

Maddenin Tanecikli Yapısı Nedir?

Çalışma Kağıdı

Maddenin tanecikli yapısı, tüm maddelerin gözle göremediğimiz kadar küçük parçacıklardan (atom ve moleküllerden) oluştuğu fikridir.

Sorular

1. Maddenin en küçük yapı taşına ne ad verilir?
A) Molekül
B) Atom
C) Parça
D) Tanecik
2. Aşağıdaki madde hallerinden hangisinde tanecikler birbirine en yakındır ve düzenli hareket eder?
A) Gaz
B) Sıvı
C) Katı
D) Plazma
3. Birbirinden uzak ve hızlı hareket eden tanecikler hangi madde halini temsil eder?
A) Katı
B) Sıvı
C) Gaz
D) Buz
4. Bir bardak suya bakıyoruz. Suyun tanecikli yapısı nasıldır?
5. Katı bir buz parçası ile sıvı su arasındaki tanecikli yapı farkı nedir?
6. Gaz halindeki buharın tanecikli yapısı nasıldır?
7. Tanımla: Atom Nedir?
8. Tanımla: Molekül Nedir?
9. Tanımla: Katı Maddelerin Tanecikleri Nasıl Hareket Eder?

Cevap Anahtarı

1. B) Atom — Maddenin en küçük yapı taşı atom denir.
2. C) Katı — Katı maddelerde tanecikler birbirine en yakındır ve sadece titreşim hareketi yaparlar.
3. C) Gaz — Gaz halindeki maddelerde tanecikler birbirinden uzaktır ve serbestçe hareket eder.
4. Su, birbirine yakın ama hareketli duran su moleküllerinden oluşur. Bu moleküller sürekli hareket halindedir.
5. Buzdaki su molekülleri birbirine çok sıkı bağlı ve sadece titreşir. Sıvı sudaki moleküller ise birbirleri üzerinden kayarak hareket edebilir.
6. Buhardaki su molekülleri birbirinden çok uzaktır ve çok hızlı hareket ederler, her yöne dağılırlar.
7. Maddenin en küçük yapı taşıdır.
8. İki veya daha fazla atomun birleşerek oluşturduğu yapıdır.
9. Sadece titreşim hareketi yaparlar.

Bounlu

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