**Questões simulado Física**

**01) O calor específico do cobre é de, aproximadamente, 0,2 cal/g.°C. Isto significa que, para se elevar de 30°C a 80 °C a temperatura de um pedaço de 300 g de cobre é necessária uma quantidade de calor de:**

a) 5000 cal

b) 4500 cal

c) 30000 cal

d) 3000 cal

e) 450 cal

**02) Um grupo de amigos compra barras de gelo para um churrasco, num dia de calor. Como as barras chegam com algumas horas de antecedência, alguém sugere que sejam envolvidas num grosso cobertor para evitar que derretam demais. Essa sugestão:**

a) é absurda, porque o cobertor vai aquecer o gelo, derretendo-o ainda mais depressa.

b) é absurda, porque o cobertor facilita a troca de calor entre o ambiente e o gelo, fazendo com que ele derreta ainda mais depressa.

c) é inócua, pois o cobertor não absorve nem fornece calor ao gelo, não alterando a rapidez com que o gelo derreta.

d) faz sentido, porque o cobertor dificulta a troca de calor entre o ambiente e o gelo, retardando o seu derretimento.

e) faz sentido, porque o cobertor acelera as trocas de calor entre o ambiente e o gelo, retardando o seu derretimento.

**03) Sabe-se que uma esfera absorveu 10000 calorias e alterou sua temperatura de 50°C para 250°C. Qual a capacidade térmica dessa esfera?**

a) 50 cal/°C

b) 150 cal/°C

c) 5 cal cal/°C

d) 275 cal/°C

e) 15 cal/°C

**04) Um corpo de massa 6g em estado sólido, é aquecido até o ponto de fusão. Sabendo que o calor latente do corpo é de 35 cal/g, determine a quantidade de calor recebida pelo corpo.**

a) 200 cal

b) 225 cal

c) 210 cal

d) 168 cal

e) 325 cal

**05) Das afirmações abaixo, somente uma alternativa é correta:**

a) O trânsito de calor ocorre do corpo mais frio para o mais quente.

b) O trânsito de calor ocorre do corpo mais quente para o mais frio.

c) Independente da temperatura dos corpos em contato, não ocorre trânsito de calor.

d) A transmissão de calor entre dois corpos sólidos ocorre por convecção.

e) A transmissão de calor entre dois corpos sólidos ocorre por difusão.