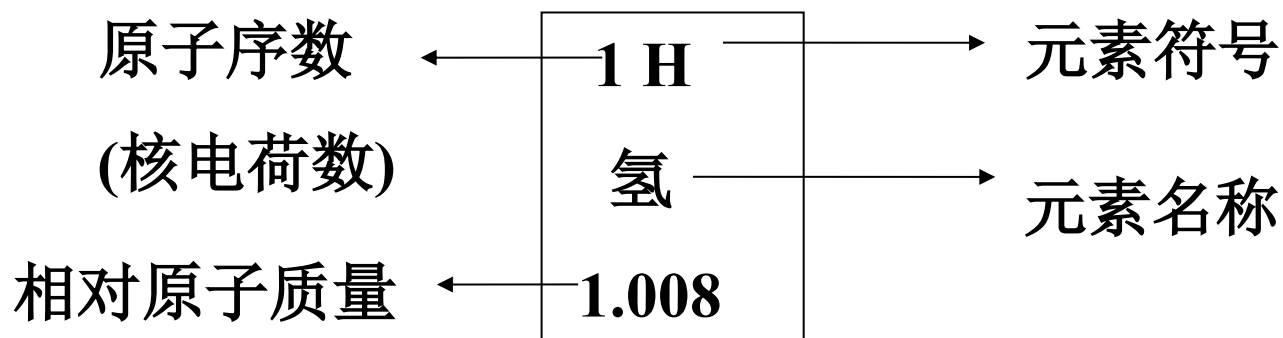


元素周期表和元素周期律

一、元素周期表

每种元素均占据一格，按原子核电荷数递增的顺序编号，叫做原子序数。每格内均包含元素的原子序数、元素符号、元素名称、相对原子质量等内容



原子序数=核电荷数=核内质子数=核外电子数（原子）

元素周期表

1A																0		
1	1															2		
	H	IIA														He		
2	3	4														10		
	Li	Be														Ne		
3	11	12	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII	IB	IIB						18		
	Na	Mg														Ar		
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
	Cs	Ba	*La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112					
	Fr	Ra	+Ac	Rf	Ha	106	107	108	109	110	111	112						

* 镧系

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

+ 锕系

周期表内每一横行叫做一个**周期**，共7个周期，三个短周期，三个长周期，一个不完全周期；

纵行叫做**族**，共16族。7个主族（A），7个副族（B），一个零族（0），一个第八族（VIII）

二、元素周期律

1、每一周期都是从金属元素开始（第一周期除外）过渡到非金属元素，最后以稀有气体元素结尾。

2、元素原子的**电子层数等于周期序数**。同一周期从左到右元素原子电子层数相同，最外层电子数依次增加。

3、主族元素原子的**最外层电子数等于族序数**。同一主族从上到下元素原子电子层数依次增加，最外层上的电子数相同。

三、元素周期表的用途

学习和研究化学的重要工具。



黄冈学习网
www.hgxxw.net