Etkinlik 1

Aşağıda bazı elementler ve özellikleri karışık olarak yazılmıştır. Buna göre verilen özelliklerin numarasını uygun olan elementin başındaki kutucuğa yazınız.

1. Proton sayısı 5 olan elementin sembolü B'dir. Periyodik cetvelin 2. peryot 3A grubunda yer alır. ☐ OKSİJEN
2. Buzdolobı, klima ve deodorant yapısında bulur. 1 elektron alarak Neon elementine benzer. ☐ KLOR
3. Kemik ve dişlerin yapısında bulunur. Proton sayısı 20'dir. 2 elektron vererek katyon haline gelir. ☐ CİVA
4. 11 tane protona sahip olan elementin sembolü Na'dır. 1 elektron vererek katyon haline gelir. ☐ BOR
5. Güçlü bir dezenfektandır. Sembolü Cl olan elementin atom numarası 17'dir. ☐ KALSİYUM
6. Periyodik sistemin 4. periyot 1A grubunda yer alır. Sembolü K'dır. ☐ HELYUM
7. Elektriği çok iyi ilettiği için elektrik sanayide kullanılır. Atom numarası 29'dur. ☐ FLOR
8. Canlıların yaşamları için gerekli olan temel elementlerden biridir. Periyodik sistemin 2. periyot 6A grubunda yer alır. ☐ SODYUM
9. Sembolü Hg olan element termometre yapımında kullanılır. ☐ POTASYUM
10. Havadan daha az yoğun olduğu için uçan balon ve zeplinlerde kullanılır. Proton sayısı 2'dir. ☐ BAKIR

Etkinlik 2

Mg 12	He 2	Al 13	P 15	Ne 10	Kr 36	Cl 17
Ca 20	C 6	Fe 26	F 9	Cu 29	Br 35	O 8

Yukarıda elementlerin sembolleri ve atom numaraları verilmiştir. Buna göre elementlerin aşağıda belirtilen özelliklere göre sınıflandırılmasını yaparak sembollerini uygun yerlere yazınız.

Bileşik oluşturmayanlar.	Oda sıcaklığında katı halde bulunanlar.	Oda sıcaklığında gaz halinde bulunanlar.

Halojenler grubunda yeralanlar.	Elektron almaya istekli olanlar.	Elektron vermeye istekli olanlar.

Etkinlik 3

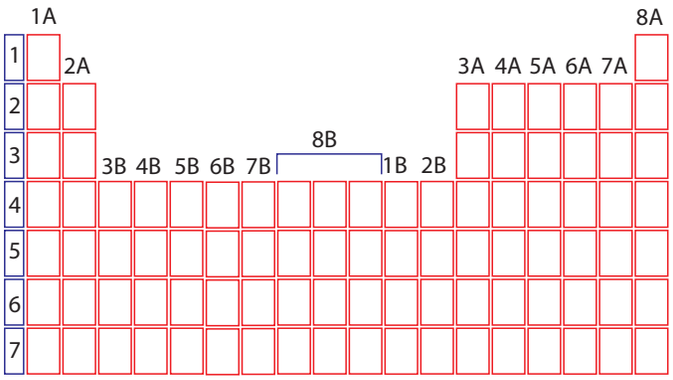
Aşağıdaki tabloda bazı elementlerin periyot ve grupları belirtilmiştir. Buna göre verilen periyot ve grupların hangi elementlere ait olduğunu yazınız.

	Periyot	Grup	Elementin Adı
a	4	7A	
b	2	5A	
c	3	2A	
d	2	8A	
e	1	1A	
f	2	7A	
g	3	1A	
h	3	3A	
k	4	1A	
m	3	6A	

Etkinlik 4

Potasyum	Klor	Sodyum	Argon
Kükürt	Magnezyum	Alüminyum	Silisyum
Helyum	Demir	Civa	Radon

Yukarıda isimleri verilen elementlerin sembollerini aşağıdaki periyodik tabloya yerleştiriniz.



Etkinlik 5

Aşağıdaki elementlerin kullanım alanlarına örnekler vererek karşılarındaki boş alanlara yazınız.

Neon :		**Bakır:**	
Helyum:		**Kalay:**	
Altın :		**Klor:**	
Argon :		**Radon:**	

Etkinlik 6

Aşağıda metal, ametal yarı metal ve soy gazlara ait özellikler verilmiştir. Buna göre verilen özellikler hangi gruba ait ise o özelliğin numarasını uygun sepete yazınız.

1. *Parlak görünümlüdürler.*
2. *Elektron alışverişi yapmazlar.*
3. *Her üç halde de bulunurlar.*
4. *Periyodik sistemin sağ tarafında yoğunlaşmışlardır.*
5. *Tel ve levha haline gelebilirler.*
6. *Parlak veya mat olabilirler.*
7. *Kendi aralarında bileşik yapabilirler.*
8. *Oda koşullarında civa hariç hepsi katıdır.*
9. *Kendi aralarında bileşik oluşturmazlar.*
10. *Kimyasal özellikleri bakımından genellikle ametaller gibi davranırlar.*
11. *Bileşiklerinde daima pozitif yüklü olurlar.*
12. *Son katmanlarında 8 elektron vardır.*
13. *Anyon olma eğilimindedirler.*
14. *Kırılgan değildirler.*
15. *Isı ve elektriği iyi iletirler.*
16. *Bileşiklerinde elektron verirler.*
17. *Isı ve elektriği iyi iletmezler.*
18. *Doğada tek atomlu gaz halindedirler.*

Metal Sepeti

Ametal Sepeti

Yarımetal Sepeti

Soygaz Sepeti