

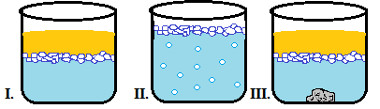
|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 6º B*** | ***Turno:*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***4º Bimestre*** |
| ***Prof(a). Karina M. Lopes*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***AVALIAÇÃO PARCIAL DE CIÊNCIAS*** | | | | |
| ***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.** | | | | |

1. Os materiais água (I), vinagre (II) e azeite (III) são adicionados em dois recipientes na ordem a seguir.

Recipiente A: (I) Água, (II) Vinagre e (III) Azeite.  
Recipiente B: (I) Água, (III) Azeite e (II) Vinagre.

O número de fases nos recipientes A e B são, respectivamente:

1. ( ) 1 e 2
2. ( ) 3 e 2
3. ( ) 2 e 3
4. ( ) 3 e 3
5. Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes. O número de fases em cada um é, respectivamente:



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

a)( ) 3,2,6.

b)( ) 3,3,4.

c)( ) 2,2,4.

d)( ) 3,2,5.

3. Na preparação do café, a água quente entra em contato com o pó e é separada no coador. Qual o nome desse tipo de separação?

a)( ) Decantação.

b)( ) Destilação.

c)( ) Coação.

d)( ) Filtração.

4. Numa das etapas do tratamento da água que abastece uma cidade, a água é mantida durante um certo tempo em tanques para que os sólidos em suspensão se depositem no fundo. A essa operação denominamos:

a)( ) Filtração.

b)( ) Sedimentação.

c)( ) Sifonação.

d)( ) Centrifugação.

5. Se adicionarmos óleo de cozinha e areia a um copo com água criamos um sistema:

a)( ) heterogêneo e trifásico.

c)( ) homogêneo e monofásico.

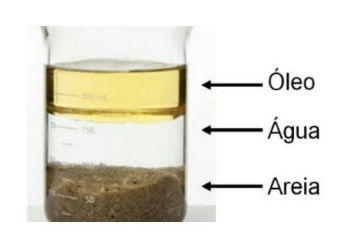
b)( ) heterogêneo e bifásico.

d)( ) homogêneo e bifásico.

6. Com base nos métodos de separação de misturas, associe o método usado em cada caso:

1. separação magnética. ( ) arroz e feijão.
2. decantação. ( ) agulha no palheiro.
3. catação. ( ) água e sal.
4. evaporação. ( ) óleo e areia.

7. Assinale a alternativa correta. A mistura de água + areia e óleo apresentam:

a) 1 fase 

b) 2 fases

c) 3 fases

d) 4 fases

8. Complete com Verdadeiro (V) ou Falso (F) as afirmações a seguir:

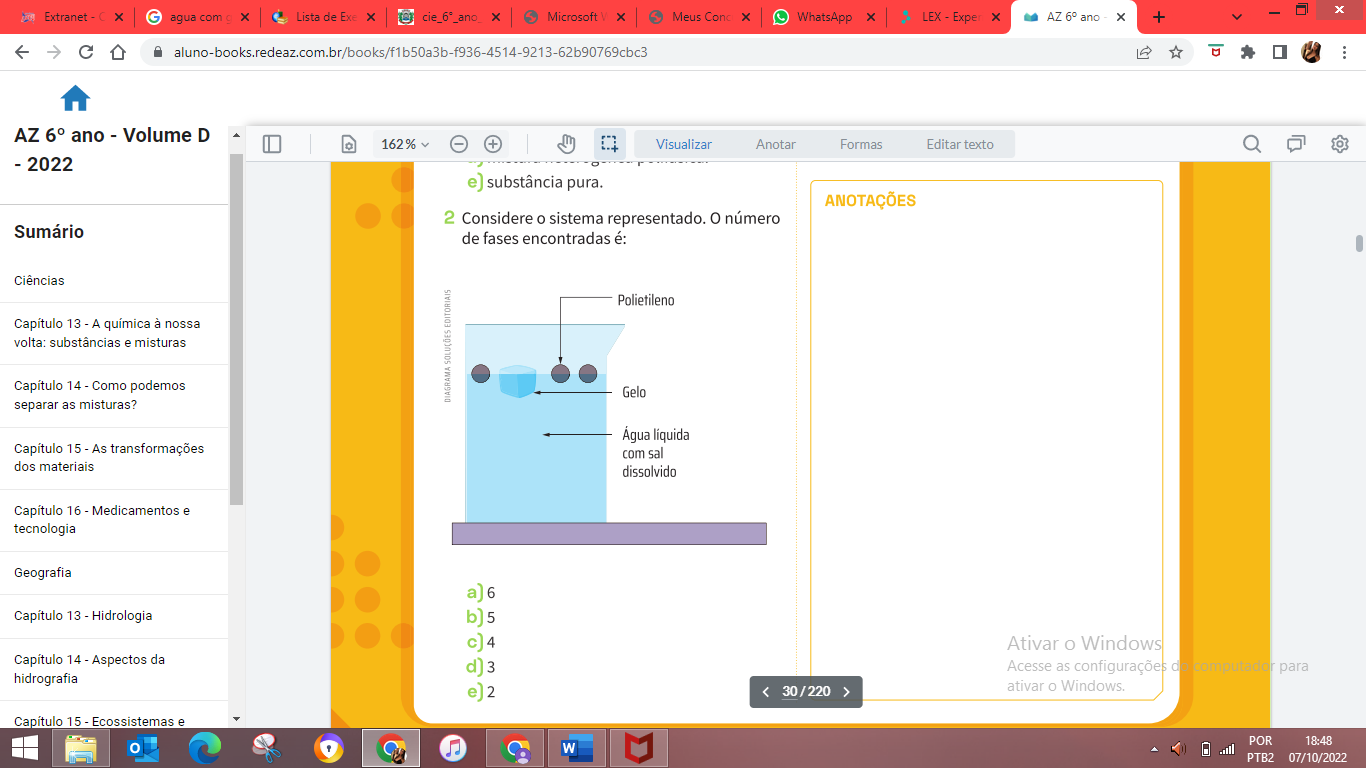
a) ( ) Uma mistura de areia e água é uma mistura homogênea.

b) ( ) Misturas heterogêneas possuem 2 ou mais fases.

c) ( ) Uma solução é uma mistura homogênea.

d) ( ) Uma mistura de água e óleo é uma mistura homogênea.

9. Considere o sistema representado. O número de fases encontradas é:



a)( ) 6

b)( ) 5

c)( ) 4

d)( ) 3

10. Considerando a coleta seletiva, é possível aﬁrmar que:

a)( ) Plástico e vidro devem ser colocados juntos, pois pertencem ao mesmo grupo de reciclagem.

b)( ) O vidro deve ser descartado junto com a matéria orgânica, pois não pode ser reaproveitado.

c)( ) Metais, como alumínio, têm alto valor de mercado, sendo bastante reciclados.

d)( ) Garrafas PET devem ser coletadas nos recipientes amarelos.

11. Faça a associação correta entre a coluna A e a coluna B:

**Coluna A:**                         
(I) fenômenos físicos  
(II) fenômenos químicos

**Coluna B:**

( ) Amassar um papel;

( ) Quebrar um copo de vidro;

( ) Ferver a água;

( ) Alimento decompondo-se no lixo;

( ) Congelamento da água;

( ) Queima do carvão;

( ) Produção de queijo a partir do leite;

( ) Transformação de tecido em roupas;

( ) Triturar o carvão para obter o carvão ativo;

( ) Queima de papel;

( ) Queima de combustíveis no motor dos automóveis;

( ) Azedamento do leite;

( ) Corte de um bolo;

( ) Digestão de alimentos;

( ) Enferrujamento de uma palha de aço;

( ) Amassar uma latinha de alumínio.

12. Assinale a alternativa que apresenta um exemplo de mistura homogênea.

a)( ) Água + Óleo.

b)( ) Água + Óleo de cozinha.

c)( ) Leite + Farinha de trigo.

d)( ) Areia + Sal de cozinha.

13. Indique corretamente o tipo de resíduo que cada lata de lixo comporta na coleta seletiva:



1. Azul: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
2. Amarelo: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
3. Verde: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
4. Vermelho: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

14. A coleta seletiva de lixo é um tipo de separação de mistura, indique que tipo de separação é essa:

a)( ) Levigação.

b)( ) Catação.

c)( ) Flotação.

d)( ) Peneiração.

15. Diversos produtos agrícolas, como amendoim e arroz, possuem cascas que devem ser retiradas antes do consumo humano. Como são, em geral, pouco densas, essas cascas podem ser retiradas por qual tipo de separação?

a)( ) Peneiração.

b)( ) Ventilação.

c)( ) Levigação.

d)( ) Catação.

16. Assinale a alternativa que contém um fenômeno físico observado em nosso dia a dia.

a)( ) Amassar uma folha de papel.

b)( ) Queimar uma vela.

c)( ) Apodrecimento de uma fruta.

d)( ) Ferrugem em um portão.

e)( ) Cozimento de ovo.

17. Quando comparamos os medicamentos de referência, genéricos e similares, é correto dizer que:

a)( ) os medicamentos de referência são os únicos com eﬁcácia comprovada.

b)( ) os medicamentos de referência foram os primeiros a serem lançados usando um determinado

princípio ativo.

c)( ) os medicamentos genéricos têm um preço mais elevado devido ao custo de desenvolvimento.

d)( ) os medicamentos similares não passaram pelos testes de bioequivalência, que comprovam a

eﬁcácia e segurança, assim como os genéricos.

e)( ) os medicamentos de referência não podem conter marca comercial, sendo indicados apenas

pelo princípio ativo.

18. Durante a prescrição de um medicamento, o proﬁssional da saúde indica a dose adequada a ser

ingerida pelo paciente. Essa informação recebe o nome de:

a)( ) efeitos colaterais.

b)( ) reações adversas.

c)( ) contraindicação.

d)( ) posologia.

e)( ) bula.

19. Relacione corretamente:

(1) Material natural (2) Material sintético

( ) areia.

( ) tijolo.

( ) pedra.

( ) plástico.

( ) isopor.

( ) algodão.

( ) madeira.

( ) detergente.

20. Apesar das propagandas de medicamentos alertarem os consumidores com frases como: “consulte sempre seu médico”, ainda assim, algumas pessoas podem se sentirem estimuladas a usar a medicação sem consultar um médico previamente. Esta prática é chamada de:  
  
a)( ) automedicação.  
b)( ) auto–imunização.  
c)( ) auto–prescrição.  
d)( ) autoindicação.