



Lista

Densidade



Nível - 1

Questão 1

(Osec – SP)- Densidade é uma propriedade definida pela relação:

- a) massa/pressão.
- b) pressão/temperatura.
- c) massa/volume.
- d) pressão/volume.

Questão 2

Sabe-se que 2 mL de uma determinada substância pura possui massa igual a 5,4 gramas. Qual a densidade desse material?

- a) 5,4 g/mL
- b) 10,8 g/mL
- c) 2,7 g/cm³
- d) 10,8 g/cm

Questão 3

(FMU-SP) Um vidro contém 200 cm³ de mercúrio de densidade 13,6 g/cm³. A massa de mercúrio contido no vidro é:

- a) 0,8 kg
- b) 2,72 kg
- c) 0,68 kg
- d) 6,8 Kg

Nível - 2

Questão 4

(UNIMONTES)- O leite integral homogeneizado contém 4% de gordura (densidade 0,8 g/mL). Se um indivíduo bebe 250,00 mL desse leite, ele consome uma quantidade de gordura, em gramas, equivalente a:

- a) 20,00.
- b) 80,00.
- c) 25,00.
- d) 8,00

Questão 5

(ENCCEJA)- Para saber se a massa de pão caseiro está pronta para ir ao forno, coloca-se uma bolinha de massa em um copo com água. A bolinha afunda porque sua densidade é maior do que a densidade da água. Após algum tempo, é produzido gás carbônico resultante do processo de fermentação, que altera o volume da bolinha.

Depois desse processo, a bolinha da massa de pão estará mais próxima do (a)

- a) fundo porque seu volume aumentou
- b) superfície porque seu volume diminuiu
- c) fundo porque sua densidade aumentou
- d) superfície porque sua densidade diminuiu

Questão 6

Considere um copo contendo água e gelo. Sobre esse sistema marque a alternativa CORRETA:

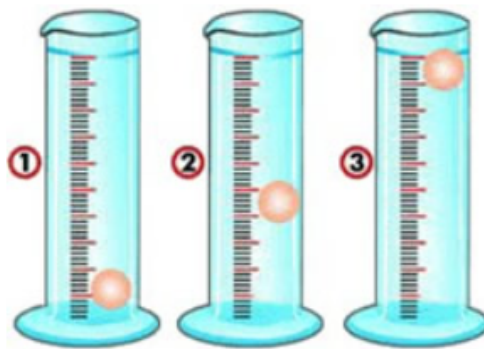
- a) O gelo por ser sólido é mais denso que a água líquida.
- b) 1 g de água líquida ocupa o mesmo volume que 1 g de gelo.
- c) Água líquida e gelo são constituídos pelas mesmas moléculas e portanto possuem a mesma densidade.
- d) 2 mL de água líquida possui massa maior que 2 mL de gelo.



Nível - 2

Questão 7

(UFPE)- Para identificar três líquidos – de densidades 0,8, 1,0 e 1,2 – o analista dispõe de uma pequena bola de densidade 1,0. Conforme as posições das bolas apresentadas no desenho a seguir, podemos afirmar que



- a) os líquidos contidos nas provetas 1, 2 e 3 apresentam densidades 0,8, 1,0 e 1,2.
- b) os líquidos contidos nas provetas 1, 2 e 3 apresentam densidades 1,2, 0,8 e 1,0.
- c) os líquidos contidos nas provetas 1, 2 e 3 apresentam densidades 1,0, 0,8 e 1,2.
- d) os líquidos contidos nas provetas 1, 2 e 3 apresentam densidades 1,2, 1,0 e 0,8.
- e) os líquidos contidos nas provetas 1, 2 e 3 apresentam densidades 1,0, 1,2 e 0,8.

Questão 8

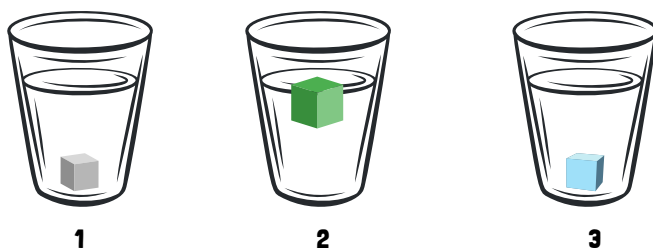
Considere as três esferas abaixo de *mesma massa* e assinale a alternativa INCORRETA:



- a) As três esferas são feitas do mesmo material.
- b) A esfera 3 é menos densa que a esfera 2.
- c) A esfera 1, por ser a menor dentre as três, é a que possui menor densidade.
- d) Qualquer uma destas esferas afundaria na água.

Questão 9

Um cientista pretende analisar a densidade de três cubos. Para isso ele os coloca em três copos contendo etanol. Sabe-se que a densidade do etanol é $0,8 \text{ g/mL}$. Considerando as informações dadas e a figura abaixo marque a alternativa CORRETA.



- a) O cubo em 1 é o que apresenta maior densidade.
- b) Os cubos em 1 e em 3 são feitos do mesmo material.
- c) O cubo em 2 apresenta densidade maior que $0,8 \text{ g/mL}$.
- d) Os cubos em 1 e em 3 apresentam densidade maior que a densidade do etanol.

10 Questão aberta

(Colégio Naval)- Qual é a massa (expressa em gramas) de uma amostra de um solvente líquido e puro, com volume de 3 mL e cuja densidade absoluta é aproximadamente 0,73 g/mL?

Gabarito

1. c
2. c
3. b
4. d
5. d
6. d
7. a
8. b
9. d
10. 2,19g