### A.08.01 – Misturas Gás-Vapor e Condicionamento de Ar

Ar Seco e Atmosférico e Medidas de Umidade

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



https://github.com/CNThermSci/ApplThermSci Compiled on 2021-02-11 21h00m52s UTC





- Definições
  - Ar Seco e Ar Atmosférico
  - Pressão de Vapor
  - Umidade Específica e Relativa do Ar
- Referências e Tópicos de Leitura
- Atividades







Esta apresentação baseia-se nas referências [1], Seções 14-1 a 14-2 (tópicos de leitura) e [2].





• Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;
- Ar atmosférico é modelado como uma mistura de (i) ar seco e (ii) vapor d'água;





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;
- Ar atmosférico é modelado como uma mistura de (i) ar seco e (ii) vapor d'água;
- Já que a composição do ar seco em tal modelo é estável;





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;
- Ar atmosférico é modelado como uma mistura de (i) ar seco e (ii) vapor d'água;
- Já que a composição do ar seco em tal modelo é estável;
- E as interações energéticas do vapor d'água serem importantes e distintas;





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;
- Ar atmosférico é modelado como uma mistura de (i) ar seco e (ii) vapor d'água;
- Já que a composição do ar seco em tal modelo é estável;
- E as interações energéticas do vapor d'água serem importantes e distintas;
  - Maior calor específico:  $c_{P,v}$  é 81% maior que  $c_{P,a}$  (base mássica):





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;
- Ar atmosférico é modelado como uma mistura de (i) ar seco e (ii) vapor d'água;
- Já que a composição do ar seco em tal modelo é estável;
- E as interações energéticas do vapor d'água serem importantes e distintas;
  - Maior calor específico:  $c_{P,y}$  é 81% maior que  $c_{P,a}$  (base mássica):
  - $c_{P,a} \simeq 1,005 \text{ kJ/kg} \ c_{P,v} \simeq 1,82 \text{ kJ/kg};$





- Ar atmosférico é uma mistura de N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, outros gases [3] e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;
- Ar isento de vapor d'água é chamado de ar seco;
- Ar atmosférico é modelado como uma mistura de (i) ar seco e (ii) vapor d'água;
- Já que a composição do ar seco em tal modelo é estável;
- E as interações energéticas do vapor d'água serem importantes e distintas;
  - Maior calor específico:  $c_{P,y}$  é 81% maior que  $c_{P,a}$  (base mássica):
  - $c_{P,a} \simeq 1,005 \text{ kJ/kg}$   $c_{P,v} \simeq 1,82 \text{ kJ/kg}$ ;
  - Calor latente: condensação e evaporação.





# Ar Seco e Ar Atmosférico — Aproximações

Nas estreitas faixas de temperatura pertinentes ao condicionamento de ar, as seguintes aproximações são aceitáveis (na quais T estão em °C):

$$h_{ar,seco} \simeq c_{P,a} \mathsf{T} = (1,005 \text{ kJ/kg}^{\circ} \mathsf{C}) \mathsf{T}$$
  
 $\Delta h_{ar,seco} \simeq c_{P,a} \Delta \mathsf{T} = (1,005 \text{ kJ/kg}^{\circ} \mathsf{C}) \Delta \mathsf{T}$   
 $h_{\nu} \simeq 2500,9 \text{ kJ/kg} + (1,82 \text{ kJ/kg}^{\circ} \mathsf{C}) \mathsf{T}$ 





# Pressão de Vapor

Para comportamento P - V - T ideal da mistura, tem-se a pressão componente:

$$\frac{P_i(T_m, V_m)}{P_m} = \frac{N_i}{N_m} = y_i$$

$$\frac{P_i}{P_m} = \frac{V_i}{V_m} = \frac{N_i}{N_m} = y_i,$$

assim como a pressão parcial,  $y_i P_m$ , a qual, aplicada ao vapor do ar atmosférico é também chamada de pressão de vapor,  $P_v = y_v P$ , com:

$$P = P_a + P_v$$
.





## Umidade Específica do Ar

A razão entre as massas de vapor d'água pela de ar seco no ar atmosférico é chamada de umidade absoluta ou específica<sup>1</sup>:

$$\mathbf{\omega} \equiv \frac{m_{\nu}}{m_a} = \frac{P_{\nu}V/R_{\nu}T}{P_aV/R_aT} = \frac{R_a}{R_{\nu}}\frac{P_{\nu}}{P_a}$$

$$\omega = \frac{M_v}{M_a} \frac{P_v}{P_a} \simeq \frac{18,015 \text{ kg/kmol}}{28,97 \text{ kg/kmol}} \frac{P_v}{P_a} \simeq 0,622 \frac{P_v}{P_a},$$

ou, substituindo P em  $P_a$ ,

$$\omega = \frac{0.622P_v}{P - P_v}$$
 (kg de vap./kg de ar seco).







#### Umidade Relativa do Ar

- A máxima umidade do ar a uma certa T ocorre quando o vapor é saturado;
- A saber, quando  $P_v = P_g = P_{\text{sat @ }T}$ ;
- Na aplicação de conforto térmico, a unidade relativa,  $\phi$  é mais significativa:

$$\phi \equiv \frac{m_v}{m_g} = \frac{P_v V / R_v T}{P_g V / R_v T} = \frac{P_v}{P_g}$$
  $\rightarrow$   $P_v = \phi P_g$ 

$$\phi = \frac{\omega P}{(0,622+\omega)P_g}, \qquad \mathrm{e} \qquad \omega = \frac{0,622\phi P_g}{P-\phi P_g}.$$





# Entalpia do Ar Atmosférico

$$H = H_a + H_v = m_a h_a + m_v h_v$$
 (propr. ext.) 
$$h = \frac{H}{m_a} = h_a + \frac{m_v}{m_a} h_v \qquad \neg$$
 
$$h = h_a + \omega h_v \simeq h_a + \omega h_g \qquad \text{(gás ideal: } h:h(T)).}$$





#### Referências – I

- [1] Y. A. Çengel and M. A. Boles. *Termodinâmica*. AMGH, Porto Alegre, 7th edition, 2013.
- [2] D. L. Fenton. Fundamentals of refrigeration: A course book for self-directed or group learning. ASHRAE, second edition edition, 2016.
- [3] US standard atmosphere.

  Research Report NASA-TM-X-74335, NASA, Washington, DC, October 1976.







# Ar Atmosférico Seco – Em Grupos – I

Este trabalho objetiva gerar ilustrações, fidedignas em escala, da composição média do ar seco da atmosfera terrestre abaixo dos 50 km de altitude, na forma de imagens.

- A Troposfera vai do nível do mar até  $\sim 8$  a 15 km;
- A Estratosfera vai da Troposfera até  $\sim 50$  a 60 km;
- A composição majoritária seguirá a Tabela 3 da ref. [3], acessível em:
- https://ntrs.nasa.gov/api/citations/19770009539/downloads/19770009539.pdf
- A parcela de Ozônio (O<sub>3</sub>) será agregada de outra fonte;
- A soma das frações deverá ser normalizada para 100 %;
- Gerar um notebook aberto (CC-BY-NC) que produza as ilustrações.

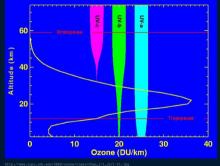






# Ar Atmosférico Seco – Em Grupos – II

- Explicar o que são as Dobson Units (DU);
- A parcela de Ozônio (O<sub>3</sub>) será obtida por integração dos dados do gráfico ao lado:
- A documentação concisa da integração numérica constará do notebook aberto:
- Por exemplo, na forma de uma função modular documentada:
- Utilizar método de Simpson 3/8 composto ou melhor.









# Ar Atmosférico Seco – Em Grupos – III

- Referência de programação de imagens com utilização de notebooks encontram-se no curso abaixo:
- https://computationalthinking.mit.edu/Fall20;
- O qual também inclui instalações (linguagem Julia, notebook Pluto).
- Notebook deve gerar imagens ilustrativas das proporções dos gases com gases dispersos, assim como permitir seleção de camadas da atmosfera (km inteiros).









