

Kimyasal Bağlar

1. Şekilde periyodik cetvele ait bir bölüm verilmiştir.

[illegible]

Buna göre aşağıdaki element çiftlerinden hangisi iyonik bağ oluşturur?

- A) Li - Mg** **B) O - S**
C) Mg - O **D) Mg - He**

2.

[illegible]

Yukarıda verilen periyodik cetveldeki elementlerin hangileri arasında oluşacak olan kimyasal bağ çeşidi diğerlerinden farklıdır?

- A) Mg - O** **B) Mg - Cl**
C) H - O **D) Li - O**

3.

Periyodik
cetveldeki en
küçük atom
numarasına
sahip
elementtir.

Elektron açılımı yapıldığında son katmanında 7 elektron bulunmaktadır.

Periyodik
cetveldeki yeri
2. periyot 1A
grubudur.

X

Y

$$Z$$

X, Y ve Z elementlerine ait bilgi kartları şekilde verilmiştir.

Buna göre;

- I. X ile Y elektronlarını ortak kullanarak bağ yapabilir.
- II. X ile Z bağ yaparken elektron alış verişi yapar.
- III. Y ile Z arasında iyonik bağ oluşur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

4. TEOG Sınavına hazırlanan Aslı, aşağıda verilen bileşiklerin bağ türleriyle ilgili alıştırma her doğru cevap için 10 puan alıyor.

Bileşik	İyonik	Kovalent
CaCl ₂	✓	
NaCl	✓	
H ₂ O		✓
CO ₂	✓	

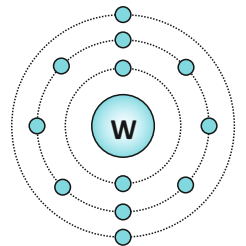
Buna göre Aslı, alıştırmayı şekildeki gibi tamamladığına göre kaç puan almıştır?

- A) 10 B) 20 C) 30 D) 40**

5. Aşağıdaki şekillerde X, Y, Z, T ve W elementlerine ait bazı bilgiler verilmiştir.

1A												8A	
												Y	
X													

Element	Son Katmanındaki Elektron Sayısı
Z	1
T	7



Bu bilgilere göre;

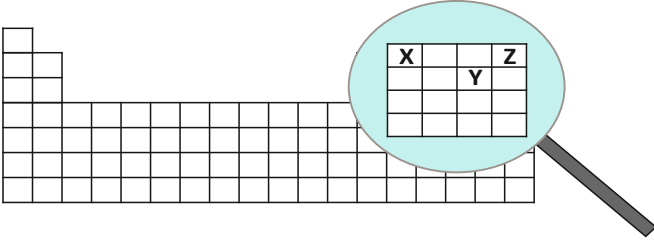
- I. X ile T arasında iyonik bağ oluşur.
- II. T ile W elektron alış verişi ile bağ yapar.
- III. T ile Z elektron ortaklaşması sonucu bileşik oluşturur.
- IV. T ile W arasında WT_2 bileşiğini yapar.

ifadelerinden hangileri doğru olabilir?

- A)** I ve II **B)** I, II ve III
C) II, III ve IV **D)** I, II, III ve IV

Kimyasal Bağlar

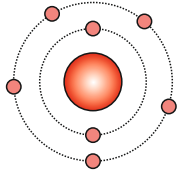
6.



Periyodik çizelgenin bir kesitine büyüteç ile bakan Uğur arkadaşlarına X'in atom numarasının 7 olduğunu söylemiştir. Buna göre X, Y ve Z ile ilgili olarak arkadaşlarının yaptığı yorumlardan hangisi yanlıştır?

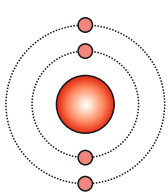
- A) X ile Y arasında kovalent bağ oluşturur.
- B) Z'nin atom numarası en büyüktür.
- C) Z hiçbir elementle bileşik oluşturmaz.
- D) Y halojenler grubunda yer alır.

7.

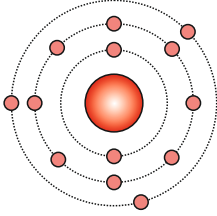


Nazmi

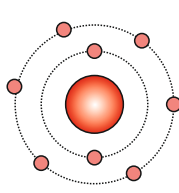
Fen Bilimleri dersinde öğretmen öğrencilerinden atom modelleriyle ilgili bir poster hazırlamalarını istiyor. Nazmi'yi hazırladığı posterle birlikte tahtaya çağırıyor ve **'Nazmi ile birlikte elektron alışverişi yapacak arkadaşlar kimler?'** sorusunu yöneltiyor.



Beril



Ali

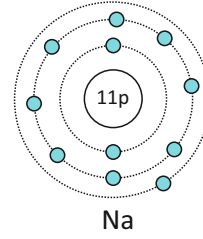


Onur

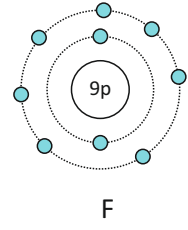
Buna göre öğretmenin sorusu üzerine hangi öğrenciler tahtaya gelmelidir?

- A) Beril
C) Ali ve Onur
- B) Beril ve Ali
D) Beril, Ali ve Onur

8. Na ve F atomlarına ait elektron-katman dizilimi şekilde verilmiştir.



Na



F

Buna göre Na ve F atomları ile ilgili;

- I. Aralarında elektron alışverişi ile kovalent bağ oluşur.
II. Na elektron vermeye, F elektron almaya yatkındır.
III. Aralarında iyonik bağlı bileşik oluşur.

ifadelerinden hangisi ya da hangileri doğrudur?

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

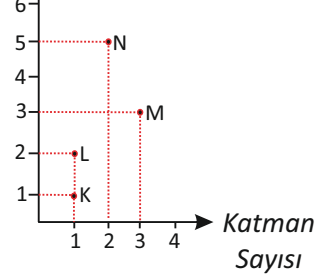
9. Yandaki tabloda X, Y, Z ve T elementlerinin elektron katman dağılımı verilmiştir.

Element	Elektron Dağılımı
X	2 - 1
Y	2 - 8 - 5
Z	2 - 6
T	1

Buna göre aşağıda verilen element çiftlerinden hangileri arasında iyonik bağlı bileşik oluşur?

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

10. Son Katmanındaki Elektron Sayısı



Yandaki grafikte bazı elementlerde bulunan katman sayıları ve bu elementlerin son katmanlarındaki elektron sayıları verilmiştir.

Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Atom numarası en büyük olan element N'dir.
B) K elementi iyonik ve kovalent bağ yapabilir.
C) L elementi 8A grubunda yer alır.
D) M elementinin atom numarası 13'tür.