

Etkinlik

1

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

- Proton sayısı 5 olan elementin sembolü B'dir. Periyodik cetvelin 2. periyot 3A grubunda yer alır. ☐ OKSİJEN
- Buzdolabı, klima ve deodorant yapısında bulur. 1 elektron alarak Neon elementine benzer. ☐ KLOR
- Kemik ve dişlerin yapısında bulunur. Proton sayısı 20'dir. 2 elektron vererek katyon haline gelir. ☐ CİVA
- 11 tane protona sahip olan elementin sembolü Na'dır. 1 elektron vererek katyon haline gelir. ☐ BOR
- Güçlü bir dezenfektandır. Sembolü Cl olan elementin atom numarası 17'dir. ☐ KALSİYUM
- Periyodik sistemin 4. periyot 1A grubunda yer alır. Sembolü K'dır. ☐ HELYUM
- Elektriği çok iyi iletmediği için elektrik sanayide kullanılır. Atom numarası 29'dur. ☐ FLOR
- Canlıların yaşamları için gerekli olan temel elementlerden biridir. Periyodik sistemin 2. periyot 6A grubunda yer alır. ☐ SODYUM
- Sembolü Hg olan element termometre yapımında kullanılır. ☐ POTASYUM
- 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 oluşturmeyenler.	Oda sıcaklığında katı halde bulunanlar.	Oda sıcaklığında gaz halinde bulunanlar.
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Halojenler grubunda yer alanlar.	Elektron almaya istekli olanlar.	Elektron vermeye istekli olanlar.
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

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	

4

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

Yukarıda isimleri verilen elementlerin sembollerini aşağıdaki periyodik tabloya yerleştiriniz.

5

Aşağıdaki elementlerin kullanım alanlarına örnekler vererek karşılarındaki boş alanlara yazınız.

Neon :

the 1990s, the number of people in the world who are under 15 years of age is projected to increase from 1.1 billion to 1.5 billion. The number of people aged 65 and over is projected to increase from 250 million to 500 million.

Bakır:

1. *What is the purpose of this study?*
 2. *What are the research objectives?*
 3. *What are the research questions?*
 4. *What are the hypotheses?*
 5. *What are the variables?*
 6. *What are the independent and dependent variables?*
 7. *What are the control variables?*
 8. *What are the confounding variables?*
 9. *What are the limitations of the study?*
 10. *What are the strengths of the study?*
 11. *What are the contributions of the study?*
 12. *What are the implications of the study?*
 13. *What are the conclusions of the study?*
 14. *What are the recommendations of the study?*
 15. *What are the future research directions?*

Helium:

[illegible]

Kalay:

[illegible]

Altın :

11/11/2019

Klor:

11/11/2019

Argon :

11/11/2019

Radon:

© 2005 Blackwell Publishing Ltd

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 görünümüdürler.
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

