

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

2. Aşağıda verilen periyodik tabloda element sınıfları renklendirilerek gösterilmiştir.

	1A	2A											3A	4A	5A	6A	7A	8A	
1	H																		He
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
3	Na	Mg	3B	4B	5B	6B	7B	8B	9B	10B	Al	Si	P	S	Cl	Ar			
4																			
5																			
6																			
7																			

Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

- a) Periyodik tabloda kaç adet periyot bulunmaktadır? **7 adet**
b) Periyodik tabloda kaç adet A grubu bulunmaktadır? **8 adet**
c) Uygun element sınıflarını aşağıda verilen boşluklara yazınız.

 metaller

 ametaller

 yarı metaller

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

