

A) MODELO DO CALOR: MATÉRIA X ENERGIA

A.1) CALOR COMO MATÉRIA

Registro da Observação do Vídeo

Temperatura ambiente _____ °C

Associe uma temperatura inicial ao corpo A _____ °C

Associe uma temperatura inicial ao corpo B _____ °C

Compare as massas dos corpos na balança $m_A > m_B$ $m_A = m_B$ $m_A < m_B$

O que é feito com o corpo B?

Associe uma temperatura à água fervendo _____ °C

Associe uma temperatura final ao corpo A _____ °C

Associe uma temperatura final ao corpo B _____ °C

Compare as massas dos corpos na balança $m_A > m_B$ $m_A = m_B$ $m_A < m_B$

Compreensão Conceitual

- 1) Explique fisicamente a posição da balança com os blocos na situação inicial.
- 2) O que acontece com a balança quando o bloco B é retirado do prato?
- 3) O que acontece com a balança quando o bloco B é retirado do banho quente e colocado no prato?
- 4) A partir desse fato, pode se afirmar que o calor tem natureza de matéria ou energia? Resuma sua conclusão.

Número de vezes que assistiu a essa demonstração para preencher a ficha: _____