

Asitler, Bazlar ve Tuzlar Nedir?

Çalışma Kağıdı

Asitler, sulu çözeltileri hidrojen iyonu (H^+) veren maddelerdir. Bazlar ise hidroksit iyonu (OH^-) veren veya proton (H^+) alan maddelerdir. Tuzlar ise asit ve bazların tepkimesi sonucu oluşan nötr maddelerdir.

Sorular

1. Aşağıdakilerden hangisi asitlere örnektir?

- A) Sabun
- B) Sirke
- C) Kabartma tozu
- D) Amonyak

2. Bazların genel özelliklerinden biri değildir?

- A) Acı tatlı olmaları
- B) Ele kayganlık hissi vermeleri
- C) Asitlerle tepkimeye girebilmeleri
- D) Sulu çözeltilerinde OH^- iyonu vermeleri

3. Asitler ve bazlar tepkimeye girdiğinde oluşan madde aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Sadece asit
- B) Sadece baz
- C) Tuz ve su
- D) Oksijen gazı

4. Günlük hayatta hangi asitleri biliyorsun? Nerede kullanılıyorlar?

5. Bazlara örnek verebilir misin? Nerelerde karşımıza çıkarlar?

6. Tuzlar nasıl oluşur ve nerede kullanılırlar?

7. Tanımla: Asitlerin ortak özelliği nedir?

8. Tanımla: Bazların ortak özelliği nedir?

9. Tanımla: Asit ve baz tepkimesi sonucu ne oluşur?

Cevap Anahtarı

1. B) Sirke — Sirke, asetik asit içerdği için bir asittir. Sabun ve kabartma tozu bazik, amonyak da bazik özellik gösterir.
2. A) Acı tatlı olmaları — Bazların tadı acıdır, tatlı değildir. Diğer seçenekler bazların doğru özellikleridir.
3. C) Tuz ve su — Asitler ve bazlar tepkimeye girdiğinde nötralleşme olayı gerçekleşir ve sonuç olarak tuz ile su oluşur.
4. Limonda C vitamini (askorbik asit) vardır, tadını ekşi yapar. Sirkede asetik asit bulunur, salatalarda kullanılır. Midedeki hidroklorik asit ise yiyeceklerin sindirilmesine yardımcı olur.
5. Sabun ve deterjanlar bazik özellik gösterir, temizlikte kullanılırlar. Kabartma tozu da bir bazdır. Bazılarının tadı acıdır ve ele kayganlık hissi verir.
6. Tuzlar, asitler ve bazlar tepkimeye girdiğinde oluşur. En bilinen tuz sofr tuzudur (sodyum klorür), yiyeceklere tat verir. Ayrıca gübrelerde ve bazı kimyasal üretimlerde de tuzlar kullanılır.
7. Sulu çözeltilerinde H^+ iyonu vermeleri ve ekşi tadı.
8. Sulu çözeltilerinde OH^- iyonu vermeleri veya H^+ alıp acı tat ve kayganlık hissi vermeleri.
9. Tuz ve su oluşur.

Bounlu

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