

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 20

- 1. Atom altı tanecikler ile ilgili,**
- I. Elektronun yükü -1 birimdir.
 - II. Nötronun yükü sıfırdır.
 - III. Proton çekirdeğin yükünü belirler.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

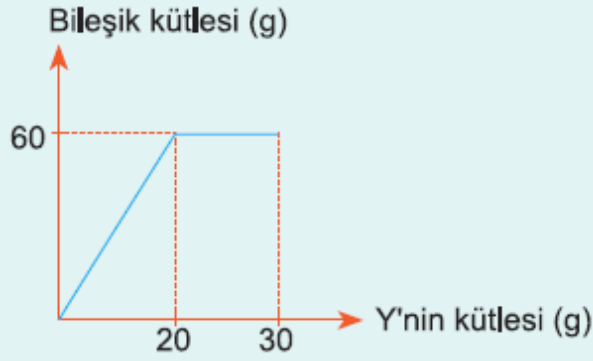
Cevap :

- 2.** $^{65}_{30}\text{Zn}$ atomunun proton sayısı ve kütle numarası verilmiştir.
- Buna göre,**
- I. Nötron sayısı 35'tir.
 - II. Elektron katman dizilimi, $2 - 8 - 18 - 2$ 'dir.
 - III. 2 elektron vererek dublet kararlılığına ulaşır.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

Cevap : C

3.



XY_2 bileşiğinin kütlelerinin Y'nin kütlelerine bağlı grafiği yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

- I. Bileşikteki X'in, Y'ye kütlece birleşme oranı $\left(\frac{m_X}{m_Y}\right)$ 2'dir.
- II. Başlangıçta kapta 40 gram X bulunmaktadır.
- III. 20 gram Y artmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

Cevap : C

4.

	X	Y
I. Bileşik	4,8 g	3,6 g
II. Bileşik	2,4 g	3,6 g

X ve Y elementleri arasında oluşan iki farklı bileşikteki kütleler yukarıda verilmiştir.

I. bileşiğin formülü X_2Y_3 olduğuna göre, II. bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) XY_3 B) X_3Y_2 C) X_3Y D) XY E) XY_2

Cevap : A

5. Periyodik cetvelin aynı grubunda bulunan A, B, C ve D elementleri ile ilgili,

- I. A'nın atom çapı en büyüktür.
 - II. D'nin iyonlaşma enerjisi B'den büyük, C'den küçüktür.
- bilgileri veriliyor.

Buna göre A, B, C ve D elementlerinin periyodik cetveldeki konumu aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A)

D
C
B
A

 B)

C
D
B
A

 C)

A
B
C
D

 D)

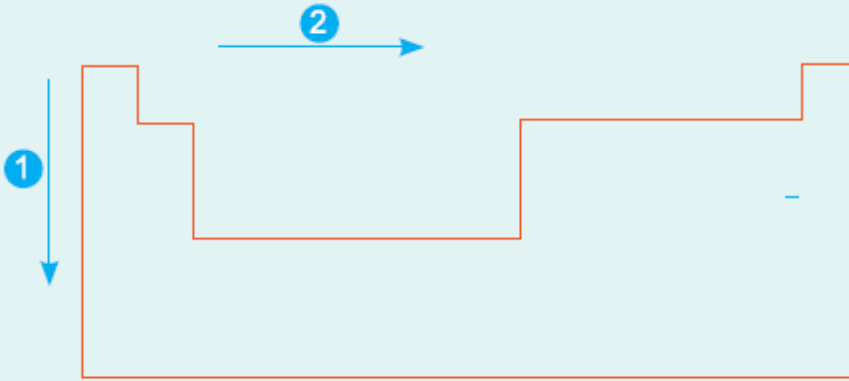
C
B
D
A

 E)

D
A
B
C

Cevap : B

6.



Periyodik sistemde 1 ve 2 nolu oklarla gösterilen yönlerde değişen özelliklerden hangisi yanlıştır?

1 nolu	2 nolu
A) Elektron ilgisi genellikle azalır.	Elektron ilgisi genellikle artar.
B) İyonlaşma enerjisi azalır.	İyonlaşma enerjisi genellikle artar.
C) Metalik özellik artar.	Metalik özellik azalır.
D) Ametalik özellik artar.	Ametalik özellik azalır.
E) Değerlik elektron sayısı değişmez	Değerlik elektron sayısı artar.

Cevap : B