类锂体系(Z = 21—30)基态 1s²2s 电离能 和相对论项能的理论计算*

葛自明¹) 王治文²³) 周雅君²)

¹(华东理工大学理学院物理系,上海 200237)
 ²(吉林大学原子与分子物理研究所,长春 130023)
 ³(辽宁师范大学物理系,大连 110629)
 (2003 年 3 月 12 日收到 2003 年 4 月 9 日收到修改稿)

使用全实加关联方法和里兹(Ritz)变分方法计算了类锂体系(Z = 21—30)基态 1s²2s 的非相对论能量和波函数,包括动能修正、电子-电子接触项、轨道-轨道相互作用项以及 Darwin 项的相对论修正和质量极化项由全实加关 联波函数的一阶微扰给出,量子电动力学修正 QED(quantum electronic dynamic)由有效核电荷方法和类氢公式计算; 给出了中等核电荷的高电离类锂体系基态的电离能、相对论效应的项能(term energy),并将计算结果与实验数据进 行了比较 表明 FCPC 方法对于较高核电荷类锂体系结构的理论计算仍然十分有效.

关键词:类锂体系,全实加关联,电离能,项能 PACC:3130,3110,3270

1.引 言

原子与分子中电子关联效应的研究 ,是原子分 子领域的前沿课题¹¹;近年来,随着软 x 射线激光、 等离子体物理技术以及天体物理和航天技术等学科 的发展 人们迫切需要相关的高电离离子体系原子 结构的精确数据.对于具有 $1s^2$ 离子实结构的类锂 体系,由于1s²离子实与价电子的关联效应比较大, 精确的理论计算具有很大难度;传统的组态相互作 用方法(configure interaction, CI)使得能量和波函数 的收敛比较慢.全实加关联方法(full core plus correlation ,FCPC)是 Chung 首次用于计算锂等电子序列 从 Li] 到 Ne \mathbb{I} 1s²2s 基态的电离能^[2] 理论值与实验 值的偏差在 1cm⁻¹以下 ;Wang 和 Chung 用 FCPC 方 法对该系统激发态进行了精确计算,理论结果与实 验数据符合得相当好,理论值与实验值的偏差大约 在 1cm⁻¹左右^[3-6].本文使用 FCPC 方法计算中等核 电荷(Z = 21-30)高电离类锂原子体系基态 $1s^2 2s$ 的非相对论能量、相对论修正以及量子电动力学修 正(quantum electronic dynamic) 给出了类锂体系原子

结构基态的总能量、电离能及相对论效应修正的 项能.

2. 理论方法

全实加关联方法的主要物理思想是预先确定足 够好的 1s² 离子实波函数,并将其作为三电子体系 波函数中单独的一项;离子实的弛豫及其他可能的 电子关联效应由另一项足够大的关联波函数来描述.在 LS 耦合表象中,三电子体系的总的波函数 选为

$$\Psi(1\ 2\ 3) = A \Big[\Phi_{1s1s}(1\ 2\ ,) \sum_{i} d_{i} r_{3}^{i} e^{-\beta r_{3}} \chi(3) + \sum_{i} C_{i} \Phi_{i(i),(i)}(1\ 2\ 3\ ,) \Big], \quad (1)$$

其中 A 为波函数反对称化算符 , Φ_{1sls} (1,2)表示足够好的全实波函数 , $\Phi_{n(i),n(i)}$ (1,2,3)表示离子实的 弛豫及其他可能的电子关联效应.

三电子体系的非相对论 Hamitonian 表达式为^[1] (本文使用原子质量单位 a.u.)

$$H_0 = \sum_{i=1}^{3} \left[-\frac{1}{2} \nabla_i^2 - \frac{Z}{r_i} \right] + \sum_{i,j=1}^{3} \frac{1}{r_{ij}}.$$
 (2)

^{*} 国家自然科学基金(批准号:10174029)资助的课题.

1s² 离子实和三电子体系的非相对论能量由里 兹(Ritz)变分法求得

$$\delta E_{\text{upper}} = \delta H_0 = \delta \frac{\Psi \mid H_0 \mid \Psi}{\Psi \mid \Psi} , \quad (3)$$

同时确定了波函数中的线性分量和非线性分量.为 了得到尽可能准确的非相对论能量,考虑来自于更 高角动量分量(higher *l*)对能量的贡献是必要的,这 可根据 1s² 离子实的变分能量相对于精确值(Drake) 偏差的外推得到

$$E_{\text{nonre}}(1s^22s) = E_{\text{upper}}(1s^22s)$$

+ $\Delta E_{higher_{1}}(1s^{2}) + \Delta E_{higher_{1}}(1s^{2}2s)$, (4) 其中 $E_{upper}(1s^{2}2s) \Delta E_{higher_{1}}(1s^{2}) \pi \Delta E_{higher_{1}}(1s^{2}2s)$ 分 别为三电子体系的变分能量、 $1s^{2}$ 离子实项数不足引 起的修正和高角动量分量的修正, $E_{noure}(1s^{2}2s)$ 为体 系的非相对论能量.相对论的能量修正包括动能修 正、Darwin 项、电子-电子的 Contact 项、电子间轨道和 轨道相互作用以及质量极化修正等,由一级微扰理 论给出,其具体表达式见文献[7].为了获得高精度 的理论计算结果,本文还使用有效核电荷方法和类 氢公式计算了价电子的量子电动力学修正 QED^[8].

$$\Delta E_{\rm QED} = \frac{4Z_{\rm eff}^4 \alpha^3}{3\pi n^3} \Big\{ \frac{19}{30} - 2\ln(\alpha Z_{\rm eff}) - \ln[K(n \ \Omega)] \Big\} ,$$
(5)

其中 α 为精细结构常数 , Z_{eff}^4 为类氢离子的有效电 荷 ,Bethe 对数值 *K*(n 0)取自文献 9],n = 2, ΔE_{QED} 为价电子 2s 的量子电动力学修正.则 1s² 离子实和 三电子体系原子结构的总能量 E_{tat} 为

$$E_{\rm tot} = E_{\rm nonre} + \Delta E_{\rm re} , \qquad (6)$$

其中 ΔE_{re} 一级微扰得到的能量的相对论修正,三电 子体系基态 $1s^22s$ 的电离能 E_{rp} 由 $1s^2$ 离子实和三电 子体系总能量的差给出

 $E_{\rm IP} = E_{\rm tot} (1 {\rm s}^{21} {\rm S}) - E_{\rm tot} (1 {\rm s}^{22} {\rm s}^{2} {\rm S}) - \Delta E_{\rm QED}.$ (7)

3. 计算结果与讨论

在我们的计算中 ,1s² 离子实波函数 Φ_{1sls} 共选 了 7 个分波计 222 项 ,1s²2s 三电子体系组态波函数 中表示价电子效应的部分选了 8 项 ,表示离子实的 弛豫(relaxation)以及其他可能的电子关联(correlation)效应的附加 CI 波函数 $\Phi_{(s)}(i)$ (1,2,3)选了 13 个分波共 662 项.为了进行收敛性的比较,对各离子 本文所选 FCPC 波函数的项数相同,见表 1.相应的 里德堡常数取自文献 9].离子实项数不足引起的偏 差在电离能的计算中具有较好的相消效应,从而给 出了高精度的理论计算结果,同时又大大地减少了 计算量.

由方程(3)可求得 1s² 离子实 222 项波函数、三 电子体系的 670 项波函数以及全实加关联的变分能 量.表 1 给出了 1s² 离子实和三电子 1s²2s 的非相对 论能量、各 CI 波函数的项数以及各分波对非相对论 变分能量的贡献. 从表 1 中可以看出价电子与 1s² 离子实的关联效应比较大,来自于高角动量分量对 能量的贡献使得能量和波函数收敛比较慢.

由基态 $1s^22s$ 的 FCPC 变分能量、 $1s^2$ 离子实项 数不足引起的修正和高角动量分量的修正可得到三 电子体系的非相对论能量 E_{mm};全实加关联波函数 的一级微扰可得到离子实和三电子体系的相对论修 正;由非相对论能量、相对论修正和量子电动力学修 正 ΔE_{OFD} 可计算原子态的总能量 E_{tot} .表 2 给出了 1s² 离子实的非相对论 FCPC 变分能量、相对论的动 能修正、Darwin 项、电子-电子接触项、轨道-轨道相 互作用项以及质量极化修正(mass polarization)的项 能 term energy 和总能量的计算结果. $1s^2$ 离子实项 数不足引起的能量修正和高角动量分量的能量修正 的计算结果列于表 3 同时列出的还有三电子体系 各项相对论修正的项能及价电子 2s 的量子电动力 学修正 ΔE_{OED} 的计算结果.其中 质量极化项的影响 相对较小,且主要由元素决定,本文取²³ Na,²⁴ Mg, ²⁷ Al ²⁸ Si ³¹ P ³² S ³⁵ Cl ³⁹ K ⁴⁰ Ar ⁴⁰ Ca ;相对论动能修 正、Darwin 项随离子核电荷 Z 的变化十分显著,远 远超过其他相对论修正项的变化,这是因为相对论 动能量与有效核电荷 Z 密切相关,而中等核电荷原 子的 7 相对较大.

三电子体系基态 1s²2s 非相对论能量的 FCPC 计算结果列于表 4 ,由非相对论能量、相对论项能和 价电子 2s 的量子电动力学修正通过计算可得到 1s²2s 基态的电离能 ,表 4 还列出了 1s²2s 基态电离 能的 FCPC 计算结果 ,并与实验数据进行了比较 .从 表 4 中的比较可以看出 ,对于中等核电荷数具有 1s² 离子实的类锂体系 ,除个别离子例外 ,电离能的 FCPC 理论计算结果普遍比实验数据低 ,图 1 给出了 理论值与实验值的偏差随核电荷数 Z 的变化规律.

1期

表 1 类锂体系(Z = 21 - 30) l_s^2 离子实和 $1s^2 2s$ 全实加关联波函数收敛性及各分波的非相对论能量

| 角动量各分波 组态及项数 | | $-\Delta E/a.u.$ | | | | | |
|----------------------------|-----|------------------|--------------|--------------|--------------|--------------|--|
| | | <i>Z</i> = 21 | 23 | 25 | 28 | 30 | |
| (00) | 49 | 428.00057693 | 514.75055323 | 609.50053471 | 766.62551055 | 881.37549689 | |
| (1,1) | 42 | 0.02608762 | 0.02610576 | 0.02615538 | 0.02618707 | 0.02623685 | |
| (22) | 36 | 0.00372847 | 0.00373578 | 0.00375484 | 0.00376955 | 0.00377793 | |
| (33) | 30 | 0.00100709 | 0.00100951 | 0.00101593 | 0.00102087 | 0.00102369 | |
| (4 4) | 25 | 0.00037061 | 0.00037151 | 0.00037426 | 0.00037616 | 0.00037741 | |
| (55) | 20 | 0.00016199 | 0.00016244 | 0.00016364 | 0.00016458 | 0.00016508 | |
| (66) | 20 | 0.00008147 | 0.00008149 | 0.00008232 | 0.00008279 | 0.00008307 | |
| Total | 222 | 428.03201419 | 514.78204748 | 609.53207707 | 766.65711155 | 881.40713092 | |
| | | | | | | | |
| $\operatorname{core} + 2s$ | 8 | 475.04826563 | 572.00249890 | 677.95675783 | 853.76318362 | 982.21748396 | |
| ((0,0),0) | 67 | 0.00082548 | 0.00083787 | 0.00084694 | 0.00085820 | 0.00086752 | |
| ((1,(1))) | 161 | 0.00502234 | 0.00507116 | 0.00511273 | 0.00514604 | 0.00518103 | |
| ((02)2) | 125 | 0.00054230 | 0.00054848 | 0.00055320 | 0.00056910 | 0.00056760 | |
| ((03)3) | 95 | 0.00013441 | 0.00013551 | 0.00023611 | 0.00013243 | 0.00014267 | |
| ((0 A) A) | 49 | 0.00004724 | 0.00004775 | 0.00004808 | 0.00005016 | 0.00005035 | |
| ((05)5) | 49 | 0.00002059 | 0.00002088 | 0.00002106 | 0.00002188 | 0.00002196 | |
| (())) | 49 | 0.00001013 | 0.00001040 | 0.00001050 | 0.00001085 | 0.00001091 | |
| *((1,1),1)* | 13 | 0.00000163 | 0.00000173 | 0.00000177 | 0.0000200 | 0.00000186 | |
| ((02)2)* | 13 | 0.00000225 | 0.00000219 | 0.00000215 | 0.00000192 | 0.00000257 | |
| ((1,2),1) | 10 | 0.0000078 | 0.0000063 | 0.00000054 | 0.00000115 | 0.00000050 | |
| *(0(0))* | 11 | 0.00000043 | 0.0000040 | 0.00000131 | 0.00000044 | 0.0000038 | |
| ((1,0),1) | 10 | 0.00000021 | 0.00000019 | 0.0000023 | 0.00000047 | 0.00000024 | |
| ((2,3),1) | 10 | 0.0000009 | 0.0000007 | 0.0000001 | 0.00000005 | 0.0000004 | |
| Total | 670 | 475.05487348 | 572.00917615 | 677.96349245 | 853.76998831 | 982.22433160 | |

* 在这些组态中 ; 离子实 '的两个电子耦合成自旋为 1 的三重态.

表 2 类锂体系(Z = 21 - 30) ls^2 离子实的非相对论能量、相对论修正和质量极化项的项能 单位 a.u.)

| Ζ | 变分能量 | $< H_1 + H_2 >$ | $< H_3 >$ | $< H_4 >$ | $< H_{\rm MP} >$ | 总能量 |
|----|----------------|-----------------|-----------|-------------|------------------|----------------|
| 21 | - 428.03201419 | - 2.4209537 | 0.0565281 | - 0.0017765 | 0.0000324 | - 430.39818389 |
| 22 | - 470.40703162 | - 2.9249416 | 0.0652515 | - 0.0019559 | 0.0000319 | - 473.26864572 |
| 23 | - 514.78204748 | - 3.1476138 | 0.0748321 | - 0.0021440 | 0.0000315 | - 517.85514168 |
| 24 | - 561.15706243 | - 4.1646428 | 0.0853070 | - 0.0023408 | 0.0000322 | - 565.23870683 |
| 25 | - 609.53207707 | - 4.9147993 | 0.0967173 | - 0.0025462 | 0.0000318 | - 614.35267347 |
| 26 | - 659.90708972 | - 5.7620409 | 0.1090996 | - 0.0027601 | 0.0000325 | - 665.56275862 |
| 27 | - 712.28210136 | - 6.7144141 | 0.1224986 | - 0.0029828 | 0.0000321 | - 718.87696756 |
| 28 | - 766.65711155 | - 7.7802321 | 0.1369490 | - 0.0032140 | 0.0000339 | - 774.30357475 |
| 29 | - 823.03212176 | - 8.9681735 | 0.1524978 | - 0.0034540 | 0.0000324 | - 831.85121906 |
| 30 | - 881.40713092 | - 10.2872400 | 0.1691787 | - 0.0037025 | 0.0000330 | - 891.52886172 |

| Ζ | 离子实修正 | 高 l 的贡献 | $< H_1 + H_2 >$ | $< H_{3} >$ | $< H_4 >$ | $< H_{\rm MP}>$ | |
|----|-----------|-----------|-----------------|-------------|-------------|-----------------|--|
| 21 | 0.0002401 | 0.0000299 | - 2.7394147 | 0.0614477 | - 0.0019239 | 0.0000374 | |
| 22 | 0.0002413 | 0.0000305 | - 3.3129034 | 0.0709653 | - 0.0021193 | 0.0000368 | |
| 23 | 0.0002425 | 0.0000308 | - 3.9720571 | 0.0814214 | - 0.0023241 | 0.0000397 | |
| 24 | 0.0002432 | 0.0000309 | - 4.7252893 | 0.0928565 | - 0.0025384 | 0.0000372 | |
| 25 | 0.0002427 | 0.0000316 | - 5.5808067 | 0.1053099 | - 0.0027626 | 0.0000367 | |
| 26 | 0.0002435 | 0.0000312 | - 6.5471901 | 0.1188334 | - 0.0029959 | 0.0000376 | |
| 27 | 0.0002440 | 0.0000313 | - 7.6341482 | 0.1334709 | - 0.0032385 | 0.0000371 | |
| 28 | 0.0002455 | 0.0000322 | - 8.8513579 | 0.1492617 | - 0.0034905 | 0.0000392 | |
| 29 | 0.0002459 | 0.0000318 | - 10.2082180 | 0.1662544 | - 0.0037521 | 0.0000375 | |
| 30 | 0.0002466 | 0.0000324 | - 11.7155740 | 0.1844999 | - 0.0040221 | 0.0000382 | |
| | | | | | | | |

表 4 类锂体系(Z = 21 - 30)基态 $1s^2 2s$ 的变分能量、总能量、电离能及其他实验和理论结果(单位 cm^{-1})

| 7 | 非相对论 | QED | 相对论 | 总能量 | 电离能计 | 电离能实 |
|----|-------------|---------------------|------------|-------------|----------------------|-------------------------|
| Z | 能量/a.u. | 修正/cm ⁻¹ | 修正/a.u. | (a.u.) | 算结果/cm ⁻¹ | 验结果/cm ⁻¹ |
| 21 | 475.0551435 | 5055.3 | 2.6798535 | 477.7299417 | 10387940.6 | 10388200 ^a |
| | | | | | | $10389000^{\rm b}$ |
| 22 | 522.4072953 | 5822.8 | 3.2440205 | 525.6454930 | 11495204.8 | 11501000° |
| | | | | | | $11494000^{\rm b}$ |
| 23 | 572.0094495 | 6638.1 | 3.8929235 | 575.8957349 | 12659675.2 | 12660000^{d} |
| | | | | | | 12665000 ^e |
| | | | | | | $12668000^{\rm f}$ |
| 24 | 623.8616067 | 7495.1 | 4.6349340 | 628.4890454 | 13881644.7 | 13887700 ^e |
| | | | | | | 13884000 ^f |
| 25 | 677.9637668 | 8386.3 | 5.4782226 | 683.4336032 | 15161306.9 | 15162000 ^g |
| | | | | | | 15160000° |
| 26 | 734.3159308 | 9303.1 | 6.4313149 | 740.7379427 | 16498830.5 | 16320000 ^g |
| | | | | | | 16500000° |
| 27 | 792.9180964 | 10235.3 | 7.5038786 | 800.4117397 | 17894591.0 | 17897000^{g} |
| 28 | 853.7702660 | 11171.5 | 8.7055474 | 862.4646419 | 19348691.7 | 19351000 ^g |
| 29 | 916.8724356 | 12098.5 | 10.0456782 | 926.9060153 | 20861880.5 | 20870000 ^g |
| 30 | 982.2246106 | 13002.0 | 11.5350580 | 993.7466666 | 22436822.0 | |

^a文献 10],^b文献 11],^c文献 12],^d文献 13],^c文献 14],^f文献 15],^g文献 16].



图 1 类锂体系(*Z* = 21—30)基态 1s²2s 电离能的 FCPC 理 论值与实验值的偏差随核电荷数 *Z* 的变化规律 ,实验数 据见表 4 中的参考文献。



图 2 类锂体系(Z = 21-30)基态 $1s^22s$ 的电离能的 FCPC 理论计算结果随核电荷数 Z 的变化规律

对于 *Z* < 26 的情况 ,1s²2s 电离能的 FCPC 理论 值与实验值符合得较好 ,偏差约在几百 cm⁻¹ ,一般 小于实验给出的误差范围 ,相对偏差约为 1 × 10⁻⁴. 对于 *Z* = 21 的 Sc XIX ,FCPC 理论计算结果与实验 数据的偏差最小 ,为 – 295.4cm⁻¹ ;*Z* = 23 的 XXI , 理论值与实验值的偏差为 – 324.8cm⁻¹ ;*Z* = 24 的 Cr XXII ,理 论 值 与 实 验 值 的 偏 差 比 较 大 ,为 – 2355.3cm⁻¹ ;*Z* = 25 的 Mn XXIII ,理论值与实验数 据的偏差为 – 693.1cm⁻¹范围 ;只有 *Z* = 22 的 Ti XX ,理 论 值 与 实 验 值 的 偏 差 不 仅 较 大 ,为 1204.8cm⁻¹ ,而且偏差是正的 ,关于这一点 ,本文还 不能给予很好的解释.

对于 $Z \ge 26$ 的情况,电离能的 FCPC 理论值与 实验值的偏差较大,此时基态电离能也很大,偏差较 大的主要原因是随着核电荷数 Z 的增大,三电子体 系基态 $1s^22s$ 的相对论能量和总能量显著增大(见 表 3)相对论修正的一级微扰以及量子电动力学修 正 QED 的近似计算不足以给出高精度的理论计算 结果;另一方面,中等核电荷高电离类锂体系的实验 测量相对比较困难,实验给出的数据误差范围也较 大,由 Sc XIX的 10^2 cm⁻¹到 Mn X XIII 的 10^3 cm⁻¹,最后 到 Zn X XIII 的 10^4 cm⁻¹;而且不同文献中电离能 EIP 的实验值之间亦存在较大的差异.对于 Z = 26 的 Fe XXIV ,电离能的 FCPC 理论值与实验值的偏差为 – 1169.5cm⁻¹ ,Z = 27 的 Co XXV和 Z = 28 的 Ni XXVI , 偏差分别为 – 2409.5cm⁻¹和 – 2308.3cm⁻¹ ;尽管此 时偏差较大 相对偏差约为 1×10^{-4} .对于 Z = 29 的 Cu X X VII ,FCPC 理论值与实验值的偏差最大 ,为 – 8119.5cm⁻¹ 相对偏差约为 4×10^{-4} ,理论值仍在 实验的误差范围内.

图 2 给出电离能的 FCPC 理论计算结果随核电 荷数 Z 的变化规律,符合等电子序列所遵循的物理 规律;FCPC 方法无论是对激发态激发能的理论计 算,还是精细结构劈裂的理论计算,与实验数据均符 合较好¹⁷¹.随着核电荷数 Z 的增大,理论值与实验 值的偏差具有增大的趋势,理论值仍在实验数据的 误差范围内,由此可以得出结论.对于中等核电荷数 (Z = 21—30)类锂体系原子结构的理论计算,全实 加关联 FCPC 方法仍然能够给出比较理想的理论 结果.

作者向北卡州立大学物理系 Kwong T. Chung 博士给予 的支持和帮助表示衷心的感谢.

- [1] Chung K T 1991 Phys. Rev. A 44 5421
- [2] Chung K T 1992 Phys. Rev. A 45 7766
- [3] Wang Z W , Zhu X W and Chung K T 1992 Phys. Rev. A 46 6914
- [4] Wang Z W , Zhu X W and Chung K T 1993 Phys. Scr. 47 65
- [5] Wang Z W and Chung K T 1994 J. Phys. B 27 855
- [6] Ge Z M and Wang Z W 1998 Journal of the Korean Physical Society 32 380
- [7] Ge Z M, Wang Z W and Zhou Y J et al 2003 Chin. Phys. 12
- [8] Bethe H A and Salpeter E E 1957 Quantum and Mechanics of Oneand Two- Electron Atoms (Springer- Verlag, Berlin)
- [9] Drake G W 1988 Can , J. Phys. 66 586
- [10] Kaufman V and Sugar 1988 J. Phys. Chem. Ref. Data 17 1679
- [11] Wiese W L and Fuhr J R 1975 J. Phys. Chem. Ref. Data 4 263

- [12] Corliss C and Sugar J 1979 J. Phys. Chem. Ref. Data 8 1 Corliss C andSugar J 1982 J. Phys. Chem. Ref. Data 11 135
- [13] Shirai T and Nakagaki T 1992 J. Phys. Chem. Ref. Data 21 273
- [14] Younger S M et al 1978 J. Phys. Chem. Ref. Data 7 495
- [15] Sugar J and Corliss C 1978 J. Phys. Chem. Ref. Data 7 1191 Sugar J and Corliss C 1977 J. Phys. Chem. Ref. Data 6 317
- [16] Shirai T et al 1994 J. Phys. Chem. Ref. Data 23 179; 1990 19
 127; 1992 21 23
 Shirai T et al 1987 Atomic Data and Nucl. Data 37 235
 Shirai T et al 1991 J. Phys. Chem. Ref. Data 20 1
- [17] Ge Z M, Zhou Y J, Lu Z W and Wang Z W, 2002 Acta Phys. Sin.
 51 2773 (in Chinese)[葛自明、吕志伟、王治文、周雅君 2002 物理学报 51 2773]

Theoretical calculation of ionization potential and term energy of the ground states $1s^22s$ of lithium-like systems from Z = 21 to 30^*

Ge Zi-Ming¹) Wang Zhi-Wen²^(B) Zhou Ya-Jun²)

¹⁾ (Department of Physics ,East China University of Science and Technology , Shanghai 200237 ,China)

² (Institute of Atomic and Molecular Physics , Jilin University , Changchun 130023 , China)

³ (Department of Physics , Liaoning Normal University , Dalian 110629 , China)

(Received 12 March 2003; revised manuscript received 9 April 2003)

Abstract

In the paper , the full-core plus correlation (FCPC) and the minimizing the expectation value of the Hamiltonian method is extended to calculate the non-relativistic energies and the wave functions of $1s^22s$ states for the lithium-like systems from Z = 21 to 30. The mass-polarization and the relativistic correction included the kinetic-energy correction , the Darwin term , the electron-electron contact term , and the orbit-orbit interaction are calculated perturbatively as first-order correction. The contribution from quantum electrodynamic (QED) is also included by using the effective nuclear charge formula. The ionization potential and term energies of the ground states $1s^22s$ are given and compared with other 's theoretical calculation and experimental results. It is shown that the FCPC methods are also effective to theoretical calculation of the ionic structure for high nuclear ion of lithium-like systems.

Keywords : lithium-like systems , full core plus correlation , ionization energy , term-energy PACC : 3130 , 3110 , 3270

 $^{^{*}}$ Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 10174029).