国防科技大学学提

氦原子'S. 'S. 'P. 'P态的电子关联计算

陈健华 李承祖

(应用物理系)

搞 要本文从二次量子化公式出发,选取广义Laguerre 多项式乘以 rⁱexp(-α_ir)作为 单电子轻向函数完全集.这里α/是依赖于轨道角动量¹的变分参数,用组态相互作用方法计算 了氦原子¹8,³8,¹P,³P态的能量和波函数。当组态限于主量子数 n≤4,计算的 能量相对 精度约为99.9%;当组态限于n≤6,能量相对精度约为99.99%;而Hartree-Fock方法的能量 相对精度约为 99%.利用原子波函数计算了一些原子参数,其结果与其他作者的结果符合很 好。

关键词 原子物理,量子力量,氦原子,电子关联,原子参数 分类号 0571,414,0613.11

引言

对氦原子基态能量及波函数的计算已有大量文献^{[1]~[13]},有的计算十分 精 确^[11] [12],部分激发态也有相当精确的结果^{[11],[12]},文[11]取至1078项,文[12]部分激发态 取至约2000项,计算量非常大。本文作为用二次量子化方法计算原子参数的实例,用较 简单的方式,较小的计算量,获得了较高的精度。

1 计算方法

1.1 多电子源子非相对论Hamilton量的二次量子化形式

多电子原子非相对论Hamilton量可写为(a.u.)

$$H = \sum_{i=1}^{N} h_{i} + \frac{1}{2} \sum_{i=1}^{N} g_{ij}$$

$$h_{i} = -\frac{1}{2} \nabla_{i}^{2} - \frac{z}{r_{i}}$$

$$g_{ij} = \frac{1}{r_{ij}}$$
(1)

这里N为电子数, z为核电荷数。H的二次量子化形式为

11.0

**

$$H = F + G$$

$$F = \sum_{i,j} f_{ij} a_i^* a_j \qquad (2)$$

$$G = \frac{1}{2} \sum_{ijkl} g_{ijlk} a_i^* a_j^* a_k a_l$$

1987年10月5日收稿

其中
$$f_{ij} = \int \psi_i^*(1) h_1 \psi_j(1) d^3 \vec{r}_1$$
 (3a)

$$g_{ijlk} = \int \psi_i^*(1) \psi_j^*(2) g_{12} \psi_l(1) \psi_k(2) d^3 \vec{r}_1 d^3 \vec{r}_2$$
(3b)

a;, a;为电子产生湮灭算符。(1)式对电子求和,与电子数N有关;(2)式对态求和,算符形式与电子数无关。

在|nlms>表象,

$$\psi_{nlms} = R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta, \varphi) \chi_s \tag{4}$$

这里 \mathcal{X}_s 为自旋函数, $Y_{lm}(\theta, \varphi)$ 为球谐函数, $R_{nl}(r)$ 为径向函数,要求 $R_{nl}(r)$ 构成完备集。(4)式代入(3)式得

$$f_{nlms,n'l'm's'} = \int R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta, \varphi) \chi_{s} \left(-\frac{1}{2} \nabla^{2} - \frac{z}{r} \right) R_{n'l'}(r) Y_{l'm'}(\theta, \varphi) \chi_{s'} d^{3} \vec{r}$$

$$= \delta_{ss'} \int R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta, \varphi) \left[-\frac{1}{2} \left(\frac{1}{r^{2}} \frac{d}{dr} r^{2} \frac{d}{dr} - \frac{l'(l'+1)}{r^{2}} \right) \right]$$

$$- \frac{z}{r} R_{n'l'}(r) Y_{l'm'}(\theta, \varphi) d^{3} \vec{r}$$

$$= \delta_{lms,l'm's'} \int R_{nl}(r) \left[-\frac{1}{2r^{2}} \frac{d}{dr} r^{2} \frac{d}{dr} + \frac{l(l+1)}{2r^{2}} - \frac{z}{r} \right] R_{n'l'}(r) r^{2} dr$$

$$= \delta_{lms,l'm's'} f_{nl,n'l} \qquad (5a)$$

$$f_{nl,n'l} = \int_0^\infty R_{nl}(r) \left[-\frac{1}{2} \frac{1}{r^2} \frac{d}{dr} r^2 \frac{d}{dr} + \frac{1}{2} \frac{l(l+1)}{r^2} - \frac{z}{r} \right] R_{n'l}(r) r^2 dr$$
$$= \int_0^\infty P_{nl}(r) \left[-\frac{1}{2} \frac{d^2}{dr^2} + \frac{1}{2} \frac{l(l+1)}{r^2} - \frac{z}{r} \right] P_{n'l}(r) dr$$
(5b)

$$P_{nl}(r) = rR_{nl}(r) \tag{6}$$

(5a)代人(2)式得

$$\boldsymbol{F} = \sum_{\substack{nn'\\lms}} f_{nl,n'l} a_{nlms}^{+} a_{n'lms}$$
(7)

fnl,n'1按(5b)计算,它与径向函数的选择有关。

(4)式代入(3b)式,经计算整理,得

$$g_{n_1l_1m_1s_1,n_2l_2m_2s_2;n_3l_3m_3s_3,n_4l_4m_4s_4} = \delta_{s_1s_3}\delta_{s_2s_4}\sum_{k} R^k(n_1l_1n_2l_2,n_3l_3n_4l_4)g^k(l_1m_1l_2m_2,l_3m_3l_4m_4)$$
(8a)

其中
$$R^k(n_1l_1n_2l_2, n_3l_3n_4l_4)$$

$$= \int P_{n_1 l_1}(r_1) P_{n_2 l_2}(r_2) \frac{r_{s_1}^{k}}{r_{s_1}^{k+1}} P_{n_3 l_3}(r_1) P_{n_4 l_4}(r_2) dr_1 dr_2$$
(8b)

$$g^{*}(l_{1}m_{1}l_{2}m_{2}, l_{3}m_{3}l_{4}m_{4}) = \sum_{q} (-1)^{q} (-1)^{l_{1}-m_{1}} \begin{pmatrix} l_{1} & k & l_{3} \\ -m_{1} & q & m_{3} \end{pmatrix} (-1)^{l_{2}-m_{2}} \begin{pmatrix} l_{2} & k & l_{4} \\ -m_{2} & -q & m_{4} \end{pmatrix} \\ \langle l_{1} || c^{*} || l_{3} \rangle \langle l_{2} || c^{k} || d_{4} \rangle$$
(8c)

47

證 游 将 找 大 学 学 报

$$\langle l \| c^{k} \| l' \rangle = (-1)^{l} [(2l+1)(2l'+1)]^{\frac{1}{2}} \begin{pmatrix} l & k & l' \\ 0 & 0 & 0 \end{pmatrix}$$
(8d)

第11巻

(13)

式(8c)、(8d)中含有3j符号,3j符号对k,g自然地作了限制。

(8)式代人(2)式得

.

$$G = \frac{1}{2} \sum g_{n_1 l_1 m_1 s_1, n_2 l_2 m_2 s_2}; n_{sl_3 m_3 s_3, n_4 l_4 m_4 s_4} a^+_{n_1 l_1 m_1 s_1} a^+_{n_2 l_2 m_2 s_2} a_{n_4 l_4 m_4 s_2} a_{n_3 l_3 m_3 s_1} \qquad (9)$$

(7)式与(9)式给出在[nlms]表象H中单体部分、二体部分的具体形式,其中 $f_{nl,n'l}$, R^k 与径向函数选择有关。

1.2 径向函数集的选取和fni,n'i, R*计算公式

一般说,选H-F波函数作为单电子基函数较好,但需与解H-F 方程计算程序联合使用,为简单起见,我们选用 r¹e^{-a}¹⁷与广义Laguerre多项式之积为单电子径向函数集,即

$$R_{nl}(r) = C_{nl} r^{l} e^{-\alpha_{l} r} L_{n-l-1}^{2l+2} (2\alpha_{l} r)$$
⁽¹⁰⁾

 C_n 为归一常数,使

$$\int_{0}^{\infty} R_{nl}^{2}(r) r^{2} dr = 1$$
(11)

 $L_{g}^{q}(x)$ 为广义Laguerre多项式^[14],它与合流超几何函数的关系为

$$L_{p}^{q}(x) = \frac{\Gamma(p+q+1)}{p_{1}\Gamma(q+1)}F(-p,q+1,x)$$
(12)

为无量纲半径,归一的R_{nl}(r)可表为

 $x = 2\alpha_1 r$

$$R_{nl}(r) = (2\alpha_l)^{\frac{3}{2}} u_{nl}(x)$$
(14a)

$$u_{nl}(x) = \frac{1}{(2l+2)_1} \left[\frac{(n+l+1)_1}{(n-l-1)_1} \right]^{\frac{1}{2}} x^l e^{-\frac{x}{2}} F(-n+l+1, 2l+3, x)$$
(14b)

由文[14]知, R_{nl}(r)构成径向完备函数集, a_l为与 l 有关而与 n 无关的常数, 待选定。 (14)式代入(5)式, 经积分, 得

$$f_{n_{l,n'l}} = \frac{1}{2} \alpha_{l}^{2} \left\{ \delta_{nn'} + \sum_{m,m'} C(n, l, m) C(n', l', m') \right. \\ \left[-\frac{1}{2} \left(2l + 2 + m + m' \right) + \left(l + 1 + m \right) \left(l + 1 + m' \right) \left(2l + m + m' \right) \right] \right\}$$

$$+ l(l+1) (2l+m+m') \left[-\frac{z}{\alpha_{l}} (2l+1+m+m') \right]$$
(15)

其中
$$C(n, l, m) = \frac{(-1)^m [(n+l+1)!(n-l-1)!]^{\frac{1}{2}}}{(2l+2+m)!m!(n-l-1-m)!}$$
 (16)

(16)式中不允许出现负数阶乘, 对(15)式 m, m' 求和自然地作了限制, 这个限制是 m= [0, n-l-1]; m'=[0, n'-l-1].

(14)式代人(8b)式, 经积分, 得
记
$$a_1 = a_{11}, a_{13} = a_1 + a_3, a_{24} = a_2 + a_4,$$

Ł

$$R_{1} = \frac{I_{1} I_{4} I_{4}}{\alpha_{24}^{I_{1}+1} \alpha_{13}^{I_{4}+1}}$$

$$R_{2} = -I_{1} I_{1} \sum_{n=0}^{I_{1}} (I_{4}+n) I_{n} [n_{1} \alpha_{24}^{I_{1}+1-n} (\alpha_{13}+\alpha_{24})^{I_{4}+1+n}]$$

$$R_{3} = I_{2} I_{2} \sum_{n=0}^{I_{2}} (I_{3}+n) I_{n} [n_{1} \alpha_{24}^{I_{2}+1-n} (\alpha_{13}+\alpha_{24})^{I_{3}+1+n}]$$

$$R^{*}(n_{1}l_{1}, n_{2}l_{2}, n_{3}l_{3}, n_{4}l_{4})$$

$$= \sum_{\substack{m_{1},m_{2} \ i=1}} \prod_{i=1}^{I} [C(n_{i}, l_{i}, m_{i}) (2\alpha_{i})^{I_{i}+m_{i}+1.5}](R_{1}+R_{2}+R_{3})$$
(17)

其中 f_{n_l,n'_l} , $R^{k}(n_1l_1, n_2l_2, n_3l_3, n_4l_4)$ 的计算由子程序完成。

 $I_{1} = l_{2} + m_{2} + l_{4} + m_{4} + k + 2$ $I_{2} = l_{2} + m_{2} + l_{4} + m_{4} - k + 1$ $I_{3} = l_{1} + m_{1} + l_{3} + m_{3} + k + 2$ $I_{4} = l_{1} + m_{1} + l_{3} + m_{2} - k + 1$

1.3 双电子系统LS耦合态及F,G的矩阵元

双电子系统LS耦合态分两电子处于同一壳层 $(n_1l_1 = n_2l_2)$ 和处于不同壳层两种情况:

当
$$n_1 l_1 = n_2 l_2$$
时,归一的LS耦合态可表为
 $|(nl)^2 LSM_LM_s > = \sqrt{2} \sum_{m_1 s_1 > m_2 s_2} C_{s_1 s_2 s_2}^{\frac{1}{2} - \frac{1}{2} - s} C_{m_1 m_2 M_L}^{-1 l_L} a_{n_1 m_1 s_1}^+ a_{n_1 m_2 s_2}^+ |0>$ (18)

L+S=偶数,求和受 $m_1s_1 > m_2s_2$ 的限制,有 $\sqrt{2}$ 因子。

$$|(n_{1}l_{1}n_{2}l_{2})LSM_{L}M_{S}\rangle = \sum_{m_{1}s_{1}} C_{s_{1}s_{2}s_{2}}^{\frac{1}{2}} C_{m_{1}m_{2}M_{L}}^{l} a_{n_{1}l_{1}m_{1}s_{1}}^{l} a_{n_{2}l_{2}m_{2}s_{2}}^{+}|0\rangle$$

$$m_{2}s_{2}$$

根据计算单体、二体算符矩阵元的Slater-Condon规则及角动量理论,易得F,G在 LS耦合态上的矩阵元。

单体算符F在双电子系统LS耦合态上的非零矩阵元有:

$$\langle (nl)^{2} LSM_{L}M_{S} | \mathbf{F} | (n'l')^{2} L'S'M_{L}'M_{S}' \rangle = 2f_{nl,n'l'}\delta_{nl,n'l'}\delta_{LSM_{L}M_{S},L'S'M_{L}'M_{S}'}$$
(20a)

所有情况都有 LSM_LM_s 守恒,以下给出两端 LSM_LM_s 相同的情况:

$$\langle (nl)^2 LSM_LM_S | \mathbf{F} | (n'lnl) LSM_LM_S \rangle = \sqrt{2} f_{n_1,n'_1}$$
(20b)

$$\langle (n'lnl)LSM_LM_S | F | (nl)^2LSM_LM_S \rangle = \sqrt{2} f_{n'l,nl}$$
(20c)

$$\langle (n_1 l_1 n_2 l_2) LSM_L M_S | F | (n_2 l_1 n_2 l_2) LSM_L M_S \rangle = f_{n_1 l_1, n_2 l_1} (n_1 \neq n_2)$$
(20d)

(19)

鐵口燈

 $\langle (n_1 l_1 n_2 l_2) LS M_L M_S | F | (n_1 l_1 n_2 l_2) LS M_L M_S \rangle = f_{n_1 l_1, n_1 l_1} + f_{n_2 l_2, n_2 l_2}$ (20e)

二体算符G在双电子系统LS耦合态上的非零矩阵元要求两端LSM_LM_s相同,分四 种情况:

$$\langle (nl)^{2}LSM_{L}M_{S}|G|(n'l')^{2}LSM_{L}M_{S}\rangle$$

$$=\sum_{k}R^{k}(nlnl,n'l'n'l')(-1)^{l+l'-L} \begin{cases} l & l \\ l' & l' \end{cases} \langle l||C^{k}||l'\rangle^{2}$$
(21a)

$$\langle (nl)^{c} LS M_{L} M_{S} | G | (n_{3} l_{3} n_{4} l_{4}) LS M_{L} M_{S} \rangle$$

$$= \sum_{k} \sqrt{2} R^{k} (nlnl, n_{3} l_{3} n_{4} l_{4}) (-1)^{l_{3}+l+L} \left\{ \begin{matrix} l & l \\ l_{4} & l_{3} \end{matrix} \right\} \langle l \| C^{k} \| l_{3} \rangle \langle l \| C^{k} \| l_{4} \rangle$$

$$\langle (21b) \rangle \langle (n_{1} l_{3} n_{4} l_{4}) (-1)^{l_{2}+l+L} \left\{ \begin{matrix} l & l \\ l_{4} & l_{3} \end{matrix} \right\} \langle l \| C^{k} \| l_{3} \rangle \langle l \| C^{k} \| l_{4} \rangle$$

$$= \sum_{k} \sqrt{2} R^{k} (n_{1} l_{1} n_{2} l_{2}, n l n l) (-1)^{l_{1}+l_{1}} \left\{ \begin{pmatrix} l & l \\ l_{2} & l_{1} \end{pmatrix} \right\} \langle l_{1} \| C^{k} \| l \rangle \langle l_{2} \| C^{k} \| l \rangle$$
(21c)

$$\langle (n_1 l_1 n_2 l_2) LS M_L M_S | G | (n_3 l_3 n_4 l_4) LS M_L M_S \rangle$$

$$= \sum_k \left\{ R^* (n_1 l_1 n_2 l_2, n_3 l_3 n_4 l_4) (-1)^{l_2 + l_3 + L} \begin{cases} l_1 & l_2 & L \\ l_4 & l_2 & k \end{cases} \langle l_1 || C^* || l_3 \rangle \langle l_2 || C^* || l_4 \rangle$$

$$+ R^* (n_1 l_1 n_2 l_2, n_4 l_4 n_3 l_3) (-1)^{l_2 + l_3 + S} \begin{cases} l_1 & l_2 & L \\ l_3 & l_4 & k \end{cases} \langle l_1 || C^* || l_4 \rangle \langle l_2 || C^* || l_3 \rangle$$

$$(21d)$$

这里 $\begin{pmatrix} l_1 & l_2 & L \\ l_4 & l_3 & k \end{pmatrix}$ 为6*j*符号。(20),(21)式计算由子程序完成。

2 主要计算结果及讨论

对给定的光谱项,取一组α,值,在给定的组态空间内计算 Hamilton 量的矩阵元, 解线性代数本征值方程,最小本征值及相应本征矢即为相应"光谱项的基态"能量及波 函数,利用所得波函数可以计算各种力学量的期待值。

2.1 收敛速度

我们选取的径向函数集*R_{nl}(r)*,理论上是完备的,取无限多项原则上能得到准确的 能量本征值及准确的波函数。但实际计算只能取有限项,希望取较少的项而能得到较高 的精度,因而必须考察收敛速度问题。为此,我们选用文[4]采用的α_l值,即对He基态

取
$$a_1 = 2 + l$$

组态空间取限定主量子数 n 的一切组态,例如: n=1,只有一个组态 $1s^2$; n=2 有四个组态 $1s^2$; n=2 有四个组态 $1s^2$, 1s2s, $2s^2$, $2p^2$; 依此类推。即

 $n=1, 2, \dots; n_1, n_2 \leq n; l_1=0, \dots, n_1-1; l_2=0, \dots, n_2-1$ (22)

按(22)式取组态记为格式A,按格式A计算的He基态能量本征值随 n 变化见表1.

表 1 He基态能量Eo计算值随 n 的变化

n	1	2	3	4	5	6
组 态数 (A)	1	4	10	20	35	56
E g	-2.75	- 2.8705	-2,8993	-2.9024	-2.9031	- 2,9033
η_1	0,9471	0.9886	0,9985	0.99956	0.99979	0,99986
72		0.210	0.895	0.970	0.986	0,990

表 1 第 4 行为相对精度,即计算值 E_g 与精确值之比,精确值取[11](1078个组态)的结果

$$E_{\rm ff} = -2.9037, \quad \eta_1 = E_g/E_{\rm ff} \tag{23}$$

第5行为以H-F值为0点的相对精度,

$$E_{\rm H_{-}F} = -2.8617$$

$$\eta_{2} = (E_{g} - E_{\rm H_{-}F}) / (E_{\rm H} - E_{\rm H_{-}F})$$
(24)

从表1看出,收敛速度是较快的,取4项已明显优于H-F精度,取10项得到'关联能'的 89.5%,取56项得到'关联能'99%.

2.2 α_i 不同取法的影响

表2给出a1的三种不同取法对He基态能量本征值的影响

n	组态数 (A)	$\alpha_l = 2 + l$	$a_0 = 1.6875$ $a_l = 2 + i(l > 0)$	$a_0 = 1.6875$ $a_1 = 2.5875$ $a_2 = 3.6875$
1	1	-2.75	-2.8477	- 2.8477
2	4	-2.8705	- 2.8798	-2.8813
8	10	-2.8993	-2.9001	-2,9000

表 2 a1不同取法的影响

表 2 第 3 列为表1中的取法,第 4 列取 α_0 = 1.6875 代替 2 ,其余不变,这种取法对 n=1有明显改进(n=1时最优取法),对 n=2 稍有改进,对 n=3 影响很小;第 5 列是 n=1时优选 α_0 , n=2时 α_0 不变优选 α_1 , n=3时 α_0 , α_1 不变优选 α_2 的结果。由表 2 看出: 当混合的组态数较少时, α_1 的取法对结果有明显影响;当混合的组态数足够多时, α_1 稍 作变动对结果的影响很小。

2.3 单粒子轨道选取对结果的影响

表 3 给出本文采用的广义 Laguerre 函数 基与 R K Nesbet 等文[4]用 H-F 轨道 作 $r^{l}e^{-4}r$ 乘多项式逼近为基函数的结果对比。

表3第2列是1s² 单组态,第3列含 $n_1 sn_2 s, n_1, n_2 \ll 4$ 共10个组态,第4列比前列 增加 $n_1 pn_2 p, n_1, n_2 \ll 4$,6个l=1组态,第5列比前列增加 $n \ll 4$,3个l=2态组,第6列比 前列增加1个4 f^2 组态,这种取组态的方式称为格式B:

$$n; \ l=0, 1, \dots, n-1; \ n_1=1, \dots, n; \ n_2=1, \dots, n$$
(25)

从表 3 看出,除单组态H-F基明显优于广义Laguerre 基外,其余结果十分一致。因

館2 期

					·
(限(n≤4)	152	s s ′	ss',pp'	ss',pp',dd'	ss',pp',dd'ff'
组态数(B)	1	10	16	19	20
H-F基[4]	-2.86158	- 2.87860	- 2,89992	- 2,90203	-2,90242
广义Laguerre基	-2.7500	-2.878598	- 2,899921	- 2.902036	-2.902418

表 3 单粒子轨道选取对结果的影响

此,混合的组态很少时,选H-F基较好;混合的组态足够多时,不选用H-F基也能得到 精确的结果。

2.4 He基态处于不同l组态的几率

表 4 He基态处于不同 l 组态的几率

	I	0	1	2	3	4	
•	ala alta (ar o 1965)						
	本义(30项)	0.992930	0,003958	0.000182	0.000025	0.000005	
	Green(s)	0,995076	0.004792	0.000108	0,000012	0.000012 (l>3)	_

表4第3行是L C Green[3]利用E A Hylleraas^[15]波函数计算的结果。

2.5 He 原子³S, ³P⁻, ¹P⁻表能量

表 5 给出He原子 ³S, ³P⁻, ¹P⁻态的能量计算值并与 Y Accad^[12] 等高精度 计算(多达 2000项)的结果对照。

- <u></u> 光谱項	3S	۰ <u>P</u> -	3 P-
n	6	<u>.</u> 6	5
组本数(A)	35	70	40
计 算值	-2,1750	-2,1234	-2,1323
Y Accad[12]	-2,1753	- 2,1238	-2.1332
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			

表 5 He原子3S, 1P-, 3P-态能量

表 5 中不同光谱项适当的 a_1 值列于表 6 , a_1 值在每一含 l 组态第一次 出现时由 能量极 小确定, ${}^{1}S = {}^{3}S = \alpha_1$ 相差甚大,而 ${}^{1}P^{-}, {}^{3}P^{-}$ 的 a_1 很接近。

	1	0	1	2	3	4	5
	3S	1.125	1.4	0,7667	0.6	Û.4	0.333
	۱P-	2.0	0,475	0.7667	0.6	0.5	0.333
	sp-	2.0	0.5375	0,7667	0.6	0.4	

表 6 3S, 1P-, 3P-杰a, 值

2.6 其他原子参数

利用算得的原子波函数计算了部分原子参数,表7列出部分原子参数,包括:电子间 Coulomb排斥势平均值 $\langle r_1^1 \rangle$;每个电子与核的吸引势的平均值 $\langle r^{-1} \rangle$;原子半径 $\langle r \rangle$; 动能与位能之比 $\langle T \rangle / \langle V \rangle$ (理论值为-0.5);¹S,³S态两电子均处于l=0态的几率P_s以及 He原子¹P⁻,³P⁻态两电子分别处于l=0,1态的几率P_sp.

光谱项	1S	3S	۲ P -	۶p-
<r12></r12>	0.947	0,269	0.244	0.266
<r-1></r-1>	1.682	1.155	1.132	1.132
< <i>r></i>	0.944	2.530	2,928	2.695
<t>/<v></v></t>	-0,4984	-0.5002	-0.4998	-0.4997
Рs	0.995776	0,999624		
Psp			0 .99968	0.99974

表 7 部分原子参数

表7的结果与其他作者的结果作了核对,符合较好。值得注意的是,'S态处于l=0态的几率P。比³S态的P。明显偏小,'P⁻, ³P⁻态P。₂与³S态P。接近,这表明基态 'S 电子关联 较强,激发态电子关联较弱,这与激发态< $r_1^{\frac{1}{2}}$ 比基态
($r_1^{-\frac{1}{2}}$)小得多有关。

表 8 给出He基态本文56项结果与Weiss^[16]45项CI结果、李名生^[13]等用 WHM^[17]关 联波函数方法的结果、Green 等^[3]采用 Hylleraas 波 函数的 结果、Froese-Fischer^[7]多 组态H-F结果、精确的CI结果^{[8],[12]}对比。从表看出,除精确的 CI 计算外,本文结果 **精度较好**。

表 8 He基态能量不同方法对比

本文(56)	H-F	CI (45)	WHM	Green	多组态H-F	精确CI
-2.9033	-2.8617	- 2.9032	-2,9030	- 2.9020	-2.9030	- 2.9037

参考文献

[1] Slater J C着; 宋汝安译. 原子结构的量子理论. 第二卷. 上海, 科学技术出版社, 1983,29

- [2] Lindgren I, Morrison J. Atomic Many-Body Theory. New York: Springer-Verlag. 1982:416
- [8] Green L C et al. Phys Rev, 1953; 91:35
- [4] Neshet R K, Watson R E. Phys Rev, 1958; 110:1073

[5] Winter N W et al. Phys Rev, 1970; A2:49

[6] Martensson A M.J Phys, 1979; B12,3995

[7] Froese-Fischer C. J Comput Phys, 1973, 13:502

[8] Bunge C F.Phys Rev, 1970, A1,1599

- [9] Thakkar A J et al. Phys Rev, 1977; A15,1
- [10] Pekeris C L. Phys Rev, 1962; 126;143

- [16] Weiss A W. Phys Rev, 1961; 122;1826
- [17] Wilets L, Henley E M, Martensson A M. J Phys B: At Mol Phys, 1980, 13,2335

Electron Correlation Calculation for the 'S, 'S, 'P, 'P States of Helium Atom

Chen Jianhua Li Chengzu

Abstract

Starting from the formalism of second quantization, choosing generalized Laguerre polynomials multiplied by $r^{1}\exp(-\alpha_{1}r)$ as the complete set of the single electron radial function, where α_{1} is a variation parameter depending on the orbital angular momentum l, the energy and wave function for ${}^{1}S$, ${}^{3}S$, ${}^{1}P$, ${}^{3}P$ states of the Helium atom have been calculated with the method of configuration interaction. The relative precision of the energy calculated is about 99.9% when the total quantum number n is limited by $n \leq 4$, and is about 99.99% when $n \leq 6$, By contrast, the relative precision of energy by Hartree-Fock model for ground state is about 99%. Using the atomic wave function obtained above, some atomic parameters are calculated, and the results are in good agreement with those of other authors.

Key words: quantum mechanics, atomic physics, Helium atoms: atomic parameter, electron correlation