## A.03.03 – Balanço de Energia

(Sistemas Fechados)

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



https://github.com/CNThermSci/ApplThermSci Compiled on 2020-04-07 15h11m06s







- Balanço de Energia
  - Primeira Lei da Termodinâmica
  - Balanço de Energia

2 Tópicos de Leitura





### Enunciado

- A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:
  - Energia é uma quantidade conservada.







#### Enunciado

- A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:
  - Energia é uma quantidade conservada.

Este princípio da conservação da energia:

• É exaustivamente confirmado em experimentos.





Logo, no universo observável:

• Não há processos físicos que criem energia,





### Logo, no universo observável:

- Não há processos físicos que criem energia,
- Nem processos físicos que destruam energia.







### Logo, no universo observável:

- Não há processos físicos que criem energia,
- Nem processos físicos que destruam energia.
- Processos físicos podem apenas converter energia de uma forma a outra.







#### Logo, no universo observável:

- Não há processos físicos que criem energia,
- Nem processos físicos que destruam energia.
- Processos físicos podem apenas converter energia de uma forma a outra.

### A Relatividade Especial de Einstein:

• Unificou as conservações de massa e de energia;







#### Logo, no universo observável:

- Não há processos físicos que criem energia,
- Nem processos físicos que destruam energia.
- Processos físicos podem apenas converter energia de uma forma a outra.

#### A Relatividade Especial de Einstein:

- Unificou as conservações de massa e de energia;
- Através da equivalência massa-energia expressa por  $E_{eq} = c^2 m$ .







#### Logo, no universo observável:

- Não há processos físicos que criem energia,
- Nem processos físicos que destruam energia.
- Processos físicos podem apenas converter energia de uma forma a outra.

### A Relatividade Especial de Einstein:

- Unificou as conservações de massa e de energia;
- Através da equivalência massa-energia expressa por  $E_{eq} = c^2 m$ .
- Portanto, a quantidade  $E_{tot} = c^2 m + E_{outras}$  é conservada.





Title

Contents.





## Tópicos de Leitura I



Çengel, Y. A. e Boles, M. A.

Termodinâmica 7ª Edição. Seções 2-6 e 4-2.

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





