T)$ Polinomial: $\bar{h}(T) = \bar{u}(T) + \bar{R}T$

$$\bar{h}(T) = \int_{T_{ref}}^{T} \bar{c}_p(T) dT + \bar{R}T_{ref} = \int_{T_{ref}}^{T} \sum_{i=1}^{4} a_i T^{i-1} dT + \bar{R}T_{ref}, \quad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad -c$$

$$\bar{h}(T) = \left(a_1 T + \frac{a_2 T^2}{2} + \frac{a_3 T^3}{3} + \frac{a_4 T^4}{4}\right)_{T_{ref}}^T + \bar{R} T_{ref}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \therefore$$

- Compor eficientemente a soma de produtos, e
- Saber as conversões $\bar{h}(T) \to h(T)$.





C.01.01.Z1 - Biblioteca Simplificada de Gás Ideal

Modelo de Gás Ideal

Modelo de $\bar{c}_p(T)$ Polinomial: $P_r(T)$ e $v_r(T)$

$$\left(\frac{P_2}{P_1}\right)_{s} = \frac{P_{r2}}{P_{r1}}$$

$$\left(\frac{P_2}{P_1}\right)_{s} = \frac{P_{r2}}{P_{r1}} \qquad \left(\frac{v_2}{v_1}\right)_{s} = \frac{v_{r2}}{v_{r1}} \qquad \neg$$

$$P_r(T) \equiv e^{\bar{s}^{\circ}(T)/\bar{R}}$$

$$P_r(T) = e^{s^{\circ}(T)/R}$$

$$v_r(T) \equiv \frac{T}{P_r(T)}.$$

- Sem requisitos adicionais de armazenamento!
- Sem conversões de base!





Modelo de Gás Idea

Tópicos de Implementação

Modelo de $\bar{c}_p(T)$ Polinomial: $\bar{s}^{\circ}(T)$

$$\bar{s}^{\circ}(T) = \int_{0}^{T} \frac{\bar{c}_{p}(T)}{T} dT = \int_{0}^{T_{ref}} \frac{\bar{c}_{p}(T)}{T} dT + \int_{T_{ref}}^{T} \frac{\bar{c}_{p}(T)}{T} dT, \quad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg$$

$$ar{s}^{\circ}(T) = ar{s}^{\circ}_{ref} + \int_{T_{ref}}^{T} \sum_{i=1}^{4} a_i T^{i-2} dT$$
 $T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max}$ $T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max}$

$$\overline{s}^{\circ}(T) = \overline{s}^{\circ}_{ref} + \left(a_1 \ln(T) + a_2 T + \frac{a_3 T^2}{2} + \frac{a_4 T^3}{3}\right)_{T_{ref}}^T, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \therefore$$

- Armazenar \bar{s}_{ref}° , compor eficientemente a soma de produtos, e
- Saber as conversões $\bar{s}^{\circ}(T) \to s^{\circ}(T)$.





C.01.01.Z1 - Biblioteca Simplificada de Gás Ideal

Exemplo Mínimo em Julia

Padrões nos Cálculos:

$$\bar{c}_{p}(T) = a_{1} + a_{2}T + a_{3}T^{2} + a_{4}T^{3}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg \\
\bar{c}_{v}(T) = b_{1} + b_{2}T + b_{3}T^{2} + b_{4}T^{3}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg \\
\bar{u}(T) = \left(b_{1}T + \frac{b_{2}T^{2}}{2} + \frac{b_{3}T^{3}}{3} + \frac{b_{4}T^{4}}{4}\right)_{T_{ref}}^{T}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg \\
\bar{h}(T) = \left(a_{1}T + \frac{a_{2}T^{2}}{2} + \frac{a_{3}T^{3}}{3} + \frac{a_{4}T^{4}}{4}\right)_{T_{ref}}^{T} + \bar{R}T_{ref}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \neg \\
\bar{s}^{\circ}(T) = \left(a_{1}\ln(T) + a_{2}T + \frac{a_{3}T^{2}}{2} + \frac{a_{4}T^{3}}{3}\right)_{T_{ref}}^{T} + \bar{s}_{ref}^{\circ}, \qquad T_{min} \leqslant T \leqslant T_{max} \qquad \therefore$$

- Verificação de limites;
- Coef./func. próprios; e
- Produtos matriciais.





```
Modelo de Gás Ideal
Tópicos de Implementação
```

Exemplo Mínimo em Julia

```
1 # Universal gas constant
2 \bar{R}() = 8.314472 \# \pm 0.000015 \# kJ/kmol·K
3
4 # Standard Tref
5 Tref() = 298.15 # K
7 # IG (Ideal Gas) structure: values for each gas instance
8 struct IG
9
      MM
                          # Molecular "Weight", kg/kmol
                          # Exactly 4 c̄p(T) coefficients
10
      CP::Ntuple{4}
11
                          # T_min, K
      Tmin
12
      Tmax
                          # T_max, K
                           # s̄°ref, kJ/kmol·K
      sref
```





14 end			
			801)
	Prof. C. Naaktgeboren, PhD	C.01.01.Z1 – Biblioteca Simplificada de Gás Ideal	