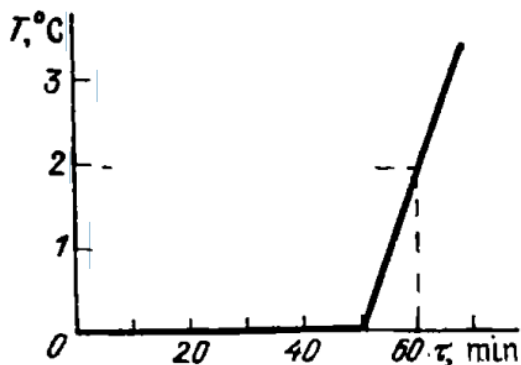
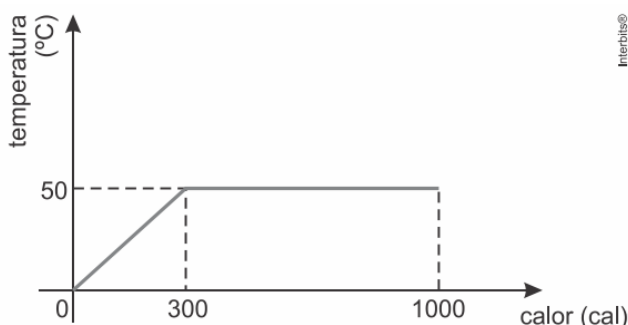


Lista Calorimetria

- Uma quantidade de calor, Q , é transferida ao corpo X de massa M . A mesma quantidade de calor é transferida ao corpo Y de massa $2M$. Verificou-se que X e Y sofreram o mesmo aumento de temperatura. Tendo em vista estas informações, é CERTO afirmar que
 - o calor específico de X é a metade do calor específico de Y.
 - o calor específico de X é o dobro do calor específico de Y.
 - os calores específicos de X e Y são iguais.
 - só se pode concluir que o calor específico de X é menor do que o calor específico de Y.
 - nada se pode concluir sobre os calores específicos de X e Y.
- Um tanque contém 3000 litros de água cuja temperatura é elevada de 20°C a 30°C durante um período de 10 horas, devido à variação da temperatura externa. Qual a potência, em centenas de watts, consumida durante esse período
- Um balde contém uma mistura de água e gelo de massa $m = 10\text{kg}$. O balde é colocado em um quarto, e então é medida sua temperatura. É obtido um gráfico da temperatura da mistura em função do tempo (Figura abaixo). O calor específico da água é $4,2\text{kJ/kg}^{\circ}\text{K}$ e o calor latente de fusão do gelo vale $L = 340\text{ kJ/kg}$. Determine a massa de gelo no balde no momento em que ele foi colocada no quarto. (**)



- (PUC-RS) Um corpo de $2,0\text{kg}$ absorve 100 cal/s de energia térmica e, após 40s de aquecimento, sua temperatura aumenta 10°C . Quanto vale o calor específico da substância que o constitui?
- (Uerj 2017) O gráfico abaixo indica o comportamento térmico de 10 g de uma substância que, ao receber calor de uma fonte, passa integralmente da fase sólida para a fase líquida. O calor latente de fusão dessa substância, em cal/g , é igual a: a) 70 b) 80 c) 90 d) 100



- Determine a quantidade de calor (em cal e J) necessária para elevar de 27°C a 327°C a temperatura de $4,0\text{kg}$ de chumbo ($c = 0,031\text{cal/g}^{\circ}\text{C}$)