

Atom	Katman sayısı	Son katmanındaki elektron sayısı
X	3	6
Y	1	2
Z	4	2

Yukarıdaki tabloda X, Y ve Z atomlarının katman sayıları ile son katmanlarındaki elektron sayıları verilmiştir.

Buna göre,

- I. Y ve Z metaldir.
- II. X ve Z arasında iyonik bağlı ZX bileşiği oluşur.
- III. Atom numaraları arasında Z > X > Y ilişkisi vardır.

yargılardan hangileri yanlışlıktır?

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

2. $_{3}X$, $_{8}Y$, $_{9}Z$ elementlerinin oluşturduğu XZ , X_2Y ve YZ_2 bileşiklerindeki bağlar için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

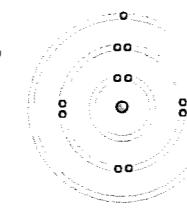
XZ	X_2Y	YZ_2
A) İyonik	İyonik	Kovalent
B) İyonik	Kovalent	Kovalent
C) Kovalent	İyonik	İyonik
D) Kovalent	Kovalent	İyonik
E) İyonik	İyonik	İyonik

3. Elektron dağılımı yanda verilen X atomunun elektron dağılımları,

Y: 2) 8) 2)

Z: 2) 8) 7)

T: 2) 6)



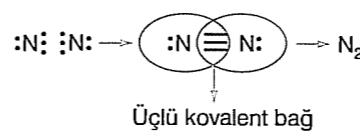
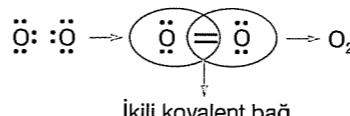
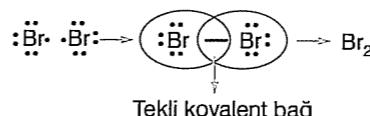
Şekildeki atomlardan hangileri ile yaptığı bileşiklerin formülünde 3 atom vardır?

- A) Yalnız X B) Yalnız Z C) Yalnız T
D) Y ve Z E) Y ve T

4. $MgBiO_4$ bileşigideki magnezyum (Mg) ve bizmut (Bi) atomlarının yükseltgenme basamakları aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

Mg	Bi
A) 4 -	1 +
B) 2 -	6 +
C) 4 +	3 -
D) 2 -	4 +
E) 2 +	6 +

8. Aşağıda Br_2 , O_2 ve N_2 moleküllerinin oluşum aşamaları "Lewis Elektron Nokta" yapısı ile,



şeklinde gösterilmiştir.

Buna göre,

- I. Üçü de oktade uymustur.
- II. O_2 ve N_2 moleküllerindeki bağlar polar, Br_2 moleküldeki bağ apolarlardır.
- III. Atomlar arasında olusacak bağ sayısı, son katmanda bulunan elektron sayısına göre belirlenmiştir.

yargılardan hangileri yanlışlıktır?

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

6. Demir (III) katyonunun, (a) ClO_3^- , (b) MnO_4^{2-} ve (c) PO_4^{3-} iyonları ile oluşturduğu bileşiklerin formüllerindeki atom sayılarının karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) a = b > c B) b > a > c C) a > c > b
D) c > b > a E) c > a > b

7. Cu_2S bileşiği bakır (I) sülfür olarak adlandırılır.

Buna göre, CuS formülü ile gösterilen bileşığının ismi aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) Bakır sülfür
B) Dibakır monosülfür
C) Bakır (I) sülfür
D) Bakır (II) sülfür
E) Bakır disülfür

9. I. $NaClO_3$

II. PCl_5

III. $AlCl_3$

Yukarıda formülleri verilen bileşikler ile ilgili olarak aşağıdaki yargılardan hangisi doğrudur?

- A) I ve III. bileşikler molekül yapıdır.
- B) II. bileşigin formülünü karşılayan bir molekülü yoktur.
- C) II ve III. bileşiklerde klor atomlarının yükseltgenme basamakları farklıdır.
- D) I. bileşigin anyonu iki farklı ametal içermektedir.
- E) II. bileşik suda çözündüğünde P^{5+} ve Cl^- iyonları olusur.

10. X, Y ve Z elementlerinin oluşturduğu bileşiklerden XY iyonik YZ_2 ise kovalent bağlıdır.

Buna göre,

- I. X metaldir.
- II. Y ve Z ametaldir.
- III. X ile Z nin oluşturduğu bileşik kovalent bağlıdır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

11. I. CH_4

II. NH_3

III. $CH_3 - (CH_2)_5 - SO_3H$

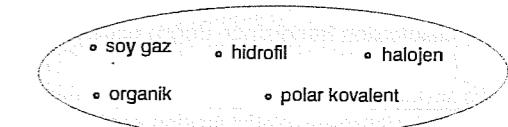
moleküllerinden hangilerin suda çözünmesi beklenmez?

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

12.

- Temel elementi karbon olan bileşiklere bileşikler denir.
- Periyodik tablonun 8A grubu elementlerine elementleri adı verilir.
- Farklı cins ametal atomları arasında oluşan kovalent bağı bağı denir.
- Organik bileşiklerin polar uçlarına, kisim denir.

X



X kümesindeki cümleler, Y kümesindeki kelimelerle doldurularak anlamlı cümleler kurulmaktadır.

Eşleştirmeler yapıldığında, Y kümesindeki hangi kelimeler kullanılmış olur?

- A) polar kovalent B) organik C) halojen
D) soy gaz E) hidrofil