KİMYASAL BAĞ

1. Na ile Cl elementlerinden oluşacak bileşik ile ilgili,

I. Aralarında iyonik bağ oluşur.

II. Elektron ortaklaşmasıyla gerçekleşir.

III. Bileşiğin formülü Na_2Cl'dir.

ifadelerinden hangileri doğrudur? ($_{11}Na$, $_{17}Cl$)

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

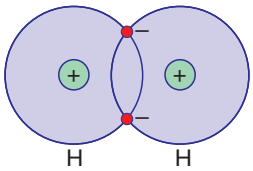
2.

Kovalent Bağ	İyonik Bağ
1. Ametal – ametal arasında oluşur.	2. Metal – ametal arasında oluşur.
3. Elektron alışverişi ile oluşur.	4. Elektron ortaklaşması ile oluşur.
5. Anyonlar arasında oluşur.	6. Anyon ve katyonlar arasında oluşur.

Tabloda verilen kimyasal bağlar ile ilgili ifadelerin doğru olması için hangi numaraların yer değiştirmesi gerekir?

A) 1 – 2
B) 2 – 3
C) 3 – 4
D) 5 – 6

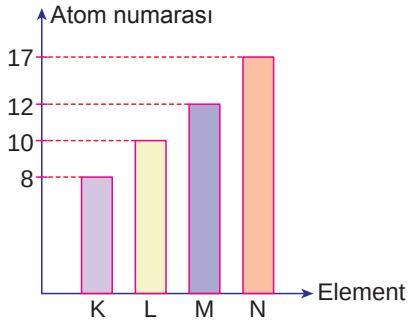
3. Aşağıda Hidrojen atomları arasında oluşan bağ gösterilmiştir.



Buna göre oluşan bu bağ türüyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Oluşan bağın türü iyoniktir.
B) Elektronlar ortaklaşa kullanılmıştır.
C) İki ametal atomları arasında gerçekleşmiştir.
D) Kararlı elektron–katman düzenine geçmiştir.

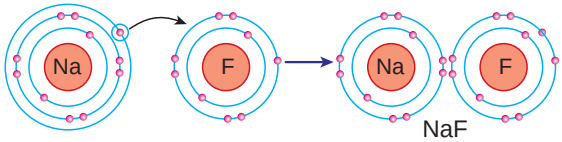
4. Grafikte K, L, M ve N elementlerinin atom numaraları verilmiştir.



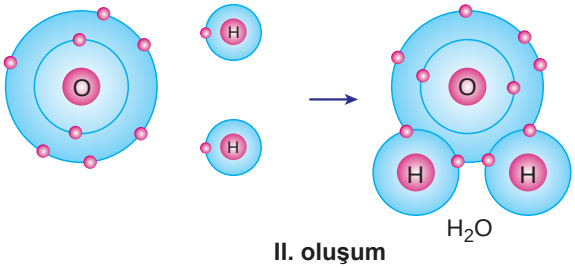
Buna göre hangi element çiftleri arasında oluşan bağ türü aşağıda doğru verilmiştir?

A) K – L : İyonik Bağ
B) M – N : İyonik Bağ
C) L – N : Kovalent Bağ
D) K – M : Kovalent Bağ

5. Aşağıda iki farklı bağ oluşum şekilleri görülmektedir.



I. oluşum



II. oluşum

Buna göre bu iki bağ türü için aşağıdakilerden hangisi farklılık gösterir?

A) Elementlerin proton sayılarının değişmemesi
B) Son yörüngede bağ yapan elektronların kullanım şekli
C) Elementlerin kararlı elektron-katman düzenine geçmesi
D) Oluşan bileşiklerde elementlerin özelliklerini kaybetmesi

6. Aşağıdakilerin hangisinde verilen element çiftleri arasında iyonik bağ oluşur?

A) $_1H – _7N$
B) $_6C – _8O$
C) $_9F – _{11}Na$
D) $_1H – _{17}Cl$

MEB 2016 - 2017

KİMYASAL BAĞ

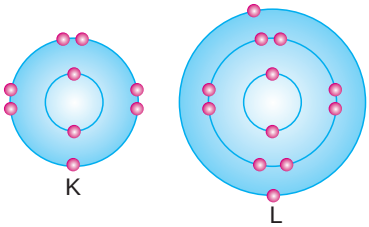
7. X, Y ve Z elementlerine ait bazı özellikler şöyle verilmiştir:

- X elementi Y ile iyonik bağ yapmaktadır.
- Y diğer bir Y atomu ile kovalent bağ yapmaktadır.
- Z elementi, X ya da Y elementiyle bağ yapmamaktadır.

Buna göre X , Y ve Z elementlerinin hangi element sınıfında olduğu aşağıdakilerden hangisinde verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	Ametal	Ametal	Soygaz
B)	Ametal	Metal	Ametal
C)	Metal	Metal	Ametal
D)	Metal	Ametal	Soygaz

8. Aşağıda iki atomun nötr haldeki elektron dağılımları gösterilmiştir.



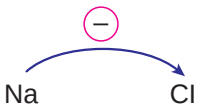
Buna göre,

1. Aralarında iyonik bağ oluşur.
2. K elektron alır, L elektron verir.
3. Oluşan bileşiğin formülü KL_2 dir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

9. Şekilde sodyum atomundan klor atomuna doğru bir elektronun göçü temsil edilmiştir.



Buna göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Klor atomunun elektron sayısı artar.
B) Atomlar arasında iyonik bağ oluşur.
C) Oluşan bileşik sofra tuzudur.
D) Klor atomu bir proton kazanır.

10. Tabloda K, L ve M atomlarının nötr halde katman sayıları ve son katmandaki elektron sayıları verilmiştir.

	Katman sayısı	Son katmandaki elektron sayısı
K	2	1
L	2	7
M	3	2

Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangileri doğrudur?

1. K ve L arasında iyonik bağ oluşur.
2. K ve M arasında kovalent bağ oluşur.
3. L ve M arasında kimyasal bağ oluşmaz.

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

MEB 2016 - 2017

11. Aşağıda periyodik sistemden alınan bir kesit verilmiştir.

Buna göre,

I. X ile Y arasında iyonik bağ oluşur.
II. Y ile T arasında kovalent bağ oluşur.
III. X ile Z arasında iyonik bağ oluşur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

12. 2. periyot 7A grubunda bulunan X elementi ile 3. periyot 2A grubunda bulunan Y elementinin oluşturacağı kararlı bileşiğin formülü ve bağ türü aşağıdakilerin hangisinde verilmiştir?

A) XY – Kovalent bağ
B) YX_2 – İyonik bağ
C) Y_2X_3 – Kovalent bağ
D) XY_2 – İyonik bağ

KAZANIM KAVRAMA TESTİ

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 :.....