PERİYODİK SİSTEM – 1

1. **Periyodik sistemin tarihçesi ile ilgili olarak,**

I. Periyodik sistemde elementlerin atom numaralarına göre sıralanması gerektiğini belirten ilk bilim insanı Dimitri Mendeleyev'dir.

II. Elementlerin kimyasal özelliklerinin atom numaralarıyla ilişkili olduğunu belirten ilk bilim insanı Moseley'dir.

III. Periyodik sistemde bazı yerleri boş bırakarak buralara daha sonra keşfedilecek elementlerin yerleşeceğini belirten ilk bilim insanı Döbereiner'dir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) Yalnız II.

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

2. **Aşağıdaki bilim insanlarından hangisinin periyodik cetvelin oluşumuna katkısı yoktur?**

A) D. Mendeleyev B) H. Moseley

C) A. Lavoisier D) J. Newlands

3. Periyodik cetvelden alınan aşağıdaki kesitte Z, 2A grubundadır.

X	
	Z
Y	

Buna göre,

I. Proton sayısı en fazla olan Y elementidir.

II. X ile gösterilen hidrojen elementi olabilir.

III. Z elementi 3 katmana sahiptir.

ifadelerinden hangisi doğrudur?

A) Yalnız I. B) I ve II.

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

4. **Periyodik sistemle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**

A) İlk periyotta iki element bulunur.

B) Elementlerin proton sayılarına göre düzenlenmiştir.

C) Yatay sıralara periyot, dikey sütunlara grup denir.

D) Kimyasal özellikleri benzer olan elementler aynı periyotta sıralanmıştır.

5. Aşağıda periyodik tablodan bir kesit verilmiştir.

		X
Y		
	Z	T

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

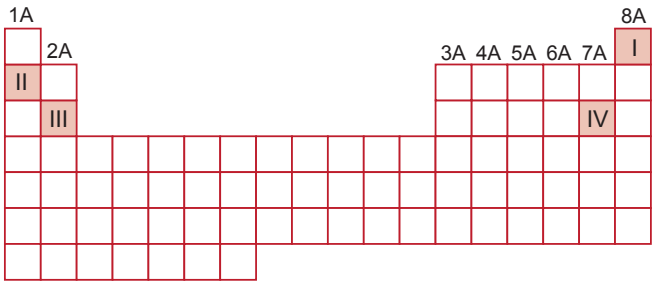
A) Y, 6A grubu elementi olabilir.

B) X ile T aynı grup elementleridir.

C) Z ile T aynı periyot elementleridir.

D) X ile T'nin son katmanlarında kesinlikle eşit sayıda elektron bulunur.

6. Aşağıda bazı elementlerin periyodik cetveldeki yerleri gösterilmiştir.



Buna göre kaç numaralı elementin elektron-katman dizilimi yanlış verilmiştir?

A) I) 2 B) II) 2) 8) 8) 2

C) III) 2) 8) 2 D) IV) 2) 8) 7

MEB 2016 - 2017

PERİYODİK SİSTEM – 1

7. **Periyodik cetvel ile ilgili,**

I. Soldan sağa doğru atom numarası artar.

II. 8 tane periyot, 7 tane grup vardır.

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

ifadelerinden hangileri yanlıştır?

A) Yalnız II. B) I ve II.

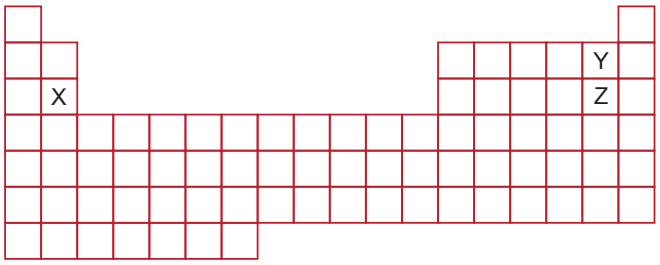
C) I ve III. D) II ve III.

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

A)) 2) 8) 3 B)) 2) 8) 5

C)) 2) 8) 2 D)) 2) 8) 1

9. Periyodik cetvelde bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.



Buna göre,

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

II. X ile Z elementinin kimyasal özellikleri benzerdir.

III. Y'nin atom numarası 9'dur.

ifadelerinden 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 şöyle verilmiştir:

X : 3 katmanı var. Son katmanındaki elektron sayısı 6'dır.

Y : 2 katmanı var. Son katmanındaki elektron sayısı 1'dir.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) X elementi 6A grubundadır.

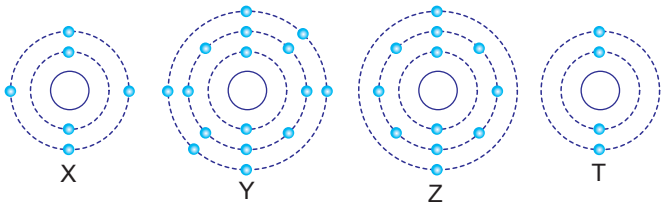
B) Y elementi 1A grubundadır.

C) X ve Y elementleri aynı periyottadır.

D) X elementinin proton sayısı, Y elementinin proton sayısından fazladır.

MEB 2016 - 2017

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. **$_{8}O$, $_{2}He$, $_{6}C$ elementlerinin periyodik cetveldeki grup numaraları nedir?**

	$_{8}O$	$_{2}He$	$_{6}C$
A)	2A	3A	4A
B)	6A	8A	4A
C)	8A	2A	6A
D)	6A	8A	5A

KAZANIM KAVRAMA TESTİ

Adı :.....

Soyadı :.....

Sınıf :.....

No :.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Doğru :.....

Yanlış :.....

Boş :.....

Puan :.....