

Aula 7 – Ciências – 1º Bimestre - Ensino Fundamental II

COMO SEPARAR MISTURAS HETEROGÊNEAS SÓLIDAS

*resumo
para aulas
.com.br*



Aproveite nossos resumos

Eles estão alinhados com o Material digital de São Paulo. Você pode utilizar esse resumo como apoio pedagógico, com o seu material didático.

- Aula 7 - Como separar misturas heterogêneas sólidas

Conteúdo:

Catação; Flotação; Imantação ou separação magnética; Ventilação; Peneiração; Livigação; Cristalização fracionada.

Objetivo da aula:

- Conhecer métodos de separação de misturas homogêneas sólidas;
- Selecionar o melhor método de separação de misturas heterogêneas.
- Identificar exemplos práticos de cada método.

Resumo: Tipos de Misturas e Métodos de Separação

As misturas podem ser classificadas em homogêneas e heterogêneas. Neste contexto, focamos nas misturas heterogêneas, especialmente aquelas que envolvem sólidos, e nos diferentes métodos adequados para separá-las.

Métodos de Separação de Misturas Heterogêneas Sólidas:

Catação:

Conceito: Consiste na separação manual de componentes de uma mistura.

Exemplo: Separar pedrinhas de um punhado de areia.

Flotação:

Conceito: Utiliza a diferença de densidade entre os componentes; os mais leves flutuam enquanto os mais pesados afundam.

Exemplo: Remover folhas da água em uma piscina ou separar óleo da água.

Imantação (Separação Magnética):

Conceito: Aproveita a propriedade magnética de certos materiais.

Exemplo: Separar limalhas de ferro de areia usando um ímã.

Ventilação:

Conceito: Utiliza o ar para separar componentes com diferentes densidades.

Exemplo: Separar sementes leves de grãos mais pesados, soprando sobre eles.

Peneiração:

Conceito: Utiliza uma peneira para separar partículas com diferentes tamanhos.

Exemplo: Separar farinha de grãos maiores.

Lixiviação:

Conceito: Usa um líquido para dissolver uma substância solúvel, separando-a de uma mistura.

Exemplo: Extração de sal de uma mistura de areia e sal, lavando com água.

Cristalização Fracionada:

Conceito: Baseia-se nas diferentes solubilidades dos componentes para formar cristais.

Exemplo: Separar o sal da água do mar, permitindo que o sal cristalize ao evaporar a água.

Atividade: Questões sobre Métodos de Separação

1- Qual método é utilizado para separar limalhas de ferro de areia?

- a) Catação
- b) Flotação
- c) Imantação
- d) Ventilação

2- Em que método a diferença de densidade é utilizada para separação?

- a) Cristalização fracionada
- b) Peneiração
- c) Flotação
- d) Catação

3- Qual método utiliza uma peneira para separar partículas?

- a) Lixiviação
- b) Ventilação
- c) Peneiração
- d) Flotação



Gabarito

- 1- c) Imantação
- 2- c) Flotação
- 3- c) Peneiração