

钠原子光谱与其实验数据处理

Abstract: Introduce two ways to deal with the dates of Na atom spectrum experiment. One is Rydberg Form method and the other is Excel 'Goal Seek' method.

Key words: Na atom spectrum; Rydberg form; Excel 'Goal Seek';

一、基本原理与概念:

1、碱金属原子结构:

我们知道,碱金属原子的最外面的壳层上只有一个容易电离的电子,把这个电子成为价电子。而内壳层则都是满壳层,满壳层上的电子不易电离而绕原子核运动,这些电子与原子核形成一个比较坚实的集团,成为原子实。因此,可以提出这样的碱金属原子模型,即一个价电子围绕原子实运动,原子实的净电荷 Z 是 1。因此,碱金属是一种类氢原子,但它有别于氢原子,它的原子实并不密实。原子实是由 Z 个带正电荷的质子和 $Z-1$ 个带负电荷的电子所组成,在价电子场的作用下,正、负电荷的中心不再重合,原子实被极化,这样,价电子不仅受到库电场的作用,还将受到偶极距的作用,即价电子的势能成为

$$V = -\frac{e^2}{r} - C \frac{e^2}{r^2}$$

式中 C 是一个与原子实极化程度有关的一个常数。由于价电子的势能增加了极化能这一项,类氢原子的能级将为

$$E_n = -hcR_H \frac{1}{n'^2}$$

式中 n' 成为有效量子数。同时,价电子的轨道将能在原子实中贯穿,电子进入原子实内时,所受的作用力比在外面时的大,所以贯穿轨道对应的能量应比同一主量子数 n 的非贯穿轨道的能量要低一些。显然,只有在主量子数 n 不大时,上述两种效应才显著。

因此上式中的 $n'=n+\Delta$, n 为正整数, Δ 称为量子亏损,对应于 $l=0,1,2,3$ 时的 Δ 值分别用 $\Delta_s, \Delta_p, \Delta_d, \Delta_f$ 来表示。

2、钠原子光谱:

我们一般可以观察到钠原子光谱中的四个谱线系:

主线系: 相应于 np 向 $3s$ 的跃迁。 $n=3,4,5, \dots$ 。在可见光仅一条谱线,波长约为 589.3 nm, 其余均在紫外区。特点为谱线光强很大。

锐线系: 相应于 ns 向 $3p$ 的跃迁。 $n=4,5,6, \dots$ 。第一条谱线波长约为 818.9 nm, 其余均在可见光区域。特点为谱线强度较弱,但边缘比较清晰。

漫线系: 相应于 nd 向 $3p$ 的跃迁。 $n=3,4,5, \dots$ 。第一条谱线波长约为 1139.3 nm, 其余均在可见光区域。特点为谱线较粗且边缘模糊。

基线系: 相应于 nf 向 $3d$ 的跃迁。 $n=4,5,6, \dots$ 。所有谱线均在红外区。特点为谱线强度很弱。

各谱线系的波数公式为:

$$\text{主线系: } n^2S \rightarrow 3^2P \text{ 跃迁, } \sigma = \frac{R}{(3-\Delta_s)} - \frac{R}{(n-\Delta_p)}, n \geq 3$$

$$\text{锐线系: } n^2P \rightarrow 3^2S \text{ 跃迁, } \sigma = \frac{R}{(3-\Delta p)} - \frac{R}{(n-\Delta s)}, n \geq 4$$

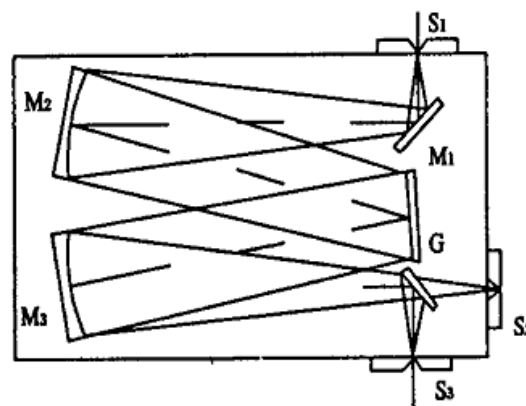
$$\text{漫线系: } n^2D \rightarrow 3^2P \text{ 跃迁, } \sigma = \frac{R}{(3-\Delta p)} - \frac{R}{(n-\Delta d)}, n \geq 3$$

$$\text{基线系: } n^2F \rightarrow 3^2D \text{ 跃迁, } \sigma = \frac{R}{(3-\Delta d)} - \frac{R}{(n-\Delta f)}, n \geq 4$$

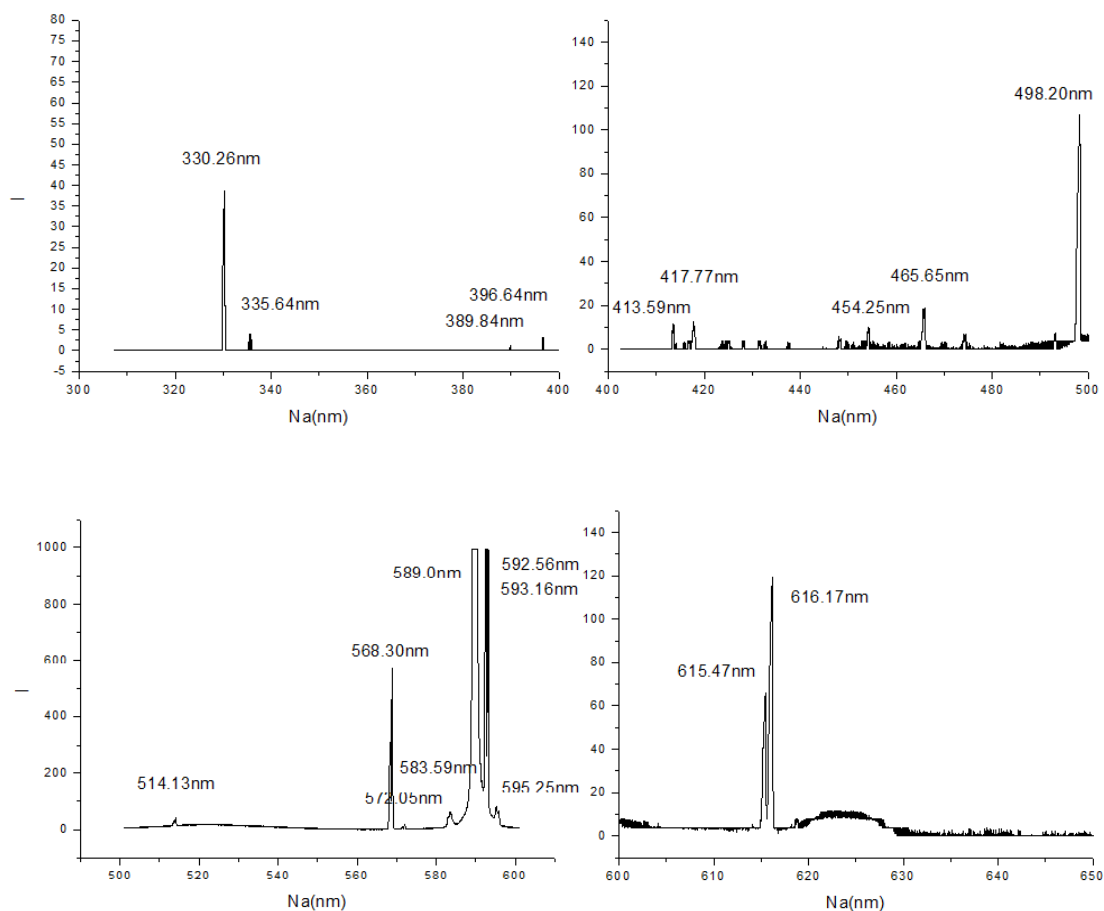
二、实验和数据记录:

1、实验仪器:

44W 型平面光栅光谱仪采用水平非对称光学系统,光源发出的光束经过透镜 T 聚光后,均匀地照明入射狭缝 S1, 由于 S1 位于凹面反射镜 M2 的焦平面上, 因此光束经过 M2 反射后成为一束平行光, 照射到平面光栅 G。凹面反射镜 M3 将衍射光汇聚到它的焦平面(出射缝 S2/S3)上。

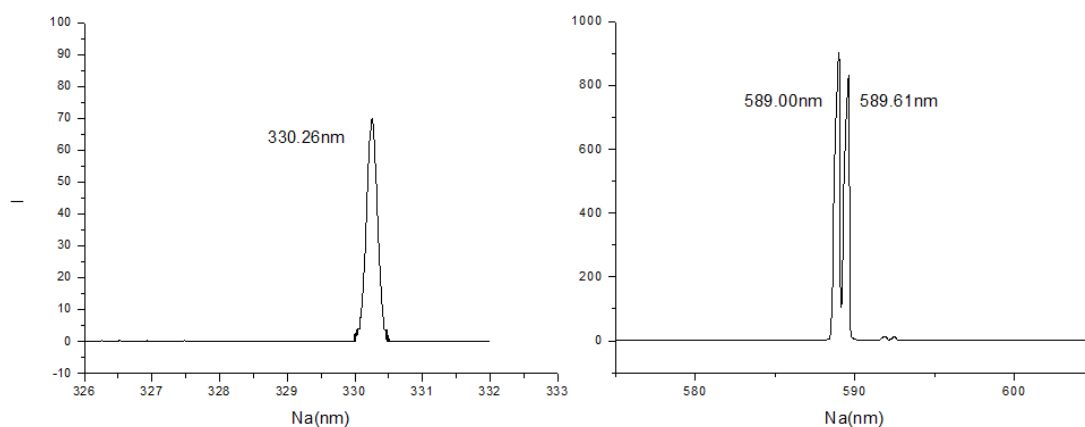


2、数据记录和钠原子光谱图:

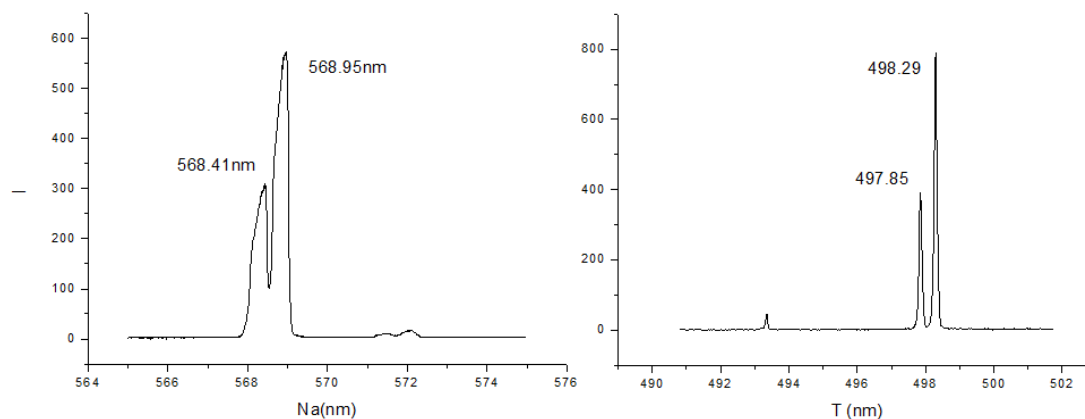


利用在原子与分子数据库中 ([Http://www.camdb.ac.cn/](http://www.camdb.ac.cn/)) 的 300-650nm 的钠光谱与实验测得的光谱进行对照, 并确定六组主要的谱线系:

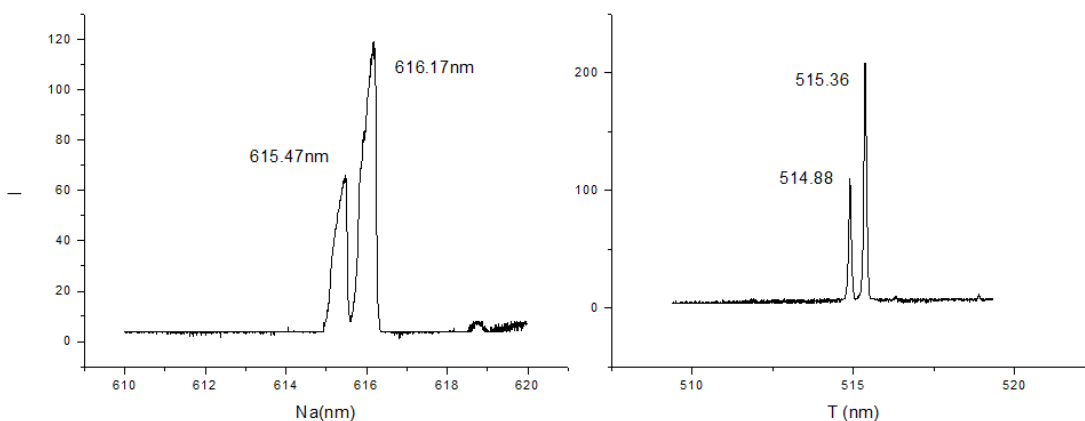
主线系: $3p-3s$ 589.00nm 和 589.61nm; $4p-3s$ 330.26nm;



漫线系: $4d-3p$ 568.41nm 和 568.95nm; $5d-3p$ 497.85nm 和 498.29nm;



锐线系: $5s-3p$ 615.47nm 和 616.17nm; $6s-3p$ 514.88nm 和 515.36nm;



三、数据处理:

由于个谱线都有一个固定项, 因此, 同一谱线系中的谱线的波数差中没有这一固定项。例如, 在锐线系中的两条相邻谱线系的波数差为

$$\tilde{\nu}_1 - \tilde{\nu}_2 = R_\infty \left[\frac{1}{(n + \Delta s)^2} - \frac{1}{(n + 1 + \Delta s)^2} \right]$$

$$\tilde{\nu}_1 - \tilde{\nu}_2 = R_\infty \left[\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{(n' + 1)^2} \right]$$

式中 $n' = n + \Delta s$ 。根据锐线系中的两根相邻谱线就可以求得 Δs 的值。

为计算方便，令 $n' = m + a$ ，其中 m 为整数， a 为正小数，里德伯常数 $R = 109737.31 \text{cm}^{-1}$ 。

1、里德伯表插值法：

以锐线系：5s-3p 615.47nm 和 616.17nm（平均 615.82nm）；

6s-3p 514.88nm 和 515.36nm（平均 515.12nm）为例。

$$\tilde{\nu}_1 = \frac{1}{T_1} = \frac{1}{615.82 \text{nm}} = 16238.51 / \text{cm}$$

$$\tilde{\nu}_2 = \frac{1}{T_2} = \frac{1}{515.12 \text{nm}} = 19412.95 / \text{cm}$$

$$|\tilde{\nu}_1 - \tilde{\nu}_2| = 3174.44 / \text{cm}$$

查里德伯表可知，这个值介乎于 3138.65nm 和 3185.27nm，即 n' 介乎于 3.64 与 3.66 之间。利用线性插值法可知：

$$a_{12} = 0.64 - \frac{0.64 - 0.62}{3185.27 - 3138.65} * (3185.27 - 3174.44) = 0.635$$

所以 $(m+a) = n' = 3.635$ ；

因此 $n'_1 = 3.635$ $n'_2 = 4.635$ 由于 $n - \Delta_l = m + a$ ，令 $n = 5$ ，得 $\Delta_l = 1.365$ 即量子缺 $\Delta_l = 1.365$ 。

2、单变量求解法（Excel 软件处理）：

以主线系为例，欲求解（3S-nP）固定项方程： $A_{3s} = \tilde{\nu}_1 + \frac{R}{(3 - \Delta p)^2} = \tilde{\nu}_2 + \frac{R}{(4 - \Delta p)^2}$ 可

以使用 Excel 软件中的单变量求解功能。

“单变量解”是一组命令的组成部分，这些命令有时也称作假设分析工具。如果已知单个公式的预期结果，而用于确定此公式结果的输入值未知，则可使用“单变量求解”功能，通过单击“工具”菜单上的“单变量求解”即可使用“单变量求解”功能。当进行单变量求解时，Microsoft Excel 会不断改变特定单元格中的值，直到依赖于此单元格的公式返回所需的结果为止。

启动并进入 Excel 软件，设计并输入各表头项目，在 C3: D8 区域依次输入实验测得各谱线（双线）波长（nm）；在 E3: F8 区域分别计算出各谱线的平均波长和波数（1/cm），在 I3: I8 区域输入各谱线对应的主量子数 n ；在 H3 单元格输入量子缺 Δp 数“1”（初值），在 H4 单元格输入“=H3”，在 H5 单元格输入量子缺 Δ_D 数“1”（初值），在 H6 单元格输入“=H5”，在 H7 单元格输入量子缺 Δ_s 数“1”（初值），在 H8 单元格输入“=H7”；在 G3 单元格输入计算式“=F3+109737.31/(I3-H3)^2”，确认后得到固定项 A_{3s} 的值（初值），

复制此式至 G4:G8 区域,得到各固定项 A_{3S} 、 A_{3P} 的值(初值);在 J4 单元格输入“=ABS(G3-G4)”,得到主线系两固定项间差的绝对值之和(初值),在 J6 单元格输入“=ABS(G5-G6)”,得到漫线系两固定项间差的绝对值(初值),在 J8 单元格输入“=ABS(G7-G8)”,得到锐线系两固定项间差的绝对值(初值),用科学记数表示。

接下来确定各量子缺和各固定项,选定 J4 单元格,单击工具菜单,在其下拉菜单中单击“单变量求解”,在“单变量求解”对话框中,目标单元格填“J4”,目标值填“0”,可变单元格填“\$H\$3”,然后单击“确定”,即得主线系对应的量子缺 Δ_p ,同理可确定漫线系、锐线系对应的量子缺 $\Delta_p \Delta_s$,结果见下表:

Na原子光谱数据处理 2009-12-9										
		波长1 (nm)	波长2 (nm)	平均波长 (nm)	波数 (1/cm)	固定项(1/cm)	量子缺损 Δ_1	n	差值	
3	主线系	3p-3s	589.00	589.61	589.31	16969.14	41628.27	0.890	3	
4		4p-3s	330.26	330.26	330.26	30279.17	41628.27	0.890	4	4.41E-05
5	漫线系	4d-3p	568.41	568.95	568.68	17584.58	24491.94	0.014	4	
6		5d-3p	497.85	498.29	498.07	20077.50	24491.94	0.014	5	4.00E-07
7	锐线系	5s-3p	615.47	616.17	615.82	16238.51	24525.48	1.361	5	
8		6s-3p	514.88	515.36	515.12	19412.95	24512.25	1.361	6	1.32E+01

一些说明:单变量求解即是求 J 列方程 $(\tilde{\nu}_1 + \frac{R}{(3-\Delta p)^2}) - (\tilde{\nu}_2 + \frac{R}{(4-\Delta p)^2}) = 0$ 时自变

量 H 列(即 Δp) 的值,而通过 excel 选项-数据中设置误差宽容度等调整计算的精度。

四、结论:

从上面的计算过程来看,用里德堡表插值法进行计算量子缺比较繁琐,用 Excel 软件进行数值计算过程简单。从计算的结果来看,Excel 的运算精度要优于里德堡插值表法。这是显然的,因为里德堡表里列出的波数只保留到小数点后第二位,而且有效量子数的划分也是以 0.02 为单位,还要用到线性插值法进行计算,这就限制了运算精度的提高。

参考文献:

- 1、戴道宣,戴乐山,《近代物理实验》,高等教育出版社,2006年7月,第二次印刷;
- 2、高铁军,朱俊孔,《近代物理实验》,山东大学出版社,2000年,第一版;
- 3、黄振广,杨旭,郭玉刚,《钠原子光谱数据处理方法的研究》,《国际物理教育通讯》,第40期,2007年11月;
- 4、郭金水,曹慧珍,《利用 Excel 快捷处理钠原子光谱实验数据》,《赣南师范学院学报》,第3期,2003年;
- 5、刘小平,赖秀娟,张正贺,徐荣仔,《用 WDMI 型光栅单色仪研究钠原子光谱》,《湛江师范学院学报》,第28卷,第3期,2007年;

