



ROTEIRO DE ESTUDO/ATIVIDADES

UME: EDMÉA LADEVIG

ANO: T1

COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS

PROFESSOR(ES): DANIELA BONAPARTE PEREIRA

PERÍODO DE 22/06/2020 a 03/07/2020

UNIDADE TEMÁTICA: MATÉRIA E ENERGIA

OBJETO DO CONHECIMENTO: MISTURAS HOMOGÊNEAS E HETEROGÊNEAS

HABILIDADE(S): EF06CI01 - CLASSIFICAR COMO HOMOGÊNEA OU HETEROGÊNEA A MISTURA DE DOIS OU MAIS MATERIAIS, A PARTIR DA OBSERVAÇÃO E DA COMPARAÇÃO DAS CARACTERÍSTICAS E PROPRIEDADES DE DIFERENTES MATERIAIS, POR MEIO DA PROPOSIÇÃO DE EXPERIMENTOS SIMPLES COMO A MISTURA DE ÁGUA E SAL, ÁGUA E AREIA, ENTRE OUTRAS.

MISTURAS HOMOGÊNEAS E HETEROGÊNEAS

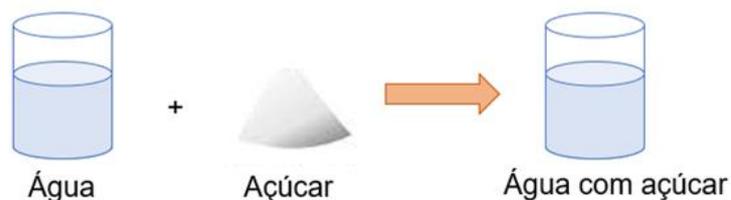
Antes de definirmos as misturas, é preciso saber o que são substâncias:

- Substância pura é a substância (ou composto) formada exclusivamente por partículas (moléculas ou aglomerados) iguais. Por exemplo a água pura. Ela é composta por apenas uma molécula (H_2O), não existe mais nada misturado.

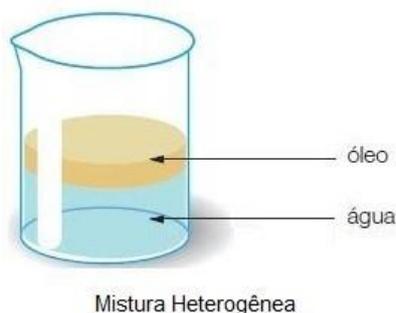
- Mistura é um sistema formado por duas ou mais substâncias puras, chamadas componentes.

As misturas podem ser classificadas em **homogêneas** e **heterogêneas**. A diferença entre elas é que a mistura homogênea é uma solução que apresenta uma única fase enquanto a heterogênea pode apresentar duas ou mais fases. Fase é cada porção que apresenta aspecto visual uniforme.

- **Exemplos de misturas homogêneas**: as águas salgadas, o ar, apresentam uma única fase. A água do mar contém, além de água, uma quantidade enorme de sais minerais. O ar é uma mistura de gases (nitrogênio e oxigênio) que apresenta aspecto homogêneo. No exemplo abaixo podemos ver a mistura de água e açúcar, que se dissolve totalmente.



- **Exemplos de misturas heterogêneas**: água e óleo, é um exemplo de mistura heterogênea. A água e o óleo não se misturam, sendo assim, é um sistema que apresenta duas fases e cada uma é composta por uma substância diferente.



ATIVIDADE 2

- APÓS A REALIZAÇÃO ENCAMINHAR PARA O EMAIL: PROFDANIBONAPARTE@GMAIL.COM NÃO ESQUECER DE COLOCAR NOME COMPLETO E SÉRIE POR FAVOR

1) Qual a diferença entre substância pura e mistura?

2) Dê dois exemplos de mistura homogênea e dois exemplos de mistura heterogênea.

3) Nos exemplos a seguir, determinar a quantidade de fases de cada mistura:

a) sal + água:

b) óleo + água:

c) areia + água do mar:

4) O que é uma mistura homogênea e o que é uma mistura heterogênea?