

A.03.02 – Processos Politrópicos

(Sistemas Fechados)

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



<https://github.com/CNThermSci/AplThermSci>

Compiled on 2020-04-03 20h38m02s



Processos Politrópicos – Definição

É todo o processo para o qual:

$$Pv^n = \text{const.}$$

A equação é utilizada na forma:

$$P_1 v_1^n = P_2 v_2^n.$$

A versão $PV^n = \text{const.}$, também é usual.

Onde:

- P é a pressão do sistema
- v é o volume específico do sistema
- n é o expoente politrópico



Processos Politrópicos – Apresentação

Em processos politrópicos,

- um parâmetro de processo, n , é mantido constante
- e não necessariamente uma propriedade do sistema.
- porém uma propriedade pode ficar constante, como veremos.

Um exemplo trivial é reconhecer que para $n = 0$, tem-se:

$$Pv^0 = \text{const.} \rightarrow P = \text{const.}$$



Processos Politrópicos – Apresentação

$$\log(Pv^n = \text{const.} = c_1) \rightarrow$$

$$\log(Pv^n) = \log(c_1) \equiv c_2 \rightarrow$$

$$\log P + n \log v = c_2 \rightarrow$$

$$\log P = c_2 - n \log v \quad \therefore \quad \text{uma equação na forma}$$

$$y = A + Bx \quad \text{para } y \equiv \log P, \quad x \equiv \log v, \quad \text{etc.}$$

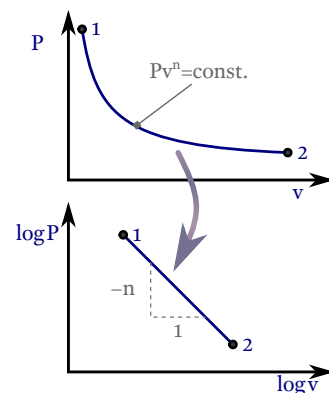


Processos Politrópicos – Apresentação

Assim:

- **Todo** processo **politrópico**
- é representado por um **segmento de reta**
- que une os estados **inicial** e **final**
- em coordenadas **$\log P \times \log v$** .

Logo, processos politrópicos a $v = \text{const.}$, são obtidos fazendo $n \rightarrow \pm\infty$.



Processos Politrópicos – Etimologia

Segundo (Chantraine, 1968), o termo “politrópico”:

- origina do grego “πολύτροπος”, o qual é composto de “πολύς” e de “τρόπος”.
- “πολύς” inclui significados de « nombreux, vaste », a saber, “numeroso, vasto”.
- “τρόπος” inclui significados de « manière, mode », a saber, “maneira, modo”.
- Ou seja: “ **muitas formas ou maneiras** ”. O termo composto
- “πολύτροπος” inclui significados de « souple, très varié »: “flexível, muito variado”,
- indicando **flexibilidade** e a vasta **variedade** de processos que pode representar!

Processos Politrópicos – Trabalho de Fronteira

$$Pv^n = c_1 = P_1 v_1^n = P_2 v_2^n \rightarrow$$

$$P = c_1 v^{-n};$$

$$w_f = \int_1^2 P dv \rightarrow$$

$$w_f = c_1 \int_1^2 v^{-n} dv \rightarrow$$

$$w_f = P_1 v_1^n \int_1^2 v^{-n} dv.$$

A integração de v^{-n} toma formas diferentes dependendo se $n = 1$ ou não:

$$w_f = \begin{cases} \frac{P_2 v_2 - P_1 v_1}{1 - n} & \text{para } n \neq 1, \\ P v \ln \left(\frac{v_2}{v_1} \right) & \text{para } n = 1. \end{cases}$$

No último caso, o produto Pv pode ser tanto $P_1 v_1$ ou $P_2 v_2$, em função do próprio processo.

Processos Politrópicos – Trabalho de Fronteira – Gases Ideais

Para gases ideais, $Pv = RT$, passando por um processo politrópico, $Pv^n = \text{const.}$, o resultado

$$w_f = \begin{cases} \frac{P_2 v_2 - P_1 v_1}{1 - n} & \text{para } n \neq 1, \\ P v \ln \left(\frac{v_2}{v_1} \right) & \text{para } n = 1. \end{cases}$$

$$w_f = \begin{cases} \frac{R(T_2 - T_1)}{1 - n} & \text{para } n \neq 1, \\ P v \ln \left(\frac{v_2}{v_1} \right) & \text{para } n = 1. \end{cases} \quad (\text{gás ideal})$$

Para **gases ideais**, expoente $n = 1$ significa:

$$Pv^1 = \text{const.} = RT \rightarrow T = \text{const.}$$

é válido, mas pode ser escrito como:

Tópicos de Leitura I



Çengel, Y. A. e Boles, M. A.

Termodinâmica 7ª Edição. Seção 4-1.

AMGH. Porto Alegre. ISBN 978-85-8055-200-3.



Processos Politrópicos – Aplicações

A SER CONTINUADO PARA A PARTE-II...



Tópicos de Leitura I



Çengel, Y. A. e Boles, M. A.

Termodinâmica 7ª Edição. Seção 4-1.

AMGH. Porto Alegre. ISBN 978-85-8055-200-3.

