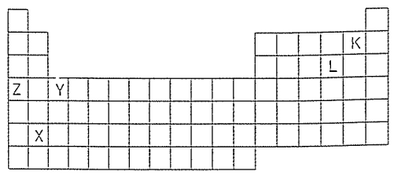
1.



Periyodik tabloda yerleri belirtilen elementler için,

I. X ile K aralarında iyonik bağlı bileşik oluşturur.
II. L nin K ile yaptığı bileşik kovelent bağlıdır.
III. Z ile Y aralarında bileşik oluşturamaz.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. **Aşağıdaki bileşik formüllerinden hangisinin adlandırılması hatalıdır?**

	Bileşik formülü	Adlandırılması
A)	Al_2O_3	Alüminyum oksit
B)	CO	Karbonmonoksit
C)	Na_2O	Sodyum oksit
D)	MgO	Magnezyum monoksit
E)	$FeCl_3$	Demir(III) klorür

3. **Aşağıdaki bileşiklerden hangisi iyonik bağ içermez?**
($_8O$, $_1H$, $_{11}Na$, $_{17}Cl$, $_{20}Ca$)

A) H_2O B) $CaCl_2$ C) CaO
D) Na_2O E) NaCl

4. **Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin atomları arasındaki bağ türü diğerlerinden farklıdır?**
($_1H$, $_6C$, $_7N$, $_8O$, $_{16}S$, $_{17}Cl$, $_{20}Ca$)

A) SO_3 B) HNO_3 C) $CaCl_2$
D) NH_3 E) CH_3COOH

5. **Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin formülü hatalı olarak verilmiştir?**

	Bileşik	Formülü
A)	Sodyum klorür	NaCl
B)	Demir(II) oksit	Fe_2O_3
C)	Karbonmonoksit	CO
D)	Bakır(I) oksit	Cu_2O
E)	Diazot monoksit	N_2O

6. **Bileşikler oluşurken element atomları,**

I. Elektron alışverişinde bulunabilirler.
II. Elektron ortaklaşması yapabilirler.
III. Belirli oranlarda birleşirler.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. **Aşağıdaki bileşiklerden hangisinde atomlar arası bağın türü yanlış verilmiştir?**

	Bileşik	Atomlar arası bağ
A)	Al_2S_3	İyonik bağ
B)	$CHCl_3$	Polar kovalent bağ
C)	CS_2	Apolar kovalent bağ
D)	PCl_3	Polar kovalent bağ
E)	F_2	Apolar kovalent bağ

8. X^{2+} iyonunun elektron dizilimi 2) 8) 8) şeklindedir.

Nötr X elementi için,

I. Daima iyonik bağlı bileşik oluşturur.
II. Bir halojen olan klor ile oluşturduğu XCl_2 bileşiği moleküler yapıdadır.
III. Ametallerle oluşturduğu bileşiklerin sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

9. I. HCN
II. CF_4
III. Br_2

Yukarıda verilen moleküllerdeki bağ türleri aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	I	II	III
A)	İyonik	Polar kovalent	Apolar kovalent
B)	Polar kovalent	Polar kovalent	Apolar kovalent
C)	İyonik	Apolar kovalent	Apolar kovalent
D)	Polar kovalent	İyonik	Apolar kovalent
E)	Polar kovalent	Polar kovalent	İyonik

10. P : 2) 8) 5)
Cl : 2) 8) 7)
N : 2) 5)

Yukarıda elektron dizilimleri verilen atomların bağ elektronlarına sahip çıkma eğilimlerinin karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

A) P > Cl > N B) P = N > Cl
C) Cl > N > P D) Cl > P > N
E) P = Cl = N

11. Polar maddeler polar çözücülerde, apolar maddeler apolar çözücülerde iyi çözünür.

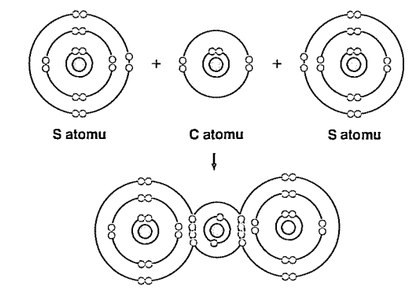
Buna göre,

I. CH_3OH (Metil alkol)
II. KNO_3 (Güherçile)
III. CCl_4 (Karbon tetraklorür)

maddelerinden hangilerinin H_2O sıvısında iyi çözünmesi beklenir?

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

12.



CS_2 molekülü

Yukarıda karbon ve kükürt atomları arasında oluşan molekülün bağ modeli verilmiştir.

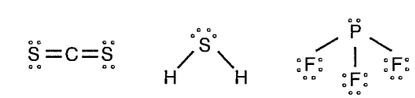
Buna göre,

I. C ve S atomları ikişer elektronlarını ortak kullanarak CS_2 molekülünü oluşturmuşlardır.
II. Karbonun atom numarası azalırken, kükürdün atom numarası artmıştır.
III. CS_2 molekülünün suda çözünmesi beklenmez.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

13.



CS_2 **H_2S** **PF_3**

Yukarıda Lewis yapısı ve geometrik şekilleri verilen moleküller ile ilgili,

I. H_2S ve PF_3 molekülleri apolardır.
II. CS_2 molekülünde 4 tane apolar kovalent bağ vardır.
III. CS_2 ve H_2S moleküllerindeki S atomlarının yükseltgenme basamakları eşittir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

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

www.supersoru.com