



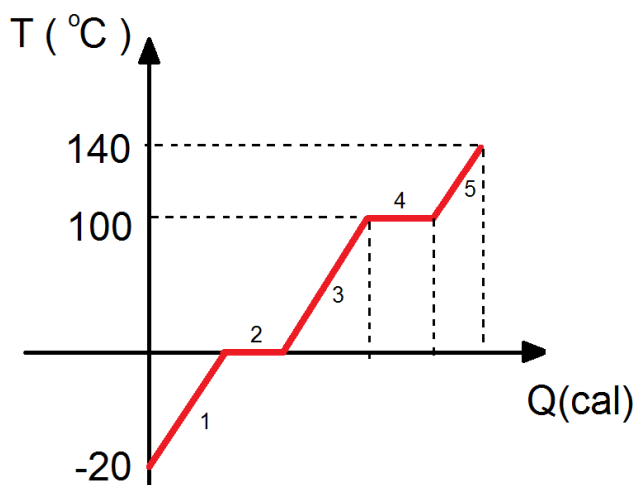
## LISTA DE EXERCÍCIOS – FRENTE B

Série: 8º Ano

ASA SUL / ÁGUAS CLARAS

Professor Gabriel

1. Descreva o que é equilíbrio térmico e explique o sentido do fluxo de calor.
2. Um líquido A de massa 200 g e temperatura inicial 10°C, é misturado com um líquido B de massa 50 g e temperatura inicial 160°C. Calcule a temperatura de equilíbrio após a mistura.  
Dados:  $C_A = 1 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$  ;  $C_B = 2 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$
3. Uma pessoa deseja encher uma banheira com água a 40°C, porém ela já possui 100 kg de água fria, a 10°C. Calcule a quantidade de água quente, a temperatura inicial de 100°C, que deve – se misturar com a água fria para se obter água a 40°C.
4. Faça uma tabela com os 3 estados físicos mais comuns e represente as mudanças de estados físicos.
5. Descreva o que é o calor específico latente.
6. A partir do gráfico de aquecimento da água, determine:



$$C_{\text{gelo}} = 0,5 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

$$C_{\text{vapor}} = 0,5 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

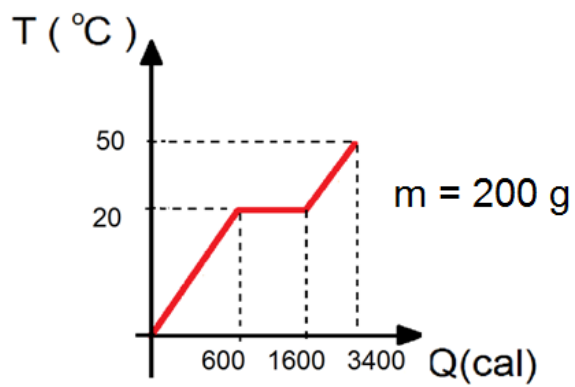
$$L_{\text{fusão}} = 80 \text{ cal/g}$$

$$L_{\text{vaporização}} = 560 \text{ cal/g}$$

$$m = 20\text{g}$$

- A) A quantidade de calor total.
- B) Descreva o que acontece nas etapas 2 e 4.

7) Um objeto sólido tem sua curva de aquecimento descrita abaixo.



Calcule:

A) o calor específico na fase sólida.

B) o calor específico latente.

C) o calor específico na fase líquida.