#### A.08.02 – Misturas Gás-Vapor e Condicionamento de Ar

Fenômenos de Saturação do Vapor no Ar

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



https://github.com/CNThermSci/ApplThermSci Compiled on 2021-03-01 14h43m55s UTC







- Temperatura do Ponto de Orvalho
- Saturação Adiabática e Temperatura de Bulbo Úmido
  - Saturação Adiabática
  - Temperatura de Bulbo Úmido
  - Psicrômetro Giratório
- 🌑 Referências e Tópicos de Leitura







Temperatura do Ponto de Orvalho uturação Adiabática e Temperatura de Bulbo Úmido Referências e Tópicos de Leitura

Esta apresentação baseia-se nas referências [1], Seções 14-3 a 14-4 (tópicos de leitura) e [2].





#### Definition

Temperatura de ponto de orvalho é definida como a temperatura na qual se dá o início da condensação quando o ar é resfriado à pressão constante.



Processo de resfriamento a pressão constante desde a temperatura inicial,  $T_1$  até a temperatura do ponto de orvalho,  $T_{po}$ . Diagrama em escala Fonte: autoria própria











Processo de resfriamento a pressão constante desde a temperatura inicial,  $T_1$  até a temperatura do ponto de orvalho,  $T_{\mathbf{p}0}$ . Diagrama em escala Fonte: autoria própria

cl.staticflickr.co









Processo de resfriamento a pressão constante desde a temperatura inicial,  $T_1$  até a temperatura do ponto de orvalho,  $T_{DO}$ . Diagrama em escala Fonte: autoria própria









www.liquidimageco.co



www.quora.co







images.pexels.co



mages.pexels.com





• Pressão parcial é um conceito de difícil medição direta;





- Pressão parcial é um conceito de difícil medição direta;
- É desejável relacionar as umidades a grandezas de fácil medição;





- Pressão parcial é um conceito de difícil medição direta;
- É desejável relacionar as umidades a grandezas de fácil medição;
- A medição da temperatura de orvalho,  $T_{po}$ , não é muito prática;



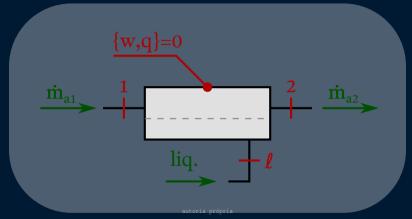




- Pressão parcial é um conceito de difícil medição direta;
- É desejável relacionar as umidades a grandezas de fácil medição;
- A medição da temperatura de orvalho,  $T_{po}$ , não é muito prática;
- Estuda-se então o processo de saturação adiabática:

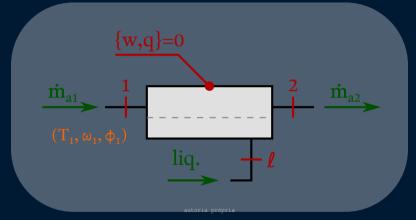






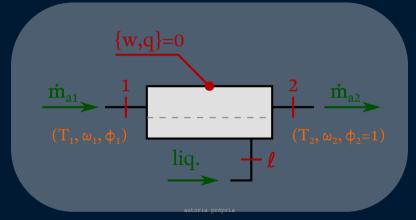






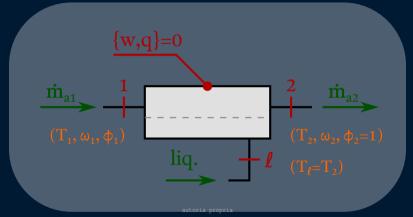








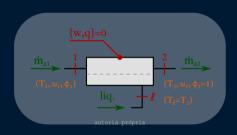








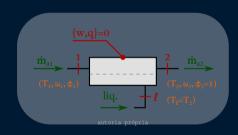
$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2}$$







$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2} = \dot{m}_a$$
 (ar seco)

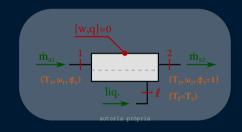






$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2} = \dot{m}_a$$
 (ar seco)

$$\dot{m}_{w1} + \dot{m}_{\ell} = \dot{m}_{w2}$$

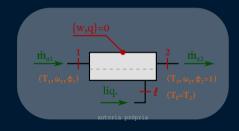






$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2} = \dot{m}_a \qquad \text{(ar seco)}$$

$$\dot{m}_{w1} + \dot{m}_{\ell} = \dot{m}_{w2} \qquad -$$



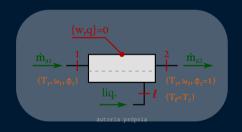




$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2} = \dot{m}_a$$
 (ar seco)

$$\dot{m}_{w1} + \dot{m}_{\ell} = \dot{m}_{w2}$$

$$\dot{m}_a\omega_1 + \dot{m}_\ell = \dot{m}_a\omega_2$$



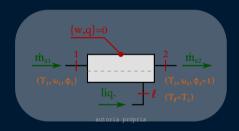




$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2} = \dot{m}_a$$
 (ar seco)

$$\dot{m}_{w1} + \dot{m}_{\ell} = \dot{m}_{w2}$$

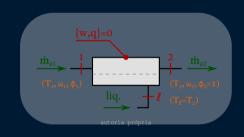
$$\dot{m}_a \omega_1 + \dot{m}_\ell = \dot{m}_a \omega_2$$
 —







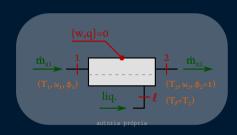
$$\dot{m}_{a1} = \dot{m}_{a2} = \dot{m}_a$$
 (ar seco)  $\dot{m}_{w1} + \dot{m}_{\ell} = \dot{m}_{w2}$   $\rightarrow$   $\dot{m}_a \omega_1 + \dot{m}_{\ell} = \dot{m}_a \omega_2$   $\rightarrow$   $\dot{m}_{\ell} = \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1)$ .







$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$

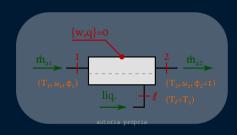








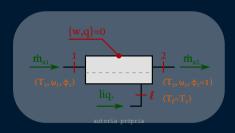
$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
 —







$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
  $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2$ 

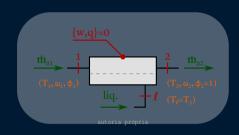








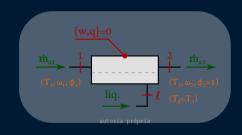
$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
  $\rightarrow$   $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\rightarrow$ 







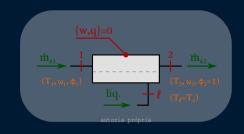
$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
  $\rightarrow$   $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\rightarrow$   $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = \dot{m}_a h_2$ 







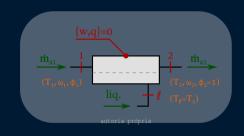
$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
  $\rightarrow$   $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\rightarrow$   $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\rightarrow$ 







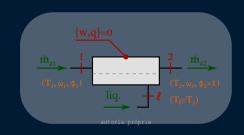
$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
  $\neg$ 
 $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\neg$ 
 $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\neg$ 
 $h_1 + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = h_2$ 







$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai}$$
  $\rightarrow$ 
 $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\rightarrow$ 
 $\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = \dot{m}_a h_2$   $\rightarrow$ 
 $h_1 + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = h_2$   $\rightarrow$ 







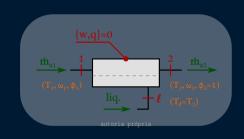
$$\dot{E}_{ent} = \dot{E}_{sai} \qquad \neg$$

$$\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2 \qquad \neg$$

$$\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = \dot{m}_a h_2 \qquad \neg$$

$$h_1 + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = h_2 \qquad \neg$$

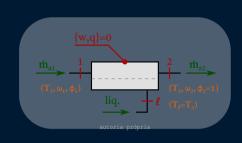
$$(c_P \mathsf{T}_1 + \omega_1 h_{v1}) + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = (c_P \mathsf{T}_2 + \omega_2 h_{g2})$$







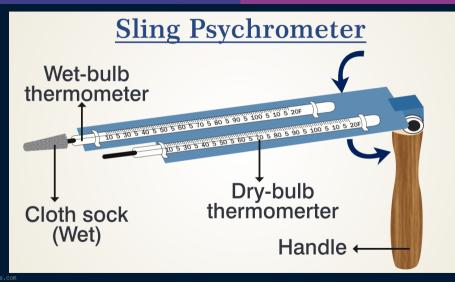
$$\begin{split} \dot{E}_{ent} &= \dot{E}_{sai} \quad \neg \\ \dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell &= \dot{m}_a h_2 \quad \neg \\ \dot{m}_a h_1 + \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1) h_\ell &= \dot{m}_a h_2 \quad \neg \\ h_1 + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell &= h_2 \quad \neg \\ (c_P \mathsf{T}_1 + \omega_1 h_{v1}) + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell &= (c_P \mathsf{T}_2 + \omega_2 h_{g2}) \\ \boldsymbol{\omega}_2 &= \frac{0,622 P_{g2}}{P - P_{g2}}; \quad \boldsymbol{\omega}_1 &= \frac{c_P (T_2 - T_1) h_{\ell g2}}{h_{v1} - h_\ell}. \end{split}$$















#### 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.





# **Photo by Francesco Ungaro from Pexels** https://www.pexels.com/photo/mountains-under-dark-clouds-in-evening-5592630/