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 2021-02-10 20h38m07s UTC







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







• Ar atmosférico é uma mistura de N2, O2, outros gases e vapor d'água;





- Ar atmosférico é uma mistura de N₂, O₂, outros gases e vapor d'água;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;





- Ar atmosférico é uma mistura de N₂, O₂, outros gases 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 N₂, O₂, outros gases 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 N₂, O₂, outros gases 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 N2, O2, outros gases 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 N₂, O₂, outros gases 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 N2, O2, outros gases 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 N₂, O₂, outros gases 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):

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

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





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 específica¹:

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

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

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, ϕ é mais significativa:

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

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





Entalpia do Ar Atmosférico

$$H = H_a + H_v = m_a h_a + m_v h_v$$
 (propr. ext.)
$$h = \frac{H}{m_a} = h_a + \frac{m_v}{m_a} h_v \qquad \neg$$

$$h = h_a + \omega h_v \simeq h_a + \omega h_g \qquad \text{(gás ideal: } h:h(T)).}$$





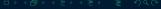
Tópicos de Leitura

Çengel, Y. A. e Boles, M. A. *Termodinâmica* 7ª *Edição*. Seções 14-1 a 14-2.

AMGH. Porto Alegre. ISBN 978-85-8055-200-3.







Ar Atmosférico — 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.

- A Troposfera vai do nível do mar até 8 a 15 km;
- A Estratosfera vai da Troposfera até 50 a 60 km;
- A composição majoritária seguirá a Tabela 25 da ref. abaixo:
- https://ntrs.nasa.gov/api/citations/19770009539/downloads/19770009539.pdf
- A parcela de Ozônio (O₃) será obtida por integração.





Ar Atmosférico — Em Grupos II

- Explicar o que são as Dobson Units (DU)
- Obter, por integração o total de ozônio...

