

Em sala: Páginas 86 a 89

- Tipos de mistura.
- O que o químico faz?
- Separação de mistura.

Em casa: Livro página 89

Faça a leitura do texto.

O que são Misturas?

A **mistura** é o sistema composto por duas ou mais substâncias puras, denominadas componentes. Já as **substâncias puras** são os compostos constituídos por partículas iguais, normalmente as substâncias puras são formadas dentro de laboratórios e não pela natureza.

As misturas são classificadas em dois principais tipos: **homogêneas** e **heterogêneas**.

Vamos entender cada uma delas para depois responder aos exercícios sobre misturas homogêneas e heterogêneas.

O que são Misturas Homogêneas?

As **misturas homogêneas** são aquelas que possuem apenas **uma fase** (monofásica), ou seja, as substâncias que constituem essa mistura são imperceptíveis, pois acabam ficando **uniforme** até formar uma solução.

O que são Misturas Heterogêneas?

As **misturas heterogêneas** são aquelas que possuem nitidamente **duas ou mais substâncias** em uma mesma mistura, ou seja, são constituídas por **mais de uma fase**. Lembrando que não existe mistura heterogênea no estado gasoso.

Alguns exemplos de misturas homogêneas são:

- Água com açúcar (mistura homogênea líquida);
- Cadeado de latão (mistura homogênea sólida);
- Ar (mistura homogênea gasosa);
- Água salgada (mistura homogênea líquida);

Alguns exemplos de misturas heterogêneas são:

- Água com óleo (mistura heterogênea líquida);
- Ouro e areia (mistura heterogênea sólida);
- Granito (mistura heterogênea sólida).

