

## D) TROCAS DE CALOR / EQUILÍBRIO TÉRMICO

### Registro da Observação do Vídeo

Nota: o volume é proporcional à altura indicada no recipiente: (1), (2) ou (3)

#### Situação I

Volume inicial 1 \_\_\_\_\_

Temperatura inicial 1 \_\_\_\_\_ °C

Volume inicial 2 \_\_\_\_\_

Temperatura inicial 2 \_\_\_\_\_ °C

Volume final da mistura \_\_\_\_\_

Temperatura final da mistura \_\_\_\_\_ °C

#### Situação II

Volume inicial 1 \_\_\_\_\_

Temperatura inicial 1 \_\_\_\_\_ °C

Volume inicial 2 \_\_\_\_\_

Temperatura inicial 2 \_\_\_\_\_ °C

Volume final da mistura \_\_\_\_\_

Temperatura final da mistura \_\_\_\_\_ °C

### Compreensão Conceitual

- 1) Por que as temperaturas das massas de água variam quando misturadas?
- 2) Quanto variou a temperatura de cada amostra de água na situação I?
- 3) Quanto variou a temperatura de cada amostra de água na situação II?
- 4) Compare as respostas dadas em 2 e 3. Resuma sua conclusão.
- 5) De que depende a temperatura final de equilíbrio das misturas?

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