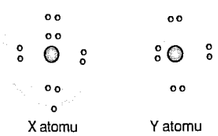
1. $_{19}K$ ve $_{8}O$ arasında oluşan bileşikle ilgili,

I. K elektron verir.
II. O elektron alır.
III. Formülü K_2O dur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2.



Nötr X ve Y atomlarının elektron dağılımları yukarıda verilmiştir.

Buna göre, aşağıda verilen yargılardan hangisi yanlıştır?

A) X bileşiklerinde 1+ iyon yük değerine sahiptir.
B) X ile Y elementleri aralarında iyonik bağlı bileşik oluşturur.
C) 1 tane X atomunun verdiği 1 elektronu 2 tane Y atomu alır.
D) Aralarında oluşan bileşiğin Lewis nokta formülü

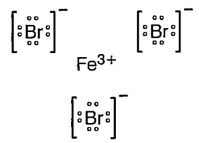
dir.

E) Y atomu bileşiklerinde Y^{2-} anyonunu oluşturur.

3. $Fe_2(Cr_2O_7)_3$ bileşiğinin adlandırılması ve bileşikteki Fe ve Cr atomlarının yükseltgenme basamakları aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	Adlandırma	Fe	Cr
A)	Demir (III) dikromat	3+	6+
B)	Demir (II) dikromat	3+	6+
C)	Didemir tridikromat	2+	4+
D)	Demir (III) dikromat	2+	4+
E)	Demir (II) dikromat	2+	6+

4. Fe ve Br atomları arasında oluşan bir bileşiğin Lewis nokta gösterimi,



şeklinde olduğuna göre,

I. Suda çözündüğünde Fe^{3+} ve Br^- iyonları oluşur.
II. Br atomları oktedini tamamlamıştır.
III. Bileşiği oluşturan iyonların toplam yükü sıfır (0) dır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. $_{11}Na$, $_{12}Mg$ elementlerinin NO_3^{1-}, SO_4^{-} ve PO_4^{3-} kökleriyle oluşturduğu aşağıdaki bileşik formüllerinden hangisi hatalıdır?

A) Na_2SO_4 B) $MgPO_4$ C) Na_3PO_4
D) $MgSO_4$ E) $Mg(NO_3)_2$

6. Atomlar bağ oluştururken son katmanlarındaki elektron sayılarını bir soy gazınkine benzetmeye çalışırlar.

X : 2) 8) 8) 7)
Y : 2) 8) 8) 1)
Z : 2) 8) 18) 2)
T : 2) 5)

Yukarıda katmanlarındaki elektron sayıları verilen atomların bileşik oluştururken elektron sayılarındaki değişimler için aşağıdakilerden hangisi doğru olarak verilmiştir?

	Azalır	Artar
A)	Y ve Z	X ve T
B)	X ve Y	Z ve T
C)	X ve Z	Y ve T
D)	Z ve T	X ve Y
E)	Y ve T	X ve Z

7. Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin yapısındaki iyonlar hatalı olarak gösterilmiştir?

	Bileşik	Yapısındaki iyonlar
A)	$CaSO_4$	Ca^{2+}, SO_4^{2-}
B)	KNO_3	K^+, NO_3^-
C)	$CaCl_2$	Ca^{2+}, Cl^-
D)	CuO	Cu^+, O^-
E)	$Mg(OH)_2$	Mg^{2+}, OH^-

8. I. Kurşun (II) sülfür
II. Magnezyum karbonat
III. Demir (III) oksit

Yukarıda isimleri verilen bileşiklerin formülleri aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	I	II	III
A)	Pb_2S	Mg_2CO_3	Fe_2O_3
B)	PbS_2	$MgCO_3$	Fe_3O
C)	Pb_2S	$MgCO_3$	Fe_3O
D)	PbS	$MgCO_3$	Fe_2O_3
E)	PbS	$Mg(CO_3)_2$	Fe_2O_3

9. Demir (Fe) metali bileşiklerinde 2+ ve 3+, kurşun (Pb) metali ise 2+ ve 4+ değerliklerini alabilir.

Buna göre Fe ve Pb nun oksijenle oluşturduğu aşağıdaki bileşik formüllerinden hangisi hatalıdır?

A) FeO B) Fe_2O_3 C) FeO_2
D) PbO_2 E) PbO

10.

	Bileşik	Formülü
I.	Demir(II) oksit	FeO
II.	Kalsiyum klorür	CaCl
III.	Sodyum florür	NaF

Yukarıdaki bileşiklerden hangisinin formülü doğru verilmiştir?

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

11. $_{11}Na$, $_{12}Mg$ ve $_{13}Al$'ün $_{17}Cl$ ile oluşturdukları bileşiklerin formülleri aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

A) NaCl, $MgCl_2$, $AlCl_3$ B) $NaCl_2$, MgCl, $AlCl_3$
C) Na_2Cl, MgCl, $AlCl_2$ D) NaCl, $MgCl_2$, Al_2Cl_3
E) $NaCl_3$, $MgCl_2$, AlCl

12. Fe^{3+}, PO_4^{3-}, K^+, Ca^{2+}, CO_3^{2-}

iyonlarının aralarında oluşturacakları bileşiklerden hangisinin formülü yanlış verilmiştir?

A) $Fe_2(CO_3)_2$ B) K_3PO_4 C) $FePO_4$
D) $CaCO_3$ E) K_2CO_3

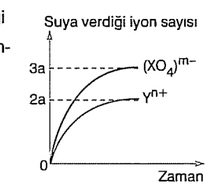
13.

	Bileşik	İsim
I.	$Ca_3(PO_4)_2$	Kalsiyum fosfat
II.	FeO	Demir monoksit
III.	K_2S	Potasyum sülfür

Yukarıda verilen adlandırmalardan hangileri doğrudur?

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

14. $Y_m(XO_4)_n$ tuzunun suya verdiği iyon sayısı - zaman grafiği yandaki gibidir.



Buna göre, tuz için,

I. Formülü $Y_2(XO_4)_3$ tür.
II. İyonik bağlıdır.
III. Y metal, X ametaldir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

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

www.supersoru.com