

A.03.03 – Balanço de Energia (Sistemas Fechados)

Prof. C. Naaktgeboren, PhD



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

Compiled on 2020-04-07 14h32m57s

1 Balanço de Energia

- Primeira Lei da Termodinâmica
- Balanço de Energia

2 Tópicos de Leitura

Primeira Lei da Termodinâmica

A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:

- Energia é uma quantidade conservada.

Primeira Lei da Termodinâmica

A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:

- Energia é uma quantidade conservada.

Este princípio da conservação da energia:

- é exhaustivamente confirmado em experimentos.

Primeira Lei da Termodinâmica

A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:

- Energia é uma quantidade conservada.

Este princípio da conservação da energia:

- é exhaustivamente confirmado em experimentos.

Logo, no universo observável:

- Não há processos físicos que criem energia,

Primeira Lei da Termodinâmica

A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:

- Energia é uma quantidade conservada.

Este princípio da conservação da energia:

- é exhaustivamente confirmado em experimentos.

Logo, no universo observável:

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

Primeira Lei da Termodinâmica

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,
- nem processos físicos que destruam energia.
- Processos físicos podem apenas converter energia de uma forma a outra.

Primeira Lei da Termodinâmica

A 1ª lei da termodinâmica estabelece que:

- Energia é uma quantidade conservada.

Este princípio da conservação da energia:

- é exhaustivamente confirmado em experimentos.

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 de Einstein unificou as conservações de massa e de energia via $E = mc^2$.

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.



Image by David Mark from pixabay.com