

Atom ve Periyodik Sistem - 4

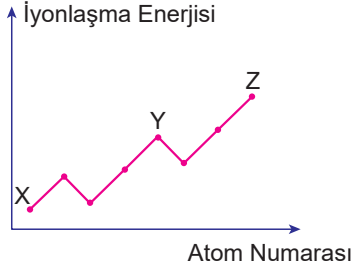
7. Periyodik sistemin genel özellikleri ile ilgili aşağıdaki etkinlikte, ifadelerin önüne doğru ise “✓”, yanlış ise “X” işaretleri konulacaktır.

	Bir periyotta soldan sağa doğru ametalik özellik artar.
	Bir grupta yukarıdan aşağıya doğru iyonlaşma enerjisi azalır.
	Bir grupta yukarıdan aşağıya doğru elektron ilgisi artar.

Buna göre etkinliği hatasız tamamlayan bir öğrencinin cevapları aşağıdakilerden hangisidir?

- A) ✓, ✓, X B) ✓, X, X C) X, X, ✓
D) X, ✓, ✓ E) ✓, X, ✓

8. 2. periyotta bulunan X, Y ve Z atomlarının İyonlaşma Enerjisi – Atom Numarası grafiği yanda verilmiştir.



Bu elementlerle ilgili;

- I. Elektron ilgisi en büyük olan Z'dir.
II. Metalik aktifliği en büyük olan X'dir.
III. Y'nin proton sayısı 7'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

9. Aynı grupta oldukları bilinen X ve Y atomlarının yarıçapları $X < Y$ şeklindedir.

Buna göre,

- I. Y'nin atom numarası X'in atom numarasından büyüktür.
II. Y'nin birinci iyonlaşma enerjisi, X'in birinci iyonlaşma enerjisinden büyüktür.
III. X ve Y'nin değerlik elektron sayıları aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

10. Aynı grupta bulunan X, Y ve Z elementleri ile ilgili,

- X elementinin birinci iyonlaşma enerjisi, Z'nin birinci iyonlaşma enerjisinden büyüktür.
- Atom yarıçapı en büyük olan Y'dir.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin periyodik sistemdeki yerleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A)

Z
X
Y

B)

Z
Y
X

C)

Y
Z
X

D)

Y
X
Z

E)

X
Z
Y

11. Aşağıda verilen taneciklerin hangisinden bir elektron koparmak için gereken enerji en fazladır?

- A) 8O^{2-} B) 13Al^{3+} C) 9F^{-}
D) 11Na^{+} E) 16S^{2-}

12. Periyodik sistem üzerinde gösterilen bazı özellikler ok yönünde genellikle artmaktadır.

I	II	III

Buna göre, bu özellikler hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	I	II	III
A)	Atom yarıçapı	Elektron ilgisi	Ametalik özellik
B)	Metalik özellik	İyonlaşma enerjisi	Elektron ilgisi
C)	Atom yarıçapı	Elektronegatiflik	Ametalik özellik
D)	Elektron ilgisi	Atom yarıçapı	Metalik özellik
E)	Elektronegatiflik	Elektron ilgisi	Metalik özellik

