

【一化基础大合集】【元素周期律】【一化辞典】2 元素周期表

元素周期表

1. 世界上第一张元素周期表是在 1869 年由俄国化学家门捷列夫绘制完成的，随着科学的不断发展，已逐渐演变为现在的常用形式。

2. 原子序数：按照元素在周期表中的顺序给元素编号，

原子序数=核电荷数=质子数=核外电子数(电中性原子)

3. (1) 按原子序数递增的顺序排列。

(2) 周期：把电子层数相同的元素，按原子序数递增的顺序，从左至右排成的横行

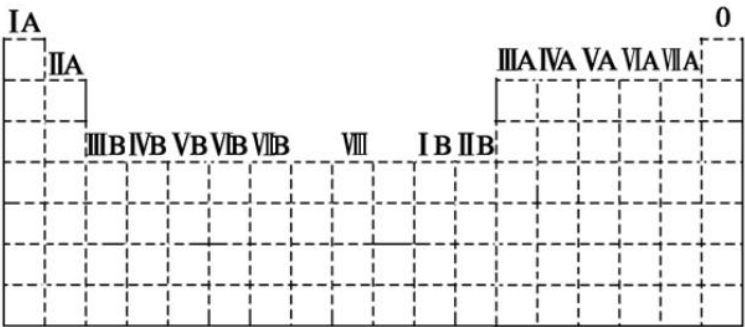
(3) 族：把最外层电子数相同的元素，按电子层数递增的顺序，从上至下排成的纵行。

period	group																18	
	1*											13	14	15	16	17		
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	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
5	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
6	55 Cs	56 Ba	57 La	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
7	87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og

元素周期表的周期

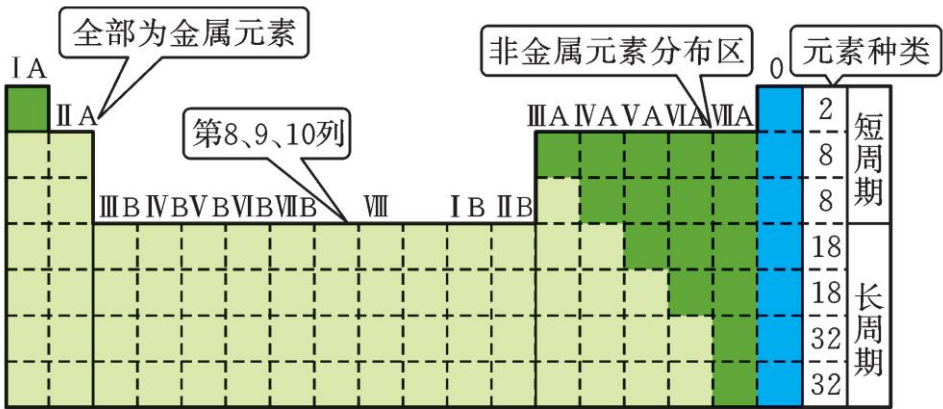
行序数		分类	所含元素个数	0族元素原子序数
1	第一周期	短周期		
2	第二周期			
3	第三周期			
4	第四周期	长周期		
5	第五周期			
6	第六周期			
7	第七周期			

元素周期表的族

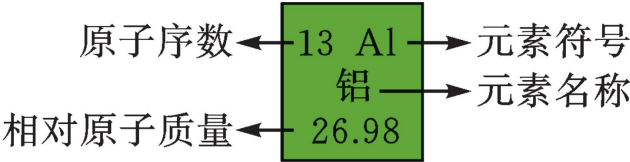


列	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
族	IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	第VIII族			IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	0
	主族		副族					第VIII族或副族			副族		主族					0族

元素周期表的结构



元素周期表的元素基本信息



举例：³⁵Cl=34.9688 丰度约为 75.77%

³⁷Cl=36.9659 丰度约为 24.23%