

Ciências

Atividade

Nome: _____ 8ª Série EJA

Orientação da atividade: Você pode ler o texto e responder as atividades no caderno.

MISTURAS HOMOGÊNEAS E HETEROGÊNEAS, SEPARAÇÃO DE MISTURAS E FENÔMENOS QUÍMICOS.

Qual é a diferença entre misturas homogêneas e heterogêneas?

Elas são formadas por duas ou mais substâncias e o que as distingue é o fato de serem ou não perceptíveis.

As misturas homogêneas são aquelas em que não se consegue perceber a diferença entre duas ou mais substâncias.

Elas apresentam-se de forma uniforme, em apenas uma fase (monofásica). Isso acontece porque as substâncias se dissolvem e se tornam, na verdade, uma solução.

Exemplos:

- Um copo de água com açúcar - mistura homogênea líquida.
- O cadeado de latão (embora não se consiga ver, o latão é feito a partir de uma mistura entre cobre e zinco) - mistura homogênea sólida.
- O ar - mistura homogênea gasosa.

O mesmo não acontece com as misturas heterogêneas. Neste caso é nítida a presença de duas ou mais substâncias numa mistura. Apresenta duas ou mais fases (polifásica).

Exemplos:

- A água com óleo - mistura heterogênea líquida.
- O ouro e areia - mistura heterogênea sólida.

Podemos lembrar também que existem várias formas de separação de misturas, assim como substâncias puras simples e compostas dentro desta iniciação química.

Outro ponto a pensar são os fenômenos químicos cotidianos como a queima de papel, os alimentos na lixeira em decomposição, a queima de carvão no churrasco do domingo, a fotossíntese de nossas plantas e o azedamento do leite, ou seja, é a mudança da composição de uma substância.

<https://www.manualdaquimica.com/quimica-geral/misturas-substancias-puras.htm>

<https://www.youtube.com/watch?v=U0LbDogajz8>

<https://escolakids.uol.com.br/ciencias/substancias.htm>

<https://mundoeducacao.bol.uol.com.br/quimica/separacao-misturas.htm>

<https://educacao.uol.com.br/disciplinas/quimica/separacao-de-misturas-conheca-os-diferentes-processos.htm> <https://brasile scola.uol.com.br/quimica/substancias-simples-compostas.htm>

Exercícios

1. Após ler o texto, pesquise os seguintes itens: substâncias, misturas, substância pura simples, substância pura composta e solução.



2. Dê dois exemplos de substâncias homogêneas e heterogêneas do nosso dia-a-dia.

3. Adicionando-se excesso de água à mistura formada por sal de cozinha, areia e açúcar, obtém-se um sistema:
 - a) homogêneo, monofásico.
 - b) homogêneo, bifásico.
 - c) heterogêneo, monofásico.
 - d) heterogêneo, bifásico.