

Atom ve Periyodik Sistem - 3

1.  ${}_9\text{F}$  ve  ${}_{17}\text{Cl}$  elementleri ile ilgili;

- I. Periyodik sistemde aynı grupta yer alırlar.
- II. Atom yarıçapı  $\text{F} > \text{Cl}$  şeklindedir.
- III. Birinci iyonlaşma enerjisi  $\text{Cl} > \text{F}$  şeklindedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. Tabloda periyodik sistemin A grubunda yer alan X, Y, Z elementlerinin ilk dört iyonlaşma enerjileri ( $\text{İE}$ ) kJ/mol cinsinden verilmiştir.

Element	$\text{İE}_1$	$\text{İE}_2$	$\text{İE}_3$	$\text{İE}_4$
X	496	4560	6900	9540
Y	738	1450	7730	10500
Z	578	1820	2750	16600

Buna göre;

- I. X, 1A grubu elementidir.
- II. Y'nin değerlik elektron sayısı 2'dir.
- III. Z'nin atom yarıçapı X'inkinden küçüktür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3.  $\text{O}^{2-}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$  iyonlarının katman elektron dağılımı, 2) 8) şeklindedir.

Buna göre O, Na, Mg atomları ile ilgili;

- I. Mg'nin atom numarası en küçüktür.
- II. Periyodik sistemde aynı periyotta bulunurlar.
- III. Na'nın atom yarıçapı en büyüktür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. Periyodik sistemde bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.

		Be																	
		Mg																	Ar
		K																	

Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Elektronegatifliği en fazla olan element F'dir.
- B) Mg'nin değerlik elektron sayısı Be'ninkine eşittir.
- C) Metalik aktifliği en yüksek olan element K'dir.
- D) Birinci iyonlaşma enerjisi en büyük olan element Ar'dir.
- E) N'nin atom yarıçapı F'ninkinden küçüktür.

5. Periyodik sistemin aynı grubunda proton sayısının arttığı yönde,

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

özelliklerinden hangileri azalır?

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

6.

		X																	
		Y																	Z
																			T

Yukarıdaki periyodik sistemde yerleri belirtilen elementler için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X ve Y metal, Z ve T ametaldir.
- B) Z ve T aynı gruptadır.
- C) Atom numarası en büyük olan T'dir.
- D) Y'nin proton sayısı 4'tür.
- E) Y ve Z'nin katman sayısı aynıdır.

Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü  
MEB 2018 - 2019

