

1. NOT ve HNO₃ taneciMeri ile ilgili,

- I. Toplam proton sayıları
 - II. Toplam elektron sayıları
 - III. Toplam nötron sayıları
- nicellkferinden hangileri eslttir7
(¹⁴N, ¹t)

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

2. 61a * iyonunda 25 elektron bulunmaktadır.

Buna göre,

- I. X atomunun nötron sayısı 34'tür.
- II. ⁶¹X izotopunun nötron sayısı 31'dir.
- III. X atomunun elektron sayısı 27'dir.

yargılarından hangileri doğrudur2

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

3. ygs atomunun izotopu aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir7

- A) , X B) gX C),
¹⁷X E) 1

4. I. OH-

III. NH₄⁺

Yukarıda verilen iyonların elektron sayıları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir7
(¹H, ⁸O, ⁷N)

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

26	13	10
27	14	12
23	12	12

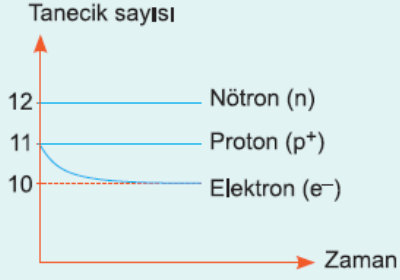
Tablodaki verilere göre,

- I. X ve Y izotop tanecilerdir.
- II. Proton sayıları arasında Y > X » Z ilişkisi vardır.
- III. Elektron sayıları arasında Y = Z > X ilişkisi vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

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

www.derskitabicevaplirim.com

Cevaplar :

1)D, 2)E, 3)C, 4)A, 5)C, 6)B,