

## Çalışma Kağıdı - 1

## Periyodik Sistem

1. Aşağıda verilen ifadeleri değerlendirerek ifade doğru ise yanındaki boşluğa D yanlış ise Y harfi yazınız.

	D/Y
Periyodik sistem ile ilgili ilk çalışmayı Henry Moseley yapmıştır.	
Periyodik sistemde elementler artan atom numaralarına göre sıralanır.	
Aynı periyottaki elementlerin kimyasal özellikleri benzerdir.	
Aynı grupta yukarıdan aşağı inildikçe atom numarası artar.	
İlk 18 elementten Be ve S elementleri yarı metaldir.	
Metallerin yüzeyi ışığı yansır (parlaklır).	
Ametaller kırılğandır. Tel ve levha haline getirilemez.	
8A grubundaki tüm element atomlarının elektron dizilimlerinde son katmanlarındaki elektron sayısı 8'dir.	
Günümüzde kullanılan periyodik tabloda elementler Mendeleyev'in hazırlamış olduğu periyodik tablodaki gibi sıralanmıştır.	
Periyodik tabloya son halini Glenn Seaborg vermiştir.	
Bir element atomunun elektron dizilimindeki katman sayısı grubunu, son katmanındaki elektron sayısı periyodunu verir.	
Metaller kendi aralarında bileşik oluşturmazlar.	

2. Aşağıda verilen periyodik tabloda element sınıfları renklendirilerek gösterilmiştir.

1A	2A									3A	4A	5A	6A	7A	8A
1	2									11	12	13	14	15	
2															
3		3B	4B	5B	6B	7B	8B	9B	10B						
4															
5															
6															
7															

Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

- a) Periyodik tabloda kaç adet periyot bulunmaktadır? .....
- b) Periyodik tabloda kaç adet A grubu bulunmaktadır? .....
- c) Uygun element sınıflarını aşağıda verilen boşluklara yazınız.



.....



.....



.....

- d) Periyodik tablo üzerinde ilk 18 elementin yerlerini sembollerini yazarak gösteriniz.

