

1. X : 2) 8) 5)
Y : 2) 8) 2)
Z : 2) 6)

Elektron dizilimleri verilen X, Y ve Z atomları ile ilgili,

- I. X ve Y atomları aynı periyottadır.
II. X ve Z atomları arasında kovalent bağlı bileşik oluşur.
III. YZ bileşiği kristalli yapıdadır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. Oksijenle yalnız XO bileşiğini yapabilen X elementi nitrat ve sülfat kökleri ile hangi bileşikler yapar?

- A) $X(NO_3)_2$, XSO_4 B) XNO_3 , XSO_4
C) $X(NO_3)_2$, $X(SO_4)_2$ D) XNO_3 , X_2SO_4
E) X_2NO_3 , XSO_4

3. I. $Ca(HCO_3)_2$
II. $Al(CN)_3$
III. $(NH_4)_3PO_4$

Yukarıda formülleri verilen bileşiklerin adlandırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- | I | II | III |
|-------------------------|-------------------|----------------|
| A) Kalsiyum karbonat | Alüminyum siyanür | Amonyum fosfat |
| B) Kalsiyum bikarbonat | Alüminyum siyanür | Amonyum fosfat |
| C) Kalsiyum karbonat | Alüminyum nitür | Amonyum fosfür |
| D) Kalsiyum bikarbonat | Alüminyum sülfür | Amonyum fosfat |
| E) Kalsiyum hidrokarbon | Alüminyum siyanür | Amonyum fosfür |

4. Sülfat, siyanür ve nitrat iyonlarının amonyum iyonu ile oluşturacakları bileşik formülleri aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

Sülfat	Siyanür	Nitrat
A) NH_4SO_4	NH_4CN	NH_4NO_3
B) $(NH_4)_2SO_4$	NH_4CN	NH_4NO_3
C) $(NH_4)_2SO_4$	$NH_4(CN)_2$	$(NH_4)_2NO_3$
D) $(NH_4)_2(SO_4)_3$	NH_4CN	$NH_4(NO_3)_2$
E) $(NH_4)_2SO_4$	$(NH_4)_2CN$	NH_4NO_3

5. $Fe_3[Co(CN)_6]_2$ bileşiğindeki Fe ve Co metallere yükseltgenme basamakları aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

Fe	Co
A) 2+	5-
B) 3+	3+
C) 2+	5+
D) 3+	3-
E) 2+	3+

	Bileşik	Bileşiğin adı
I	Li_2O	Lityum dioksit
II	$Mg(NO_3)_2$	Magnezyum nitrat
III	Ca_3N_2	Kalsiyum nitrat

Yukarıda verilen bileşik adlandırmalarından hangileri yanlıştır?

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

7. I. ${}_1X - {}_9Y$
II. ${}_9Y - {}_{16}Z$
III. ${}_{11}Z$ ile ${}_{21}T$

Yukarıdaki atom çiftlerinden hangileri aralarında kovalent bağlı bileşik oluşturur?

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

8.

Formül	Adlandırma	Element isimleri
N_2O_3	I	Azot ve oksijen
II	Kükürt heksaklorür	Kükürt ve klor
Ca_3N_2	Kalsiyum nitür	III

Yukarıdaki tabloda bazı iyonlar arasında oluşan bileşiklerin formülleri, adlandırmaları ve bileşikteki elementlerin isimleri verilmiştir.

Buna göre, tablodaki I, II ve III ile belirtilen yerler için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

	I	II	III
A) Diazot trioksit	SCl_4	Kalsiyum ve nitrat	
B) Diazot (III)oksit	S_6Cl	Bakır ve azot	
C) Diazot trioksit	SCl_6	Kalsiyum ve azot	
D) Azot trioksit	SCl_3	Kalsiyum ve azot	
E) Diazot trioksit	SCl_6	Kalsiyum ve nitrat	

9. X : 4. periyot 1A grubu
Y : 5. periyot 5B grubu
Z : 2. periyot 6A grubu

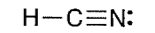
Yukarıda periyodik tabloda buldukları yerler verilen atomlar için aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) Atom numarası en büyük olan Y dir.
B) Y bileşiklerinde farklı pozitif değerlikler alabilir.
C) X ve Y arasında iyonik bağlı bir bileşik oluşur.
D) Z nin elektron alma eğilimi vardır.
E) X ve Z arasında oluşan bileşikte oluşan iyonların elektron dizilimi bir soy gaza benzemiştir.

10. ${}_{12}X$, ${}_{16}Y$ ve ${}_{17}Z$ elementlerinin oluşturduğu bileşiklerle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X ile Y iyonik bileşik oluşturur.
B) Y ile Z kovalent bileşik oluşturur.
C) X ile Z nin oluşturduğu bileşiğin formülü XZ_2 'dir.
D) XY bileşiğinde X in yükü $1+$, Y ninki $1-$ 'dir.
E) Y ile Z elektron ortaklaşması ile bileşik oluşturur.

11.



Elektron nokta yapısı yukarıdaki gibi olan HCN molekülü için,

- I. C ve N atomları arasındaki üçlü bağ apolardır.
II. Polar karakterli bir moleküldür.
III. İyonik bağlı bir bileşiktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

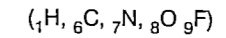
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

12. I. Karboksilli asit
II. Aminoasit
III. Sikloalkan

Yukarıda verilen organik bileşik türlerinden hangileri hidrofil grup içermez?

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

13. Aşağıda elektron-nokta yapısı (Lewis gösterimi) verilen elementlerden hangisi hatalı gösterilmiştir?



- A) $\cdot \overset{\cdot}{C} \cdot$ B) $:\overset{\cdot}{N}:$ C) $:\overset{\cdot}{F}:$ D) $H \cdot$ E) $:\overset{\cdot}{O}:$

14. I. Metaller genellikle grup numaraları kadar
II. Soy gazların elektron dizilişi
III. Polar kovalent bağlarda
IV. Apolar maddeler apolar çözücülerde

Yukarıda verilen cümleler aşağıdakilerden bir cümle ile eşleştirildiğinde anlamlı hâle gelmektedir.

Eşleştirmeler yapıldığında, aşağıdaki hangi seçenekteki cümle kullanılmamış olur?

- A) oktet ya da dublet kuralına uyar.
B) bağın (+) ucundan (-) ucuna doğru bir dipol moment oluşur.
C) (+) yüklü iyon oluştururlar.
D) tek atomlu gaz olarak bulunurlar.
E) polar maddeler ise polar çözücülerde çözünür.