

Componente Curricular: FÍSICA	Número da Aula: AULA 47
Título da Aula: Entropia	Ano/Série: 1ª SÉRIE — 2025
Estudante:	N.º:
LISTA DE EXERCÍCIOS	
d15 - Compreender leis da Termodinâmica e/ou suas aplicações.	

01. A medida da desorganização molecular de um sistema é denominado de:

- a) **Entropia**
- b) Efeito térmico
- c) Equilíbrio térmico
- d) Escoamento térmico
- e) Blindagem

COMENTÁRIO:

A entropia corresponde a medida de desorganização das moléculas de um sistema.

2) Durante um processo espontâneo, podemos afirmar que a entropia de um sistema termodinâmico:

- a) sempre diminui.
- b) permanece constante.
- c) **aumenta.**
- d) diminui até chegar a zero.
- e) aumenta e depois diminui até chegar a zero.

COMENTÁRIO:

Em todo processo espontâneo, há somente aumento da entropia. Nesses processos os sistemas sempre aumentam o seu grau de aleatoriedade. Nos processos reversíveis, entretanto, a entropia permanece constante.