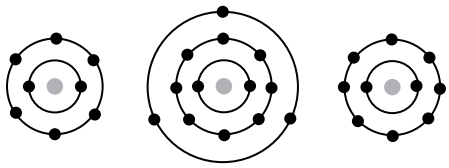
1. Katman-elektron dizilimi verilen atomlarla ilgili olarak;



1. K elementi $2e^-$ alarak M elementine benzeyebilir.
2. L elementi $3e^-$ vererek M elementine benzeyebilir.
3. Metaller e^- alarak, ametaller e^- vererek soygazlara benzeyebilir.

verilenlerden hangileri doğrudur?

A) Yalnız 1.
B) 1. ve 2.
C) 1. ve 3.
D) 1., 2. ve 3.

2. Tabloda bazı elementlerin elektron dizilim düzeni verilmiştir.

X	2)
Y	2) 8) 5)
Z	2) 3)
T	2) 7)

Bu tabloya göre aşağıdakilerden hangisine ulaşılamaz?

A) X elementi metal olup e^- vermeye yatkındır.
B) Y elementi ametal olup e^- almaya yatkındır.
C) Z elementi metal olup e^- vermeye yatkındır.
D) T elementi ametal olup e^- almaya yatkındır.

3. Bilgi: İyonik bağ, e^- vermeye yatkın bir atomla e^- almaya yatkın bir atom arasında meydana gelen kimyasal bağdır.

Element	Elektron Sayısı
X	2
Y	2) 8) 1
Z	2) 8) 5
T	2) 8) 3

Yukarıda verilen tabloya göre hangi iki element arasında iyonik bağ oluşur?

A) X ve Z
B) Y ve Z
C) Y ve T
D) X ve T

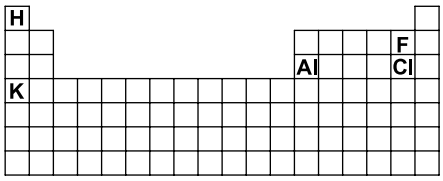
4. Bir öğrenci iyonik bağ oluşumuyla ilgili aşağıdaki bilgileri not ediyor.

1. Elektron vermeye yatkın bir atom belirlenir.
2. Elektron almaya yatkın bir atom belirlenir.
3. Bu atomlar arasında ortaklığa dayalı bir bağ meydana gelir.

Verilen bu bilgilere göre öğrenci hangi basamakta hata yapmıştır?

A) Yalnız 2.
B) Yalnız 3.
C) 1. ve 3.
D) 2. ve 3.

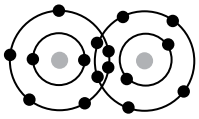
5. Şekildeki periyodik tabloda bazı elementlerin yerleri gösterilmektedir.



Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğru olur?

A) H elementi ile F elementi elektron alışverişine dayalı bir bağ yapar.
B) K elementi ile Cl elementi elektron ortaklığına dayalı bir bağ yapar.
C) Al elementi ile F elementi elektron alışverişine dayalı bir bağ yapar.
D) Al elementi ile K elementi elektron alışverişine dayalı bir bağ yapar.

6. İki oksijen atomunun oluşturduğu kimyasal bağ modeli aşağıda gösterilmiştir.



Buna göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Oksijen atomları elektron vererek kovalent bağ oluşturmuştur.
B) Oksijen atomları elektron alarak iyonik bağ oluşturmuştur.
C) Oksijen atomları elektron alışverişi yaparak iyonik bağ oluşturmuştur.
D) Oksijen atomları elektronlarını ortaklaşa kullanarak kovalent bağ oluşturmuştur.

ÖLÇME, DEĞERLENDİRME VE SINAV HİZMETLERİ GENEL MÜDÜRLÜĞÜ

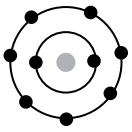
7. Tabloda iyonik ve kovalent bağlı bileşikler gösterilmiştir.

İyonik bağlı	Kovalent bağlı
NaCl	H_2O
KF	N_2
Li_2O	F_2
BeO	

Buna göre aşağıdaki bileşiklerden hangisi elektron ortaklığına dayanan kimyasal bağ içerir?

A) KF
B) Li_2O
C) H_2O
D) NaCl

8. Bir atoma ait katman-elektron dizilimi ve bazı elementlerin son yörüngelerindeki elektron sayıları verilmiştir.



F atomu

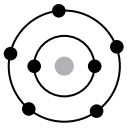
	Son yörüngedeki elektron sayısı
X	8
Y	5
Z	3
T	6

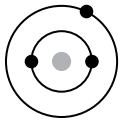
Buna göre, F atomu ile ilgili aşağıda verilenlerden hangisi doğrudur?

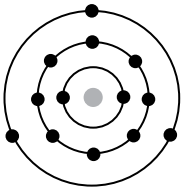
A) X atomu ile kovalent bağ yapar
B) Y atomu ile iyonik bağ yapar
C) Z atomu ile iyonik bağ yapar
D) T atomu ile iyonik bağ yapar

9. Aşağıda katman-elektron dizilimi verilen atomlardan hangisi elektron ortaklığına dayanan kimyasal bağ yapar?

A)

B)


C)


D)


10. Bazı elementlerin oluşturduğu bileşikler arasındaki bağlar verilmiştir.

KL → iyonik bağlı
LM → kovalent bağlı

Buna göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) K ve M ametaldir.
B) L ve M metaldir.
C) K ametal L metaldir.
D) K metal M ametaldir.

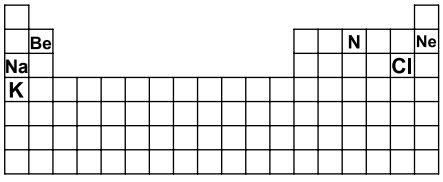
11. Bazı elementlerin elektron sayıları verilmiştir.

Element	Elektron sayıları
H	1
N	7
Na	11
F	9

Çizelgede verilen elementlerden hangileri arasında kovalent ve iyonik bağ oluşur?

	İyonik Bağ	Kovalent Bağ
A)	H - F	N - F
B)	N - F	Na - F
C)	Na - H	N - F
D)	Na - N	Na - F

12. Şekildeki periyodik cetvelde bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.



Buna göre, verilen elementlerle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Be elementi ile Na elementi arasında iyonik bağ oluşur.
B) K elementi ile N elementi arasında kovalent bağ oluşur.
C) Cl elementi ile Ne elementi arasında iyonik bağ oluşur.
D) N elementi ile Cl elementi arasında kovalent bağ oluşur.

ÖLÇME, DEĞERLENDİRME VE SINAV HİZMETLERİ GENEL MÜDÜRLÜĞÜ

KAZANIM KAVRAMA TESTİ
T.C. MİLLİ EĞİTİM BAKANLIĞI

Adı :.....
Soyadı :.....
Sınıf :.....
No : .....

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

Doğru :.....
Yanlış :.....
Boş :.....
Puan : .....