

1. BÖLÜM

**-PERİYODİK SİSTEM ÇALIŞMA KAĞIDI-**

**3.** BÖLÜM

Aşağıda bir bölümü gösterilen periyodik tablodaki elementlerden metalleri kırmızıya , ametalleri

Periyodik sistemle ilgili cümleleri uygun

kelimelerle tamamlayınız.



7



18



periyot



metaller



ametaller



grup



yarı metaller

* + Silisyum ve bor …………………………sınıfın- da yer alır.
  + Periyodik sistemde ilk üç grupta genellik-

le …………………….. bulunur.

* + ……………………. oda koşullarında katı, sıvı

ya da gaz halde bulunabilir.

* + Periyodik tablo ………grup ve ………

periyottan oluşmaktadır.

* + A grubunda bulunan bir element

atomunun elektron dağılımındaki katman sayısı o elementin ......……numarasını , son katmanındaki elektron sayısı ( helyum hariç) o elementin......……numarasını verir.

1. BÖLÜM

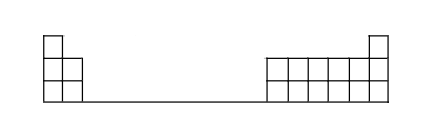
|  |  |
| --- | --- |
| K |  |
| L | M |

Yukarıda bir bölümü verilen periyodik tablodaki bazı elementler harflerle sembolize edilmiştir.

Bu elementlerin atom numarası büyük olandan küçük olana doğru sıralayınız.

…..>……>……

sarıya , yarı metalleri maviye boyayınız.

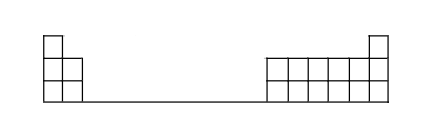


1. BÖLÜM

▲ : Bir soy gazdır.

* + : 2. Periyotta ▲ elementi ile yan yana bulunur.
* : ■ elementinin bir periyot altında ve bir grup solunda yer alır.

Buna göre ▲ ,■ ve ***●*** sembollerini aşağıda bir bölümü verilen periyodik tabloya uygun bir şekilde yerleştiriniz.



1. BÖLÜM

Periyodik sistemle ilgili aşağıdaki soruları cevaplayınız. İlk 18 element içindeki soy gazlar nelerdir ?

……………………………………………………………………………..

1 A grubunda yer almasına karşın metal olmayan atom

hangisidir ?

……………………………………………………………………………..

1. BÖLÜM

Aşağıda metal , ametal ve yarı metallere ait özellikler yer almaktadır:

1. Elektriği ve ısıyı iyi iletirler.
2. Kırılgan değildir bu yüzden işlenebilirler.
3. Yüzeyleri mat görünümlüdür.
4. Elektriği ve ısıyı iyi iletmezler.
5. Oda sıcaklığında katı haldedirler.(Cıva hariç)
6. Yüzeyleri parlak görünümlüdür.
7. Erime ve kaynama noktaları yüksektir.
8. Bazı elektronik araçlarda yarı iletken olarak kullanılırlar.
9. Genellikle periyodik sistemin sağ tarafında

bulunurlar.

1. Elektron vererek kararlı yapıya ulaşırlar.

Bu özelliklerin numarasını ait olduğu kutucuğun içine yazınız.

**Metal Ametal Yarı metal**

1. BÖLÜM

Aşağıdaki ifadelerin başına ifade doğru ise **“D”** ,

yanlış ise **“Y”** harfi yazınız.

* (…) Soy gazlar kararlı yapıya sahiptirler.
* (…) 1.periyotta metal ve ametaller bulunur.
* (…) Aynı periyotta soldan sağa doğru gidildikçe

atom numaraları artar.

* (…) Soy gazların hepsi aynı periyotta yer alır.
* (…) Periyodik tablonun sağ tarafında ametaller

yer alır.

* (…) Günümüzde kullandığımız periyodik tabloya

son

şeklini Glenn Seaborg vermiştir.

* (…) Periyodik tablodaki yatay sıralara grup

denir.

* (…) Atomlar periyodik tabloya proton

sayılarına göre sıralanmıştır.

* (…) 1 A , 2 A , ve 3 A grubunda genellikle

metaller yer alır.

* (…) 8A grubundaki elementler tel ve levha

haline getirilebilir.

* (…) Aynı grupta yer alan elementler benzer

fiziksel ve kimyasal özellikler gösterirler.

* (…) Elementlerin sınıflandırılması ile ilgili

çalışmaların ilki Johan Döbereiner

tarafından yapılmıştır.

1. BÖLÜM

Aşağıda periyodik tablodan bir kesit verilmiştir:



Buna göre yerleri belirtilen elementlerin isimlerini

yazınız.

* + 3. Periyot 5 A grubunda yer alır.

……………………………..

* + 2. Periyot 6 A grubunda yer alır.

……………………………..

* + 1. Periyot 8 A grubunda yer alır.

……………………………...

1. BÖLÜM

Henry Moseley , Dimitry İvanoviç Mendeleyev , Johan Döbereiner periyodik tablo ile ilgili çalışma yapan bazı bilim insanlarıdır.

Buna göre aşağıdaki çalışmaların altındaki boşluğa ilgili bilim insanının ismini yazınız.

* + Elementleri benzer kimyasal ve fiziksel özelliklerine göre üçlü gruplara ayırmıştır.

……………………………………………..

* + Elementleri artan atom numaralarınagöre sınıflandırarak günümüzde kullandığımız periyodik tablonun oluşmasını sağlamıştır.

……………………………………………….

* + Elementleri artan atom kütlelerine göre

sıralamıştır.

………………………………………………..

**Hazırlayan:** Emrah OKUR

COŞKULU FEN’i takip edin !!!

<https://www.facebook.com/groups/344960829625274/>