1. Massa, extensão e impenetrabilidade são exemplos de:

a) propriedades funcionais.

b) propriedades químicas.

c) propriedades particulares.

d) propriedades físicas.

e) propriedades gerais.

1. Qual das propriedades a seguir são as mais indicadas para verificar se é pura uma certa amostra sólida de uma substância conhecida?

a) ponto de ebulição e densidade.

b) ponto de fusão e dureza.

c) cor e densidade.

d) ponto de fusão e visão.

e) cor e paladar.

1. Densidade é uma propriedade definida pela relação:

a) massa / pressão

b) massa / volume

c) massa / temperatura

d) pressão / temperatura

e) pressão / volume

1. Com relação às propriedades da matéria e às mudanças de fase das substâncias e das misturas, é FALSO afirmar:

a) Cor, odor e sabor são propriedades químicas.

b) Densidade, solubilidade, temperatura de ebulição e temperatura de fusão são propriedades usadas na identificação de uma substância.

c) As substâncias, durante a mudança de fase, mantêm a temperatura constante.

d) As propriedades químicas podem ser usadas como critério na determinação de grau de pureza das substâncias.

e) A densidade é uma propriedade física da matéria.

1. Uma pessoa comprou um frasco de éter anidro. Para se certificar que o conteúdo do frasco não foi alterado com a adição de solvente, basta que ele determine, com exatidão,

I. A densidade.

II. O volume.

III. A temperatura de ebulição.

IV. A massa.

Dessas afirmações, são corretas APENAS:

a) I e II.

b) I e III.

c) I e IV.

d) II e III.

e) III e IV.

1. Sobre substâncias simples são formuladas as seguintes proposições:

I. São formadas por um único elemento químico.

II. Suas fórmulas são representadas por dois símbolos químicos.

III. Podem ocorrer na forma de variedades alotrópicas

IV. Não podem formar misturas com substâncias compostas.

São FALSAS, apenas:

a) I e II.

b) I e III.

c) II e III.

d) II e IV.

e) I, III e IV.

1. Uma substância X é decomposta em duas substâncias W e Y; estas, por sua vez, não podem ser decompostas em outras substâncias. Com relação a esse fenômeno, podemos afirmar que:

a) X é uma substância simples.

b) W e Y são substâncias simples.

c) W é uma substância simples e Y é uma substância composta.

d) W e Y são substâncias compostas.

e) X, W e Y são substâncias compostas.

1. Sobre o bicarbonato de sódio (NaHCO3), afirma-se que é:

a) substância composta e tem quatro átomos em sua molécula.

b) substância composta, sendo constituída por seis átomos.

c) substância simples.

d) substância simples formada por quatro elementos químicos.

e) uma substância composta formada por três substâncias.

1. A combustão do gás de cozinha (gás butano) é representada pela equação química abaixo:

C4H10 + 13 / 2 O2 \uf0e04 CO2 + 5 H2O

O número de substâncias simples e o número de substâncias compostas presentes nesta reação são, respectivamente:

a) 1 e 1.

b) 1 e 2.

c) 1 e 3.

d) 3 e 1.

e) 4 e 0.

1. Representa uma mistura heterogênea o sistema:

a) gasolina e água.

b) álcool e água.

c) gasolina e álcool.

d) água e sal de cozinha.

e) açúcar e água.

1. Representa uma mistura homogênea e uma substância simples o grupo:

a) água + sal e H2.

b) água + óleo e NaCl.

c) ar atmosférico e H2O.

d) água + álcool e H2O.

e) água + gasolina e H2.

**Bom desempenho!!**