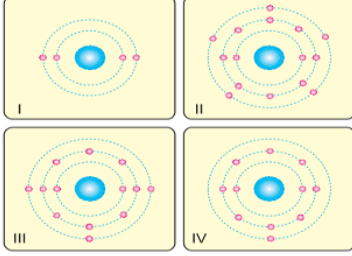


Periyodik Tablo ve Özellikleri Kazanım Kontrol Deneme Sınavı 2

1

Metaller son yörüngelerindeki elektronları vermeye yatkındırlar.



Buna göre şekildeki atom modellerinden hangisine sahip olan element elektron vermeye yatkın değildir?

- A) I B) II C) III D) IV

2

Periyodik cetvel ile ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Elementler, proton sayılarının artışına göre yerleştirilmiştir.
B) Yatay sıralara periyodu, düşey sütunlara grup adı verilir.
C) Aynı grupta yer alan elementlerin benzer kimyasal özellikleri bulunur.
D) Aynı periyotta bulunan elementlerin değerlik elektron sayıları aynıdır.

3

- I. Metaller ısı ve elektriği iletir.
II. Metaller kendi aralarında bileşik yapmaz.
III. Ametaller ile metaller arasında kovalent bağ oluşur.
IV. Ametaller kendi aralarında bağ oluşturmaz.

Yukarıdaki ifadelerden hangileri doğrudur?

- A) I,II B) I,II,III C) II,III,IV D) I,II,III,IV

4

X, Y ve Z elementleriyle için aşağıdaki bilgiler veriliyor

- X daima elektron vererek katyon oluşturur.
- Y asla bileşik oluşturmaz.
- Z elektriği ve ısıyı iletmez.

Buna göre X, Y ve Z nin sınıflandırılması için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

	X	Y	Z
A) Ametal	Soygaz	Metal	
B) Metal	Ametal	Soygaz	
C) Metal	Soygaz	Ametal	
D) Ametal	Metal	Soygaz	



5

Atom numarası 19 olan K elementinin periyodik tablodaki yeri aşağıdaki hangi seçenekte doğru verilmiştir?

- A) 4. Periyot, 1A grubu B) 4. Periyot, 2A grubu
C) 2. Periyot, 3A grubu D) 3. Periyot, 1A grubu

6

ATOM	İYON
K	K^{+3}
L	L^{-2}
M	M^{-1}
N	N^{+1}

Çizelgeye göre hangi elementler elektron vermiştir?

- A) K ve L B) K ve M C) L ve M D) K ve N

7

ATOM	ELEKTRON DİZİLİŞİ
K	2 8 8 1
L	2 7
M	2 8 1
N	2 8 8 2

Çizelgedeki atomlardan hangileri aynı grupta yer alır?

- A) K ve L B) K ve M C) K ve N D) M ve N

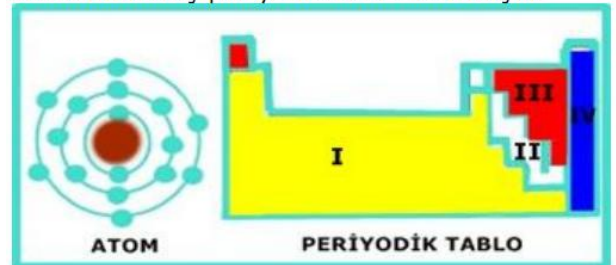
8

Periyodik cetvelle ilgili olarak aşağıda verilenlerden hangisi yanlıştır?

- A) Düşey sırasına grup denir.
B) Yatay sırasına periyot denir.
C) Ametaller periyodik tablonun sağında yer alır. (Hidrojen hariç)
D) Periyodik cetvel, elementlerin nötron sayısına göre düzenlenmiştir.

9

Bir atoma ait katman-elektron dizilimi ve sınıflandırılmış periyodik tablo verilmiştir.



Bu atom, periyodik tabloda hangi numaralı element sınıfında yer alır?

- A) I B) II C) III D) IV

10

Hasan öğretmen bir elemente ait aşağıdaki özellikleri tahtaya yazıyor.

- Mat görünümlü olup elektriği iyi iletmez.
- Elektron almaya yatkındır.
- Kırılgandır şekil verilemez.

Hasan Öğretmen Öğrencilerden bu elementin periyodik sistemde nerede bulunabileceğini belirtmelerini istiyor. Buna göre, öğrencilerin verdiği cevaplardan hangisi doğrudur?

- A) 2. periyot 8A grubunda yer alır.
- B) 3. periyot 2A grubunda yer alır.
- C) 2. periyot 1A grubunda yer alır.
- D) 3. periyot 7A grubunda yer alır.

11

Periyodik çizelgede verilen elementler için aşağıdakilerden hangisi **söylenemez?**

- A) Cl'nin atom numarası Na'nın atom numarasından büyüktür.
- B) C, O ve Cl ametalik özelliktedir.
- C) Na, K ve Ca metalik özelliktedir.
- D) He ve Zn soy gazdır.

12

Periyodik tabloyu inceleyen Fatih periyodik tablodaki grup ve periyot sayılarını bir tabloya hazırlamıştır. Hazırladığı tablo hangi seçenekteki gibi olursa doğru olur?

- A) 4 periyot 7 grup
- B) 4 periyot 18 grup
- C) 7 periyot 18 grup
- D) 7 periyot 8 grup

Bu sınav <http://www.fenokulu.net/sorubank/> e-sınav sisteminde hazırlanmıştır.

13

Aşağıdaki bilim adamlarından hangisi günümüzde kullandığımız periyodik tablo ile ilgili çalışmalar yapmıştır?

- A) Gregor MENDEL
- B) Dimitri MENDELEYEV
- C) Aziz SANCAR
- D) Charles DARWIN

14

X ve Y elementlerine ait elektron dizilimi verilmiştir.

X : 2) 8) 3)

Y : 2) 6)

Buna göre X ve Y elementlerinin periyot ve grupları hangi seçenekte doğru verilmiştir?

	X ELEMENTİ	Y ELEMENTİ
A)	3. PERİYOT 3-A GRUBU	6. PERİYOT 2-A GRUBU
B)	3. PERİYOT 3-A GRUBU	2. PERİYOT 6-A GRUBU
C)	2. PERİYOT 3-A GRUBU	2. PERİYOT 6-A GRUBU
D)	3. PERİYOT 3-A GRUBU	3. PERİYOT 6-A GRUBU

15

X GRUBU ELEMENTLERİ	
Elektron almaya yatkındırlar	Kendi aralarında bileşik oluşturular
Oda sıcaklığında katı, sıvı ya da gaz olabilirler	Şekil almazlar, tel ve levha haline getirilmezler

Periyodik tabloda bulunan X sınıfıyla ilgili bazı özellikler verilmiştir. Buna göre X sınıfı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Ametal
- B) Yarı Metal
- C) Metal
- D) Soy gazlar

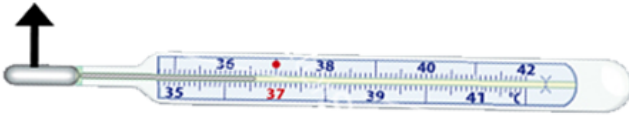
16

Şekildeki periyodik tabloda koyu renk ile gösterilen elementlerin **son katmanlarındaki elektron sayılarının toplamı kaçtır?**

- A) 21
- B) 17
- C) 15
- D) 6

17

Cıva



Termometrelerde cıva elementi kullanılır.

Metallerin;

- I. Isıyı iyi iletirler.
- II. Kırılğan değİllerdİr.
- III. Parlak görünömlüdürler.
- IV. Birbirleriyle bileşİk yapmazlar.

Sahİp olduğu özelliklerden hangisinden yararlanıldığı İçin cıva elementi termometre yapımında kullanılır?

- A) I B) II C) III D) IV

18

Şekildeki periyodik cetvelde grupların özel isimleri hangi şıkta doğru verilmiştir?

--	--	--

A)	Top.Alkali met.	Soygazlar	Halojenler
B)	Alkali metaller	Asal gazlar	Soygazlar
C)	Alkali Metaller	Halojenler	Soygazlar
D)	Alkali metaller	Top.Alk.Met.	Halojenler

19

1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8A
A							
	B					C	
							D

Aşağıdakilerden hangisinde A,B,C ve D elementlerinin proton sayıları (atom sayıları) na göre **küçükten büyüğe** sıralaması doğru yapılmıştır?

- A) A<C<B<D B) D<C<B<A
C) D<B<C<A D) A<B<C<D

20.

Önceleri altın, gümüş gibi değerli metallere yapılan madeni paralar, günümüzde nikel, alüminyum gibi gerçek değerleri daha düşük metallere yapılmaktadır.

Metallerin sahip olduğu hangi özelliğinden yararlanıldığı için metaller madeni para yapımında kullanılır?



- A) Elektriği iyi iletmeleri
B) Kırılğan olmayıp, işlenebilir olmaları
C) Elektron vermeye yatkın olmaları
D) Işığı yansıtmaları

İSİM			
NO		SINIF	

- | | |
|------------|------------|
| A B C D | A B C D |
| 1 ○ ○ ○ ○ | 11 ○ ○ ○ ○ |
| 2 ○ ○ ○ ○ | 12 ○ ○ ○ ○ |
| 3 ○ ○ ○ ○ | 13 ○ ○ ○ ○ |
| 4 ○ ○ ○ ○ | 14 ○ ○ ○ ○ |
| 5 ○ ○ ○ ○ | 15 ○ ○ ○ ○ |
| 6 ○ ○ ○ ○ | 16 ○ ○ ○ ○ |
| 7 ○ ○ ○ ○ | 17 ○ ○ ○ ○ |
| 8 ○ ○ ○ ○ | 18 ○ ○ ○ ○ |
| 9 ○ ○ ○ ○ | 19 ○ ○ ○ ○ |
| 10 ○ ○ ○ ○ | 20 ○ ○ ○ ○ |

Grup A ○ B ○

www.feokulu.net