



1. Bir madde ısı aldığıında genişir. Aşağıdaki olaylardan hangisi bu duruma örnek gösterilebilir?

- A) Termometredeki sıvının yükselmesi
- B) Tren raylarının arasında boşluk bırakılması
- C) Su borularının soğuk havada çatlaması
- D) Gözlük camlarının gevşemesi

2. Hangi madde ısı vererek büzülür?

- A) Buharlaşıan su
- B) Donan su
- C) Eriyen buz
- D) Kaynayan su

3. Maddelerin erime ve donma noktaları ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Tüm maddelerin erime ve donma noktası aynıdır.
- B) Saf maddelerin erime ve donma noktası birbirine eşittir.
- C) Karışımların erime ve donma noktası sabittir.
- D) Maddeler erime ve donma sırasında sıcaklık alır.

4. Aşağıdaki maddelerden hangisinin kaynama noktası 100 °C'dir?

- A) Alkol
- B) Deniz suyu
- C) Saf su
- D) Sıvı azot

5. Bir cismin yoğunluğu 2 g/cm³ olarak ölçülmüştür. Bu cismin 10 cm³'lük bir parçasının kütlesi kaç gramdır?

- A) 5
- B) 10
- C) 20
- D) 30

6. Bir sıvının yoğunluğu aşağıdakilerden hangisine bağlı değildir?

- A) Sıvının miktarına
- B) Sıvının sıcaklığına
- C) Sıvının kütlesine
- D) Sıvının cinsine

7. Bir öğrenci 50 gramlık saf bir maddeyi ısıtarak aşağıdaki sıcaklık değişimlerini gözlemlemiştir: 0 °C: Erime başlıyor 100 °C: Kaynama başlıyor Bu madde aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Tuz
- B) Alkol
- C) Deniz suyu
- D) Saf su

8. Suyun buz hâlindeki yoğunluğunun sıvı hâlindeki yoğunluğundan küçük olması aşağıdakilerden hangisine neden olur?

- A) Göllerin buzla kaplanmasının önlenmesine
- B) Balıkların kışın hayatta kalabilmesine
- C) Deniz seviyesinin düşmesine
- D) Buzulların erimesine

9. Bir metal küre ısıtıldığında halkadan geçemez hâle gelmektedir. Bu olayın nedeni aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Maddenin erimesi
- B) Maddenin genişmesi
- C) Maddenin büzülmesi
- D) Maddenin yoğunlaşması

10. Bir öğrenci suyun yoğunluğunu ölçmek için sırasıyla şu işlemleri yapmıştır: 50 cm³'lük bir suyun kütlesini ölçtü. Kütleyle hacme bölerek yoğunluğu hesapladı. Öğrenci hangi değeri bulur?

- A) 0,5 g/cm³
- B) 1 g/cm³
- C) 2 g/cm³
- D) 10 g/cm³

11. Suyun erime noktası kaç °C'dir?

- A) 0
- B) 10
- C) 50
- D) 100

12. Aşağıdaki maddelerden hangisi 25 °C'de sıvı hâlde bulunur?

- A) Alkol (Kaynama noktası 78 °C)
- B) Demir (Erime noktası 1538 °C)
- C) Azot (Kaynama noktası -196 °C)
- D) Buz (Erime noktası 0 °C)

13. Bir cisim 40 gram ve 20 cm³ hacindedir.

Cismin yoğunluğu nedir?

- A) 0,5 g/cm³
- B) 1 g/cm³
- C) 2 g/cm³
- D) 4 g/cm³

14. Aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Katı maddelerin yoğunluğu her zaman sıvılardan fazladır.
- B) Sıvıların yoğunluğu sıcaklığa bağlıdır.
- C) Gazların yoğunluğu değişmez.
- D) Yoğunluk sadece kütleye bağlıdır.

15. Deniz suyunun saf sudan daha yoğun olmasının nedeni nedir?

- A) Daha fazla hacim kaplaması
- B) Tuz gibi çözünen maddeler içermesi
- C) Daha yüksek sıcaklığa sahip olması
- D) Kaynama noktasının yüksek olması

16. Aşağıdakilerden hangisi genleşme olayına örnek olarak gösterilemez?

- A) Elektrik tellerinin yazın uzaması
- B) Tren raylarının aralarının açılması
- C) Termometrede sıvının yükselmesi
- D) Su buharının yoğunlaşması

17. Yoğunluğu 0,9 g/cm³ olan bir madde suda nasıl davranır?

- A) Suya batar.
- B) Suyun üstünde yüzer.
- C) Suyun içinde askıda kalır.
- D) Su ile karışır.

18. Bir maddeye ait yoğunluk-zaman grafiği incelendiğinde yoğunluk sabit kalıyor. Bu madde ile ilgili ne söylenebilir?

- A) Katıdır.
- B) Sıvıdır.
- C) Homojendir.
- D) Gazdır.

19. Suyun katı hâlinin sıvı hâlinden daha az yoğun olması neyi açıklar?

- A) Denizlerde tuzluluk oranını
- B) Buzun suda yüzmesini
- C) Buzun 0 °C'de erimesini
- D) Su buharının oluşmasını

20. Yoğunluk kavramı günlük hayatta hangi alanda kullanılmaz?

- A) Altın ve gümüş ayrımı
- B) Sıvıların karışımı
- C) Isıtma sistemleri
- D) Elektrik devreleri

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