|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| C:\Users\CMJSM\Desktop\COLÉGIO MARIA JOSÉ 2020\LOGO 2020.png | **COLÉGIO MARIA JOSÉ DA SILVA MELO** | **Nota** |  |
| **Série: 9º Ano** | **Professor: Neirigelson Leite** | **Data:**  **/04/2021** |
| **Nome:** | **Nº** |
| **VERIFICAÇÃO DE APRENDIZAGEM DE QUÍMICA** |

**Questão 01.** O fósforo branco (P4) é uma substância muito curiosa, pois ao entrar em contato com o ar sofre combustão espontânea, isto é, "pega fogo" sem contato algum. A densidade do fósforo branco é igual a 1,82g/cm3. Qual a massa de 7 cm3 de fósforo branco?

|  |
| --- |
|  |

**Questão 02.** Cite quatro fenômenos físicos que ocorrem no cotidiano, em sua casa.

|  |
| --- |
|  |

**Questão 03.** Tendo por base as Propriedades da Matéria, responda os itens a seguir.

a) Quais são as propriedades gerais da matéria (cite quatro) e defina cada uma.

|  |
| --- |
|  |

b) Cite três propriedades físicas da matéria e defina cada uma delas.

|  |
| --- |
|  |

**Questão 04.** Qual é a diferença entre matéria, corpo e objeto?

|  |
| --- |
|  |

**Questão 05.** Em uma aula prática de Ciências os alunos analisaram um líquido de identidade desconhecida. Inicialmente verificaram a existência de uma única fase. Em seguida, determinaram a densidade, a temperatura de ebulição e a massa residual após a evaporação de 100 mL do líquido.

A tabela abaixo evidencia os resultados das análises:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Densidade a**  | **Temperatura de ebulição** | **Massa residual após evaporação** |
|  |  |  |

Com base nos resultados, o líquido em questão é uma:

a) substância simples. b) substância composta. c) mistura heterogênea.

d) mistura homogênea. e) alótropos.

**Questão 06.** O modelo de Dalton foi de suma importância para o conceito de átomos, moléculas e substâncias (simples e compostas). Assinale a opção que apresenta apenas substâncias simples.

a)  e  b)  e  c)  e 

d)  e  e)  e 

**Questão 07.** Sobre o esquema seguinte, que representa um modelo cinético-molecular de uma mesma substância, foram feitas quatro afirmações:



I. Ao passar da fase B para a C, o sistema absorve calor.

II. O grau de agitação molecular em A é maior que em B.

III. O processo II ocorre com liberação de calor.

IV. No processo I, ocorre o fenômeno da fusão.

Estão corretas apenas as afirmativas:

a) I e II.

b) I e IV.

c) II e III.

d) III e IV.

e) II e IV.

**Questão 08.** Preparou-se uma solução com 80 g de  em 400 g de água, resultando uma solução com volume igual a 410 mL. Dados:  Qual a densidade dessa solução?

a) 0,195 g/mL

b) 1,171 g/L

c) 1,171 g/mL

d) 0,20 g/L

e) 0,931 g/mL

**Questão 09.** Observe atentamente os processos cotidianos abaixo:

I. A secagem da roupa no varal;

II. A queima do carvão;

III. A filtração da água pela vela do filtro;

IV. Enferrujamento de uma peça de ferro;

V. Azedamento do leite.

Constituem fenômenos químicos:

a) II e V apenas.

b) II, IV e V apenas.

c) I, III e IV apenas.

d) I, II e III apenas.

e) I, II, III, IV e V.

**Questão 10.** A água é encontrada na natureza em vários estados físicos e a sequência de transformações sofridas pela mesma é denominada ciclo da água. A figura seguinte representa duas etapas desse ciclo.

As etapas do ciclo da água, representadas na figura pelas setas, são chamadas de:



a) calefação e liquefação.

b) ebulição e ressublimação.

c) vaporização e sublimação.

d) evaporação e condensação.

e) evaporação e fusão

**Boa Avaliação!**