

1A < 3A < 2A < 4A < 6A < 5A < 7A < 8A (Bu düzensizliğin sebebi, küresel simetridir.)

NOT: Hidrojen atomu 1A grubunda bulunan tek ametaldir.

Soygazlar kararlı olduklarından bilek oluşturmazlar

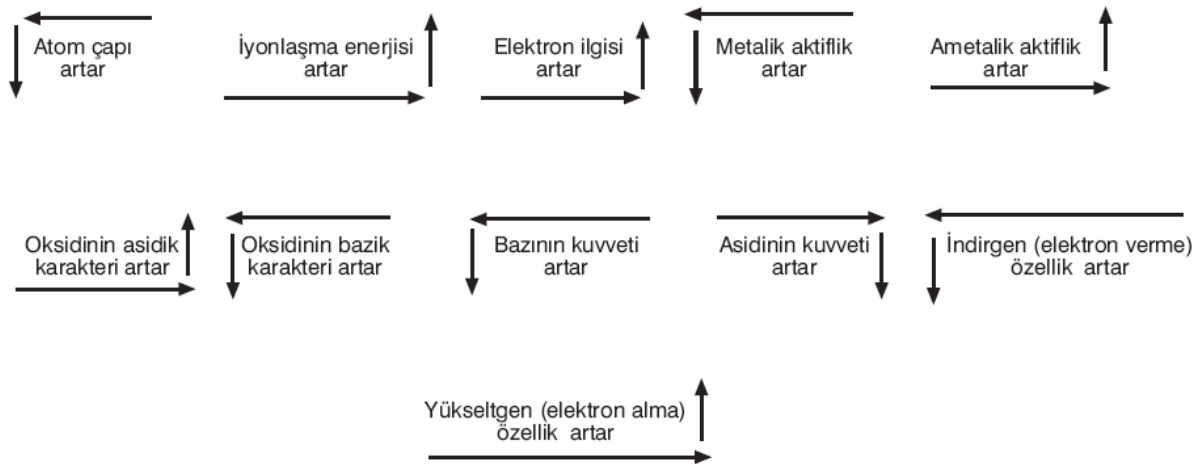
(s ¹) alkali metaller (s ²)		geçiş metalleri										(p ¹) toprak metalleri					(p ²) (p ³) (p ⁴) (p ⁵) (p ⁶) soygazlar				
1A	2A	3B	4B	5B	6B	7B	8B	8B	8B	1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A	8A				
H	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar					
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr				
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe				
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn				
Fr	Ra	Ac																			

s blok: 1A, 2A, 3B-8B, 1B, 2B

p blok: 3A-8A

f blok: lantanitler (Ce-Lu), aktinitler (Th-Lr)

ç geçiş metalleri: 3B-8B, 1B, 2B



Bir Periyotta Soldan Sağa Doğru Gidildikçe ;

- a) Atom no, kütle no, proton sayısı, atom kütlesi, nötron sayısı, elektron sayısı, değerlik elektron sayısı artar.
- b) Atom çapı ve hacmi küçülür.
- c) İyonlaşma enerjisi artar.
- d) Elektron ilgisi ve elektronegatifliği artar. (8A hariç)
- e) Elementlerin metal özelliği azalır, ametal özelliği artar. (8A hariç)
- f) Elementlerin oksitlerinin ve hidroksitlerinin baz özelliği azalır, asitlik özellik artar. (8A hariç)
- g) Elementlerin indirgen özelliği azalır, yükseltgen özelliği artar. (8A hariç)

Bir Grupta Yukarıdan Aşağıya Doğru İnildikçe ;

- a) Proton sayısı, nötron sayısı, elektron sayısı, çekirdek yükü, Atom no, Kütle no artar.
- b) Atom çapı ve hacmi büyür.
- c) Değerlik elektron sayısı değişmez.
- d) İyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi ve elektronegatiflik azalır.
- e) Elementlerin metal özelliği artar, ametal özelliği azalır.
- f) Elementlerin, oksitlerin ve hidroksitlerin baz özelliği artar, asit özelliği azalır.
- g) Elementlerin indirgen özelliği artar, yükseltgen özelliği azalır.
- h) Elementlerin yazıldığı yerdir.