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

|  |
| --- |
| Unidade escolar: EMEF. Caio Fernando Gomes Pereira |
| Componente curricular: CIÊNCIAS |
| Professora: Aparecida |
| 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.  
  
**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.

|  |  |
| --- | --- |
|  | Mistura Heterogênea  Mistura Homogênea |

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:**

1. **Assinale a alternativa correta:**
2. Substância pura é a substância formada exclusivamente por partículas quimicamente iguais.
3. Mistura é a substância formada exclusivamente por partículas quimicamente iguais.
4. Substâncias puras são encontradas facilmente na natureza.
5. Todas as alternativas estão corretas
6. **As misturas podem ser classificadas em:**
7. Simples e composta
8. Homogênea e heterogênea
9. Simples e heterogênea
10. Composta e heterogênea
11. **Uma solução que apresenta duas ou mais fases é chamada de:**
12. Mistura homogênea
13. Substância pura
14. Mistura heterogênea
15. Substância composta
16. **É um exemplo de mistura homogênea:**

a) água e álcool

b) água e óleo

c) arroz e feijão

d) areia e isopor

1. **É um exemplo de mistura heterogênea:**
2. feijão e pedra
3. água e vinagre
4. água e álcool
5. sal e açúcar

**BOM TRABALHO!!!**