

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 21h09m43s UTC



1 Definições

- Ar Seco e Ar Atmosférico
- Pressão de Vapor
- Umidade Específica e Relativa do Ar

2 Tópicos de Leitura

3 Atividades



Ar Seco e Ar Atmosférico

- Ar atmosférico é uma mistura de N_2 , O_2 , 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);
 - $c_{p,a} \simeq 1,005 \text{ kJ/kg}$ $c_{p,v} \simeq 1,82 \text{ kJ/kg}$;
 - 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):

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

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

$$h_v \simeq 2500,9 \text{ kJ/kg} + (1,82 \text{ kJ/kg}^\circ\text{C})T$$



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:

$$\omega \equiv \frac{m_v}{m_a} = \frac{P_v V / R_v T}{P_a V / R_a T} = \frac{R_a}{R_v} \frac{P_v}{P_a}$$

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

ou, substituindo P em P_a ,

$$\omega = \frac{0,622 P_v}{P - P_v} \quad (\text{kg de vap./kg de ar seco}).$$

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 **umidade relativa**, ϕ é mais significativa:

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

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


Entalpia do Ar Atmosférico

$$H = H_a + H_v = m_a h_a + m_v h_v \quad (\text{propr. ext.})$$

$$h = \frac{H}{m_a} = h_a + \frac{m_v}{m_a} h_v \quad \rightarrow$$

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

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.

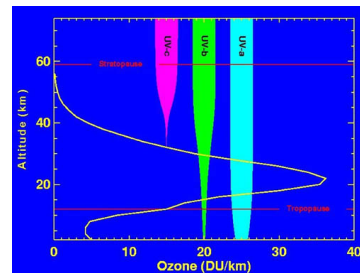
Ar Atmosférico — Em Grupos I

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 (O_3) 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 — Em Grupos II

- Explicar o que são as Dobson Units (DU);
- A parcela de Ozônio (O_3) será obtida por integração;
- A integração numérica deverá ser documentada em notebook aberto;
- Utilizar método de Simpson 3/8 composto ou melhor.



https://www.cropu.edu.edu/DEES/ozona/Clase/Chap_17_2a13-01.jpg

Ar Atmosférico — Em Grupos III

-
- <https://computationalthinking.mit.edu/Fall20>
-
-

<https://computationalthinking.mit.edu/Fall20/assets/julia-topo.svg>