

Atom ve Periyodik Sistem - 2

1. Mendeleev'in periyodik tablosu ile ilgili;

- Yatay satır ve dikey sütunlardan oluşmaktadır.
- Elementler artan atom kütlelerine göre yerleştirilmiştir.
- Keşfedilmemiş elementler için bazı kutucuklar boş bırakılmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

- 2.**
- Elementlerin fiziksel ve kimyasal özelliklerinin atom numarasına bağlı olduğunu kanıtlamıştır.
 - X- ışınları ile yaptığı çalışmalar sonucunda çeşitli elementlerin atom numaralarını bulmuştur.

Verilen çalışmaları yapan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Mendeleev B) Moseley C) Meyer
D) Stoney E) Newlands

3. Modern periyodik sistem ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Yatay sıralara periyot denir.
B) Düşey sütunlara grup denir.
C) Eşit sayıda grup ve periyot vardır.
D) Elementler artan atom numaralarına göre sıralanmıştır.
E) Her element için sadece bir tane kutucuk ayrılmıştır.

4. Periyodik sistemde periyotlar ile ilgili;

- 7 tanedir.
- En az element birinci periyotta bulunur.
- Aynı periyottaki elementlerin kimyasal özelliği benzerdir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. Periyodik sistemde aynı grupta bulunan elementler için;

- değerlik elektron sayısı,
- katman sayısı,
- kütle numarası

niceliklerinden hangileri genellikle aynıdır?

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

6. X, Y ve Z elementleri ile ilgili;

- Kimyasal özellikleri benzerdir.
- Atom numarası en küçük olan Y, en büyük olan X'tir.

bilgileri veriliyor.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin periyodik sistemdeki yerleri aşağıdakilerden hangisi gibi olur?

- A)

Y	Z	X
---	---	---

 B)

X	Z	Y
---	---	---

 C)

Z
Y
X
- D)

X
Z
Y

 E)

Y
Z
X

