

**COMPONENTE CURRICULAR:** Química

**DATA:** \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_

**TURMA:** Ciclo V - Ensino Médio

**PROFESSOR:** Jailson Duarte

**ALUNO(A):** \_\_\_\_\_

## Estados Físicos da Matéria

**01.** (Vunesp) O naftaleno, comercialmente conhecido como naftalina, empregado para evitar baratas em roupas, funde em temperaturas superiores a  $80^{\circ}\text{C}$ . Sabe-se que bolinhas de naftalina, à temperatura ambiente, têm suas massas constantemente diminuídas, terminando por desaparecer sem deixar resíduo. Essa observação pode ser explicada pelo fenômeno da:

- a) fusão. b) sublimação. c) solidificação. d) liquefação. e) ebulição.

**02.** O ponto de fusão do cobre é igual a  $1083^{\circ}\text{C}$  e o ponto de ebulição é de  $2\,310^{\circ}\text{C}$ . Assinale a alternativa que indica corretamente o estado físico do cobre em  $20^{\circ}\text{C}$ ,  $100^{\circ}\text{C}$ ,  $1000^{\circ}\text{C}$  e  $2500^{\circ}\text{C}$ , respectivamente:

- a) sólido, sólido, líquido, gasoso.  
b) Sólido, sólido, sólido, sólido.  
c) Sólido, sólido, sólido, gasoso.  
d) Sólido, sólido, sólido, líquido.  
e) Sólido, líquido, líquido, gasoso.

**03.** A formação de nuvens obedece ao ciclo da água na natureza, onde primeiro ocorre a evaporação e em seguida, a precipitação de gotículas de  $\text{H}_2\text{O}$ . Imagine então o processo de formação das nuvens como sendo uma mudança de estado físico da água, qual dos itens abaixo melhor representa esta transformação:

- a) dissolução b) destilação c) sublimação d) decantação e) filtração

**04.** (UNICAMP) Icebergs flutuam na água do mar, assim como o gelo em um copo com água potável. Imagine a situação inicial de um copo com água e gelo, em equilíbrio térmico à temperatura de  $0^{\circ}\text{C}$ . Com o passar do tempo o gelo vai derretendo. Enquanto houver gelo, a temperatura do sistema:

- a) permanece constante, mas o volume do sistema aumenta.  
b) permanece constante, mas o volume do sistema diminui.  
c) diminui e o volume do sistema aumenta.  
d) diminui, assim como o volume do sistema.

**05.** (ENEM) O ciclo da água é fundamental para a preservação da vida no planeta. As condições climáticas da Terra permitem que a água sofra mudanças de fase, e a compreensão dessas transformações é fundamental para se entender o ciclo hidrológico. Numa dessas mudanças, a água ou a umidade da terra absorve o calor do sol e dos arredores. Quando já foi absorvido calor suficiente, algumas das moléculas do líquido podem ter energia necessária para começar a subir para a atmosfera. A transformação mencionada no texto é a:

- a) fusão; b) liquefação; c) evaporação; d) solidificação; e) condensação.

**06.** Algumas roupas molhadas foram penduradas em um quintal. Depois de algumas horas, elas já estavam secas. Que mudança de estado ocorreu? Por quê?