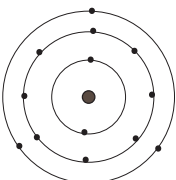


**ATOM VE PERİYODİK SİSTEM**  
**ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI**

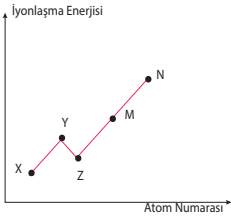
TEST - 3

1.  ${}_{16}\text{S}$  elementinin periyodik sistemde yeri hangisidir?  
A) 1A B) 2A C) 3A D) 4A E) 6A
2. 3. katmanında 2 elektron bulunduran X elementinin atom numarası kaçtır?  
A) 8 B) 10 C) 12 D) 14 E) 16
3. X elementi,  
I. Yüzeyleri parlak olup ışığı yansıtır.  
II. Oda sıcaklığında katı hâldedir.  
III. Isıyı ve elektrik akımını iyi iletir.  
X elementi atom numarası aşağıdakilerden hangisi olamaz?  
A) 3 B) 4 C) 11 D) 13 E) 17
4. Periyodik sistemde bazı grupların özel isimleri vardır. Aşağıda verilenlerden hangisi bu isimlerden biri değildir?  
A) Halojenler  
B) Kalkojenler  
C) Alkali metaller  
D) Alaşımlar  
E) Asal gazlar
5. Katman elektron dağılımı aşağıda verilen tanecik için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?  
  
A) Isı ve elektiriği iletir.  
B) Atom numarası 13 dir.  
C) Değerlik elektron sayısı 3 dir.  
D) Bileşiklerinde +3 değerlik alır.  
E) 4.periyot 3A grubunda yer alır.
6. Aşağıda sembolleri verilen elementlerin hangisi ametaldir?  
A)  ${}_{3}\text{Li}$  B)  ${}_{5}\text{B}$  C)  ${}_{12}\text{Mg}$  D)  ${}_{13}\text{Al}$  E)  ${}_{16}\text{S}$
7. Periyodik sistemde aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru ..... artar.  
İfadesinde boş bırakılan yere aşağıdakilerden hangis yazılamaz?  
A) Atom numarası  
B) Atom yarıçapı  
C) Metal Aktiflik  
D) İyonlaşma enerjisi  
E) Elektron verme isteği
8.  ${}_{8}\text{O}$  ve  ${}_{16}\text{S}$  elementlerinin;  
I. Periyot numarası  
II. Grup numarası  
III. İyonlaşma enerjileri  
hangileri aynıdır?  
A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III  
D) I ve III E) I, II ve III
9.  ${}_{3}\text{Li}$ ,  ${}_{11}\text{Na}$ ,  ${}_{19}\text{K}$  elementlerinin atom yarıçaplarını karşılaştırılması hangi seçenekte doğru verilmiştir?  
A)  $\text{K} > \text{Na} > \text{Li}$   
B)  $\text{K} > \text{Li} > \text{Na}$   
C)  $\text{Na} > \text{Li} > \text{K}$   
D)  $\text{Li} > \text{K} > \text{Na}$   
E)  $\text{Li} > \text{Na} > \text{K}$
10.  $\text{X}^{2+}$  iyonunu 3. katmanında 6 elektronu bulduğuna göre, X elementin atom numarası aşağıdakilerden hangisidir?  
A) 18 B) 16 C) 14 D) 10 E) 9

ATOM VE PERİYODİK SİSTEM  
ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

TEST - 3

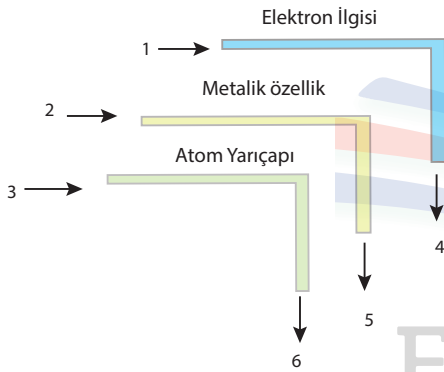
11.



Aynı periyotta oldukları bilin ve yukarıda iyonlaşma enerjisi atom numarası grafiği verilen atomlar için aşağıdaki bilgilerden hangisi kesinlikle yanlıştır?

- A) X 1A grubunda olabilir.  
B) Y 4A grubunda olabilir.  
C) Z 6A grubunda olabilir.  
D) M 7A grubunda olabilir.  
E) N 8A grubunda olabilir.

12.



1. Artar                      2. Artar                      3. Artar  
4. Artar                      5. Artar                      6. Artar

Yukarıda verilen periyodik özelliklerin ok yönündeki değişimlerinden kaç tanesi yanlış yazılmıştır?

- A) 2      B) 3      C) 4      D) 5      E) 6

13. Aşağıdaki atomlardan hangisinin çapı en büyüktür?

- A)  ${}_7\text{N}$                       B)  ${}_8\text{O}$                       C)  ${}_{11}\text{Na}$   
D)  ${}_{13}\text{Al}$                       E)  ${}_{16}\text{S}$

14. Aşağıda atom numarası verilen elementlerin hangisinin grup adı yanlıştır?

- A)  ${}_9\text{F}$  halojen  
B)  ${}_{10}\text{Ne}$  soy gaz  
C)  ${}_{12}\text{Mg}$  kalkojenler  
D)  ${}_{13}\text{Al}$  toprak metal  
E)  ${}_3\text{Li}$  alkali metal

15. Periyodik sistemde konumları verilen X, Y, Z, N ve M elementleri ile ilgili,

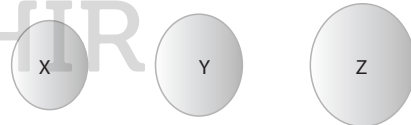
X	
Y	Z
N	M

- I. İyonlaşma enerjisi en büyük olan Z'dir.  
II. Atom hacmi en büyük olan M'dir.  
III. X metalse N metaldir.

bilgilerinden hangileri kesinlikle doğrudur?

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

16. X, Y ve Z atomları 7A grubunda olduğu bilindiğine göre,



- I. Çekirdek yükü en büyük olan Z dir.  
II. 1. iyonlaşma enerjisi en küçük olan X tir.  
III. Elektron ilgileri  $Z > Y > X$  şeklindedir.

yargılarından hangisi ya da hangileri doğrudur?

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