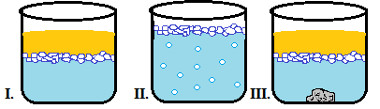


|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 6°*** | ***Turno:*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***4º Bimestre*** |
| ***Prof(a). LUISA BARALDI*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***PROVA DE CIÊNCIAS*** | | | | |
| ***INSTRUÇÕES GERAIS***  1. Confira atentamente a construção da prova. Qualquer falha de impressão ou falta de folhas deve ser comunicada ao professor no prazo máximo de **15 (quinze) minutos.**  2. Inicie a prova identificando todas as páginas com seu **nome e turma.**  3. Resolva as questões nos locais correspondentes usando caneta com tinta azul ou preta. Responda a lápis somente quando determinado.  4. Utilize somente o material autorizado. É proibido o uso de qualquer tipo de corretivo; de aparelho celular.  5. Esta prova é individual. Ao término do tempo, levante o braço e aguarde o fiscal recolher a prova.  6. A posse e/ou uso de meios ilícitos para a execução da prova é(são) considerado(s) falta disciplinar grave, acarretando a atribuição de **grau ZERO.**  7. As questões indicadas com **\***são questões de desafio e correspondem a um ponto adicional.  8. Esta prova vale de **0 a 10 (dez)**  **9. Em provas de exatas é obrigatório apresentação do cálculo, para validação da questão. Caso não conste será anulada.** | | | | |

Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes que **será utilizado para responder as questões de 1 a 5**.



I- óleo, água e gelo.  
II- água gaseificada e gelo.  
III- água salgada, gelo, óleo e granito.

1. Assinale a alternativa que apresenta a quantidade de fase(s) que o sistema II tem:

**(0,5)**

a) 1

b) 2

c) 3

d) 4

1. Assinale a alternativa que apresenta a quantidade de fase(s) que o sistema I tem:

**(0,5)**

a) 1

b) 2

c) 3

d) 4

1. Quantos componentes formam o sistema I?

**(1,0)**

a) 1

b) 2

c) 3

d) 4

**04.** O sistema II representa:

a) uma mistura heterogênea

b) uma mistura homogênea

c) um sistema homogêneo

d) um coloide

**05.** O sistema III é formado por, pelo menos:

**(1,0)**

a) 1 componente.

b) 2 componentes.

c) 3 componentes.

d) 4 componentes.

**06.** Assinale a alternativa que apresenta uma mistura homogênea:

**(1,0)**

a) Água mineral

b) Ferro

c) Gelatina

d) Refrigerante

**07.** Relacione corretamente as colunas a seguir:

**(1,5)**

( ) água + álcool + areia

( ) vapor de água + gás carbônico + gás oxigênio

( ) sal + água

( ) água + areia + gelo

( ) álcool

(1) Mistura líquida homogênea constituída por duas substâncias.

(2) Mistura bifásica formada por três substâncias.

(3) Mistura trifásica formada por duas substâncias.

(4) Substância pura.

(5) Mistura homogênea constituída por três substâncias.

**08.** Assinale a única alternativa que apresenta uma substância pura:

**(0,5)**

a) Água dos rios.

b) Água da torneira.

c) Água mineral.

d) Água destilada.

**09.** Considere os seguintes sistemas:

I. Ouro puro;

II. Leite;

III. Gasolina.

**(0,5)**

a) II e III são misturas homogêneas.

b) I, II e III são misturas homogêneas.

c) I é uma substância pura.

d) I e II são misturas homogêneas.

**10.** Qual é o nome do efeito utilizado para determinar se um determinado sistema é um coloide uma substância pura?

**(0,25)**

a) Efeito Tunder.

b) Efeito Tyndall.

c) Efeito Burney.

d) Efeito Baraldi.

**11.** O método de separação manual de misturas sólidas escolhendo as partículas é o:

**(0,25)**

a) Levigação

b) Peneiração

c) Catação

d) Ventilação

**12.** Para separar uma mistura de sal e areia podemos utilizar dois métodos, quais são eles?

**(0,25)**

a) dissolução fracionada e filtração

b) dissolução fracionada e catação

c) dissolução fracionada e flotação

d) dissolução fracionada e decantação

**13.** Numere a segunda coluna de acordo com a primeira, escolhendo, em seguida, a opção correspondente à numeração correta, de cima para baixo.

(A) Filtração

(B) Decantação

(C) Separação magnética

(1) Óleo e água

(2) Ferro e enxofre

(3) Ar e poeira

Assinale a alternativa que apresenta a relação correta.

**(1,0)**

a) 1-C, 2-A, 3-B.

b) 1-B, 2-A, 3-C.

c) 1-B, 2-C, 3-A.

d) 1-A, 2-B, 3-C.

**14.** Sobre processos de separação de materiais, indique a alternativa correta.

**(0,75)**

a) Coar café, um processo de separação de materiais, é um fenômeno físico.  
b) Fase de um sistema são os componentes que formam esse sistema.  
c) Um dos processos frequentemente usados para separar água do mar do sal é a filtração.  
d) Quando as substâncias passam do estado sólido para o líquido, há evidência de que ocorreu reação química.

**15.** Um sólido **A**está totalmente dissolvido num líquido **B**. É possível separar o solvente **B**da mistura por meio de uma:

**(1,0)**

a) centrifugação   
b) destilação  
c) decantação   
d) filtração

BOA PROVA!!