

Data: \_\_\_/\_\_\_/2018

Professora: **CINTYA RIBEIRO**

Disciplina: **FÍSICA**

Nome:

nº:

Ano: 9º \_\_\_

4º bimestre

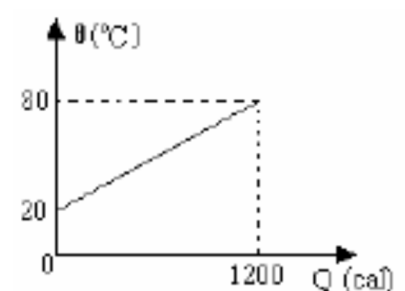
### TRABALHO DE RECUPERAÇÃO BIMESTRAL DE FÍSICA

#### ORIENTAÇÕES:

- 1- O trabalho deve ser entregue em folha de papel almaço;
- 2- Todo o desenvolvimento das questões, bem como as respostas devem estar escritos à caneta **azul** ou **preta**. *SERÃO CONSIDERADAS ERRADAS AS QUESTÕES RESPONDIDAS À LÁPIS.*
- 3- Esta folha com as questões deve ser a capa do trabalho.
- 4- Não será necessário copiar os enunciados das questões. Para identificar a questão.

01. A televisão noticia que a temperatura em Nova York chegou aos 104 graus ( naturalmente 104º Fahrenheit ). Converta para graus Celsius e Kelvin.
02. Um corpo apresenta acréscimo de temperatura de 20°C. Qual é o acréscimo de temperatura desse corpo na escala Fahrenheit.
03. O ponto de fusão do ferro é de aproximadamente 1 500 °C. Qual é essa temperatura na escala Kelvin e Fahrenheit?
04. A temperatura média do Brasil no mês de outubro é de aproximadamente 24 °C. Essa temperatura é equivalente a qual valor na escala Fahrenheit?
05. Uma barra de ferro é aquecida de 20°C até 70°C. Sabendo que o comprimento da barra a 20°C é de 3,000m e que o coeficiente de dilatação linear é igual a  $1,2 \cdot 10^{-5} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$   
Determine:  
a) A dilatação na barra  
b) O comprimento final
06. Uma placa tem área 5,000 m<sup>2</sup> a 0 °C. Ao ter sua temperatura elevada para 100 °C, sua área passa a ser 5,004 m<sup>2</sup>. Determine os coeficientes de dilatação térmica superficial e linear da placa.

07. (UNISA-SP) O gráfico representa a temperatura de uma amostra, de massa 100g, de uma substância em função da quantidade de calor por ela absorvida. O calor específico sensível dessa substância, em cal/g . °C, é:



08. Qual é a quantidade de calor necessária para elevar a temperatura de 50 g de água de 20 °C para 60 °C? Lembre-se de que o calor específico da água é de 1 cal/g °C.
09. Um recipiente contendo água recebeu 6 000 calorias de uma fonte térmica. Considerando que toda a energia foi fornecida integralmente para a água e que ela sofreu um aumento de temperatura de 50 °C, qual deve ser a massa de água contida nesse recipiente?
10. Uma barra metálica com 1 000 g, feita de material com calor específico de 0,4 cal/g °C, foi colocada em um forno inicialmente a 40 °C. Sabe-se que o forno transfere para a barra 800 cal em forma de calor. Qual deverá ser a temperatura final da barra?
11. Se misturarmos em um recipiente 1 kg de água a 10 °C com 3 kg de água a 70 °C, qual será a temperatura final dos 4 kg de água após a mistura?
12. Se misturarmos em uma banheira 6 litros de água (6 000 g) a 20 °C com 4 litros (4 000 g) a 100 °C, qual será a temperatura final dessa mistura de água na banheira?