

الباب السادس

الطرق التقريبية في كيمياء الكم

Approximation Methods in Quantum Chemistry

مقدمة :

النظام الإيدروجيني (عبارة عن ذرة إيدروجين حاملة لإلكترون واحد) هذا النظام الكيميائي الوحيد لتلك الحقيقة له شكل مغلق وحل ميكانيكا الكم له معلوم. والطريقة الواضحة المستخدمة لأبعد الحدود، هي الطريقة المباشرة الحل من معادلة شرودنجر بواسطة التقنية العددية. كما أن العديد من العاملين في هذا المجال اهتموا واخذوا وقتا كبيرا ومجهود للوصول إلى هذا التقريب. والطرق الشائعة المستخدمة في كيمياء الكم موضوعه علي نظريتين هما نظرية التشويش ونظرية التغيير.

١- نظرية التغيير: Variation theory

نفترض معادلة شرودنجر تصف بعض الأنظمة .

$$\hat{H} \psi = E \psi \quad (١ - ٦)$$

حيث (i) إشارة تشير الحالة للنظام كما يوجد تدوين تام للطاقة قيم ذاتية eigen values (تعرف بطيف قيمه ذاتية) والقيم المقابلة للدوال الذاتية. وهنا ربما لا نستطيع حساب أو غالبا نقدر تلك الحلول.

مثال: يوجد عدد لا نهائي لحالات مثبتة لذرة الإيدروجين حيث $1 \leq n \leq \infty$ بالإضافة وكأنها سلسلة متصلة. وعلي أي حال لو أن معادلة شرودنجر تأخذ أي دلالة فيجب بقاؤها والحل للدلالة ψ_i في المعادلة (1) تعتبر مستقلة خطيا إذا:

$$\int \psi_i^* \psi_j dv = \delta_{ij} \quad (٢ - ٦)$$

حيث j, i تشير إلى الحالات وبالتكامل على كل الفراغات $-\delta_{ij}$ -
تعرف بدالة دلتا لكرونكر Kroncker delta function هذه الدالة
تساوي الوحدة عندما $j = i$ ، وصفر عندما لا يتساويان (orthogonal
and normalized) أي هذه الدالة تامة (orthonormal) وتعرف في هذه
الحالة فراغ هيلبرت (Hilbert space) وأيه دوال أخرى مثلا (U) في نفس
الفراغ يمكن تركيبها على النحو:

$$U = \sum_i a_j \psi_i \quad (3-6)$$

يتطلب تعادل الدالة (U) أن :

$$\sum_i a_i^* a_i = 1 \quad (4-6)$$

نعتبر قيمة متوقعة لها ميلتونيان $\langle H \rangle$ مع الاحتفاظ بالدالة (U)

$$\begin{aligned} \langle H \rangle &= \int V^A \hat{H} U dv \\ &= \sum_i \sum_j \int a_i^* \psi^A \hat{H} a_j \psi_j dv \\ &= \sum_i \sum_j a_i^* a_j \int \psi^A \hat{H} \psi_j dv \end{aligned} \quad (5-6)$$

وبسبب علاقة شرودنجر بالمعادلة (1-6) $\hat{H} \psi_i$ مساوية $H_j \psi_i$ معطية :

$$\begin{aligned} \langle H \rangle &= \sum_i \sum_j a_i^* a_j E_j \int \psi^A \psi_j dv \\ &= \sum_i \sum_j a_i^* a_j E_j \delta_{ji} \\ &= \sum_i a_i^* a_i E_i \end{aligned} \quad (6-6)$$

وبطرح ادني طاقة (E) من كلا الجانبين للمعادلة (6-6) لنحصل :

$$\langle H \rangle - E_0 = \sum_i a_i^* a_i (E_i - E_0) \quad (7-6)$$

كل من $a_i^A a_i$ ليست سالبة، كما $(E_i - E_0)$ إذا :

$$\langle H \rangle - E_0 \geq 0 \quad (8-6)$$

هذه المعادلة مهمة جدا تدلنا علي أن القيمة المتوقعة لهاميلتونيان مع الاحتفاظ لأي دالة مقدره، $\int U^* \hat{H} u dv$ دائما فوق الطاقة الأرضية للنظام .

هذا الاستنتاج يعطينا السبيل لاستتباط دوال لموجه تقريبية. لو دالة موجه تقريبية أنشئت مع الاحتفاظ لبعض الدوال الاهتزازية ولتكن λ_0 فعلي ذلك مجموعة المعادلات الاهتزازية .

$$\frac{\partial \langle H(\lambda_k) \rangle}{\partial \lambda_k} = 0 \quad (9-6)$$

وهذه هي قاعدة التغير أو نظرية التغير.

معالجة نظرية التغير لذرة الهليوم - المستقرة :

لكي نبدأ في استخدام نظرية التغير، سوف نطبقها للحالة المستقرة لذرة الهليوم. ولكي نتقادي حمل عدد كبير من الوحدات فإننا نمتلك في مسألة ذرة الإيدروجين، دعنا نعين مجموعة وحدات جديدة هنا - كتلة إلكترون ساكنة m_e ، لو شحنة e' ، وطول هو قطر ذرة بوهر، a وعزمه الزاوي ثابت بلانك مستويا علي 2π ، h فمع تلك الوحدات تعرف بوحدات الذرة ووحدة الطاقة هي وحدة طاقة هارترى Hartree energy units وان طاقة الوضع لذرة الإيدروجين في الحالة المستقرة (الأرضية) هي (-13.6 eV) or (-43598 units) (بقسمة الجول علي شحنة الإلكترون تعطي القيمة بالإلكترون فولت) باستخدام تلك الوحدات معامل الطاقة الحركية لميكانيكا الكم للإلكترون لتصبح $-\frac{1}{2} \nabla^2$ ، بينما التجاذب النووي هو $-\frac{Z}{r}$ (لاحظ أن تلك الوحدات المستخدمة تتضمن استخدام وحدات الإلكترون) غير الكتل المختزلة للطاقة الحركية وللحسابات الدقيقة سوف تجري بعض التعديلات عليها.

ويحتوي هاميلتون لذرة الهليوم علي الطاقة الحركية لكل إلكترون $-\frac{1}{2}\nabla^2$ ، طاقة التجاذب الوضعية النووية لكل إلكترون $-\frac{Z}{r_1}$ ، وطاقة الوضع للتآفر الداخلي $\frac{1}{r_{12}}$ ، إذا:

$$\hat{H} = \frac{1}{2}\nabla_1^2 \frac{Z}{r_1} - \frac{1}{2}\nabla_2^2 \frac{Z}{r_1} + \frac{1}{r_{12}} \quad (10-6)$$

ولو لم يوجد جزء التآفر بين الإلكترون داخليا فانه يمكن فصل المتغيرين، والمسألة يمكن حلها في إطار مغلق وبالتالي معامل هاميلتونيان عبارة عن مجموع لإثنين هيدروجين.

والدالة الموجبة هي حاصل لإثنين لدالة موجية هيدروجينية هذا الاقتراح يعتبر محاولة مناسبة واشتقاقها من حاصل دالتين هيدروجين، لكن مع إضافة بعض الدوال الأخرى بإنشاء دالة موجه عديدة الجسم كحاصل لكمية دوال واحد إلكترون لتستخدم في تقريب الجسم- المستقل لدالة الموجه. كما أن دالة موجه الجسم المستقل للهيليوم بأخذ هذا الشكل.

$$\psi(1,2) = x(1)x(2) \quad (11-6)$$

حيث العدد يدلنا إلى أين يتحرك الإلكترون، الذي يصور بواسطة الدالة وبالتالي سوف يستخدم هاميلتونيان ويكون صحيح للمعادلة (10-6).

نحن الآن نهتم بالحالة المستقرة (الأرضية) لذرة الهليوم وبالتالي دعنا نبدأ بدوال المحاولة لشكل مدار (S) لذرة الإيدروجين لكي نمتلك حدود الاهتزاز، ثم نستبدل الشحنة النووية في الدالة مع تأثير شحنة النواة Z - حيث تعتبر حدود الاهتزاز باستخدام $F_0(\phi)$ معادلة في الباب الثالث، $T_{00}(\theta)$ ، $R_{10}(r)$ في جدول (1) في الباب الخامس وهو علي التوالي :

$$R_{10}(r) = 2(Z/a_0)^{3/2} e^{-\rho/2} , \quad T_{00} = \frac{\sqrt{2}}{2} , \quad F = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} e^{\pm iM\phi}$$

علي التوالي والوحدات الذرية .

فأول محاولة لجسيم واحد يأخذ شكل الدالة :

$$X_{12}(i) = \left(\frac{\xi_i^3}{\pi}\right)^{1/2} e^{-\xi_i r_i} \quad (١٢ - ٦)$$

جدول (6-1) بعض الأرقام العددية المصاحبة لجيندري (المعادلة للوحدة)

J	M	$T_{JM}(\theta)$
0	0	$\frac{\sqrt{2}}{2}$
1	0	$\frac{\sqrt{6}}{2} \cos\theta$
1	± 1	$\frac{\sqrt{3}}{2} \sin\theta$
2	0	$\frac{\sqrt{10}}{4} (3\cos^2\theta - 1)$
2	± 1	$\frac{\sqrt{15}}{2} \sin\theta \cos\theta$
2	± 2	$\frac{\sqrt{15}}{4} \sin^2\theta$
1	0	$\frac{3\sqrt{14}}{4} \sin^2\theta$

3	± 1	$\frac{\sqrt{42}}{8} (5\cos^2 \theta - \cos \theta)$
3	± 2	$\frac{\sqrt{105}}{4} \sin \theta (5\cos^2 \theta - 1)$
3	± 3	$\frac{\sqrt{70}}{8} \sin^3 \theta$

والمعادلة (12- ٦) - دالة ذاتية لهاميلتونيان هيدروجين بشحنه نووية

ξ_i (جزئيا محجبة) والقيمة الذاتية هي $\xi^2/2$ - فبالنسبة لذرة الهليوم في الحالة المستقرة، سوف نفترض أن الإلكترونين في نفس المدار 1S إذا كلا من ξ_{ij} متساويان، وبالتالي نستطيع إزالة الرمز ونستطيع حقيقة دالة المحاولة الهيدروجينية في شكل لننجز بعض العمل علي حسابات القيمة المتوقعة لهاميلتونيان.

وبطرح وإضافة ξ/r_1 ، ξ/r_2 إلي المعادلة (10-6) هاميلتونيان وتعديل لتعطي الشكل

$$\hat{H} \left[\frac{1}{2} \nabla^2 - \frac{\xi}{r_1} \right] \left[+ \frac{1}{2} \nabla^2 - \frac{\xi}{r_2} \right] + (\xi - 2) \left[\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right] + \frac{1}{r_{12}} \quad (13- ٦)$$

استبدل (2) ZJ فأول محددین هما عبارة هاميلتونيان هيدروجين من

حيث أن المعادلة (12-6) تعتبر دالة ذاتية بقيمة ذاتية هي $\xi^2/2$ - هذه تجنبنا في الحقيقة الامتلاك لتقييم التكامل الداخلي لمعامل الطاقة الحركية لأي عوامل أخرى.

ولإيجاد القيمة المتوقعة لهاميلتونيان مع احتفاظ دالة المحاولة فتكون دالة المحاولة المعادلة 6-12 مع المعادلة (١٣ - ٦) مستبدلة لأجل الحد X_2^1 وسوف نختصرها كما يلي :

$$\psi (1,2) = 1S(1) 1S(2) \quad (١٤ - ٦)$$

أحداث استخدام القيم الذاتية للدالة الايدروجينية سوف تعين قيمة متوقعه لهاميلتونيان هي (بالتكامل علي فراغ كلا من إلكترون واحد والإلكترون 2) .

$$\begin{aligned} & \iint 1S(1) 1S(2) \hat{H} 1S(1) 1S(2) dv_1 dv_2 \\ & \left[-\frac{\xi^2}{2} \right] \int 1^A S(1) 1S(1) dv_1 \int 1S(2) 1S(2) dv_2 + (\xi - 2) \int 1S^A(1) \frac{1}{r_1} 1S(1) \\ & dv_1 \int 1S(2) 1S(2) dv_2 + \int 1S^A(2) \frac{1}{r_1} 1S(2) dv_2 \int 1S(1) 1S(1) dv_1 \\ & \iint 1S^A(1) 1S^A(2) \frac{1}{r_{12}} 1S(1) 1S(2) dv_1 dv_2 \quad (١٥ - ٦) \end{aligned}$$

لاحظ أن كل الثوابت تستطيع تحليلها للتكامل لو لم يوجد عامل يؤهل كلا الإلكترونين وأنه يمكن فصل التكامل علي واحد إلكترون فقط .

وزيادة علي ذلك يستخدم التكامل لدالة واحدة فقط ، ولا معامل يعدل تلك التكاملات وعليه فانه يساوي الوحدة أيضا الجزء $1/r_1$ يكون مماثل ما عدا الرموز وأيضا التكامل أيضا له مساو وبالتالي القيمة المتوقعة لهاميلتونيان :

$$\begin{aligned} \langle H \rangle & = -\frac{\xi^2}{2} + 2(\xi - 2) \int 1S^A(1) \frac{1}{r_1} 1S^A dv_1 \\ & + \iint 1S(1) 1S^A(2) \frac{1}{r_{12}} 1S(1) 1S(2) dv_1 dv_2 \quad (١٦ - ٦) \end{aligned}$$

تمتلك دالة محاولة لدائرة متماثلة. وبتكامل عناصر الحجم الدائري
 $r^2 \sin \theta dr d\theta d\phi$ علي متغيرات الزاوية نحصل علي :
 $dv_1 = 4\pi r_1^2 dr_1$ (١٧ - ٦)

فأول تكامل للمعادلة (6-16) من السهل تقييمها :

$$\int 1S^* (1) \frac{1}{r_1} 1S(1) dv_1 = \frac{\xi^3}{\pi} 4\pi \int_0^\infty e^{-\xi r_1} \frac{1}{r_1} e^{-\xi r_1^2} dr_1$$

$$4\xi^3 \int_0^\infty r_1 e^{-2\xi r_1} dr_1$$

$$= \frac{4\xi^3}{4\xi^2} = \xi$$
 (١٨ - ٦)

والمتبقي من التكامل يعتبر أكثر صعوبة وعموما يمكن تقييم ذلك
 بأسلوب واضح، وهو إجراء التكامل علي محاور إلكترونيين ثم بعد ذلك
 علي إلكترون واحد. فلو اعتبرنا (٢) لإلكترون واحد وثابت عند قيمة
 (٢١). ونتصور تأثير الشحنة الاللكترونية موزعة علي الجسم الكروي
 بالتساوي علي نصف قطر (٢١). والمعني الفيزيائي للحالة هو اعتبار شحنة
 دائرية لنصف قطر (٢١) وتبدو العلاقات التقليدية للجهد من النقطة
 المشحونة (في هذه الحالة الالكترون ٢) بتفاعله مع المدار المشحون
 (لإلكترون واحد) وهذا معلوم فلو النقطة المشحونة (إلكترون 2) خارج
 الغلاف فالجهد هو نفسه كما لو الشحنة علي الغلاف موضوعة علي
 مركز المدار ولو أن النقطة المشحونة في أي مكان داخل الغلاف فان
 الجهد سيأخذ قيمة ثابتة والقيمة ذاتها سوف تأخذ لو أنها علي السطح .

أو بمعني لو أن الإللكترون (2) خارج الدائرة للسطح المشحون من
 تأثير الإلكترون واحد وعليه سيكون تجاذب ما بين النواة باستقلالية
 مع الإلكترون معتمدة علي قدر المسافة بين الإلكترون (٢) والنواة
 وسيوجد تنافر بين الإلكترونين. ومن هنا نتخيل مقدار التجاذب

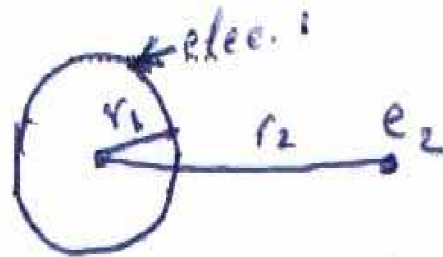
سيكون ضعيفا عن ما هو إذا كان مفردا مع النواة بمعنى قدر المسافة بينهما ونجد ملاحظة أن الإلكترون واحد قد اخذ جزءا من هذا التجاذب. وهذا يعني أن الإلكترون حجب بجزء من شحنة النواة .

ولنبداً بالتكامل علي نصف القطر (r_2) في منطقتين وهما $0 \leq r_2 \leq r_1$, $r_1 \leq r_2 \leq \infty$ انظر الشكل (6-10, b) لنحصل علي تكاملين :

$$\int_{r_1}^{\infty} 1S^A(2) \frac{1}{r_2} (1S)(2) r_2^2 dr_2 = 4\xi^3 \int_{r_1}^{\infty} r_2 e^{-2\xi r_2} dr_2 \quad (6-19)$$



شكل (A)



شكل (A)

شكل (6-1) يبين التداخل للإلكترون (2) مع الإلكترون (1) الثابت عند قيمة لمسافة ثابتة r_1 , A خارج الغلاف لشحنة e_1 , e_2 داخل غلاف الشحنة للإلكترون e_1

وبإجراء تكاملات مستفيضة ومضنيه حيث يتم التكامل السابق ثم تكامل علي r_2 وتقييمها ثم قسمة الناتج علي (r_1) لنحصل في النهاية إلي المعادلة: لنصل إلي الطاقة وهو الأهم علي الصورة :

$$4\xi^3 \left(\frac{1}{4\xi^2} - \frac{2\xi}{64\xi^2} - \frac{1}{16\xi^2} \right) = \frac{5}{8} \xi \quad (6-20)$$

وباستبدال الناتج $E(\xi)$ من المعادلة (6-18) في المعادلة (6-20) سوف نحصل لتقريب للطاقة $E(\xi)$ كذلك للحد (ξ) :

$$\begin{aligned}\frac{dE(\xi)}{dt} \langle H \rangle &= -\xi^2 + 2(2 - \xi)\xi + \frac{5}{8}\xi \\ &= \xi^2 - \frac{27}{8}\xi\end{aligned}\quad (٦ - ٢١)$$

(الطاقة الاهتزازية)

وبأخذ المشتق $E(\xi)$ مع الاحتفاظ للحد (ξ) ثم وضع الناتج مساويا للصفر لأدنى قيمة لنحصل :

$$\frac{dE(\xi)}{dt} = 2\xi + \frac{27}{8} = \text{Zero} \quad (٦ - ٢٢)$$

$$\therefore \xi = \frac{27}{16} = 106875 \quad \text{Hartree} \quad (٦ - ٢٣)$$

وبالتعويض لنحصل علي الطاقة الاهتزازية إذا من المعادلة (6-21) :

$$\begin{aligned}E &= \left(\frac{27}{16}\right)^2 \frac{27}{8} \times \frac{27}{16} = 284766 \quad \text{Hartree} \\ &= -7748943 \text{ev}\end{aligned}$$

ملحوظة :

للتحويل بالضرب في المقدار 27.211

كما أن الطاقة الالكترونية لذرة الهليوم المستقرة في الحالة الأرضية 79.02ev - نلاحظ نسبة الخطأ حوالي 1.9% هذه القيمة تعتبر عالية في نظم الكيمياء. وهذه القيمة حوالي 35 كيلو سعر حراري لكل مول وأفضل طريقة يمكن تعيينها باستخدام معالجة الدالة بحدود مختلفة. وأفضل طريقة هو استخدام دالة موجه الجسيم المستقل. والطاقة في هذه الحالة بقيمة 26 k سعر حراري لكل مول. وهي أيضا نسبة خطأ عالية مثل طاقة الارتباط المعلومة وهذا يتأتي لان دالة الموجه لا تسمح لارتباط حركة الإلكترون وللحصول علي طاقة تامة بواسطة معالجة الاهتزاز يجب استخدام الدالة المحتوية للحد 12 في بعض الظروف. وهذا يعني إدخال حد التناثر بين الإلكترونين .

معلومة إضافية : أخرى تتضمن أو تشمل تكامل الإلكترونين في مسألة ذرة الهليوم وهذا يعتبرتفسيراً جيداً فمن

المعادلة:
$$= \left[\frac{e^{-2\xi r_1}}{2\xi} r_1 + \frac{e^{-2\xi r_1}}{4\xi^2} \right]$$
 والتي تنشأ من التوزيع الالكتروني في الشكل (A) أو من المعادلة :

في الشكل (B)
$$\left[r_1^2 \frac{e^{-2\xi r_1}}{2\xi} - r_1 \frac{e^{-2\xi r_1}}{2^2\xi} - \frac{e^{-2\xi r_1}}{2^3\xi} \frac{e^{-2\xi r_1}}{4\xi} + \frac{1}{4\xi^3} \right]$$
 المستخدم فقط في المعادلة :

$$= 16\xi^6 \int_0^\infty r_1^2 e^{-2\xi r_1} \left[\int_1^\infty r_2 e^{-2\xi r_2} dr_2 + \frac{1}{r_1} \int_0^{r_1} r_2^3 e^{-2\xi r_2} dr_2 \right] \quad (٦ - ٢٤)$$

ثم نبدأ التكامل علي المسافة r_1 نجد أننا حصلنا علي القيمة $\frac{5}{16}\xi$.
تقنية أخرى لحساب تكامل الإلكترون باعتبار الإلكترون (1) داخلي والإلكترون (2) خارجي ثم حساب قيمة التناظر بينهما. وعموما هو نفس النتيجة وهذا من حيث أن الإلكترونين مماثلين لبعضهما وان الإشارة علي أي منهما لا تفيد.

مبدأ نظرية الاضطراب (التشويش) The Principle of perturbation

نظرية التشويش في تقريب هاميلتونيان لمعادلة شرودنجر التي يمكن حلها تماما لتأخذ :

$$\hat{H} = \hat{H}^0 + \hat{H} \quad (٦ - ٢٥)$$

حيث يعتبر $\hat{H}^0$ - نظام هاميلتونيان غير المضطرب، $\hat{H}$ - النظام المشوش فبالنسبة لذرة الهليوم كمثال $\hat{H}^0$ - يمكن لنا اختيارها كمجموع لاثنين من الإيدروجين، $\hat{H}$ - يمثل الجزء $\frac{1}{r_{12}}$ وهو جزء حد

التناظر بينهما .

لنأخذ بدلا من $\hat{H}$ بالحد $\lambda \bar{V}$

$$\hat{H} = \lambda \bar{V} \quad (٦ - ٢٦)$$

حيث سنعتبر الحد λ اقل من الوحدة ودالة الموجه والطاقة لأي حالة (N) يمكن امتدادها لأس λ علي النحو :

$$\psi_N = \psi_N^0 + \lambda \psi_N^1 + \lambda^2 \psi_N^2 + \dots \quad (٦ - ٢٧)$$

$$E_N = E_N^0 + \lambda E_N^1 + \lambda^2 E_N^2 + \dots \quad (٦ - ٢٨)$$

حيث تدل الكميات أو الحدود المرمزة (λ) تقريب الرتبة الأولى (الناتج عن $\hat{H}^0$) وتشير الكميات الرمزية تصحيحات الرتبة العالية للكميات علي التوالي. ومن المعادلة (6-25) وحتى (6-28) يبدو أن :

$$\begin{aligned} \hat{H} \psi_N &= E_N \psi_N \\ (\hat{H}^0 + \bar{V})(\psi_N^0 + \lambda \psi_N^1 + \lambda^2 \psi_N^2 + \dots) \\ &= (E_N^0 + \lambda E_N^1 + \lambda^2 E_N^2 + \dots)(\psi_N^0 + \lambda \psi_N^1 + \lambda^2 \psi_N^2 + \dots) \end{aligned} \quad (٦ - ٢٩)$$

من مفكوك هذا نجمع الشبيه (λ) نجد أن :

$$\begin{aligned} (\hat{H}^0 - E_N^0) \psi_N^0 + (\hat{H}^0 - E_N^0) \lambda \psi_N^1 + (\hat{H}^0 - E_N^0) \lambda^2 \psi_N^2 + \dots \\ + (\bar{V} \psi_N^0 - E_N^1 \psi_N^0) + (\bar{V} \psi_N^1 - E_N^1 \psi_N^1 - E_N^2 \psi_N^0) \lambda^2 + \dots = 0 \end{aligned} \quad (٦ - ٣٠)$$

حيث λ - يعتبر حد فرضيا الأيسر من المعادلة (6-30) دائما مساويا للصفر. وعندما يكون الأس للحد λ مساويا للصفر نجد لدينا بالنسبة للأجزاء لأس صفر ما يلي :

$$\hat{H}^0 \psi_N^0 = E_N^0 \psi_N^0 \quad (٦ - ٣١)$$

حيث أن معادلة شرودنجر تحل تماما لتقريب هاميلتونيان لأول أس للحد λ ونحصل علي :

$$\bar{H}^0 \psi_N^0 = E_N^0 \psi_N^0 + E_N \psi_N^0 \quad (٦ - ٣٢)$$

وهذا يقودنا لماذا تعرف بنظرية التشويش الرتبة الأولى؟ First- order perturbation theory وبالنسبة للحد λ^2 نحصل علي :

$$\bar{H}^0 \psi_N^0 + \bar{V} \psi_N^0 = E_N^0 \psi_N^0 + E_N \psi_N^0 + E_N' \psi_N^0 \quad (٦ - ٣٣)$$

والذي يقود إلى نظرية التشويش الرتبة الثانية برغم انه يمكن الاستمرارية إلى رتبة أخرى إلا أن الرتبة الثانية هي المطوعة عادة لدينا. وهنا ستدخل ملاحظة أخرى للتكامل ملاحظة "ديراك" تدوين ديراك أساساً هو عامل تدوين بنفس الفكرة : مثل $\int \psi \hat{O} \psi dv$ وهنا التكامل إذا علي كل الفراغ .

ودعنا نضرب المعادلة (32) بالحد ψ_N^{0*} ثم التكامل الكلي وبأخذ تدوين ديراك نحصل علي :

$$\langle \psi_N^0 | \bar{H}^0 | \psi_N^0 \rangle + \langle \psi_N^0 | \bar{V} | \psi_N^0 \rangle = E_N^0 \langle \psi_N^0 | \psi_N^0 \rangle + E_N \langle \psi_N^0 | \psi_N^0 \rangle \quad (٦ - ٣٤)$$

وعامل هاميلتونيان هو عامل هيرميتيان وهذا يعني أن :

$$\begin{aligned} \langle \psi_N^0 | \hat{H}^0 | \psi_N^0 \rangle &= \langle \bar{\psi}_N^0 | \bar{H}^0 | \psi_N^0 \rangle \\ &= E_N^0 \langle \bar{\psi}_N^0 | \psi_N^0 \rangle \\ &= E_N^0 \langle \psi_N^0 | \bar{\psi}_N^0 \rangle \end{aligned} \quad (٦ - ٣٥)$$

وإضافة لذلك لو أن دالة الموجه الصفري المرتبة تعادلت normalized

فان آخر تكامل من المعادلة (6-34) مساويا الوحدة ليعطي :

$$E_N = \langle \bar{\psi}_N^0 | \bar{V} | \psi_N^0 \rangle \quad (٦ - ٣٦)$$

أو :

$$E_N = \langle \bar{\psi}_N^0 | \hat{H} | \psi_N^0 \rangle \quad (٦ - ٣٧)$$

وتصبح الرتبة الأولى للطاقة هي القيمة المتوقعة لعامل التشويش مع

الاحتفاظ لدالة موجه الرتبة الصفرية. بالنسبة للرتبة الأولى فالطاقة هي :

$$E_N = E_N^0 + \langle \psi_N^0 | \bar{H}' | \psi_N^0 \rangle \quad (٦ - ٣٨)$$

ولكي تحصل علي تصحيح الرتبة الأولى لدالة الموجه سوف نمد الدالة ψ'_N كخط مرتبط لدوال الرتبة الصفرية :

$$\psi'_N = \sum_K C_{KN} \psi_N^0 \quad (٦ - ٣٩)$$

ويمكن تعديل المعادلة (6-32) لتعطي :

$$(\bar{H}^0 - E_N^0) \psi'_N = (E_N - \bar{V}) \psi_N^0 \quad (٦ - ٤٠)$$

بالاستبدال في المعادلة (6-32) لنحصل :

$$\sum_K C_{KN} (\hat{H}^0 - E_K^0) \psi_K^0 = (E_N - \bar{V}) \psi_N^0 \quad (٦ - ٤١)$$

لو ضربنا المعادلة في الحد ψ_M^0 حيث $M \neq N$ قيمة ذاتية خاصة واحدة ثم بالتكامل نحصل :

$$\sum_K C_{KN} \langle \psi_M^0 | \hat{H}^0 - E_N^0 | \psi_K^0 \rangle = \langle \psi_M^0 | E_N - \bar{V} | \psi_N^0 \rangle \quad (٦ - ٤٢)$$

كل الأجزاء في المجموع تتلاشي فيما عدا واحدا فقط عندما $M = N$ مساوية K . وهذا يعود إلي تعامد الدوال كما تؤثر $\hat{H}^0$ علي الدالة ψ_M^0 لتعطي E_M^0 عدة مرات من ψ_M^0 . كما أن E_N في الجهة اليمني من المعادلة منتهية والدوال تعامدية مع :

$$C_{MN} (E_M^0 - E_N^0) = \langle \psi_M^0 | \bar{V} | \psi_N^0 \rangle \quad (٦ - ٤٣)$$

أو :

$$C_{MN} = \frac{\langle \psi_M^0 | \bar{V} | \psi_N^0 \rangle}{\langle E_M^0 - E_N^0 \rangle} = \frac{A}{B} \quad (٦ - ٤٤)$$

إذا :

$$\psi'_N = \sum_{M \neq N} \frac{\langle A \rangle}{\langle B \rangle} \psi_M^0 \quad (٦ - ٤٥)$$

والتصحيح للرتبة الأولى لدالة الموجه هو $\lambda \psi'_N$ وتصبح رتبة أولى إذا تناولنا $H_{MN} = A$.

$$\psi_N \cong \psi_N^0 + \sum_{M \neq N} \frac{\hat{H}_{MN}}{E_N^0 - E_M^0} \psi_M^0 \quad (٦ - ٤٦)$$

وبالنسبة للرتبة الثانية إذا ضربنا المعادلة (6-33) بالحد ψ_N^0 وبالتكامل لنحصل في نهاية الضرب والتكامل هو:

$$E_N \cong E_N^0 + H_{NN}^0 + \sum_{M \neq N} \frac{\hat{H}'_{NM} \hat{H}'_{NM}}{E_N^0 - E_M^0} \psi_M^0 \quad (٦ - ٤٨)$$

وحتى يمكننا الحصول علي الطاقة للحالة المستقرة لنكتب هذه المعادلة الصفرية من الجداول الخاصة بتلك مراجع كيمياء الكم .

$$\psi_{1s}^0 = \frac{1}{\sqrt{\Pi}} \left(\frac{Z}{L_0}\right)^{3/2} e^{-ZL_0/L} \cdot \frac{1}{\sqrt{\Pi}} \left(\frac{Z}{L_0}\right)^{3/2} e^{-ZL_0/L} \quad (6 - 49)$$

وبالتالي فان الطاقة الكلية للرتبة صفر للهليوم علي النحو حيث أن الإلكترونين في مدار واحد وهو (1s) وبالتالي تؤول المعادلة إلي الرتبة الأولى .

$$E^0 = \left(\frac{Z^2}{2n_1^2}\right) + \left(\frac{Z^2}{2n_2^2}\right) = \frac{2Z^2}{2} = \quad (٦ - ٥٠)$$

وإذا علمنا بان $1 = n_1 = n_2$ وفي هذه الحالة $Z=2$ إذا الطاقة E^0

$$H = -4H = -108.8 \text{ ev (H- Hartree)}$$

وإذا أردنا حساب طاقة التأين لذرة الهليوم (غير المستقرة) فتكون علي النحو :

$$I.E_{He} = E_{He^+}^0 - H_e \quad (٦ - ٥١)$$

وهذا يعني أن He^+ حامل فقط لإلكترون واحد فقط وحساب

$$H_e^+ = \frac{Z^2}{2n_1^2} = 2H = 544 \text{ eV} \quad \text{طاقته إذا :}$$

وإذا علمنا بان الطاقة المعينة والطاقة للتأين علي التوالي علي النحو $24. \text{ eV} - 78.98 \text{ eV}$ وهذا يعني وجود نسبة خطأ تصل إلي 38% وان نسبه الخطأ في طاقة التأين تصل إلي 100% وهذه الفرضية متوقعه حيث إننا هنا لم نحسب طاقة التتافر بين الإلكترونين. وعلينا مرة أخرى تضمن التتافر الحادث. وبفرض أن طاقة التتافر هي $E = \frac{5}{8}Z$ لابد وان تضاف إلي المعادلة السابقة (50-6) علي النحو :

$$E = \left(-\frac{Z^2}{2n_1^2}\right) + \left(-\frac{Z^2}{2n_2^2}\right) + \frac{5}{8}Z \quad (52-6)$$

أو :

$$\lambda E_1 = \frac{5}{8} = 125 \text{ Hartree} \\ = -4 - 125 = -275 \text{ Hartree}$$

أو :

$$E = 4H + \frac{5}{8}H = \frac{11}{4}H = 7483 \text{ eV}$$

وبالتالي فان طاقة التأين لعدد التصحيح وإضافة عنصر التتافر :

$$= -544 - (748) = 204 \text{ eV}$$

وهذه النتيجة أدت إلي أن نسبة خطأ حوالي 5% فقط. وفي طاقة التأين 17% وهذا يعطينا إلي حد ما نسبة معقولة. وأخيرا تقدم عالم لحساب طاقة ذرة الهليوم علي النحو لتصل وهي معادلة من الدرجة الثالثة.

$$E = -1088 - 340 - 4.3 - 0.1 = -790 \text{ eV}$$

وهذه النتيجة موافقة جيدة مع النتيجة العملية لتصل نسبة الخطأ إلي حوالي 0.02%.

ملحوظة: (H) - هارترى Hartree

مثال: اوجد الدالة الذاتية التقريبية والقيمة الذاتية لمهتز توافقي في الحالة المستقرة ؟

الحل

يكتب عامل هاميلتونيان لمهتز توافقي علي النحو التالي :

$$\hat{H} = \frac{-\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{k}{8} x^2$$

لايجاد الدالة الذاتية يجب الاختيار لدالتين بشرط أن يحققا الدالة المقبولة والدالتان هما :

$$\psi_2 = e^{-ax^2}, \psi_1 = e^{-ax}$$

ومن المعادلة الفرضية الثالثة وتكاملها نحصل علي المعادلة :

$$E_1 = \frac{\hbar^2 a^2}{2m} + \frac{k}{4a^2} \quad -1$$

ومعادلة الفرضية :

$$E_1 = \frac{\int_{-\infty}^{+\infty} e^{-ax} \hat{H} e^{-ax^2} dx}{\int_{-\infty}^{+\infty} e^{-ax} \hat{H} e^{-ax^2} dx} \quad -2$$

وبوضع المعادلة (1) لقيمة المشتقة بصفر علي النحو $\frac{\partial E_1}{\partial a} = 0$ لنحصل علي المتغير (a) .

$$a_1 = \sqrt{\frac{km}{2\hbar}} \quad -3$$

وبوضع المشتقة مساوية صفر لنحصل إلي أدني قيمة للطاقة وبالتعويض عن القيمة (a) في (1) لنحصل عن القيمة الذاتية للطاقة في

الحالة المستقرة .

$$E = \frac{\sqrt{2}h}{4} \sqrt{\left(\frac{k}{m}\right)} = \frac{\sqrt{2}}{2} hv$$

علما بأن المقدار. يمثل تقل التردد التقليدي للمهتز التوافقي (V) يساوي :

$$v = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{m}}$$

وبأخذ الدالة الثانية عن ψ_2 لنحصل علي (E_2)

$$E_2 = \frac{\hbar^2 a}{2m} + \frac{k}{8a}$$

وبالمثل بوضع $\frac{\partial E_2}{\partial a} = 0$ لنحصل علي قيمة المتغير (a_2)

$$a_2 = \frac{1}{2h} \sqrt{km}$$

وبالتعويض عن قيمة (a_2) في المعادلة (1) نحصل علي

$$E_2 = \frac{h}{2} \sqrt{\frac{k}{m}} = \frac{1}{2} hv$$

نلاحظ أن E_2 للدالة $\psi_2 = e^{-ax_2}$ أعطت قيمة مطابقة للمهتز التوافقي والمطابق لبعثة الطاقة $E = \frac{1}{2} hv$ وهذا يعني أن الاختيار للدالة يعتبر عامل مهم.

نظرية التشويش زمن توقف وكثافة الطيف :

العديد من الكيميائيين تستخدم عمليات زمن توقف مثل ذلك الجزء من الكيمياء الحركية، ظاهرة التشتت، كثافة الطيف ومعادلة شرودنجر لزمن توقف هي:

$$E\psi = i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t}$$

(٦ - ٥٣)

وتلك مسألة حلها يناسب لمثل تلك العملية. والحل لتلك المعادلة سبق وان تعرضنا لها كناتج جزئية زمن - المستقل $\psi(x)$ وزمن - توقف (غير مستقل). (توقف)

$$\begin{aligned}\psi(x,t) &= \psi(x) \exp^{-2\pi i v t} \\ &= \psi(x) \exp - \frac{iEt}{h}\end{aligned}\quad (٦ - ٥٤)$$

والحل المباشر للدالة الزمن - توقف يمكن إجراؤها فقط لحالات محدودة والمعتاد في نظرية التشويش زمن - التوقف نستخدم لحل المسألة.

فلو اعتبرنا أن حالة النظام حالة ساكنة، فمعادلة شرودنجر زمن - التوقف تتخذ لمثل تلك الحالة علي هذا النحو :

$$\hat{H}^0 \psi = E_i^0 \psi_i \quad (٦ - ٥٥)$$

حيث H_i^0 زمن المستقل هاميلتونيان ψ_i^0 عبارة عن زمن - المستقل دالة التوقف، E_i^0 - طاقة الحالة الساكنة المتصلة مع الحالات. ووضع هاميلتونيان للزمن - توقف يمكن أن يعبر بها في أجزاء زمن - المستقل، زمن - التوقف $(\hat{H}^0)$ و $(\hat{H}^1)$ علي التوالي :

$$\hat{H} = \hat{H}^0 + \hat{H}^1 \quad (٦ - ٥٦)$$

وكذلك يمكن امتداد زمن - توقف دالة الموجه كمجموع للأجزاء في الشكل للمعادلة (6-54) بواسطة استخدام دالة زمن - المستقل لحل المعادلة (6-55) .

$$\psi_i = \sum_j C_j \psi_j^0(x) \exp\left(\frac{iE_j^0 t}{h}\right) \quad (٦ - ٥٧)$$

لو استبدلنا المعادلة (6-56) والمعادلة (6-57) في المعادلة (6-53) فيكون الناتج لمعادلة شرودنجر الزمن - المستقل هو :

$$(\hat{H}^0 + \hat{H}) \sum_j C_j \psi_j^0 \exp\left(\frac{-iE_j^0 t}{\hbar}\right) = i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \sum_j C_j \psi_j^0 \exp\left(\frac{-iE_j^0 t}{\hbar}\right)$$

$$= i\hbar \sum_j \left(\frac{\partial C_j}{\partial t} - \frac{iE_j^0}{\hbar} C_j \right) \psi_j^0(x) \exp\left(\frac{-iE_j^0 t}{\hbar}\right) \quad (6-58)$$

لو ضربنا المعادلة (6-58) من الطرف اليسار بدالة تقريبية متراكبة لدالة موجة زمن- مستقل خاصة مثل الدالة ψ_m^0 ثم بالتكامل لنحصل علي معادلات وبعد عمليات تكامل أخرى عليها نحصل في النهاية علي:

$$= \sum_j C_j \exp(2\pi i v_{mj}) H_{mj} \quad (6-59)$$

هذه المعادلة (6-56) تعطي زمن- التوقف بمساندة الدالة ψ_m^0 لمجموع دالة الموجه فلو أن الحالة الساكنة للنظام هي بداية ونهاية العملية، فالمعادلة (6-56) تكون المتعلقة للمعدل للمرور من إلي الحالة بشرط أن H_{mj} لا تساوي الصفر.

ففي ١٩١٧ أينشتاين Einstein بين أن نسبة إنتقال الطيف بين حالتي 1, 2 مثلا في وجود تشويش وليكن N_1, N_2 في وجود مجال مغناطيسي مفترضا أن $-N_1$ ذو طاقة ادني علي النحو :

$$\frac{dN_1}{dt} = \frac{dN_2}{dt} = N_1 \beta \rho_\nu - N_2 (A + \beta \rho_\nu) \quad (6-60)$$

حيث P_ν - كثافة الطاقة دلالة علي التردد، β - معامل أينشتاين عن الامتصاص أو الانبعاث، A - معامل الانبعاث المستمر. فلو فرضنا عينه في مجال لمكان ما علي طول الخط حتى ولحالة الاتزان - أو الوصول إلي حالة الاتزان ثم للوصول إلي النهاية فإننا نجد:

$$\frac{dN_1}{dt} = 0$$

أو :

$$\frac{N_2}{N_1} = \frac{\beta P_v}{A + \beta P} \quad (٦ - ٦١)$$

ومن إحصائيات بولتزما Boltzman statistics بالنسبة لحالتين مختلفتي الطاقة فان الفرق هو ΔE علي النحو :

$$\frac{N_2}{N_1} = \exp \frac{-\Delta E}{RT} = \exp^{h\nu/hT} \quad (٦ - ٦٢)$$

ومن معادلة بلانك بالنسبة لشدة الطاقة نري أن :

$$\frac{A}{B} = \frac{8\pi h \nu^3}{C^3} \quad (٦ - ٦٣)$$

ويمكن اشتقاق المعامل B من نظرية التشويش لزمن - التوقف ولو احتجنا A - فانه يمكن اشتقاق A بعد معرفة B من المعادلة (6-63) فأى ذرة أو جزئ حامل لشحنة في حالة حركتها تلك الشحنة الجسيمية تتفاعل وهي في المجال الكهربى مع المجال. فلو أن الشحنة (Z) في المجال فتكون الطاقة التقليدية هي حاصل ضرب عامل متجه الجهد في السرعة للجسيم مضروبة في Z .

$$E_{field} = -Z(A V) \quad (٦ - ٦٤)$$

عموما : حقيقة هاميلتونيان لنظام في مجال كهربى يمكن اشتقاقه باستخدام معادلتى لاجرانجين وهاميلتونيان للحركة والناتج هو Lagrangian and Hamiltanian equations

$$\begin{aligned} H &= \frac{1}{2m} (\hat{P} - ZA)^2 + V \\ &= \frac{1}{2m} (\hat{P}^2 - 2ZPA - PA^2 + Z^2 A^2) + V \\ &= \hat{H}^0 + \hat{H}^1 \end{aligned} \quad (٦ - ٦٥)$$

حيث (V) - ثابت التفاعلات كولومبين فقط. والتفاعلات مع المجال الكهربى عموما تأثيرها ضعيف نسبيا. وفي معظم التطبيقات - A^2 تهمل .

لذا التشويش هو :

$$\begin{aligned}\hat{H}^1 &= -\frac{Z}{2m}(\bar{P}A + A\bar{P}) \\ &= -\frac{Z}{2}(\bar{v}A + A\bar{v})\end{aligned}\quad (6-66)$$

ومن المعلوم بان العزم (P) مساويا mv ، بفرض أن $\hat{H}^1$ - مساوية للمقدار $-Z/2(\bar{v}A + A\bar{v})$ ولكن الناتج هو ذاته ولهذا فإننا يمكن كتابة لناتج :

$$\hat{H}^1 = -ZA\bar{v} \quad (6-67)$$

ولكي نقيم القيم المتوقعة بين حالتي التشويش ، ففي بعض الأحيان نستخدم عامل السرعة لحساب احتماليات الترحال أيضا وخصوصا من المعادلة $-[AH] = ih\frac{dA}{dt} = ih\bar{A}$ المتعلقة باشتقاق الزمن مع هاميلتونيان. وبإعادة هذه العلاقة في جزئية العوامل ومستخدمنا زمن - المستقل هاميلتونيان لنحصل :

$$[q, \hat{H}^0] = -ihq \quad (6-67a)$$

$$\begin{aligned}q = v_q &= -\frac{i}{h}(q, \hat{H}^0) \\ &= -\frac{i}{h}(q\hat{H}^0 - \hat{H}^0q)\end{aligned}\quad (6-67b)$$

وبالنسبة للسرعة :

$$\bar{v} = -\frac{i}{h}(r\hat{H}^0 - \hat{H}^0r) \quad (6-67c)$$

ويصبح تشويش زمن - التوقف بالنسبة لجسيم مفرد (أحادي)

$$\hat{H}^1 = -\frac{Z}{h}A(r\hat{H}^0 - \hat{H}^0r) \quad (6-68)$$

وبالنسبة لعدد جسيمات :

$$\hat{H}^1 = \sum_U i \frac{Zu}{h} A (ru\hat{H}^0 - \hat{H}^0 ru) \quad (6-69)$$

لو فرضنا أن A مستقلة عن ألمدي للذرات والجزيئات تحت التخصيص فإن $\hat{H}_{mj}$ - تصبح:

$$\begin{aligned} \hat{H}_{mj} &= \sum_U \frac{Zu}{h} A \int \psi_m^0 (ru (ru\hat{H}^0 - \hat{H}^0 ru) \psi_j^0 dv \\ &= 2 \pi_{mj} A \int \psi_m^0 \left(\sum_U Z_u r_u \right) \psi_j^0 dv \end{aligned} \quad (6-70)$$

لاحظ أن $h\nu_{mj}$ استخدمت للفرق بين $(E_m - E_j)$ ولاحظ أن العامل في التكامل الأخير هو عامل عزم ثنائي القطبية وهو المتوسط بين (n, m) على النحو U_{mj} ويمكن إعادة المعادلة (6-70) مرة أخرى:

$$H_{mj} = i2\pi\nu_{mj} A U_{mj} \quad (6-71)$$

وبإعادة المعادلة (6-56) على النحو:

$$h \frac{dC_m}{dt} = - \sum_j C_j 4\pi^2 \nu_{mj} A U_{mj} \exp^{2\pi i \nu_{mj} t} \quad (6-72)$$

من هذه المعادلة وبعد عمليات لتكاملات مضنيه فإننا نكتفي هنا بالخلاصة النهائية لإيجاد معامل اينشتاين للامتصاص والانبعاث المستمر على النحو:

$$B = \frac{8\pi^2}{3h^2} U_{mn}^2 \quad (6-73)$$

ميكانيكية أخرى لحركة النظام مابين حالات ساكنة يمكن معالجتها بالمماثلة وكلها تعتمد على القيمة المتوقعة لزمن - التوقف التشويش بين الحالات الخاضعة.

معالجة ايون ذرة الهليوم:

من المعلوم بان ذرة الهليوم تحتوي على إثنين من الإلكترونات للفلك (S) وهذا يؤدي إلى ثباتية الذرة حيث أن العزم الزاوي لتلك الذرة مساويا

للصفر والغزل هنا يعني $-\frac{1}{2}$ ، $+\frac{1}{2}$ ويكون الغزل الكلي $S=0$.

ولإيجاد قيمة العزم الكلي (S) فإنه يؤخذ كل القيم من $L+S$ وحتى $L-S$ وإذا علم أن $L=S=0$ وفان الحالة المقررة للرمز L القيمة بصفر. والشكل العام لرمز الهيليوم في الحالة المستقرة هو S_0 والرمز L m إعدادكم يمكن أن تعين كل مدار لكل إلكترون والأنسب قيمة (n) نعين كل إلكترون. وعلى أي حال، الدورة الكيميائية للعناصر تتضمن أن (n) تعتبر تقريب جيد لعدد الكم. لذا فان جميع ذرات العناصر الأرضية القلوية والايونات التي لها التركيب الالكتروني العام ns^2 تتمتع كلها بحالة مستقرة لها لهذا الحد التعبيري .

وعلي ذلك فإنه يمكن كتابة التوزيع الالكتروني لأول حالة مثارة لذرة الهليوم هو من $1S$ والي $2P$. حيث إننا قد وضعنا مسبقا أن الانتقال من S إلي S غير مسموح. وبذلك تصبح الإثارة الالكترونية من $S_0 \rightarrow 1P_1$. وفي هذه الحالة تكون مغزلية الإلكترونين وهما في الحالة المثارة $S=\frac{1}{2}+\frac{1}{2}=1$ وعليه فان التكرارية إذا $2S+1=3$ أي أن الحالة المثارة $triplet\ state$ وإذا أردنا كتابة الدالة الموجه فتكون علي النحو في الحالة المثارة دالة الموجه للإلكترون في المدار (S) والإلكترون آخر في المدار (P) المسموح به.

$$\psi = \psi_S(1)\psi_P(z)\frac{Zu}{h}A(ru\hat{H}^0 - \hat{H}^0ru) \quad (6\vee\epsilon)$$

ويكون الاحتمال الكلي المقابل للمعادلة (61) هو :

بتربيع الدالة :

$$P(1,2) = \psi_S^2(1)\psi_P^2(2) = \psi^2 \quad (6\vee\theta)$$

أو إذا فرضنا وجود الإلكترون في حيز ما علي المدار لأي منها فتأخذ

الشكل :

$$P(1, 2) = \psi_S^2(1) \psi_P^2(2) dv_1 dv_2 = \psi^2$$

وإذا استطعنا أخذ أحد الإلكترونات وأردنا معرفه وجوده في الحيز dv وليكن بغض النظر عن وجود الإلكترون (2) فبالتالي احتمالية وجود واحد باستقلالية عن الآخر تتأتي من العلاقة :

$$P_{(1)} = \psi_S^2(1) \int \psi_P^2 dv_2 = \psi_S^2(1) \quad (6-76)$$

وبالتالي بتكامل المنطقة في المدار (S) علي اعتبار أن (2P) ثابت أي بالاحتفاظ لـ (P) فإننا نحصل علي :

$$P_{(2)} = \psi_S^2 P(2) \quad (6-77)$$

يلاحظ أن الدالة (61) غير مقبولة وهذا يعود إلي الوصول لنتيجة لمكانين مختلفين للإلكترونين وبالتالي يجب البحث عن دالة أخرى تصبح مقبولة :

$$\psi_{(+)} = \psi_{1S}(1) \psi_{2P}(2) + \psi_{1S}(2) \psi_{2P}(1) \quad (6-78)$$

$$\psi_{-} = \psi_{1S}(1) \psi_{2P}(2) - \psi_{1S}(2) \psi_{2P}(1) \quad (6-79)$$

لذا نلاحظ أن الدوال تعطي احتمالات واحدة لكلا الإلكترونين معا وبالسباق عن الدالتين (65 ، 66) أيهما المقبولة وتعبر عن الحالة غير المستقرة لايون الهليوم. يدلنا باولي عن دوال الموجه يجب أن تكون غير متماثلة.

ولذا فإننا نلاحظ أن المعادلة (79) هي المقبولة والتي تعبر عن الحالة غير المستقرة. وعليه وإذا كان ولا بد من اخذ المعادلة (79) فانه يلزم إدخال جزء آخر وهو الكم المغزلي لكي يكتمل الشكل المرغوب في كون حركة الإلكترون في الفراغ. لذا يلزم ضرب المعادلة في دالات أخرى مغزلية لتأخذ الرموز

$$\alpha(1)\beta(2); \alpha(1)\beta(2); \alpha(1)\beta(2); \alpha(1)\beta(2);$$

وبضرب تلك الرموز في الأجزاء الأخرى للدالة على هذا النحو :
بطريقة التباديل :

$$\psi_1 = \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(2) + 1S(2)2P(1)] \sqrt{\frac{1}{2}} [\alpha(1)\beta(2) - \beta(1)\alpha(2)]$$

$$\psi_2 = \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(2) - 1S(2)2P(1)] \sqrt{\frac{1}{2}} [\alpha(1)\beta(2) + \beta(1)\alpha(2)]$$

$$\psi_3 = \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(2) - 1S(2)2P(1)] \alpha(2)\alpha(2)$$

$$\psi_4 = \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(2) - 1S(2)2P(1)] \beta(1)\beta(2) \quad (6-80)$$

حيث $\sqrt{\frac{1}{2}}$ ثابت المعايرة .

نلاحظ من الدوال الأربع أن الدالة (1) دالة مفردة Singlet degenerate وبالنسبة للدواب (2, 3, 4) هي دوال متطابقة .

حيث أن الطاقة الكلية تعتمد على الجزء الفراغي للدالة. لذا نلاحظ أن الدالة المغزلية مختلفة، ولهذا تصبح مغزلية ثلاثية spin triplet وتكون في هذه الحالة antidegenerate .

وإذا أهملنا حد التافر من الهلثونين، لذا فإن الطاقة الكلية لأي من هذه الدوال تصبح $E_0 = E_{1S} + E_{2P}$ وبالتالي تصبح طاقة معدله للرتبة صفر .

وعموماً لا بد من الأخذ في الاعتبار حد التافر وهو جزء الاضطراب المؤثر على النظام وتختلف الطاقات الثلاثة عن الحالة الفردية في (ψ_1) وتصبح ψ^3 أكثر ثباتاً بالمقار $> 0.76 \text{ ev}$.

إذا فما هو الجزء المؤثر في حسابات الطاقة للدالة الفردية؟ إذا علمنا أن الإلكترونين يشغلا حيزاً واحداً في الفراغ وتكون الإحداثيات في هذه الحالة إذا متساوية .

$$\begin{aligned}\psi_{1,1} &= \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(1) + 1S(1)2P(1)] \\ \psi_h &= \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(1)]\end{aligned}\quad (6-81)$$

وبالنسبة للدوال الأخرى الثلاثة :

$${}^3\psi_1^3 = \sqrt{\frac{1}{2}} [1S(1)2P(1) - 1S(1)2P(1)] = 0 \quad (6-82)$$

ومنها يتضح أن الإلكترونين عملية احتمالية اقترابهما صغيرة عن الحالة الفردية وأن حد التناثر أيضاً أصغر. وهذا مما يدل على أن أي إلكترون يتحاشى الاقتراب من الآخر. لذا فإن المعادلة (69) طاقة التناثر تختزل بين الإلكترونين .

ولحساب طاقة التناثر في الحالة الفردية معدله للدرجة الأولى على النحو التالي :

$$\left\langle \frac{1}{r_{12}} \right\rangle = \left\langle \psi_{1,2} \left| \frac{1}{r_{12}} \right| \psi_{1,2} \right\rangle \quad (6-83)$$

وبعد عدة تكاملات عديدة نحصل في النهاية على :

$${}^1E = J + K = \left\langle \frac{1}{r_{12}} \right\rangle \quad (6-84)$$

وبالتالي فإن الطاقة الكلية للحالة الفردية ψ^1 هي :

$${}^1E = E_0 + J + K \quad (6-85)$$

علماً بأن $E_0 = E_{1s} + E_{2p}$ - طاقة رتبة صفر. ويمكن تتبع الطاقة الكلية ψ^3 بنفس الطريقة على النحو :

$$\begin{aligned}\left\langle \frac{1}{r_{12}} \right\rangle &= \left\langle {}^3\psi_{1,2} \left| \frac{1}{r_{12}} \right| {}^3\psi_{1,2} \right\rangle \\ &= \sqrt{\frac{1}{2}} \langle [iS(1)2P(1) - 1S(1)sP(1)]\end{aligned}\quad (6-86)$$

لنحصل في النهاية علي :

$$\left\langle \frac{1}{r_{12}} \right\rangle = J - K,$$

$${}^3E = E_0 + J - K \quad (6-87)$$

ويطلق علي التكامل K بتكامل التبادل exchange integral وعموما أن الحالة الثلاثية هي الأكثر ثباتا من الحالة الفردية وأيضا ${}^1\psi$,
 ${}^3\psi$ ينفصلا عن بعضها بمقدار $2K$. انظر الشكل (1-6)

