

Kimyasal Bağ

1. Na ile Cl elementlerinin oluşturduğu bileşik için verilen,

- İyonik bağ içerir.
- Elektron ortaklaşmasıyla oluşur.
- Na ve Cl elementlerinin özelliklerini göstermez.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

($_{11}\text{Na}$, $_{17}\text{Cl}$)

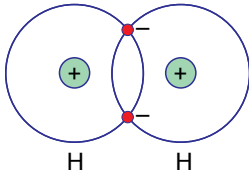
- A) Yalnız II. B) I ve II.
C) I ve III. D) II ve III.

Kovalent Bağ	İyonik Bağ
1. Ametal – ametal atomları arasında oluşur.	2. Metal – ametal atomları arasında oluşur.
3. Aynı ya da farklı elementlerin atomları arasında oluşur.	4. Farklı elementlerin arasında oluşur.
5. Elektron alışverişi ile gerçekleşir.	6. Elektron ortaklaşması ile gerçekleşir.

Kimyasal bağların özelliklerini içeren tablonun doğru olması için kaç numaralı ifadeler yer değiştirmelidir?

- A) 1 – 2 B) 2 – 3
C) 3 – 4 D) 5 – 6

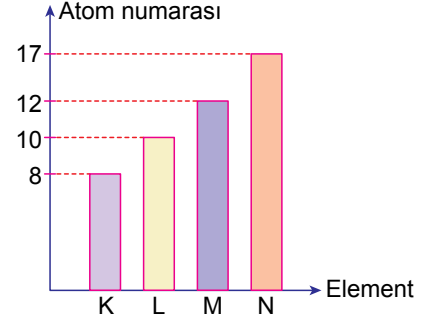
3. Aşağıda Hidrojen atomları arasında oluşan bağ gösterilmiştir.



Bu bağ türüyle ilgili aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) İyoniktir.
B) Elektronlar ortaklaşa kullanılmıştır.
C) İki ametal atomu arasında oluşmuştur.
D) H atomlarının kararlı elektron-katman düzenine geçmelerini sağlamıştır.

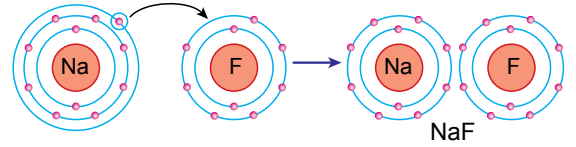
4. Grafikte K, L, M ve N elementlerinin atom numaraları verilmiştir.



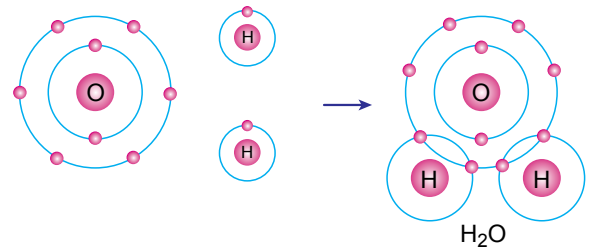
Buna göre hangi element çiftleri arasında oluşan bağ türü doğru verilmiştir?

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

5. İyonik ve kovalent bağın oluşumu, aşağıda birer örnek ile gösterilmiştir.



İyonik bağ oluşumu



Kovalent bağ oluşumu

Bu iki bağ türü arasındaki fark verilenlerden hangisidir?

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

Kimyasal Bağ

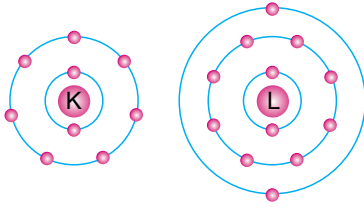
6. X, Y ve Z elementlerine ait bazı özellikler şöyledir:

- X ve Y atomları arasında iyonik bağ oluşabiliyor.
- Y atomları kendi arasında kovalent bağ oluşturabiliyor.
- Z, X ya da Y atomlarından hiçbiri ile bağ yapmıyor.

Buna göre bu elementlerin doğru sınıflandırılması aşağıdakilerin hangisinde verilmiştir?

X	Y	Z
A) Ametal	Ametal	Soy gaz
B) Ametal	Metal	Ametal
C) Metal	Metal	Ametal
D) Metal	Ametal	Soy gaz

7. Aşağıda K ve L atomlarının nötr hâldeki elektron-katman dağılımları gösterilmiştir.



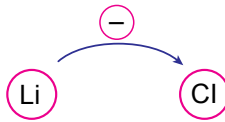
Buna göre,

- Aralarında iyonik bağ oluşur.
- K elektron verir, L elektron alır.
- İki K atomu ile bir L atomu bağ yapar.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

8. Lityum atomunun klor atomu ile bağ kurmasını temsilen şu şekil veriliyor:



Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Atomlar arasında kovalent bağ oluşur.
B) Klor atomunun elektron sayısı artar.
C) Her iki atom da kararlı hâle ulaşır.
D) Lityum atomunun elektron sayısı azalır.

9. Tabloda K, L ve M atomlarının 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,

- K ve L arasında iyonik bağ oluşur.
- K ve M arasında kovalent bağ oluşur.
- L ve M arasında iyonik bağ oluşur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

10. Aşağıda periyodik sistemden bir kesit verilmiştir.

		X																	
	Z																		

Buna göre,

- X ile Y arasında iyonik bağ oluşur.
- Y ile T arasında kovalent bağ oluşur.
- X ile Z arasında bağ oluşmaz.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

11. Aşağıda verilen element çiftlerinden hangileri arasında iyonik bağ oluşur?

- A) ${}_1\text{H} - {}_7\text{N}$ B) ${}_6\text{C} - {}_8\text{O}$
C) ${}_9\text{F} - {}_{11}\text{Na}$ D) ${}_{10}\text{Ne} - {}_{17}\text{Cl}$

