



GOVERNO DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO
MUNICÍPIO DE SANTO ANTÔNIO DE PÁDUA
SECRETARIA MUNICIPAL DE EDUCAÇÃO



Aluno: _____

Escola: _____

Data: ____/____/____

Ano de Escolaridade: FASE IX

Professor (a): _____

Disciplina: CIÊNCIAS

Semana 9 : 20 a 25 de setembro de 2021

Revisão sobre misturas e substâncias

Substâncias puras, além de serem formadas por um único tipo de material, apresentam constantes físicas bem definidas, como ponto de fusão e ebulição a uma dada pressão.

As misturas homogêneas são formadas por mais de um componente e apresentam aspecto uniforme, mas suas propriedades, como a densidade, dependem da proporção dos componentes na mistura.

ATIVIDADES:

1 - Embora uma substância pura, como a água destilada, e uma mistura homogênea, como a água mineral, possam apresentar um aspecto uniforme, a substância pura difere da mistura homogênea por:

- a) ser visualmente mais límpida.
- b) apresentar maior afinidade química.
- c) apresentar constantes físicas definidas.
- d) apresentar maior interação entre as moléculas.

2 - Adicionando sal de cozinha e areia a um copo com água cria-se um sistema:

- a) homogêneo e bifásico.
- b) homogêneo e monofásico.
- c) heterogêneo e monofásico.
- d) heterogêneo e bifásico.

3 - Analise as afirmativas a seguir.

- I. O leite é uma substância pura.
- II. O gás carbônico e o oxigênio formam uma mistura homogênea.
- III. O aço é uma mistura homogênea.
- IV. O álcool etílico 96 °GL é uma substância pura.

Estão corretas as afirmativas:

- a) I e IV.
- b) II e IV.
- c) I e II.
- d) II e III.

5 - Do ponto de vista químico, a água potável que tomamos diariamente é

- a) uma substância pura.
- b) uma mistura homogênea.
- c) uma mistura heterogênea.
- d) uma substância simples.

4 - Classifique cada um dos seguintes itens como substância pura ou mistura; no caso de uma mistura, indique se é homogênea ou heterogênea:

- a) ar _____
- b) magnésio _____
- c) água do mar _____
- d) gasolina _____