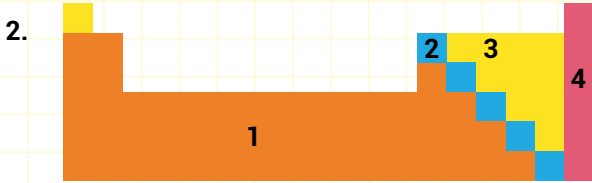


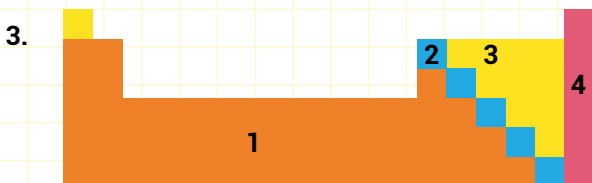
Yukarıda verilen periyodik tablo şekline göre 1 numara ile gösterilen yerde hangi element çeşidi bulunur?

- A) Metaller  
B) Yarımetaller  
C) Ametaller  
D) Soygazlar



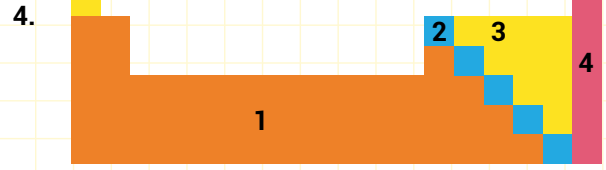
Yukarıda verilen periyodik tablo şekline göre 2 numara ile gösterilen mavi renkli bölgede yer alan elementlerin genel adı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Metaller  
B) Yarımetaller  
C) Ametaller  
D) Soygazlar



Yukarıdaki periyodik tabloda 3 numara ile gösterilen sarı renkli bölgede yer alan elementlerin genel adı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Metaller  
B) Yarımetaller  
C) Ametaller  
D) Soygazlar



Yukarıda verilen periyodik tabloda 1, 2, 3 ve 4 ile gösterilen bölgelerden hangisinde bulunan elementler kararlı yapıya sahiptir, doğada tek atomlu halde bulunur?

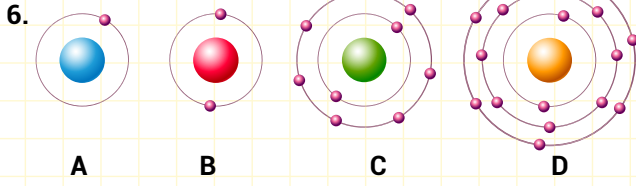
- A) 4  
B) 3  
C) 2  
D) 1

5. ★ 1A grubunun özel ismi  
● 2A grubunun özel ismi  
▲ 7A grubunun özel ismi  
■ 8A grubunun özel ismi

Yukarıda verilen ifadeler aşağıdakilerden hangileri ile eşleştirilirse doğru olur?

1. Halojen  
2. Toprak alkali metaller  
3. Alkali metaller  
4. Soygazlar (Asal gazlar)

	★	●	▲	■
A)	1	2	3	4
B)	4	3	2	1
C)	3	2	1	4
D)	2	1	4	3



Yukarıda A, B, C ve D element atomlarının elektron düzenleri verilmiştir. Buna göre hangi element atomu soygazdır?

- A) D      B) C      C) B      D) A

7. Periyodik tablo ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) 18 grup, 7 periyot vardır.  
B) Elementlerin benzer özelliklerine göre oluşturulmuştur.  
C) Yalnızca metal ve yarımetallerden oluşturulmuştur.  
D) 8 tane A ve 8 tane B grubu elementlerinden oluşmuştur.

8. Periyodik tabloda aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe aşağıda verilen özelliklerden hangileri gerçekleşir?

- I. Atom çapı artar.  
II. Proton sayısı artar.  
III. Metalik özellik artar.

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

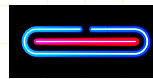
9. Periyodik cetvelin alkali metaller grubundan bir önceki grupta yer alan elementlerin hangi özellikleri ortaktır?

- A) Son yörüngelerinde 2 elektron vardır.  
B) Doğada katı halde bulunurlar.  
C) Elektron alma eğilimindedirler.  
D) Kararlı yapıya sahiptirler.

10.  ${}_7^A$ ,  ${}_{11}^B$ ,  ${}_{20}^C$  element atomları için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) B ve C elementleri metaldir.  
B) B elementi 1A grubunda yer alır.  
C) A, B ve C elementlerinin son yörüngelerindeki elektron toplamı 8'dir.  
D) A, B ve C elementleri aynı periyottadır.

11.



Neon



Karbon



Bakır

Yukarıda verilen elementlerin doğru sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisinde yapılmıştır?

	<u>Neon</u>	<u>Karbon</u>	<u>Bakır</u>
A)	Metal	Ametal	Soygaz
B)	Soygaz	Metal	Ametal
C)	Soygaz	Ametal	Metal
D)	Ametal	Soygaz	Metal



Yukarıdaki periyodik tabloda gösterilen elementler için;

- I. C, D ve E aynı periyottadır.
- II. A, B ve C metaldir.
- III. D halojen, E ise soygazdır.
- IV. A ve B aynı gruptadır.

verilenlerden hangileri doğrudur?

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

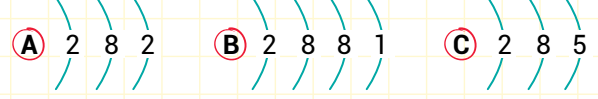
2. 2. periyotta yer alan elementlerle ilgili aşağıdaki bilgileri kullanarak;

- X elementi bir soygazdır.
- Y elementi bir ametaldir.
- Z elementi bir alkali metaldir.

X, Y ve Z elementlerinin proton sayılarına göre doğru sıralaması aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $Z > Y > X$
- B)  $X > Y > Z$
- C)  $Y > X > Z$
- D)  $X > Z > Y$

3. Aşağıda elektron dağılımı verilen element atomları ile ilgili;



- I. A, B ve C elementleri aynı periyottadır.
- II. C elementinin grup numarası diğer elementlerden daha büyüktür.
- III. A ve B elementi metal, C elementi ametaldir.
- IV. B elementi toprak alkali metaller grubundadır.

yukarıda yapılan yorumlardan hangileri doğrudur?

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



Yukarıdaki periyodik tabloda gösterilen elementler için aşağıda verilenlerden hangisi yanlıştır?

- A) Y elementi bileşiklerinde +1 değerlik alır.
- B) Z elementi bileşiklerinde -2 değerlik alır.
- C) X elementi metaldir.
- D) T elementi doğada tek atomlu halde bulunur.



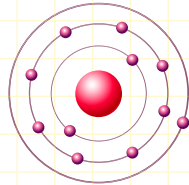
Yukarıdaki periyodik tabloda X, Y, Z, T, V ve K elementlerinin yerleri gösterilmiştir. Buna göre;

- I. V elementi kararlı hale geçerken  $1\bar{e}$  alır.
- II. Atom numarası en büyük olan Z elementidir.
- III. X ve Z elementinin katman sayıları eşittir.
- IV. Y elementi 1A grubunda ve metaldir.

verilenlerden hangileri doğrudur?

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

6. Elektron dizilimi şekildeki gibi verilen X elementi için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?



X

- A) Tel ve levha haline gelebilir.  
B) 1 elektron vererek katyon hale geçer.  
C) Isı ve elektronik akımını iletirler.  
D) Mattırlar, ışığı yansıtımazlar.

7. 1. Parlak değildirler, mattırlar.  
2. Kırılığandırılar.  
3. Oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz halde bulunabilirler.  
4. Isı ve elektriği iyi iletmezler.

Ametallerle ilgili yukarıda verilen özelliklerden kaç tanesi doğrudur?

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

8. ▲ Soygazlar oda sıcaklığında ..... halde bulunur.  
■ Metaller, civa hariç oda sıcaklığında ..... halde bulunur.

Yukarıda verilen ifadelerde boş bırakılan yerlere hangi seçenekteki ifadeler getirilmelidir?

- |    |      |      |
|----|------|------|
|    | ▲    | ■    |
| A) | Kati | Gaz  |
| B) | Gaz  | Kati |
| C) | Gaz  | Gaz  |
| D) | Kati | Sıvı |

9. 1. Tel ve levha haline getirilebilir.  
2. Parlaktırlar ve ışığı yansıtırlar.  
3. Elektron olarak (-) yüklü anyon haline geçerler.  
4. Isı ve elektrik akımını iyi iletirler.

Yukarıda verilen özelliklerden kaç tanesi metaller için söylenebilir?

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

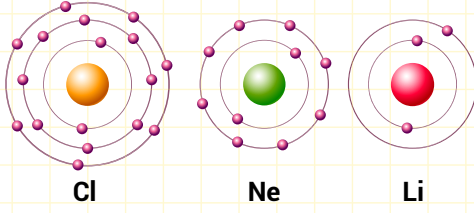
10. Aşağıda X elementinin bazı özellikleri verilmiştir.

1. Bileşiklerinde pozitif değerlik alır.
2. Periyodik tablonun solunda yer alır.
3. Son yörüngesinde az sayıda elektron bulunur.

Yapılan açıklamalara göre X elementi hangi grupta yer alabilir?

- A) 2A                      B) 5A                      C) 6A                      D) 8A

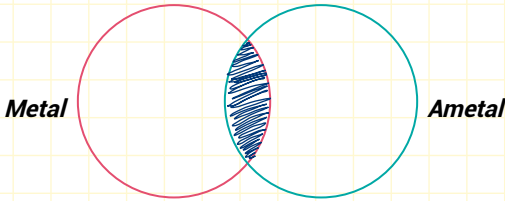
1. Cl, Ne ve Li element atomlarının elektron dizilimi aşağıdaki şekilde verilmiştir.



Bu atomlarla ilgili aşağıda verilenlerden hangisi doğrudur?

- A) Cl ve Ne elektron almaya yatkındır.  
B) Li 1 elektron vererek oktet kuralına uyar.  
C) Cl 1 elektron almaya, Li 1 elektron vermeye yatkındır.  
D) Ne doğada katı, sıvı ve gaz halinde bulunabilir.

2.



Şekilde verilen Venn şemasının taralı kısmına aşağıda verilenlerden hangisi ya da hangileri yazılabilir?

- I. Kendi aralarında bileşik oluşturabilirler.  
II. Mattırlar.  
III. Elektron alış-verişi ile kararlı hale geçerler.

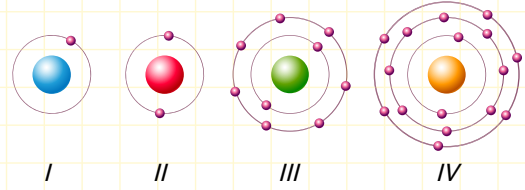
- A) Yalnız III.                  B) II. ve III.  
C) I. ve II.                  D) I. II. ve III.

3. 1. Parlak veya mat olabilirler.  
2. İşlenebilir tel ve levha haline gelebilirler.  
3. Isı ve elektriği az iletirler.  
4. Periyodik tabloda metal ve ametalleri ayıracak şekilde yerleştirilmiştir.

Yarımetallerle ilgili yukarıda verilen özelliklerden kaç tanesi doğrudur?

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

4. Aşağıdaki şekillerde nötr haldeki dört farklı elementin elektron dizilimleri verilmiştir?



Bu elementlerden hangileri periyodik tabloda aynı periyotta yer alır?

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

5. **Hipotez 1:** Son yörüngelerinde 1, 2 ve 3 elektron bulunduran element atomları metaldir.  
**Hipotez 2:** Soygazların son yörüngelerinde 8 elektron bulunur.

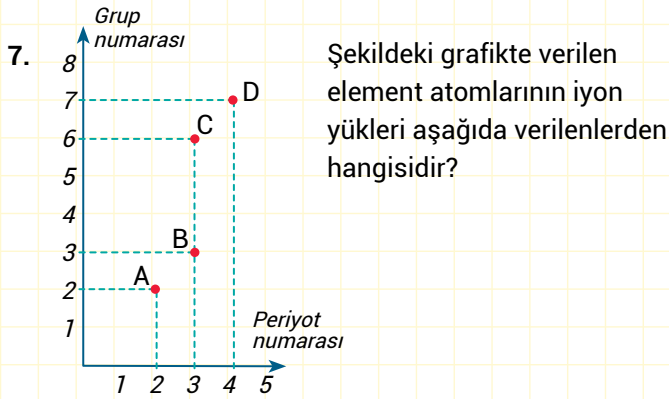
Buna göre yukarıda verilen iki hipotezi çürüten element atomu aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $_{11}\text{Na}$                   B)  $_{2}\text{He}$                   C)  $_{10}\text{Ne}$                   D)  $_{1}\text{H}$

6. I. Aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe metalik özellik artar, atom çapı artar.  
II. Aynı periyotta soldan sağa doğru gidildikçe ametalik özellik artar, yarıçapı azalır.

Verilen bilgilere göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Ametaller periyodik tabloda sol tarafta bulunur.  
B) Metallerden bir elektron koparmak için harcanan enerji, ametallerden bir elektron koparmaktan daha zordur.  
C) Aynı grupta, aşağıya doğru inildikçe elektron koparmak daha kolaydır.  
D) En iyi ametaller periyodik tablonun sol tarafındadır.



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



Periyodik tabloda yerleri verilen elementler için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Y ve Z elementlerinin katman sayısı eşittir.  
B) T elementi soygaz grubuna ait bir ametaldir.  
C) Z elementinin ısı ve elektrik iletkenliği azdır.  
D) X ve Y elementlerinin kimyasal özellikleri benzerdir.

9. Aşağıda verilenlerden hangisi yanlıştır?

- A) Ametaller periyodik tablonun sağında yer alır.  
B) Kendi aralarında bileşik yapan elementler ametallerdir.  
C) Metaller elektron almaya yatkındır.  
D) Soygazlar kararlı yapıya sahiptir.

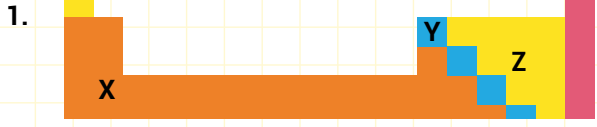
10. Bir bölümü verilen periyodik tabloda bazı elementlerin sembolleri verilmiştir. Buna göre;

O	F
	Cl

- I. Atom numarası en küçük olan oksijen en büyük olan klordur.  
II. Flor ve klor atomlarının son yörüngelerindeki elektron sayıları eşittir.  
III. Oksijen ve flor aynı grupta yer alır.

İfadelerinden hangisi ya da hangileri doğrudur?

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



Periyodik tabloda yerleri verilen elementlerin türleri aşağıdakilerden hangisidir?

- |    | X         | Y         | Z         |
|----|-----------|-----------|-----------|
| A) | Yarımetal | Ametal    | Metal     |
| B) | Metal     | Yarımetal | Ametal    |
| C) | Ametal    | Metal     | Yarımetal |
| D) | Metal     | Ametal    | Yarımetal |

2. Aşağıda verilenlerden hangisi metallerin genel özelliklerinden biri değildir?

- A) Son yörüngelerinde az sayıda elektron bulundurulur.
- B) Bileşiklerinde her zaman pozitif değerlik alırlar.
- C) Kendi aralarında alaşım oluştururlar.
- D) Doğada moleküler halde bulunurlar.

3. Aşağıda verilenlerden hangisi ametallerin genel özelliklerinden biri değildir?

- A) Periyodik tablonun sağ tarafında bulunurlar.
- B) Bileşiklerinde negatif ya da pozitif değerlik alabilirler.
- C) Doğada katı, sıvı ve gaz halde bulunabilirler.
- D) Doğada hepsi atomik halde bulunur.

4. Atom numarası halojenlerden bir fazla olan element atomu için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Bileşiklerinde pozitif değerlik alır.
- B) Eleman doğada moleküler olarak bulunur.
- C) Doğada tek atomlu halde bulunurlar.
- D) Element 6A grubunda yer alır.

5. Toprak alkali grubunda yer alan bir elementin atom numarası kaç olabilir?

- A) 12      B) 15      C) 17      D) 18



Aşağıda A, B, C ve D elementlerine ait verilen özelliklere göre;

- A: Tel ve levha haline getirilemez.
- B: Halojendir.
- C: Bileşik oluştururken elektron alma eğilimindedir.
- D: Asalgaz grubundadır.

Aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) A elementinin yeri 2. periyot 6A grubu olabilir.
- B) B elementinin yeri 3. periyot 7A grubu olabilir.
- C) C elementinin yeri 2. periyot 5A grubu olabilir.
- D) D elementinin yeri 1. periyot 2A grubu olabilir.

7.  ${}_{11}A$   ${}_{15}B$   ${}_{17}C$   ${}_{19}D$   ${}_{3}E$

Atom numaraları verilen elementlerden hangileri  
1 elektron vererek katyon haline geçer?

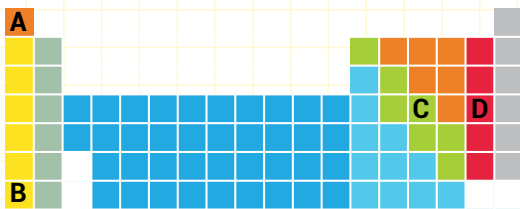
- A) A ve C  
B) A, D ve E  
C) A, C ve D  
D) D ve E

8. Aşağıda verilenlerden hangisi hem metal hem de  
yarımetal sınıfına ait elementlerin özelliğini gösterir?

- I. Isı ve elektriği çok iyi iletme  
II. Tel ve levha haline gelme  
III. Oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz olma  
IV. Elektrik ve elektronik teknolojisinde kullanılır

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

9.



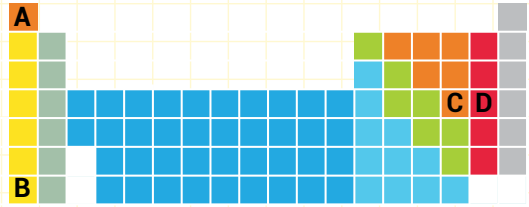
Şekildeki periyodik tabloda yer alan elementlerden  
hangisinin ametalik özelliği en fazladır?

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

10. Oda sıcaklığında sıvı olan tek metal  
aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Civa  
B) Krom  
C) Bor  
D) Silisyum

11.



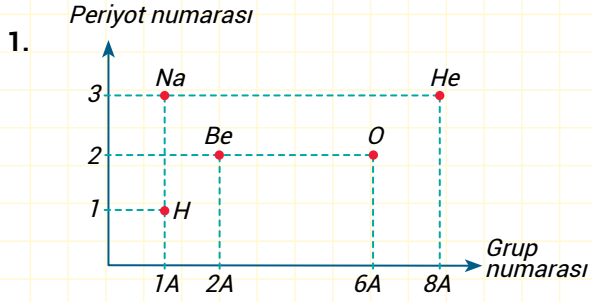
Şekildeki periyodik tabloda verilen elementlerden  
hangisinin metalik özelliği en fazladır?

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

12. Kurşun kalemin iç yapısında yazının yazılmasını  
sağlayan kısımda aşağıda verilen elementlerden  
hangisi kullanılır?

- A) Kurşun  
B) Civa  
C) Demir  
D) Karbon





Yukarıdaki grafikte bazı elementlerin grup ve periyot numaraları verilmiştir. Verilenlere göre aşağıdakilerden hangisi ya da hangileri ametaldir? (Soygazlar dahildir.)

- A) Be ve Na                      B) H, He ve O  
C) H ve O                        D) He

2.

Özellikler	Elementler		
	A	B	C
Parlaklık		✓	
Kararlı olma			✓
Isı ve elektrik iletkenliği		✓	
Oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz olma	✓		

Yukarıdaki tabloda A, B ve C elementlerinin bazı özellikleri verilmiştir. Buna göre bu elementlerin doğru sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisidir?

- |           | <u>A</u> | <u>B</u> | <u>C</u> |
|-----------|----------|----------|----------|
| A) Soygaz |          | Metal    | Ametal   |
| B) Metal  |          | Ametal   | Soygaz   |
| C) Ametal |          | Metal    | Soygaz   |
| D) Soygaz |          | Ametal   | Metal    |

3. ★ İçme sularının dezenfeksiyonunda kullanılır.  
▲ İnşaat sektöründe ve köprü yapımında kullanılır.  
● Elektrik ve elektronik sanayiinde kullanılır.

Yukarıda bazı elementlerin kullanım alanları verilmiştir. Buna göre bu elementlerin adları ve sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- |                | ★ | ▲           | ●           |
|----------------|---|-------------|-------------|
| A) Cl - Metal  |   | Al - Ametal | He - Soygaz |
| B) Cl - Ametal |   | Fe - Metal  | Cu - Metal  |
| C) F - Ametal  |   | Fe - Metal  | C - Ametal  |
| D) F - Ametal  |   | Al - Metal  | Zn - Ametal |

4. Soygazlar (asalgazlar) grubunda yer alan bir elementin atom numarası kaç olabilir?

- A) 2                      B) 8                      C) 12                      D) 20

5. Şekilde verilen grup numaraları ve iyonlar eşleştirildiğinde aşağıdakilerden hangisi doğru olur?





2A ●	● O <sup>-2</sup>
7A ●	● Cl <sup>-</sup>
6A ●	● Ca <sup>+2</sup>





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





6.  ${}_1\text{H}$   ${}_2\text{He}$   ${}_{10}\text{Ne}$   ${}_2\text{Na}$   ${}_{12}\text{Mg}$   ${}_{15}\text{P}$   ${}_{20}\text{Ca}$

Yukarıda bazı elementler ve proton sayıları verilmiştir. Buna göre aşağıdaki özelliklerle yapılan gruplandırmalardan hangisi yanlıştır?

- |  |  |
|--|--|
| A) <i>Metalik özellik gösterenler</i>        | B) <i>Bileşik oluştururken katyon olanlar</i>      |
| Na - Mg - Ca                                 | H - He - P   |
| C) <i>Oda sıcaklığında gaz halde olanlar</i> | D) <i>Kendi aralarında bileşik oluşturmayanlar</i> |
| H - He - Ne                                  | He - Ne - Na - Mg - Ca                             |

7. I. Kurşun kalem ucu .......... örnektir.  
II. Hastaların kullandığı oksijen tüpü .......... örnektir.  
III. Kablolarda kullanılan bakır tel .......... örnektir.  
IV. Işıklı reklam panolarında neon .......... örnektir.

Yukarıdaki açıklamalarda verilen    ve  ile gösterilen yerlere aşağıdaki şıklarda verilenlerden hangisi getirilebilir?

- |   |   |   |   |
|---|---|---|---|
|  |  |  |  |
| A) Metal  | Ametal  | Yarımetal   | Soygaz  |
| B) Ametal   | Ametal  | Soygaz  | Metal   |
| C) Metal  | Ametal  | Ametal  | Ametal  |
| D) Ametal   | Ametal  | Metal   | Soygaz  |

8. Element sayısı en az olan periyot aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 1.P      B) 2.P      C) 3.P      D) 7.P

9. I. Elektrik ve ısıyı iyi iletmesi  
II. Kırılğan ve mat olması  
III. Akışkan olmaması

Yukarıda verilenlerden hangisi ya da hangileri kurşun kalemlerde karbon elementinin kullanılma nedenidir?

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

10. I. Elektrik telleri ..... elementinden yapılır.  
II. Kurşun kalem uçlarında ..... elementi bulunur.  
III. Müzik aleti olan zillerin yapımında ..... elementi kullanılır.

Yukarıda verilen açıklamalardaki boşluklara aşağıdaki şıklarda verilenlerden hangisi yazılabilir?

- |    | I     | II     | III      |
|----|-------|--------|----------|
| A) | Demir | Kurşun | Bakır    |
| B) | Bakır | Kurşun | Demir    |
| C) | Bakır | Karbon | Titanyum |
| D) | Demir | Karbon | Demir    |