

Adı Soyadı: Sınıfı: Tarih:/...../2026-2027

1.

Etkileşim türü	Örnek
Güçlü etkileşim	İyonik bağ, kovalent bağ, metalik bağ
Zayıf etkileşim	?

Tabloda kimyasal türler arası etkileşimler sınıflandırılmış, bir bölüm boş bırakılmıştır. Tabloda eksik kalan bilgi hangisidir?

- A) Hidrojen bağı, dipol-dipol ve London kuvvetleri
 B) İyonik bağ
 C) Kovalent bağ
 D) Metalik bağ
 E) Çekirdek kuvvetleri

2. $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{NaCl}$

Yukarıda bir bileşiğin oluşumu verilmiştir. Bu bileşikteki bağ türü sorulmaktadır. Buna göre doğru yanıt hangisidir?

- A) Kovalent bağ
 B) İyonik bağ
 C) Metalik bağ
 D) Hidrojen bağı
 E) London kuvveti

3.

Molekül	Atomlar	Bağ
H_2	Aynı iki ametal	Apolar kovalent
HCl	Farklı iki ametal	?

Tabloda kovalent bağ türleri karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Tablodaki boşluk nasıl doldurulmalıdır?

- A) İyonik
 B) Apolar kovalent
 C) Polar kovalent
 D) Metalik
 E) Hidrojen bağı

4.

Bağ	Elektronegatiflik farkı
$\text{H} - \text{F}$	Büyük
$\text{H} - \text{I}$	?

Tabloda iki bağın elektronegatiflik farkı karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Eksik bırakılan bölüm hangi seçenektir?

- A) Sıfır
 B) Büyük
 C) Aynı
 D) Küçük
 E) Belirsiz

5. Bir gözlem

Bir katı, elektriği ve ısıyı iyi iletmekte, dövülüp tel hâline getirilebilmektedir.

Yukarıda özellikleri verilen katının bağ türü sorulmaktadır. Buna göre doğru yanıt hangisidir?

- A) Dipol-dipol etkileşimi
B) İyonik bağ
C) Kovalent bağ
D) Hidrojen bağ
E) Metalik bağ

6.

Bileşik	Molekül kütlesi	Kaynama noktası
H ₂ S	Büyük	Düşük
H ₂ O	Küçük	?

Tabloda iki bileşiğin özellikleri karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Suyun molekülleri arasındaki bağ dikkate alındığında boşluğa ne gelmelidir?

- A) Yüksek
B) Düşük
C) Aynı
D) Sıfır
E) Ölçülemez

7.

Molekül	Molekül kütlesi	London kuvveti
F ₂	Küçük	Zayıf
I ₂	Büyük	?

Tabloda apolar moleküllerde London kuvvetleri karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Tabloyu tamamlayan seçenek hangisidir?

- A) Zayıf
B) Güçlü
C) Aynı
D) Yok
E) Ölçülemez

8.

Molekül	Geometri	Molekül polarlığı
CO ₂	Doğrusal, simetrik	Apolar
H ₂ O	Açısal, simetrik değil	?

Tabloda molekül geometrisi ile polarlık ilişkilendirilmiş, biri boş bırakılmıştır. Bu boşluğu hangi seçenek tamamlar?

- A) Nötr
B) Apolar
C) Polar
D) İyonik
E) Belirsiz

9. Bir gözlem

Zeytinyağı suda çözünmezken benzinde kolayca çözünmektedir.

Yukarıdaki gözlemin nedeni sorulmaktadır. Buna göre hangi seçenek uygundur?

- A) Benzin polardır.
B) Yağ polardır.
C) Su apolardır.
D) Apolar maddeler apolar çözücülerde çözünür.
E) Çözünme kütleyle bağlıdır.

10.

Katı	Örnek	Erime noktası
İyonik katı	NaCl	Yüksek
Moleküler katı	Kuru buz	?

Tabloda katı türleri karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Tabloda eksik kalan bölüm hangisidir?

- A) Ölçülemez
B) Yüksek
C) Aynı
D) Sonsuz
E) Düşük

11.

Katı	Düzen	Erime
Kristal katı	Düzenli	Belirli sıcaklıkta
Amorf katı	Düzensiz	?

Tabloda kristal ve amorf katılar karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Tablodaki eksik bölüm hangi seçenektir?

- A) Belirli bir aralıkta yumuşayarak
B) Belirli sıcaklıkta
C) Hiç erimeyerek
D) Anında
E) Ölçülemez biçimde

12.

Sıvı	Moleküller arası çekim	Viskozite
Su	Orta	Düşük
Bal	Güçlü	?

Tabloda sıvıların akmaya karşı direnci karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Boşluğa gelmesi gereken ifade hangisidir?

- A) Düşük
B) Yüksek
C) Aynı
D) Sıfır
E) Ölçülemez

13. Bir gözlem

Su yüzeyine dikkatlice bırakılan çelik bir ataç batmadan durabilmektedir.

Yukarıdaki durumun nedeni sorulmaktadır. Buna göre hangi seçenek doğrudur?

- A) Suyun kaldırma kuvvetinin sonsuz olması
B) Atacın yoğunluğunun sudan küçük olması
C) Suyun yüksek yüzey gerilimi
D) Atacın polar olması
E) Suyun apolar olması

14.

Kuvvet	Tanım
Kohezyon	Aynı tür moleküller arasındaki çekim
Adezyon	?

Tabloda kılcıllığı belirleyen iki kuvvet tanımlanmış, biri boş bırakılmıştır. Tabloyu tamamlayan tanım hangisidir?

- A) İyonlar arasındaki itme
- B) Aynı tür moleküller arasındaki çekim
- C) Çekirdek ile elektron arasındaki çekim
- D) Farklı tür moleküller arasındaki çekim
- E) Atomlar arasındaki bağ

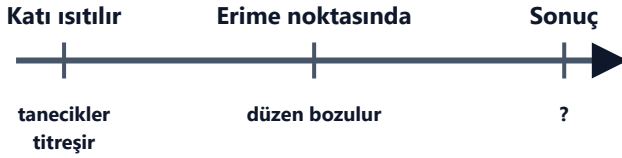
15.

Sıvı	Moleküller arası çekim	Buhar basıncı
Eter	Zayıf	Yüksek
Su	Güçlü	?

Tabloda sıvıların buharlaşma eğilimi karşılaştırılmış, biri boş bırakılmıştır. Tabloya göre boşluğa ne yazılmalıdır?

- A) Belirsiz
- B) Yüksek
- C) Aynı
- D) Sonsuz
- E) Düşük

16.



Şemada bir katının ısıtılması verilmiş, sonuç boş bırakılmıştır. Şemanın son basamağında ne yazmalıdır?

- A) Madde sıvı hâle geçer ve akışkanlık kazanır
- B) Madde katı kalır
- C) Tanecikler durur
- D) Madde iyonlaşır
- E) Kütle azalır

17.

NaCl	Elektrik iletimi
Katı hâlde	İletmez
Suda çözülmüş hâlde	?

Tabloda sodyum tuzunun iletkenliği incelenmiş, biri boş bırakılmıştır. Tabloya göre eksik bilgi hangisidir?

- A) İletmez
 B) İletir; iyonlar serbest hareket eder
 C) Yalnızca ısıtılırsa iletir
 D) İletim ölçülemez
 E) İletim kütleye bağlıdır

18.

I	II	III
İyonik bağ	Hidrojen bağı	London kuvveti

Kartlarda üç etkileşim numaralandırılmıştır. Bunlar güçten zayıfa doğru sıralanmak istenmektedir. Numaralara göre doğru sıralama hangisidir?

- A) II – I – III
 B) III – II – I
 C) I – II – III
 D) I – III – II
 E) III – I – II

19. Bir çıkarım üzerine

Bir öğrenci, hidrojen bağı iki atom arasında kurulan bir kimyasal bağ olarak tanımlamıştır. Yukarıdaki çıkarımda yapılan hata sorulmaktadır. Buna göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Hidrojen bağı metalik bağıdır.
 B) Hidrojen bağı yoktur.
 C) Hidrojen bağı iyonik bağıdır.
 D) Hidrojen bağı bir kimyasal bağ değil, moleküller arası zayıf bir etkileşimdir.
 E) Hata yoktur.

20.

Bağ türü yapısı belirler	Etkileşim gücü hâli belirler	Polarlık çözünmeyi belirler
--------------------------	------------------------------	-----------------------------

Kartlarda bu temanın üç temel düşüncesi verilmiştir. Kartlar birlikte değerlendirildiğinde ulaşılabilecek en kapsayıcı sonuç hangisidir?

- A) Kartlar birbirinden bağımsızdır.
 B) Fiziksel özellikler yalnızca kütleye bağlıdır.
 C) Bağ türü özellikleri etkilemez.
 D) Polarlık çözünmeyi etkilemez.
 E) Maddelerin fiziksel özellikleri, tanecikleri arasındaki etkileşimin türü ve gücüyle açıklanır.

Çeşitlilik — Cevap Anahtarı

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