



Atom ve Periyodik Sistem - 2

Hizmetleri Genel Müdürlüğü

Ölçme, Değerlendirme ve Sınav

2018 - 2019

- Mendeleyev'in periyodik tablosu ile ilgili;
 - I. Yatay satır ve dikey sütunlardan oluşmaktadır.
 - II. Elementler artan atom kütlelerine göre yerleştiril-
 - III. 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.

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

Verilen çalışmaları yapan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Mendeleyev
- B) Moseley
- C) Meyer

- D) Stoney
- E) Newlands

- Periyodik sistemde periyotlar ile ilgili;
 - I. 7 tanedir.
 - II. En az element birinci periyotta bulunur.
 - III. Aynı periyottaki elementlerin kimyasal özelliği benzerdir.

yargılarından hangileri doğrudur?

D) II ve III.

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

C) I ve III.

- Periyodik sistemde aynı grupta bulunan elementler icin;
 - değerlik elektron sayısı,
 - II. katman sayısı,
 - III. kütle numarası

niceliklerinden hangileri genellikle aynıdır?

- A) Yalnız I.
- B) Yalnız II.
- C) I ve II.

- D) I ve III.
- E) II ve III.
- X, Y ve Z elementleri ile ilgili;
 - Kimyasal özellikleri benzerdir.
 - Atom numarası en küçük olan Y, en büyük olan X'tir.

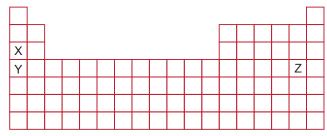
bilgileri veriliyor.

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

- 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.



Atom ve Periyodik Sistem - 2



Periyodik sistemde yerleri belirtilen X, Y ve Z elementleri için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X ve Y'nin katman sayısı eşittir.
- B) Y ve Z aynı periyottadır.
- C) X ve Y'nin son katmandaki elektron sayıları aynıdır.
- D) Proton sayısı en fazla olan Z dir.
- E) X ve Y metal, Z ametaldir.
- Aşağıda, bazı elementler ve bu elementlerin katman elektron dağılımları verilmiştir.

Element	Katman Elektron Dağılımı
С)) 2e ⁻ 4e ⁻
Mg))) 2e ⁻ 8e ⁻ 2e ⁻
S))) 2e ⁻ 8e ⁻ 6e ⁻
CI))) 2e ⁻ 8e ⁻ 7e ⁻
K)))) 2e ⁻ 8e ⁻ 8e ⁻ 1e ⁻

Buna göre aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) C'nin kütle numarası 6'dır.
- B) Mg'nin toplam elektron sayısı 12'dir.
- C) S'nin atom numarası 16'dır.
- D) Klor ve kükürt ametaldir.
- E) Potasyum ve magnezyum metaldir.

9. X²⁻ iyonunun katman elektron dağılımı,

şeklindedir. 2e⁻ 8e⁻ 8e⁻

Buna göre X atomu için;

- I. Periyodik sistemde 3. periyot 8A grubunda yer alır.
- II. Değerlik elektron sayısı 6'dır.
- III. Atom numarası 16'dır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

- D) I ve III.
- E) II ve III.
- 10. Periyodik sistemde 4. periyot 1A grubunda bulunan elementin atom numarası kaçtır?
 - A) 20

Değerlendirme

- B) 19
- C) 18
- D) 17
- E) 16

11.

Nötr hâldeki katman elektron dağılımı verilen X elementi için;

- I. Periyodik sistemde 4. periyot 3A grubunda bulunur.
- II. Değerlik elektron sayısı 4'tür.
- III. Atom numarası 14'tür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

- D) II ve III.
- E) I, II ve III.
- 12. Aşağıda verilen elementlerden hangisi ₁₆S elementi ile aynı grupta bulunur?

- A) $_6$ C B) $_8$ O C) $_{10}$ Ne D) $_{11}$ Na E) $_{18}$ Ar

