A.03.03 – Balanço de Energia

(Sistemas Fechados)

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



https://github.com/CNThermSci/ApplThermSci Compiled on 2020-04-07 16h58m37s





- 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.





A 1ª lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:





イロト イプト イミト イミト

A 1ª lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:

• Princípio em variedade de deduções;







A 1^a lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:

- Princípio em variedade de deduções;
- Instrumental na definição de propriedades.







A 1^a lei é central em Termodinâmica.

Suas aplicações são vastas e incluem:

- Princípio em variedade de deduções;
- Instrumental na definição de propriedades.
- Cálculos de processos energéticos.





A 1^a lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:

- Princípio em variedade de deduções;
- Instrumental na definição de propriedades.
- Cálculos de processos energéticos.

Exemplo: O que é, afinal, "energia"?





A 1^a lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:

- Princípio em variedade de deduções;
- Instrumental na definição de propriedades.
- Cálculos de processos energéticos.

Exemplo: O que é, afinal, "energia"?

• "Energia é uma quantidade (escalar)





A 1^a lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:

- Princípio em variedade de deduções;
- Instrumental na definição de propriedades.
- Cálculos de processos energéticos.

Exemplo: O que é, afinal, "energia"?

- "Energia é uma quantidade (escalar)
- que é conservada na natureza







A 1^a lei é central em Termodinâmica. Suas aplicações são vastas e incluem:

- Princípio em variedade de deduções;
- Instrumental na definição de propriedades.
- Cálculos de processos energéticos.

Exemplo: O que é, afinal, "energia"?

- "Energia é uma quantidade (escalar)
- que é conservada na natureza
- e que possui unidades de kg·m²/s²."
 - Jack P. Holmann (SMU)







Matematicamente

Logo, no universo observável:

• Não há processos físicos que criem energia,





Matematicamente

Logo, no universo observável:

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







Matematicamente

- A 1^a lei é matematicamente expressa:
 - Por meio de balanço 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.







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.





