

T.1

**Resposta: b**

O termo calor é usado para referir-se à energia em trânsito entre dois sistemas em diferentes temperaturas.

T.2

**Resposta: b**

A transferência de calor entre dois corpos é determinada pela diferença de temperatura entre eles.

T.3

**Resposta: c**

Não tem sentido expressões com “calor armazenado”, “corpo acumula calor”, “corpo armazenou calor”, “calor nele contido”. Calor é energia em trânsito.

T.4

**Resposta: b**

A transferência de calor entre dois corpos é determinada pela diferença de temperatura entre eles.

T.5

**Resposta: a**

I. Incorreta.

Temperatura e calor são conceitos físicos diferentes.

II. Correta.

Calor corresponde à energia térmica em trânsito; trabalho mede a variação da energia cinética de um sistema.

III. Correta.

Temperatura relaciona-se com a energia cinética de agitação das moléculas.

T.6 Resposta: b

Se os dois corpos estão em equilíbrio térmico, suas temperaturas são iguais. Então, quando postos em contato, não há transferência de calor entre eles; a temperatura não varia.

T.7 Resposta: a

- Quando se misturam porções iguais de leite em temperaturas diferentes, as temperaturas **mudam** até se estabelecer o equilíbrio térmico.
- Como na segunda experiência uma parte tem a temperatura alterada (o leite) e outra não (a água e o gelo), isso mostra que **não é** a temperatura que se transfere no processo.
- O termômetro utilizado **sofre** uma variação de temperatura no processo.

T.8 Resposta: b

Os três corpos apresentam a mesma temperatura, uma vez que estão em equilíbrio térmico.

T.9 Resposta: b

Quando é atingido o equilíbrio térmico, as temperaturas dos corpos *A* e *B* serão iguais.

T.10 Resposta: b

A lei zero da Termodinâmica estabelece que dois corpos em equilíbrio térmico com um terceiro estão em equilíbrio térmico entre si.

T.11 Resposta: e

Se as temperaturas dos corpos de ferro e de alumínio aumentaram, eles receberam calor. Então, necessariamente, o corpo de cobre cede calor e teve sua temperatura diminuída.

T.12 Resposta: d

As forças de coesão entre as moléculas de certa substância têm intensidade maior no estado sólido e menor no estado gasoso.