# Termo Aplicada P2 13082025

August 12, 2025

# UNIVERSIDADE FEDERAL DE PERNAMBUCO CENTRO DE TECNOLOGIA E GEOCIÊNCIAS CURSO DE GRADUAÇÃO EM ENGENHARIA MECÂNICA

Termodinâmica Aplicada - Prof. Fábio Magnani - 2ª avaliação - 13/08/2025

1ª Questão) Considere um Ciclo Rankine com Reaquecimento, operando nas pressões 10, 700 e 6000 kPa, com todas as máquinas de fluxo (i.g., bombas, turbinas) com eficiência isentrópica de 80%. Nas duas saídas da caldeira, a temperatura é 360 °C. Calcule o título na saída da turbina de alta pressão. (4,0 pontos)

2ª Questão) O dispositivo de expansão de um Ciclo de Refrigeração por Compressão a Vapor (R134a) opera entre as temperaturas 40 °C e 5 °C. Qual o COP (i.e. coeficiente de perfomance, coeficiente de desempenho) do ciclo? (3,0 pontos) 3ª Questão) O motor de um avião (Ciclo Brayton), aspira ar a 25 °C e 100 kPa e tem uma relação de pressão de 10:1. Qual a temperatura na entrada da câmara de combustão? (3,0 pontos)

# 1 Utilitários: Propriedades Termodinâmicas e Eficiências Isentrópicas

Esta seção documenta as funções auxiliares desta célula para (i) obter propriedades via **CoolProp** e (ii) calcular estados de saída de **turbinas** e **compressores** com eficiência isentrópica. Inclui também relações de gás ideal para ar (modelo ar-padrão).

**Dependências e unidades (SI, PropsSI):** (T) em K, (p) em Pa, (h) em J/kg, (s) em J/(kg·K). Se **CoolProp** não estiver disponível, use tabelas/valores manuais.

# 1.1 Turbina — eficiência isentrópica e entalpia de saída

Definição da eficiência isentrópica da turbina:

$$\eta_t \; = \; \frac{h_1 - h_{2,\rm real}}{h_1 - h_{2s}},$$

onde  $h_{2s}=h(p_2,s_1)$  é a entalpia de saída **isentrópica** (mesma entropia da entrada, pressão de saída).

Rearranjo para a entalpia real de saída:

$$h_{2,{\rm real}} \; = \; h_1 \; - \; \eta_t \, \big( h_1 - h_{2s} \big).$$

#### 1.2 Compressor — eficiência isentrópica e entalpia de saída

Definição da eficiência isentrópica do compressor:

$$\eta_c = \frac{h_{2s} - h_1}{h_{2,\text{real}} - h_1}.$$

Rearranjo:

$$h_{2,\text{real}} = h_1 + \frac{h_{2s} - h_1}{\eta_c}.$$

#### 1.3 Relações de gás ideal para o ar (modelo ar-padrão)

Defina a razão de pressões  $(r_p=p_2/p_1)$  e o expoente de expansão isentrópica  $(\gamma)$ .

Transformação isentrópica ideal:

$$T_{2s} = T_1 r_p^{(\gamma-1)/\gamma}.$$

Compressor com eficiência em temperaturas:

$$\eta_c \; = \; \frac{T_{2s} - T_1}{T_2 - T_1} \; \implies \; T_2 \; = \; T_1 \; + \; \frac{T_{2s} - T_1}{\eta_c}.$$

```
[11]: # Utilities (optional)
      # - Tries to import CoolProp for water and R134a properties.
      # - Helper functions for turbine/compressor isentropic efficiency.
      try:
          from CoolProp.CoolProp import PropsSI
          HAS_COOLPROP = True
      except Exception as e:
          HAS_COOLPROP = False
          print("CoolProp not found. Use tables or fill values manually. Error:", e)
      def turbine_h_out(h_in, s_in, p_out, eta_is=1.0, fluid='Water'):
          # Turbine: eta_t = (h_in - h_out_real)/(h_in - h_out_is)
          if not HAS_COOLPROP:
              raise RuntimeError("CoolProp not available.")
          h2s = PropsSI('H', 'S', s_in, 'P', p_out, fluid)
          h2 = h_in - eta_is*(h_in - h2s)
          return h2, {'h2s': h2s, 'h2': h2}
      def compressor h out(h in, s in, p out, eta is=1.0, fluid='Air'):
          \# Compressor: eta_c = (h_out_is - h_in)/(h_out_real - h_in)
          if not HAS_COOLPROP:
              raise RuntimeError("CoolProp not available.")
          h2s = PropsSI('H', 'S', s_in, 'P', p_out, fluid)
          if eta_is <= 0:</pre>
              raise ValueError("eta is must be > 0")
```

```
h2 = h_in + (h2s - h_in)/eta_is
return h2, {'h2s': h2s, 'h2': h2}

def T2_isentropic_air(T1, r_p, gamma=1.4):
    # Ideal-gas (air-standard): T2s = T1 * r_p^((gamma-1)/gamma)
return T1 * (r_p**((gamma-1.0)/gamma))

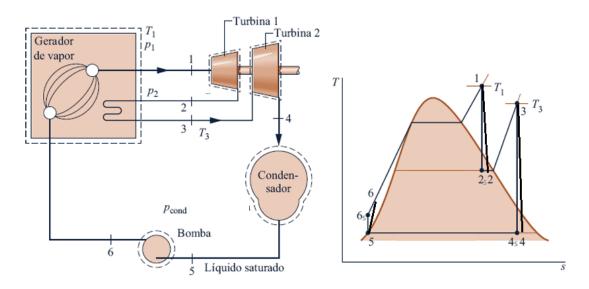
def T2_with_eta_comp_air(T1, r_p, eta_c=1.0, gamma=1.4):
    # eta_c = (T2s - T1)/(T2 - T1) => T2 = T1 + (T2s - T1)/eta_c
T2s = T2_isentropic_air(T1, r_p, gamma=gamma)
return T1 + (T2s - T1)/eta_c, T2s
```

# 1.4 1) Ciclo Rankine com Reaquecimento — 4,0 pontos

1ª Questão) Considere um Ciclo Rankine com Reaquecimento, operando nas pressões 10, 700 e 6000 kPa, com todas as máquinas de fluxo (i.g., bombas, turbinas) com eficiência isentrópica de 80%. Nas duas saídas da caldeira, a temperatura é 360 °C. Calcule o título na saída da turbina de alta pressão. (4,0 pontos)

#### 1.4.1 Hipóteses

- Regime permanente
- Caldeira e condensador isobáricos
- Bomba e turbinas adiabáticas
- Quedas de pressão e perdas de energia são desprezados nas conexões
- Caldeira fornece vapor **superaquecido** a 6 MPa e 400 °C.
- Reaquecimento eleva novamente a 400 °C a 0,7 MPa.
- \_turbinas = \_bombas = 0,80 (definição de eficiência isentrópica).
- Condensador a 10 kPa.



**Objetivo.** Determinar o estado após a turbina de alta, calculando  $h_2$ , identificando a fase em  $p_2$ 

e, se aplicável, o título x.

**Dados.**  $\eta_t=0.80,\,p_1=6.0\,\mathrm{MPa},\,p_2=0.8\,\mathrm{MPa},\,T_\mathrm{boiler\_out}=360\,^\circ\mathrm{C}.$  Propriedades em SI: T [K], p [Pa], h [J/kg], s [J/(kg·K)].

#### 1.5 Passos e equações

1) Estado 1 (entrada da turbina).

$$h_1 = h(p_1, T_{\text{boiler out}}), \qquad s_1 = s(p_1, T_{\text{boiler out}})$$

2) Saída isentrópica (2s).

$$h_{2s} = h(p_2, s_1)$$

3) Eficiência isentrópica da turbina.

$$\eta_t = \frac{h_1 - h_{2,\text{real}}}{h_1 - h_{2s}} \ \, \Rightarrow \ \, h_2 \equiv h_{2,\text{real}} = h_1 - \eta_t \, (h_1 - h_{2s})$$

4) Verificação de fase em  $p_2$ .

$$h_f = h(p_2, \, x{=}0), \qquad h_g = h(p_2, \, x{=}1)$$

- Se  $h_f \leq h_2 \leq h_q$ : mistura bifásica, com

$$x = \frac{h_2 - h_f}{h_a - h_f}$$

- Se  $h_2 < h_f$ : líquido comprimido.
- Se  $h_2 > h_q$ : vapor superaquecido.

```
[12]: # === Q1: Estado após a turbina de alta (6 MPa -> 0,8 MPa) ===
    eta_t = 0.80
    p_hi = 6_000_000.0  # Pa (6 MPa)
    p_reh = 700_000.0  # Pa (0.8 MPa)
    T_boiler_out = 360.0 + 273.15  # K

if HAS_COOLPROP:
    fluid = 'Water'
        # Estado 1: entrada turbina de alta
        h1 = PropsSI('H','P',p_hi,'T',T_boiler_out,fluid)
        s1 = PropsSI('S','P',p_hi,'T',T_boiler_out,fluid)
        # Expansão 1 -> 2 (turbina de alta): 6 MPa -> 0.8 MPa
        h2, aux = turbine_h_out(h1, s1, p_reh, eta_is=eta_t, fluid=fluid)

# Verificar fase em (p=0.8 MPa, h=h2)
        Tsat_reh = PropsSI('T','P',p_reh,'Q',0,fluid)
```

```
hf = PropsSI('H','P',p_reh,'Q',0,fluid)
    hg = PropsSI('H', 'P', p_reh, 'Q', 1, fluid)
    if hf <= h2 <= hg:
        x = (h2 - hf)/(hg - hf)
        fase = "bifásica"
    else:
        x = None
        fase = "liquido comprimido" if h2 < hf else "vapor superaquecido"
    print(f"Estado 1 (6 MPa, 360 C): h1={h1/1000:.2f} kJ/kg, s1={s1/1000:.3f}_\( \)
 \hookrightarrow kJ/(kg.K)")
    print(f"Estado 2 (0.7 MPa, apos turbina de alta): h2={h2/1000:.2f} kJ/kg u
 →-> fase: {fase}")
    if x is not None:
        print(f"Titulo na saida da turbina de alta: x = {x:.4f}")
        print("Titulo nao aplicavel (estado nao esta na cupula de saturacao).")
else:
    print("CoolProp indisponivel. Use tabelas de vapor:")
    print("1) Obter h1, s1 em (6 MPa, 360 C).")
    print("2) Em p=0.8 MPa, encontrar h2s com s=s1 (superaquecido).")
    print("3) h2 = h1 - eta_t*(h1 - h2s).")
    print("4) Verificar fase em p=0.8 MPa e calcular x se bifasico.")
```

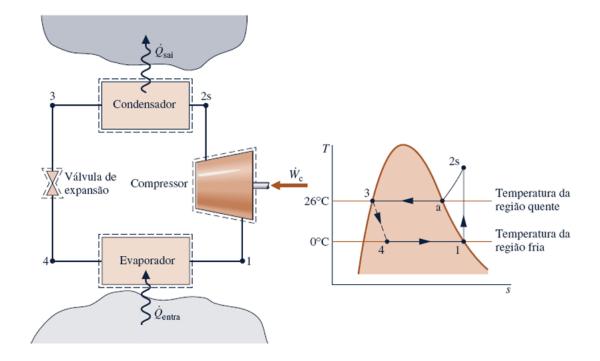
```
Estado 1 (6 MPa, 360 C): h1=3071.99 kJ/kg, s1=6.380 kJ/(kg.K) Estado 2 (0.7 MPa, apos turbina de alta): h2=2710.11 kJ/kg \rightarrow fase: bifásica Titulo na saida da turbina de alta: x = 0.9745
```

#### 1.6 2) Ciclo de Refrigeração por Compressão a Vapor (R134a) — 3,0 pontos

**2ª Questão)** O dispostivo de expansão de um Ciclo de Refrigeração por Compressão a Vapor (R134a) opera entre as temperaturas 40 °C e 5 °C. Qual o COP (i.e. coeficiente de perfomance, coeficiente de desempenho) do ciclo? (3,0 pontos)

#### 1.6.1 Hipóteses

- Regime permanente
- Compressor adiabático e isentrópico
- Ciclo ideal (compressão isentrópica), sem superaquecimento na saída do evaporador e sem sub-resfriamento na saída do condensador.
- Evaporação a 4 °C (saturado) e condensação a 40 °C (saturado).
- Válvula de expansão **isentálpica**, sem variação de energia cinética e potencial.
- Desprezar perdas de pressão em trocadores/linhas.



**Objetivo.** Calcular o coeficiente de desempenho (COP) de um ciclo ideal de compressão de vapor com R134a operando entre  $T_e=4\,^{\circ}\mathrm{C}$  e  $T_c=40\,^{\circ}\mathrm{C}$ .

**Hipóteses.** Compressor isentrópico, condensação e evaporação a pressão constante, dispositivo de expansão isentálpico. Propriedades no sistema SI.

--m

### 1.7 Estados e relações termodinâmicas

1) Entrada do compressor (1) — vapor saturado a  $T_e\,$ 

$$p_1 = p_{\text{sat}}(T_e), \qquad h_1 = h(T_e, x = 1), \qquad s_1 = s(T_e, x = 1)$$

2) Saída do compressor ideal (2) — compressão isentrópica até  $p_{\rm cond}$ 

$$p_2=p_{\rm cond}=p_{\rm sat}(T_c) \quad ({\rm no~c\acute{o}digo},~p_2\equiv p_3), \qquad s_{2s}=s_1, \qquad h_{2s}=h(p_2,s_1)$$

Como o compressor é ideal, vale  $h_2 = h_{2s}$ .

3) Saída do condensador (3) — líquido saturado a  $T_c$ 

$$p_3 = p_{\rm sat}(T_c), \qquad h_3 = h(T_c, x = 0)$$

4) Saída da válvula (4) — expansão isentálpica

$$h_4 = h_3$$

## 1.8 Balanços específicos e COP

Calor específico absorvido no evaporador:

$$q_L = h_1 - h_4$$

Trabalho específico do compressor:

$$w_C = h_2 - h_1$$

Coeficiente de desempenho do refrigerador:

$$COP_{R} = \frac{q_{L}}{w_{C}} = \frac{h_{1} - h_{4}}{h_{2} - h_{1}}$$

```
[14]: | # === Q2: COP de um ciclo ideal de compressao de vapor com R134a ===
                Te = 4.0 + 273.15
                                                                         # K
                Tc = 40.0 + 273.15
                                                                              # K
                fluid = 'R134a'
                if HAS COOLPROP:
                            # 1: vapor saturado a Te
                            p1 = PropsSI('P','T',Te,'Q',1,fluid)
                            h1 = PropsSI('H','T',Te,'Q',1,fluid)
                            s1 = PropsSI('S','T',Te,'Q',1,fluid)
                            # 3: liquido saturado a Tc
                            h3 = PropsSI('H','T',Tc,'Q',0,fluid)
                            p3 = PropsSI('P', 'T', Tc, 'Q', 0, fluid)
                            # 4: valvula isentalpica
                            h4 = h3
                            # 2s: compressao isentropica ate pressao de saturacao a Tc
                            h2s = PropsSI('H', 'S', s1, 'P', p3, fluid)
                            h2 = h2s # compressor ideal base
                            qL = h1 - h4
                            wC = h2 - h1
                            COP = qL / wC
                            print(f"p_evap = {p1/1000..1f} kPa, p_cond = {p3/1000..1f} kPa")
                            print(f"h1=\{h1/1000:.2f\} kJ/kg, h2=\{h2/1000:.2f\} kJ/kg, h3=\{h3/1000:.2f\} kJ/kg
                    \rightarrowkg, h4={h4/1000:.2f} kJ/kg")
                            print(f"qL=\{qL/1000:.2f\} kJ/kg, wC=\{wC/1000:.2f\} kJ/kg, COP=\{COP:.2f\}")
                else:
                            print("CoolProp indisponivel. Passos com tabelas do R134a:")
                            print("1) h1,s1 em Te=4 C (vapor sat.) 2) h2s por s=s1 a p_cond (40 C)")
                            print("3) h3 em Tc=40 C (liquido sat.) 4) h4=h3 -> COP=(h1-h4)/(h2-h1)")y
```

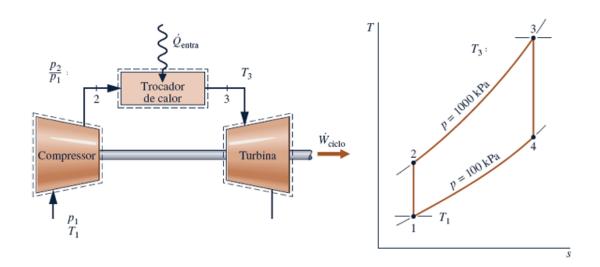
p\_evap = 337.7 kPa, p\_cond = 1016.6 kPa
h1=400.92 kJ/kg, h2=423.81 kJ/kg, h3=256.41 kJ/kg, h4=256.41 kJ/kg
qL=144.51 kJ/kg, wC=22.89 kJ/kg, COP=6.31

### 1.9 3) Ciclo Brayton (motor de avião) — 3.0 pontos

**3ª Questão)** O motor de um avião (Ciclo Brayton), aspira ar a 25 °C e 100 kPa e tem uma relação de pressão de 10:1. Qual a temperatura na entrada da câmara de combustão? (3,0 pontos)

#### 1.9.1 Hipóteses

- Ar-padrão com propriedades constantes ( = 1,4;  $c_p = 1,004 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)}$ ).
- Regime permanente
- Compressão isentrópica (caso base). Alternativa: adote \_c específico e calcule T real.
- Desprezar perdas no duto entre compressor e câmara.



**Objetivo.** Determinar as temperaturas de saída do compressor em um modelo ar-padrão: - caso isentrópico:  $T_{2s}$ , - caso com eficiência do compressor:  $T_2$  para um dado  $\eta_c$ .

**Definições e dados.** Temperatura e pressão na entrada:  $T_1$ ,  $p_1$ ; razão de pressões  $r_p = p_2/p_1$ ; expoente adiabático  $\gamma$  (ar seco:  $\gamma \approx 1,4$ ). As temperaturas estão em K e as pressões são absolutas.

#### 1.10 Relações termodinâmicas

1) Saída isentrópica do compressor (gás ideal):

$$T_{2s} = T_1 r_p^{\frac{\gamma-1}{\gamma}}.$$

2) Eficiência isentrópica do compressor:

$$\eta_c = \frac{T_{2s} - T_1}{T_2 - T_1} \implies T_2 = T_1 + \frac{T_{2s} - T_1}{\eta_c}.$$

**Observações.** Para  $\eta_c = 1$ , tem-se  $T_2 = T_{2s}$ . Para  $0 < \eta_c < 1$ , vale  $T_2 > T_{2s}$ .

```
[15]: # === Q3: Temperatura na entrada da camara (saida do compressor) ===
      T1 = 25.0 + 273.15
                            # K
                            # Pa
      p1 = 100_{000.0
      r_p = 10.0
                            # p2/p1
      gamma = 1.4
      # Caso base: compressor isentropico
      T2s = T1 * (r_p ** ((gamma - 1.0)/gamma))
      # Se quiser considerar eta_c != 1:
      eta_c = 1.0 # edite para, por exemplo, 0.85
      T2 = T1 + (T2s - T1)/eta_c
      print(f"T1 = {T1:.2f} K (25 C)")
      print(f"r_p = \{r_p:.2f\}, gamma = \{gamma:.2f\}")
      print(f"T2s (isentropico) = {T2s:.2f} K")
      print(f"Assumindo eta_c = \{eta_c:.2f\} \Rightarrow T2 = \{T2:.2f\} K (entrada da camara_l)

de combustao)")
```

```
T1 = 298.15 K (25 C)

r_p = 10.00, gamma = 1.40

T2s (isentropico) = 575.64 K

Assumindo eta_c = 1.00 => T2 = 575.64 K (entrada da camara de combustao)
```