

Kimyasal Bağ

1. Na ile Cl elementlerinin oluşturduğu bileşik için verilen,

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

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

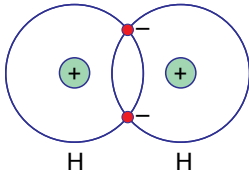
- A) Yalnız II. B) I ve II.
C) I ve III. D) II ve III.

| 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

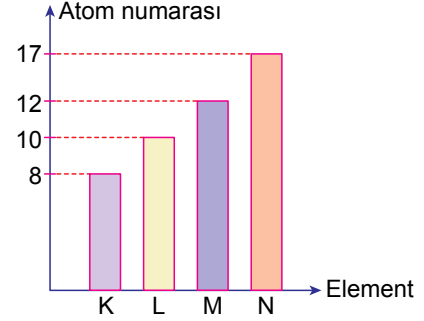
3. Aşağıda Hidrojen atomları arasında oluşan bağ gösterilmiştir.



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.

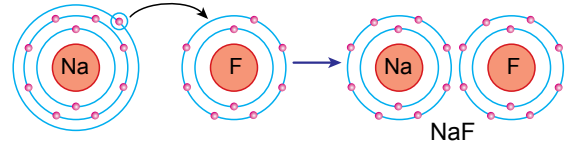
4. Grafikte K, L, M ve N elementlerinin atom numaraları verilmiştir.



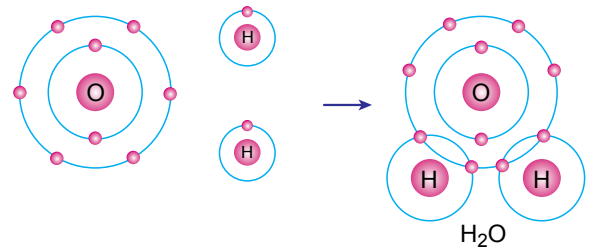
Buna göre hangi element çiftleri arasında oluşan bağ türü doğru verilmiştir?

- 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

