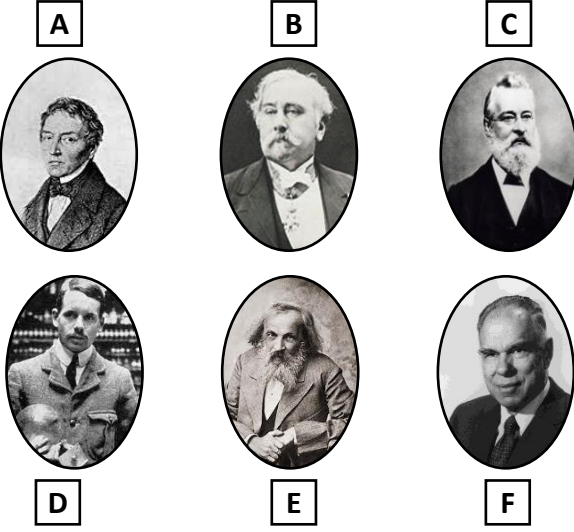


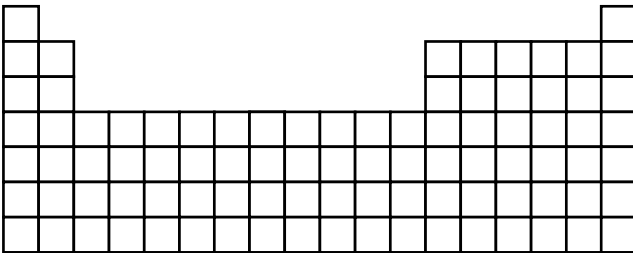


A. Aşağıda fotoğrafları verilen bilim insanlarını tablodaki isimlerle eşleştiriniz.



	Henry Moseley
	Johann Döbereiner
	Gleen Seaborg
	Dimitri Mendeleev
	John Newlands
	Alexandre Beguyer

B. Aşağıda verilen periyodik tabloda metal, yarı metal, ametal elementlerin yerlerini gösterilen şekilde doldurunuz.



Metal Yarı metal Ametal

C. Aşağıdaki cümleleri ilgili bilim insanı ile eşleştiriniz.

Beguyer	Seaborg	Newlands
Döbereiner	Mendeleev	Moseley

-, elementleri benzer özelliklerine göre üçerli gruplara ayırmıştır.
-, elementleri atom numaralarına (proton sayılarına) göre sıralamıştır.
-, günümüzde kullandığımız periyodik sistemin altındaki iki sırayı (lantanit ve aktinitleri) ekleyerek son şeklini vermiştir.
-, "Bir numaralı elementten sonra gelen sekizinci element, ilk elementin bir çeşit tekrarıdır. Müzikteki bir oktavin sekizinci sesi gibi" açıklamasını yapmıştır.
-, benzer fiziksel özellik gösteren elementleri dikey sırala sarmal olarak yerleştirmiştir.
-, yaptığı araştırmalar sonucunda birbiri altında olan elementlerin benzer özellikleri olduğunu keşfetti. Her sekiz ya da on sekiz elementte bir, özelliklerin tekrarlandığını buldu. Bu tekrarlarda bir atlama olduğunda büyük olasılıkla keşfedilmemiş bir elementin olduğunu düşündü.

D. Aşağıdaki ifadeler doğru ise 'D', yanlış ise 'Y' halkasını doldurunuz.

- D Y
- Periyodik sistemdeki satırlara grup adı verilir.
- Aynı grupta bulunan elementler benzer kimyasal özellik gösterir.
- Periyodik sistemde 7 periyot bulunur.
- Periyodik sistemde 7 grup bulunur.
- Periyodik sistemde toplam 18 periyot bulunur.
- Periyodik sistemde toplam 18 grup bulunur.
- Metaller periyodik sistemin sol tarafında bulunur.
- Ametaller periyodik sistemin sağ tarafında bulunur.
- Periyodik sistemde sağdan sola doğru elementlerin atom numaraları artar.
- Periyodik sistemde yukarıdan aşağı elementlerin atom numaraları artar.

E. Aşağıdaki periyodik tabloda periyot ve grup numaralarını noktalı yerlere yazınız.

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

F. Aşağıdaki soruları yukarıda verilen periyodik tabloya bakarak cevaplayınız.

1. Aynı grupta bulunan elementleri yazınız.

.....

2. Aynı periyotta bulunan elementleri yazınız.

.....

3. Elementleri gruplandırınız.

Metal

Yarı metal

Ametal

4. Aşağıda yerleri verilen elementlerin simgelerini periyodik tabloya yazınız.

O : 2. periyot 6A grubu

Na : 3. periyot 1A grubu

H : 1. periyot 1A grubu

N : 2. periyot 5A grubu

Al : 3. periyot 3A grubu

Kr : 4. periyot 8A grubu

F : 2. periyot 7A grubu

5. Verilen şekillerin periyot ve grup numaralarını yazınız.



..... periyot, grubu



..... periyot, grubu



..... periyot, grubu



..... periyot, grubu



..... periyot, grubu



..... periyot, grubu

6. Verilen şekillerin atom numaralarını yazınız.



.....



.....



.....



.....

7. Verilen atom numaralarına göre element simgelerini yazınız. (4. soruyu cevaplamadan bu soruya geçmeyiniz. Bu soru 4. soru ile bağlantılıdır.)

Atom numarası:

8 : 1 : 5 : 13 : 9 :