

صيغة جديدة لطاقة ترابط النواة اعتماداً على التفاعلات النووية

الطالبة: آلاء خضري¹ د. عبد الله رستناوي² د. سليمان ديبو³

الملخص

في هذا البحث قمنا باقتراح علاقة جديدة لطاقة الترابط لكافة النوكليدات في خريطة سيغري انطلاقاً من حل معادلة باتيمان Bateman، وبناء عليه حصلنا على صيغة لطاقة الترابط جديدة تتطابق بشكل جيد مع طاقات الترابط التجريبية، ومقارنتهما مع صيغة ويسكاكر المعتمدة على نموذج قطرة السائل. بناء على فكرة النموذج الأرضي المقترح، حصلنا على صيغة لطاقة الارتباط جديدة بدلالة العدد الذري التي تتعلق بالتبادلات الكولونية للبروتونات ضمن طبقات الثلاثة للنواة والتي تفسر الشكل اللاتناظري للنواة .

الكلمات المفتاحية: صيغة ويسكاكر، معادلة باتيمان، طبقات النواة، صيغة طاقة ترابط، النموذج الأرضي.

¹ طالبة دكتوراه في الفيزياء النظرية كلية العلوم جامعة حمص

² قسم الفيزياء بكلية العلوم - جامعة حمص.

³ قسم الفيزياء بكلية العلوم - جامعة حمص.

A new formula for nucleus binding energy based on nuclear interactions.

Abstract:

In this research, we proposed a new formula for the binding energy of all nuclides in the Segre map from the solution of the Bateman equation. Accordingly, we obtained an equation of binding energy that fit better fits the Weizsäcker formula based on the liquid drop model with the experimental binding energies.

Based on the idea of the proposed Earth model, we obtained a new binding energy formula in terms of atomic number, which relates to the coulomb exchange of protons within the three layers of the nucleus.

Keywords: Weizsäcker's formula, Bateman equation, layers of the nucleus, binding energy formula, Earth model .

1. مقدمة

إن عدم وجود تصور صحيح عن النواة قاد إلى وضع العديد من النماذج النووية (كنموذج قطرة السائل ونموذج غاز فيرمي والنموذج الطبقي، والنموذج الضوئي...)، التي فسر كل منها إحدى الخصائص النووية وعجز عن تفسير بقية الخصائص.

وماتزال هذه النماذج قيد الدراسة والتطوير من أجل التوصل الى نموذج جديد يصف النواة بشكل دقيق. إن نموذج قطرة السائل نجح في صياغة طاقة الترابط النواة بشكل جيد. وما زال التطوير عليه جار من أجل تحسين علاقة طاقة الترابط.

من خلال دراستنا المرجعية، الموجزة أدناه، عن علاقة طاقة الترابط وجدنا أن كافة الباحثين قد أجروا مطابقتهم، لعددٍ محدود ومختلف من طاقات الترابط للنوى المعنية تجريبياً مع طاقات الترابط النظرية الموصوفة في علاقة طاقة الارتباط وفق نموذج قطرة السائل (LDM) liquid drop model وكانت هذه النوى المختارة للدراسة محدودة ام ذات عدد كتلي فردي أو زوجي فقط وايضا لا تخضع لقانونية رياضية او فيزيائية محددة وبالتالي من الطبيعي الا يحصل بينهما تطابق تام مع طاقات الترابط التجريبية.

لكن لما كان التقدير المبني على المطابقة مع أكبر عدد ممكن من طاقات الترابط التجريبية للنوى سوف يعطي أفضل قيم للتطابق مع القيم التجريبية للعلاقة النظرية، فإن من احد الجوانب السلبية ايضا لهذه النموذج هو أنه لم يستطع ان يفسر ماهية القوى النووية أو ان يعطي علاقة واضحة عن القوى النووية .

في هذا البحث، ركزنا في دراستنا على عدد كبير من النوى، حيث كل النوى المدروسة تنتج عن بعضها البعض بقانونية محددة. وذلك، عند قذفها بجسيمات او عندما تتفكك نوى فتنتج نوى أخرى. وبالتالي، عند حدوث تفاعل او تفكك نووي يرافقه تغير في العدد الكتلي. وبالتالي، تتغير طاقة الترابط للنواة. لذلك، سوف نحاول ايجاد علاقة طاقة الترابط انطلاقاً من معادلات التفكك الاشعاعي المتتابع (المتسلسل).

2. هدف البحث

أولاً معالجة كافة النوكليدات المختارة كمجموعات بطريقة نفترض فيها أن كل نواة تنتج عن نواة أخرى عند حدوث تفكك نووي بصورة مشابهة لسلاسل التفكك الإشعاعي. وعندئذ تكون طاقة الترابط التجريبية لهذه النوكليدات لقانونية محددة ما. ثانياً إيجاد صيغة نظرية جديدة لطاقة الارتباط بدلالة العدد الكتلي بناء على التفككات والتفاعلات النووية بحيث تتوافق بشكل جيد مع النتائج التجريبية وبشكل أفضل من صيغة ويساكر.

3. مواد وطرق البحث

3.1. حول علاقة طاقة الترابط النووي

في مجال الفيزياء النووية، كما في بقية الحقول، إن أي نموذج للنواة يتم بناؤه عادةً اعتماداً على بيانات تجريبية متوفرة عن النواة. ثم يتم التأكد من صحته هذا النموذج من خلال توافقه مع البيانات التجريبية هذه، وفضلاً عن ذلك يجب أن يكون هذا النموذج قادراً على التنبؤ ببعض النتائج التجريبية الأخرى [1].

بناءً على نموذج قطرة السائل (LDM) liquid drop model تم استنتاج علاقة نصف تجريبية تسمى علاقة الكتلة نصف-التجريبية Semi-empirical mass formula (SEMF)، التي تعرف بصيغة ويساكر Weizsacker's formula أو بعلاقة بث-ويساكر Bethe-Weizsacker formula [1-2]، إن اسم هذه العلاقة SEMF يدل على أنها مكونة من جزأين؛ جزء نظري وجزء تجريبي؛ لقد تم استحصال الجزء النظري لهذه العلاقة اعتماداً على فرضيات نموذج "قطرة السائل" المقترح من قبل جورج غامو George Gamow [3]. يتكون الجزء النظري من عدة حدود كان قد وضعها فيما بعد نيلز بور Niles Bohr و جون أرشيبالد ويلر John Archibald Wheeler [4]. ثم من حين وضع الصياغة النهائية لهذه العلاقة من قبل الفيزيائي الألماني، كارل فريدريش فون ويساكر Carl Friedrich von Weizsacker في عام 1935 [5-6]. حتى يومنا هذا، ما تزال بنية هذه الصياغة كما هي، ولا تزال تلقى قبولاً عند الباحثين،

$$E_{Bth}(Z, A) = a_V A - a_S A^{\frac{2}{3}} - a_C \frac{Z(Z-1)}{A^{\frac{1}{3}}} - a_A \frac{(A-2Z)^2}{A} \pm a_P A^{-\frac{1}{2}} \quad (1)$$

حيث في الجزء النظري لطاقة الترابط binding energy للنواة من: $a_V A$ حد طاقة حجمية Volume، و $a_S A^{\frac{2}{3}}$ حد طاقة سطحية Surface، و $a_C \frac{Z(Z-1)}{A^{\frac{1}{3}}}$ حد طاقة كولونية Coulomb، و $a_A \frac{(A-2Z)^2}{A}$ حد طاقة اللا-تناظر (أو اللا-تماثل) Asymmetry، و $a_P A^{-1/2}$ حد الاقتران pairing.

ومن ثم ادخلت بعض التحسينات والفرضيات الجديدة لتصبح علاقة طاقة الترابط أكثر تطابقاً مع طاقات الترابط التجريبية وتصبح قادرة على تفسير خصائص نووية جديدة فمثلاً، قام ماسمي يامدا (MasamiYAMADA) في عام 1964 بوضع صيغة جديدة للطاقة الارتباط حيث افترض أن المادة النووية قابلة للانضغاط. مما قاد إلى تحسين كبير في شرح السمات الإجمالية لخط استقراره β [7].

كما حاول Seeger عام 1961 و S. DeBenedetti و C. Gut وآخرون بإدخال تأثير درجة الحرارة في العلاقة [8-9-10]، وبعض باحثين حددوا المعاملات في علاقة الكتلة- النصف التجريبية بالاعتماد على درجة حرارة من خلال تطابق المربعات الصغرى للمجموعة من النوى في الجدول الدوري اقترح S. DeBenedetti وآخرون عدة تعديلات. [11] [12]

في عام 2012 قام Ghahramany وآخرون [13] بتقريب جديد لعلاقة طاقة الترابط اعتماداً على نموذج النوى المتكامل integrated nuclear model وتم مقارنتها مع قيم طاقات الترابط التجريبية وقيم الطاقات الترابط وفق قطرة السائل، وفي هذا النموذج قد اعتبر الجسيمات "حرة" في حالة كثيفة كنوع من انواع البلازما.

في عام 2014 قام WANG [14] تم دراسة تأثير الانتشار السطحي التناظري الذي يلعب دور هام في تطور القشرة نيوترونية من اجل النوى الثقيلة التي تقترب من الخط الحدودي النتروني وحصلوا على القيمة المثلى لقيمة المعامل التناظر، تم وضع علاقة بث-ويساكر المعدلة من اجل النوى الكروية.

قمنا في بحث سابق عام 2021 [15] بتعديل علاقة طاقة الارتباط وفق نموذج قطرة السائل، حيث ركزنا على الطاقة الحرارية المكتسبة من قبل النوى المستقرة كتابع

لعددها الكتلي، وإضافة حد حراري على العلاقة بث ويسكاكر، وقد تم اقتراح تصور للنموذج هو النموذج الأرضي ان النواة جسيم مشابه للأرض أي النواة مكونة من ثلاث طبقات، طبقة الداخلية قلب (صلب)، طبقة المتوسطة (سائل)، السطحية (غاز).

3.2. الدراسة النظرية

3.2.1 كيفية اختيار مجموعة النوكليدات المدروسة

تتم دراسة 3550 نوكليد من المرجع [16] حيث تتوفر فيه جميع البيانات التجريبية عن الكتل الذرية المعينة تجريبياً للنوكليدات وقيم طاقات الارتباط التجريبية للنوكليون او يمكن حسابها حاسوبياً وفق برنامج ماثكاد وفق العلاقات التالية:

$$E_{\text{Bexp}}(Z, A) = [Z \cdot m_p + Nm_n - M(\frac{A}{Z}X)]c^2 \text{ MeV} \quad (2)$$

$$E_{\text{Nexp}} = \frac{E_{\text{Bexp}}(Z, A)}{A} \quad (3)$$

إن النوكليدات تمتلك إما على الأقل نظير أو العديد من النظائر التي قد يصل عددها حتى 18. وكل نوكليد يمتلك عدداً من الايزوبارات⁴.

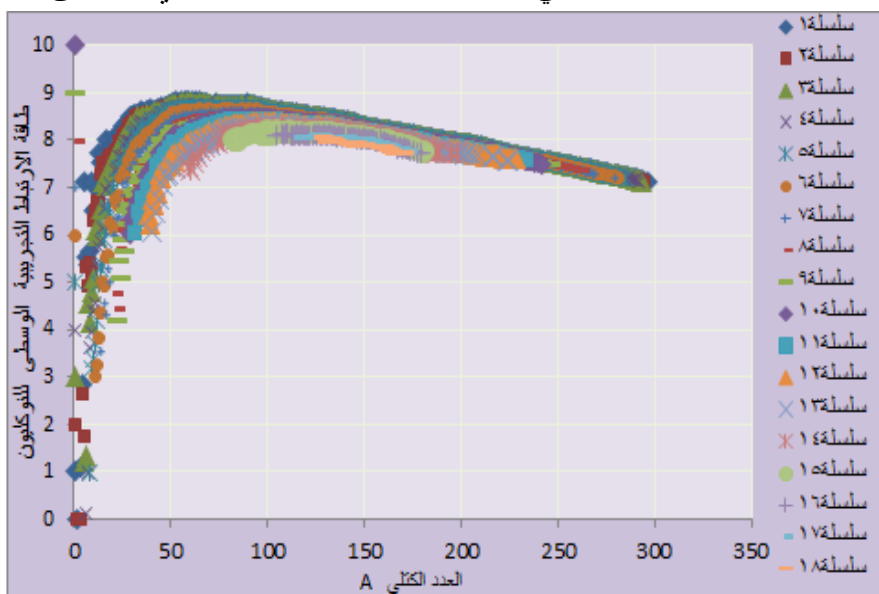
إن كيفية اختيار عناصر المجموعة تتم كما يلي: من أجل نوكليد ذو عدد كتلي معين (مثلاً $A = 2$)، نضع الايزوبار الأول له، الذي يمتلك أعلى طاقة ارتباط تجريبية في المجموعة الأولى. والايزوبار الثاني له، الذي يمتلك طاقة ارتباط تجريبية تلي الايزوبار الأول نضعه في المجموعة الثانية. وهكذا دواليك

ومن أجل نوكليد اخر ذو عدد كتلي $A + 1$ من أجل نوكليد ذو عدد كتلي معين A ، نضع الايزوبار الأول له، الذي يمتلك أعلى طاقة ارتباط تجريبية في المجموعة الأولى. والايزوبار الثاني له، الذي يمتلك طاقة ارتباط تجريبية تلي الايزوبار الأول نضعه في المجموعة الثانية. والايزوبار الثالث له، الذي يمتلك طاقة ارتباط تجريبية تلي الايزوبار

⁴ مثلاً عدة نوكليدات ${}^{10}_4\text{Be}$ ذو طاقة الاعلى في المجموعة الاولى، و ${}^{10}_5\text{B}$ ذو طاقة الاقل من الاول في المجموعة الثانية، و ${}^{10}_6\text{C}$ ذو طاقة اقل من العنصرين السابقين في المجموعة الثالثة، و ${}^{10}_3\text{Li}$ ذو طاقة اقل من العناصر السابقة في المجموعة الرابعة، و ${}^{10}_7\text{N}$ ذو طاقة اقل من العناصر السابقة في المجموعة الخامسة، و ${}^{10}_2\text{He}$ ذو طاقة اقل من العناصر السابقة في المجموعة السادسة.

الثاني نضعه في المجموعة الثالثة. وهكذا دواليكنستمر بالفرز حتى آخر نوكلید (A = 298)، فنحصل على 18 مجموعة، حيث تم هذا الفرز باستخدام دالة VLOOKUP في برنامج اكسل.

يبين الشكل (1): رسم بياني لمجموعات النوكليدات المختارة في 18 مجموعة، كما تبين الاشكال (2)،(3)،(4) طاقات الارتباط التجريبية الوسطى للنوكليون بدلالة العدد الكتلي للنوكليدات المدروسة المختلفة في المجموعة الثانية والسابعة والحادي عشر على التوالي.



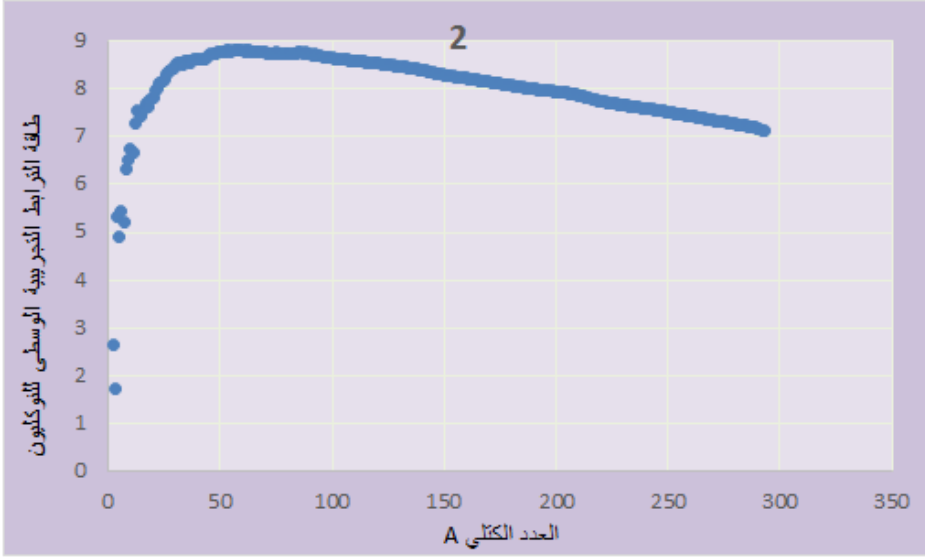
الشكل (1): رسم بياني لمجموعات النوكليدات المختارة في 18 مجموعة. وبهذا الأسلوب تبدو النوكليدات في كل مجموعة وكأنها سلسلة تفكك إشعاعي فيها النوكليد ذو العدد الكتلي الأقل ناتجاً عن النوكليد ذو العدد الكتلي الأكبر الذي يكون قبل مباشرة، مثلاً في حالة التفكك



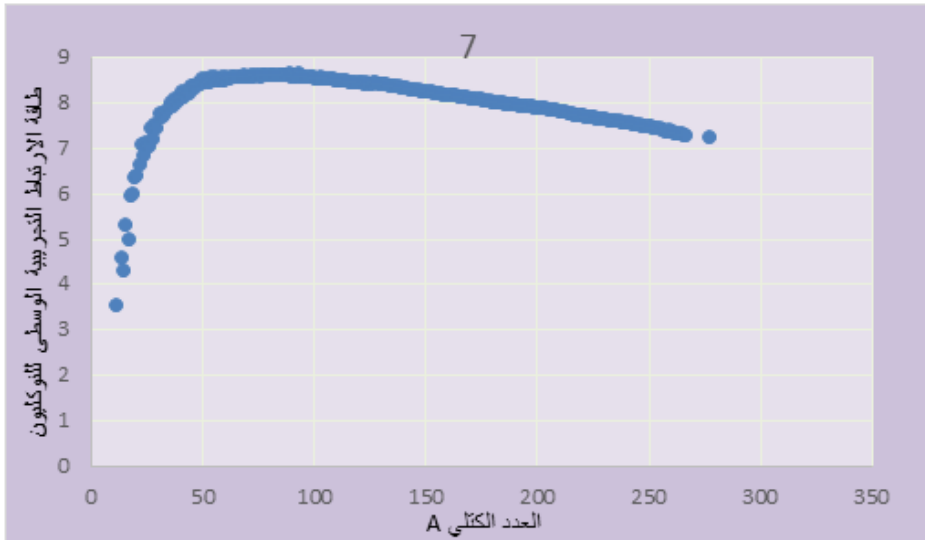
وفي حالة التفاعل



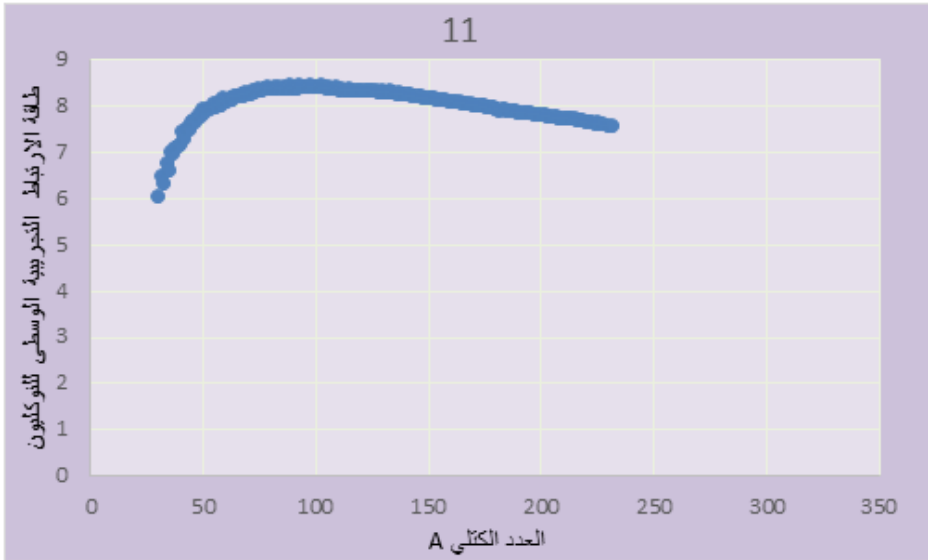
حيث ${}_{Z_1}^{A_1}Y$ النوكليد او الجسيم الناتج عن تفكك او التفاعل النووي. كل مجموعة مختارة كأنها سلسلة تفاعل او تفكك نووي مشابهة لسلاسل التفكك الإشعاعي الطبيعية.



الشكل (2): طاقة الارتباط التجريبية الوسطى للنوكليون في نوى المجموعة الثانية بدلالة العدد الكتلي.



الشكل (3): طاقة الارتباط التجريبية الوسطى للنوكليون في نوى المجموعة السابعة بدلالة العدد الكتلي.



الشكل (3): طاقة الارتباط التجريبية الوسطى للنوكليونات في نوى المجموعة الحادي عشر بدلالة العدد الكتلي.

وبما ان النوى تنتج عن تفكك نوى اخرى بشكل تسلسلي متتابع حيث يتغير عدد النوى N بتغير الزمن (t) كسلسلة كما الشكل التالي

$$N_1(t) \rightarrow N_2(t) \rightarrow N_3(t) \rightarrow \dots \rightarrow N_n(t)$$

فأن سلاسل التفكك الاشعاعي تخضع لعلاقة التفكك الاشعاعي المتتابع (السلسلي)

العامة Radioactive decay equations التالية [17][18]

$$N_n(t) = N_1^0 (c_1 e^{-\lambda_1 t} + c_2 e^{-\lambda_2 t} + \dots + c_n e^{-\lambda_n t}) \quad (6)$$

وبالتالي وبشكل موازي بما انه عند تفكك او تفاعل نواة عن نواة اخرى فأن تغير عدد النوى يتسبب تغير بطاقة ارتباط التجريبية للنوى الناتجة مع تغير العدد الكتلي كسلسلة كما الشكل التالي:

$$E_1(A) \rightarrow E_2(A) \rightarrow E_3(A) \rightarrow \dots \rightarrow E_n(A)$$

فان شكل علاقة طاقة الارتباط النووي الجديدة المقترحة للمجموعة النظائر المدروسة $E_n(A)$ لها نفس شكل العلاقة $N_n(t)$ في جميع المجموعات النوى المدروسة الموضحة في الشكل (1)

$$E_n(A) = a_1 e^{-B_1 A} + a_2 e^{-B_2 A} + a_3 e^{-B_3 A} + \dots + a_n e^{-B_n A} \quad (7)$$

ثم اختبرنا مطابقة علاقة لطاقة الارتباط النووي المقترحة مع طاقة الارتباط التجريبية للنوكليونات من أجل حدين ومن أجل ثلاث حدود وأربع حدود منها... فوجدنا أن العلاقة المقترحة النظرية من أجل ثلاث حدود هي أكثر تطابقاً مع طاقات الارتباط التجريبية. فذلك قد اقترحنا تابع نظري جديد لطاقة الارتباط الوسطى للنوكليون $E_{NTHnew}(A)$ كما يلي:

$$E_{NTHnew}(A) = a_0 e^{-a_1 A} + a_2 e^{-a_3 A} + a_4 e^{-a_5 A} \quad (8)$$

وبالتالي، فإن طاقة الترابط للنواة $E_{BTHnew}(A)$ تكون:

$$E_{BTHnew}(A) = A E_{NTHnew}(A) \quad (9)$$

- a_0 معامل موجب يزيد من طاقة الترابط يتعلق بالطاقة الحجمية للنواة ككل.
- a_1 تعبر عن احتمال ان تتغير طاقة الترابط بتغير وحدة العدد الكتلي A من أجل النواة ككل.
- a_2 معامل سالب ينقص من طاقة الارتباط يتعلق بالطاقة السطحية للنواة ككل.
- a_3 تعبر عن احتمال تعبر عن احتمال ان تتغير طاقة الترابط بتغير العدد الكتلي من أجل الطبقة السطحية للنواة للكل.
- a_4 معامل سالب ينقص من طاقة الترابط ويتعلق بمجموع التأثيرات الكولونية للنواة.
- a_5 تعبر عن احتمال ان تتغير طاقة الترابط بتغير العدد الكتلي من أجل التأثيرات الناتجة عن البروتونات في النواة ككل.

3.2.2. ايجاد معاملات علاقة طاقة الارتباط للنوكليون في نوكليدات نظرياً:

نبدء بمعالجة مجموعة النوكليدات الثانية المشار إليها في الشكل (1) والقيم التجريبية لهذه المجموعة مبينة في الشكل (2)

نقوم بمطابقة العلاقة النظرية المقترحة (8) مع قيم طاقات الارتباط التجريبية على برنامج ماثكاد، أولا ندخل عدد النوى $n = 296$ و $i = 0 \dots n$ ، ثم ندخل قيم طاقة الارتباط التجريبية والعدد الكتلي في جدول input table، ثم ندخل مجال التابع متوافق مع قيم العدد الكتلي A . لإيجاد قيم المعاملات التي تجعل التابع النظري المقترح متوافق بشكل جيد للقيم التجريبية، نتبع الخطوات التالية، أولاً نفترض قيم أولية للمعاملات كما يلي

$$Pg := \begin{pmatrix} 9.9 \\ 0.0021 \\ 8 \\ 0.021 \\ 9.3 \\ 0.015 \end{pmatrix}$$

و ثم نضع مصفوفة المشتقات الجزئية للتابع المقترح التي نرمز لها $F(z, a)$ الموصوف بالنسبة للمعاملات $(a_0, a_1, a_2, a_3, a_4, a_5)$.

$$F(z, a) := \begin{pmatrix} a_0 \cdot e^{-a_1 \cdot z} + a_2 \cdot e^{-a_3 \cdot z} + a_4 \cdot e^{-a_5 \cdot z} \\ e^{-a_1 \cdot z} \\ -a_0 \cdot z \cdot e^{-a_1 \cdot z} \\ e^{-a_3 \cdot z} \\ -a_2 \cdot z \cdot e^{-a_3 \cdot z} \\ e^{-a_5 \cdot z} \\ -a_4 \cdot z \cdot e^{-a_5 \cdot z} \end{pmatrix}$$

ثم نضع التعليمة التالية genfit

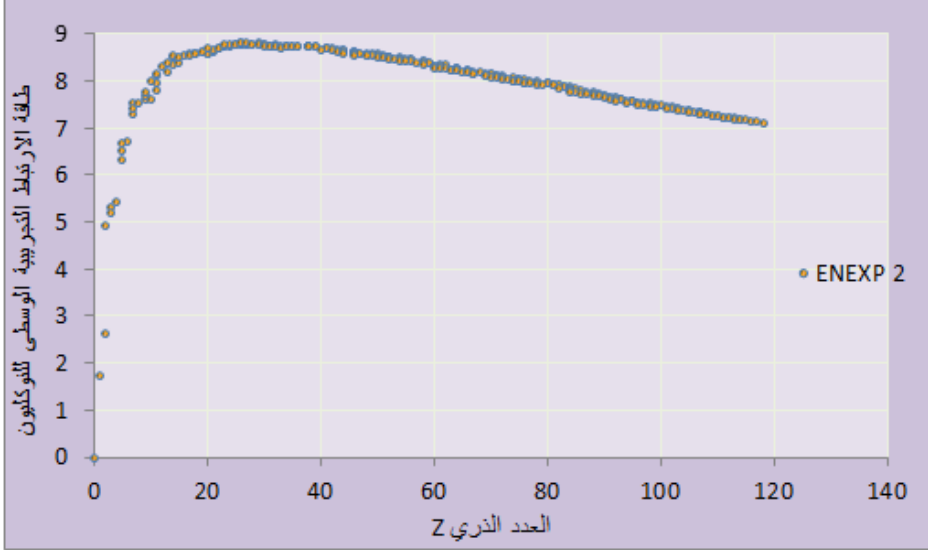
$$GEN := \text{genfit}(A, E, Pg, F)$$

$$GEN = \begin{pmatrix} 9.77 \\ 1.052 \times 10^{-3} \\ -8.052 \\ 0.163 \\ -2.378 \\ 0.029 \end{pmatrix}$$

نعوض هذه المعاملات في المعادلة (8) فنحصل على علاقة طاقة الترابط النظرية الجديدة بدلالة العدد الكتلي

$$E_{NTH2new}(A) = 9.77e^{-1.05 \times 10^{-3}A} - 8.052e^{-0.163A} - 2.37e^{-0.029A} \quad (10)$$

وبما ان كل تفكك او تفاعل نووي وفق المعادلتين (4) و (5) يرافقه تغير بالعدد الذري وبالتالي تغير طاقة الترابط للنواة، يبين الشكل (5) تابعة طاقة الارتباط الوسطى التجريبية للنوكليون بدلالة العدد الذري.



الشكل (5): طاقة الارتباط التجريبية الوسطى للنوكليون في نوكليدات المجموعة الثانية بدلالة العدد الذري.

نلاحظ من الشكل (5) ان تغير طاقة الارتباط مع تغير العدد الذري Z له نفس شكل تابعة تغير طاقة الارتباط مع العدد الكتلي وتخضع للمعادلة النظرية المقترحة (8) الممثلة بثلاث حدود اسية، وبناء على اقتراح في دراستنا سابقا [15] للنموذج الارضي بان النواة مكونة من ثلاث طبقات داخلية (صلب) متوسطة (سائل) سطحية (غاز)، فان كل حد من الحدود في المعادلة النظرية يتعلق بالتأثيرات الكولونية بعيدة المدى في كل طبقة والطبقات الاخرى للنواة والتي تسبب تشوه في الشكل الكروي للنواة، كما المعادلة التالية

$$E_{NTHnew}(Z) = b_0 e^{-b_1 Z} + b_2 e^{-b_3 Z} + b_4 e^{-b_5 Z} \quad (11)$$

• b_0 معامل يتعلق بالتبادلات الشحنية الكولونية بين البروتونات في الطبقة القلب النواة (الصلب).

- b_1 معامل طاقة الانحناء، ناتجة عن قوى التأثير المتبادل بين البروتونات في الطبقة الداخلية القلب النواة (الصلب) والطبقة المتوسطة (السائل).
- b_2 معامل يتعلق بالتبادلات الشحنية الكولونية بين البروتونات الموجودة في الطبقة المتوسطة (السائل).
- b_3 معامل طاقة الانحناء، ناتجة عن قوى التأثير المتبادل بين البروتونات في الطبقة المتوسطة (السائل) والسطحية (غاز).
- b_4 معامل يتعلق بالتبادلات الشحنية الكولونية بين البروتونات الموجودة في الطبقة السطحية (غاز).
- b_5 معامل طاقة الانحناء، ناتجة عن قوى التأثير المتبادل بين البروتونات في القلب (الصلب) والطبقة السطحية للنواة (غاز).

لإيجاد معاملات التابع المقترح (11) نتبع الخطوات السابقة على برنامج الماثكاد باستخدام تعليمة *genfit function* فنحصل على الصيغة التالية لطاقة الارتباط النظرية بدلالة العدد الذري.

$$E_{NTH2new}(Z) = 8.73e^{-2.195 \times 10^{-3}Z} - 8.96e^{-0.21Z} + 0.66e^{-2.410 \times 10^{-3}Z} \quad (12)$$

بما ان كل من صيغة طاقة الارتباط الجديدة (10) تابعة للعدد الكتلي، والصيغة طاقة الارتباط الجديدة (12) تابعة للعدد الذري فيمكن مقارنتهم مع صيغة طاقة الترابط النواة وفق نموذج قطرة السائل تابعة للعدد الذري والكتلي وفق الصيغة التالية

$$E_{BTHLDM} = \left(a_v A - a_s A^{\frac{2}{3}} - a_a A + \frac{a_p}{A^{1/2}} \right) + \left(\frac{a_c}{A^{1/3}} + 4a_a \right) Z + \left(-\frac{a_c}{A^{\frac{1}{3}}} - \frac{4a_a}{A} \right) Z^2 \quad (13)$$

يمكننا ايجاد قيم المعاملات المعامل الحجمي و السطحي و الكولوني و اللاتناظري بطريقة المقارنة بين علاقة طاقة الترابط النظرية الجديدة وعلاقة طاقة الترابط وفق نموذج قطرة السائل، اولا نقوم بنشر العلاقة (10) وفق علاقة منشور تايلور ماكلوران من اجل كل حد اسي ونجعل العلاقة تابعة للعدد الكتلي والذري بشكل يقابل العلاقة (13)

$$E_{\text{NTH2new}}(A) = 9.77 \left[1 - 1.05 \cdot 10^{-3} A + \frac{(-1.05 \cdot 10^{-3} A)^2}{2!} + \frac{(-1.05 \cdot 10^{-3} A)^3}{3!} + \dots + \frac{(-1.05 \cdot 10^{-3} A)^N}{N!} \right] \\ - 8.052 \left[1 - 0.163A + \frac{(-0.163A)^2}{2!} + \frac{(-0.163A)^3}{3!} + \dots + \frac{(-0.163A)^N}{N!} \right] \\ - 2.378 \left[1 - 0.029A + \frac{(-0.029A)^2}{2!} + \frac{(-0.029A)^3}{3!} + \dots + \frac{(-0.029A)^N}{N!} \right]$$

بعد الاصلاح والنشر

$$E_{\text{NTH2new}}(A) = -0.66 + 1.3711A - 0.107A^2 + 0.0058A^3 + \dots + \left(\text{عدد} \right)^N A^N$$

نعوض $A = Z + N$ في الحد الثالث والرابع فتصبح بعد الاصلاح ونضربها

بالعدد الكتلي لتعطي طاقة الترابط النواة

$$E_{\text{BTH2new}}(A) = -0.66A + 1.3711A^2 + 0.321N^2Z + 0.321NZ^2 \\ - 0.107Z^3 - 0.107N^3 + \dots + \left(\text{عدد} \right)^N A^N \quad (14)$$

نقوم بمقارنة الحدود الثلاثة الاولى من المعادلتين (14) و (13)

$$(a_v - a_a)A = -0.66A \Rightarrow a_v - a_a = -0.66 \quad (15)$$

$$(a_s A^{-4/3})A^2 = 1.37 A^2 \Rightarrow a_s A^{-4/3} = 1.37 \quad (16)$$

$$\left(\frac{a_c}{A^{1/3}} + 4a_a \right) Z = 0.321N^2 Z \Rightarrow \frac{a_c}{A^{1/3}} + 4a_a = 0.321N^2 \quad (17)$$

$$\left(-\frac{a_c}{A^{1/3}} - \frac{4a_a}{A} \right) Z^2 = 0.321NZ^2 \Rightarrow -\frac{a_c}{A^{1/3}} - \frac{4a_a}{A} = 0.321N \quad (18)$$

بحل المعادلات حاسوبيا (15), (16), (17), (18)، ومن اجل نواة ذات عدد

كتلي فردي مثلاً $A = 51$ و $N = 27$ نحصل على قيم المعاملات التالية

$$a_c = -49.48, a_a = 61.882, a_s = 258.7, a_v = 61.22 \text{ MeV}$$

أن هذه القيم تمثل قيم المعاملات الحجمية و الكولونية و اللاتناظرية وفق صيغة

طاقة الترابط الجديدة (10) مختلفة تماماً عن القيم معاملات وفق نموذج قطرة السائل (1).

اختبرنا العلاقة منشور طاقة الارتباط النظرية الجديدة (14) من اجل حساب قيم علاقة

طاقة الارتباط الجديدة حاسوبيا على برنامج ماثكاد، حيث اختبرنا النشر حتى A^{12}, Z^{12}

وتبيننا ان الاكتفاء بالحدود الثلاثة الاولى التابعة ل A, Z ، وحتى A^{12} ، لا ينتج عنها قيم دقيقة للطاقة الارتباط الوسطى للنوكليون وبذلك لا يمكننا اهمال الحدود ذو الرتبة العليا ولكي نحصل على قيم دقيقة يجب بأخذ نشر كافة الحدود الاسية حتى الرتبة N ، وبالتالي ان العلاقة طاقتي الارتباط النظرية الجديدة وفق العلاقتين (10) و (12) مختلفة تماما عن علاقة طاقة الارتباط وفق نموذج قطرة السائل وفق العلاقة (1)، وبذلك ان الفرضيات التي اقترحناها في هذا البحث مختلفة عن فرضيات نموذج قطرة السائل التي شبهت النواة بانها قطرة سائل، وانما نعتمد في العلاقات (10)(12) على اقتراح في تشبيه النواة بانها مكونة من عدة طبقات الداخلية (القلب الصلب)، المتوسطة (سائلة)، السطحية (غاز) وفق تصور النموذج الارضي.

4. النتائج:

من أجل مقارنة قيم المعاملات التي حصلنا عليها وفق العلاقتين الجديدتين لطاقة الارتباط النظرية (8) و (11) مع القيم التي عينها بعض الباحثين في علاقة الترابط وفق نموذج قطرة السائل نقدم الجدول (1).

الجدول (1): قيم المعاملات التي حصلنا عليها مع بعض القيم المعينة من قبل باحثين آخرين بوحدة MeV.

المرجع	a_{sh2}	a_{sh1}	a_{pair}	a_{sym}	a_c	a_s	a_v
green[19]	-	-	0	23.3	0.698	17.23	15.5
fthallah[20]	1.74	0.63	12.03	19.42	0.578	15.29	14.19
Sree [21]			11	23.7	0.724	17.90	15.78
معاملات علاقتنا	-	-	0	25.3	-49.4	258.7	61.22
معاملات علاقتنا	-	a_5	a_4	a_3	a_2	a_1	a_0
المجموعة الثانية	-	0.029	-2.37	0.16	-8.05	-1.10^{-3}	9.7
معاملات علاقتنا	-	b_5	b_4	b_3	b_2	b_1	b_0

صيغة جديدة لطاقة ترابط النواة اعتماداً على التفاعلات النووية

المجموعة الثانية	-	$2.4 \cdot 10^{-3}$	0.669	0.211	-8.96	$2.1 \cdot 10^{-3}$	8.73
------------------	---	---------------------	-------	-------	-------	---------------------	------

حساب طاقة الترابط والارتباط النظرية للنوكليدات في المجموعة الثانية :

بعد تعويض قيم المعاملات في الصيغة طاقة الارتباط النظرية الجديدة بدلالة العدد

الكتلي في المعادلة (8) نقوم بتعويض قيم العدد الكتلي فنحصل على الجدول (2)

$$E_{\text{NTH2new}}(A_i) = 9.77e^{-1.05 \times 10^{-3} A_i} - 8.052e^{-0.163 A_i} - 2.378e^{-0.029 A_i}$$

وكذلك الامر بالنسبة الى الصيغة طاقة الارتباط النظرية التابعة للعدد الذري نعوض

قيم المعاملات والعدد الذري وفق العلاقة الجديدة (11) فنحصل على الجدول (2)

$$E_{\text{NTH2new}}(Z_i) = 8.731e^{-2.195 \times 10^{-3} Z_i} - 8.969e^{-0.211 Z_i} + 0.669e^{-2.410^{-3} Z_i}$$

تتم حسابات طاقات الارتباط النظرية الجديدة باستخدام برنامج ماثكاد ويظهر

الجدول (2) مدى التطابق بين القيم النظرية عن القيم التجريبية، ونقارنها مع طاقة الارتباط

وفق نموذج قطرة السائل LDM حيث حصلنا على قيم المعاملات في دراسة سابقة

[15] نقوم بتعويضها في العلاقة (1) وحسابها من اجل كافة النوى في المجموعة الثانية

$$E_{\text{BTH}}(A_i, Z_i) =$$

$$15.82A_i - 17.97A_i^{\frac{2}{3}} - 0.73 \frac{Z_i(Z_i - 1)}{A_i^{\frac{1}{3}}} - 20.88 \frac{(A_i - 2Z_i)^2}{A_i} \mp 24.15 A_i^{-\frac{1}{2}} \quad (19)$$

في هذه العلاقة نأخذ بعين الاعتبار حد الاقتران حيث نقسم النوى المجموعة الثانية

المدرسة الى نوى فردية و زوجية

$$E_{\text{NTHLDM}}(A_i, Z_i) = \frac{E_{\text{BTHLDM}}(A_i, Z_i)}{A_i} \quad (20)$$

الجدول (2): قيم طاقات الارتباط التجريبية وطاقات الارتباط النظرية للتابع الجديد

وطاقات الارتباط النظرية وفق نموذج قطرة السائل وفق المجموعة الثانية.

$E_{\text{NTH2new}}(Z)$	$E_{\text{NTH LDM}}(A, Z)$	$E_{\text{NTH2new}}(A)$	E_{NEXP2}	A	Z
3.47726	0.70004	2.62155	2.64254	3	2
2.11638	-3.73864	3.41631	1.74378	4	1
4.57537	3.95904	4.09759	5.32853	5	3
3.47726	5.11970	4.68224	4.91114	6	2
5.46071	5.33953	5.18460	5.43076	7	4

سلسلة العلوم الأساسية
 د. عبد الله رستاوي آلاء خضري د. سليمان ديبو مجلة جامعة حمص
 المجلد 47 العدد 7 عام 2025

4.57537	4.18721	5.61683	5.19699	8	3
6.17375	6.13558	5.98928	6.31450	9	5
6.17375	6.03135	6.31076	6.52631	10	5
6.74729	6.66304	6.58875	6.73276	11	6
6.17375	6.27377	6.82960	6.67314	12	5
7.20787	7.04055	7.03872	7.29438	13	7
7.20787	6.98512	7.22073	7.52684	14	7
7.57698	7.32400	7.37953	7.51864	15	8
7.20787	7.21707	7.51844	7.41804	16	7
7.87204	7.54375	7.64031	7.59684	17	9
7.87204	7.52100	7.74755	7.68286	18	9
8.10714	7.71793	7.84221	7.62150	19	10
7.87204	7.74283	7.92604	7.76577	20	9
8.29368	7.85817	8.00054	7.81944	21	11
8.29368	7.85610	8.06696	7.96688	22	11
8.10714	8.13097	8.12639	7.99919	23	10
8.29368	8.06747	8.17976	8.11006	24	11
8.29368	8.26356	8.22785	8.14592	25	11
8.55636	8.07730	8.27135	8.20099	26	13
8.44093	8.36985	8.31081	8.30887	27	12
8.64603	8.48530	8.34675	8.35713	28	14
8.55636	8.45557	8.37957	8.39391	29	13
8.71485	8.22692	8.40964	8.40473	30	15
8.64603	8.52486	8.43728	8.50411	31	14
8.64603	8.64499	8.46274	8.52571	32	14
8.76680	8.52479	8.48625	8.54716	33	16
8.71485	8.45521	8.50802	8.49284	34	15
8.80509	8.55561	8.52821	8.56990	35	17
8.83233	8.58916	8.54697	8.57113	36	18
8.83233	8.57981	8.56444	8.57685	37	18
8.80509	8.56902	8.58071	8.55082	38	17
8.85063	8.59832	8.59590	8.60681	39	19
8.86170	8.61019	8.61007	8.60252	40	20

صيغة جديدة لطاقة ترابط النواة اعتماداً على التفاعلات النووية

8.86170	8.61187	8.62332	8.59656	41	20
8.83233	8.76585	8.63569	8.59886	42	18
8.85063	8.73260	8.64726	8.62095	43	19
8.86692	8.60782	8.65807	8.60606	44	21
8.86692	8.73787	8.66816	8.66644	45	21
8.86742	8.77318	8.67759	8.70525	46	22
8.86742	8.74454	8.68638	8.70889	47	22
8.86170	8.76001	8.69456	8.70860	48	20
8.86410	8.74749	8.70218	8.73071	49	23
8.85769	8.76451	8.70925	8.75000	50	24
8.85769	8.74715	8.71579	8.75993	51	24
8.86410	8.73848	8.72184	8.75934	52	23
8.84879	8.74389	8.72742	8.78224	53	25
8.83789	8.74652	8.73253	8.78553	54	26
8.83789	8.73804	8.73721	8.79477	55	26
8.84879	8.75807	8.74146	8.78357	56	25
8.82536	8.72988	8.74530	8.79016	57	27
8.82536	8.71493	8.74875	8.78634	58	27
8.83789	8.82069	8.75183	8.79937	59	26
8.83789	8.86748	8.75453	8.79963	60	26
8.82536	8.82155	8.75689	8.80096	61	27
8.79667	8.69993	8.75890	8.76570	62	29
8.79667	8.78054	8.76059	8.79893	63	29
8.79667	8.75475	8.76195	8.78506	64	29
8.81154	8.81453	8.76301	8.77973	65	28
8.81154	8.84628	8.76376	8.78227	66	28
8.78096	8.80696	8.76423	8.77954	67	30
8.76458	8.73752	8.76442	8.74751	68	31
8.78096	8.81364	8.76433	8.76667	69	30
8.74766	8.80838	8.76398	8.76813	70	32
8.74766	8.78575	8.76338	8.74902	71	32
8.78096	8.81538	8.76253	8.73372	72	30
8.76458	8.79537	8.76144	8.73668	73	31
8.71264	8.77349	8.76012	8.73441	74	34

سلسلة العلوم الأساسية
 د. عبد الله رستاوي د. سليمان ديبو آلاء خضري
 مجلة جامعة حمص
 المجلد 47 العدد 7 عام 2025

8.74766	8.79377	8.75857	8.73864	75	32
8.74766	8.81814	8.75681	8.74764	76	32
8.73032	8.78956	8.75483	8.73922	77	33
8.73032	8.74517	8.75265	8.71650	78	33
8.69470	8.76863	8.75027	8.73245	79	35
8.67655	8.77519	8.74769	8.73856	80	36
8.71264	8.76491	8.74493	8.72826	81	34
8.71264	8.78195	8.74199	8.73488	82	34
8.69470	8.76106	8.73887	8.73586	83	35
8.63981	8.73635	8.73558	8.72341	84	38
8.67655	8.75495	8.73213	8.74124	85	36
8.63981	8.76160	8.72851	8.75318	86	38
8.63981	8.73736	8.72474	8.74939	87	38
8.62130	8.68498	8.72082	8.72741	88	39
8.63981	8.73669	8.71676	8.74899	89	38
8.63981	8.75883	8.71255	8.73854	90	38
8.62130	8.72489	8.70820	8.72818	91	39
8.58409	8.64911	8.70372	8.70752	92	41
8.58409	8.68712	8.69912	8.70880	93	41
8.56543	8.68250	8.69438	8.70761	94	42
8.58409	8.69670	8.68953	8.69079	95	41
8.60271	8.72030	8.68456	8.67724	96	40
8.54676	8.64782	8.67947	8.66861	97	43
8.52808	8.63719	8.67427	8.66583	98	44
8.52808	8.62669	8.66897	8.65373	99	44
8.56543	8.69831	8.66357	8.64695	100	42
8.54676	8.66514	8.65806	8.63606	101	43
8.49076	8.58882	8.65245	8.62603	102	46
8.52808	8.64959	8.64676	8.62745	103	44
8.49076	8.61768	8.64097	8.62962	104	46
8.49076	8.60465	8.63509	8.61496	105	46
8.52808	8.65768	8.62913	8.60268	106	44
8.47211	8.58327	8.62308	8.59834	107	47
8.45349	8.57066	8.61695	8.59503	108	48

صيغة جديدة لطاقة ترابط النواة اعتماداً على التفاعلات النووية

8.49076	8.61411	8.61075	8.58739	109	46
8.49076	8.63081	8.60447	8.58924	110	46
8.47211	8.59790	8.59812	8.57746	111	47
8.49076	8.61487	8.59170	8.56197	112	46
8.43490	8.55542	8.58521	8.56674	113	49
8.41633	8.54533	8.57865	8.56693	114	50
8.41633	8.53384	8.57203	8.55801	115	50
8.45349	8.58887	8.56535	8.55394	116	48
8.43490	8.55970	8.55861	8.54602	117	49
8.45349	8.57059	8.55181	8.52864	118	48
8.39780	8.52284	8.54496	8.53116	119	51
8.37929	8.51470	8.53805	8.52076	120	52
8.39780	8.52510	8.53109	8.52451	121	51
8.37929	8.52309	8.52408	8.52111	122	52
8.37929	8.50636	8.51702	8.50813	123	52
8.41633	8.52537	8.50991	8.50781	124	50
8.39780	8.50576	8.50276	8.49911	125	51
8.34239	8.48010	8.49557	8.48678	126	54
8.37929	8.49189	8.48833	8.48722	127	52
8.34239	8.48437	8.48105	8.48580	128	54
8.34239	8.46719	8.47373	8.47352	129	54
8.37929	8.47958	8.46638	8.47038	130	52
8.36082	8.46184	8.45898	8.46286	131	53
8.30563	8.44254	8.45156	8.45213	132	56
8.32399	8.44400	8.44409	8.45154	133	55
8.30563	8.44356	8.43660	8.45023	134	56
8.30563	8.42616	8.42907	8.43924	135	56
8.34239	8.43346	8.42151	8.43591	136	54
8.32399	8.41722	8.41393	8.42917	137	55
8.26902	8.40278	8.40631	8.41936	138	58
8.26902	8.38803	8.39867	8.41245	139	58
8.28731	8.38139	8.39100	8.39587	140	57
8.25077	8.36782	8.38331	8.39610	141	59
8.26902	8.39379	8.37559	8.38807	142	58

8.25077	8.36549	8.36785	8.37089	143	59
8.26902	8.38098	8.36009	8.35512	144	58
8.21440	8.32538	8.35230	8.34502	145	61
8.19627	8.31328	8.34450	8.33666	146	62
8.23257	8.34043	8.33667	8.32457	147	60
8.23257	8.34892	8.32883	8.31783	148	60
8.21440	8.32247	8.32097	8.30263	149	61
8.23257	8.33521	8.31309	8.28963	150	60
8.21440	8.31329	8.30519	8.28177	151	61
8.16013	8.27384	8.29728	8.27581	152	64
8.19627	8.29639	8.28935	8.26917	153	62
8.16013	8.27706	8.28141	8.26659	154	64
8.16013	8.26425	8.27346	8.25475	155	64
8.17818	8.26179	8.26549	8.24510	156	63
8.17818	8.26857	8.25751	8.23999	157	63
8.12414	8.23300	8.24952	8.23216	158	66
8.16013	8.25189	8.24151	8.22795	159	64
8.16013	8.25804	8.23350	8.22307	160	64
8.12414	8.22147	8.22547	8.21447	161	66
8.14211	8.21781	8.21744	8.20427	162	65
8.10621	8.20110	8.20940	8.19825	163	67
8.08831	8.19110	8.20134	8.19071	164	68
8.12414	8.20710	8.19328	8.18396	165	66
8.12414	8.21235	8.18522	8.17706	166	66
8.10621	8.18988	8.17714	8.17056	167	67
8.10621	8.17355	8.16906	8.15673	168	67
8.07046	8.15801	8.16097	8.15545	169	69
8.05264	8.14841	8.15288	8.14798	170	70
8.05264	8.13738	8.14478	8.13898	171	70
8.07046	8.13899	8.13667	8.13122	172	69
8.07046	8.14511	8.12856	8.12439	173	69
8.03487	8.10528	8.12045	8.11241	174	71
8.03487	8.11444	8.11233	8.10983	175	71
8.01713	8.10513	8.10421	8.10243	176	72

صيغة جديدة لطاقة ترابط النواة اعتماداً على التفاعلات النووية

8.01713	8.09411	8.09609	8.09265	177	72
8.05264	8.12098	8.08796	8.08204	178	70
8.03487	8.10024	8.07984	8.07475	179	71
7.98177	8.06126	8.07170	8.06674	180	74
8.01713	8.08268	8.06357	8.06181	181	72
8.01713	8.08763	8.05544	8.05440	182	72
7.99943	8.06452	8.04730	8.04667	183	73
7.96415	8.02070	8.03916	8.03366	184	75
7.96415	8.02988	8.03103	8.03167	185	75
7.94657	8.01820	8.02289	8.02385	186	76
7.98177	8.03794	8.01475	8.01469	187	74
7.98177	8.04230	8.00661	8.00839	188	74
7.96415	8.01993	7.99848	8.00151	189	75
7.96415	8.00636	7.99034	7.98924	190	75
7.92903	7.98626	7.98220	7.98852	191	77
7.91153	7.97480	7.97407	7.98324	192	78
7.94657	7.99323	7.96593	7.97563	193	76
7.94657	7.99709	7.95780	7.97116	194	76
7.92903	7.97536	7.94967	7.96440	195	77
7.87664	7.93037	7.94154	7.95534	196	80
7.91153	7.95693	7.93341	7.95557	197	78
7.87664	7.93116	7.92528	7.95206	198	80
7.87664	7.92186	7.91716	7.94556	199	80
7.91153	7.95202	7.90904	7.93814	200	78
7.89406	7.93084	7.90092	7.93445	201	79
7.85925	7.89162	7.89281	7.92639	202	81
7.85925	7.89858	7.88470	7.92600	203	81
7.84190	7.88738	7.87659	7.92021	204	82
7.84190	7.87818	7.86848	7.91439	205	82
7.85925	7.88221	7.86038	7.91102	206	81
7.85925	7.88642	7.85228	7.90588	207	81
7.82459	7.84828	7.84419	7.88980	208	83
7.82459	7.85467	7.83610	7.88772	209	83
7.80731	7.84353	7.82801	7.87440	210	84

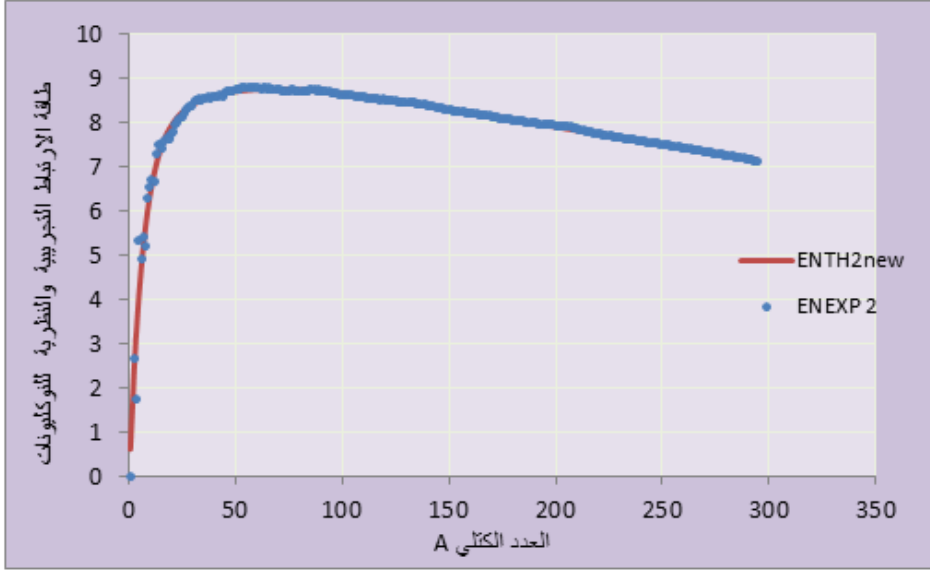
7.80731	7.83446	7.81993	7.85863	211	84
7.84190	7.86246	7.81185	7.84290	212	82
7.79008	7.81382	7.80378	7.82995	213	85
7.77288	7.80061	7.79571	7.81737	214	86
7.80731	7.82404	7.78764	7.80719	215	84
7.80731	7.82765	7.77958	7.79763	216	84
7.79008	7.80548	7.77153	7.78375	217	85
7.80731	7.81799	7.76348	7.76995	218	84
7.75572	7.77028	7.75543	7.76093	219	87
7.73860	7.75716	7.74739	7.75174	220	88
7.73860	7.74942	7.73936	7.74099	221	88
7.77288	7.78331	7.73133	7.73315	222	86
7.75572	7.76152	7.72330	7.72262	223	87
7.72152	7.72054	7.71528	7.70990	224	89
7.72152	7.72678	7.70727	7.70525	225	89
7.70447	7.71370	7.69926	7.69698	226	90
7.70447	7.70608	7.69126	7.68712	227	90
7.73860	7.73916	7.68326	7.68092	228	88
7.72152	7.71773	7.67527	7.67203	229	89
7.68747	7.67751	7.66729	7.66147	230	91
7.68747	7.68333	7.65931	7.65781	231	91
7.67050	7.67028	7.65134	7.65157	232	92
7.67050	7.66280	7.64337	7.64344	233	92
7.70447	7.69524	7.63541	7.63519	234	90
7.68747	7.67410	7.62746	7.62704	235	91
7.65356	7.63452	7.61951	7.61861	236	93
7.65356	7.63999	7.61157	7.61420	237	93
7.67050	7.65893	7.60363	7.60785	238	92
7.65356	7.63621	7.59570	7.59941	239	93
7.67050	7.65154	7.58778	7.58997	240	92
7.61981	7.59883	7.57986	7.58269	241	95
7.61981	7.59161	7.57195	7.57422	242	95
7.61981	7.59676	7.56405	7.56922	243	95
7.63667	7.61533	7.55616	7.56322	244	94

صيغة جديدة لطاقة ترابط النواة اعتماداً على التفاعلات النووية

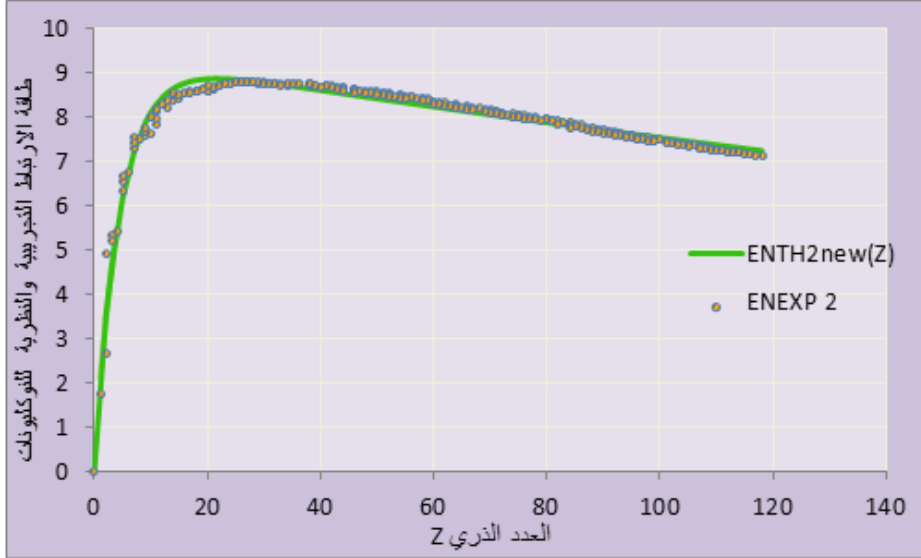
7.61981	7.59292	7.54827	7.55399	245	95
7.63667	7.60807	7.54038	7.54460	246	94
7.58621	7.55587	7.53251	7.53818	247	97
7.56946	7.54115	7.52464	7.53056	248	98
7.60299	7.56879	7.51678	7.52399	249	96
7.60299	7.57195	7.50892	7.51721	250	96
7.58621	7.54980	7.50107	7.50781	251	97
7.60299	7.56483	7.49323	7.49750	252	96
7.55275	7.51302	7.48539	7.49197	253	99
7.53608	7.49830	7.47757	7.48415	254	100
7.56946	7.52579	7.46975	7.47637	255	98
7.56946	7.52879	7.46193	7.46996	256	98
7.55275	7.50687	7.45412	7.46048	257	99
7.55275	7.49854	7.44633	7.45004	258	99
7.51944	7.47030	7.43853	7.44392	259	101
7.50284	7.45557	7.43075	7.43587	260	102
7.50284	7.44960	7.42297	7.42738	261	102
7.51944	7.46053	7.41520	7.42012	262	101
7.48628	7.42859	7.40743	7.40987	263	103
7.48628	7.42272	7.39968	7.40211	264	103
7.46975	7.40728	7.39193	7.39335	265	104
7.48628	7.42116	7.38419	7.38723	266	103
7.45326	7.38570	7.37645	7.37594	267	105
7.45326	7.38065	7.36872	7.36715	268	105
7.43681	7.36383	7.36100	7.35747	269	106
7.45326	7.38051	7.35329	7.35256	270	105
7.42039	7.34171	7.34558	7.33748	271	107
7.42039	7.33746	7.33789	7.32939	272	107
7.42039	7.34361	7.33020	7.32515	273	107
7.40401	7.32611	7.32251	7.31547	274	108
7.40401	7.32188	7.31484	7.30698	275	108
7.42039	7.33844	7.30717	7.30326	276	107
7.40401	7.32297	7.29951	7.29484	277	108
7.42039	7.33683	7.29185	7.28925	278	107

سلسلة العلوم الأساسية			مجلة جامعة حمص		
د. عبد الله رستناوي د. سليمان ديبو			المجلد 47 العدد 7 عام 2025		
7.38767	7.30163	7.28421	7.27571	279	109
7.38767	7.29682	7.27657	7.26809	280	109
7.37136	7.28003	7.26894	7.25871	281	110
7.37136	7.28579	7.26131	7.25619	282	110
7.35509	7.25818	7.25370	7.24047	283	111
7.35509	7.25411	7.24609	7.23426	284	111
7.33885	7.23609	7.23848	7.22389	285	112
7.33885	7.24236	7.23089	7.22207	286	112
7.32265	7.21375	7.22330	7.20524	287	113
7.32265	7.21039	7.21573	7.19950	288	113
7.30649	7.19119	7.20815	7.18808	289	114
7.30649	7.19796	7.20059	7.18675	290	114
7.29036	7.16841	7.19303	7.16874	291	115
7.27427	7.14745	7.18548	7.15598	292	116
7.25821	7.11570	7.17794	7.13532	293	117
7.24219	7.09249	7.17041	7.11957	294	118

يبين الشكل (6) مدى التطابق (خط الاحمر) بين طاقات الارتباط الوسطى للنوكليون النظرية الجديدة $E_{NTH2new}(A)$ وفق العلاقة (10) والتجريبية E_{NEXP2} (نقاط زرقاء) بدلالة العدد الكتلي، يبين الشكل (7) مدى التطابق (خط الاخضر) بين طاقات الارتباط الوسطى للنوكليون النظرية الجديدة $E_{NTH2new}(Z)$ وفق العلاقة (12) والتجريبية E_{NEXP2} (نقاط زرقاء) بدلالة العدد الذري من النوكليدات المجموعة الثانية.



الشكل (6): مطابقة قيم طاقات الارتباط الوسطى النظرية مع القيم التجريبية بدلالة العدد الكتلي.



الشكل (7): مطابقة قيم طاقات الارتباط الوسطى النظرية مع القيم التجريبية بدلالة العدد الذري.

نقوم بحساب الفروقات قيم طاقات الارتباط النظرية للنوكليونات عن قيم طاقات الارتباط التجريبية وفق الصيغتين الجديدين (10) (12) ثم نحسب الانحراف المعياري في المجموعة الثانية $\sigma_{new}(E_{NTH2new} - E_{Nexp})$.

وحساب الانحراف المعياري لطاقة الارتباط النظرية وفق نموذج قطرة السائل عن القيم طاقات الارتباط التجريبية $\sigma_{LDM}(E_{NTH2LDM} - E_{Nexp})$.

الجدول (3): الانحراف المعياري لطاقة الارتباط النظرية الجديدة عن التجريبية ومقارنتها بالانحراف المعياري لطاقة الارتباط وفق نموذج قطرة السائل عن التجريبية في المجموعة الثانية.

قيم الانحراف المعياري	التابع الاول $E_{NTH2new}(A)$	التابع الثاني $E_{NTH2new}(Z)$
σ_{new}	0.13	0.17
σ_{LDM}	0.36	

5. المناقشة:

عند حدوث أي تفاعل أو تفكك نووي سيتغير عدد النوى بتغير الزمن ويتغير عدد البروتونات والنترونات فستتغير طاقة ترابط النواة ولاحظنا ان القيمة الوسطى لطاقة الارتباط بين نوكليونين تتغير مع تغير العدد الكتلي وهذا يعني ان طاقة الارتباط الوسطى بين نوكليونين في النوى ليست متساوية وبالتالي تتغير قوى التأثير المتبادل بين أي نوكليونين اي القوى بين أي نوكليونين ليست متساوية وبالتالي يتغير الكمون النووي ايضا، حيث تمت دراسة الكمون النووي الكمون رايد V_{Reid} [22] الذي يتغير مع تغير البعد وفق الصيغة التالية

$$V_{Reid}(r) = -10.463 \frac{e^{-\mu r}}{\mu r} - 1650.6 \frac{e^{-4\mu r}}{\mu r} + 6484.2 \frac{e^{-7\mu r}}{\mu r}$$

وايضا تمت دراسة الكثافة النووية وفق الصيغة ودد-ساكسون للكثافة المادة النووية، حيث أن كثافة المادة النووية ليست ثابتة وهي تقريباً تتناقص بصورة أسية مع البعد r . في المنطقة التي تكون فيها كثافة المادة النووية ليست ثابتة، لا يمكننا عندها النظر إلى المادة

النوية على أنها سائل بأي حال من الأحوال، وهذه الافتراضات تختلف عن اسس وفرضيات نموذج قطرة السائل الذي يعتبر ان الكثافة ثابتة و ان القوى النووية متساوية ومستقلة عن الشحنة، وبناء على دراستنا سابقا اقترحنا للنموذج الارضي بان النواة مكونة من عدة طبقات داخلية -القلب (صلب)، المتوسطة (سائل)، السطحية (غاز) فان الكثافة والكمون والقوى تتغير بين نوكلونات حسب تغير اطوار المادة النووية. وبناء على فرضيات وعلاقات التفكك الاشعاعي وحل معادلة باتيمان Bateman، و صيغ تغير الكمون والكثافة، اقترحنا تابعين اسين جديدين لطاقة الترابط تابع للعد الكتلي $E_{BTH1new}(A)$ وتابع $E_{BTH1new}(Z)$ للعدد الذري مكونة من ثلاث حدود اسية، حيث أن معاملات كل حد يتعلق بالتأثيرات الناتجة عن نوكلونات بين طبقات الثلاث المختلفة للنواة وعن النواة ككل. وبناء عليه ان تغير طاقة الترابط في كل جزء من اطوار المادة النووية يمكن ان يفيد في وضع تصور تقريبي لعلاقة للقوى النوى وتطوير علاقة الكثافة النووية في حساب معاملات جديدة للكثافة وللقوى النووية.

6. الاستنتاجات:

- في هذا البحث، عند دراسة عدد كبير من النوى حوالي 3550 وجدنا ان هذه النوكليدات تخضع لقانونية معينة، حيث كل نوكليد يرتبط بالنوكليد الذي يليه او يسبقه عند حدوث تفكك او تفاعل نووي كأنها مشابه لسلاسل اشعاعية.
- ايجاد علاقة لطاقة الارتباط النظرية الجديدة تابعة للعد الكتلي مشابه لحل معادلة باتيمان Bateman للتفككات النووية وتعطي توافق جيد مع قيم طاقات الترابط التجريبية.
- بناء على النموذج الارضي المقترح تم ايجاد علاقة لطاقة الارتباط النظرية الجديدة تابعة للعدد الذري، والتي استطعنا من خلالها تفسير التأثيرات الكولونية المتبادلة بين البروتونات في ثلاث طبقات للنواة والتي تسبب تشوه في شكل النواة اللاتناظري.

- أظهرت النتائج الاحصائية للانحراف المعياري مدى دقة النموذج المقترح في تحديد طاقة الترابط النووية وتفسير بعض الخصائص النووية.

7. المراجع

- [1] VAHID, Mirzaei Mahmoud Abadi; MOHSEN, Mirhabibi; BAGHER, Askari Mohammad. Estimation of Semi-Empirical Mass Formula Coefficients. *Nuclear Science*, 2017, 2.1: 11-15.
- [2] BAILEY, David. Semi-empirical nuclear mass formula. *PHY357: Strings & Binding Energy. University of Toronto. Retrieved*, 2011, 03-31.
- [3] WEIZSÄCKER, CF v. Zur theorie der kernmassen. *Zeitschrift für Physik*, 1935, 96.7: 431-458.
- [4] SMAGULOV, Samat; LOGACHEV, Vadim. Nuclear Tests in the USSR: The Red Book (From Nuclear History: Fear, Horror and Nuclear Blackmail) Anatoliy Matushchenko Co-Chairman of the Interagency Expert Commission under the Scientific Research Institute for Pulse Engineering, and Advisor to. *Energy, Society and Security*, 2008, 405.
- [5] GAMOW, George. Mass defect curve and nuclear constitution. *Proceedings of the Royal Society of London. Series A, Containing Papers of a Mathematical and Physical Character*, 1930, 126.803: 632-644.
- [6] TELLER, Edward; WHEELER, John A. On the rotation of the atomic nucleus. *Physical Review*, 1938, 53.10: 778.
- [7] YAMADA, Masami. Semi-Empirical Mass Formula for Compressible Nuclei. *Progress of Theoretical Physics*, 1964, 32.4: 512-541.
- [8] SEEGER, Philip A. Semi empirical atomic mass law. *Nuclear Physics*, 1961, 25: 1-IN1.
- [9] Davidson, N. J., et al. "A semi-empirical determination of the properties of nuclear matter." *Nuclear Physics A* 570.1 (1994).
- [10] C.GUTE ,E.STRUMERGR,M.BRACK,"liquid drop paramter for hot nuclei" , Vol205,num4 , 1988.
- [11]S. DeBenedetti, *Nuclear interactions* (Wiley, New York, 1964).

- [12] Singh, BirBikram , et al "Temperature-dependent Seeger's liquid drop energy for nuclei up to $Z=118$ ". arXiv preprint arXiv: 1101.039(2011).
- [13]GHAHRAMANY, Nader; GHARAATI, Shirvan; GHANAATIAN, Mohammad. New approach to nuclear binding energy in integrated nuclear model. *Journal of Theoretical and Applied Physics*, 2012, 6: 1-5.
- [14]WANG, Ning, et al. Surface diffuseness correction in global mass formula. *Physics Letters B*, 2014, 734: 215-219
- [15]Alaa Khodari, Dr. Abdullah Rastanawi, Dr. Suleiman Dibo.
DEVELOP SEMI-EMPIRICAL MASS FORMULA BY ADDING A THERMAL TERM INDEPENDENTLY. *Phy lettere* ,2021.
- [16] HUANG, W. J., et al. The AME 2020 atomic mass evaluation (I). Evaluation of input data, and adjustment procedures. *Chinese Physics C*, 2021, 45.3: 030002.
- [17] SMITH, Blaine T. Introduction to radioactivity and radioactive decay. *Nuclear Pharmacy: Concepts and Applications in Nuclear Pharmacy*, Pharmaceutical Press, London, 2010.
- [18].BATEMAN, Harry. The solution of a system of differential equations occurring in the theory of radioactive transformations. In: *Proc. Cambridge Philos. Soc.* 1910. p. 423-427.
- [19] GREEN, Alex ES. Coulomb radius constant from nuclear masses. *Physical Review*, 1954, 95.4: 1006.
- [20] ALDAWDY, Fadwa; AL-JOMAILY, Firas Mohammed Ali. Fitting the Nuclear Binding Energy Coefficients for Liquid Drop Model and Adding a mathematical terms to the Closed Shell of Magic Nuclei. *Arab Journal of Nuclear Sciences and Applications*, 2022, 55.4: 150-160.
- [21] HARSHA, NR Sree. The tightly bound nuclei in the liquid drop model. *European Journal of Physics*, 2018, 39.3: 035802.
- [22] REID JR, Roderick V. Local phenomenological nucleon-nucleon potentials. *Annals of Physics*, 1968, 50.3: 411-448.