

```
begin
    using PlutoUI
    using PyCall
    using Printf
    using Plots
end

CΨ = 0.621967

begin
    CP = pyimport("CoolProp.CoolProp")
    Ra = CP.PropsSI("GAS_CONSTANT", "air") / CP.PropsSI("M", "air") * 1.0e-3
    Rv = CP.PropsSI("GAS_CONSTANT", "water") / CP.PropsSI("M", "water") * 1.0e-3
```

# Exercício A0801-01 – Massa de vapor d'água em um galpão fechado

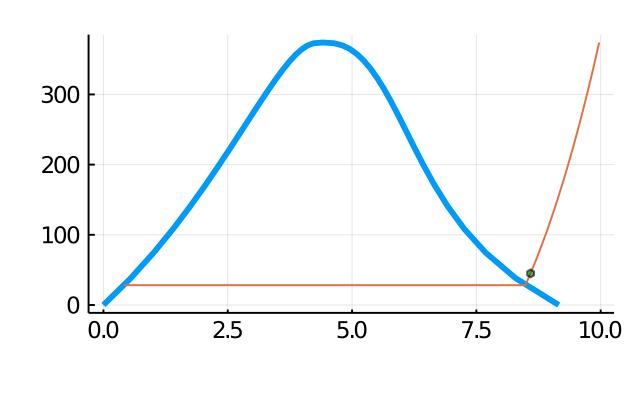
 $C\psi = Ra/Rv \# Psychrometric constant (usually rounded to 0.622)$ 

```
Adaptado do Exemplo 14-1 (ÇENGEL, Y. A., 7<sup>a</sup> Ed., 2013)
```

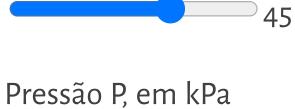
 $md"C\psi = \$(@sprintf(\"\%.6f\", C\psi))"$ 

```
▼Dict(
:T ⇒ 15.0:1.0:60.0
:P ⇒ 80.0:5.0:120.0
:φ ⇒ 15.0:5.0:100.0
```

end



Temperatura T, em °C



Piessau P, eiii KPa



Umidade relativa φ, em %



#### Enunciado:

Um galpão de 11.5m × 11.5m × 6.0m contém ar a 45°C e 100kPa a uma umidade relativa de 40%. Determine: **(a)** a pressão parcial do ar seco; **(b)** a umidade específica (absoluta); **(c)** a entalpia por unidade de massa de ar seco; **(d)** as massas de ar seco e de vapor d'água na sala.

#### Solução:

| Letra | Propriedade | Valor  | Unid. |
|-------|-------------|--------|-------|
| (a)   | $P_a$       | 96.16  | kPa   |
| (b)   | $\omega$    | 0.0248 | kg/kg |
| (c)   | h           | 109.33 | kJ/kg |
| (d)   | $m_a$       | 835.53 | kg    |
| (d)   | $m_v$       | 20.74  | kg    |

#### Resolução

#### (a) pressão parcial do ar seco

A pressão parcial do ar seco pode ser determinada via

$$P_a = P - P_v,$$

onde

$$P_v = \phi P_g = \phi P_{sat@T}$$

 $P_g$ ,  $P_v$ ,  $P_a$  = (9.595, 3.838, 96.162) kPa

## (b) umidade específica do ar

A umidade específica (absoluta) pode ser determinada via

$$\omega = rac{0,622 P_v}{P - P_v} = rac{0,622 P_v}{P_a}$$

 $\omega$  = 0.0248 kg/kg

### (c) entalpia do ar por unidade de massa de ar seco

A entalpia do ar por unidade de massa de ar seco é determinada via

$$h = h_a + \omega h_v pprox c_P \mathsf{T} + \omega h_g$$

 $h_a$ ,  $h_v$ ,  $h_g$ , h = (45.22, 2582.43, 2582.43, (109.33, 109.33)) kJ/kg

# (d) massas de ar seco e de vapor na sala

Tais massas podem ser calculadas pela equação de estado (de gás ideal):

$$m = \frac{PV}{RT}$$

 $m_a$ ,  $m_v$ ,  $\omega \cdot m_a$  =( 835.530, 20.74107, 20.74107) kg

# Gráfico - Estado do vapor d'água a $(P_v,T)$

```
begin

# Basic constants

FL = "water"

TT = CP.PropsSI("Ttriple", FL)

TC = CP.PropsSI("Tcrit", FL)

TSTL = (TT, CP.PropsSI("S", "T", TT, "Q", 0.0, FL))

TSTV = (TT, CP.PropsSI("S", "T", TT, "Q", 1.0, FL))

TSCR = (TC, CP.PropsSI("S", "T", TC, "Q", 0.5, FL))

# Saturation dome

N = range(0.0, stop=1.0, length=20)

P = 1.0 .- (1.0 .- N).^2

tLiq = TT .+ (TC - TT) .* P

tVap = reverse(tLiq)[2:end]

sLiq = [CP.PropsSI("S", "T", _t, "Q", 0.0, FL) for _t in tLiq] .* 1.0e-3

sVap = [CP.PropsSI("S", "T", _t, "Q", 1.0, FL) for _t in tVap] .* 1.0e-3

DOME = (cat(tLiq, tVap, dims=1).-273.15, cat(sLiq, sVap, dims=1))

end;
```

Live docs

Send