

COLÉGIO MONJOLO

QUIZ N° 06 – 2017 / 1° BIMESTRE

QUÍMICA – PROF. ALAN LAW

Aluno(a): _____

9º Ano

Conteúdo

1) Puc MG) Nas salinas o processo de separação do cloreto de sódio (nacl) é:

- A) dissolução
- B) cristalização
- C) destilação
- D) fusão
- E) evaporação

2) (Unificado RJ) 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) decantação
- C) sifonação
- D) centrifugação
- E) cristalização

A produção de sal comum nas salinas é um processo de separação dos componentes de uma mistura. Quanto ao tipo de mistura que contém o sal (água do mar) e o processo de separação observado nas salinas, podemos afirmar que temos, respectivamente:

TIPO DE MISTURA PROCESSO DE SEPARAÇÃO

- A) homogênea filtração
- B) homogênea evaporação
- C) heterogênea cristalização
- D) heterogênea filtração
- E) heterogênea sublimação

3) (Puc RJ) Tem-se uma mistura heterogênea composta de água do mar e areia. Sabe-se que a água do mar é salgada e que contém, principalmente, cloreto de sódio dissolvido. Das alternativas abaixo, escolha uma que permita separar os três componentes desta mistura.

- A) catação
- B) peneiração
- C) destilação fracionada
- D) filtração e destilação simples
- E) centrifugação e filtração

4) (IFSP/2013)

O aspirador de pó é um eletrodoméstico que permite separar misturas do tipo sólido-gás por

- A) centrifugação.
- B) filtração.

- C) destilação.
- D) decantação.
- E) levigação.

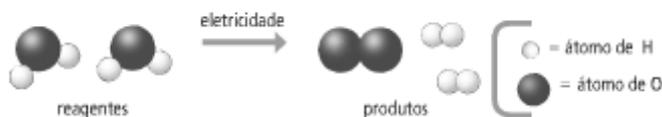
5) Um erlenmeyer contém um sistema heterogêneo bifásico formado por água, acetona e tetracloreto de carbono. Sabendo que acetona e água são miscíveis entre si, que o tetracloreto de carbono é imiscível em água e em acetona, e que a acetona é um líquido mais volátil que a água, assinale os métodos mais adequados para separar esses três líquidos.

- A) Decantação e fusão fracionada.
- B) Filtração e decantação.
- C) Centrifugação e decantação.
- D) Decantação e destilação fracionada.
- E) Filtração e destilação fracionada.

6) O mercúrio é um metal muito usado, no estado líquido, para confecção de termômetros. Sabendo que a sua TF é -39°C e sua TE é 357°C , assinale em qual condição a seguir ele não pode ser usado:

- A) Para medir a temperatura ambiente
- B) Para medir a temperatura de ebulição da água ao nível do mar
- C) Para medir a temperatura do chumbo fundido (327°C)
- D) Para medir a temperatura de um alto-forno ($\pm 1.800^{\circ}\text{C}$)
- E) Para medir a temperatura de uma pessoa com febre.

7) A água pode ser submetida a um processo chamado eletrólise, que corresponde à passagem de uma corrente elétrica pela substância. Durante esse processo são produzidos o gás hidrogênio e o gás oxigênio. Essa reação pode ser representada assim:



Considerando os reagentes e produtos, podemos afirmar que estão presentes:

- A) 3 substâncias simples e 2 compostas
- B) 1 substância simples e 2 compostas
- C) 1 substância composta e 2 simples
- D) 3 substâncias compostas e 2 simples
- E) 3 substâncias simples

8) (FUVEST) Todas as "águas" com as denominações a seguir podem exemplificar soluções de sólidos dissolvidos em um líquido, exceto:

- A) Água potável
- B) Água destilada
- C) Água mineral
- D) Água do mar
- E) Nenhuma das alternativas anteriores

9) Assinale a alternativa onde aparece um sistema homogêneo:

- A) vapor d'água e gás carbônico;
- B) areia e chumbo;
- C) gelo e solução aquosa de sal de cozinha;
- D) carvão e enxofre;
- E) nenhuma das alternativas anteriores