Periyodik Sistem - 1

1. Periyodik sistemin tarihçesi ile ilgili olarak,

I. Günümüzde kullanılan periyodik sisteme son şekli-ni Gleen Seaborg vermiştir.

II. Periyodik tablo ile ilgili ilk çalışmayı Henry Moseley yapmıştır.

III. Johann Döbereiner, benzer özellik gösteren ele-mentleri üçerli gruplar hâlinde göstermiştir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) I ve III.

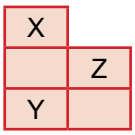
C) II ve III. D) I, II ve III.

2. Aşağıdaki bilim insanlarından hangisinin periyodik sistemin oluşumuna katkısı yoktur?

A) D. Mendeleyev B) H. Moseley

C) A. Lavoisier D) J. Newlands

3. Aşağıda periyodik cetvelden bir kesit verilmiştir.



Z elementi, 2A grubunda olduğuna göre;

I. Proton sayısı en fazla olan Y'dir.

II. X, hidrojen elementi olabilir.

III. Z'nin son katmanındaki elektron sayısı 2'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) I ve II.

C) II ve III. D) I, II ve III.

4. Periyodik sistem ile ilgili verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

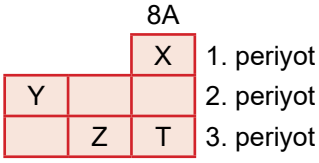
A) Kimyasal özellikleri benzer olan elementler aynı peri-yotta sıralanmıştır.

B) Elementler artan atom numaralarına göre dizilmiştir.

C) Yatay sıralara periyot, dikey sütunlara grup denir.

D) İlk periyotta iki element bulunur.

5. Aşağıda periyodik tablodan bir kesit verilmiştir.



Buna göre X, Y, Z ve T elementleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi söylenemez?

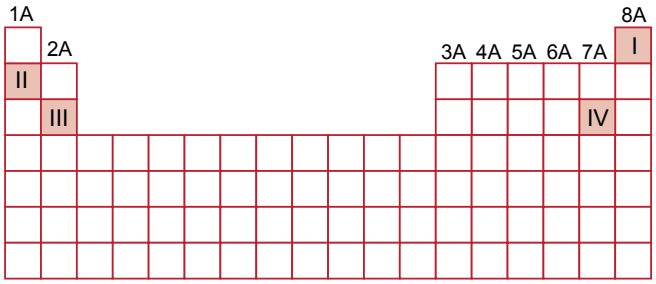
A) Y, 6A grubu elementidir.

B) X ile T aynı grupta bulunur.

C) Z ile T aynı periyotta bulunur.

D) X ile T'nin son katmanlarında eşit sayıda elektron bu-lunur.

6. Aşağıda verilen periyodik cetvelde bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.



Buna göre kaç numaralı elementin elektron-katman di-zilimi yanlış verilmiştir?

A) **I**:) 2

B) **II**:)))) 2 8 8 2

C) **III**:))) 2 8 2

D) **IV**:))) 2 8 7

Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü • MEB 2017 - 2018

7. Periyodik cetvel ile ilgili,

I. 8 tane periyot, 7 tane grup vardır.

II. Periyotlarda soldan sağa doğru gidildikçe atom numarası artar.

III. Atom numarası 9'a kadar olan elementlerin içinde soy gaz bulunmaz.

ifadelerinden hangileri yanlıştır?

A) Yalnız II. B) I ve II.

C) I ve III. D) II ve III.

8. Periyodik cetvelde 3. periyot 2A grubunda bulunan elementin elektron–katman dizilimi aşağıdakilerden hangisidir?

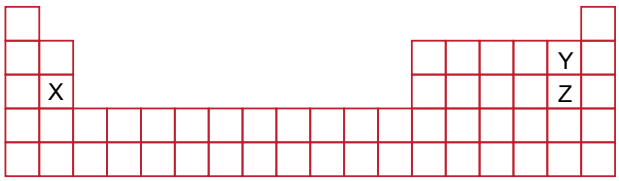
A)))) 2 8 2

B)))) 2 8 5

C)))) 2 8 3

D)))) 2 8 1

9. Aşağıda periyodik cetvelde bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.



Buna göre; X, Y, Z elementleri ile ilgili,

I. Y ve Z'nin son katmanlarındaki elektron sayıları eşittir.

II. X ile Z'nin kimyasal özellikleri benzerdir.

III. Y'nin proton sayısı 9'dur.

bilgilerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) I ve III.

C) II ve III. D) I, II ve III.

10. X ve Y elementleri ile ilgili bazı bilgiler şöyledir:

X : 3 katmanı olup son katmanında 6 elektron bulunur.

Y : 2 katmanı olup son katmanında 1 elektron bulunur.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

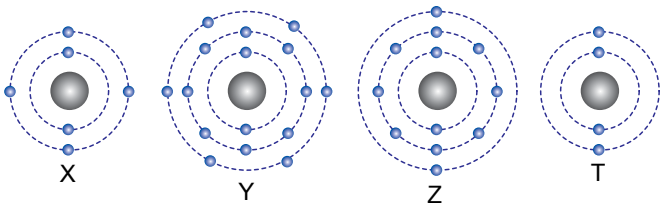
A) X, 6A grubundadır.

B) Y, 1A grubundadır.

C) X ve Y elementleri aynı periyotta bulunur.

D) X'in proton sayısı, Y'nin proton sayısından fazladır.

11. X, Y, Z ve T elementlerinin atom modelleri aşağıda verilmiştir.



Buna göre hangi elementler periyodik tabloda aynı grupta yer alır?

A) Y ve Z B) X ve Y

C) X ve T D) Z ve T

12. $_8O$, $_2He$, $_6C$ elementleri periyodik cetvelde hangi grupta yer alır?

	$_8O$	$_2He$	$_6C$
A)	2A	3A	4A
B)	6A	8A	4A
C)	8A	2A	6A
D)	6A	8A	5A

MEB 2017 - 2018 • Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

Bu testin cevap anahtarına ulaşmak için yandaki karekodu okutunuz.