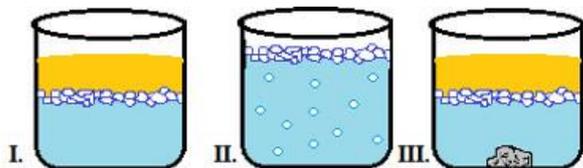


NOME:

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 cozinha
- 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