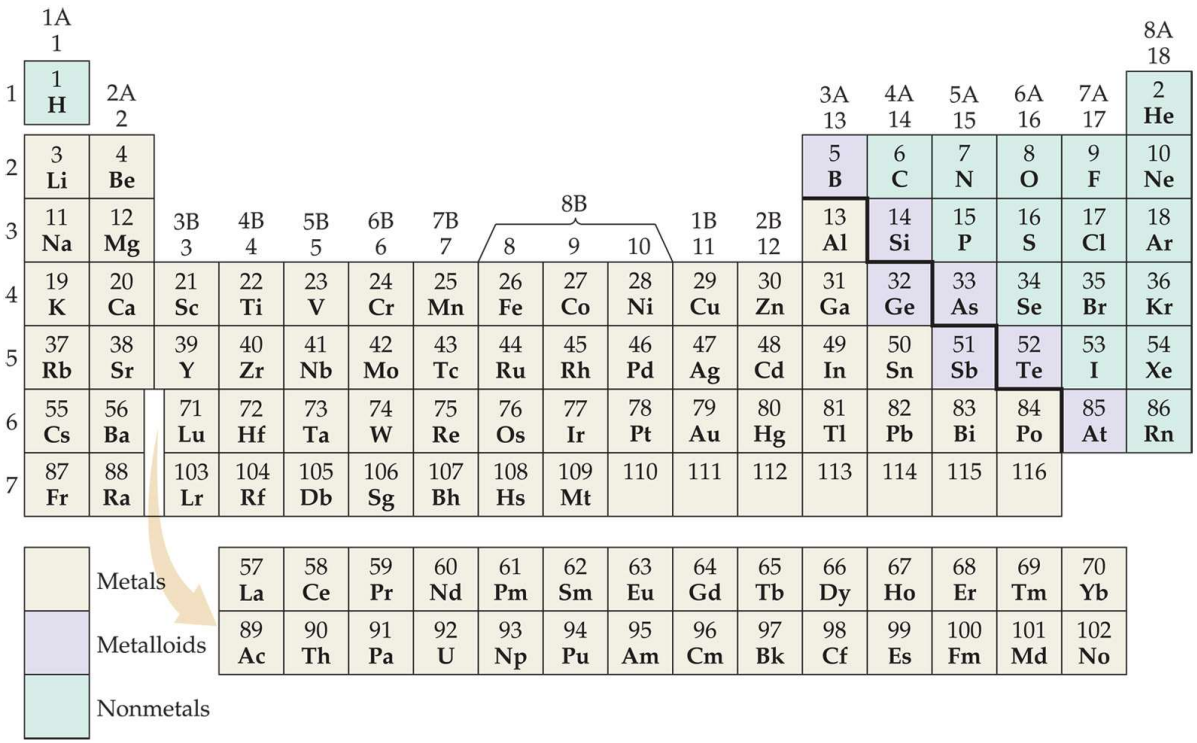
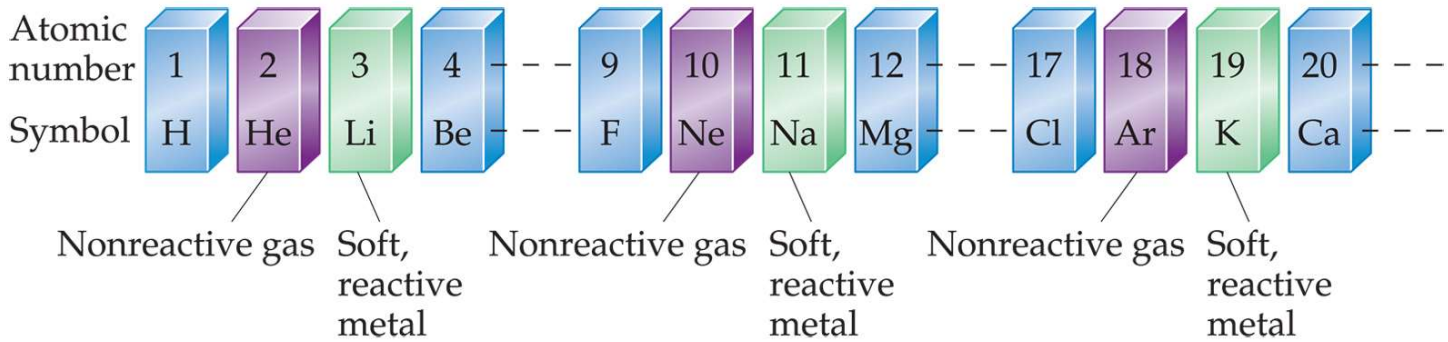
Periodic Table:

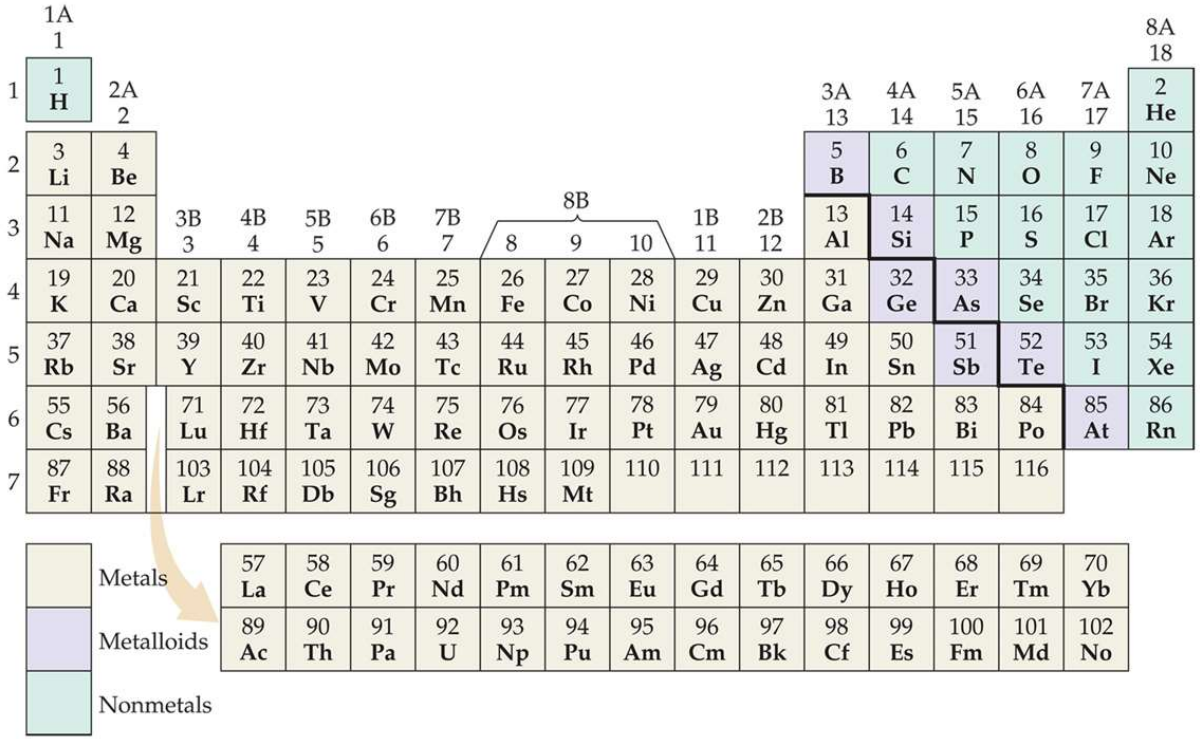


- Elementlerin sistematik kataloglanmış halidir.
- Elementler atom numaralarına göre sıralanmıştır.
- Elementlerin kimyasal özellikleri incelendiğinde periyodik tabloda tekrarlayan bir motif (örüntü) ortaya çıkar.

Periodicity



When one looks at the chemical properties of elements, one notices a repeating pattern of reactivities.

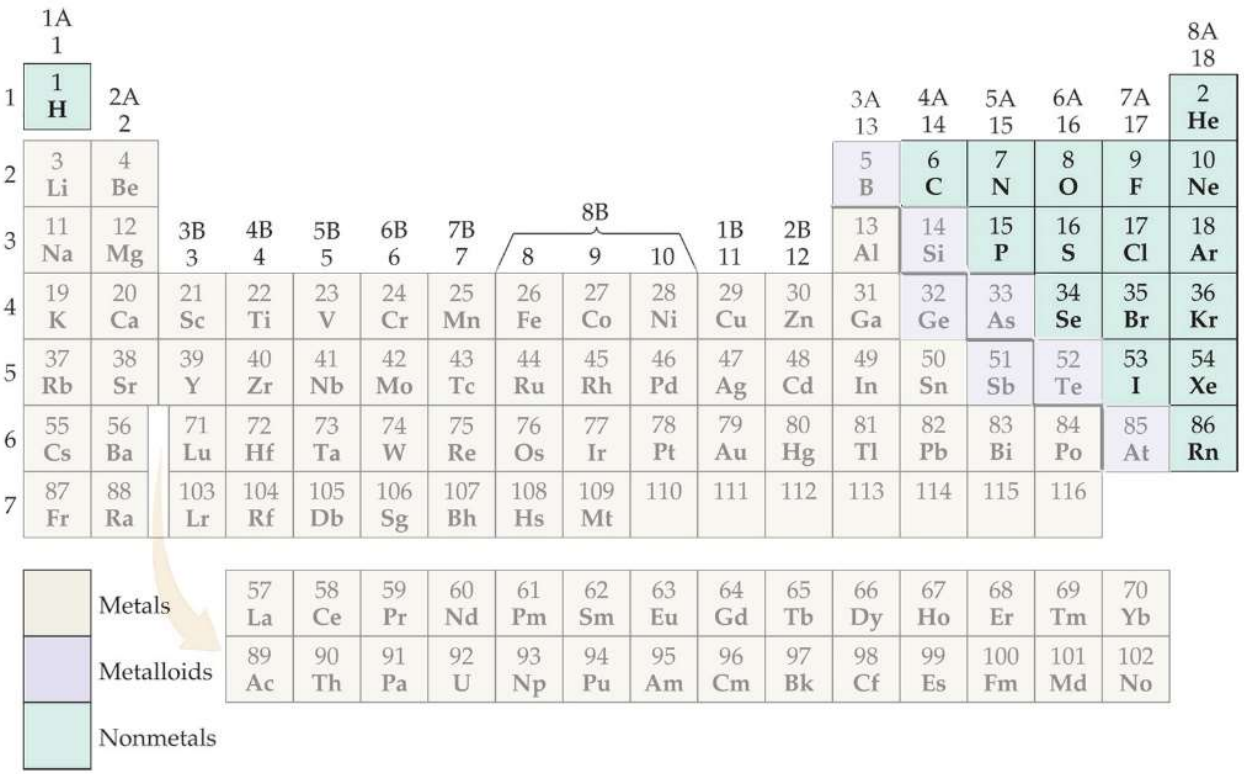


- Tabloyu oluşturan satırlara periyot, sütun (kolon)lara ise grup adı verilmiştir.
- Aynı gruptaki elementlerin kimyasal özellikleri benzerlik gösterir.

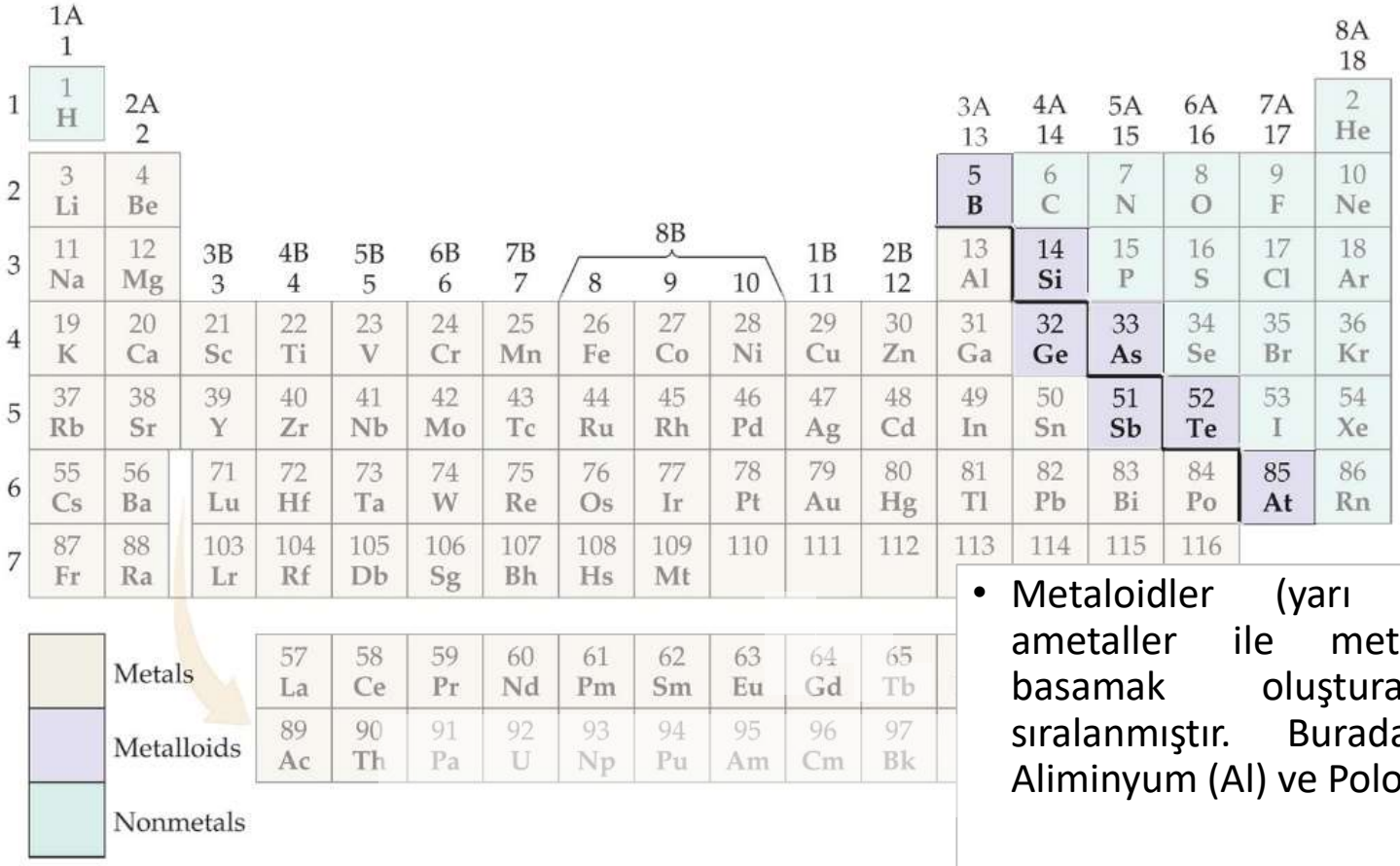
Gruplar

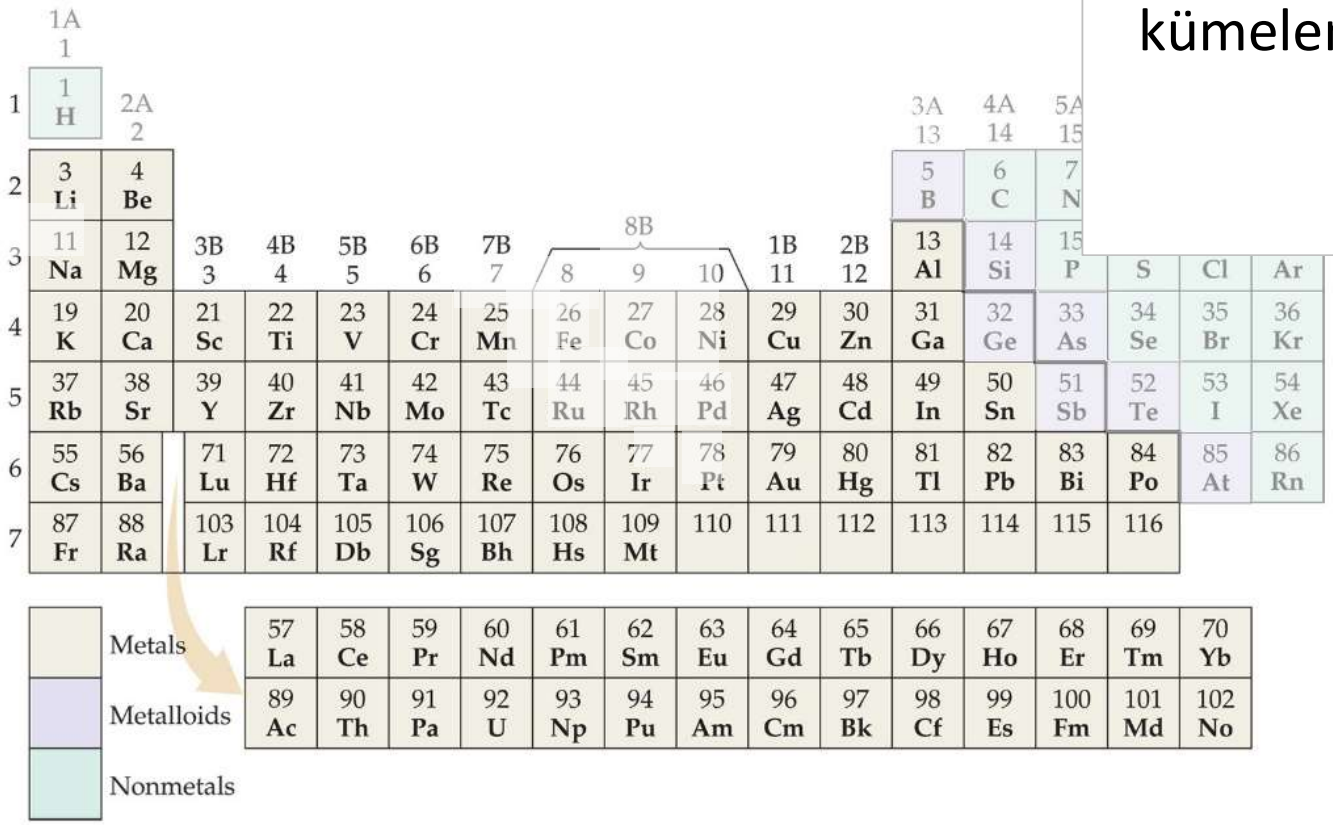
Grup	Ad	Elementler
1A	Alkali Metaller	Li, Na, K, Rb,Cs, Fr
2A	Toprak Alkali Metaller	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra
6A	Kalkojenler	O, S, Se, Te, Po
7A	Halojenler	F, Cl, Br, I, At
8A	Asal Gazlar	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn

5 grup vardır ve grup numarası değil adıyla anılırlar.



Hidrojen (H) hariç, ametaller peryodik tablonun sağ tarafında toplanmıştır. H özel bir element olduğu için gruplardan ayrı tutularak gösterilir.



- Metaloidler (yarı metaller) ise ametaller ile metaller arasında basamak oluşturacak şekilde sıralanmıştır. Burada istisna ise Aliminyum (Al) ve Polonyum (Po)dur.

Metaller peryodik tablonun sol kısmında kümelenmiştir.