

1. Aşağıda elektron dağılımı veülen elementler periyodik cetvelde yer aldıkları grupları göre sınıflandırıldığında hangisi yalnız halır2

- A) X : $1s^2$
B) Y : $[yHe] 2s^2$
C) Z : $[,qNe] 3s^2$
D) T : $[_{10}Ne] 3s^*3p^4$
E) Q : $[_{1y}Ar] 4s^23d^* 4p^*$

2. I. $Na^* > Na$

II. $Cl^- > Cl$

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

Yukarda 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) $Z \gg Y > X$

4. $_{19}K^+$ ve $_{17}Cl^-$

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. yargılandan hangileri doğrudur?

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

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

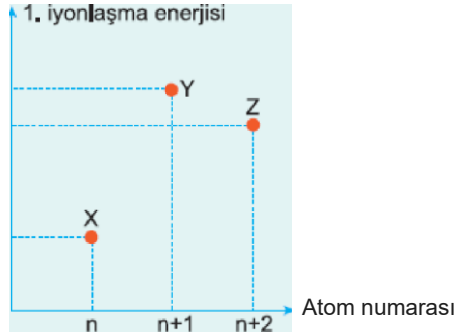
$X(g) + 1955 \text{ kJ} \rightarrow X^{2*}(g)$

Yukarıda verilen bilgilere göre,

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

- I. n Hı i. iyurzz<sgri los czrz i jioi îwu mu l rni uir.
 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

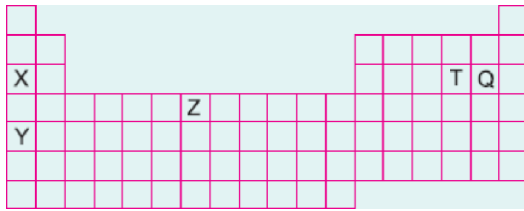


1. iyonlaşma enerjisi-atom numarası grafiği verilen X, Y ve Z elementleri ile ilgili,

- I. Atom yarıçapı en büyük olan X tir.
 II. Y temel halde küresel simetri özelliği gösterir.
 III. ikinci iyonlaşma enerjisi en büyük olan 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



Periyodik cetveldeki yerleri verilen elementler arasında,

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

- | | <u>I</u> | <u>II</u> |
|------|----------|-----------|
| A) X | | T |
| B) X | | Q |
| C) Y | Y | T |
| D) Y | Y | O |
| 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.

ACI elementinin,

- I. Kovalent yarıçapı
 - II. Van der Waals yarıçapı
 - III. $-r_7$ yüklü iyonunun yarıçapı
- niellded aşağıdaldlerden **hangisinde doğru kıyaslanmıştır?**

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

1. İyonlaşma enerjisi
II. Atom yarıçapı
III. Atom numarası

Periyodik sistemde her iki akla 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.

Elementledn 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.

III. Bu iki elementlerde degen pozitiflik yargularından 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.derskitabicevaplarim.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,