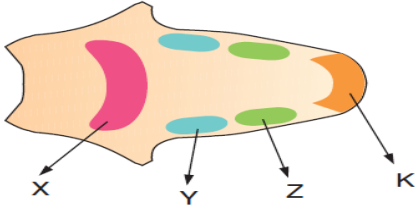


1) Karbondioksit ve suyu dışarı atan boşaltım sistemine yardımcı organ hangisidir?

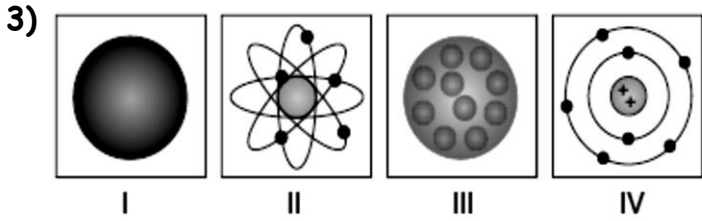
- A) Karaciğer B) Akciğer  
C) Deri D) Böbrek

2) Dil üzerindeki dört temel tat alma bölgesi, aşağıdaki şekilde belirtilmiştir.



Dilde işaretlenmiş olan kısımlarda diğerlerinden daha iyi algılanan tatlarla ilgili olarak, hangi eşleştirme yanlıştır?

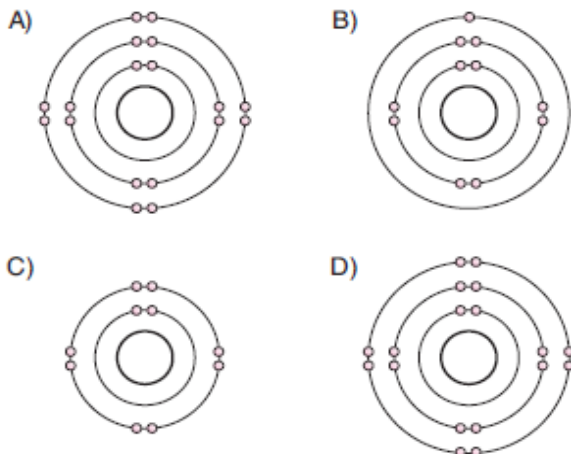
- A) K – Tuzlu pasta B) Y – Limon  
C) Z – Deniz suyu D) X – Acı biber



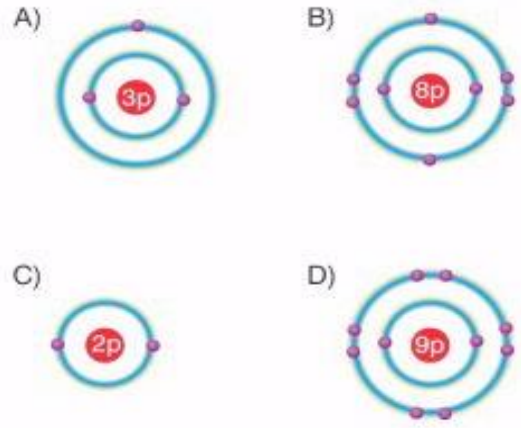
Yukarıdaki atom modellerinin isimleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- |    | I       | II         | III        | IV         |
|----|---------|------------|------------|------------|
| A) | Dalton  | Rutherford | Thamson    | Bohr       |
| B) | Dalton  | Thomson    | Rutherford | Bohr       |
| C) | Thomson | Bohr       | Dalton     | Rutherford |
| D) | Dalton  | Rutherford | Bohr       | Thomson    |

4) Atom numarası 11 olan sodyum (Na) atomunun elektronlarının yörüngelere dağılımı hangi seçenekte doğru verilmiştir?



5) Aşağıdakilerden hangisi Nötr değildir?



6)

	Proton sayısı	Elektron dizilimi
X	13	2) 8)
Y	16	2) 8) 8)
Z	10	2) 8)

Yukarıdaki tabloda X, Y ve Z atomlarının proton sayıları ve elektron dizilimleri verilmiştir.

Buna göre hangi tanecikler nötr değildir?

- A) Yalnız Z B) X ve Y  
C) X ve Z D) Y ve Z

7)

Tanecik	Proton sayısı	Nötron sayısı	Elektron sayısı
X <sup>m</sup>	13	14	10
Y <sup>n</sup>	16	18	18
Z <sup>k</sup>	12	13	12

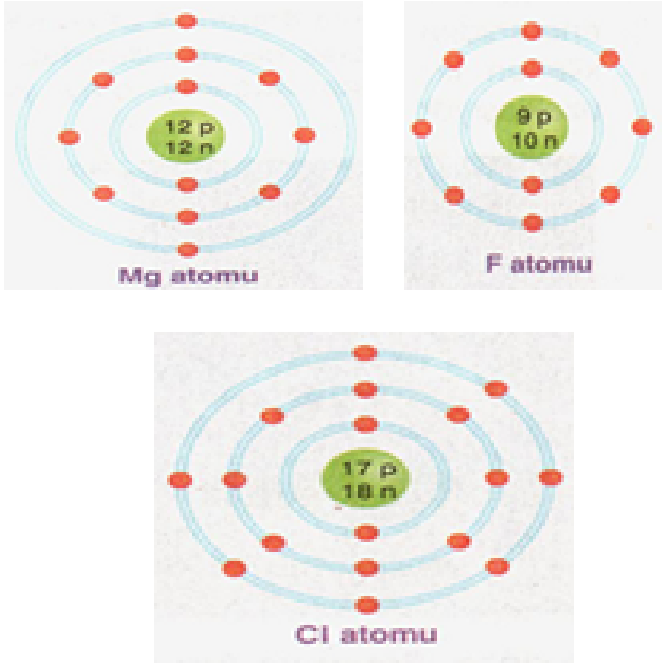
Taneciklerin yük değeri olan m, n ve k için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

	<u>m</u>	<u>n</u>	<u>k</u>
A)	3+	2-	1+
B)	2+	3-	0
C)	3+	2-	0
D)	3-	2+	2-

8) Bir elementin 2. katmanı en fazla kaç elektron alır?

- A) 2 B) 5 C) 8 D) 10

9)



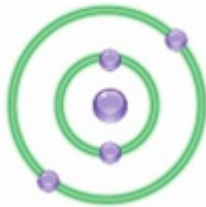
Nötr haldeki Magnezyum (Mg), Flor (F) ve Klor (Cl) atomlarının yukarıda verilen katman elektron dizilimlerinden hangileri doğrudur?

- A) Mg ve Cl B) Mg ve F  
C) F ve Cl D) Mg, Cl ve F

10) Yanda atom modeli verilen nötr atom için;

I. Atom nötr halde ise proton sayısı nedir?

II. Atom kararlı hale geçmek için kaç elektron vermelidir?



	<u>I</u>	<u>II</u>
A)	5	5
B)	5	4
C)	5	6
D)	5	2

11) Kırmızı ve yeşil rengi ayırt edememe göz kusuru hangisidir?

- A) Renk körlüğü B) Miyop  
C) Katarakt D) Astigmatlık

12) Aşağıdakilerden hangisi bir elektron dizilimi olamaz?

- A) )2 )8 )3 B) )1  
C) )2 D) )2 )7 )3

13)

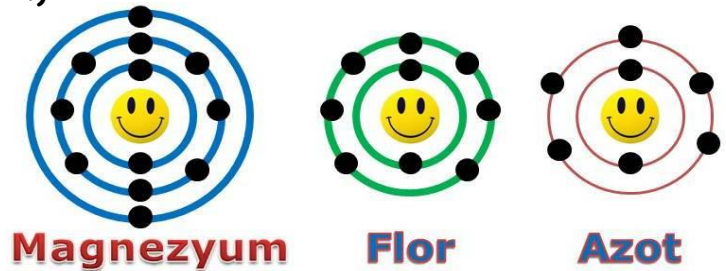
Element	1. katman	2. katman	3. katman
X	2	8	2
Y	2	6	
Z	2	2	

X, Y ve Z nötr atomlarının katmanlarındaki elektron sayıları tabloda verilmiştir.

Tabloda verilenlere göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) X'in proton sayısı Y'nin proton sayısından 2 tane fazladır.  
B) X ile Z iyonik kararlı olduklarında oktete ulaşırlar.  
C) X ile Y iyonik kararlı olduklarında oktete ulaşırlar.  
D) X, Y ve Z bileşik oluştururken oktet kuralına uyarlar.

14)



Yukarıdaki elementlerden hangisi ya da hangileri oktet kuralına uyarak kararlı hale geçer?

- A) Yalnız Magnezyum B) Hepsi  
C) Flor ve Azot D) Magnezyum ve Flor

15) Proteinlerin sindirimi hangi organda başlar hangi organda biter?

- A) Ağız - Mide      B) Mide- Kalın Bağırsak  
C) Ağız - Anüs      D) Mide- İnce Bağırsak

16) Tabloya göre hangi atomlar elektron almıştır?

- A) X ve T  
B) Y ve Z  
C) X ve Y  
D) Z ve T

Atom	İyon
X	$X^{3-}$
Y	$Y^{2+}$
Z	$Z^+$
T	$T^{2-}$

17)



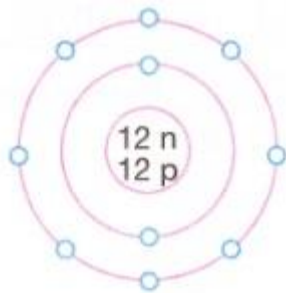
### Nötr Sodyum Atomu

Elektron dizilimi verilen nötr sodyum atomu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) 3 katmana sahiptir.  
B) Kararsız yapıdadır.  
C) Kimyasal bağ yaparken oktete uyar.  
D) Elektron almaya yatkın bir atomdur.

18)

Verilen modelin yük durumu hangi seçenekte doğru olarak verilmiştir?



- A) Nötr    B)  $2^+$     C)  $1^+$     D)  $2^-$

19)

ELEMENT	ELEKTRON DAĞILIMI
X	2 8 2
Y	2 7
Z	2 8 8 1
T	2 8 5

Yukarıda tabloda hangi elementler elektron vererek kararlı yapıya ulaşır?

- A) X ve Z      B) X ve Y  
C) Y ve Z      D) Y ve T

20) Elektronların katmanlardaki durumu 2 ) 8 ) 6) olan atomun kararlı atomların elektron dizilimine ulaşması için ne yapması gerekir?

- A) 4 elektron alması      B) 6 elektron vermesi  
C) 2 elektron alması      D) 1 elektron alması

21)

	1.Katman	2. Katman	3.Katman
X	2	8	
Y	2	8	2
Z	2	8	7

Yukarıdaki tabloya göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) X elektron almaya yatkındır.  
B) Y elektron vermeye yatkındır.  
C) Y ile Z dublet kuralına göre kararlı olur.  
D) Y kararlı bir atomdur.

22)

Atomun yapısında bulunan taneciklerin yükü aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?

	Elektron	Proton	Nötron
A)	+	-	Yüksüz
B)	+	-	+
C)	-	+	Yüksüz
D)	-	+	-

23)

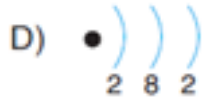
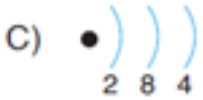
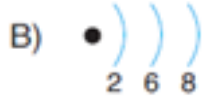
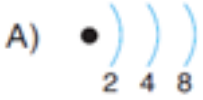
Aşağıdaki tabloda K, L ve M elementlerinin iyon yükü, proton sayısı ve elektron sayısı verilmiştir.

İyon yükü	Proton sayısı	Elektron sayısı
+2	20	I
II	18	18
-3	III	18

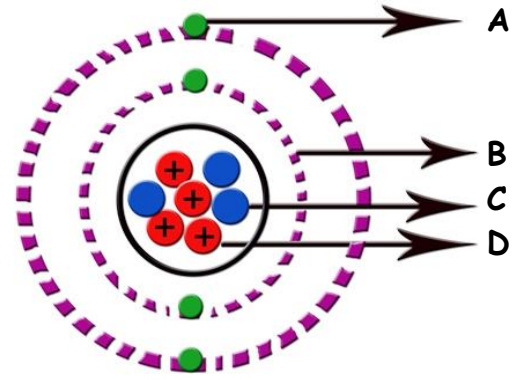
Buna göre I, II ve III numaralı yerlere aşağıdakilerden hangisinde verilenler gelmelidir?

	I	II	III
A)	18	0	18
B)	22	36	21
C)	18	0	15
D)	22	36	15

24) Atom numarası 12 olan Magnezyum elementinin elektron dizilimi aşağıdaki seçeneklerden hangisinde verilmişti?



25)



Yukarıda bir atoma ait model verilmiştir. Yukarıdaki harfler atoma ait özellik ve tanecikleri temsil ettiğine göre; aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

	<u>A</u>	<u>B</u>	<u>C</u>	<u>D</u>
A)	Elektron	Katman	Nötron	Proton
B)	Proton	Elektron	Katman	Nötron
C)	Nötron	Elektron	Katman	Proton
D)	Elektron	Katman	Proton	Nötron

**E. BULUT**

**FEN BİLİMLERİ ÖĞRETMENİ**