

الجدول الدوري للعناصر Periodic Table of Elements

الدورة والمجموعة

تترتب العناصر في الجدول الدوري في صفوفٍ أفقية تسمى **دورات**، وأعمدة تسمى مجموعات.

يوجد في الجدول الدوري سبع دوراتٍ أفقية، وثمان مجموعاتٍ عمودية.

The diagram illustrates the periodic table with rows labeled 'دورات' (Periods) and columns labeled 'مجموعات' (Groups). The table is color-coded: blue for the main body, yellow for transition metals, and red for noble gases. Arrows point to the rows and columns. The website 'minhaji.net' is visible at the bottom right of the diagram.

تحديد رقم دورة ومجموعة العنصر

يتم تحديد رقم دورة العنصر من خلال عدد الأغلفة التي تشغلها الإلكترونات في التوزيع الإلكتروني للعنصر.

يتم تحديد رقم مجموعة العنصر من خلال عدد الإلكترونات في الغلاف الأخير للعنصر (إلكترونات التكافؤ).

أقسام مجموعات الجدول الدوري

تقسم مجموعات العناصر في الجدول الدوري إلى نوعين من المجموعات، هما:

1. A مجموعات العناصر الممثلة (I).
2. B مجموعات العناصر الانتقالية (I).

1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	* 71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	** 103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Fl	115 Uup	116 Lv	117 Uus	118 Uuo
minhaji.net																	
		* 57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb		
		** 89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No		