



ESCOLA ESTADUAL DE EDUCAÇÃO BÁSICA

APELES PORTO ALEGRE



Rua São Manoel, 1981 – Bairro Santana – Porto Alegre/RS

Natureza do Trabalho: **TRABALHO AVALIATIVO**

Nota: _____

Disciplina: **Física**

Data: ____ / ____ / 2020

Nome do Professor: **Guilherme R. de Carvalho** E-mail: **guilherme-rdcarvalho3@educar.rs.gov.br**

Nome do Aluno: _____ Turma: **202**

➤ **ORIENTAÇÕES:** Leia atentamente as questões antes de respondê-las;

1) Ponto de ebulição é em que uma substância pura passa do estado a uma certa pressão. Os termos que preenchem corretamente as lacunas são:

- a) a temperatura – líquido para o estado gasoso.
- b) o estado da matéria – líquido para vapor.
- c) uma propriedade característica – vapor para sólido.
- d) a transformação química – sólido para líquido.
- e) a temperatura – sólido para líquido.

2) Qual a alternativa que apresenta um fenômeno físico?

- a) aparecimento da ferrugem em um prego de aço.
- b) desaparecimento das bolinhas de naftalina.
- c) digestão de alimentos.
- d) apodrecimento de uma fruta.
- e) queima do papel.

3) Quando dois corpos de tamanhos diferentes estão em contato e em equilíbrio térmico, e ambos isolados do meio ambiente, pode-se dizer que:

- a) o corpo maior é o mais quente.
- b) o corpo menor é o mais quente.
- c) não há troca de calor entre os corpos.
- d) o corpo maior cede calor para o corpo menor.
- e) o corpo menor cede calor para o corpo maior.

4) Pedrinho estava com muita sede e encheu um copo com água bem gelada. Antes de beber observou que o copo ficou todo “suado” por fora, ou seja, cheio de pequenas gotículas de água na superfície externa do copo. É CORRETO afirmar que tal fenômeno é explicado:

- a) pela sublimação da água existente no copo.
- b) pela porosidade do copo que permitiu que parte da água gelada passasse para o lado de fora do copo.
- c) pela vaporização da água do copo para fora do copo.
- d) pelas correntes de convecção formada em função do aquecimento da água gelada pelo meio ambiente.
- e) pela condensação dos vapores de água da atmosfera em contato com o copo gelado

5) Para aquecer certa massa de uma substância de 10°C a 60°C , foram necessárias 400 cal. Determine a capacidade térmica da substância

6) Qual a quantidade de calor necessária para elevar a temperatura de 500 g de chumbo ($c = 0,030 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$) de 20°C até 60°C .

7) Quantas calorias uma massa de 1000g de água a 30°C deve receber para que sua temperatura passe a 70°C . Considere o calor específico da água igual a $1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$.

8) A temperatura do corpo humano é cerca de $36,5^{\circ}\text{C}$. Uma pessoa toma 100g de água a 10°C . Qual a energia absorvida pela água?