

FEN

8. SINIF

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H Hidrojen 1,008	2 He Helyum 4,0026																
3 Li Lityum 6,94	4 Be Berilyum 9,0122																
11 Na Sodyum 22,990	12 Mg Magnezyum 24,305																
19 K Potasyum 39,098	20 Ca Kalsiyum 40,078	21 Sc Skandiyum 44,956	22 Ti Titanyum 47,867	23 V Vanadyum 50,942	24 Cr Krom 51,996	25 Mn Mangan 54,938	26 Fe Demir 55,845	27 Co Kobalt 58,933	28 Ni Nikel 58,693	29 Cu Bakır 63,546	30 Zn Çinko 65,38	31 Ga Galyum 69,723	32 Ge Germaniyum 72,630	33 As Arsenik 74,922	34 Se Selenyum 78,971	35 Br Brom 79,904	36 Kr Kripton 83,798
37 Rb Rubidyum 85,468	38 Sr Stronsiyum 87,62	39 Y İtriyum 88,906	40 Zr Zirkonyum 91,224	41 Nb Niobyum 92,906	42 Mo Molibden 95,95	43 Tc Teknesyum (98)	44 Ru Rutenyum 101,07	45 Rh Rodyum 102,91	46 Pd Paladyum 106,42	47 Ag Gümüş 107,87	48 Cd Kadmiyum 112,41	49 In İndiyum 114,82	50 Sn Kalay 118,71	51 Sb Antimon 121,76	52 Te Tellür 127,60	53 I İyot 126,90	54 Xe Ksenon 131,29
55 Cs Sezyum 132,91	56 Ba Baryum 137,33	57-71 Lantanitler	72 Hf Hafnium 178,49	73 Ta Tantal 180,95	74 W Volfram 183,84	75 Re Renyum 186,21	76 Os Osmiyum 190,23	77 Ir İridyum 192,22	78 Pt Platin 195,08	79 Au Altın 196,97	80 Hg Cıva 200,59	81 Tl Talyum 204,38	82 Pb Kurşun 207,2	83 Bi Bizmut 208,98	84 Po Polonyum (209)	85 At Astatin (210)	86 Rn Radon (222)
87 Fr Fransiyum (223)	88 Ra Radyum (226)	89-103 Aktinidler	104 Rf Rutherfordiyum (261)	105 Db Dubnium (268)	106 Sg Seaborgiyum (269)	107 Bh Bohrium (270)	108 Hs Hassiyum (277)	109 Mt Meitneriyum (281)	110 Ds Darmstadtium (285)	111 Rg Roentgeniyum (288)	112 Cn Copernicium (289)	113 Nh Nihoniyum (288)	114 Fl Fleroviyum (289)	115 Mc Moscovium (290)	116 Lv Livermorium (293)	117 Ts Tennessine (294)	118 Og Oganesson (294)

Kararlı bir izotopu olmayan elementlerin en uzun yarı ömürlü izotopunun kütle numarası parantez içindedir.

Periyodik Tablo Tasarım & Arayüz telif hakları © 1997 Michael Dayah Ptable.com Son güncelleme 16 Haz 2017

57 La Lantan 138,91	58 Ce Seryum 140,12	59 Pr Praseodim 140,91	60 Nd Neodimyum 144,24	61 Pm Prometyum (145)	62 Sm Samaryum 150,36	63 Eu Evroppyum 151,96	64 Gd Gadolinyum 157,25	65 Tb Terbiyum 158,93	66 Dy Disprozyum 162,50	67 Ho Holmiyum 164,93	68 Er Erbiyum 167,26	69 Tm Tuliyum 168,93	70 Yb İterbiyum 173,05	71 Lu Lutesiyum 174,97
89 Ac Aktinyum (227)	90 Th Torium 232,04	91 Pa Protaktinyum 231,04	92 U Uranyum 238,03	93 Np Neptünyum (237)	94 Pu Plütonyum (244)	95 Am Amerikyum (243)	96 Cm Kürnyum (247)	97 Bk Berkelyum (247)	98 Cf Kaliforniyum (251)	99 Es Einsteininyum (252)	100 Fm Fermiyum (257)	101 Md Mendeleviyum (258)	102 No Nobelium (259)	103 Lr Lavrensiyum (260)

Periyodik tablonun son hali

Periyodik tablonun Özellikleri

- Düşey sütunlara **Grup**, Yatay satırlara **Periyot** denir.
- Periyodik tabloda 7 periyot, 18 grup bulunmaktadır.
- 18 grubun 8'i A grubu, 10'u B grubu dur
- Metaller, Elektron vermeye (ka+yon oluşturmaya) yatkındır.
- Ametaller, Elektron almaya (anyon oluşturmaya) yatkındır.
- Periyodik tablodaki elementler Metal, Ametal ve Yarı Metal olarak adlandırılır.
- 1A grubu elementleri **Alkali Metal**
- 2A grubu elementleri **Toprak Alkali Metal**
- 7A grubu elementleri **Halojenler**
- 8A grubu elementleri **Soygazlar** olarak adlandırılır.
- Periyodik tabloda **aynı** grupta yer alan elementler **aynı** kimyasal özelliklere sahiptir
- Periyodik tabloda aynı grupta yukarıdan aşağı inildikçe Atom numarası artar, Atom çapı artar, Elektron verme isteği artar ve Metalik özellik artar.
- Periyodik tabloda aynı periyotta soldan sağa gidildikçe Atom numarası artar, Atom çapı azalır, Elektron alma isteği azalır ve Ametalik özellik artar.

Dublet kuralı: son katmandaki elektron sayısını 2'ye tamamlama kuralıdır.

Oktet kuralı: son katmandaki elektron sayısını 8'e tamamlama kuralıdır.

