

1.

	Katman sayısı	Son katmanındaki elektron sayısı
X	3	3
Y	5	1
Z	2	6

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

Buna göre,

- X ve Y elektron vermeye yatkındır.
- X^{3+} iyonu ile Z^{2-} iyonu eşit elektronludur.
- Z_2 molekülünde iyonik bağ vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2.

- P_2O_3
- H_3PO_4
- Na_3P

Yukarıda verilen bileşiklerdeki fosfor (P) atomlarının yükseltgenme basamaklarının karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) I > II > III B) I > III > II C) III > I > II
D) II > I > III E) III > II > I

3.

Kurşun (Pb) metali ile oluşturulan aşağıdaki bileşiklerden hangisinin adlandırılması yanlış verilmiştir?

Bileşik	Adlandırma
A) $Pb(NO_3)_2$	Kurşun (II) nitrat
B) PbS_2	Kurşun (IV) sülfür
C) $PbCl_2$	Kurşun (II) klorür
D) PbO	Kurşun (I) oksit
E) $Pb(CO_3)_2$	Kurşun (IV) karbonat

4. Alüminyum ($_{13}Al$) atomunun oluşturduğu,

- $AlNO_3$
- Al_2SO_4
- Al_3PO_4

bileşiklerinden hangileri yanlış yazılmıştır?

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

5. Oksijenle yalnız XO bileşiğini yapabilen X elementi hidroksit ve sülfat kökleri ile hangi bileşikleri oluşturur?

	Hidroksitli bileşiği	Sülfatlı bileşiği
A)	$X(OH)_2$	XSO_4
B)	$X(OH)_2$	$X(SO_4)_2$
C)	XOH	XSO_4
D)	XOH	$X(SO_4)_2$
E)	$X(OH)_2$	$X(SO_4)_3$

6. X : Gliserin
Y : Benzen
Z : Kostik

Yukarıdaki bileşiklerin anorganik bileşik, organik bileşik ve hidrokarbon olarak sınıflandırılması aşağıdaki-lerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	Anorganik	Organik	Hidrokarbon
A)	X ve Y	Y	Z
B)	Z	Y	X ve Y
C)	Z	X ve Y	Y
D)	Z	X	Y
E)	Y	X ve Y	Z

7. X : 4. periyottaki halojen

Y : 3. periyot 2. gruptaki element

Z : Atom numarası 2 olan element

X, Y ve Z atomları için yukarıda verilen bilgilere göre,

- X ve Y arasında iyonik bağlı bileşik oluşur.
- Y bileşiklerinde dublet kuralına uyar.
- Z atomu, kendi grubundaki diğer atomlarla bileşik oluşturur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

8.

$F > O > Cl > N > Br > S > I > C > P > H$

Ametal atomlarının bağ elektronlarına sahip çıkma eğilimlerinin karşılaştırılması yukarıdaki gibidir.

Buna göre,

- Aynı grupta aşağı doğru inildikçe elektroni alma isteği azalır.
- Aynı periyotta atom numarası arttıkça elektroni alma isteği artar.
- C ve S arasında oluşan bir bileşikte S atomunun yükseltgenme basamağı pozitif (+) olur.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

9.

Potasyum (K) metali

Azot (N_2) ametali

Sülfat (SO_4^{2-}) iyonu

Yukarıda verilen maddelerle ilgili,

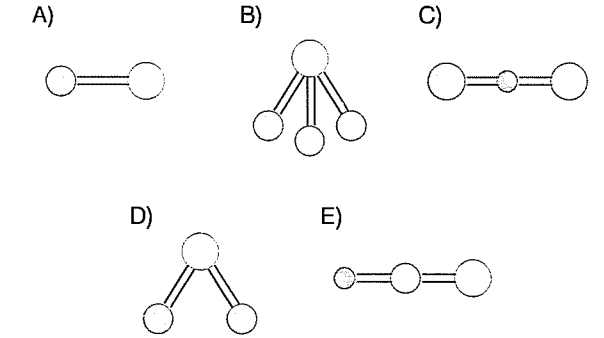
- Potasyum ile sülfat iyonik bağlı bileşik oluşturur.
- Sülfattaki S nin yükseltgenme basamağı 6+ dır.
- Azot atomları arasında apolar kovalent bağ vardır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

10. Suyun molekül modeli yanda verilmiştir.

Buna göre, modeli aşağıda verilen hangi bileşiğin suda çözünmesi beklenmez?



11. Asetik asit $CH_3 - COOH$ formülü ile gösterilen bir maddedir.

Bu madde ile ilgili,

- Bileşiktir.
- Bir molekülü 8 atomludur.
- Bileşiminde C, H ve O elementleri vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

12.

- CH_3COOH suda iyi çözünür.
- Mazot, gazyağında iyi çözünür.
- CO_2 gazı suda çözündüğünde H_2CO_3 oluşur.

Yukarıdaki olaylardan hangilerinde hidrofili grubun etkisi yoktur?

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