1) 元素周期表

Grou p	1	2		3	3 4	Ŀ	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
周期																				
1	1 <u>H</u> 氢																			2 <u>He</u> 氦
2	_	4 <u>Be</u> 铍													5 <u>B</u> 硼	6 <u>C</u> 碳	7 <u>N</u> 氮	8 <u>0</u> 氧	9 <u>F</u> 氟	10 <u>Ne</u> 氛
3	<u>Na</u>	12 <u>Mg</u> 镁													13 <u>A1</u> 铝	14 <u>Si</u> 硅	15 <u>P</u> 磷	16 <u>S</u> 硫	17 <u>C1</u> 氯	18 <u>Ar</u> 氩
4	<u>K</u>	20 <u>Ca</u> 钙		2 <u>S</u> も	<u>c</u> <u>T</u>	<u>i</u>	23 <u>V</u> 钒	24 <u>Cr</u> 铬	25 <u>Mn</u> 锰	26 <u>Fe</u> 铁	27 <u>Co</u> 钴	28 <u>Ni</u> 镍	29 <u>Cu</u> 铜	30 <u>Zn</u> 锌	31 <u>Ga</u> 镓	32 <u>Ge</u> 锗	33 <u>As</u> 砷	34 <u>Se</u> 硒	35 <u>Br</u> 溴	36 <u>Kr</u> 氪
5	<u>Rb</u>	38 <u>Sr</u> 锶		3 <u>\</u>	<u>Z</u>	<u>r</u>	41 <u>Nb</u> 铌	42 <u>Mo</u> 钼	43 <u>Tc</u> 锝	44 <u>Ru</u> 钌	45 Rh 铑	46 <u>Pd</u> 钯	47 <u>Ag</u> 银	48 <u>Cd</u> 镉	49 <u>In</u> 铟	50 <u>Sn</u> 锡	51 <u>Sb</u> 锑	52 <u>Te</u> 碲	53 <u>I</u> 碘	54 <u>Xe</u> 氙
6	<u>Cs</u>	56 <u>Ba</u> 钡	56-7 镧系 *		<u>и</u> <u>Н</u>	<u>f</u>	73 <u>Ta</u> 钽	74 <u>₩</u> 钨	75 <u>Re</u> 铼	76 <u>0s</u> 锇	77 <u>Ir</u> 铱	78 <u>Pt</u> 铂	79 <u>Au</u> 金	80 <u>Hg</u> 汞	81 <u>T1</u> 铊	82 <u>Pb</u> 铅	83 <u>Bi</u> 铋	84 <u>Po</u> 钋	85 <u>At</u> 砹	86 <u>Rn</u> 氡
7	<u>Fr</u>	88 <u>Ra</u> 镭	89-1(锕 <i>系</i> **		$\frac{1}{r}$		105 <u>Db</u>	106 <u>Sg</u>	107 <u>Bh</u>	108 <u>Hs</u>	109 <u>Mt</u>	9 110 <u>Uun</u>					115 Uup			
镧系	1 0		58 Ce 铈	59 Pr 镨	60 Nd 钕			62 Sm 钐	63 Eu 转	ı G		65 Tb 铽	66 Dy 镝	67 Ho 钬	F	58 Er 珥	69 Tm 铥	1	70 Yb 镱	
锕系	锕 89		90 91 Th Pa 钍 镤		92 U		钷 93 Np 镎	94 Pu 钚	95 An 镅 *	5 9 n C	6 m	97 Bk 锫 *	98 Cf 锎 *	99 Es 锿 *	1 F	00 m 患*	10: Md 钔;	1	102 No 锘*	

2) 常数和有用的量

真空中的光速	c	2.998×10 ⁸ ms ⁻¹
普朗克常数	h	6.626×10 ⁻³⁴ J s
约化普朗克常数	$\hbar = h/2\pi$	$1.055 \times 10^{-34} \mathrm{J \ s} = 6.582 \times 10^{-22} \mathrm{MeV \ s}$
变换常数	ħс	197.3 MeV fm
电子电荷	e	1.602×10 ⁻¹⁹ C , (库仑)
	e^2	1.440 MeV fm
玻尔兹曼常数	K	1.381×10 ⁻²³ J K ⁻¹