



1. Bütün maddeler gözle göremediğiniz küçük taneciklerden oluşur. Maddenin katı, sıvı veya gaz olmasına göre bu taneciklerin dizilişleri farklılık gösterir. Madde taneciklerinin buldukları konumu değiştirmeden yaptığı harekete ne ad verilir?

- A) Titreşim hareketi
- B) Dönme hareketi
- C) Öteleme hareketi
- D) Salınım hareketi

2. Madde taneciklerinin uygun şartlar oluştuğunda kendi etra rında yaptığı hareket hangisidir?

- A) sallanma
- B) titreşim
- C) öteleme
- D) dönme

3. Madde taneciklerinin buldukları yerden başka bir yere doğru hareket ederek yer değiştirmesi ne ad verilir?

- A) salınma
- B) titreşim
- C) öteleme
- D) dönme

4. Bütün maddeler boşluklu yapıdadır. Ancak arasındaki boşluk yok denecek kadar azdır?

- A) gazlar
- B) katılar
- C) sıvılar
- D) gazlar ve sıvılar

5. Sıcak su içerisine katı şeker atılıp yeterince beklendiğinde şekerin gözden kaybolması, şeker taneciklerinin su tanecikleri arasına girmesi ile açıklanır. Şeker tanecikleri su taneciklerinin arasına girdiğinde su seviyesinde belirgin bir değişme olmaması maddelerin hangi özelliğini göstermektedir?

- A) Esnek yapıda olduğunu gösterir.
- B) Bileşik yapıda olduğunu gösterir.
- C) Boşluklu yapıda olduğunu gösterir.
- D) Akışkan yapıda olduğunu gösterir.

6. Sınıfta açılan bir cips paketinin kokusu birkaç dakika içerisinde tüm sınıfa yayılarak rahatsızlık verir. Bu olay nasıl açıklanır?

- A) Gaz taneciklerinin yayılması
- B) Gaz taneciklerinin iletilmesi
- C) Gaz taneciklerinin genişlemesi
- D) Gaz taneciklerinin ötelenmesi

7. Basketbol topunuzun ve bisiklet tekerinizin içerisinde sıkıştırılmış hava tanecikleri bulunur. Bu durum bize aşağıdakilerden hangisini gösterir?

- A) Sıkıştırılan havada taneciklerin birbirinden uzaklaştığını.
- B) Sıkıştırılan havada taneciklerin birbirine yaklaştığını.
- C) Sıkıştırılan havada taneciklerin birbirini çektiğini.
- D) Sıkıştırılan havada taneciklerinin genişlediğini.

8. Aşağıdaki maddelerden hangisinde tanecikler arasındaki boşluklar daha fazladır?

- A) su
- B) hava
- C) demir
- D) buz

9. Aşağıdaki maddelerden hangisinde tanecikler arasındaki boşluklar daha azdır?

- A) su
- B) buz
- C) buhar
- D) hepsi

10. Aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Katı hâldeki buz, ısı aldığı anda taneciklerinin hareketliliği azalır.
- B) Tanecikler belirli bir sıcaklık değerinden sonra birbirinden uzaklaşmaya başlar.
- C) Su hâline geçen maddeye ısı vermeye devam ederseniz sıcaklığı yükselir.
- D) Suyu oluşturan tanecikler, belirli bir sıcaklık değerinde birbirinden daha fazla uzaklaşır.

11. Aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Havayı oluşturan tanecikler arasında boşluk çok fazla olduğu için hava sıkıştırılabilir.
- B) Sıvı maddeler katı hâle geçerken tanecikleri arasındaki boşluk azalır.
- C) Bütün maddelerin tanecikleri titreşim hareketi yapar.
- D) Gaz maddelerin tanecikleri öteleme hareketi yapamaz.

12. Suyun hangi hâli sadece titreşim hareketi yapar?

- A) sıvı
- B) katı
- C) buhar
- D) gaz

13. Aşağıdakilerden hangisi maddenin tanecikli yapısının bir özelliği değildir?  
A) Maddeler boşluklu yapıdadır.  
B) Maddeler hareketli taneciklerden oluşur.  
C) Maddelerin tanecikleri arasında boşluklar bulunur.  
D) Maddeler sürekli olarak aynı şekildedir.

14. Tanecikli yapıya sahip bir madde için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?  
A) Tanecikleri arasında boşluk yoktur.  
B) Tanecikleri hareketsizdir.  
C) Tanecikleri düzensizdir.  
D) Tanecikleri birbiriyle temas halindedir.

15. Aşağıdaki maddelerden hangisi tanecikli yapıya sahip değildir?  
A) Su  
B) Hava  
C) Demir  
D) Işık

16. Tanecikli yapısı en düzenli olan madde hangisidir?  
A) Buz  
B) Su  
C) Su buharı  
D) Hava

17. Tanecikli yapısı en boşluklu olan madde hangisidir?  
A) Buz  
B) Su  
C) Su buharı  
D) Demir

18. Aşağıdakilerden hangisi maddenin tanecikli yapısının bir sonucu değildir?  
A) Maddelerin sıkıştırılabilir olması  
B) Maddelerin farklı hallerde bulunabilmesi  
C) Maddelerin renkli olması  
D) Maddelerin akışkan olması

19. Maddelerin tanecikli yapısı ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?  
A) Katı maddelerin tanecikleri arasındaki boşluklar çok azdır.  
B) Sıvı maddelerin tanecikleri arasındaki boşluklar katılara göre daha fazladır.  
C) Gaz maddelerin tanecikleri arasındaki boşluklar en fazladır.  
D) Bütün maddelerin tanecikleri aynı büyüklüktedir.

20. Aşağıdaki olaylardan hangisi maddenin tanecikli yapısı ile açıklanamaz?  
A) Suyun buharlaşması  
B) Demirin paslanması  
C) Şekerin suda çözünmesi  
D) Suyun donması

Adı :.....  
Notu: .....

1	A	B	C	D
2	A	B	C	D
3	A	B	C	D
4	A	B	C	D
5	A	B	C	D
6	A	B	C	D
7	A	B	C	D
8	A	B	C	D
9	A	B	C	D
10	A	B	C	D
11	A	B	C	D
12	A	B	C	D
13	A	B	C	D
14	A	B	C	D
15	A	B	C	D
16	A	B	C	D
17	A	B	C	D
18	A	B	C	D
19	A	B	C	D
20	A	B	C	D