

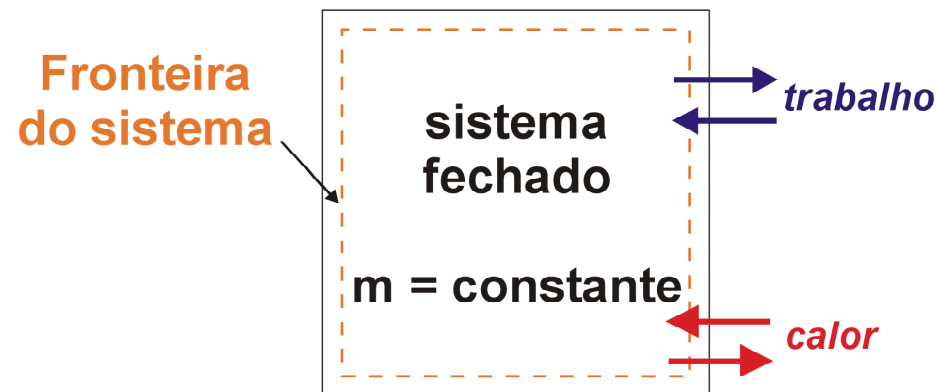
Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo



Termodinâmica

4) Trabalho e calor

❖ Energia pode atravessar a fronteira de um sistema fechado apenas através de duas formas distintas: **trabalho** ou **calor**. Ambas são interações energéticas entre um sistema e a sua vizinhança.

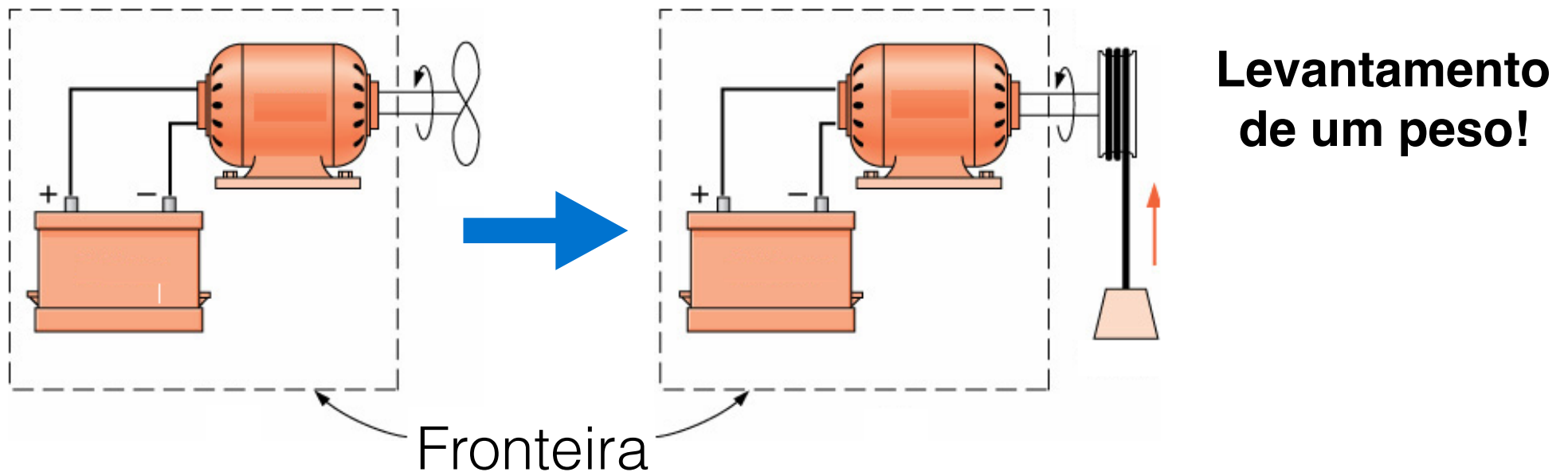


❖ **Calor** – interação energética entre o sistema e a vizinhança provocada por uma diferença de temperatura.

❖ **Trabalho** – interação energética entre o sistema e a vizinhança cujo único efeito sobre as vizinhanças é equivalente ao levantamento de um peso.

Interações de trabalho e calor?

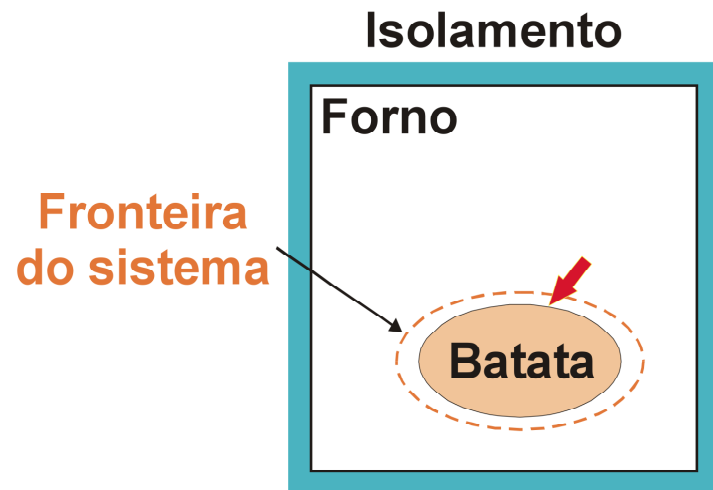
Exemplo 1:



Resp. Trabalho.

Interações de trabalho e calor?

Exemplo 2:

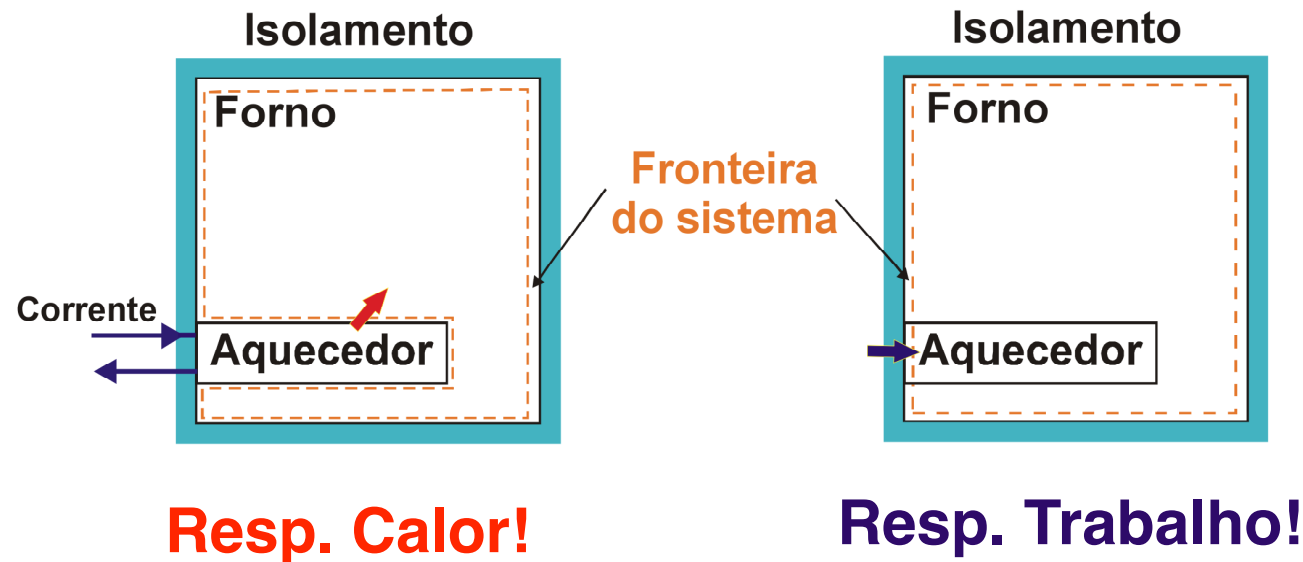


Diferença de temperatura entre os gases e a parede do forno e a batata!

Resp. Calor!

Interações de trabalho e calor?

Exemplo 3 e 4:





1. Trabalho e calor são fenômenos de **fronteira**. Ambos são observados na fronteira do sistema e são responsáveis pela transferência de energia entre o sistema e sua vizinhança;

2. Trabalho e calor são fenômenos **transitórios**. Os sistemas não possuem trabalho ou calor, isto é, ambos não são propriedades termodinâmicas;

a. Ambos estão associados a um **processo** e não a um estado. Portanto não são propriedades termodinâmicas;

b. Ambos são funções de **caminho** e não de **ponto**.

Função de ponto versus Função de caminho



São Paulo
Altura = 767 m

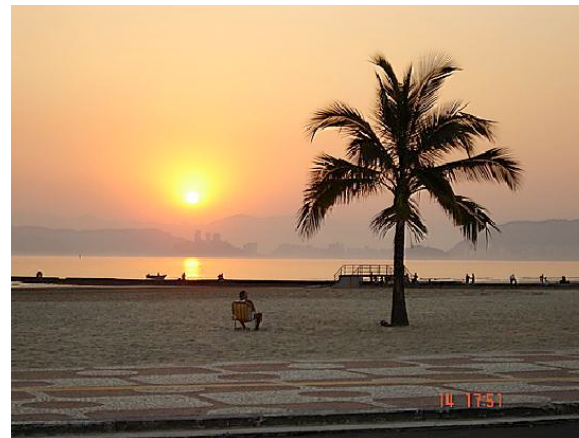
distância e altura?

• **Altura é uma função de ponto!**

• **Distância é uma função de caminho!**

Rodovias
Anchieta (74,3km)

Rodovias dos
imigrantes (83km)



Santos
Altura = 0 m

Trabalho: W kJ

Calor: Q kJ

Diferenciais de funções de caminho: δW e δQ

Trabalho
específico: $w = W/m$ kJ/kg

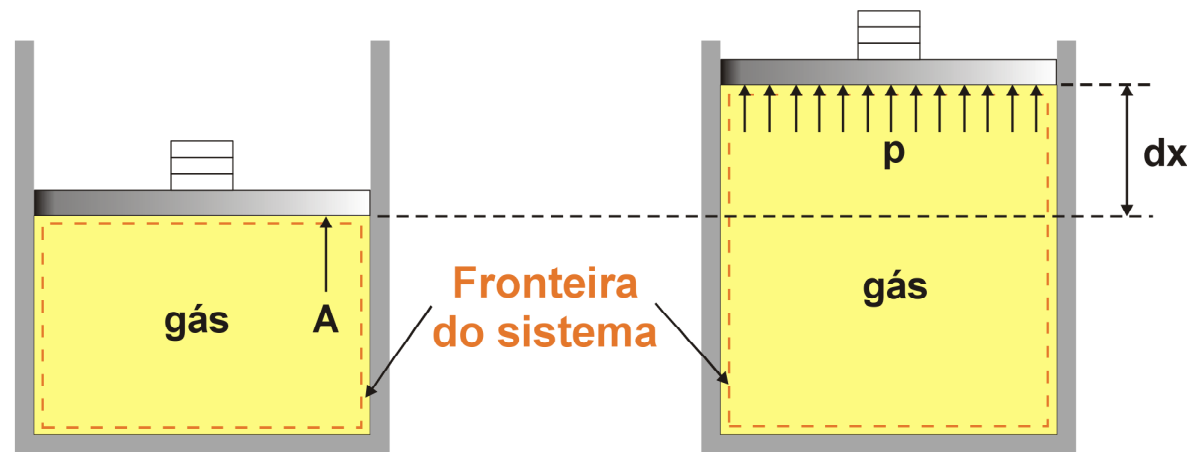
Calor por
unidade de
massa: $q = Q/m$ kJ/kg

Potência: $\dot{W} = \delta W/dt$ kW

Taxa de
transferência
de calor: $\dot{Q} = \delta Q/dt$ kW

Trabalho realizado na fronteira móvel de um sistema simples compressível

Considere a figura:



Em Mecânica:

$$W = \int_1^2 \vec{F} \cdot d\vec{x}$$

Assim:

$$\delta W = P A dx \quad \longrightarrow \quad \delta W = P dV \quad \longrightarrow \quad W = \int_1^2 P dV$$

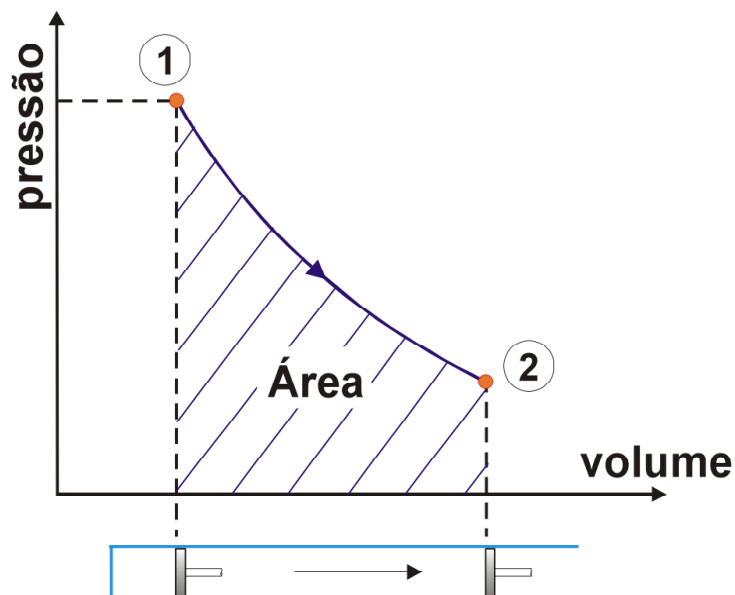
Trabalho realizado na fronteira móvel de um sistema simples compressível

Deduzimos: $W = \int_1^2 P dV$ considerando que a pressão na superfície inferior do pistão é uniforme

Se o processo ocorrer lentamente, processo quase-estático, podemos dizer que um único valor de pressão é representativo do sistema!

Trabalho realizado na fronteira móvel de um sistema simples compressível

Note, ainda, que em um processo quase-estático, o módulo do trabalho é igual a área sob a curva em um diagrama P (sistema) - v:



Observe, também, que se fossemos de um 1 a 2 por outros caminhos a área sob a curva seria diferente e, conseqüentemente, o trabalho.

Trabalho realizado na fronteira móvel de um sistema simples compressível

Trabalho pode ser negativo ou positivo. Recorde-se que em Mecânica ele é definido como o produto escalar entre força e deslocamento.

$$W = \int_1^2 \vec{F} \cdot d\vec{x}$$

★ $W > 0$ quando força e deslocamento têm o mesmo sentido, trabalho realizado pelo sistema sobre a vizinhança;

★ $W < 0$ quando força e deslocamento têm sentidos opostos, trabalho realizado sobre o sistema pela vizinhança.

Trabalho de fronteira móvel

Na determinação da integral: $W = \int_1^2 P dV$

Temos duas classes de problemas:

- ★ Relação P-V obtida experimentalmente ou dada na forma gráfica;
- ★ Relação P-V tal que possa ser ajustada por uma função analítica.

O processo politrópico é um exemplo do segundo tipo.

Processo politrópico

Obedece a relação: $P.V^n = \text{constante}$
 c/n entre ∞ e $-\infty$

Isto é: $P_1.V_1^n = P_2.V_2^n = \dots = \text{constante}$

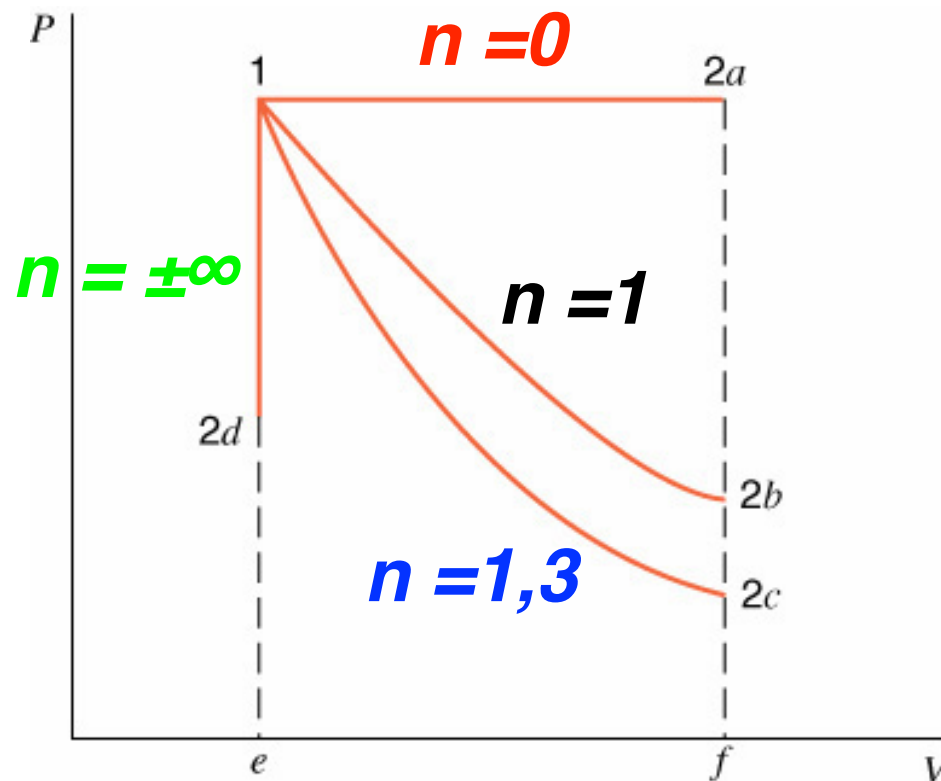
**Conhecida a relação
entre P e V podemos
realizar a integração:**

$$\int_1^2 P dV = \frac{P_2 V_2 - P_1 V_1}{1 - n} \quad n \neq 1$$

ou

$$\int_1^2 P dV = P_1 V_1 \ln \frac{V_2}{V_1} \quad n = 1$$

Processo politrópico: $P.V^n = \text{constante}$



$n = 0$: pressão constante

$n = 1, 3$

$n = \pm\infty$: volume constante

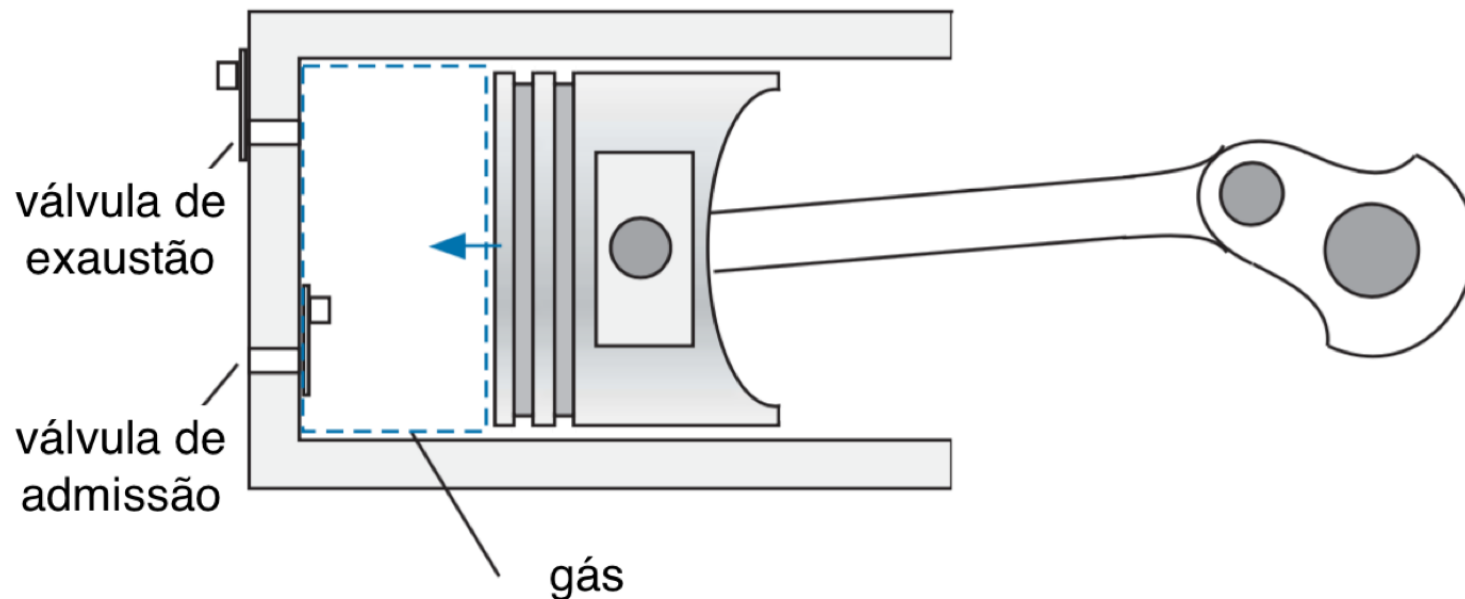
$n = 1$: isotérmico (se válido o modelo de Gás perfeito), $PV = mRT$

Aplicação #4.1: Processo politrópico e trabalho de compressão



Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo

Amônia é um refrigerante popular para refrigeração industrial porque é barato e conduz a um sistema de refrigeração muito eficiente. Durante um dos processos necessários no ciclo de refrigeração, vapor de amônia deve ser comprimido utilizando um compressor de movimento alternativo. O compressor é composto por um êmbolo dentro de um cilindro que está equipado com as válvulas de admissão e de escape, como exibido na Figura



Aplicação #4.1: Processo politrópico e trabalho de compressão



Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo

Os dados de pressão-volume listados na Tabela foram medidos experimentalmente durante o curso de compressão do êmbolo no compressor alternativo.

Pressão (psi)	65,1	80,5	93,2	110	134	161	190
Volume (in ³)	80,0	67,2	60,1	52,5	44,8	37,6	32,5

- Ajuste os dados experimentais a uma equação da forma $P.V^n = C$ em que C e n são constantes. Determine o trabalho realizado pelo pistão sobre a amônia durante o processo de compressão.
- Compare o trabalho calculado com aqueles associados a um processo isotérmico e outro quase-estático adiabático ($n = k = 1,31$).

Aplicação #4.1: Processo politrópico e trabalho de compressão



Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo

Vamos, primeiramente, converter os dados para m^3 e kPa:

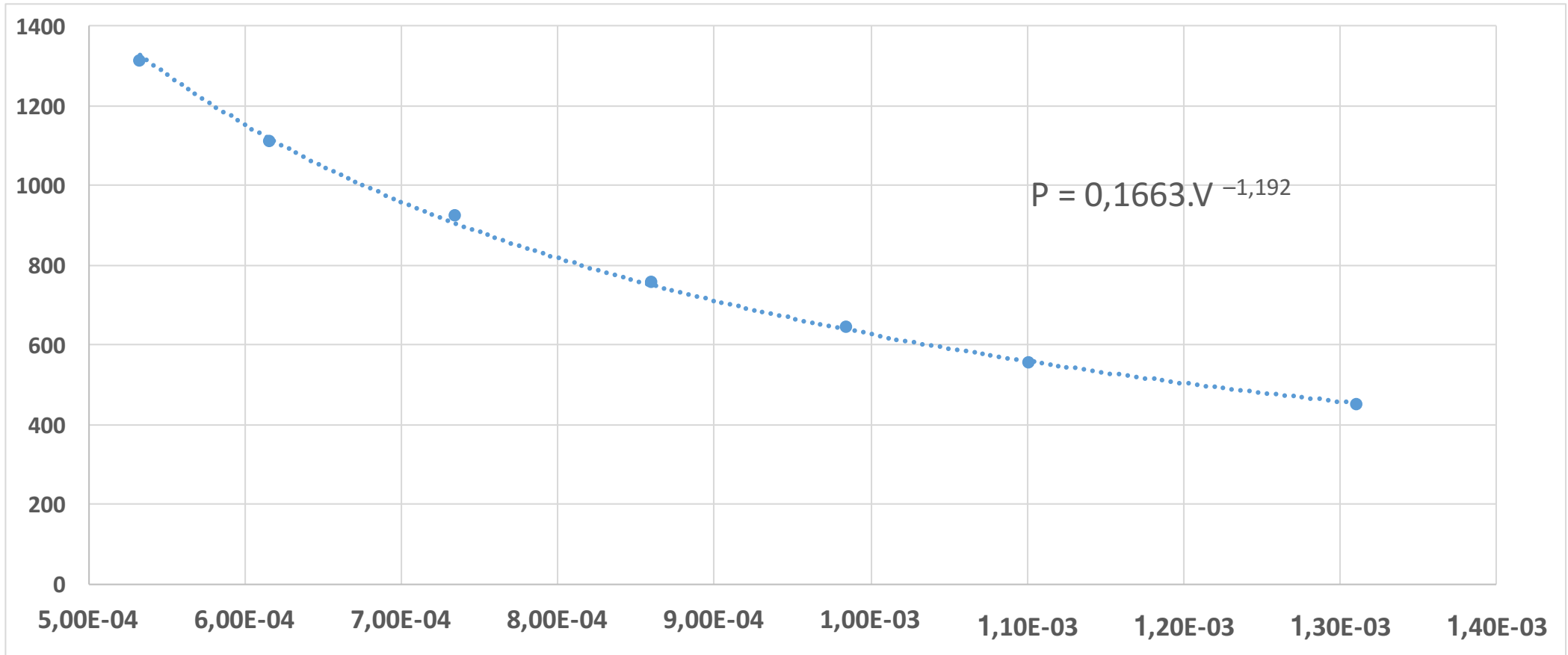
Volume (m^3)	Pressão (kPa)
1,311E-03	448,8
1,101E-03	555,0
9,849E-04	642,6
8,603E-04	758,4
7,341E-04	923,9
6,162E-04	1110,1
5,326E-04	1310,0

Aplicação #4.1: Processo politrópico e trabalho de compressão



Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo

Usando uma planilha eletrônica podemos determinar C e n :



$$C = 0,1663 \text{ kPa} \cdot (\text{m}^3)^{1,192}$$

$$n = 1,192$$



Podemos calcular o trabalho pela expressão:

$$\int_{1,311 \times 10^{-3}}^{5,326 \times 10^{-4}} 0,1663 V^{-1,192} dV = \frac{0,1663}{-0,192} \left[V^{-0,192} \right]_{1,311 \times 10^{-3}}^{5,326 \times 10^{-4}}$$

$$W = -0,5848 kJ$$

Vamos comparar com o valor correspondente a um processo isotérmico ($n = 1$) e outro adiabático quase-estático ($n = 1,31$):

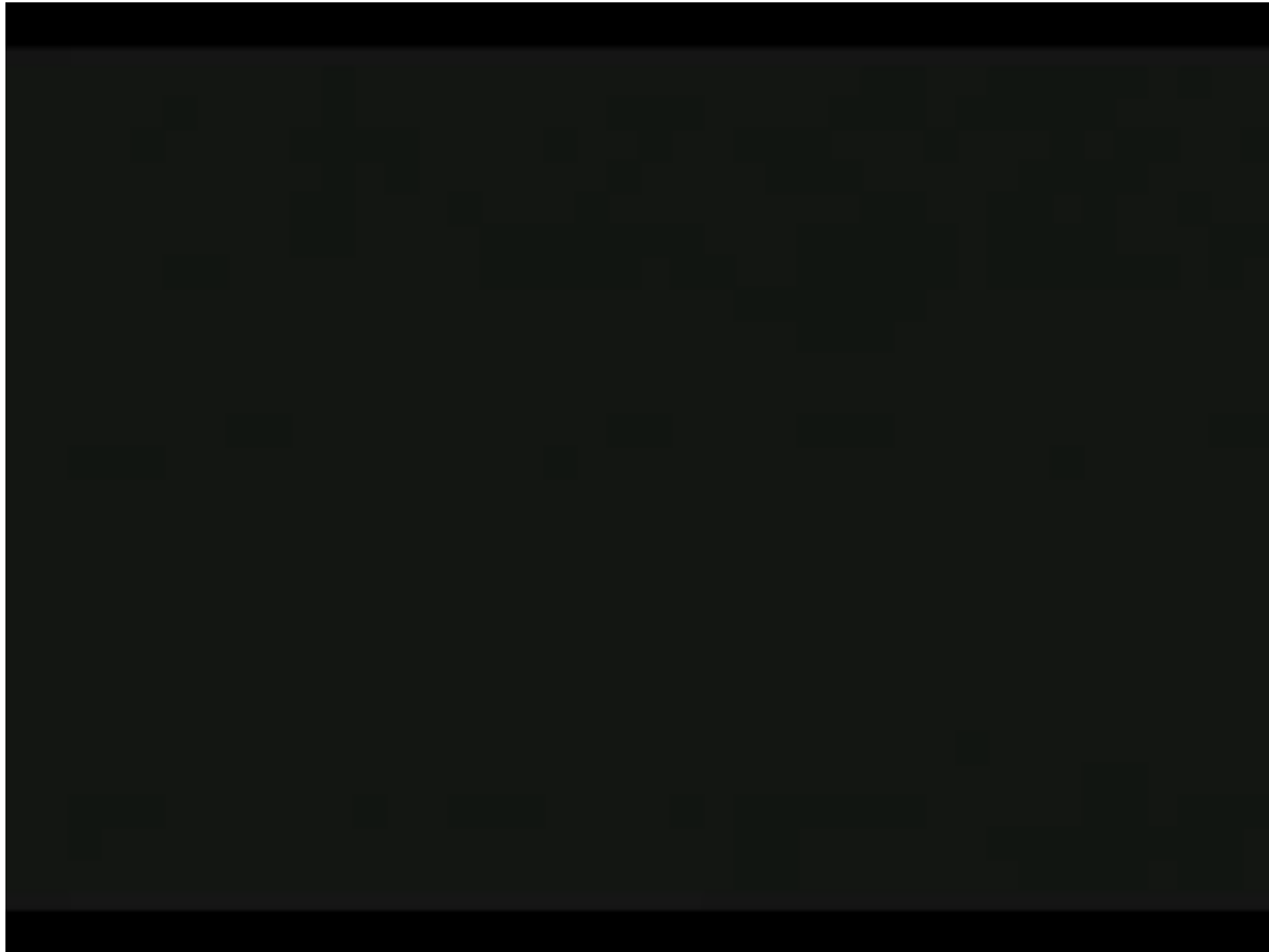
$$W_T = P_1 V_1 \ln \frac{V_2}{V_1} = 448,8 \cdot 1,311 \times 10^{-3} \ln \frac{5,326 \times 10^{-4}}{1,311 \times 10^{-3}} = -0,5260 kJ$$

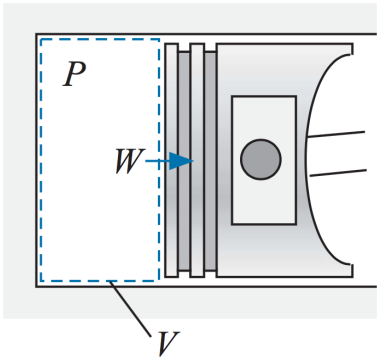
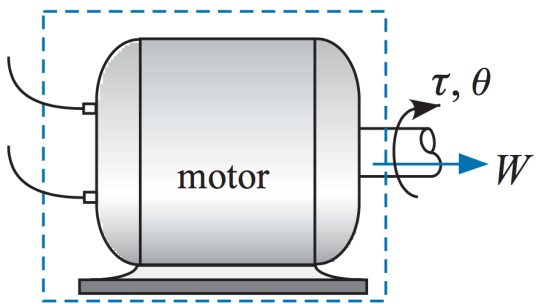
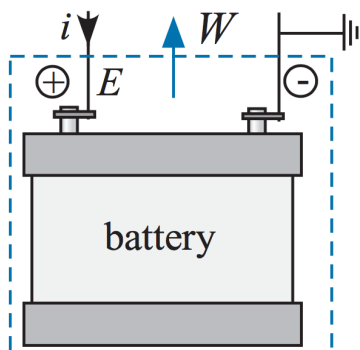
$$W_T = \frac{P_2 V_2 - P_1 V_1}{1 - n} = \frac{1310,0 \cdot 5,326 \times 10^{-4} - 448,8 \cdot 1,311 \times 10^{-3}}{1 - 1,31} = -0,3527 kJ$$

Aplicação #4.2: Processo politrópico e trabalho de expansão (MCI)



Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo



forma de trabalho	quantidade	taxa	esquema
fronteira	$W = \int p dV$	$\dot{W} = P \frac{dV}{dt}$	
eixo	$W = \int \tau d\theta$	$\dot{W} = \tau \omega$	
elétrico	$W = \int E i dt$	$\dot{W} = E i$	

Mecanismos de transferência de calor

Mecanismos

Condução – transferência em sólidos ou líquidos estacionários devido ao movimento aleatório de átomos, moléculas e/ou elétrons constituintes;

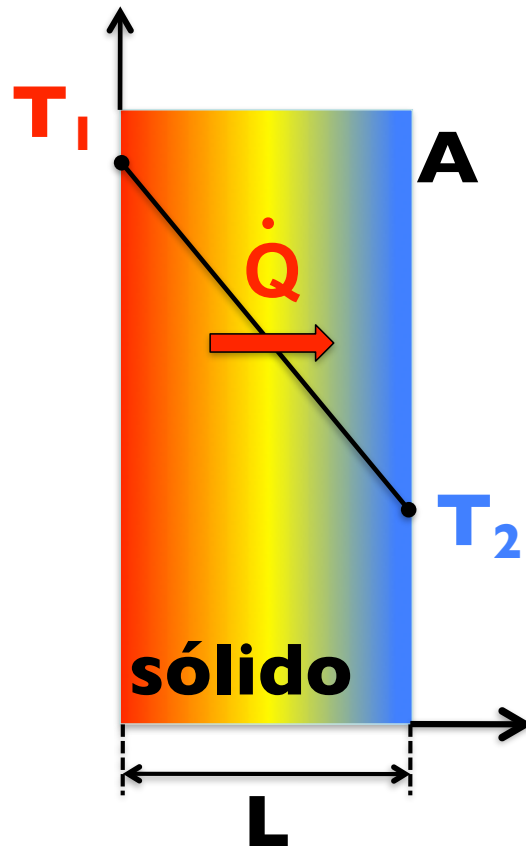
Convecção – transferência devido ao efeito combinado do movimento global e aleatório de um fluido sobre uma superfície;

Radiação – energia emitida pela matéria devido a mudanças na configuração de seus elétrons e transportada por ondas eletromagnéticas (ou fótons).

Mecanismos de transferência de calor



Condução



Joseph Fourier
(1768-1830)

Lei de Fourier:

$$\dot{Q} = -kA \frac{\Delta T}{L}$$

$\dot{Q}$ - Taxa de transferência de calor W

k - Condutividade térmica $\frac{W}{m \cdot K}$

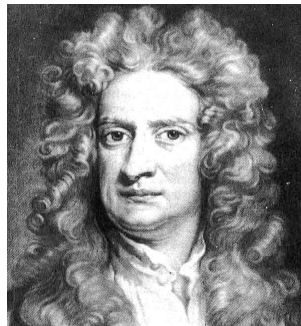
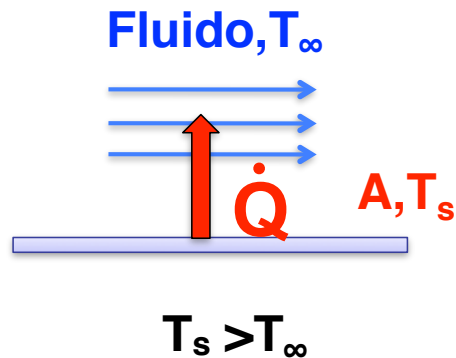
Condutividade térmica de alguns materiais a temperatura ambiente

Material	k, W/(m·K)
Cobre	401
Alumínio	240
Ferro	80,2
Aço (AISI 1010)	63,9
Aço inox (AISI 304)	14,9
Vidro	1,4
Tijolo, comum	0,72
Solo	0,52
Pele	0,50
Tijolo refratário (Si)	0,25
Ar	0,0263

Material	k, W/(m·K)
Fibra de vidro (placa)	0,058
Placa de fibra mineral	0,049
Fibra de vidro (manta)	0,038
Poliestireno, expandido	0,027
Uretana, espuma	0,026
Materiais em camadas,	
Folhas de alumínio,	0,0016
vácuo	

Fonte: Incropera, F.P., DeWitt, D.P., Bergman, T.L., Lavine, A.S. Fundamentos de Transferência de Calor e de Massa, 6a ed., Rio de Janeiro, LTC, 2008.

Convecção



Isaac Newton
(1643-1727)

Lei de Newton do resfriamento:

$$\dot{Q} = hA(T_s - T_\infty)$$

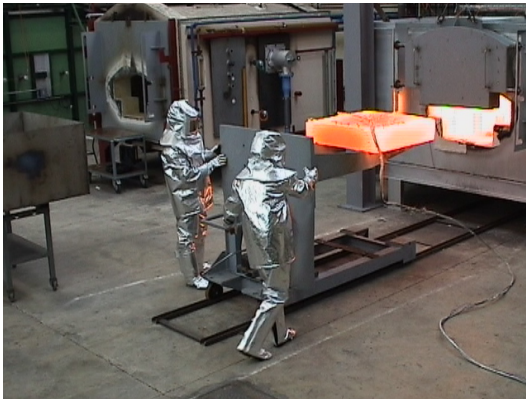
h Coeficiente de transferência de
calor por convecção

$\frac{W}{m^2 \cdot K}$

Valores típico de coeficientes do transferência de calor

Processo	h , W/(m ² K)
<i>Convecção natural</i>	
Gases	2 – 25
Líquidos	50 – 1.000
<i>Convecção forçada</i>	
Gases	10 – 300
Líquidos	100 – 2.000
<i>Convecção com mudança de fase</i>	
Ebulição e condensação	2.500 – 100.000

Radiação



Joseph Stefan
(1835-1893)



Ludwig Boltzmann
(1844-1903)

Corpo negro

$$\dot{Q} = \sigma AT_s^4$$



σ Constante de Stefan-Boltzmann
 $5,67 \times 10^{-8} \text{ W/m}^2 \text{ K}^4$.



Convenções de sinal

★ $Q > 0$ quando o calor é “transferido” da vizinhança para o sistema;

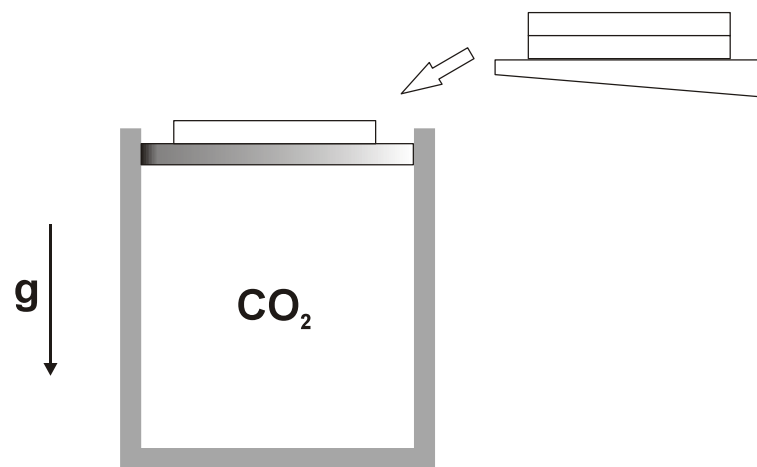
★ $Q < 0$ quando o calor é “transferido” do sistema para a vizinhança;

★ $W > 0$ trabalho realizado pelo sistema sobre a vizinhança;

★ $W < 0$ trabalho realizado sobre o sistema pela vizinhança.

4.51:

O conjunto cilindro-êmbolo contém, inicialmente, $0,2 \text{ m}^3$ de dióxido de carbono a 300 kPa e 100°C . Os pesos são então adicionados a uma velocidade tal que o gás é comprimido segundo a relação $p \cdot V^{1,2} = \text{constante}$. Admitindo que a temperatura final seja igual a 200°C determine o trabalho realizado neste processo.





4.51: Solução

Hipóteses:

- 1.O sistema é o CO_2 contido no conjunto;
- 2.O processo de 1 para 2 é de quase-equilíbrio;
- 3.Os estado 1 e 2 são estados de equilíbrio;
- 4.O gás se comporta como perfeito nos estados 1 e 2.

4.51: Solução

◆ Trabalho realizado $W = \int_1^2 P dV$

$$\int_1^2 P dV = \frac{P_2 V_2 - P_1 V_1}{1 - n}$$

considerando gás perfeito, $P_2 V_2 - P_1 V_1 = m \cdot R_{CO_2} \cdot (T_2 - T_1)$

Temos as duas temperaturas mas precisamos calcular a **massa**. Esta pode ser obtida a partir da equação dos gases perfeito e o estado 1.

$$m = P_1 V_1 / R_{CO_2} T_1 = 300 \cdot 0,2 / 0,189 \cdot 373 = 0,851 \text{ kg} \quad m = 0,851 \text{ kg}$$

4.51: Solução

◆ Trabalho realizado

considerando gás perfeito, $W_{1-2} = mR_{CO_2}(T_2 - T_1) / (1 - n)$

$$W_{1-2} = 0,851 \cdot 0,189 \cdot (200 - 100) / (1 - 1,2)$$

$$W_{1-2} = -80,4 \text{ kJ}$$

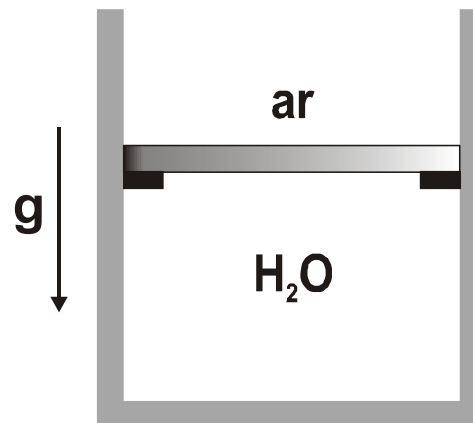
◆ Comentário

O sinal negativo indica que a vizinhança realizou trabalho sobre o sistema.

Exercício #4.1



Considere o conjunto cilindro-êmbolo mostrado na figura. A massa do êmbolo é de 101 kg e sua área de $0,01 \text{ m}^2$. O conjunto contém 1 kg de água ocupando um volume $0,1 \text{ m}^3$. Inicialmente, a temperatura da água é 20°C e o pistão repousa sobre os esbarros fixados na parede do cilindro, com sua superfície externa exposta à pressão atmosférica ($p_0 = 101325 \text{ Pa}$). A que temperatura a água deve ser aquecida de modo a erguer o êmbolo? Se a água continuar a ser aquecida até o estado de vapor saturado, determine a temperatura final, o volume e o trabalho realizado no processo. Represente o processo em um diagrama p-V.





Temos dois processos e três estados. O estado 1 é o inicial, o 2 é quando o êmbolo não precisa mais do batente para se manter em repouso e o estado 3 é o final.

Hipóteses:

- 1.O sistema é a água contida no conjunto;
- 2.Os processos são de quase-equilíbrio;
- 3.Os estados 1, 2 e 3 são estados de equilíbrio;
- 4.Não há atrito entre o pistão e o cilindro.



◆ **Estado 1:** Definido, pois conhecemos v e T .

$$v_1 = 0,1 / 1 = 0,1 \text{ m}^3/\text{kg}$$

Para identificar o estado 1 devemos consultar a tabela de saturação com $T_1 = 20 \text{ °C}$ ($P_{\text{sat}} = 2,3385 \text{ kPa}$) e comparar o valor de v_1 com v_l e v_v . Como $v_l < v_1 < v_v$, temos **líquido + vapor**. Logo $P_1 = P_{\text{sat}}$.

O título pode ser prontamente calculado, $x_1 = (v_1 - v_l) / (v_v - v_l) = 0,00171$

Exercício #4.1



◆ **Estado 2:** Definido, pois conhecemos v e P .

$$v_2 = v_1 = 0,1 \text{ m}^3/\text{kg}$$

$$P_2 = P_0 + mg/A = 101,325 + 10^{-3} \cdot 101 \cdot 9,8 / 0,01 = 200 \text{ kPa}$$

Para identificar o estado 2 devemos consultar a tabela de saturação com $P_2 = 200 \text{ kPa}$ ($T_{\text{sat}} = 120,23^\circ\text{C}$) e comparar o valor de v_2 com $v_l = 0,001061$ e $v_v = 0,8857 \text{ m}^3/\text{kg}$. Como $v_l < v_2 < v_v$, temos **líquido + vapor**. Logo **$T_2 = T_{\text{sat}}$** .

Resp. A água deve ser aquecida até $120,23^\circ\text{C}$ para que o êmbolo comece a subir.



Extra 1: Solução

◆ **Estado 3:** Definido, pois conhecemos P e x .

$$x_3 = 1 \text{ (vapor saturado) e } P_3 = P_2 = 200\text{kPa}$$

$$V_3 = v_3.m = 0,8857.1 = 0,8857 \text{ m}^3$$

Resp. O volume final é de $0,8857 \text{ m}^3$.

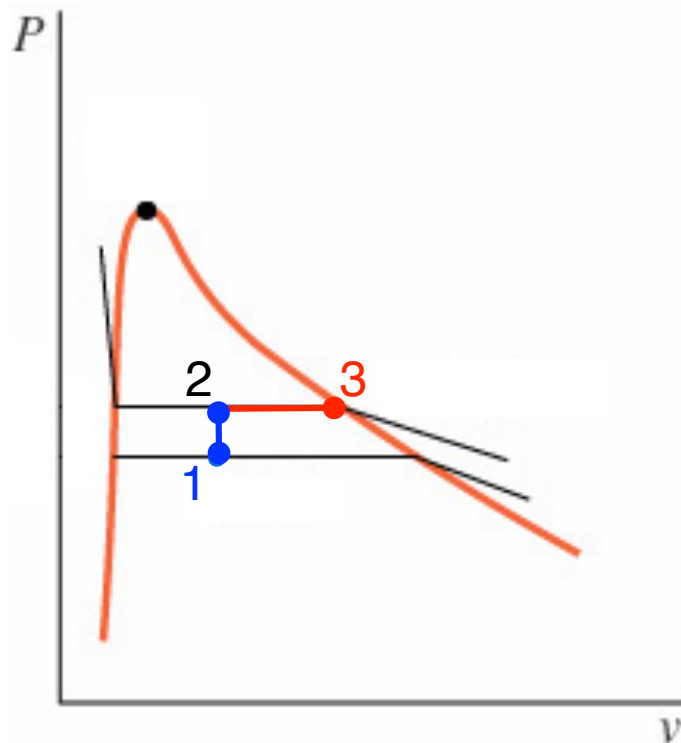
Exercício #4.1



Extra 1: Solução

◆ Diagrama P-v:

Antes de calcular o trabalho é preciso traçar o diagrama P-v:



Processo a v constante

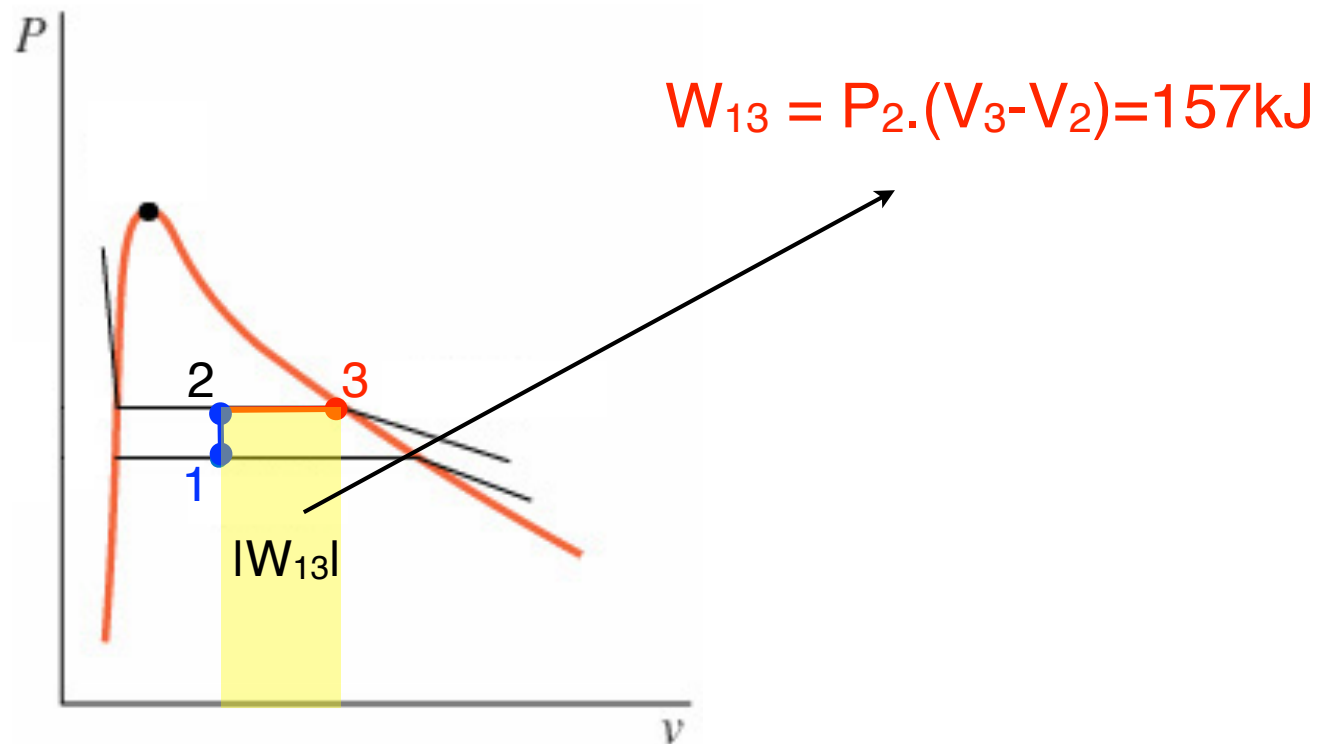
Processo a P constante

Exercício #4.1



◆ Trabalho realizado

Pelo diagrama P-v podemos determinar o trabalho já que o processo é quase-estático.



Exercício #4.1



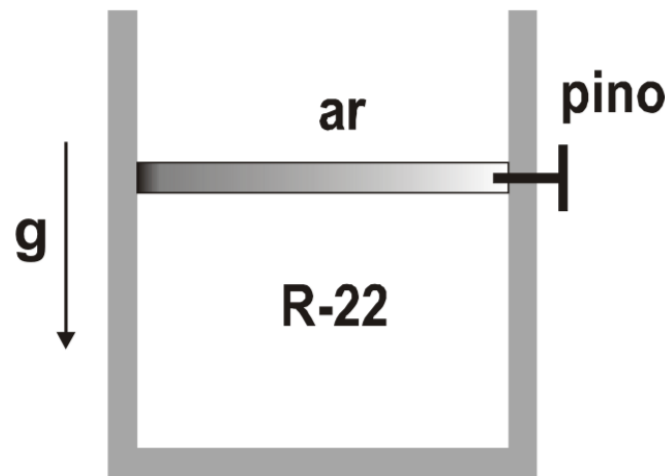
Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo

- ◆ O sinal é positivo pois temos o sistema realizando trabalho sobre a vizinhança.;
- ◆ O diagrama T-v tem exatamente o mesmo aspecto do P-v. Trace-o você mesmo!

Exercício #4.2



Um conjunto cilindro-êmbolo contém, inicialmente, refrigerante R22 a 10°C e título 90 %. O êmbolo apresenta área da seção transversal igual a $0,006 \text{ m}^2$, massa de 90 kg e está travado por um pino. O volume inicial é de 10 L. O pino é, então, removido e espera-se que o sistema atinja o equilíbrio. Sabendo que a pressão atmosférica é 100 kPa e que a temperatura no estado final é igual a 10°C , determine: (a) a pressão e o volume no estado final; (b) o trabalho realizado pelo R22. (Resp. a. 247 kPa e 33,6L b. 5,8 kJ) (*)



Atividade em sala #4.1



Escola Politécnica da
Universidade de São Paulo

Um conjunto cilindro-êmbolo sem atrito contém 5 kg de vapor refrigerante R134a a 1000 kPa e 140 °C. O sistema é resfriado a pressão constante, até que o refrigerante apresente título igual a 25 %. Represente o processo em um diagrama T-v. Calcular o trabalho realizado durante este processo. (Resp. -129,2 kJ) (*)



Até agora já cobrimos um grande volume do livro-texto. Se você ainda não leu a teoria ou fez exercícios...

faça isso agora! O volume de matéria crescerá muito quando começarmos a falar da 1ª Lei da Termodinâmica e talvez você não tenha uma segunda chance!