

C.02.01.A1 – Modelo de Mistura Reativa Ideal

Aplicação em FTAf – Finite Time Air-Fuel Otto Engine Model

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



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

Compiled on 2020-09-12 20h26m00s UTC

Apresentação: Frações de Massa e Molares:

- Mistura m com p componentes indexados por k ;

Apresentação: Frações de Massa e Molares:

- Mistura m com p componentes indexados por k ;
- Caracterizada pelas frações mássicas, \mathbf{mf}_k , e frações molares, \mathbf{y}_k :

Apresentação: Frações de Massa e Molares:

- Mistura m com p componentes indexados por k ;
- Caracterizada pelas frações mássicas, \mathbf{mf}_k , e frações molares, \mathbf{y}_k :

$$\mathbf{mf}_k = \frac{m_k}{m_m}, \quad \text{e} \quad \mathbf{y}_k = \frac{n_k}{n_m},$$

Apresentação: Frações de Massa e Molares:

- Mistura m com p componentes indexados por k ;
- Caracterizada pelas frações mássicas, mf_k , e frações molares, y_k :

$$\text{mf}_k = \frac{m_k}{m_m}, \quad \text{e} \quad y_k = \frac{n_k}{n_m},$$

- Massa da mistura, m_m , e sua quantidade química, n_m :

Apresentação: Frações de Massa e Molares:

- Mistura m com p componentes indexados por k ;
- Caracterizada pelas frações mássicas, mf_k , e frações molares, y_k :

$$\text{mf}_k = \frac{m_k}{m_m}, \quad \text{e} \quad y_k = \frac{n_k}{n_m},$$

- Massa da mistura, m_m , e sua quantidade química, n_m :

$$m_m = \sum_{k=1}^p m_k, \quad \text{e} \quad n_m = \sum_{k=1}^p n_k.$$

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

$$R_m = \frac{\bar{R}}{M_m}, \quad \text{e}$$

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

$$R_m = \frac{\bar{R}}{M_m}, \quad \text{e}$$

- Mistura de comportamento $P - T - v$ ideal:

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

$$R_m = \frac{\bar{R}}{M_m}, \quad \text{e}$$

- Mistura de comportamento $P - T - v$ ideal:

$$P_m V_m = n_m \bar{R} T_m = m_m R_m T_m.$$

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

$$R_m = \frac{\bar{R}}{M_m}, \quad \text{e}$$

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

$$R_m = \frac{\bar{R}}{M_m}, \quad \text{e}$$

- Mistura de comportamento $P - T - v$ ideal:

Massa Molecular e Constante de Gás Aparentes:

- Massa molecular aparente, M_m : média ponderada pelas frações molares;

$$M_m = \frac{m_m}{n_m} = \sum_{k=1}^P y_k M_k,$$

- Define a constante de gás aparente, junto com \bar{R} .

$$R_m = \frac{\bar{R}}{M_m}, \quad \text{e}$$

- Mistura de comportamento $P - T - v$ ideal:

$$P_m V_m = n_m \bar{R} T_m = m_m R_m T_m.$$



Photo by eberhard grossgasteiger from Pexels