

## 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 2021-03-03 00h18m49s UTC



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

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



### 1 Temperatura do Ponto de Orvalho

### 2 Saturação Adiabática e Temperatura de Bulbo Úmido

- Saturação Adiabática
- Temperatura de Bulbo Úmido
- Psicrômetro Giratório

### 3 Referências e Tópicos de Leitura



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

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



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



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

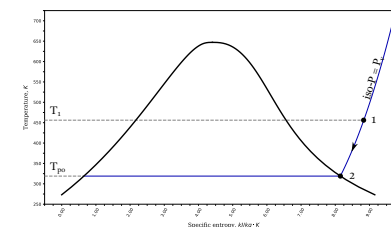
A.08.02 – Misturas Gás-Vapor e Condicionamento de Ar



## Temperatura do Ponto de Orvalho, $T_{po}$

### 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



Prof. C. Naaktgeboren, PhD

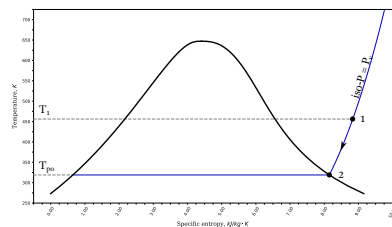
A.08.02 – Misturas Gás-Vapor e Condicionamento de Ar



## Temperatura do Ponto de Orvalho, $T_{po}$



cl.staticflickr.com



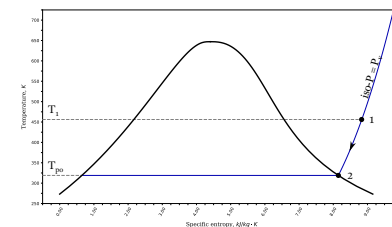
Processo de resfriamento a pressão constante desde a temperatura inicial,  $T_1$ , até a temperatura do ponto de orvalho,  $T_{po}$ . Diagrama em escala  
Fonte: autoria própria



## Temperatura do Ponto de Orvalho, $T_{po}$



upload.wikimedia.org



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



## Temperatura do Ponto de Orvalho, $T_{po}$



www.liquidimageco.com



www.quora.com



## Temperatura do Ponto de Orvalho, $T_{po}$



images.pexels.com



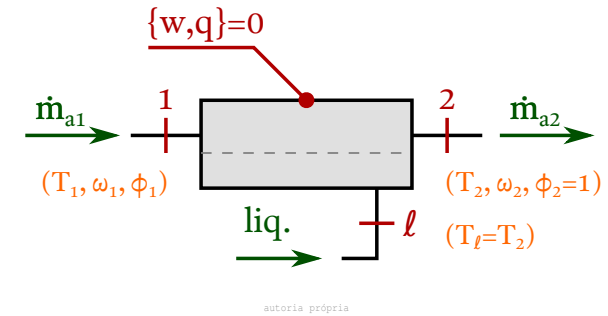
images.pexels.com



## Saturação Adiabática

- 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:

## Saturação Adiabática



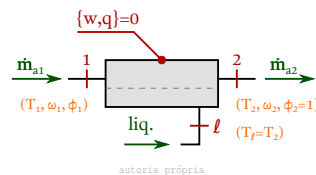
## Balanco de Massa

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

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

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

$$\dot{m}_\ell = \dot{m}_a (\omega_2 - \omega_1).$$



## Balanco de Energia (com $Q = W = 0$ )

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

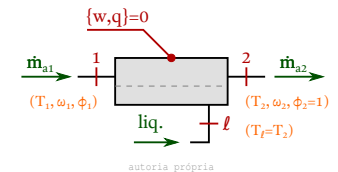
$$\dot{m}_a h_1 + \dot{m}_\ell h_\ell = \dot{m}_a h_2 \quad \rightarrow$$

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

$$h_1 + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = h_2 \quad \rightarrow$$

$$(c_P T_1 + \omega_1 h_{v1}) + (\omega_2 - \omega_1) h_\ell = (c_P T_2 + \omega_2 h_{g2})$$

$$\omega_2 = \frac{0,622 P_{g2}}{P - P_{g2}}; \quad \omega_1 = \frac{c_P (T_2 - T_1) + \omega_2 h_{lg2}}{h_{v1} - h_\ell}.$$



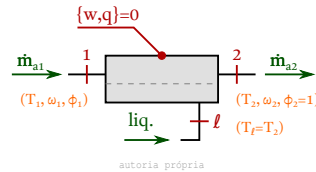
Exemplo: Ar entrando com  $\phi_1 = 100\%$

$$\dot{m}_l = \dot{m}_a(\omega_2 - \omega_1) = 0 \text{ kg/s} \quad (\text{sat.}) \quad \rightarrow$$

$$\omega_1 = \omega_2 \quad \rightarrow$$

$$h_1 = h_2 \quad \rightarrow$$

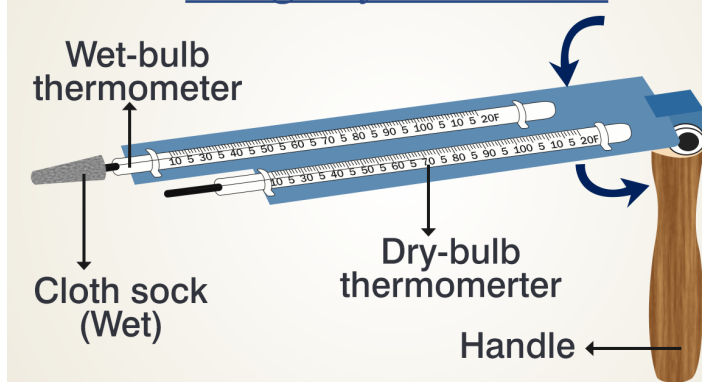
$$T_1 = T_2.$$



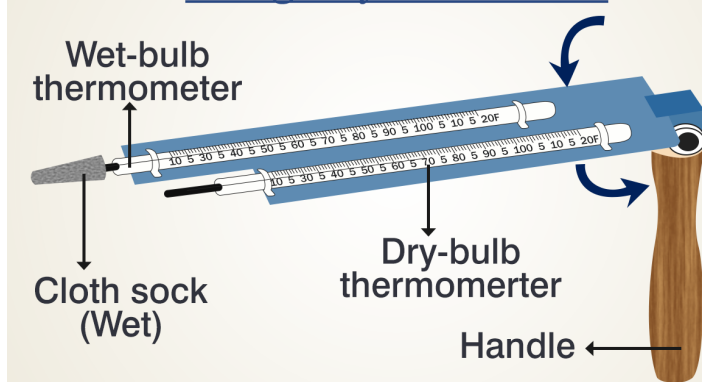
Temperatura de Bulbo Úmido,  $T_{bu}$

- Em geral, a temperatura de saturação adiabática segue  $T_{po} \leq T_{sa} \leq T$ ;
- Para ar com vapor saturado, tem-se:  $T_{po} = T_{sa} = T$ ;
- A medição de  $(P, T, T_{sa})$  permite determinar as umidades (absoluta e relativa) do ar;
- Porém, a necessidade de canal longo para a saturação é um inconveniente;
- Uma abordagem mais prática é a do par de termômetros com bulbos seco e úmido.
- As medidas correspondentes são  $T_{bs} \equiv T$  e  $T_{bu}$ ;
- Neste esquema, *assume-se*  $T_{bu} \approx T_{sa}$ .

## Sling Psychrometer



## Sling Psychrometer



## 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.