

Saf Madde ve Karışım Nedir?

Çalışma Kağıdı

Saf maddeler, tek çeşit tanecikten oluşan maddelerdir. Karışımlar ise birden fazla saf maddenin özelliklerini kaybetmeden bir araya gelmesiyle oluşur.

Sorular

1. Aşağıdakilerden hangisi saf maddeye örnektir?

- A) Süt
- B) Hava
- C) Saf Su
- D) Salata

2. Aşağıdakilerden hangisi bir karışımdır?

- A) Demir
- B) Oksijen
- C) Lehim
- D) Tuz

3. Karışımların en belirgin özelliklerinden biri nedir?

- A) Sabit erime noktasına sahip olmaları
- B) Belirli bir kimyasal formüllerinin olması
- C) Özelliklerini kaybetmeden bir arada bulunmaları
- D) Tek çeşit atomdan oluşmaları

4. Hangi maddeler saf maddedir?

5. Hangi maddeler karışımdır?

6. Saf madde ile karışım arasındaki temel fark nedir?

7. Tanımla: Saf Madde Nedir?

8. Tanımla: Karışım Nedir?

9. Tanımla: Saf Madde Örneği

Cevap Anahtarı

1. C) Saf Su — Saf su, sadece H_2O moleküllerinden oluştuğu için saf maddedir. Süt, hava ve salata ise birden fazla madde içerdiği için karışımdır.
2. C) Lehim — Lehim, kalay ve kurşun gibi iki metalin karışımıdır. Demir, oksijen ve tuz ise saf maddelerdir.
3. C) Özelliklerini kaybetmeden bir arada bulunmaları — Karışımları oluşturan maddeler, kendi kimyasal özelliklerini kaybetmeden bir araya gelirler. Saf maddelerin sabit erime noktası varken, karışımların bu noktası değişkenlik gösterir.
4. Su (H_2O), demir (Fe), tuz (NaCl) ve şeker ($C_{12}H_{22}O_{11}$) saf maddelere örnektir. Çünkü her biri tek çeşit molekül veya atomdan oluşur.
5. Hava (azot, oksijen, karbondioksit vb. gazların karışımı), salata (çeşitli sebzelerin karışımı), ayran (su, yoğurt ve tuz karışımı) ve lehim (kalay ve kurşun karışımı) karışımlara örnektir. Çünkü birden fazla madde bir aradadır.
6. Saf maddelerin belirli ve sabit bir erime noktası varken, karışımların erime noktası sabit değildir ve geniş bir aralıkta değişir.
7. Tek çeşit atom veya molekülden oluşan maddedir. Belirli bir formülü vardır (örn: H_2O).
8. İki veya daha fazla saf maddenin kimyasal bağ yapmadan bir araya gelmesiyle oluşan maddelerdir. Özelliklerini korurlar.
9. Saf su, altın, oksijen, tuz

Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.