NOME: DATA:

Exercício de Separação das misturas homogêneas e Heterogêneas – Química 1ª série do EM

1) (UFES) 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.

e) 3,3,6.

2) (UFES) Considere os seguintes sistemas:

I – nitrogênio e oxigênio;

II – etanol hidratado;

III – água e mercúrio.

Assinale a alternativa correta.

a) Os três sistemas são homogêneos.

b) O sistema I é homogêneo e formado por substâncias simples.

c) O sistema II é homogêneo e formado por substâncias simples e composta.

d) O sistema III é heterogêneo e formado por substâncias compostas.

e) O sistema III é uma solução formada por água e mercúrio.

3) Assinale as alternativas que apresentam misturas homogêneas:

a) Água mineral

b) Ferro

c) Aço

d) Salmoura

e) Refrigerante

f) Gasolina

g) Ouro 18 quilates

h) Leite

4) Dentre as alternativas, escolha o processo mais adequado para separação de água e tetracloreto de carbono, ambos imiscíveis.

a) Decantação

b) Separação Magnética

c) Dissolução Fracionada

d) Filtração

e) Liquefação

5) (FUC-MT) Um sistema apresenta duas fases: uma sólida e uma líquida, que podem ser separadas por filtração. A fase líquida contém duas substâncias que foram separadas por destilação. O sistema inicial pode ser formado por:

a) água, gasolina e areia

b) água, óleo e sal de cozinh

c) água, gasolina e óleo

d) água, areia e carvão

e) água, sal de cozinha e carvão

GABARITO

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Questão 1 | Questão 2 | Questão 3 | Questão 4 | Questão 5 |
| E | B | B, H | A | E |