

1. Aşağıda elektron dağılımı verilen elementler periyodik cetvelde yer aldıkları gruplara göre sınıflandırıldığında hangisi yalnız kalır?

- A) X : $1s^2$
B) Y : $[_2\text{He}] 2s^2$
C) Z : $[_{10}\text{Ne}] 3s^2$
D) T : $[_{10}\text{Ne}] 3s^2 3p^4$
E) Q : $[_{18}\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^4$

2. I. $\text{Na}^+ > \text{Na}$

II. $\text{Cl}^- > \text{Cl}$

III. $\text{Cl}^{2+} > \text{Cl}^+$

Yukarıda verilen taneciklerin yarıçapları ile ilgili kıyaslamalardan hangileri doğrudur?

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

3. Element Periyodik cetveldeki yeri

X	2. periyot 1A
Y	2. periyot 7A
Z	3. periyot 1A

Periyodik cetveldeki yerleri yukarıda verilen elementlerin, atom yarıçapları aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak kıyaslanmıştır?

- A) $X > Y > Z$
B) $Y > X > Z$
C) $Y > Z > X$
D) $Z > X > Y$
E) $Z > Y > X$

4. $_{19}\text{K}^+$, $_{17}\text{Cl}^-$

Yukarıda verilen iyonlar ile ilgili,

- I. İzoelektronik taneciklerdir.
II. Çekirdek çekim gücü en fazla olan K^+ dir.
III. Elektron sayıları aynı olduğu için yarıçapları da aynıdır.
Yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. $\text{X}(\text{g}) + 745 \text{ kJ} \rightarrow \text{X}^+(\text{g})$



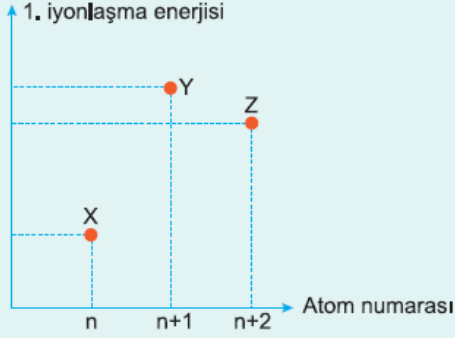
Yukarıda verilen bilgilere göre,

I. X'in 1. iyonlaşma enerjisi 745 kJ mol^{-1} dir.

- I. X'in 1. iyonlaşma enerjisi 745 kJ mol^{-1} dir.
 - II. X'in 2. iyonlaşma enerjisi 1955 kJ mol^{-1} dir.
 - III. X^+ ve X^{2+} da çekirdeğin çekim gücü aynıdır.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

6.



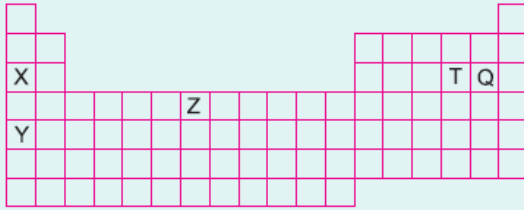
1. iyonlaşma enerjisi-atom numarası grafiği verilen X, Y ve Z elementleri ile ilgili,

- I. Atom yarıçapı en büyük olan X tir.
- II. Y temel halde küresel simetri özelliği gösterir.
- III. İkinci iyonlaşma enerjisi en büyük olan X^+ ise Z periyodik cetvelin 3A grubundadır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7.



Periyodik cetveldeki yerleri verilen elementler arasında,

- I. Oksidinin bazik karakteri,
 - II. Elektronegatifliği
- en fazla olan atom aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?**

- | | I | II |
|----|---|----|
| A) | X | T |
| B) | X | Q |
| C) | Y | T |
| D) | Y | Q |
| E) | X | T |

8.

1A	2A	3A
Na	Mg	Al

3. periyottaki bazı elementlerin yer aldığı gruplar yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

- I. Atom yarıçapı en büyük olan Na'dır.
- II. 1. iyonlaşma enerjisi en fazla olan Mg'dir.
- III. Oksidinin bazik karakteri en fazla olan Al'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

9.

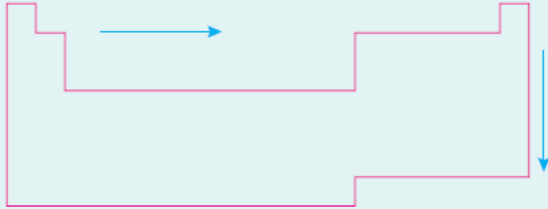
¹⁷Cl elementinin,

- I. Kovalent yarıçapı
- II. Van der Waals yarıçapı
- III. +7 yüklü iyonunun yarıçapı

nicelikleri aşağıdakilerden hangisinde doğru kıyaslanmıştır?

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

10.



- I. İyonlaşma enerjisi
- II. Atom yarıçapı
- III. Atom numarası

Periyodik sistemde her iki okla belirtilen yönde, yukarıda verilen özelliklerden hangileri artar?

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

11. Elementlerin periyodik özelliklerinden biri olan "elektron ilgisi" ile ilgili,

- I. Gaz haldeki bir atomdan bir elektron koparmak için gerekli enerjidir.
- II. Bazı elementlerde değeri negatiftir.
- III. Bazı elementlerde değeri pozitiftir.

11. Bazı elementlerde değeri pozitif olan yargılarından hangileri **yanlıştır**?

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

12. I. ${}_4\text{Be} - {}_5\text{B}$
II. ${}_{10}\text{Ne} - {}_{11}\text{Na}$
III. ${}_{19}\text{K} - {}_{20}\text{Ca}$

Yukarıda verilen element çiftlerinden hangilerinde, atom numarası küçük olan elementin 1. iyonlaşma enerjisi, atom numarası büyük olan elementin 1. iyonlaşma enerjisinden fazladır?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)A, 2)B, 3)D, 4)B, 5)E, 6)C, 7)D, 8)B, 9)C, 10)C, 11)A, 12)D,