



Plano de Aula

Semana: De 15/06 a 21/06 de Junho de 2020

Equivalente a carga horária: 02 aulas

Prof.: Daniel Augusto de Castro Spegiorin

Disciplina: Física

Aluno (a): Aluno (a): **Todos os Alunos da Segunda Série do Ensino Médio, matutino e noturno.**

Séries :2^ªA, 2^ªB, 2^ªC, 2^ªD, 2^ªE, 2^ªF.

Data da realização: 18/06/2020 – Data Máxima de Entrega 25/06/2020.

Para tirar dúvidas e encaminhar as respostas das atividades utilizar as seguintes ferramentas:

E-mail: profiscadaniel@gmail.com

Senhores pais ou responsáveis

Pedimos a sua colaboração para o desenvolvimento das atividades

Materiais necessários: Caderno, lápis, caneta, celular ou computador.

Objetivo: Compreender Trocas de Calor relacionadas com Energia Térmica.

Habilidades a serem desenvolvidas:

- Reconhecer a evolução histórica do modelo de calor, a unificação entre trabalho mecânico e calor e o princípio de conservação da energia;
- Avaliar a conservação de energia em sistemas físicos, como nas trocas de calor com mudanças de estado físico, e nas máquinas mecânicas a vapor

Atividades a serem desenvolvidas: Ler os capítulos 12 e 13 (páginas 46 a 52) do material enviado (termo2) e responder os exercícios abaixo no caderno. Tirar foto das questões respondidas no caderno e enviar para o email: profiscadaniel@gmail.com até no máximo 25/06.

Bons Estudos!

Exercícios

1 - (UCMG) A capacidade térmica de um pedaço de metal de 100g de massa é de 22 cal/°C. A capacidade térmica de outro pedaço do mesmo metal de 1000g de massa é de:

- a) 2,2 cal/°C c) 220 cal/°C e) 1100 cal/°C
b) 400 cal/°C d) 22 cal/°C



2 - -(UFPR) Para aquecer 500g de certa substância de 20°C a 70°C, foram necessárias 4000 cal. O calor específico c e a capacidade térmica C dessa substância são, respectivamente:

- a) 0,08 cal/g°C e 8 cal/°C d) 0,15 cal/g°C e 95 cal/°C
b) 0,16 cal/g°C e 80 cal/°C e) 0,12 cal/g°C e 120 cal/°C
c) 0,09 cal/g°C e 90 cal/°C

3 - Um recipiente de vidro de 500g com calor específico de 0,20 cal/g°C. O sistema encontra-se isolado e em equilíbrio térmico. Quando recebe uma certa quantidade de calor, o sistema tem sua temperatura elevada. Determine a quantidade de calor absorvida pelo vidro para uma elevação de 10 °C em sua temperatura.

4 - (FUVEST-SP) A temperatura do corpo humano é de cerca de 36,5°C. Uma pessoa toma 1l de água a 10°C. Qual a energia absorvida pela água?

- a) 10000 cal c) 36500 cal e) 23250 cal
b) 26500 cal d) 46500 cal

Obs: Deixe todas as atividades de física feitas no caderno.

Tirar fotos dos exercícios feitos no caderno de sala de aula e enviar para o e-mail: profiscadaniel@gmail.com no máximo até 25/06. Todo material e notas deixarei no site: www.desenvolvimentoetecnologia.com.br