



1. Maddelerin erime noktası ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Her maddenin erime noktası aynıdır.
- B) Maddelerin erime noktası ayırt edici bir özelliktir.
- C) Sadece sıvılar erime noktası gösterir.
- D) Erime noktası, maddelerin kaynama noktasından daima küçüktür.

2. Bir buz kütlesi erimeye başladığında, eriyen suyun sıcaklığı kaç °C'dir?

- A) -1 °C
- B) 0 °C
- C) 1 °C
- D) 100 °C

3. Aşağıdakilerden hangisi saf bir maddenin kaynama noktasını etkileyebilir?

- A) Maddenin saflık derecesi
- B) Maddenin miktarı
- C) Maddenin rengi
- D) Maddenin şekli

4. Bir saf maddenin erime noktası ile donma noktası için aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Erime noktası donma noktasından büyüktür.
- B) Erime ve donma noktaları birbirine eşittir.
- C) Erime noktası her zaman değişir.
- D) Donma noktası maddeden maddeye değişmez.

5. Aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Kaynama noktası sadece katı maddeler için ölçülür.
- B) Su 1 atm basınçta 100 °C'de kaynar.
- C) Sıvıların kaynama noktası sabit değildir.
- D) Saf olmayan maddelerin kaynama noktası azalır.

6. Katı bir madde ısıtıldığında erimeye başlıyor. Bu sırada hangi olay gerçekleşir?

- A) Maddenin sıcaklığı sabit kalır.
- B) Maddenin sıcaklığı sürekli artar.
- C) Maddenin hacmi azalır.
- D) Maddenin yoğunluğu değişmez.

7. Su buharının yoğunlaşarak tekrar sıvı hale geçtiği sıcaklık aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 0 °C
- B) 25 °C
- C) 50 °C
- D) 100 °C

8. Saf bir maddeye ait erime ve kaynama noktası hangi özelliği belirtir?

- A) Maddenin ayırt edici özelliği
- B) Maddenin yoğunluğu
- C) Maddenin kütlesi
- D) Maddenin şekli

9. Aşağıdaki durumlardan hangisi maddelerin genişmesi ile açıklanamaz?

- A) Tren raylarının genişmesi
- B) Termometre sıvısının yükselmesi
- C) Buzun erimesi
- D) Kapak sıkışmasının giderilmesi

10. Saf maddelerin erime, donma ve kaynama noktaları ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Her maddenin erime noktası farklıdır.
- B) Donma noktası, maddenin ayırt edici özelliğidir.
- C) Kaynama noktası maddeye ısı verildikçe sürekli artar.
- D) Saf maddelerin kaynama noktası sabittir.

11. Kaynama sırasında aşağıdakilerden hangisi gözlemlenir?

- A) Maddenin sıcaklığı sürekli artar.
- B) Sıvı yüzeyinde kabarcıklar oluşur.
- C) Maddenin şekli değişmez.
- D) Kaynama noktası her zaman düşer.

12. Aşağıdaki maddelerden hangisi farklı kaynama noktasına sahiptir?

- A) Su
- B) Alkol
- C) Buz
- D) Zeytinyağı

13. Bir maddeyi kaynama noktasına getirmek için aşağıdaki işlemlerden hangisi yapılır?

- A) Madde soğutulur.
- B) Madde ısıtılır.
- C) Maddeye basınç uygulanır.
- D) Maddenin kütlesi artırılır.

14. Donma noktası ölçülürken aşağıdaki durumlardan hangisi gereklidir?

- A) Maddeden ısı alınır.
- B) Maddeye ısı verilir.
- C) Maddenin sıcaklığı sabit tutulur.
- D) Madde buharlaştırılır.

15. Aşağıdakilerden hangisi günlük yaşamda maddelerin hâl değişim noktasına örnek gösterilemez?

- A) Yağmurun donarak kara dönüşmesi
- B) Suyun buharlaşarak bulut olması
- C) Şekerin suya karışması
- D) Sütün kaynaması

16. Katı bir madde ısı alarak hangi hâle geçer?

- A) Katı
- B) Sıvı
- C) Gaz
- D) Plazma

17. Aşağıdaki örneklerden hangisi hâl değişimine örnektir?

- A) Eriyen buz
- B) Genleşen metal
- C) Şekil alan hamur
- D) Kırılan cam

18. Suyun kaynama noktası hangi basınçta 100 °C olarak ölçülür?

- A) 1 atm
- B) 2 atm
- C) 0,5 atm
- D) 5 atm

19. Farklı saf maddelerin kaynama noktaları neden farklıdır?

- A) Maddenin sıcaklığı değiştiği için
- B) Maddenin tanecikli yapısı farklı olduğu için
- C) Maddenin kütlesi arttığı için
- D) Maddenin şekli değiştiği için

20. Bir maddenin erime ve kaynama noktası hangi ölçme aracıyla belirlenir?

- A) Termometre
- B) Barometre
- C) Higrometre
- D) Mikrometre

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