

حساب القيمة المتوقعة لتواجد الإلكترون المفرد للدوال الموجية المختلفة لذرة البيريليوم Be

بان حسن عادل الأسعد *

خليل هادي البياتي *

صلاح عبد الله حسون *

تاريخ قبول النشر 2007/4/8

الخلاصة:

ان الهدف من البحث هو حساب تواجد الإلكترون حول النواة من خلال دراسة دالة توزيع الكثافة القطرية لجسيم واحد $D(r_1)$ لذرة البيريليوم Be وباستخدام مجموعة من الدوال الموجية لهارترتي-فوك (1960,1974,1993) وقد تمت الدراسة باستخدام طريقة التجزئة لذرة البيريليوم في الحالة $1s^2 2s^2$ ، حيث تم تحليل ذرة البيريليوم Be الى ستة ازواج من الدوال الموجية زوج في الغلاف K وزوج في الغلاف L والبقية في الأغلفة الوسطية KL والنتائج المستحصلة تم حسابها عددياً باستخدام برامج حاسوبية باستخدام برنامج الماتكاد (Mathcad)

الدالة الموجية

ان نظرية هارترتي فوك تمتاز باستخدامها الدوال الموجية ذات التماثل العكسي والتي يمكن كتابتها بشكل محددة سليتر حيث يمكن كتابة محدد سليتر $Slatre$ determinant للأنظمة الذرية بالمعادلة الآتية [1]:

$$\phi(1,2,\dots,N) = (N!)^{1/2} |\phi_1(1)\phi_2(2)\dots\phi_N(N)| \dots (1)$$

N يمثل عدد الإلكترونات

الدالة ϕ_1 تمثل دالة الإلكترون الأول وتسمى هذه الدالة بيرم المدار وتعتمد على متجه البرم و متجه الفضاء وتعرف بالمعادلة الآتية:-

$$\phi = \sum_{i=1}^j c_i \chi_j \dots (2)$$

استخدمت $j=12$ للمصدر [2]
 $j=6$ للمصدر [3]
 $j=7$ للمصدر [4]

ويمكن كتابة x_{nlm} والمتمثلة بالصيغة الآتية :-

$$\chi_{nlm}(r,\theta,\phi,\delta) = R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta,\phi) \delta(s) \dots (3)$$

حيث ان $R_{nl}(r)$ يمثل الجزء القطري من الدالة الموجية ويعرف بالمعادلة الآتية :-

$$R_{nl}(r) = N_{nlm} S_{nl}(r) \dots (4)$$

حيث ان N_{nlm} يمثل ثابت العيارية Normalization constant للدالة القطرية ويعرف بالمعادلة الآتية:-

$$N_{nlm} = \frac{1}{(2\zeta)^{n+1/2}} \dots (5)$$

* جامعة بغداد - كلية العلوم للبنات [2] تسليم الملف بياض

الحسابات والنتائج

باستخدام المعادلة (9) تم حساب القيمة المتوقعة لجسيم واحد للغلاف $K\alpha K\beta$ لذرة البيريليوم (Be) لدوال موجية مختلفة والنتائج موضحة في الجدول 1،

$$S_{nl}(r) = r^{n-1} e^{-(\zeta r)} \dots (6)$$

القيمة المتوقعة $\langle r_1^n \rangle$ للغلاف $K_\alpha L_\alpha = K_\beta L_\alpha$			
n	1960[2]	1974[3]	1993[4]
-2	14.55654	14.40597	14.40451
-1	2.12579	2.10216	2.10220
0	1	1	1
1	1.52864	1.53234	1.53220
2	4.32159	4.33237	4.32955

من الجداول السابقة تم حساب معدل القيمة المتوقعة من المعادلة الآتية:-

$$\langle r_1^n \rangle_{Total} = \frac{1}{3} \sum [\langle r_1^n \rangle_{1960} + \langle r_1^n \rangle_{1974} + \langle r_1^n \rangle_{1993}] \quad \dots(11)$$

جدول (4) معدل القيمة لذرة البريليوم *Be* وحسب الاغلفة

$\langle r_1^n \rangle$			
n	$K_\alpha K_\beta$	$L_\alpha L_\beta$	$K_\alpha L_\alpha = K_\beta L_\alpha$
-2	27.75432	1.05581	14.40506
-1	3.68186	0.5225	2.10219
0	1	1	1
1	0.41499	2.64856	1.53225
2	0.23295	8.41792	4.33855

وكذلك للغلاف $L_\alpha L_\beta$ والنتائج موضحة في الجدول 2 اما بالنسبة للغلاف $K_\alpha L_\alpha = K_\beta L_\alpha$ فإن النتائج موضحة في الجدول 3.

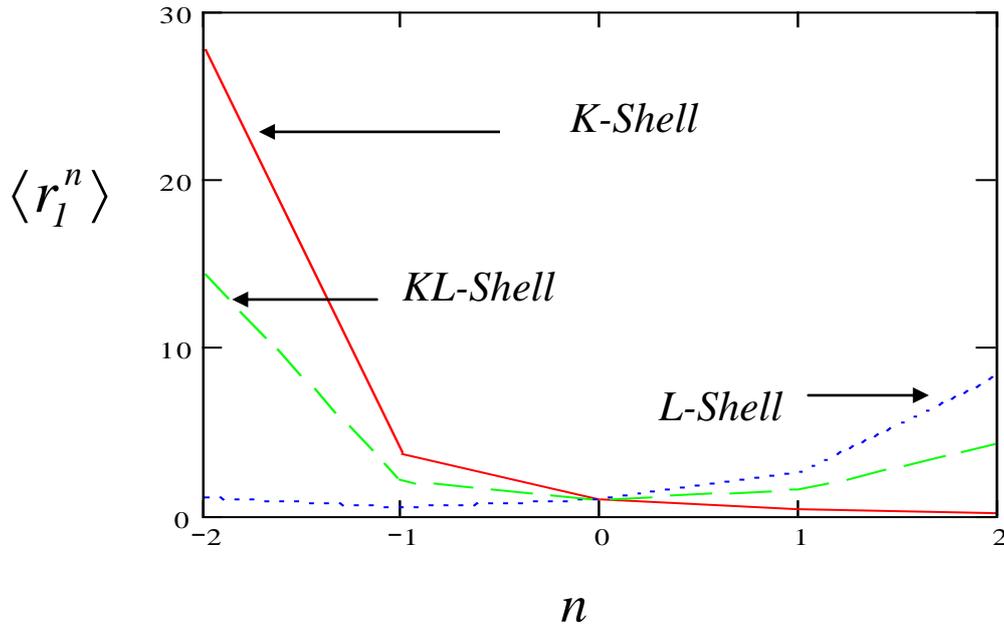
جدول (1) القيمة المتوقعة لذرة البريليوم (*Be*) للغلاف $K_\alpha K_\beta$ لعدد من الدوال الموجية المنشورة في السنوات 1993,1974,1960 .

القيمة المتوقعة $\langle r_1^n \rangle$ للغلاف $K_\alpha K_\beta$			
n	1960[2]	1974[3]	1993[4]
-2	27.75345	27.75583	27.75338
-1	3.68188	3.68183	3.68188
0	1	1	1
1	0.41499	0.41499	0.41499
2	0.16532	0.23295	0.23295

جدول (2) القيمة المتوقعة لذرة البريليوم (*Be*) للغلاف $L_\alpha L_\beta$ لعدد من الدوال الموجية المنشورة في السنوات 1993,1974,1960 .

القيمة المتوقعة $\langle r_1^n \rangle$ للغلاف $L_\alpha L_\beta$			
n	1960[2]	1974[3]	1993[4]
-2	1.35915	1.05611	1.05564
-1	0.56969	0.52248	0.52252
0	1	1	1
1	2.64136	2.64865	2.64852
2	8.40033	8.42051	8.41665

جدول (3) القيمة المتوقعة لذرة البريليوم (*Be*) للغلاف $K_\alpha L_\alpha = K_\beta L_\alpha$ لعدد من الدوال الموجية المنشورة في السنوات 1993,1974,1960 .



شكل (1) معدل القيمة لذرة البريليوم *Be* وحسب الاغلفة

الالكترونات كبيرة لاتسمح بتواجد الالكترونات بعيدا عنها والعكس صحيح.

المصادر:

- 1- King, F.W.1991.Radial electronic density function for selected low-lying excited $2s$ state of Li isoelectronic series Phys.Rev, 44: 3350-3353.
- 2-Roothaan, C.C, L.Sachs,and A.W.Weiss.1960.Analytical self-consistent field function for the atomic configurations $1s^2, 1s^2 2s$, and $1s^2 2s^2$,Reviews of modern Physics, 32:186-193
- 3-Clementi, E. and Roetti.1974.Atomic Data and Nuclear Data Tables, 14:177-478.
- 4-Bunge, C.F, J.A.Barrientos, and A.V. Bunge .1993.Roothaan-Hartree Fock ground State atomic Wave function, Atomic Data Nucl.Data Table, 53:113-124.
- 5-Al-bayati, K.H., A.K.Ahamd and N. CH.Al-Tamimei 2006. Calculation of the one –particle expectation Values to some atoms and ions. Um-Salama Science Journal, College of Science for Women, Baghdad University,3:246-253.
- 6-Al-Asaad, B.H, A.2005. Study of the physical properties for the electrons outer shells for some atoms, M.Sc Thesis college of Scince for Women, Baghdad University,Baghdad, Iraq.

مناقشة النتائج

عند مقارنة القيم المتوقعة لمجموعة الدوال الموجية المختلفة نجد ان :-

- الغلاف $K_\alpha K_\beta$ اغلب القيم متساوية باستثناء القيم عندما تكون $n=2, -1$ تكون حسب العلاقة $n=-2$ as HF(1974) > HF(1960) > HF(1993) $n=-1$ as HF(1993) = HF(1960) > HF(1974)

- الغلاف $L_\alpha L_\beta$ القيم المتوقعة لمجموعة الدوال الموجية لهارترى فوق كالاتي:- $n=-2$ as HF(1974) > HF(1960) > HF(1993) $n=-1$ as HF(1993) > HF(1960) > HF(1974)

- اما القيم التوقعة عندما تكون $n \geq 1$ كما يأتي:- $n=-2$ as HF(1974) > HF(1993) > HF(1960)

- الغلاف $K_\alpha L_\alpha = K_\beta L_\alpha$ القيم المتوقعة لمجموعة الدوال الموجية لهارترى فوق كالاتي:- $n=-2$ as HF(1974) > HF(1960) > HF(1993) $n=-1$ as HF(1993) = HF(1960) > HF(1974)

- اما القيم التوقعة عندما تكون $n \geq 1$ كما يأتي:- $n=-2$ as HF(1974) > HF(1960) > HF(1993)

- تكون القيمة المتوقعة للغلاف $K_\alpha K_\beta$ عندما قيم n سالبة اكبر مما عليه عند القيم الموجية لـ n اي ان احتمالية تواجد الالكترونات تكون في المناطق القريبة من النواة.

- $\langle r_j^n \rangle_K < \langle r_j^n \rangle_L$ عند القيم الموجية لـ n وذلك لأن النوى الثقيلة قوة التجاذب بين

Evaluation of the one electron expectation values for different wave function of Be atom

*Ban H.Al-asaad***Khalil H.Al-bayati***Salaah A.Hasson**

*Physics department Baghdad University - College of Science for Women

Abstract:

The aim of this work is to evaluate the one- electron expectation value $\langle r_l^n \rangle$ from the radial electronic density function $D(r_l)$ for different wave function for the 2S state of Be atom . The wave function used were published in 1960,1974and 1993, respectavily.

Using Hartree-Fock wave function as a Slater determinant has used the partitioning technique for the analysis open shell system of Be ($1s^2 2s^2$) state, the analyze Be atom for six-pairs electronic wave function , tow of these are for intra-shells (K,L) and the rest for inter-shells(KL) . The results are obtained numerically by using computer programs (Mathcad).