

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 2021-11-10 17h30m20s UTC

1 Definições

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

2 Referências e Tópicos de Leitura

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

Ar Seco e Ar Atmosférico

- Ar atmosférico é uma mistura de N_2 , O_2 , outros gases [3] e vapor d'água;

Ar Seco e Ar Atmosférico

- **Ar atmosférico** é uma mistura de N_2 , O_2 , outros gases [3] e **vapor d'água**;
- A quantidade de outros gases e vapor d'água é pequena;

Ar Seco e Ar Atmosférico

- **Ar atmosférico** é uma mistura de N_2 , O_2 , 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 Seco e Ar Atmosférico

- Ar atmosférico é uma mistura de N_2 , O_2 , 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 Seco e Ar Atmosférico

- **Ar atmosférico** é uma mistura de N_2 , O_2 , 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 Seco e Ar Atmosférico

- **Ar atmosférico** é uma mistura de N_2 , O_2 , 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 Seco e Ar Atmosférico

- **Ar atmosférico** é uma mistura de N_2 , O_2 , 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 Seco e Ar Atmosférico

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

Ar Seco e Ar Atmosférico

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

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

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

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

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 **específica**¹:

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

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

ou, substituindo P em P_a ,

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

¹Esta razão também é chamada de **relação de umidade**.

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

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

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

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

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.





Photo by Pixabay from Pexels

www.pexels.com/photo/atmosphere-blue-cloud-cloudiness-268917