Anexo 02 da Instrução SMEL nº 03/2020

MODELO PARA ATIVIDADE PEDAGÓGICA COMPLEMENTAR

ESCOLA: Municipal Prof. João Baptista

PROFESSOR(A): Leticia Tavares Pierri **TURMA(S): 4° ano A/B**

TURNO: MATUTINO

QUANTIDADE DE AULAS: 03aulas (4°ano A) ; 04 aulas (4° ano B)

COMPONENTE CURRICULAR: Ciências da Natureza

DATA: 4° ano A - 22/04/2020 , 24/04/2020, 20/04/2020 / 4° ano B - 22/04/2020, 23/04/2020, 29/04/2020,30/04/2020

COMPETÊNCIAS E HABILIDADES :MSEF04CI01.s.01
Identificar mistura na vida diária, com base em suas propriedades físicas observadas, reconhecendo sua composição.

CONTEÚDOS/OBJETOS DE CONHECIMENTO:.Mistura e transformações reversíveis e não reversíveis

METODOLOGIA:
4° anos :Atividade impressas:



Aula 01

Aula 02 : atividade em anexo/ Aula 03: atividade em anexo/ Aula 04 atividade em anexo

Referência Bibliográfica: Grupo de Educação e Transformação

RECURSOS: Atividade impressa

AVALIAÇÃO: Observação quanto ao desenvolvimento e cumprimento das atividades pré estabelecidas.

Assinatura do Professor(a) Assinatura do Coordenador(a) Pedagógico(a)

ANEXO AULA 01

NOME; _____ DATA: ____/____/____
4° ANO ____ **CIÊNCIAS DA NATUREZA**

ESCOLA _____DATA:_____/_____/_____

PROF:_____TURMA:_____

NOME:_____

Misturas homogêneas

1) O que são misturas homogêneas?
R.

2) Como é formada uma solução?
R.

3) De que forma os componentes de uma solução são chamados?
R.

4) O que pode ser considerado solvente?
R.

5) O que é o soluto?
R.

6) Qual a principal característica de uma solução?
R.

www.acessaber.com.br

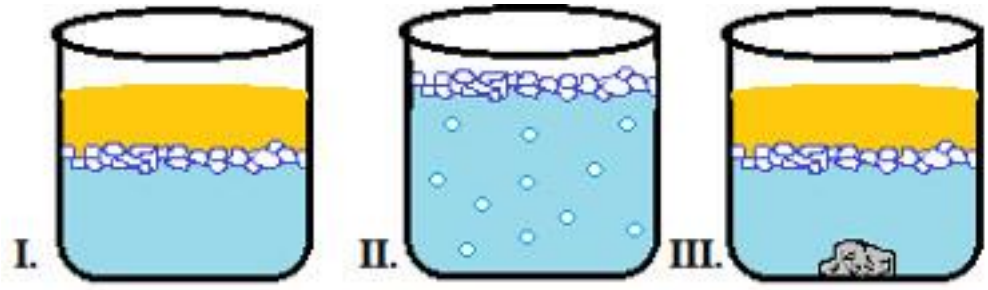
ANEXO AULA 02

NOME; _____ DATA: ____/____/____

4° ANO ____ **CIÊNCIAS DA NATUREZA**

Exercício sobre misturas

1 - Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes. O número de componentes em cada um é, respectivamente:



I- óleo, água e gelo.
II- água gaseificada e gelo.
III- água salgada, gelo, óleo e granito.

a) 3,2,6.

b) 3,3,4.

c) 2,2,4.

d) 3,2,5.

e) 3,3,6.

ATIVIDADE O3

1 - Relacione os termos abaixo com suas respectivas características.

A) Solução.
B) Soluto.
C) Solvente.

( ) Substância que dissolve o soluto.
( ) Mistura homogênea.
( ) Substância que se dissolve no solvente.

ATIVIDADE O4

O que são misturas?

Como vimos, misturas podem ser:

- **Homogêneas:** um tipo de solução (mistura) que apresenta apenas uma fase, ou seja, não é possível ver quais substâncias compõem a mistura;
- **Heterogêneas:** este tipo de solução pode apresentar uma ou mais fases que podem ser vistas.

1 - Considere os sistemas e os componentes dados nesta tabela:

Sistemas	Componentes
I	Água e areia
II	Areia e álcool
III	Água e sal de cozinha
IV	Água e álcool

A) Determine os sistemas (as misturas) que são exemplos de misturas homogêneas.