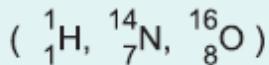


9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz

1. NO_3^- ve HNO_3 tanecikleri ile ilgili,

- I. Toplam proton sayıları
- II. Toplam elektron sayıları
- III. Toplam nötron sayıları

niceliklerinden hangileri eşittir?



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

Cevap :

2. ${}^{61}\text{X}^{2+}$ iyonunda 25 elektron bulunmaktadır.

Buna göre,

- I. X atomunun nötron sayısı 34'tür.
- II. ${}^{58}\text{X}$ izotopunun nötron sayısı 31'dir.
- III. X atomunun elektron sayısı 27'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

Cevap :

3. ${}_{16}^{32}\text{S}$ atomunun izotopu aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) ${}_{16}^{32}\text{X}$ B) ${}_{15}^{32}\text{X}$ C) ${}_{16}^{33}\text{X}$
D) ${}_{17}^{33}\text{X}$ E) ${}_{17}^{34}\text{X}$

Cevap : C

4.

- I. OH^-
- II. O^{2-}
- III. NH_4^+

Yukarıda verilen iyonların elektron sayıları arasındaki ilişkisi aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

(₁H, ₈O, ₇N)

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

Cevap : A

5.

	Kütle Numarası	Nötron Sayısı	Elektron Sayısı
X	26	13	10
Y	27	14	12
Z	23	12	12

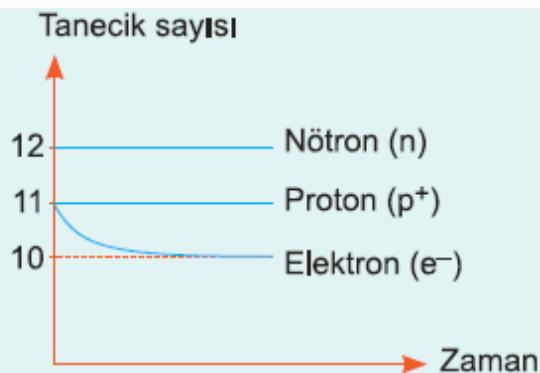
Tablodaki verilenlere göre,

- I. X ve Y izotop taneciklerdir.
 - II. Proton sayıları arasında Y > X > Z ilişkisi vardır.
 - III. Elektron sayıları arasında Y = Z > X ilişkisi vardır.
- yargılardan hangileri doğrudur?

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

Cevap : C

6.



Na atomuna ait tanecik sayısı zaman grafiği yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

- I. Na atomu 1 elektron vererek Na^+ iyonuna dönüşmüştür.
- II. Tanecik sayıları arasında $p^+ > n > e^-$ ilişkisi vardır.
- III. Na metaldir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

Cevap : B