



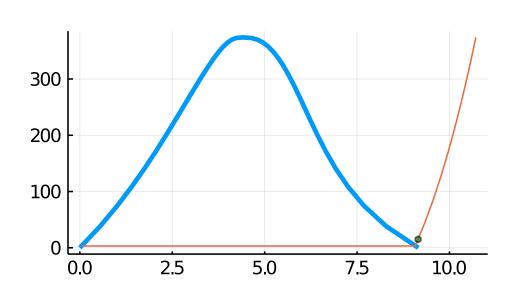
A08 – Misturas Gás-Vapor e Condicionamento de Ar

01 – Ar Seco e Atmosférico e Medidas de Umidade

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

Adaptado do Exemplo 14-1 (ÇENGEL, Y. A., 7a Ed., 2013)

▶ Dict(:T \Rightarrow 15.0:1.0:60.0, :P \Rightarrow 80.0:5.0:120.0, : φ \Rightarrow 15.0:5.0:100.0)



Temperatura T, em °C Pressão P, em kPa 100.0 Umidade relativa φ, em %

⁻⁻ 45.0

Enunciado:

Um galpão de 11.5m × 11.5m × 6.0m contém ar a 15.0°C e 100.0kPa a uma umidade relativa de 45.0%. 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	99.23	kPa
(b)	ω	0.0048	kg/kg
(c)	h	27.24	kJ/kg
(d)	m_a	951.97	kg
(d)	m_v	4.58	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 = (1.706, 0.768, 99.232) kPa
      Pg = CP.PropsSI("P", "T", the_T + 273.15, "Q", 1.0, "water") * 1.0e-3 # kPa
      Pv = Pg * the_{\phi} / 100.0 # kPa
      Pa = the_P - Pv # kPa
      md""" $P_g$, $P_v$, $P_a$ = (
      $(@sprintf(\"%.3f\",Pg)),
      $(@sprintf(\"%.3f\",Pv)),
      $(@sprintf(\"%.3f\",Pa))) kPa
end
```

(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 = 0.0048 kg/kg
       \omega = C\psi * Pv / Pa # kg/kg
       (0sprintf(\bar{\ }''\%.4f'', \omega)) kg/kg
 end
```

(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 = (15.07, 2528.33, 2528.33, (27.24, 27.24)) kJ/kg
begin
       cp = 1.005 \# kJ/kg \cdot {}^{\circ}C
       minP = CP.PropsSI("PMIN", "water") * 1.00001e-3 # kPa
       ha = cp * the_T \# kJ/kg
       stg = CP.State("water", Dict("Q"=>1.0, "T"=>the_T+273.15))
       if the_\phi < 1
           stv = CP.State("water", Dict("P"=>(Pv<minP ? minP : Pv), "T"=>the_T+273.15))
       else
           stv = stg
       end
       hv = stv.h
       hg = stg.h
       h = (ha + \omega *hv, ha + \omega *hg)
       md'''' $h_a$, $h_v$, $h_g$, $h$ = (
       $(@sprintf(\"%.2f\", ha)), $(@sprintf(\"%.2f\", hv)), $(@sprintf(\"%.2f\", hg)),
       ( $(@sprintf(\"%.2f\", h[1])), $(@sprintf(\"%.2f\", h[2])) )) kJ/kg"""
end
```

(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 =( 951.975, 4.58014, 4.58014) kg
       V = the_x * the_y * the_z
       T = the_T + 273.15
       ma = Pa * V / (Ra * T)
       mv = Pv * V / (Rv * T)
       md""" $m_a$, $m_v$, $\omega\cdot m_a$ =(
       $(@sprintf(\"%.3f\", ma)),
       $(@sprintf(\"%.5f\", mv)),
       $(@sprintf(\"%.5f\", ω*ma))) kg"""
```

Bibliotecas e Demais Recursos

Bibliotecas

```
using PlutoUI

    using PyCall

using Printf
using Plots
end
```

Constantes

Statistics FAQ

```
C\psi = 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
        C\psi = Ra/Rv \# Psychrometric constant (usually rounded to 0.622)
        md"C\psi = \$(@sprintf(\"%.6f\", C\psi))"
 end
```

Gráfico - Domo de Saturação da Água

```
# 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))
```

Live docs

Mow can we make Pluto.jl better? Instant feedback... Send