



**Período de 23 Agosto a 03 de Setembro de 2021.**

Unidade escolar: EMEF. Profa. Marleciene P. P. Bonfim	
Componente curricular: CIÊNCIAS	
Professora: Andreia Azevedo	
Aluno (a):	Série: 6. ano

### **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) quimicamente iguais.**

É muito difícil encontrarmos substâncias puras na natureza. Em geral, elas são produzidas em laboratório, por processos de fracionamento de misturas ou métodos de purificação. Qualquer fração dessas substâncias apresenta a mesma característica que as demais, sempre igual a da própria substância.

**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.

Existe uma diferença entre solução e composto, as soluções não têm composição fixa como a dos compostos, ou seja, as quantidades de cada elemento presentes nas soluções podem variar e estar em qualquer proporção.



## Prefeitura Municipal de Hortolândia

Secretaria de Educação, Ciência e Tecnologia.  
**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 nitrogênio e oxigênio que apresenta aspecto homogêneo.

**Exemplos de misturas heterogêneas:** água e óleo, granito. 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. O granito é uma pedra cuja composição é feita por uma mistura heterogênea de quartzo, feldspato e mica, podemos ver pela diferença de cor de cada pedra.

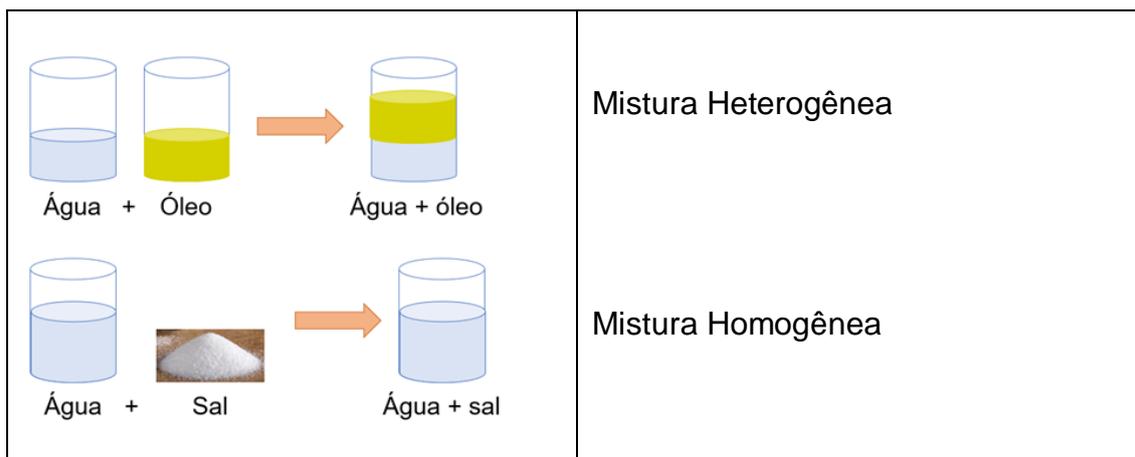


Figura: Exemplos de mistura Heterogênea (água e óleo) e mistura homogênea (água e sal).

<https://mundoeducacao.uol.com.br/quimica/misturas-homogeneas-heterogeneas.htm#:~:text=A%20diferen%C3%A7a%20entre%20elas%20%C3%A9,que%20apresenta%20aspecto%20visual%20uniforme.>  
<https://querobolsa.com.br/enem/quimica/misturas-homogenea-e-heterogenea>

**Após a leitura do texto, responda as questões abaixo:**



## Prefeitura Municipal de Hortolândia



Secretaria de Educação, Ciência e Tecnologia.

### 1) Assinale a alternativa correta:

- a) Substância pura é a substância formada exclusivamente por partículas quimicamente iguais.
- b) Mistura é a substância formada exclusivamente por partículas quimicamente iguais.
- c) Substâncias puras são encontradas facilmente na natureza.
- d) Todas as alternativas estão corretas

### 2) As misturas podem ser classificadas em:

- a) Simples e composta
- b) Homogênea e heterogênea
- c) Simples e heterogênea
- d) Composta e heterogênea

### 3) Uma solução que apresenta duas ou mais fases é chamada de:

- a) Mistura homogênea
- b) Substância pura
- c) Mistura heterogênea
- d) Substância composta

### 4) É um exemplo de mistura homogênea:

- a) água e álcool
- b) água e óleo
- c) arroz e feijão
- d) areia e isopor

### 5) É um exemplo de mistura heterogênea:

- a) feijão e pedra
- b) água e vinagre
- c) água e álcool
- d) sal e açúcar

**BOM TRABALHO!!!**