

C.01.01.Z1 – Biblioteca Simplificada de Gás Ideal

Aplicação em FTHA – Finite Time Heat Addition Otto Engine Model

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



<https://github.com/CNThermSci/ApplThermSci>

Compiled on 2020-09-09 05h51m29s UTC

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$T = \frac{Pv}{R}$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

$$T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}} \quad \rightarrow$$

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$T = \frac{Pv}{R}$$

$$v = \frac{RT}{P}$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

$$T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}} \quad \rightarrow$$

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

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$T = \frac{Pv}{R}$$

$$v = \frac{RT}{P}$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

$$T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}} \quad \rightarrow$$

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

Cada equação com forma nas bases **mássica**, e **molar**, com $R = \bar{R}/M$.

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

Equação de Estado (EoS):



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

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

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

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

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

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

$$T = \frac{Pv}{R}$$

$$T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}} \quad \rightarrow$$

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

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

$$T = \frac{Pv}{R}$$

$$T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}} \quad \rightarrow$$

$$v = \frac{RT}{P}$$

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

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

Equação de Estado (EoS):

$$Pv = RT$$

$$P\bar{v} = \bar{R}T \quad \rightarrow$$

$$P = \frac{RT}{v}$$

$$P = \frac{\bar{R}T}{\bar{v}} \quad \rightarrow$$

$$T = \frac{Pv}{R}$$

$$T = \frac{P\bar{v}}{\bar{R}} \quad \rightarrow$$

$$v = \frac{RT}{P}$$

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

Cada equação com forma nas bases **mássica**, e **molar**.

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

- Assume todas as **hipóteses padrão** a ar;

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

- Assume todas as hipóteses padrão a ar;
- Gás ideal;

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

- Assume todas as **hipóteses padrão** a ar;
- Gás **ideal**;
- Processos **internamente reversíveis**;

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

- Assume todas as **hipóteses padrão a ar**;
 - Assume entrada de calor **isocórica**;
 - Possui parâmetros r e k , e
 - Solução analítica, **hip. padrão a ar frio**:
- $$\eta_t = 1 - r^{1-k} \quad \rightarrow$$
- Gás **ideal**;
 - Processos **internamente reversíveis**;
 - Entrada de **calor** modela a combustão;
 - Saída de **calor** modela a exaustão;
 - Modelo em **ciclo fechado**;
 - Calores específicos **constantes**.

Melhorando o Ciclo Otto Ideal

O ciclo Otto **ideal**, da termodinâmica aplicada:

- Assume todas as **hipóteses padrão a ar**;
- Assume entrada de calor **isocórica**;
- Possui parâmetros r e k , e
- Solução analítica, **hip. padrão a ar frio**:

$$\eta_t = 1 - r^{1-k} \rightarrow$$

- $\eta_t : \eta_t(r, k)$ apenas!

- Gás **ideal**;
- Processos **internamente reversíveis**;
- Entrada de **calor** modela a combustão;
- Saída de **calor** modela a exaustão;
- Modelo em **ciclo fechado**;
- Calores específicos **constantes**.



Photo by Josh Sorenson from Pexels