

1.) Periyodik tablo ile ilgili;

I. 8 tane A grubu bulunur.

II. 7 tane periyot vardır.

III. Elementler kütle numaralarına göre sıralanmıştır.

IV. Metaller sol tarafta yoğunluktadır.

İfadelerinden hangisi yanlıştır?

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

2.) Aşağıdaki periyodik sistemde bazı elementler X, Y, Z, T ile gösterilmiştir.

I. X ile Y elementleri arasında bileşik oluşabilir.

II. Z elementi 2. periyot 5A grubunda yer alır.

III. T elementi ametal özellik gösterir.

IV. Y ve T elementlerinin kimyasal özellikleri benzerdir.

Buna göre, yukarıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

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

3.) Aşağıdaki elementlerden hangisi atom numarası 16 olan kükürt elementi ile aynı periyotta yer alır?

A) Atom numarası 5 olan bor

B) Atom numarası 17 olan klor

C) Atom numarası 8 olan oksijen

D) Atom numarası 11 olan sodyum

4.) Aşağıdaki tabloda K, L, M elementleri ile ilgili bilgiler verilmiştir.

Elementler	Özellikler
K	M ile bileşik oluşturuyor.
L	Kararlı yapıya sahiptir.
M	Isı ve elektriği iyi iletiyor.

Buna göre, bu elementlerin cinsleri aşağıdakilerden hangisindeki gibi olabilir?

K	L	M
A) Ametal	Soy gaz	Metal
B) Ametal	Metal	Soy gaz
C) Metal	Soy gaz	Ametal
D) Metal	Ametal	Soy gaz

5.)

V, Y, Z ve T elementlerinin periyodik cetveldeki yerleri yukarıda gösterilmiştir.

Buna göre, bu elementlerin atom numaralarının sıralanışı hangi seçenekte doğru verilmiştir?

- A) V > Y > Z > T B) T > Z > Y > V
C) T > Y > Z > V D) Z > V < T > Y

6.) Aşağıdaki periyodik tabloda yerleri gösterilen elementlerle ilgili;

I. X ametal, Y soygazdır.

II. T ve Z birbirleri ile iyonik bağlı bileşik yapar.

III. T ve Y aynı grup elementleridir.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

7.) Aşağıdaki periyodik sistemde, üç elementin yerleri gösterilmiştir.

Buna göre; X, Y, Z elementlerinin metal ve ametal olarak sınıflandırılması hangi seçenekte doğru verilmiştir?

Metal	Ametal
A) Yalnız X	Y ve Z
B) X ve Y	Yalnız Z
C) Yalnız Y	X ve Z
D) Yalnız Z	X ve Y

8.)

Yandaki tabloda K, L, M elementlerinin proton sayıları verilmiştir.

Element	Proton sayısı
K	17
L	7
M	12

Bu elementlerin periyodik çizelgedeki grupları,

hangi seçenekte doğru gösterilmiştir?

	K	L	M
A)	7A	7A	2A
B)	7A	5A	2A
C)	1A	7A	2A
D)	1A	5A	8A

9.)

Periyodik sistemde hangi yönde ilerlendiğinde;

• Hem atom numarası azalır.

• Hem son katmandaki elektron sayısı değişmez?

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

10.)

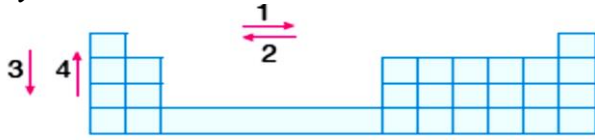
K, L, M, N elementlerinin atom numaraları verilmiştir.

Bu elementlerin periyodik sistemdeki grubunu ve periyodunu gösteren seçeneklerden hangisi doğrudur?

Element	Atom numarası
K	2
L	16
M	18
N	8

- | | K | L | M | N |
|----|------------------------|------------------------|------------------------|------------------------|
| A) | 8A grubu
1. periyot | 6A grubu
3. periyot | 8A grubu
3. periyot | 6A grubu
2. periyot |
| B) | 8A grubu
1. periyot | 6A grubu
3. periyot | 8A grubu
3. periyot | 8A grubu
2. periyot |
| C) | 2A grubu
1. periyot | 6A grubu
3. periyot | 8A grubu
3. periyot | 6A grubu
2. periyot |
| D) | 2A grubu
1. periyot | 6A grubu
3. periyot | 8A grubu
3. periyot | 8A grubu
3. periyot |

11.)



- ▲ : Atom numarası 1 artar.
- : Katman sayısı artar.
- : Son katmandaki elektron sayısı artar.
- ★ : Son katmandaki elektron sayısı değişmez.

Periyodik cetvel üzerindeki rakamlar ve sembollerle gösterilen ifadeler eşleştirildiğinde hangi seçenek doğru olur?

- | | ▲ | ■ | ● | ★ |
|----|---|---|---|--------|
| A) | 1 | 3 | 3 | 3 ve 4 |
| B) | 3 | 1 | 3 | 3 ve 4 |
| C) | 1 | 3 | 1 | 3 ve 4 |
| D) | 1 | 3 | 1 | 4 |

12.)

- K^{2+} iyonunun 10 elektronu vardır.
- L^{2-} iyonunun 10 elektronu vardır.
- M atomu 3. periyot, 7A grubundadır.

K, L, M elementleriyle ilgili, yukarıdaki bilgiler veriliyor.

Bu bilgilere göre; K, L, M elementlerinin periyodik cetveldeki yeri hangi seçenekte doğru gösterilmiştir?

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

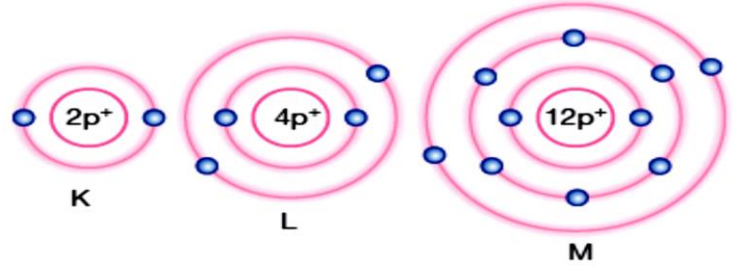
13.) Aşağıda verilenlerden kaç tanesi soy gazların özelliğidir?

- Elektron almaya yatkındırlar.
 - Tel ve levha haline getirilebilirler.
 - Ametallerle bileşik oluştururlar.
 - Kararlı yapıdadırlar, bileşik oluşturmazlar.
- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

14.) Elektronların katmanlara dağılımı gelişmiş güzel değildir ve katman sayısı periyodu verir. Periyodik tabloda aynı periyotta soldan sağa gidildikçe;

- I. Atom numarası artar. II. Katman sayısı artar.
III. Ametal özellik artar.
- Verilenlerden hangileri doğrudur?
A)Yalnız I B)Yalnız II C)I ve III D)II ve III

15.) K, L, M atomlarının modelleri aşağıda gösterilmiştir.



- Buna göre;**
- I. Üçü de metaldir.
II. Üçü de e^- verir. III. Üçü de 2A grubundadır.
- Verilenlerden hangileri yanlıştır?
A)Yalnız I B)Yalnız II C)I ve III D)I, II ve III

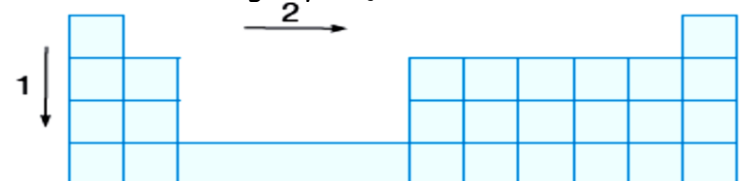
16.) Atom Atom numarası Son katmandaki e^- sayısı

Li	3	K
Na	11	L
S	16	M

Yukarıdaki tabloda; Li, Na ve S elementlerinin atom numaraları ve son katmandaki e^- sayıları K, L ve M sembelleriyle gösterilmiştir. Buna göre; K, L ve M sembelleri yerine hangi seçenekte verilenler gelir?

- | | K | L | M |
|----|---|---|---|
| A) | 1 | 1 | 6 |
| B) | 3 | 2 | 6 |
| C) | 1 | 1 | 2 |
| D) | 3 | 1 | 2 |

17.) Periyodik tabloda 1 ve 2 yönünde ilerlendiğinde verilenlerden hangisi yanlıştır?



- A) 1 yönünde metal özellik artar.
B) 1 yönünde katman sayısı değişmez.
C) 2 yönünde ametal özellik artar.
D) 2 yönünde son katmandaki elektron sayısı artar.

27.) İyon yükünün grup numarası ile bağlantısını araştırarak Deniz aşağıdaki tabloyu hazırlıyor.

Element	Yaygın iyon yükü	Grup numarası
Lityum	1+	1A
Magnezyum	2+	2A
Alüminyum	3+	3A
Fosfor	3-	5A
Flor	1-	7A
Neon	Yok	8A

Buna göre tabloyu değerlendiren öğrencilerden;

İrem-Anyonların iyon yükü, son katmandaki eksik e- sayısını gösterir.

Duygu-Katyonların iyon yükü ile grup numarası aynıdır.

Emre-Soygazlar kararlı olduklarından, iyon oluşturmazlar.

Hangilerinin yorumu doğrudur?

- A) Duygu ve İrem B) Duygu ve Emre
C) İrem ve Emre D) Duygu, İrem ve Emre

28.) Aşağıda benzer özellikler gösteren elementler kümeler oluşturmuştur.

1. küme	2. küme	3. küme
• Helyum • Neon • Argon	• Klor • Flor • Azot	• Lityum • Sodyum • Magnezyum

Özellikler ★ : Elektriği iletmezler.

■ : Bileşiklerinde elektron vererek katyon oluştururlar.

▲ : Kendi aralarında ve diğer elementlerle bileşik oluşturmazlar.

Buna göre, kümeler ve özellikler eşleştirildiğinde hangi seçenek doğru olur?

- | ★ | ■ | ▲ |
|------------------|---------|---------|
| A) 1. ve 2. küme | 3. küme | 1. küme |
| B) 1. küme | 3. küme | 2. küme |
| C) 2. küme | 3. küme | 1. küme |
| D) 3. küme | 2. küme | 1. Küme |

29.) Aynı periyottaki üç element kendini aşağıdaki gibi tanıtlıyor.

V: Benim son katmanımdaki elektron sayısı 7'dir.

Y: Benim değerlik elektron sayım 2'dir.

Z: Ben 5A grubu elementiyim.

Buna göre V, Y, Z elementlerinin çeşidiyle ilgili hangi seçenek doğrudur?

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

30.) Atom numarası 19 olan K elementinin periyodik çizelgedeki yeri hangi seçenekte doğru verilmiştir?

- A) 5. Periyot, 1A grubu B) 4. Periyot, 1A grubu
C) 3. Periyot, 3A grubu D) 3. Periyot, 7A grubu

31.) K, L, M, N elementlerinin periyodik tablodaki yerleri aşağıda gösterilmiştir.

K								L
							N	
	M							

Verilenlere göre, aşağıdaki yorumlardan hangisi doğrudur?

- A) K ve L aynı gruptadır.
B) Son katmandaki e- sayısı en fazla olan M'dir.
C) L'nin son katmanında 8e- vardır.
D) K ve N ametaldir.

32.) Periyodik cetvelin aynı periyodunda bulunan K, L, M ve N elementlerinden;

- L, e- alışverişi ve e- ortaklığı yapmaz.
► N'nin e- alma eğilimi K'dan fazladır.
► M'nin değerlik elektron sayısı diğerlerinden küçüktür.

Buna göre, bu elementlerin aynı periyot içinde soldan sağa sıralanışı hangi seçenekte doğru verilmiştir?

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

33.) Aşağıdaki tabloda X, Y ve Z iyonlarının elektron dağılımı gösterilmiştir.

İyon	1. katman	2. katman	3. katman
$_{13}X^{3+}$	2	8	
$_{16}Y^{2-}$	2	8	8
$_9Z^{-}$	2	7	

Hangi iyonların elektron dağılımı doğru gösterilmiştir?

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

34.) F⁻, Mg²⁺ ve N³⁻ iyonlarının 10'ar elektronu vardır. Buna göre;

Nihat-F ve N elementleri aynı periyottadır.

Ada-Mg elementi 3. periyot, 2A grubundadır.

Aysu-Proton sayısı sıralaması;

Mg > F > N dir.

Hangi öğrencilerin yorumu doğrudur?

- A) Yalnız Ada B) Ada ve Nihat
C) Ada ve Aysu D) Ada, Nihat ve Aysu

35.) Sorular

1. Metaller, cıva hariç oda sıcaklığında katı halde mi bulunur?

2. Ametallerin tümü oda sıcaklığında gaz halde mi bulunur?

3. Soygazların tümü oda sıcaklığında gaz halde mi bulunur?

Cumhur'un yanıtları

1. Evet 2. Hayır 3. Hayır

Cumhur'un yukarıdaki sorulara verdiği yanıtlar belirtildiği gibi olduğuna göre hangi sorulara doğru yanıt vermiştir?

- A) Yalnız 1 B) 1 ve 2 C) 1 ve 3 D) 2 ve 3

CEVAP ANAHTARI-35 SORU

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
C	D	B	A	B	D	C	B	D	A	C	C
13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
A	C	D	A	B	A	C	B	A	C	C	D
25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	
A	A	D	A	B	B	D	B	B	D	B	