

C.02.01.A2 – Combustão e Equilíbrio Químico

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

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



<https://github.com/CNThermSci/ApplThermSci>
Compiled on 2020-09-13 06h07m45s UTC



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

C.02.01.A2 – Combustão e Equilíbrio Químico



Modelo de Ar

- Ar é modelado **apenas** como uma mistura de Oxigênio, O_2 , e Nitrogênio, N_2 ;
- A proporção é de ψ kmol de N_2 para cada 1 kmol de O_2 ;
- Nitrogênio será considerado **gás inerte**;
- Todos os demais gases inertes são modelados como sendo N_2 ;
- Valor típico para ψ é de $79/21 \approx 3,76$.



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

C.02.01.A2 – Combustão e Equilíbrio Químico



Modelo de Combustível

- Molécula de combustível modelada como $C n_C H n_H O n_O N n_N$;
- Valores n_C , n_H , n_O , e n_N são parâmetros ajustáveis;
- Seja ϵ a quantidade de combustível por kmol de O_2 estequiometricamente oxidada;

$$\epsilon^{-1} \equiv n_C + \frac{n_H}{4} - \frac{n_O}{2}.$$

- $\epsilon/(1 + \psi)$ é a razão combustível-ar estequiométrica.



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

C.02.01.A2 – Combustão e Equilíbrio Químico



Razão de Equivalência:

- Seja ϕ a razão de equivalência, ou a razão combustível-ar real pela estequiométrica:

$$\phi \equiv \frac{n_f/n_{air}}{\epsilon/(1 + \psi)}, \quad \text{assim,}$$

- $\phi < 1$ modela misturas combustível-ar com excesso de ar (pobre em combustível);
- $\phi > 1$ modela misturas combustível-ar com excesso de combustível (pobre em ar); e
- $\phi = 1$ modela misturas combustível-ar estequiométricas.



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

C.02.01.A2 – Combustão e Equilíbrio Químico



Mistura Ar-Combustível:

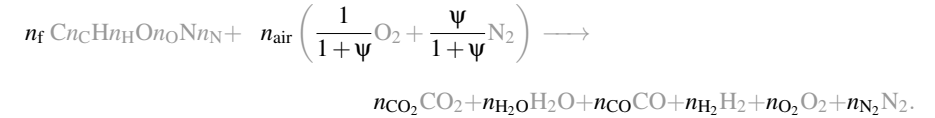
- Quantidades químicas **reais** de ar e combustível são n_{air} e n_f ...
- ... na câmara de combustão fechada ao final da admissão, assumindo (P_0, V_0, T_0)
- com $P_0 \leq P_{\text{atm}}$, $T_0 \approx T_{\text{atm}}$, para motores aspirados e $V_0 \approx V_{\text{PMI}}$. Assim:

$$n_f = \frac{P_0 V_0}{\bar{R} T_0} \cdot \frac{\phi \varepsilon}{1 + \psi + \phi \varepsilon},$$

$$n_{\text{air}} = \frac{P_0 V_0}{\bar{R} T_0} \cdot \frac{1 + \psi}{1 + \psi + \phi \varepsilon}.$$

Reação de Combustão Básica:

- A reação de combustão básica é:



Razão de Equivalência:

- Seja ϕ a razão de equivalência, ou a razão combustível-ar real pela estequiométrica:

$$\phi \equiv \frac{n_f / n_{\text{air}}}{\varepsilon / (1 + \psi)}, \quad \text{assim,}$$

- $\phi < 1$ modela misturas combustível-ar com **excesso de ar** (pobre em combustível);
- $\phi > 1$ modela misturas combustível-ar com **excesso de combustível** (pobre em ar); e
- $\phi = 1$ modela misturas combustível-ar estequiométricas.

Razão de Equivalência:

- Seja ϕ a razão de equivalência, ou a razão combustível-ar real pela estequiométrica:

$$\phi \equiv \frac{n_f / n_{\text{air}}}{\varepsilon / (1 + \psi)}, \quad \text{assim,}$$

- $\phi < 1$ modela misturas combustível-ar com **excesso de ar** (pobre em combustível);
- $\phi > 1$ modela misturas combustível-ar com **excesso de combustível** (pobre em ar); e
- $\phi = 1$ modela misturas combustível-ar estequiométricas.