

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 12

1. Atom yarıçapı ile ilgili,

- I. Metallerde, kristal yapıyı oluşturan atomların çekirdekleri arasındaki uzaklığın yarısıdır.
- II. Ametallerde, moleküler yapıyı oluşturan atomların çekirdekleri arasındaki uzaklığın yarısıdır.
- III. Soygazlarda, katı halde iki soygaz atomunun çekirdekleri arasındaki uzaklığın yarısıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

Cevap :

2.

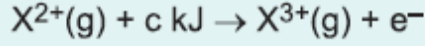
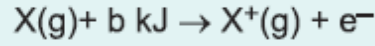
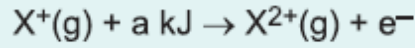
	<u>Element</u>	<u>Atom numarası</u>
I.	K	19
II.	Na	11
III.	Al	13

Yukarıdaki elementlerin atom yarıçaplarının karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) I > II > III B) I > III > II C) II > I > III
D) II > III > I E) III > II > I

Cevap : A

3.



Yukarıda verilen denklemlerdeki iyonlaşma enerjilerinin (a, b, c) karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

A) $b > a > c$

B) $c > a > b$

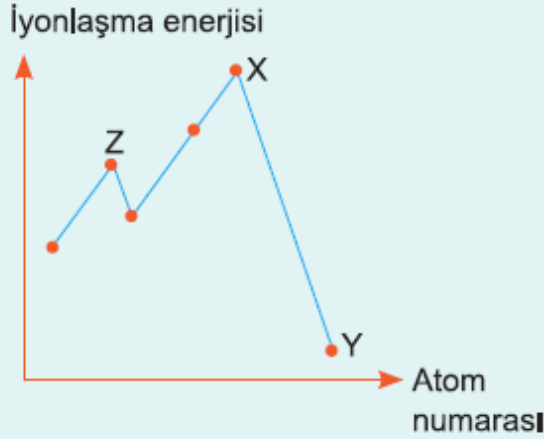
C) $b > c > a$

D) $a > b > c$

E) $c > b > a$

Cevap : B

4.



Yukarıda iyonlaşma enerjisi - atom numarası grafiği verilmiştir.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin grup numaraları aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	8A	1A	3A
B)	5A	8A	1A
C)	8A	1A	5A
D)	7A	8A	4A
E)	5A	6A	2A

Cevap : C

5.

	<u>Element</u>	<u>Atom numarası</u>
I.	Cl	17
II.	F	9
III.	Br	35

Yukarıdaki elementlerin elektron ilgilerinin karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) Br > Cl > F B) F > Cl > Br C) Br > F > Cl
D) Cl > F > Br E) F > Br > Cl

Cevap : C

6.

- I. Periyodik sistemin en yüksek elektronegatiflik değerine sahip elementi ${}_9F$ 'dir.
II. Bir periyotta soldan sağa doğru gidildikçe elektronegatiflik değeri artar.
III. Elementlerin elektronegatiflik değerleri ile elektron ilgisi değerleri birbirine eşittir.

Yukarıda verilen yargılardan hangileri doğrudur?

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

Cevap : C