

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 4

1. Kükürt hekzaflorür bileşiğinin formülü aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $\text{SO}_2$  B)  $\text{SF}_6$  C)  $\text{KF}$  D)  $\text{K}_2\text{S}$  E)  $\text{SO}_3$

2. I.  $\text{N}_2\text{O}_5$   
II.  $\text{Al}_2\text{O}_3$   
III.  $\text{CCl}_4$

Yukarıda formülleri verilen bileşiklerden hangileri kovalent bağlı bileşiktir? ( $_6\text{C}$ ,  $_7\text{N}$ ,  $_8\text{O}$ ,  $_{13}\text{Al}$ ,  $_{17}\text{Cl}$ )

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

3. Metalik bağ içeren maddelerle ilgili,

- I. Yüzeyleri parlaktır.  
II. Tel ve levha hâline getirilebilirler.  
III. Elektrik akımını ve ısıyı iyi iletirler.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. Aşağıda bazı bileşiklerin adları ve formülleri verilmiştir.

	Bileşik Adı	Bileşik Formülü
I	Azot triflorür	$\text{N}_3\text{F}$
II	Dihidrojen monosülfür	$\text{H}_2\text{S}$
III	Diazot trioksit	$\text{N}_2\text{O}_3$
IV	Karbon dioksit	$\text{CO}_2$

Buna göre hangi bileşiklerin formülleri yanlış yazılmıştır?

- A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II.  
D) II ve III. E) III ve IV.

5. X kümesindeki boşluklara, Y kümesindeki kavramlar yazılarak anlamlı cümleler oluşturulacaktır.

X

- Ametal-ametel atomları arasında elektronların ortak kullanımı sonucu ..... bağlı bileşikler oluşur.
- Farklı iki ametal atomları arasında oluşan bağ ..... bağlıdır.
- (+) yüklü metal iyonları ile (–) yüklü ametal iyonları arasındaki oluşan çekim kuvvetine .....bağ denir.
- Aynı iki ametal atomları arasında oluşan bağ ..... bağlıdır.

Y

- iyonik
- apolar kovalent
- metalik
- kovalent
- polar kovalent

Buna göre, Y kümesindeki hangi kavram kullanılmış olur?

- A) apolar kovalent B) polar kovalent  
C) iyonik D) metalik  
E) kovalent

6. Bazı maddeler ve içerdikleri kuvvetli etkileşimler aşağıda verilmiştir.

- I.  $\text{Zn(k)}$  a. İyonik bağ  
II.  $\text{NaCl(k)}$  b. Metalik bağ  
III. Elmas c. Kovalent bağ  
IV. Buz

Buna göre, bu maddeler ile içerdikleri kuvvetli etkileşimlerin eşleştirilmesi seçeneklerin hangisinde doğru yapılmıştır?

- A) I - a II - b III - c IV - a  
B) I - b II - a III - c IV - a  
C) I - b II - a III - c IV - c  
D) I - c II - a III - b IV - b  
E) I - a II - a III - b IV - c

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 4

7.  $\text{PCl}_3$  bileşiğinin sistematik adı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Potasyum klorür
- B) Fosfor klorür
- C) Potasyum triklorür
- D) Fosfor triklorür
- E) Monofosfor triklorür

8. Kimyasal Türler

Kimyasal Etkileşim Türü

Cl ve Cl

Metalik bağ

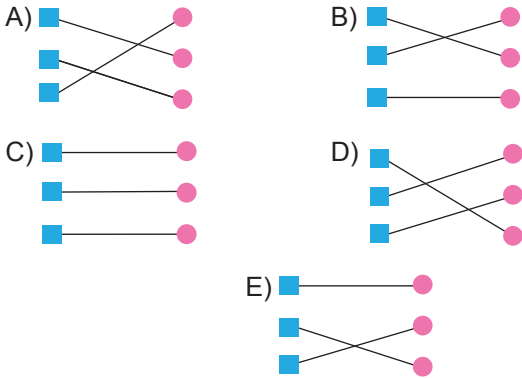
Fe ve Fe

Apolar kovalent bağ

H ve F

Polar kovalent bağ

Verilen ikili kimyasal türlerin arasında gerçekleşecek kimyasal etkileşim türünün doğru eşleştirilmesi aşağıdakilerden hangisidir?



9. Aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisinin adı yanlıştır?

Bileşik Formülü	Bileşik Adı
A) $\text{CCl}_4$	Karbon tetraklorür
B) $\text{P}_2\text{O}_3$	Difosfor trioksit
C) $\text{SO}_2$	Kükürt dioksit
D) $\text{N}_2\text{O}_5$	Diazot pentaoksit
E) CO	Karbon dioksit

10.  $_{11}\text{Na}$ ,  $_{12}\text{Mg}$ ,  $_{13}\text{Al}$  atomlarının metalik bağ kuvvetlerinin büyükten küçüğe doğru sıralanışı aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $\text{Na} > \text{Mg} > \text{Al}$
- B)  $\text{Mg} > \text{Al} > \text{Na}$
- C)  $\text{Al} > \text{Mg} > \text{Na}$
- D)  $\text{Na} > \text{Al} > \text{Mg}$
- E)  $\text{Al} > \text{Na} > \text{Mg}$

11. 1A grubunda bulunan X, Y ve Z metallerinin erime noktaları sırası ile  $179^\circ\text{C}$ ,  $98^\circ\text{C}$  ve  $63,5^\circ\text{C}$ 'tur.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin metalik bağ kuvvetleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A)  $Z > Y > X$
- B)  $X > Y > Z$
- C)  $X > Z > Y$
- D)  $Y > X > Z$
- E)  $Z > X > Y$

12. Metalik bağ ile ilgili,

- I. Güçlü etkileşimlerdir.
- II. Bağın oluşumu elektron denizi modeli ile açıklanır.
- III. Kimyasal etkileşim katyonlar ve anyonlar arasındadır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

