



PROFESSOR (A): _____ ANO/TURMA: _____ DATA: ____/____/____

DISCIPLINAS: CIÊNCIAS – Substâncias e Misturas II

Substâncias e Misturas

Quando estamos à mesa, no café da manhã ou no almoço, e colocamos açúcar em nosso suco, leite ou café, estamos realizando uma mistura. O café (ou o leite), apesar de ter ficado doce, manteve as suas propriedades e características, ou seja, é o mesmo, e o açúcar continua também sendo açúcar, apesar de estar misturado ao leite.

A mistura é caracterizada pela união de duas ou mais substâncias sem que haja alterações nas propriedades e características iniciais.

Podemos classificar uma mistura em homogênea ou heterogênea, o que as distingue são as características visuais.

A mistura homogênea é formada por apenas uma fase. Não se consegue diferenciar as substâncias. Ex: água + sal.

A mistura heterogênea é formada por duas ou mais fases. As substâncias podem ser diferenciadas a olho nu ou pelo microscópio. Ex: água + óleo.

1. Leia o texto acima e assinale com um “x” as afirmativas corretas.

- a) () Ao misturarmos a água ao sal, formamos água com sabor salgado, igual a água do mar.
- b) () Se colocarmos água do mar para ferver, não haverá separação do sal e da água.
- c) () A água é resultado da união de dois gases: oxigênio e hidrogênio.

2- Baseado no entendimento do texto, identifique a característica das misturas a seguir em: homogênea ou heterogênea.

- a) Água + Açúcar - _____
- b) Água + Óleo - _____
- c) Água + Sal - _____
- d) Arroz + Feijão - _____
- e) Café + Leite - _____

3- Explique o que você entendeu sobre:

a) Misturas homogêneas:

b) Misturas heterogêneas:

4- Vamos brincar de cientista! Com a ajuda de seus pais, você vai fazer uma experiência. Para isso vai precisar de:

Ingredientes	Modo de fazer
<ul style="list-style-type: none">• 1 Copo transparente• Oléo• Água	Misture a água e o óleo, aguarde um pouco e observe o que vai acontecer.

5- Agora escreva o que você observou na sua experiência.

