

Ciências - 6º ano Profe Alice

Orientações:

- ❖ Hoje veremos sobre a separação de misturas;
- ❖ Antes de iniciar as atividades colocar a data;
- ❖ Copiar de caneta as atividades abaixo e seus conceitos, as imagens que são mostradas nos tipos de mistura **NÃO** precisam ser desenhadas, servem apenas para que vocês possam melhor compreender;
- ❖ Fazer o mapa conceitual das misturas;
- ❖ Perguntas de caneta, respostas a lápis;
- ❖ **FAZER** os desenhos da questão 3 sobre as fases das misturas.

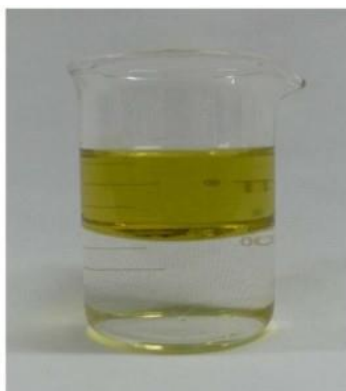
❖ Relembrando:



—————> Óleo
3 FASES

—————> Água

—————> Areia



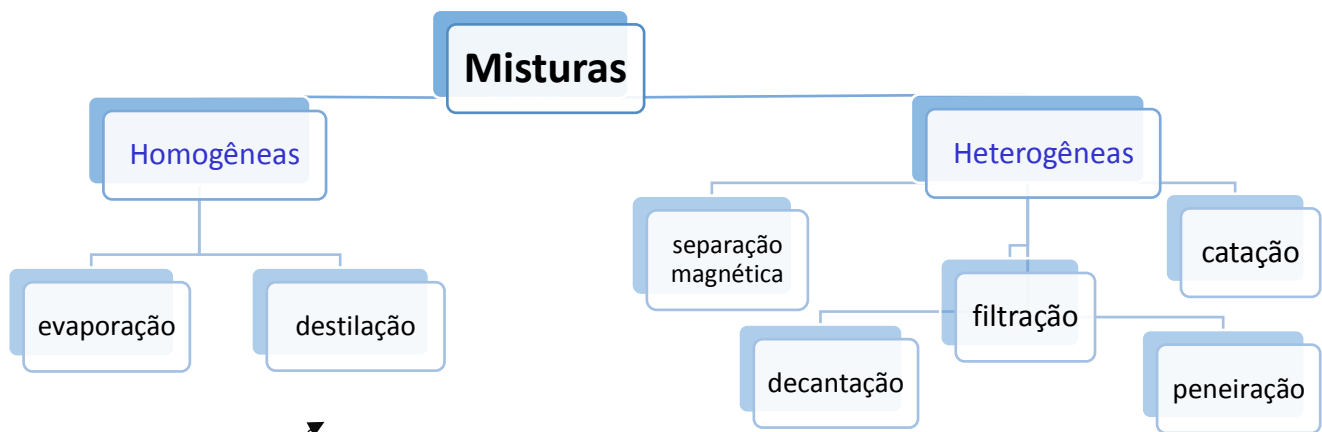
—————> Óleo
—————> Água

2 FASES

Qualquer dúvida estou à disposição.

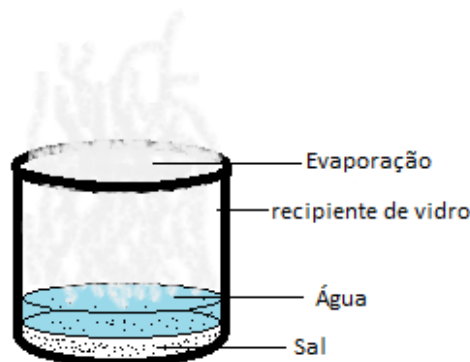
Separação de misturas

Uma mistura é formada por duas ou mais substâncias, as quais podem ser separadas por diferentes processos. A escolha do processo de separação dependerá de alguns fatores, como o tipo de mistura (homogênea e heterogênea) ou o estado físico em que ela se encontra.

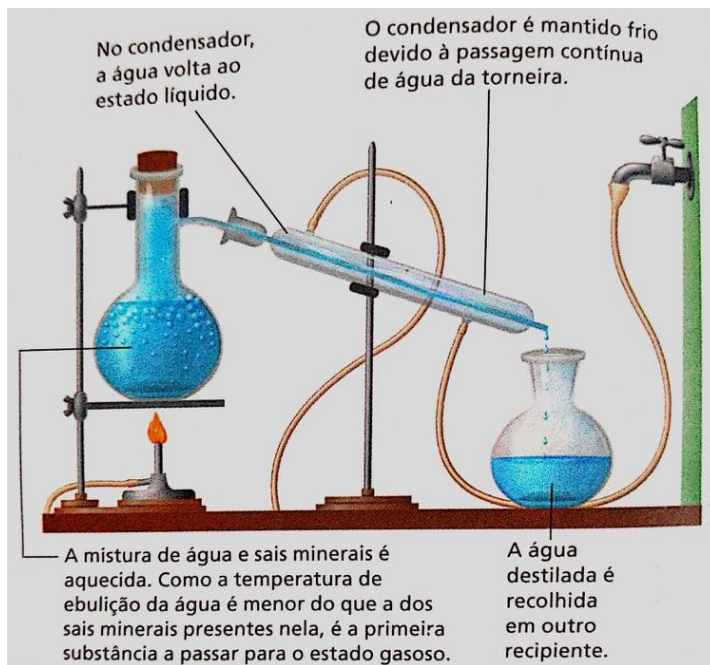


Copiar no caderno.

Evaporação: utilizada para separar misturas homogêneas de sólidos e líquidos, quando se deseja obter a substância sólida. Exemplo: o sal da cozinha extraído da água do mar.



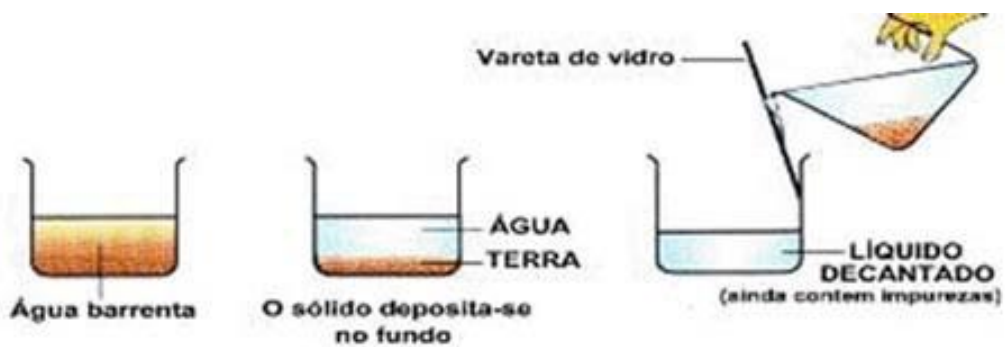
Destilação simples: separa misturas homogêneas de sólidos e líquidos. Se baseia na diferença entre as temperaturas de ebulição. A substância com menor temperatura de ebulição vaporiza primeiro e é coletada em um recipiente, ficando no balão de destilação a substância com maior temperatura de ebulição. A destilação é feita por um equipamento chamado destilador. Exemplo: água destilada.



Separação magnética: separação de misturas heterogêneas de dois sólidos, quando um deles tem a propriedade de ser atraído por um ímã. Exemplo: em uma mistura de sal de cozinha e raspas de ferro, a separação ocorrerá pela aproximação de um ímã, fazendo que o ferro seja atraído, separando-o do sal.



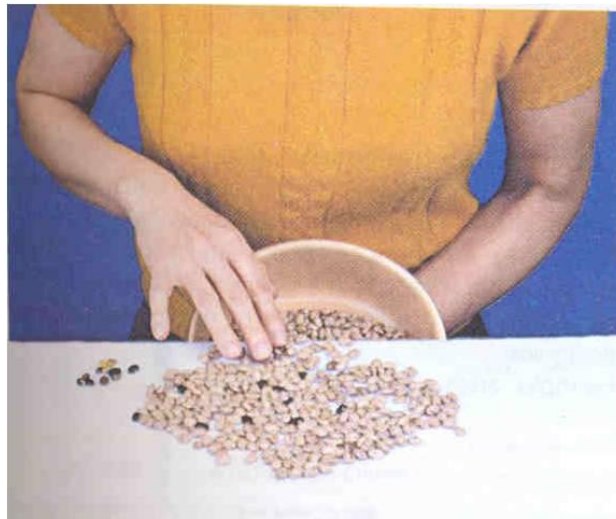
Decantação: quando houver substâncias com diferentes densidades. Uma delas se deposita no fundo do recipiente e pode ser retirada. Exemplo: água e terra/ água e óleo.



Filtração: separação entre sólidos e líquidos por meio de um filtro. Exemplo: passar café.



Catação: é o método mais simples para separação de misturas. É realizado de forma manual, separando partes sólidas. Exemplos: separação de lixo/ separar os grãos de feijão.



Peneiração: é a separação entre substâncias através de uma peneira. Exemplos: preparação de alguns tipos de suco.



Atividades

1- Quais os tipos de separação de substâncias para as misturas abaixo:

Homogênea:

Heterogênea:

2- Leia as situações abaixo e escreva o melhor método para a separação de misturas.

a) Xícara de café coado:

b) Suco de abacaxi (a fruta inteira) no liquidificador:

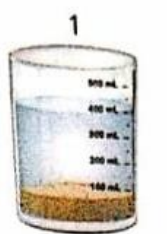
c) Processo para se obter sal marinho:

d) Separação de grãos:

e) Papéis misturados com clipe de metal:

f) Água e areia:

3- Observe as misturas a seguir e identifique o número de fases de cada mistura.



1
água + sal +
areia



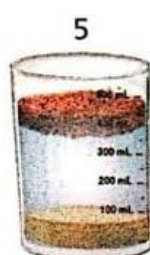
2
vinagre
+ sal



3
água + pó
de serra



4
água
+ vinagre
+ gelo



5
água + sal
+ areia + pó
de serra



6
água + sal +
areia + óleo
+ pó de serra



7
água +
vinagre +
sal + óleo +
pó de serra



8
água + sal



9
água +
vinagre