	ESTADO DE MATO GROSSO DO SUL MUNICÍPIO DE LADÁRIO SECRETARIA MUNICIPAL DE EDUCAÇÃO ESCOLA 17 DE MARÇO.

Ladário-MS, 23, 24 e 30/04/2020.

Aluno(a): _____ Ano/Turma: 6º A

TRABALHO DE CIÊNCIAS DA NATUREZA
Professor(a): HAWSSELENE ROLON BARBOSA

Conteúdo(s): Substâncias puras e misturas. Fenômenos físicos e químicos. Separação de misturas.

Objetivo(s): Conceituar e classificar substâncias puras (simples e compostas) de misturas, classificar sistemas homogêneos e heterogêneos, e diferenciar fenômenos (físicos e químicos). Selecionar métodos adequados para separação de misturas heterogêneas e misturas homogêneas.

Instruções: Consulte o caderno. Leia com atenção antes de responder. Cada questão tem uma única resposta correta. Faça um X na opção que você escolher como certa, procure não deixar questão sem resposta. Não é permitido uso de corretivos. Use caneta azul ou preta.

Nota: _____. Assinatura do(a) responsável: _____

1 -(Mackenzie-SP) A alternativa que contém um fenômeno físico observado no dia-a-dia é:(1 ponto)
a) a queima e um fósforo.
b) o derretimento do gelo.
c) a transformação do leite em coalhada.
d) o desprendimento de gás, quando se coloca sal de frutas em água.
e) o escurecimento de um objeto de cobre.

2 - (UFRS) Entre as transformações citadas a seguir, aquela que não representa um fenômeno químico é:((1 ponto)
a) queima do carvão
b) amadurecimento de uma fruta
c) azedamento do leite
d) formação de orvalho

3 - (Uneb-BA) Um sistema formado por água, açúcar dissolvido, álcool comum, limalha de ferro e carvão apresenta: (1 ponto).

a) 1 fase. b) 2 fases. c) 3 fases d) 4 fases e) 5 fases

4 - Indique a técnica de separação que está ocorrendo em cada caso. (2,0 pontos)

4.1 Café sendo coado.

( ) filtração ( ) peneiração ( ) catação. ( )decantação ( ) evaporação

4.2 Conchinhas do mar e bolas de gude em um saco de brinquedos.

( ) filtração ( ) peneiração ( ) catação. ( )decantação ( ) evaporação

4.3 Areia com pedras num canteiro de obras.

( ) filtração ( ) peneiração ( ) catação. ( )decantação ( ) evaporação.

4.4 Água com um pouco de terra.

( ) filtração ( ) peneiração ( ) catação. ( )decantação ( ) evaporação

4.5 Água do mar em uma salina.

( ) filtração ( ) peneiração ( ) catação. ( )decantação ( ) evaporação

5 - Complete a tabela a seguir, marcando o que se pede. Aspecto heterogêneo ou homogêneo. (2 pontos).

Mistura	Nº de fases	Aspecto macroscópico
Água + sal + oxigênio	(1) (2) (3) (4)	( ) heterogêneo ( ) homogêneo
Água +sal +areia + óleo +pó de serra	(1) (2) (3) (4)	( ) heterogêneo ( ) homogêneo
Água + areia + pedras	(1) (2) (3) (4)	( ) heterogêneo ( ) homogêneo
Oxigênio + nitrogênio + gás carbônico	(1) (2) (3) (4)	( ) heterogêneo ( ) homogêneo
Água + óleo	(1) (2) (3) (4)	( ) heterogêneo ( ) homogêneo

6 - Marque a alternativa correta como substância pura simples ou substancia pura composta. (2 pontos).

6.1 – Ferro(Fe) ( ) substância pura simples ( ) substância pura composta

6.2 – Água (H^20) ( ) substância pura simples ( ) substância pura composta

6.3 – Gás carbônico (CO^2) ( ) substância pura simples ( ) substância pura composta

6.4 – gás ozônio (O^3) ( ) substância pura simples ( ) substância pura composta

6.5 – Cobre (Cu) ( ) substância pura simples ( ) substância pura composta

7 – Marque classificando os itens a seguir em substancia pura ou mistura. (1 ponto)

7.1 – Sangue ( )substancia pura ( ) mistura

7.2 – diamante ( )substancia pura ( ) mistura

7.3 – agua mineral ( )substancia pura ( ) mistura

7.4 – leite ( )substancia pura ( ) mistura

Bom trabalho!