1. **Kimyasal bağlarla ilgili,**

I. Bağ oluşumu sırasında enerji açığa çıkar.
II. Bağ oluşurken atomlar elektron düzenlerini soy gazlarınkine benzetmek ister.
III. Bağların kırılması enerji gerektiren bir olaydır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) I, II ve III

2.
- X ile Y kovalent bağlı XY_2
- Y ile Z iyonik bağlı ZY_2

bileşikleri oluşturmaktadır.

Buna göre,

I. XY_2 molekülleri polardır.
II. ZY_2 suda çözündüğünde iyonlarına ayrışır.
III. X ve Z arasında ortaklaşa elektron kullanılarak bileşik oluşur.

yargılarından hangileri kesinlikle yanlıştır?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

3. **Kovalent bağların oluşumu ile ilgili,**

I. Ametaller arasında oluşur.
II. Aynı cins ametal atomları arası bağlar apolar kovalenttir.
III. Bağ oluşumu sırasında enerji açığa çıkar.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) I, II ve III

4. **Aşağıdaki bileşiklerden hangisi kovalent bağlı bir bileşiktir?**

A) Na_2S B) CaF_2 C) SO_3
D) Fe_2O_3 E) KNO_3

5. **Bağlarla ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?**

A) İyonik bağlı bileşiklerde anyon ve katyon vardır.
B) Kovalent bağlı bileşikler molekül yapılıdır.
C) İyonik bir kristalde kovalent bağ bulunamaz.
D) Metal ve ametaller arasında elektron alışverişi ile bileşik oluşur.
E) Soy gazlar, metallerle ve ametallerle bileşik oluşturamaz.

6. **$_1H$ ile $_9F$ arasındaki bileşikle ilgili,**

I. Polar kovalent bağ içerir.
II. Elektron nokta yapısı H••F şeklindedir.
III. Molekül apolardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) I ve III

7. **KNO_3 bileşiği ile ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?** ($_7N$, $_8O$, $_{19}K$)

A) Katyon ve anyonları arasında kuvvetli bir elektriksel çekim vardır.
B) Suda çözündüğünde K^+ ve NO_3^- iyonlarını oluşturur.
C) Bileşikte sadece iyonik bağ vardır.
D) Bileşikteki tüm atomlar oktetini tamamlamıştır.
E) Oda koşullarında katıdır.

8. **Aşağıda verilen iyonlardan hangisinin Lewis nokta gösterimi yanlıştır?** ($_1H$, $_8O$, $_{11}Na$, $_{15}P$, $_{17}Cl$)

A) $\left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}:\right]^-$ B) $\left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{P}}:\right]^{3-}$ C) Na^+

D) $\left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{H}}:\right]^+$ E) $\left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{O}}:\right]^{2-}$

9.

Madde	Atomlar arası bağ
I. Na_2S	İyonik
II. N_2O	Polar kovalent
III. CS_2	Apolar kovalent

Yukarıdaki bileşikleri oluşturan atomlar arasındaki bağlar hangilerinde doğru verilmiştir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

10. **Aşağıdakilerden hangisinde bileşiğin adlandırılması yanlış yapılmıştır?**

Bileşik	Adı
A) FeO	Demir oksit
B) NH_3	Amonyak
C) CO_2	Karbondioksit
D) MgO	Magnezyum oksit
E) PbO_2	Kurşun(IV) oksit

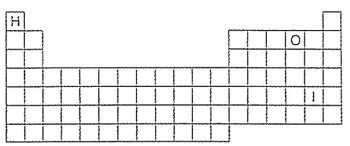
11.

Bağ türü	Örnek
I. Apolar kovalent	H_2, O_2
II. Polar kovalent	HF, H_2O
III. İyonik	CO_2, NaCl

Yukarıdaki bağ türlerine verilen örneklerden hangileri hatalıdır? ($_1H$, $_8O$, $_9F$, $_6C$)

A) O_2 B) CO_2 C) H_2O ve CO_2
D) HF ve NaCl E) H_2, O_2 ve CO_2

12.



Yukarıdaki periyodik tabloda yerleri belirtilen atomların bağ elektronlarına sahip çıkma eğilimlerinin karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

A) H > I > O B) O > I > H C) O > H > I
D) I > H > O E) H > O > I

13. **HCN ve CO_2 bileşikleri için,**

I. HCN molekülünün Lewis gösterimi, H∘∘C⋮⋮N: şeklindedir.
II. Her iki moleküldeki bağ sayısı eşittir.
III. HCN polar, CO_2 apolar moleküllerdir.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_1H$, $_6C$, $_7N$, $_8O$)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) II ve III
D) I ve III E) I, II ve III

14.



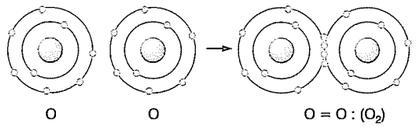
Molekül modeli ve Lewis yapısı verilen bileşik ile ilgili,

I. Cl atomu oktede ulaşmıştır.
II. H atomu dubletini tamamlamıştır.
III. HCl elektron ortaklaşması sonucu oluşmuştur.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_1H$, $_{17}Cl$)

A) Yalnız I B) I ve II C) Yalnız III
D) I ve III E) I, II ve III

15.



Oksijen atomları arasında oluşan O_2 molekülleri gösterilmiştir.

Bu olay için,

I. Oksijen atomları oktedini tamamlamak için ikişer elektronu ortaklaşa kullanmıştır.
II. O_2 molekülleri kovalent bağlıdır.
III. Molekülün Lewis gösterimi ⋮Ö = Ö⋮ şeklindedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) I ve II C) Yalnız III
D) I ve III E) I, II ve III

1-E	2-B	3-E	4-C	5-C	6-A	7-C	8-D	9-C	10-A	11-B	12-B	13-E	14-E	15-E

www.supersoru.com