

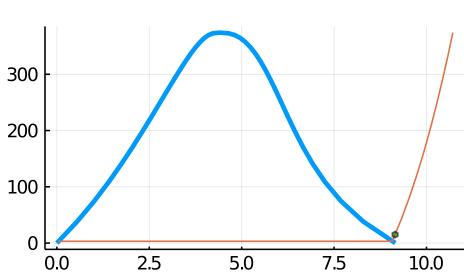
A08 – Misturas Gás-Vapor e Condicionamento de Ar

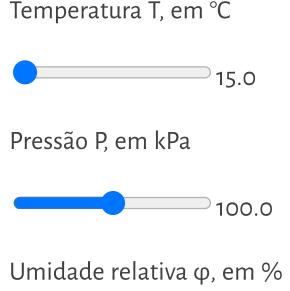
01 – Ar Seco e Atmosférico e Medidas de Umidade

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

Adaptado de: Exemplo 14-1 (ÇENGEL, Y. A., 7a Ed., 2013, pp. 734-735)

▶ 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)





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 no galpão.

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	4.58	kσ

Resolução

(a) pressão parcial do ar seco

$$P_a = P - P_v,$$
 $P_v = \phi P_g = \phi P_{sat@T},$

e $P_{sat@T}$ é obtida por meio da biblioteca **CoolProp** via **Pycall.jl**.

$$P_g, P_v, P_a = (1.706, 0.768, 99.232) \text{ kPa}$$

$$\text{begin}$$

$$\text{Pg} = \text{CP.PropsSI}("P", "T", \text{the_T} + 273.15, "Q", 1.0, "water") * 1.0e-3 \# kPa}$$

$$\text{Pv} = \text{Pg} * \text{the_} / 100.0 \# kPa}$$

$$\text{Pa} = \text{the_P} - \text{Pv} \# kPa}$$

$$\text{md}""" \text{$P_g\$, $P_v\$, $P_a\$} = ($$

$$\text{$(@sprintf(\"\%.3f\",Pg)), $$}$$

$$\text{$(@sprintf(\"\%.3f\",Pv)), $$}$$

$$\text{$(@sprintf(\"\%.3f\",Pa))) \text{ kPa}$}$$

$$\text{"""}$$

(b) umidade específica do ar

A umidade específica (absoluta) é determinada via

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

com P_v e P_a obtidos no item anterior. Note que a constante psicrométrica

$$C_{\psi}=rac{R_{a}}{R_{v}}pprox0,621967$$

obtida por meio da biblioteca <u>CoolProp</u> via <u>Pycall.jl</u> é utilizada nos cálculos ao invés do valor arredondado 0,622.

```
\omega = 0.0048 kg/kg
      \omega = C\psi * Pv / Pa # kg/kg
      (0sprintf()'''.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

$$h=h_a+\omega h_vpprox c_P\mathsf{T}+\omega h_g,$$

Na qual **T** é a temperatura em °C.

```
h_a, h_v, h_q, h = (15.07, 2528.33, 2528.33, (27.24, 27.24)) k]/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))
           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)
      (0sprintf()^{*}.2f()^{*}, ha)), $(0sprintf()^{*}.2f()^{*}, hv)), $(0sprintf()^{*}.2f()^{*}, hg)),
       ( $(@sprintf(\"%.2f\", h[1])), $(@sprintf(\"%.2f\", h[2])) )) kJ/kg"""
 end
```

(d) massas de ar seco e de vapor no galpão

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"""
 end
```

Bibliotecas e Demais Recursos

Bibliotecas

```
begin
using PlutoUI
using PyCall

    using Printf

    using Plots
end
Constantes
```

$C\psi = 0.621967$

begin

Statistics FAQ

```
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
```

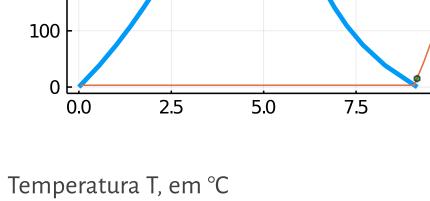
Gráfico - Domo de Saturação da Água

```
# 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))
end;
```

Live docs

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

Send



45.0

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

A pressão parcial do ar seco é determinada via

onde