

Periyodik Tablo ve Özellikleri Kazanım Kontrol Deneme Sınavı

1

Aynı grupta olduğu bilinen Na ve K element atomları için aşağıda verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Çekirdeklerindeki proton sayıları eşittir.
- B) Son katmanlarındaki elektron sayıları eşittir.
- C) Katman sayıları eşittir.
- D) Atom numaraları eşittir.

2

Tuncay: Periyodik tabloda elementler ve bileşikler bulunur.

Anıl: Periyodik tabloda soldan sağa doğru ilerledikçe, metallik özellik azalır, ametallik özellik artar.

Erkan: Günümüzde kullanılan modern periyodik tabloda elementler artan ağırlıklarına göre dizilmişlerdir.

Zeki: Periyodik tablo 7 grup, 18 periyottan oluşur.

Periyodik tablo ile ilgili bilgi veren öğrencilerden hangisinin verdiği bilgi doğrudur?

- A) Tuncay
- B) Anıl
- C) Erkan
- D) Zeki

3

Atom	Katman sayısı	Son katmanındaki elektron sayısı
X	3	3
Y	4	2
Z	2	7

Yukarıda katman sayıları ve son katmanlarındaki elektron sayıları verilen X, Y ve Z elementleri ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Atom numarası en büyük olan Z dir.
- B) Z elementi metaldir.
- C) Y elementi 2. periyotta yer alır.
- D) X elementinin atom numarası 13 dır.

4

	Na																									
	K	Ca																								

Periyodik çizelgede verilen elementler ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Atom numarası en büyük olan Cl'dir.
- B) K, Ca, Cu ve Zn aynı gruptadır.
- C) C, 4A grubunda yer alır.
- D) Na ve K aynı periyottadır.

5

1	2							3	4	5	6	7	8
											X		

Yukarıdaki periyodik tabloda yer alan X element atomu için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) 5A grubu elentidir.
- B) 3. Periyotta yer alır.
- C) Ametaldir.
- D) Atom numarası 17 dir.



6

Öğretmen tahtaya aşağıdaki periyodik cetveli çizmiş ve sınıfa bir soru sormuştur.

	Be					F				
	Mg								Ar	

Gülsüm sorulan soruya; "Berilyum ve Magnezyum elementleridir." Diye cevap vermiştir. Öğretmeni cevabın doğru olduğunu ifade etmiştir.

Buna öğretmenin sorduğu soru aşağıdakilerden hangisi olamaz?

- A) Hangi elementler katyon olma eğilimindedir?
- B) Hangi elementler metaldir?
- C) Hangi elementler aynı periyottadır?
- D) Hangi elementler birbirine benzer?

7

Aşağıda metal ve ametallerin özelliklerinin listelendiği bir tablo verilmiştir.

	METAL	AMETAL
Elektrik iletkenliği	✓	
Elektron almaya yatkınlık		✓
X	✓	✓

Tabloda verilen X özelliği aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) Kırılganlık
- B) İyonik bağ yapma
- C) Kovalent bağ yapma
- D) Matlık

8

Katman sayıları eşit olan K, L ve M elementleriyle ilgili şu bilgiler veriliyor:

- Atom numarası en büyük olan M elementidir.
- Atom numarası en küçük olan L elementidir.

Buna göre K, L ve M elementlerinin grupları aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?

- | | <u>K</u> | <u>L</u> | <u>M</u> |
|----|--------------|--------------|--------------|
| A) | Soygaz | Halojen | Alkali Metal |
| B) | Halojen | Alkali Metal | Soygaz |
| C) | Halojen | Soygaz | Alkali Metal |
| D) | Alkali Metal | Halojen | Soygaz |

9

Periyodik tabloda bulunan □ ve ○ elementleriyle ilgili;

- = 3.periyot 3A grubu
○ = 3.periyot 1A grubu

bilgiler veriliyor.

Buna göre □ ve ○ elementleriyle ilgili,

- I. Isı ve elektriği iyi iletirler.
II. Mat görünümlüdürler.
III. Benzer kimyasal özelliklere sahiptirler.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

10

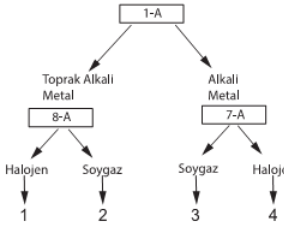


Şekilde bir nötr elemente ait katman - elektron dizilimi verilmiştir.

Buna göre bu elementle ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır? (Ca:20, F:9)

- A) Periyodik tablonun sol tarafından bulunur.
B) Toprak alkali metaldir.
C) Ca elementi ile benzer özellik gösterir.
D) F elementi ile aynı periyotta bulunur.

11



Periyodik tabloda 1A, 2A, 7A ve 8A grupları özel olarak isimlendirilmişlerdir.

Yandaki diyagramda doğru bir şekilde

ilerlenildiğinde hangi çıkışa ulaşılır?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

12

Tabloda metal ve ametallerle ilgili bilgiler verilmiştir.

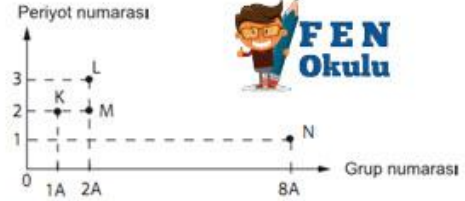
	Kırılgandır.
	Elektron vermeye yatkındırlar.
	Tel ve Levha haline getirilebilirler.
	Periyodik tablonun sağ tarafında yer alır.

Metal ile ilgili özelliğin başına ☆, ametalle ilgili özelliğin başına △ yerleştirileceğine göre tablonun boş bırakılan yerinin görünümü aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?

- A) B) C) D)

13

Grafikte K, L, M ve N elementlerine ait periyot ve grup numarası verilmiştir.



Buna göre K, L, M ve N elementleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) L ve M benzer kimyasal özellik gösterir.
B) K: Toprak alkali metaldir.
C) N: Hiç bir elementle tepkimeye girmez.
D) M: Isıyı ve elektriği iyi iletir.

14

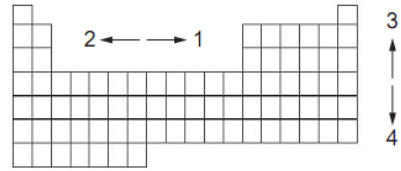
Elektron almaya yatkındırlar.	Kendi aralarında bileşik oluştururlar.
Oda sıcaklığında katı, sıvı veya gaz halinde bulunabilirler.	Dövülerek şekil verilemezler.

Periyodik tabloda bulunan X sınıfıyla ilgili bazı özellikler verilmiştir.

Buna göre X sınıfı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Metal B) Yarı Metal C) Ametal D) Soygazlar

15



Verilen periyodik tabloda yönler numaralandırılmıştır. Bu yönlerle ilgili öğrencilerin yorumu aşağıdaki gibidir.

Kaan: 1 yönünde ilerlendiğinde periyot numarası değişmez.

İlker: 2 yönünde ilerlendiğinde metalik özellik artar.

Öykü: 4 yönünde ilerlendiğinde grup numarası değişir.

Naz: 3 yönünde ilerlendiğinde atom numarası azalır.

Buna göre hangi öğrencinin yorumu yanlıştır?

- A) Kaan B) İlker C) Öykü D) Naz



Kim 100 puan ister? yazışma hali için pdf ye tıkla

16

K, L ve M elementleri ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.
K: M ile benzer kimyasal özellik gösterir.
L: Atom numarası en büyüktür.
M: L ile aynı periyotta ve K'dan atom numarası büyüktür.

Buna göre K, L ve M elementlerinin periyodik tablonun bir bölümündeki yeri aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?

- A)

K	L
M	

 B)

K	
M	L
- C)

M	K
L	

 D)

L	
M	K

17

- ☆ Yarı metaller teknolojik aletlerin yapısında kullanılır.
□ Metaller mutfak araç- gereçlerinde kolay işlenebildiği için kullanılır.
△ Metaller roket yakıtı yapımı ve balonların şişirilmesinde kullanılır.
○ Ametaller temizlik malzemelerinin yapımında kullanılır.

Elementlerin kullanım alanları konusunda ilgili defterine notlar alan Ece hangi maddede hata yapmıştır?

- A) ☆ B) ○ C) □ D) △

18

Şekildeki periyodik tabloda taralı olarak gösterilen elementlerle ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) Elektrikliği ve ısıyı iyi iletmezler.
B) Tel ve levha haline getirilemezler.
C) Kendi aralarında bileşik oluşturmazlar.
D) Mat görünümündürler.

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

19

Öğretmen: Periyodik tabloda bazı gruplar özel olarak isimlendirilmiştir. Bu gruplardan bir tanesinde bulunan tüm elementler elektrikli ve ısıyı iletir.

Öğretmenin bazı özelliklerini verdiği grup aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Toprak Alkali Metal
B) Alkali Metal
C) Soygazlar
D) Halojenler

20

K	L	M
----------	----------	----------

Periyodik cetvele ait bir bölüm şeklinde verilmiştir.

Periyodik sistemde bu şekildeki gibi yer alan elementler için aşağıdakilerden hangisi kesinlikle ayırdır?

- A) Katman sayıları
B) Son katmandaki elektron sayıları
C) Oda sıcaklığındaki fiziksel halleri
D) Kimyasal özellikleri

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.fenokulu.net