NOME: _____ **TURMA:** _____

1 – Leia o texto a seguir:

Misturas

As misturas fazem parte do nosso cotidiano a todo instante, desde o ar que respiramos até os objetos que utilizamos nas tarefas diárias, nos alimentos, nos líquidos que ingerimos, inclusive na água, em que estão misturados diversos sais minerais e gases.

Mistura é a junção de duas ou mais substâncias, sejam elas simples ou compostas, sem que ocorra uma transformação química desses compostos. As misturas podem ser homogêneas ou heterogêneas.

Misturas homogêneas: apresentam apenas uma fase, ou seja, não é possível distinguir os componentes que as constituem. Um exemplo desse tipo de mistura é quando adicionamos certa quantidade de sal em um copo com água e agitamos, ocorre uma dissolução do sal, tornando-se apenas uma fase.

Misturas heterogêneas apresentam duas ou mais fases, permitindo a distinção de seus componentes. Pode-se exemplificar essa modalidade de mistura ao adicionarmos em um copo água, óleo e areia. Nessa mistura, teremos como resultado uma mistura heterogênea com três fases.

Disponível em: Mundo Educação – Misturas https://mundoeducacao.uol.com.br/quimica/tipos-misturas.htm, acessado em 06/04/2021.

a) O que é mistura?

_____

b) Quais os tipos de misturas?

_____

2 - De acordo com o texto, marque um (X) na resposta correta.

( ) Mistura é a transformação química de duas ou mais substâncias.

( ) Mistura homogêneas apresentam duas ou mais fases.

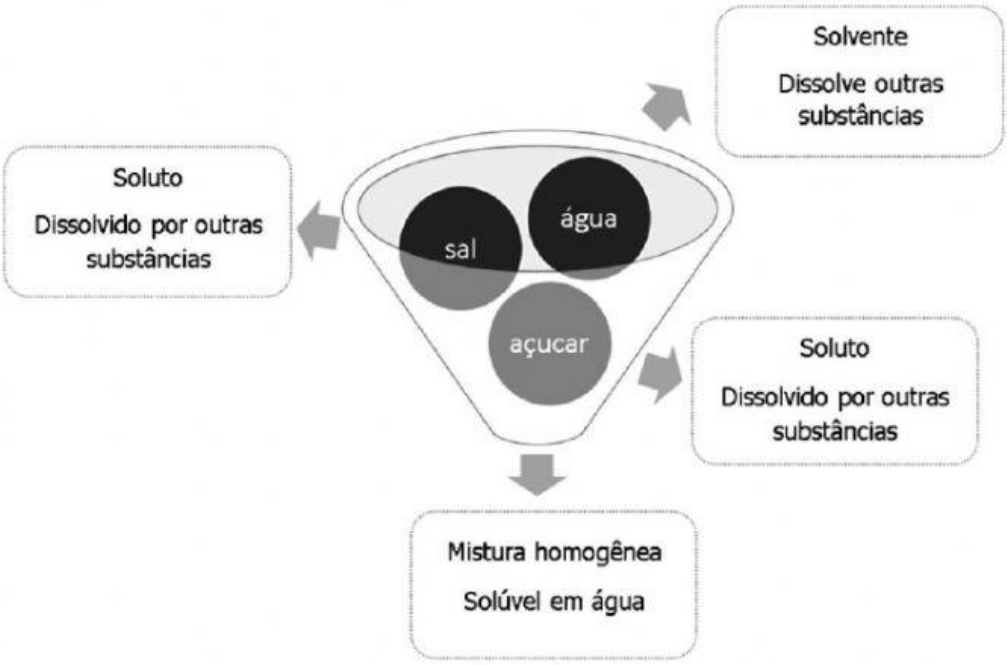
LIVEWORKSHEETS

( ) Mistura é a junção de duas ou mais substâncias, sejam elas simples ou compostas, sem que ocorra uma transformação química desses compostos.

( ) Misturas de substâncias simples ocorrem por meio de transformações químicas.

3 – Clique no link a seguir: https://pt.khanacademy.org/science/4-ano/materia-e-energia-4-ano/substancias-e-misturas/e/tipos-de-misturas?modal=1

4 – Leia o mapa mental abaixo.



De acordo com as informações do mapa mental, escreva os nomes das substâncias de cada mistura, conforme sua classificação.

SUBSTÂNCIAS MISTURADAS	SOLUTO	SOLVENTE
ÁGUA + SAL + AÇÚCAR		
SAL + ÁGUA		
AÇÚCAR + ÁGUA		
ÁGUA + VINAGRE		

LIVEWORKSHEETS

5 – Leia o texto.

Como o sal é extraído do mar?

O processo para a obtenção de sal é simples: deixando o líquido evaporar e recolhendo o sal no final do processo. Entretanto, não basta deixar a água virar vapor em dezenas de tanques e depois reunir o tempero. Se os fabricantes fizessem somente isso, tudo o que obteriam seria uma lama cinzenta, de gosto amargo, com apenas 78% de cloreto de sódio, o popular sal de cozinha. Isso porque a água do mar, além de conter muito sal, também possui compostos de cálcio e magnésio, que precisam ser retirados do produto final. A tarefa das salinas é justamente fazer essa separação. O trabalho começa quando o líquido é bombeado de lagoas salgadas litorâneas, que têm pelo menos o dobro da quantidade de sal que o oceano – também dá para fazer o processo direto com água do mar, mas o rendimento é bem menor. Ao evaporar em tanques debaixo do sol, a água vai ficando cada vez mais pastosa. Nessa hora, a tendência é que os elementos sólidos comecem a se separar do líquido e concentrem-se no fundo do tanque (...)

Disponível em: https://www.iguiecologia.com/de-onde-vem-o-sal/.Acesso em: 10/04/2021.

De acordo com o texto marque com um (X) a resposta correta.

a) O assunto do texto é:

( ) a água salgada do mar.

( ) o processo de extração do sal.

( ) o uso do sal na culinária.

( ) o popular sal de cozinha.

b) O processo de extração do sal no mar ocorre por:

( ) catação do sal com as mãos.

( ) retirada da água com mangueiras.

( ) evaporação do sal pelo sol.

( ) evaporação da água que fica em tanques debaixo do sol.

LIVEWORKSHEETS