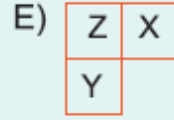
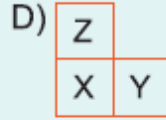
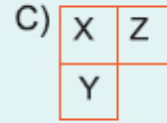
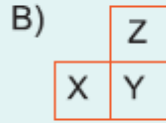
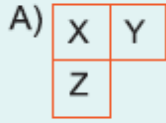


9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 13

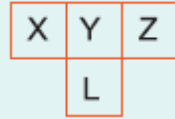
1. X, Y ve Z elementleriyle ilgili,
- X ve Y aynı periyotta olup X'in atom çapı, Y'ninkinden büyüktür.
 - Y ve Z aynı grupta olup Z'nin iyonlaşma enerjisi, Y'nin iyonlaşma enerjisinden daha büyüktür.
- yukarıdaki bilgiler veriliyor.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin periyodik cetveldeki konumu aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?



Cevap : B

2.



Periyodik cetvel kesitinde bulunan X, Y, Z ve L ile ilgili,

- Atom hacmi en küçük olan Z'dir.
- Atom numarası en büyük olan L'dir.
- İyonlaşma enerjileri arasındaki ilişki $X > L > Y > Z$ şeklindedir.
- Proton sayıları arasında $L > Z > Y > X$ ilişkisi vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız III

B) I ve II

C) I ve III

D) I, II ve III

E) I, II ve IV

Cevap : B

3. I. Aynı sayıda değerlik elektron sayısına sahip olma,
II. Benzer kimyasal özellik gösterme
III. Aynı sayıda elektron vererek oktet kuralına uyma
Yukarıdaki ifadelerden hangileri elementlerin aynı grupta bulunduğunu ispatlamaya yeterli olabilir?

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

Cevap : B

4.

									Y
							Z		
X									

Yukarıda periyodik cetvel kesitinde bulunan X, Y ve Z elementleriyle ilgili,

- I. Y kararlı elementtir.
II. X toprak alkali metaldir.
III. Z kararlı hale geçerken dublet kuralına uyar.
Yargılarından hangileri doğrudur?

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

Cevap : C

						Z
	Y					
X						

I. En fazla enerji katmanına sahip olan X'tir.

II. X ve Z'nin değerlik elektron sayıları arasında $Z > X$ ilişkisi bulunur.

III. İyonlaşma enerjisi en büyük olan element X'tir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- Cevap : A

${}_7\text{X}$, ${}_8\text{Y}$ ve ${}_9\text{Z}$ elementleri ile ilgili,

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

Cevap : B