

# **Análise da 1<sup>a</sup> e 2<sup>a</sup> leis para um V.C.**

# Equação da Energia: Regime Permanente

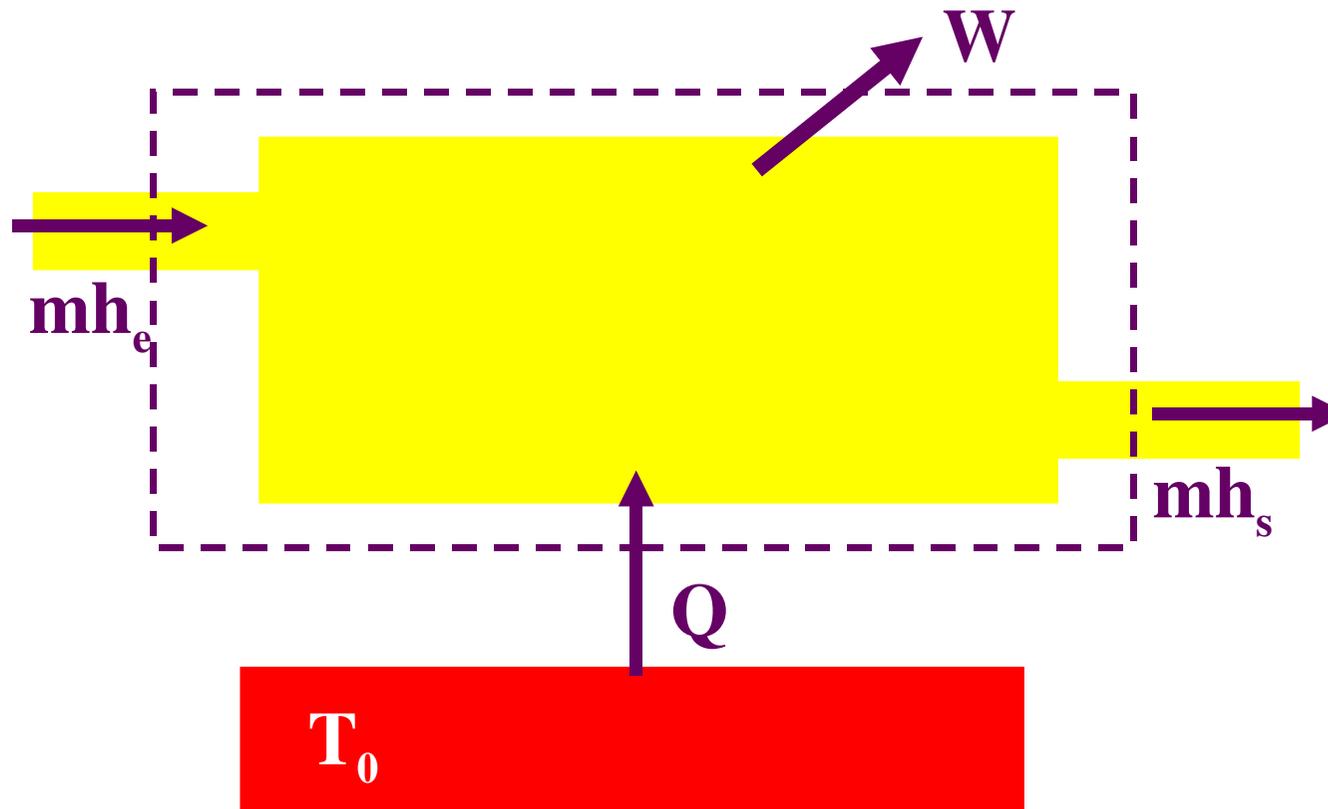
$$- \sum \left[ \left( u + \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right) \dot{m} \right]_{IN} + \sum \left[ \left( u + \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right) \dot{m} \right]_{OUT} = \dot{Q} - \dot{W}_{shaft}$$

- Considere o V.C. com duas portas (uma entrada / uma saída)
- Expressando em função do calor e trabalho específicos (dividindo por  $\dot{m}$ ):

$$\left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \underbrace{u + \frac{P}{\rho}}_h \right)_{OUT} - \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \underbrace{u + \frac{P}{\rho}}_h \right)_{IN} = q - w_{shaft} \left[ \frac{\text{Joules}}{\text{kg}} \right]$$

# Caso Estudo

- Aplicação de um balanço de energia para dispositivos que operam com fluxo de energia (entalpia), produzem trabalho e trocam calor com um reservatório a  $T_0$



# **Qual Tipo de Máquina Opera da Maneira do Caso de Estudo?**

- **Turbinas a vapor,**
- **Turbinas a gás,**
- **Compressores,**
- **Escoamento em tubulações,**
- **e qualquer outro tipo de processo que envolve transporte de uma propriedade**

# Turbina a vapor ATP 4 - ABB

Output range up to 100 MW

Live steam conditions:

Temperature up to 540 °C

Pressure up to 140 Bar

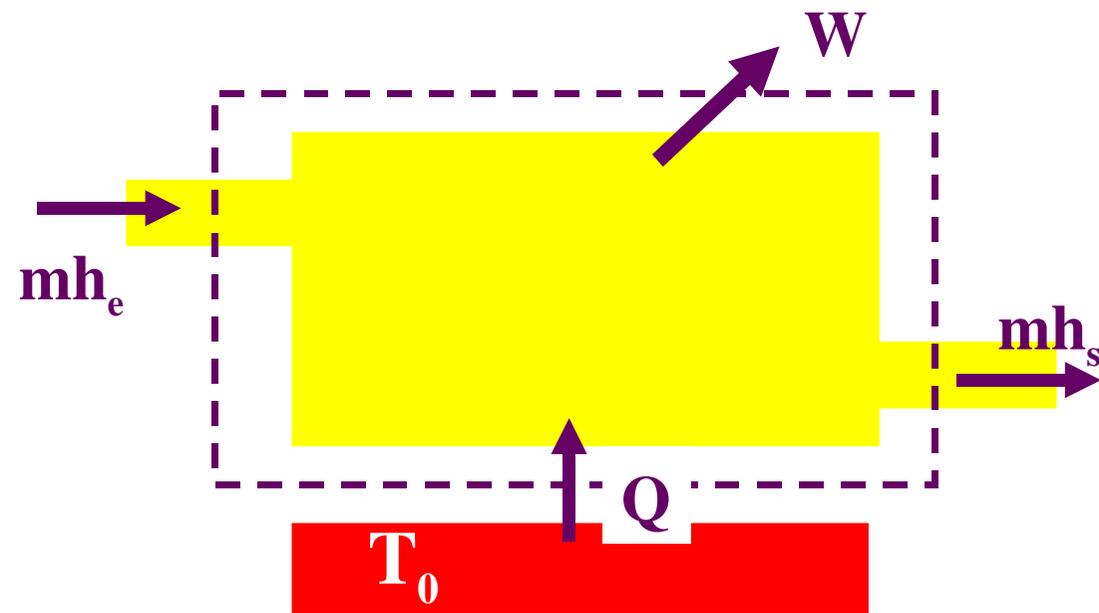
Exhaust steam conditions:

3-16 Bar/300 °C

Condensing 0,03 - 0,25 Bar



# Identifique os fluxos para a Turbina Adiabática



**Adiabática,  $Q = 0$**

**A fonte a  $T_0$  não troca calor e portanto não é necessária**

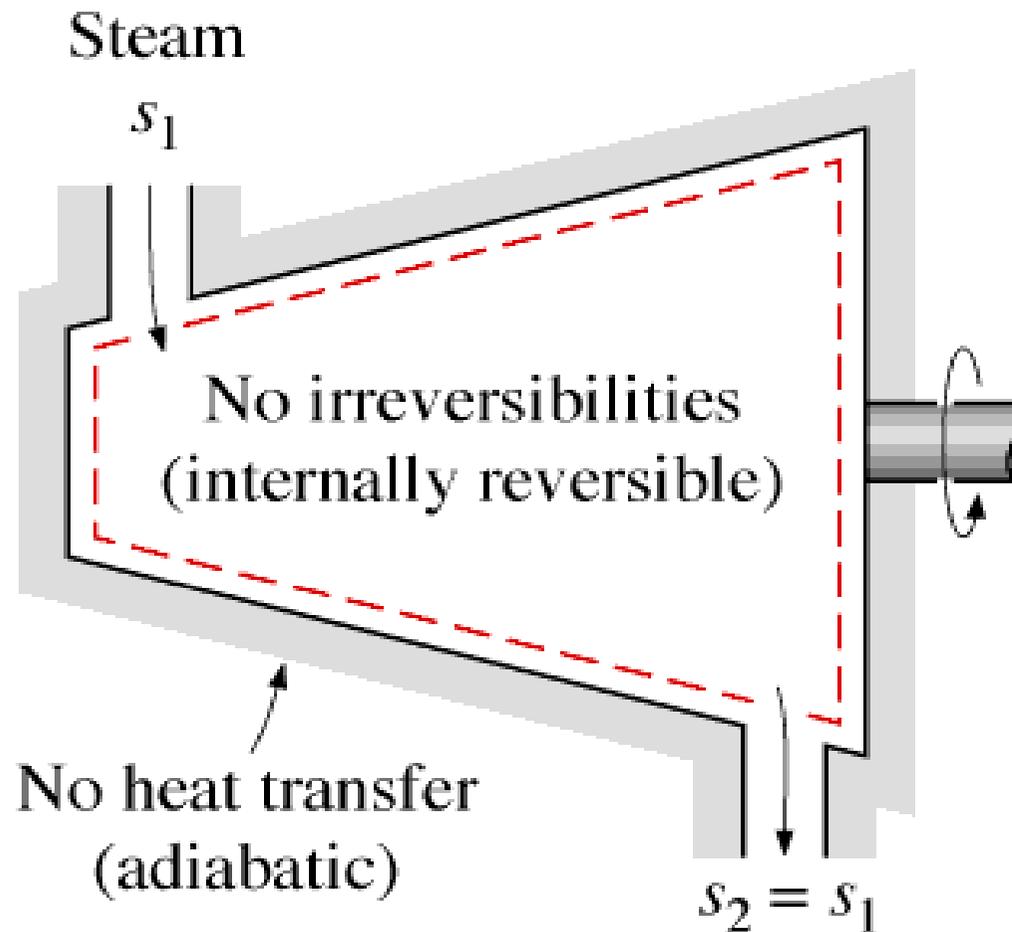
$$w = (h_1 - h_2) + \frac{V_1^2 - V_2^2}{2}$$

Modelagem: se considerarmos entropia cte...

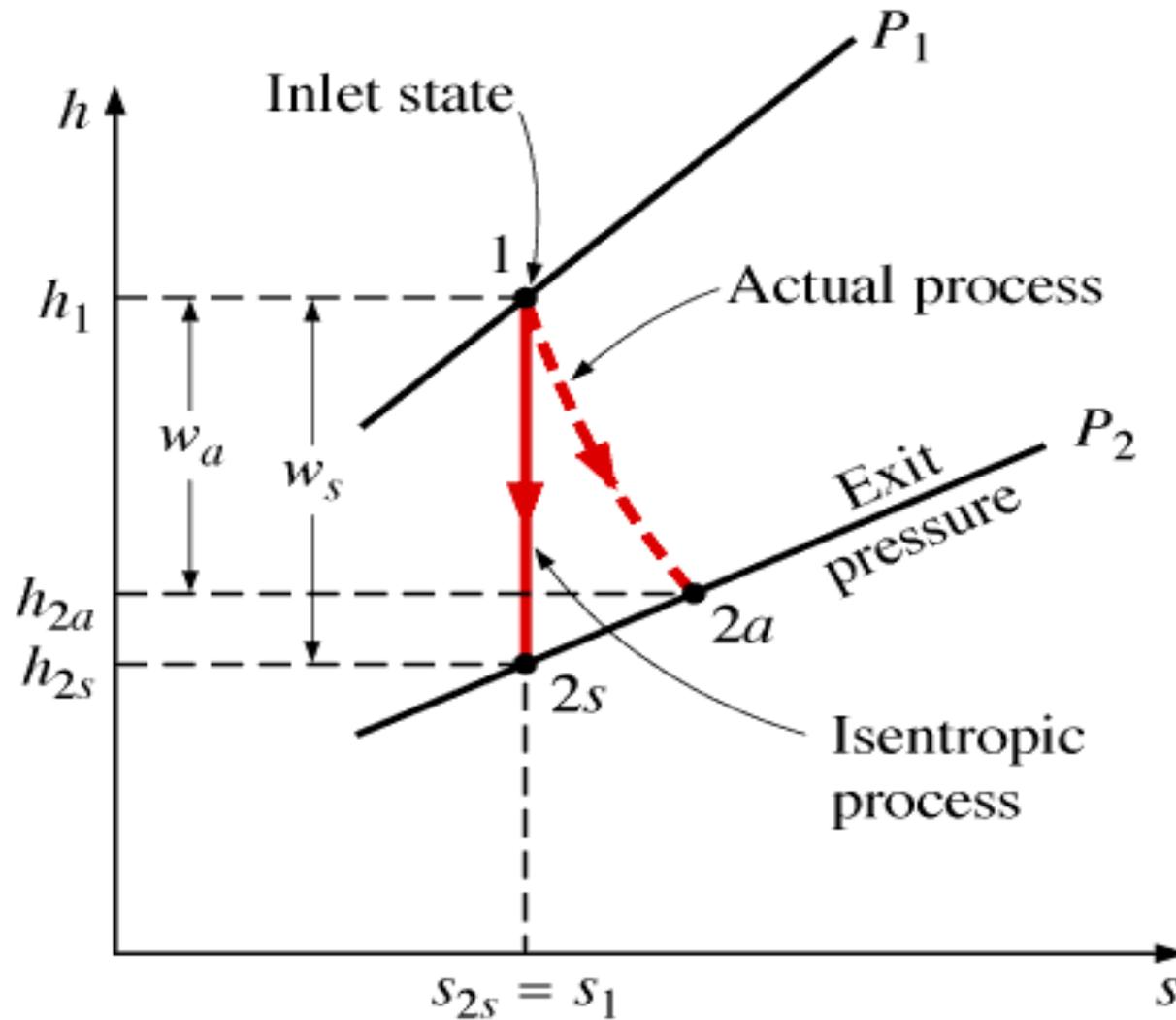
A entropia do sistema é constante durante um processo reversível adiabático

**Isoentrópico**

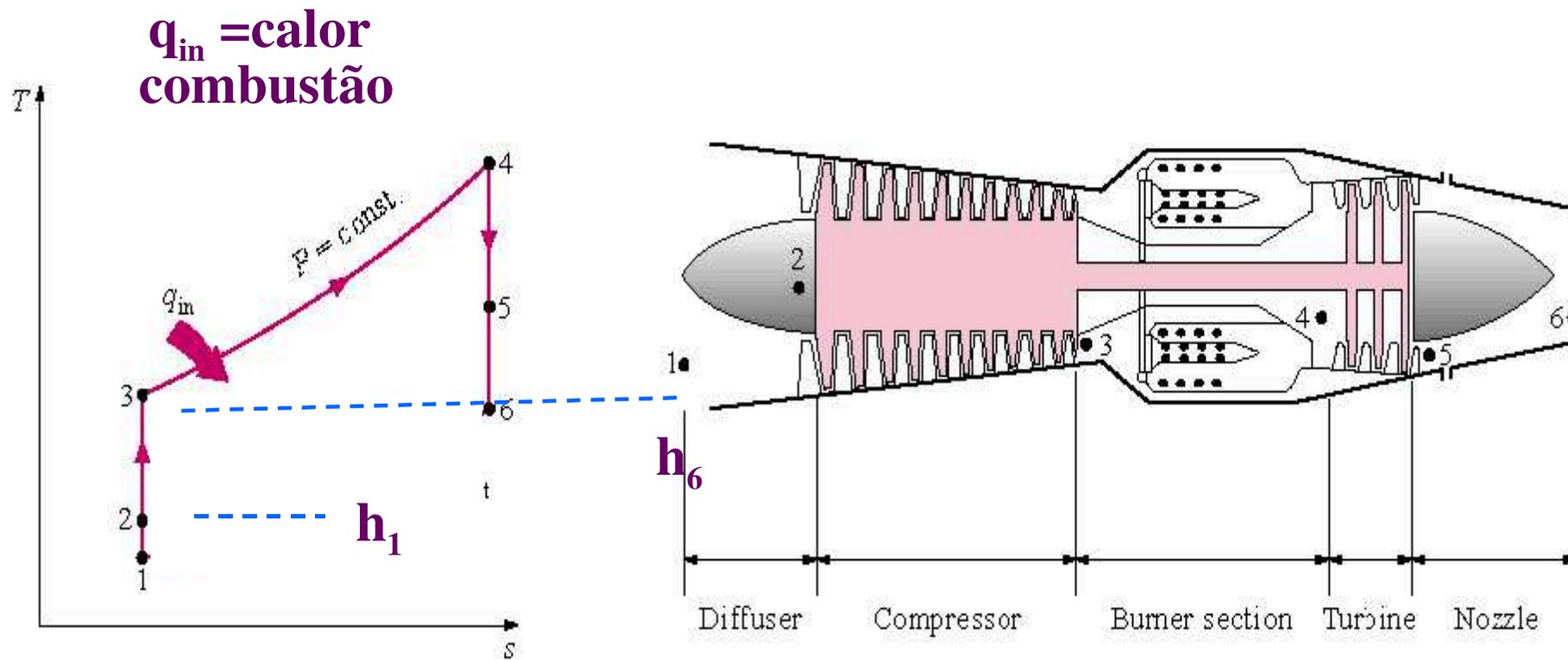
$$s_2 = s_1$$



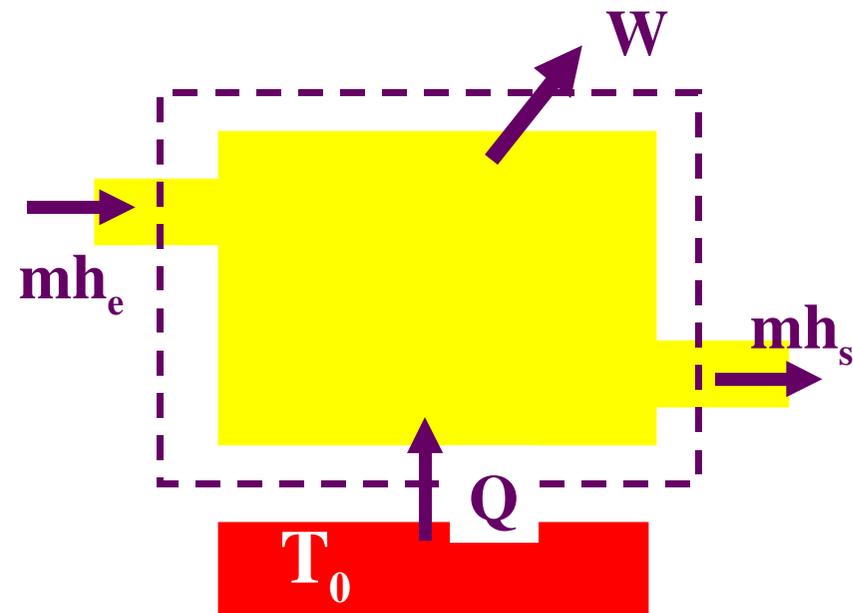
# Diagrama h-s para uma turbina adiabática



# Componentes básicos e diagrama T-s de um turbojato ideal.



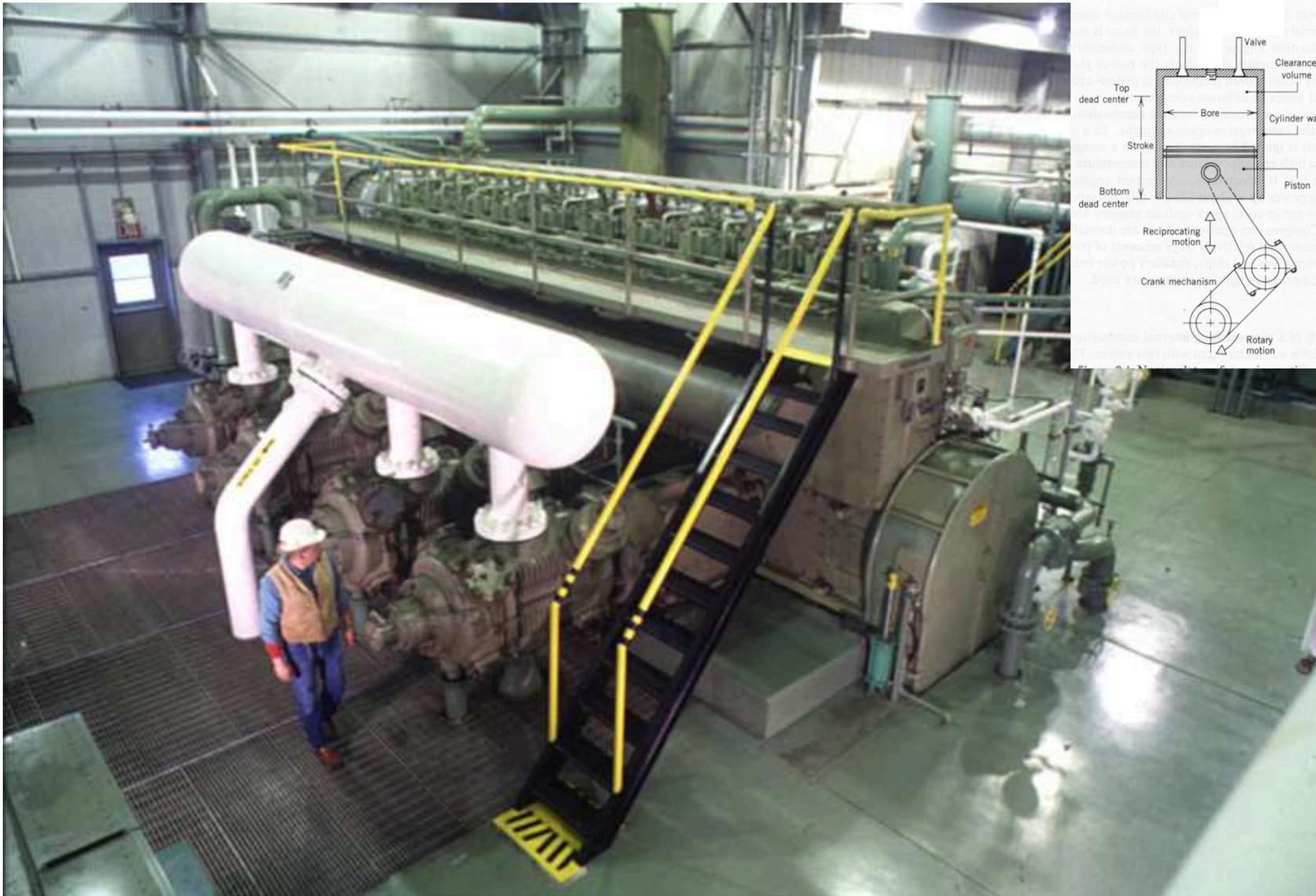
# Identifique os fluxos para um Motor a Jato



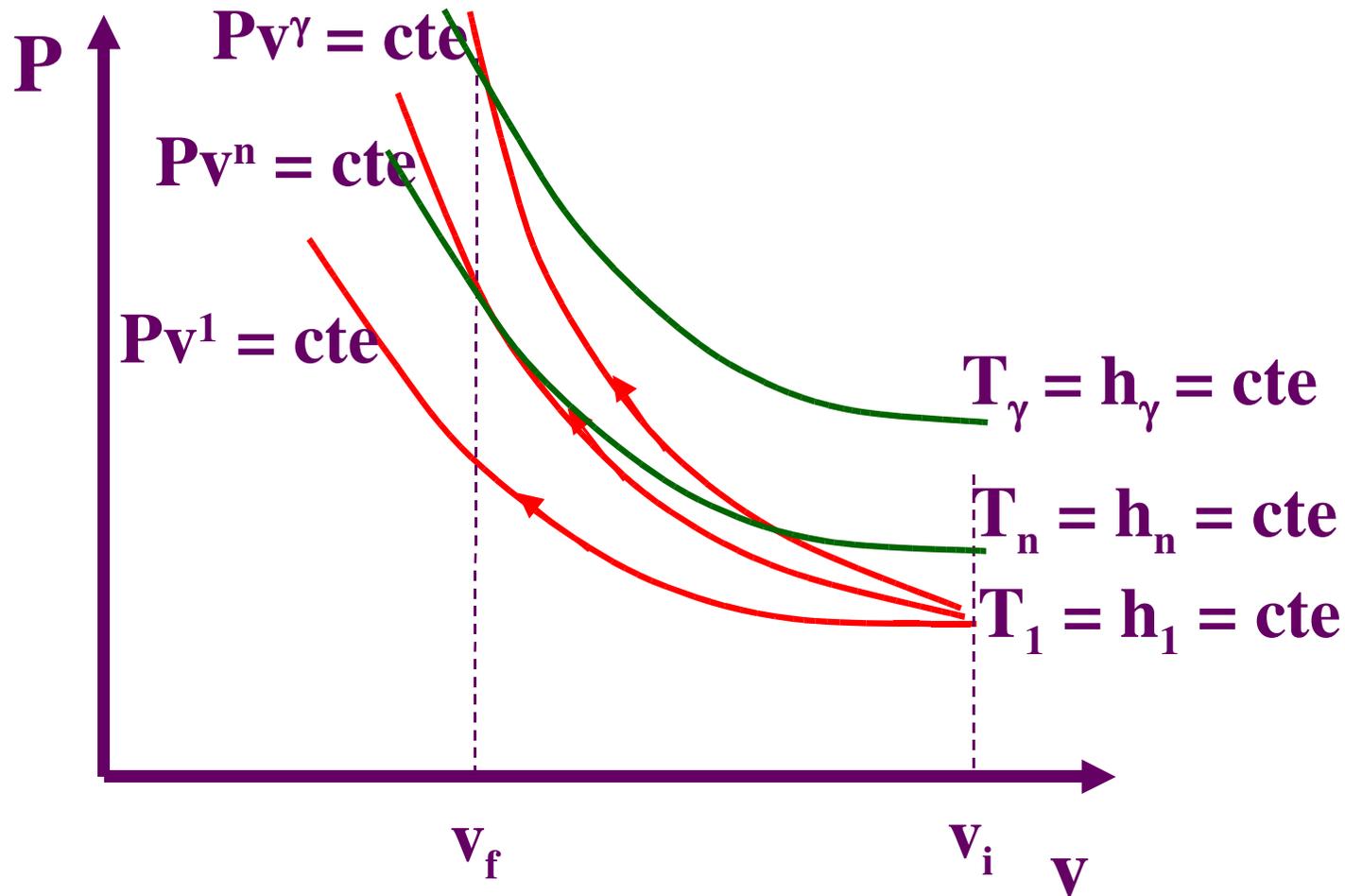
- Há adição de calor a pressão constante pela queima do combustível.
- A temperatura  $T_0$  é a temperatura da câmara de combustão

$$w = q + (h_1 - h_2) + \frac{V_1^2 - V_2^2}{2}$$

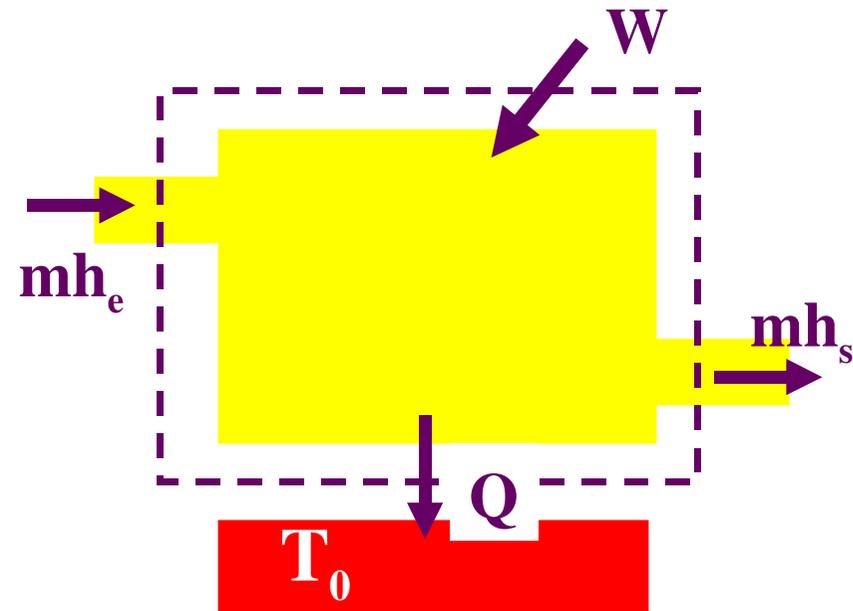
# Compressores de Deslocamento Positivo



# Compressor e o Diagrama P-v para um processo reversível

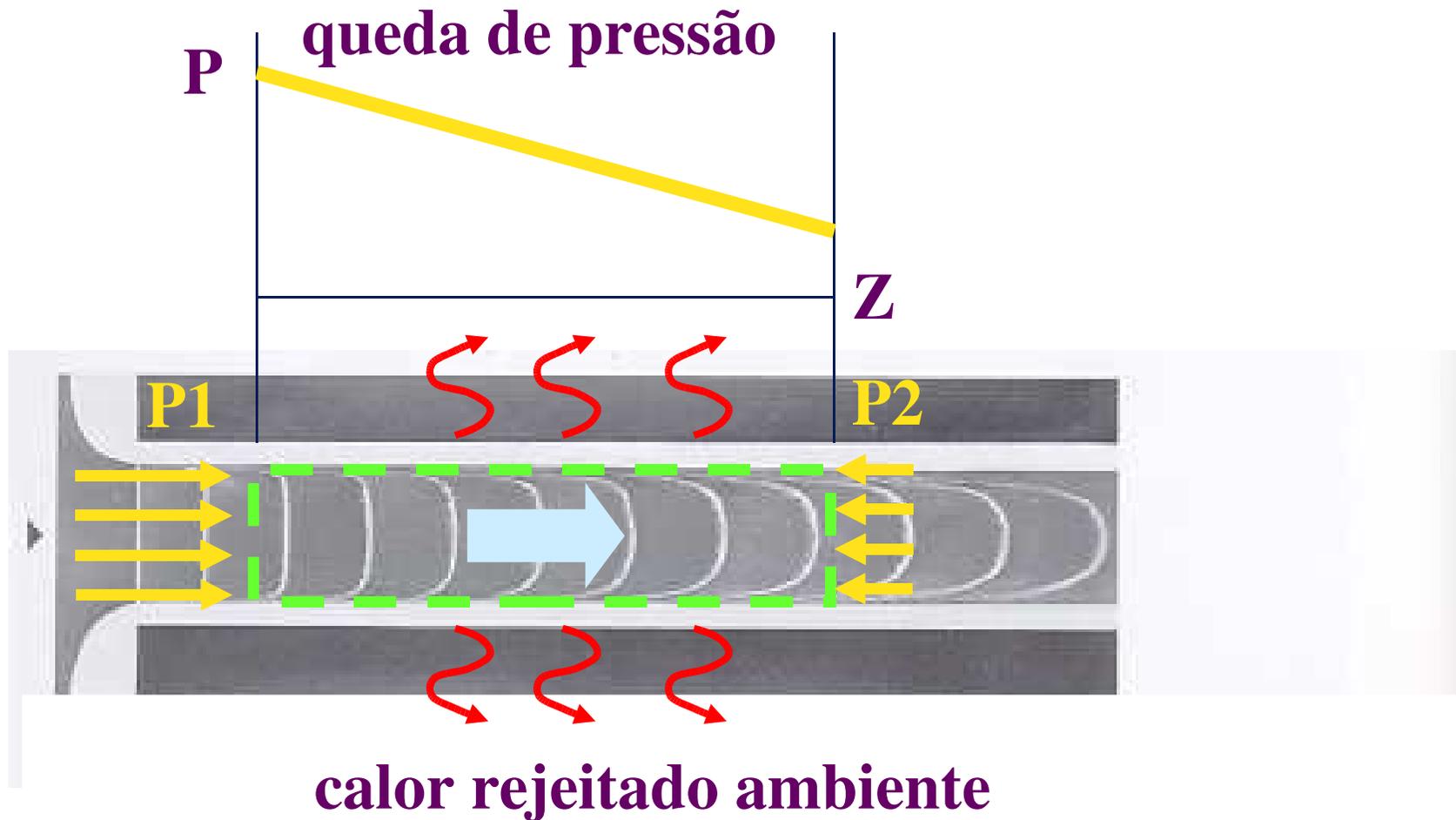


# Identifique os fluxos para um Compressor

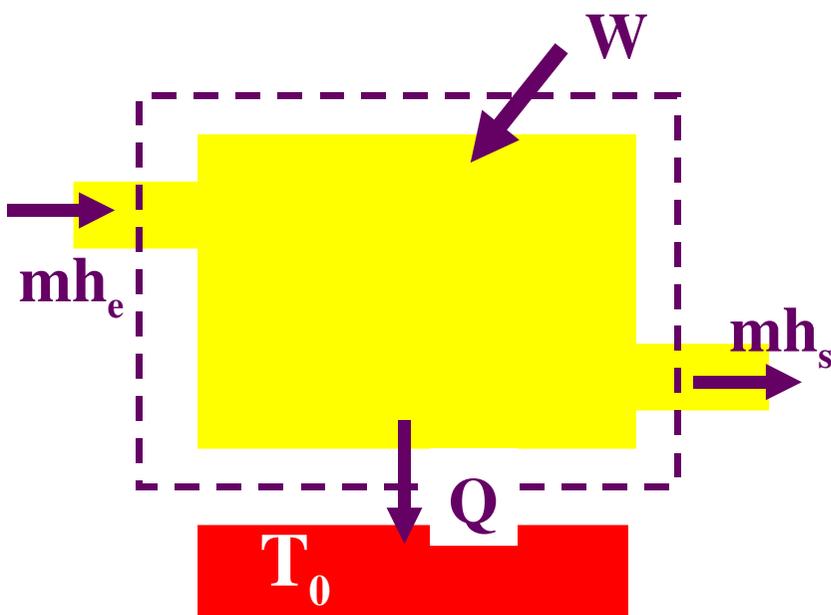


- O compressor rejeita calor para o ambiente.
- A temperatura  $T_0$  é a temperatura do ambiente
- Em geral  $V_1 = V_2$
- 1ª lei:  $w = q - (h_2 - h_1)$

# Escoamento Incompressível e Isotérmico em Tubulações



# Identifique os fluxos para a Tubulação



- O v.c. não realiza nem recebe trabalho

- O atrito do fluido nas paredes é transformado em calor (irreversibilidade).

- A temperatura  $T_0$  é a temperatura do ambiente

- 1ª lei:  $0 = q - (h_s - h_e)$

- Se  $\Delta u$  é desprez.:  $q = \Delta p / \rho$

# *Onde Chegamos Até Agora?*

- **A 1ª lei expressa o balanço de energia, isto é, se conhecermos dois dos termos envolvidos poderemos determinar o terceiro.**
- **É interessante estabelecer limites e sentido das transformações,**
- **Com limites se estabelece padrões de comparação com processos reais,**
- **Com o sentido pode-se saber se tal processo pode ocorrer ou não**

*Como Estabelecer o **Máximo/Mínimo**  
Trabalho/Calor que se Pode  
**Extrair/Necessitar?***

*Como Determinar se um Processo Pode ou  
Não Ocorrer?*

**Utilizando a 2ª lei que envolve os  
conceitos de processos reversíveis e  
irreversíveis e geração de entropia**

# 2ª Lei V.C. & Regime Permanente

- A 1ª lei expressa o balanço de energia, a 2ª lei indica o sentido da transformação.

$$(\dot{m} s)_{out} - (\dot{m} s)_{in} = \frac{\dot{Q}}{T_0} + \dot{S}_{gen}$$

- Vamos expressar o calor em função da 2ª lei:

$$q = T_0 \left[ (s)_{out} - (s)_{in} \right] - T_0 s_{gen}$$

- **OOps, o que é mesmo  $T_0$ ?** É a temperatura do reservatório térmico onde o processo troca calor
- O que de especial tem  $T_0 s_{gen}$ ? Este termo é sempre **MAIOR** ou **IGUAL** a zero.

# 1ª e 2ª Lei Combinadas, Limite Trabalho

Substituindo a expressão do calor da 2ª lei na primeira lei e isolando o termo de trabalho chega-se a:

$$W_{shaft} = \left( \underbrace{\frac{V_I^2}{2} + gz + u + \frac{P}{\rho} - T_0 s}_b \right)_{IN} - \left( \underbrace{\frac{V_I^2}{2} + gz + u + \frac{P}{\rho} - T_0 s}_b \right)_{OUT} - T_0 S_{gen}$$

Como  $T_0 S_{gen} \geq 0$ , a 2ª lei estabelece um limite superior para o trabalho

$$W_{shaft} \leq \left( \underbrace{\frac{V_I^2}{2} + gz + u + \frac{P}{\rho} - T_0 s}_b \right)_{IN} - \left( \underbrace{\frac{V_I^2}{2} + gz + u + \frac{P}{\rho} - T_0 s}_b \right)_{OUT}$$

# 1ª e 2ª Lei Combinadas: Conclusões

O maior trabalho produzido ocorre para processos reversíveis. Neste caso,  $S_{gen} = 0$ .

$$w_{real} \leq w_{rev}$$

Pode-se definir a eficiência do processo utilizando  $w_{rev}$  como referência:

$$\eta_{processo} = \frac{w_{real}}{w_{rev}}$$

## 1ª e 2ª Lei Combinadas: O que significa ' $b$ '?

- $b$  é uma variável termodinâmica denominada por **EXERGIA**
- Para  $\Delta PE = \Delta KE = 0$ :  $b = (u + pv - T_0 s) = (h - T_0 s)$
- O trabalho máximo que se pode extrair num processo é igual a variação de exergia:

$$w_{\max} = w_{rev} = (b)_{\text{IN}} - (b)_{\text{OUT}}$$

$b$  também é conhecido por **disponibilidade** (availability).

# Trabalho Reversível p/ V.C.

- O termo de trabalho que aparece exclui o trabalho de fluxo.
- Ele representa os outros modos de trabalho (usualmente executados por meio de um eixo)

$$w_{rev} = \left( h - T_0 s \right)_{in} - \left( h - T_0 s \right)_{out}$$

# Trabalho Reversível p/ V.C.

Um processo reversível,  $T_0 ds = dh - v dP$ .

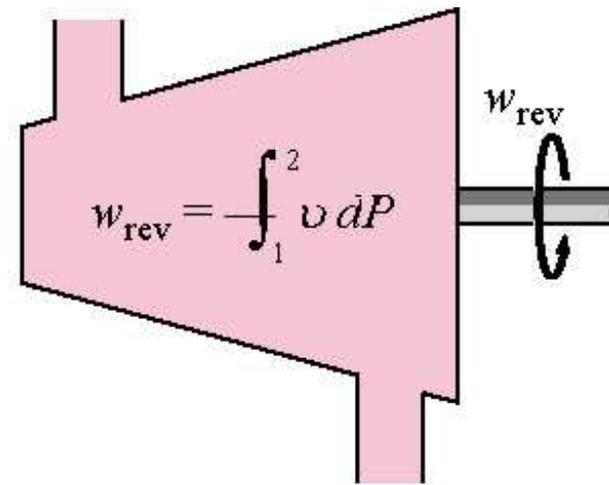
Integrando do estado (out) – (in) temos que:

$$\int_{in}^{out} v dP = \int_{in}^{out} dh - T_0 \int_{in}^{out} ds \equiv (h - T_0 s)_{out} - (h - T_0 s)_{in}$$

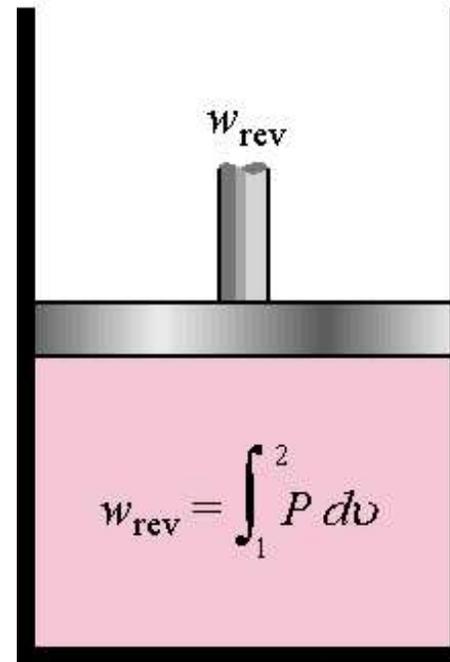
Substituindo na expressão do trabalho reversível, tem-se que para um V.C.:

$$w_{rev} = - \int v dP$$

Relações de  
trabalho reversível  
para regime  
permanente e  
sistemas fechados



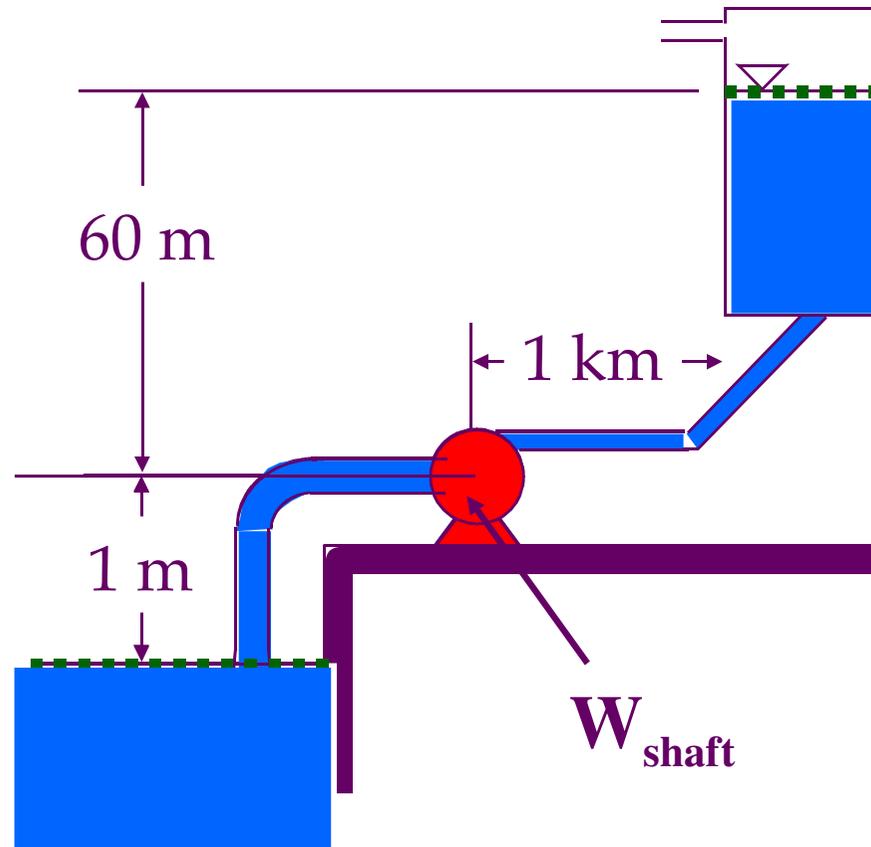
(a) Steady-flow system



(b) Closed system

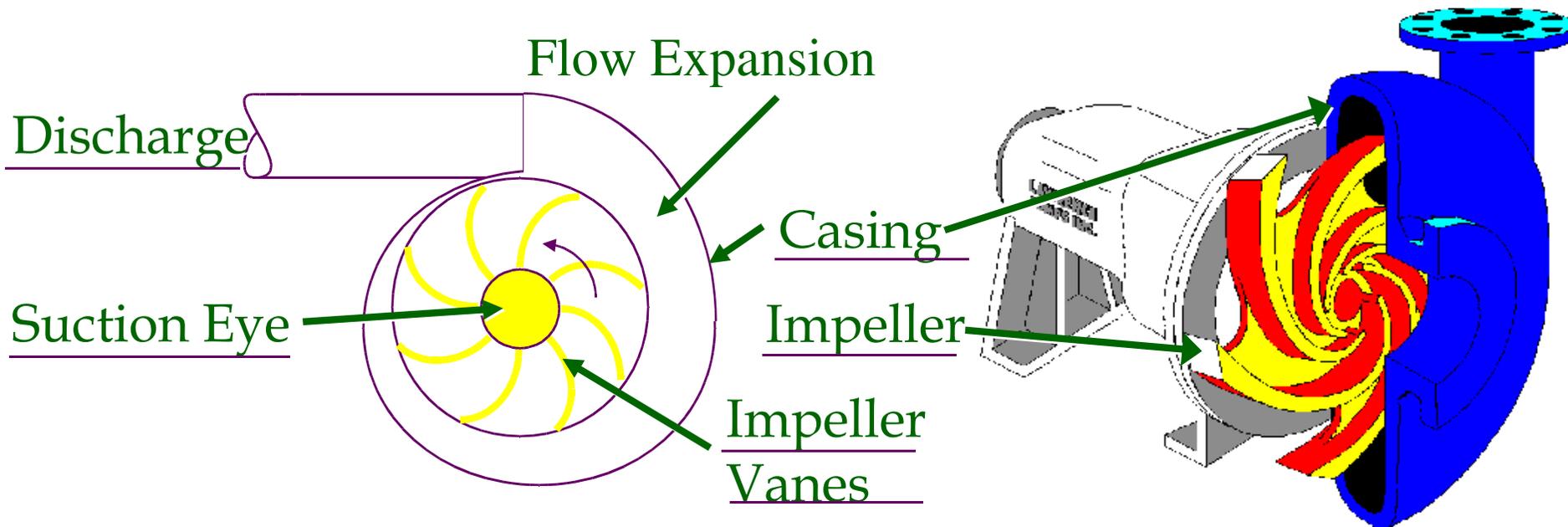
# CASO ESTUDO: ELEVAÇÃO DE FLUIDO

Dadas as alturas entre reservatórios e o diâmetro da tubulação, deseja-se determinar a potência da bomba para transferir um volume de fluido por unidade de tempo



# Como é uma bomba?

- Elas também são chamadas de bombas centrífugas
- Possuem uma grande faixa de pressão e vazão de operação
- Pressões elevadas são atingidas com o aumento da rotação ou do diâmetro do rotor.



# ESCOAMENTO EM TUBULAÇÕES

**Uma instalação típica possui:**

- **Uma bomba que transfere trabalho de eixo para o fluido**
- **O fluido é bombeado de um reservatório baixo para outro elevado**
- **O processo normalmente ocorre com pouca transferência de calor**
- **Há perdas do trabalho transferido pela bomba ao fluido que se traduzem na redução da capacidade de elevação ou na queda de pressão**

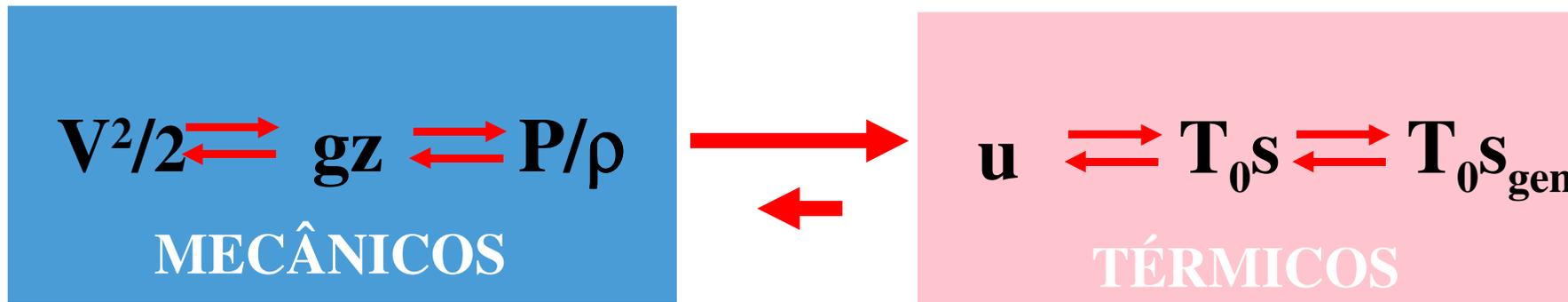
# ESCOAMENTO EM TUBULAÇÕES

- **Vamos isolar os termos associados ao trabalho mecânico daqueles associados ao calor:**

$$w_{shaft} = \underbrace{\left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_{IN} - \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_{OUT}}_{\text{TERMOS MECÂNICOS}}$$
$$+ \underbrace{\left( u - T_0 s \right)_{IN} - \left( u - T_0 s \right)_{OUT} - T_0 S_{gen}}_{\text{TERMOS TÉRMICOS}}$$

# TERMOS MECÂNICOS x TÉRMICOS

- O trabalho de eixo transfere energia às parcelas dos termos mecânicos e térmicos
- PORÉM a conversão entre os termos mecânicos e térmicos não é reversível
- Toda energia mecânica pode ser convertida em térmica mas não ocorre no sentido inverso



# OS TERMOS TÉRMICOS

- Uma parcela da energia mecânica é convertida nos termos térmicos de forma irreversível

$$w_{irr} = \underbrace{\left( u - T_0 s \right)_{IN} - \left( u - T_0 s \right)_{OUT} - T_0 S_{gen}}_{\text{TERMOS TÉRMICOS}} \leq 0$$

$$w_{shaft} = \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_{IN} - \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_{OUT} + w_{irr}$$

- O papel da bomba é transferir energia para os termos mecânicos e também para as irreversibilidades.

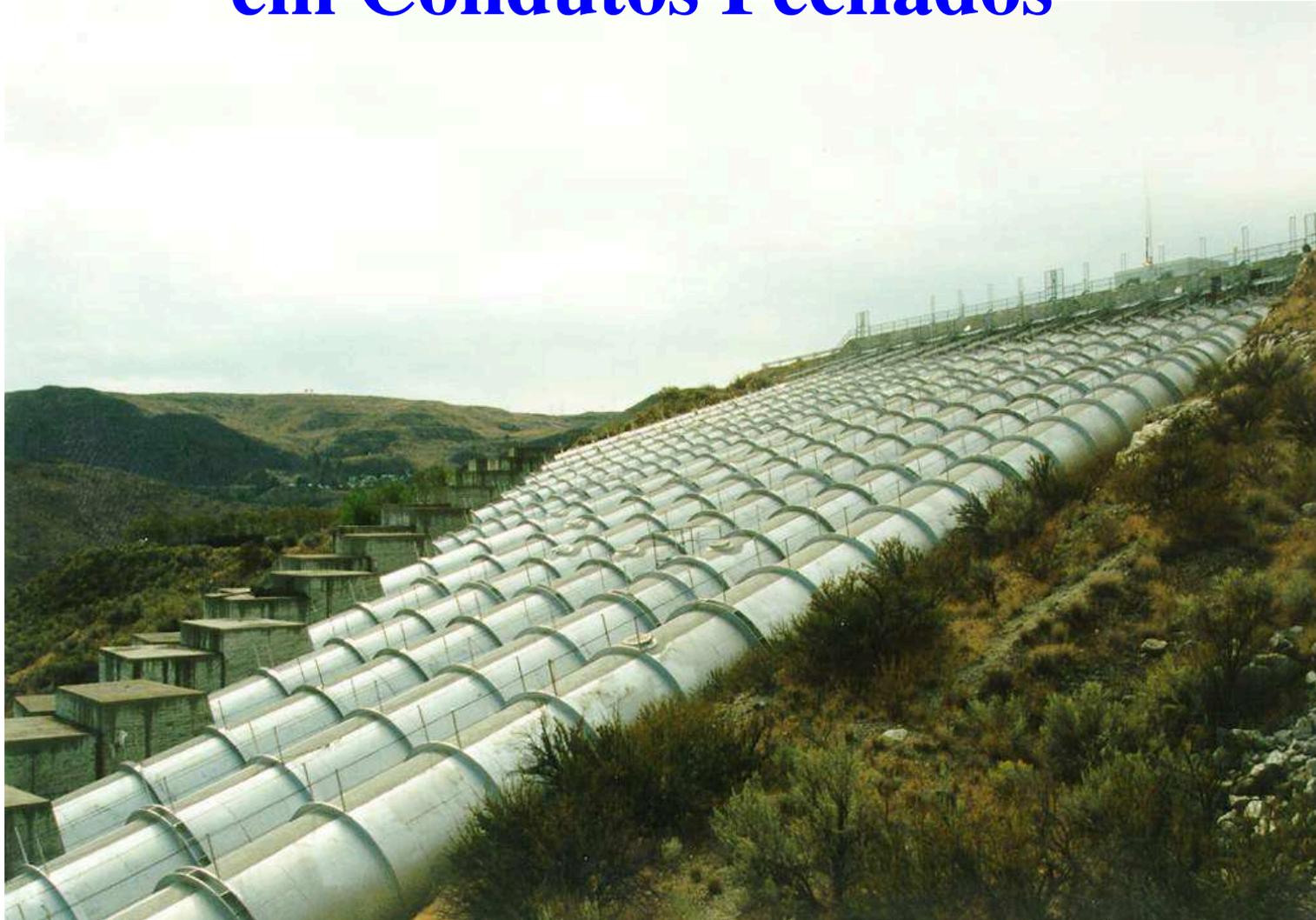
# Equação em Termos da Altura

- É usual expressar estas energias em termos de altura equivalente  $h$  (basta fazer eq./g). Como  $w_{irr} \leq 0$ , é comum utilizar:

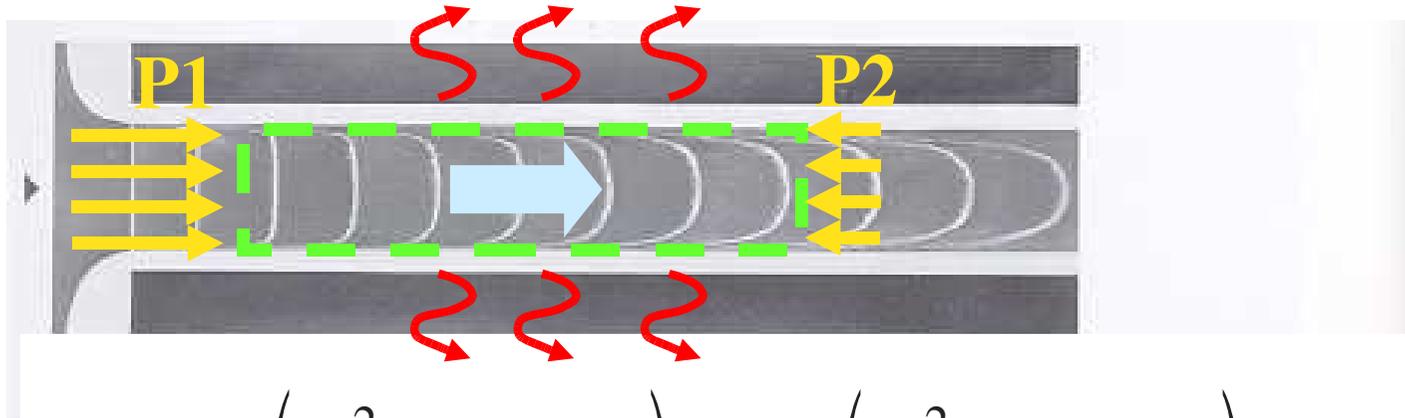
$$h_{irr} = \frac{-w_{irr}}{g}$$

$$\frac{w_{shaft}}{g} = \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{IN} - \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{OUT} - h_{irr}$$

# Escoamento em Condutos Fechados



# Escoamento numa Tubulação



$$\frac{w_{shaft}}{g} = \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{IN} - \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{OUT} - h_{irr}$$

- $w_{shaft} = 0$ ,  $V_{in} = V_{out}$ ,  $z_{in} = z_{out}$
- Quem supre as irreversibilidades é a diferença de pressão:

$$\left( \frac{P}{\rho g} \right)_{IN} - \left( \frac{P}{\rho g} \right)_{OUT} = h_{irr} \quad \rightarrow$$

$$\Delta P = \rho g h_{irr}$$

# Escoamento numa Tubulação

- A queda de pressão é proporcional a altura equivalente das perdas (irreversibilidades)

$$\Delta P = \rho g h_{irr}$$

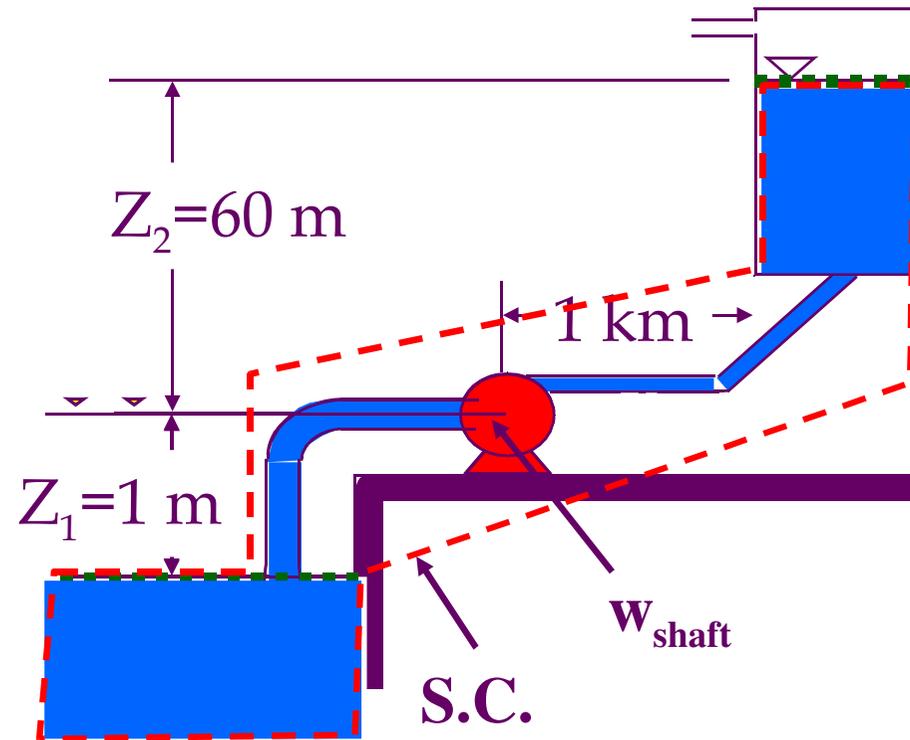
- Isto é, para passar uma determinada vazão pela tubulação ela necessita de um  $\Delta P$  para suprir as irreversibilidades,
- Será visto no Cap. 6 como estimar  $h_{irr}$ .

$$h_{irr} \sim V^2$$

# Qual é a potência necessária para bombear uma vazão $Q$ ?

## Considerações:

- $D$  reserv.  $\gg$   $d$  tubulação
- Vel. Reserv.  $\sim 0$
- $h_{irr}$  representa uma altura equivalente das perdas da en. mecânica



$$1. \Rightarrow \frac{W_{shaft}}{g} = \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{IN} - \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{OUT} - h_{irr}$$

$$2. \Rightarrow \frac{W_{shaft}}{g} = \left( 0 + Z_1 + \frac{P_{atm}}{\rho g} \right)_{IN} - \left( 0 + Z_2 + \frac{P_{atm}}{\rho g} \right)_{OUT} - h_{irr}$$

$$3. \Rightarrow \frac{W_{shaft}}{g} = \left( Z_1 - Z_2 - h_{irr} \right) \quad \rightarrow \dot{W} = \dot{m} g \left( Z_1 - Z_2 - h_{irr} \right)$$

# BERNOULLI: *UM CASO ESPECIAL*

Considere um processo:

- *Reversível:  $s_{gen} = 0$*
- *Sem Transf. de Calor:  $s_{in} = s_{out}$*
- *Sem realização de trabalho:  $w_{shaft} = 0$*

O que restou da Equação da Energia?

$$\left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_1 = \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_2$$

# EQUAÇÃO DE BERNOULLI

**Primeira solução que relaciona campo de velocidade com campo de pressão.**

$$\left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_1 = \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_2$$

- **Ela estabelece a conservação da energia mecânica entre dois pontos do escoamento.**
- **Há uma conversão reversível entre os termos de energia potencial, de campo e de pressão**

# EQUAÇÃO DE BERNOULLI

Primeira solução que relaciona campo de velocidade com campo de pressão.

$P_T$  é constante em (1) e (2)

$$V_2 = [ 2 (P_T - P_2) / \rho ]^{0.5}$$

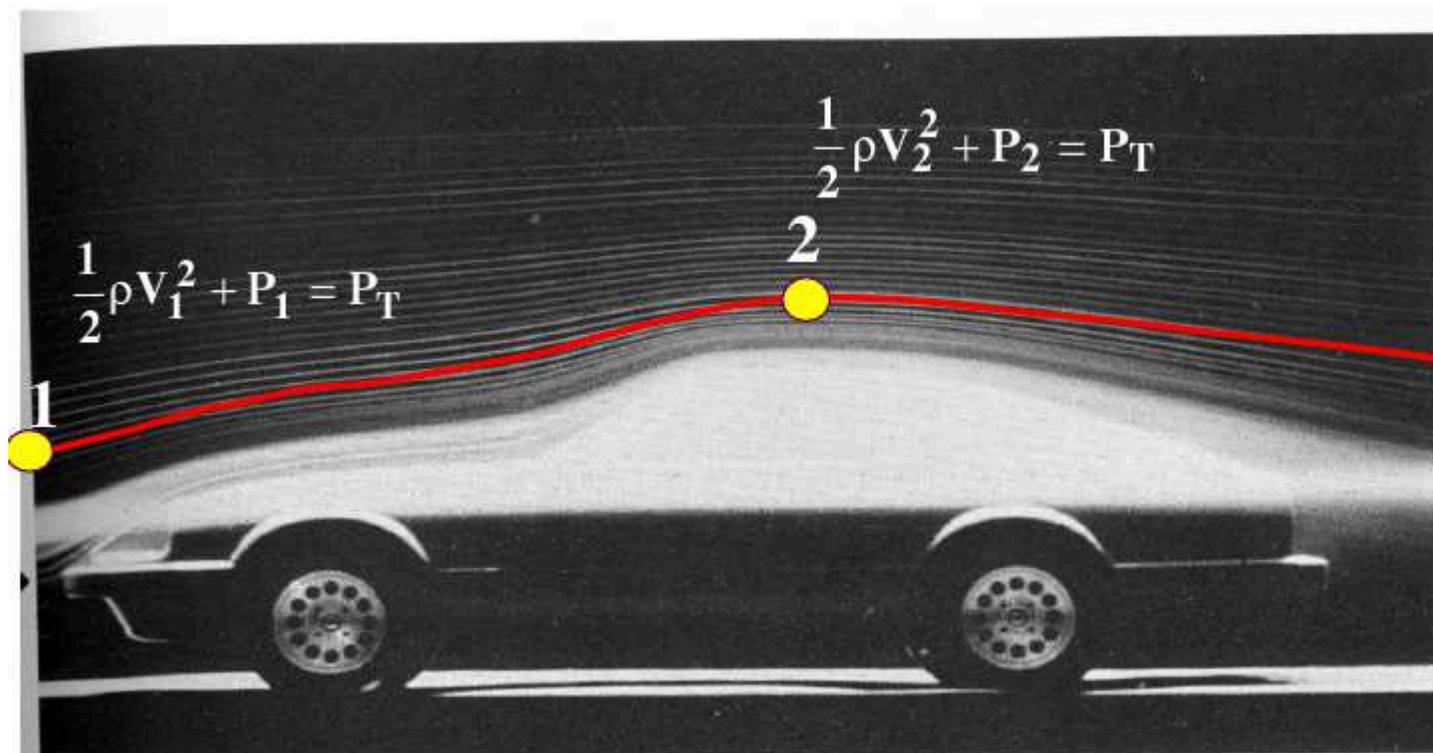


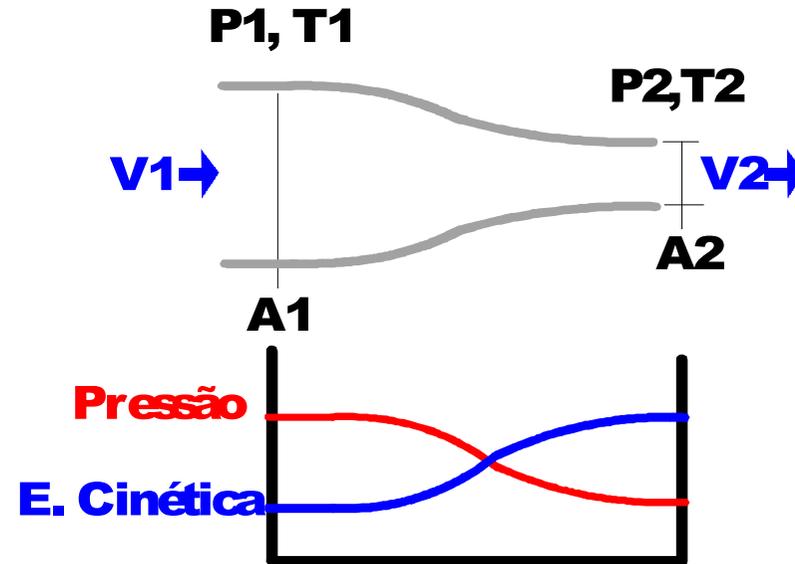
Fig. 96. Flow around a streamlined car model (air, flow speed 4 m/s, wheel base 500 mm,  $Re = 1.3 \times 10^5$ , three-dimensional smoke tunnel).

# *Aplicação em Medidores de Vazão: Escoamento numa Obstrução*



# Vazão Teórica Incompressível

- *Escoamento Unidimensional*
- *Regime Permanente*
- *Fluido Incompressível*
- *Sem viscosidade (esc. reversível)*



- **Equação Continuidade seções (1) - (2)**

$$\dot{m} = (\rho \cdot V \cdot A)_1 = (\rho \cdot V \cdot A)_2$$

- **Equação Energia seções (1) - (2)**

$$\left( P + \frac{1}{2} \rho \cdot V^2 \right)_1 = \left( P + \frac{1}{2} \rho \cdot V^2 \right)_2$$

$$\dot{m}_{T,i} = \frac{A_2}{\sqrt{1 - \beta^4}} \cdot \sqrt{2 \cdot \rho \cdot \Delta P}; \quad \beta = \frac{d}{D}$$

# Medição Real

- A vazão real é determinada por meio da vazão teórica incompressível multiplicada por uma constante,  $C_d$ , que leva ao modelo teórico os efeitos de viscosidade e compressibilidade do escoamento

$$m_{REAL} = C_d \cdot \frac{A_2}{\sqrt{1 - \beta^4}} \cdot \sqrt{2 \rho_1 \Delta P}$$

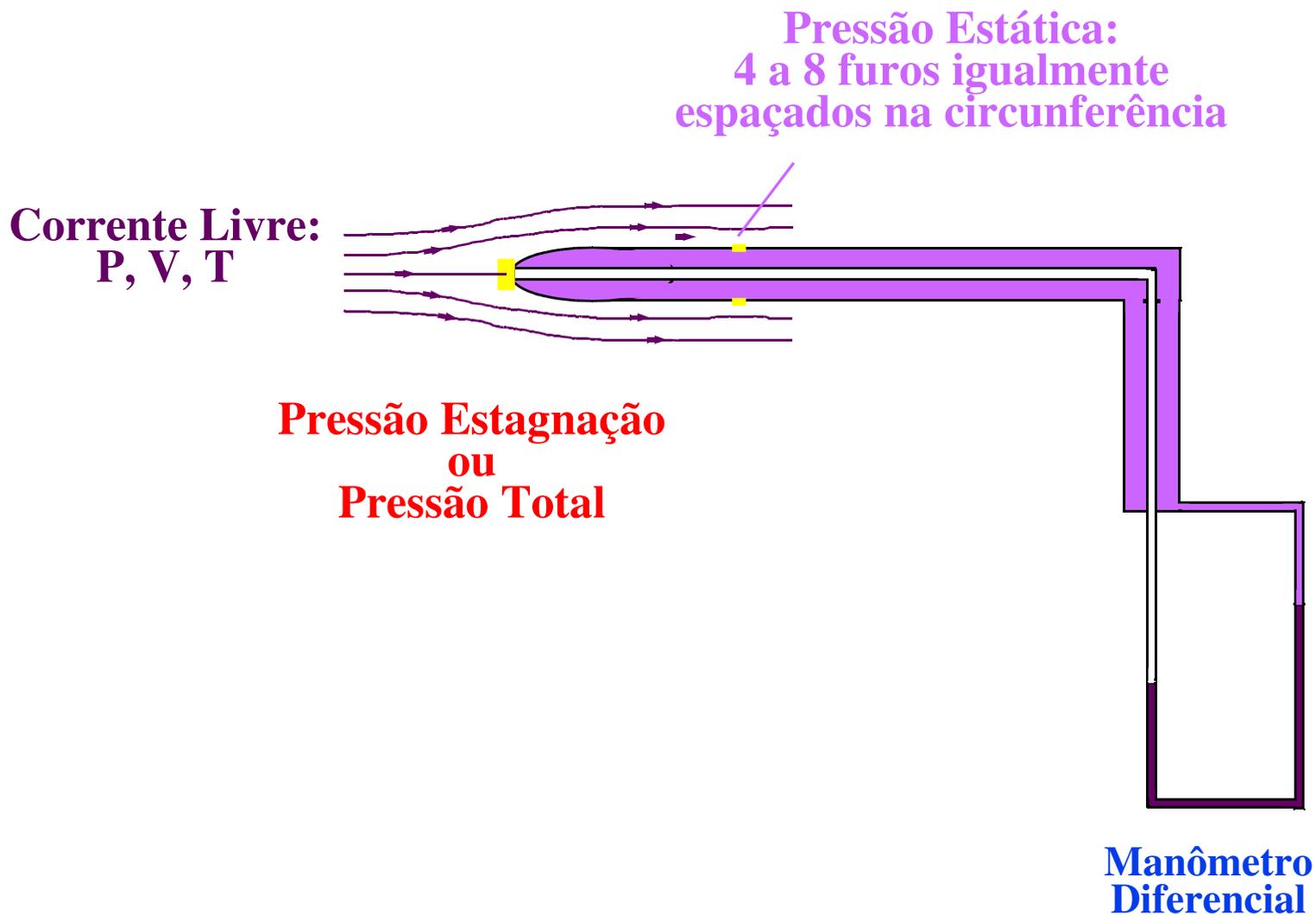
- O coef. de descarga corrige os efeitos de viscosidade e turbulência. Ele é determinado experimentalmente como:

$$C_d = \frac{m_{Real, incomp}}{m_{Teo, incomp}} = f(\beta, Re) < 1$$

# Tubos de Pitot (1732)

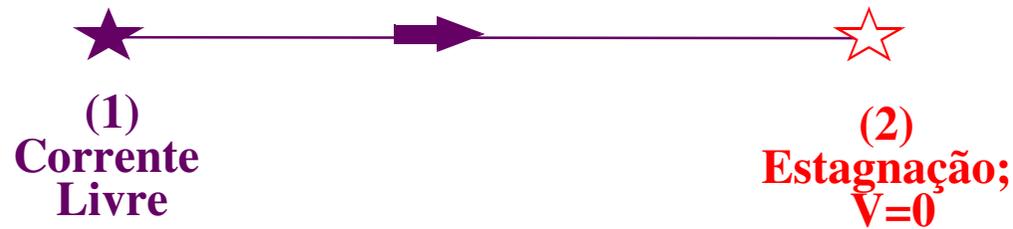
- Foi desenvolvido em 1732 por Henry Pitot para realizar medidas locais da velocidade de correntezas em rios.
- Até hoje muito utilizado em aeronaves, em instalações industriais (linhas de vapor, gases e líquidos) em sistemas de ventilação e laboratórios de pesquisa.
- Realiza uma medida local da velocidade do escoamento
- Pode ser empregados tanto para fluidos compressíveis como para incompressíveis.

# Tubos de Pitot (1732)



# Princípio Básico dos Pitots

- O escoamento livre é desacelerado de modo reversível até a estagnação, a Energia total se conserva



$$\begin{array}{ccccccc} P_1 & + & \frac{1}{2} \rho_1 V_1^2 & = & P_2 & + & \frac{1}{2} \rho_2 V_2^2 \\ \hline \text{P. Estat} & & \text{P. Din} & & \text{P. Estag.} & & = 0 \end{array}$$

$$\Rightarrow P_2 - P_1 = \frac{1}{2} \rho \cdot V_1^2 \quad \text{ou}$$

$$V_1 = \sqrt{\frac{2(P_2 - P_1)}{\rho}}$$

# *Hora da Revisão: Parte I*

**A equação da energia para Regime Permanente aplicada a um volume de controle em termos de energia específica:**

$$\left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \underbrace{u + \frac{P}{\rho}}_h \right)_{\text{OUT}} - \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \underbrace{u + \frac{P}{\rho}}_h \right)_{\text{IN}} = q - w_{shaft} \left[ \frac{\text{Joules}}{\text{kg}} \right]$$

## *Hora da Revisão: Parte II*

**Combinando a 1a e 2a chega-se a forma de trabalho reversível para um processo:**

$$w_{rev} = \left( \underbrace{\frac{V_I^2}{2} + gz + u + \frac{P}{\rho} - T_0 s}_b \right)_{IN} - \left( \underbrace{\frac{V_I^2}{2} + gz + u + \frac{P}{\rho} - T_0 s}_b \right)_{OUT}$$

**Se energia cinética e potencial forem muito menores que os outros termos:**

$$w_{rev} = (h - T_0 s)_{in} - (h - T_0 s)_{out} = - \int v dP$$

$$\eta_{processo} = \frac{w_{rev}}{w_{real}}$$

## *Hora da Revisão: Parte III*

Pela 2ª lei pode-se mostrar que um processo reversível sempre produz mais trabalho que um processo irreversível.

Isto permite definir a eficiência de um processo em termos do trabalho reversível

$$\eta_{\text{processo}} = \frac{W_{\text{real}}}{W_{\text{rev}}}$$

**Corolário:** *se o processo recebe trabalho, então o trabalho recebido num processo reversível é sempre menor que aquele de um processo irrev.*

# *Hora da Revisão: Parte IV*

**1ª Lei isotérmica, aplicação para determinar potência de bombas, turbinas:**

$$\frac{w_{shaft}}{g} = \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{IN} - \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{OUT} - h_{irr}$$

**1ª Lei isotérmica, aplicação para queda de pressão em escoamento em tubulações**

$$\left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{IN} = \left( \frac{V_I^2}{2g} + z + \frac{P}{\rho g} \right)_{OUT} - h_{irr}$$

# *Hora da Revisão: Parte V*

## **BERNOULLI**

$$\left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_1 = \left( \frac{V_I^2}{2} + gz + \frac{P}{\rho} \right)_2$$

- **A energia mecânica se conserva: energia cinética, energia potencial e trabalho de fluxo podem permutar valores de tal forma que a soma dos três termos em qualquer posição do escoamento é sempre constante.**
- **Válido somente para processos reversíveis e adiabáticos em escoamentos incompressíveis.**