

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

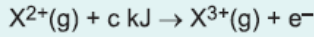
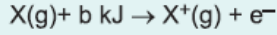
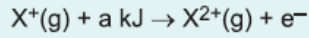
2.

	Element	Atom numarası
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

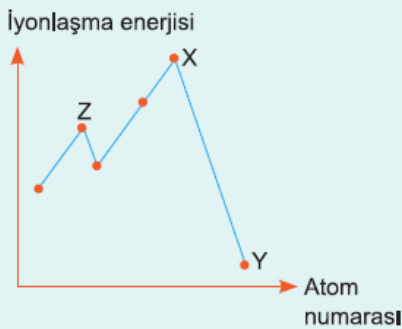
3.



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

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

5.

	Element	Atom numarası
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

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)E, 2)A, 3)B, 4)C, 5)D, 6)C,