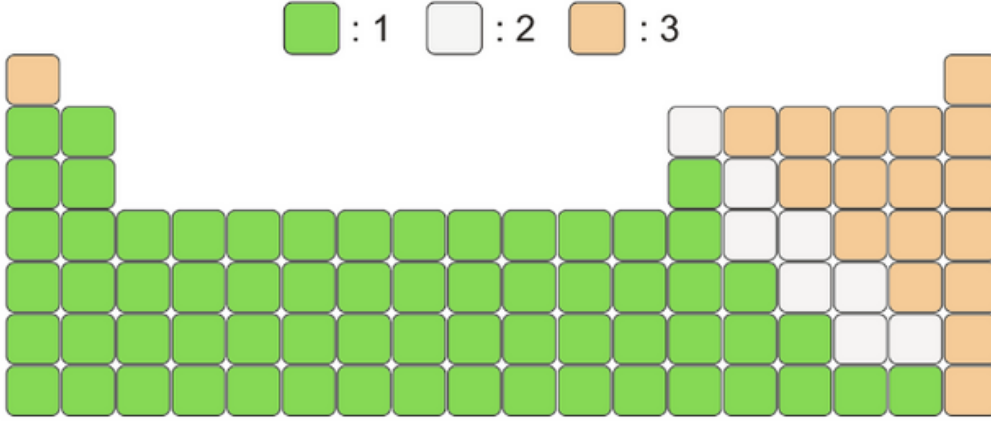


A) Aşağıda verilen ifadeleri okuyunuz. Doğru ise 'D' kutucuğunu, yanlış ise 'Y' kutucuğunu işaretleyiniz.



D

Y

☐
☐

1 numaralı kısım metaller, 2 numaralı kısım yarı metaller ve 3 numaralı ametallerdir.

☐
☐

3 numaralı elementler oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz halde bulunabilir.

☐
☐

2 numaralı elementlerin kimyasal özellikleri 1 numaralı elementlere benzerdir.

☐
☐

1 numaralı elementler parlak ve sert görünümündedirler.

☐
☐

3 numaralı elementler ısı ve elektriği çok iyi iletirler.

☐
☐

Periyodik cetvelde en çok 1 numaralı elementler bulunurken doğada en çok 3 numaralı elementler bulunur.

☐
☐

1 numaralı elementlerin içinde oksijen, karbon, flor vardır.

☐
☐

1 numaralı elementler oda sıcaklığında civa hariç katı halde bulunurlar.

B) Aşağıda metal, yarı metal ve ametale ait özellikler verilmiştir. Tabloyu uygun şekilde doldurunuz.

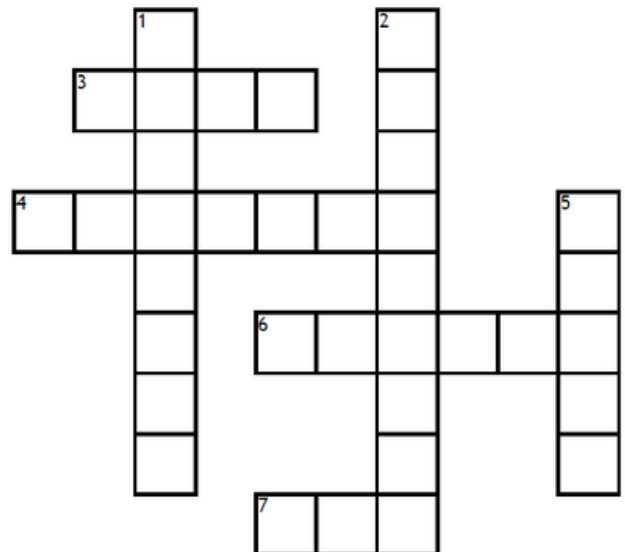
	metal	yarı metal	ametal
Yüzeyleri mattır ve tel levha haline getirilemezler.			
Fiziksel özellikleri metallere kimyasal özellikleri ametallere benzerdir.			
Oda sıcaklığında civa hariç katı halde bulunurlar.			
Isı ve elektriği çok iyi iletirler.			
Oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz halde bulunabilirler.			
Yüzeyleri parlaktır, ışığı yansıtır.			
Isı ve elektriği metallerden az, ametallerden fazla iletirler.			

C) Aşağıda verilen elementlerin periyot ve grup numaralarını bulunuz.

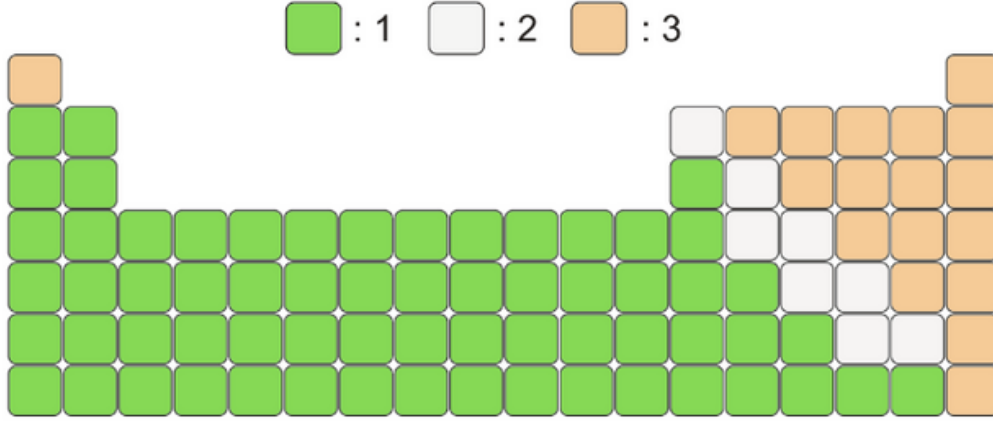
16 X	20 A	13 B
17 Z	19 K	2 Y
3 T	5 X	1 X

D) Aşağıda verilen elementlerin periyot ve grup numaralarını bulunuz.

1. Bulunduğu gruptaki diğer elementlere benzemeyen elementtir.
2. Görünümü mat olup kırılkan yapıda bulunurlar.
3. Oda koşullarında sıvı halde bulunan metaldir.
4. Periyodik cetvelde yatay sıralara verilen addır.
5. Tel ve levha haline getirilebilen elementlerden biridir.
6. Son katmanında 2 elektron olmasına rağmen 8A grubunda bulunan elementtir.
7. Yarı metal olup 2. periyotta bulunur.



A) Aşağıda verilen ifadeleri okuyunuz. Doğru ise 'D' kutucuğunu, yanlış ise 'Y' kutucuğunu işaretleyiniz.



D Y

- ☒ ☐ 1 numaralı kısım metaller, 2 numaralı kısım yarı metaller ve 3 numaralı ametallerdir.
- ☒ ☐ 3 numaralı elementler oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz halde bulunabilir.
- ☐ ☒ 2 numaralı elementlerin kimyasal özellikleri 1 numaralı elementlere benzerdir.
- ☒ ☐ 1 numaralı elementler parlak ve sert görünümündedirler.
- ☐ ☒ 3 numaralı elementler ısı ve elektriği çok iyi iletirler.
- ☒ ☐ Periyodik cetvelde en çok 1 numaralı elementler bulunurken doğada en çok 3 numaralı elementler bulunur.
- ☐ ☒ 1 numaralı elementlerin içinde oksijen, karbon, flor vardır.
- ☒ ☐ 1 numaralı elementler oda sıcaklığında civa hariç katı halde bulunurlar.

B) Aşağıda metal, yarı metal ve ametale ait özellikler verilmiştir. Tabloyu uygun şekilde doldurunuz.

	metal	yarı metal	ametal
Yüzeyleri mattır ve tel levha haline getirilemezler.			✓
Fiziksel özellikleri metallere kimyasal özellikleri ametallere benzerdir.		✓	
Oda sıcaklığında civa hariç katı halde bulunurlar.	✓		
Isı ve elektriği çok iyi iletirler.	✓		
Oda sıcaklığında katı, sıvı ve gaz halde bulunabilirler.			✓
Yüzeyleri parlaktır, ışığı yansıtır.	✓		
Isı ve elektriği metallerden az, ametallerden fazla iletirler.		✓	

C) Aşağıda verilen elementlerin periyot ve grup numaralarını bulunuz.

16 **X**

2) 8) 6

6A

3. periyot

20 **A**

2) 8) 8) 2

24

4 points

13 B

2) 8) 3

3A

3 periyot

17 Z

2) 8) 7

7A

3. periyot

19 K
2)8)8)1
1A
4 periyot

${}_2Y$

2)

8A

1. periyot

3 T
2) 1
1 A
2 periyot

5 X
213
3A
2. periyot

$1X$
1)
1A
1. period

D) Aşağıda verilen elementlerin periyot ve grup numaralarını bulunuz.

1. Bulunduğu gruptaki diğer elementlere benzemeyen elementtir. ✓
2. Görünümü mat olup kırılkan yapıda bulunurlar. ✓
3. Oda koşullarında sıvı halde bulunan metaldir. ✓
4. Periyodik cetvelde yatay sıralara verilen addır. ✓
5. Tel ve levha haline getirilebilen elementlerden biridir. ✓
6. Son katmanında 2 elektron olmasına rağmen 8A grubunda bulunan elementtir.
7. Yarı metal olup 2. periyotta bulunur.

