



Tarefa 20 – Professor Bernadelli

- 01. (U.F.R.S)** A quantidade de calor necessária, em média, para elevar de um grau centígrado a temperatura de um grama de uma substância é igual, numericamente, à grandeza:
- Capacidade térmica
 - Equivalente térmico
 - Calor de fusão
 - Calor latente
 - Calor específico
- 02. (PUC-CAMPINAS-SP)** Tem-se 200g de um certo líquido à temperatura de 28°C. Fornecendo-se 980 cal diretamente a esse líquido, sua temperatura sobe para 35°C. Sabe-se que esse fenômeno é regido pela expressão $Q = mc\Delta t$, onde:
- Q _ calor fornecido ao líquido, em calorias
M _ massa do líquido, em gramas
C _ calor específico do líquido, em °C
 Δt _ variação da temperatura do líquido, em °C
- Pede-se o valor do calor específico do líquido
- 0,7 cal/g°C
 - 0,95cal/g°C
 - 1,0cal/g°C
 - 1,2cal/g°C
 - 1,35cal/g°C
- 03. (UNITAU-SP)** Um líquido está a -10°C. se o calor específico desse líquido é 0,5 cal/g°C, uma fonte que fornece 50 cal /min deverá aquecer 100g desse líquido até atingir 30° C em:
- 10 min
 - 25 min
 - 40 min
 - 50 min
 - Nenhuma das anteriores
- 04. (F.M.ABC-SP)** Dois corpos sólido receberam a mesma quantidade de calor e sofreram o mesmo aumento de temperatura. Podemos concluir que os corpos têm mesma(o):
- Massa
 - Densidade
 - Calor específico
 - Capacidade térmica
 - Coefficiente de dilatação
- 05. (F.CARLOS CHAGAS)** Dois corpos X e Y recebem a mesma quantidade de calor por minuto. Em 5,0 minutos a temperatura do corpo X aumenta 30°C e a temperatura do corpo Y aumenta 60°C. não havendo mudança de estado, pode-se afirma corretamente que:
- A massa de Y é o dobro da massa de X
 - O calor específico de X é o dobro do calor específico de Y.
 - O calor específico de Y é o dobro do calor específico de X.
 - A capacidade térmica de X é o dobro da capacidade térmica de Y.
 - A capacidade térmica de Y é o dobro da capacidade térmica de X.