# Determination of N for Heaviest and Lightest Isotopes of Each $Z \ge 92$ Elements for Producing

Dr. Mufid Abbas<sup>\*</sup>
Dr. Mohamd Fahood<sup>\*\*</sup>
Dr. Bahjat Ibrahim\*\*\*
Hisham Saker<sup>\*\*\*\*</sup>

(Received 8 / 6 / 2022. Accepted 22 / 11 /2022)

#### $\square$ ABSTRACT $\square$

In this research, we try to find  $N_{min}$ ,  $N_{max}$  opposite of the lightest isotop and the heaviest isotope in order which can be produced for each element, i.e for each value of Z. The research was limited to study the elements  $Z \ge 92$  because of its specifi feature distinguished it from others, that is , it is sub missed to simple laws such as linear relations for each of  $\overline{BE_n}$ ,  $Q_P$ ,  $Q_n$ , with N in each element.

**Keywords**: Artificial Nucleus—Nucleon—Neutron skin—Shedding Energy of nucleon

journal.tishreen.edu.sy

<sup>\*</sup>Professor, Department of Physics, Faculty of Science, Tishreen University, Lattakia, Syria. mufidmohamadmonirabbas@tishreen.edu.sy

<sup>\*\*</sup>Professor, Department of Physics, Faculty of Science, Tishreen University, Lattakia, Syria. Mohamed.Fahoud@tishreen.edu.sy

<sup>\*\*\*</sup>Professor, Department of Physics, Faculty of Science, Tishreen University, Lattakia, Syria.

<sup>\*\*\*\*</sup>Postgraduate Student (Ph.D.), Department of Physics, Faculty of Science, Tishreen University, Lattakia, Syria. HishamGSaker @tishreen.edu.sy

# $Z \geq 92$ تحديد N الأثقل نظير والأخف نظير يمكن انتاجهما لكل من العناصر

د. مفيد عباس \*

د. محمد فاهود \* \*

د. بهجت ابراهیم \* \* \*

هشام صقر \* \* \* \*

(تاريخ الإيداع 8 / 6 / 2022. قُبل للنشر في 22 / 11 /2022)

# □ ملخّص □

جرى في هذا العمل محاولة لإيجاد Nmax , Nmin المقابلة للنظير الأخف والنظير الأثقل، على الترتيب ، اللذين يمكن إنتاجهما لكل عنصر، أي من أجل كل قيمة لـ Z واقتصر العمل على دراسة العناصر  $Z \geq 9$  لأن لها خصوصية معينة تميزها عن غيرها، وهي خضوعها لقوانين بسيطة مثل العلاقات الخطية لكل من  $Q_n,Q_p,\overline{BE}_n$  مع N ضمن كل عنصر .

الكلمات المفتاحية: نواة صنعية - نوكليون - طبقة نيوترونية - طاقة اقتلاع النوكليون.

أستاذ - قسم الفيزياء - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللاذقية - سورية. mufidmohamadmonirabbas@tishreen.edu.sy

<sup>\*\*</sup>أستاذ - قسم الفيزياء - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللافقية - سورية. قسم الفيزياء - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللافقية -

<sup>\*\* \*</sup> استاذ - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللاذقية - سورية.

<sup>\*\*\* \*</sup>طالب دراسات عليا (دكتوراه) - قسم الفيزياء -كلية العلوم -جامعة تشرين -اللاذقية -سورية.

#### مقدمة:

يوجد في الطبيعة حوالي 300 نظير طبيعي، العدد الذري الأعلى لها هو 29=2، يوجد بالمقابل اكثر من 5000 نظير صنعي تم انتاجها في المفاعلات والمسرعات او بطرق كيميائية، وقد تجاوز الحد الاعلى لـZ صنعيا القيمة 130=2، هذا ويتزايد عدد النظائر الصنعية التي يتم انتاجها من قبل الانسان يوما بعد يوم ،وذلك مع تطور الاجهزة والطرق التي يتم استخدامها في ذلك، وخاصة زيادة طاقات التسريع في المسرعات، حيث يتم الان انتاج نظائر صنعية للعناصر الموجودة طبيعيا او المنتجة صنعيا بقيم لـ N(عدد النيوترونات)، يتم انقاص حدها الادنى و زيادة حدها الاعلى مع التطور ، كما يتم ايضا زيادة العدد الذري Z للعناصر التي يتم انتاجها مع التطور و النقدم في الزمن.

يجب ان تتحقق شروط محددة حتى تكون النواة موجودة طبيعيا او قابلة للإنتاج صنعيا ، ومن هذه الشروط ان تكون طاقة الارتباط لأي من بروتوناتها وكذلك لأي من نيوتروناتها في اي موضع من النواة اكبر من الصفر، وان تكون طاقة اقتلاع النيوترون وكذلك طاقة اقتلاع البروتون اكبر من الصفر، مع الاشارة الى ان الاقتلاع يطال دوما النيوترون الواقع على سطح النواة، والبروتون الاقرب الى سطحها.

نتناقص قيمة الارتباط الوسطى  $\overline{BE}$  مع زيادة N بثبات Z ( لكل عنصر ) وكذلك مع زيادة Z بثبات N ( لكل مجموعة من الأيزوتونات).

بعض هذه النوى الصنعية هي نوى لنظائر عناصر عددها الذري  $29 \ge 2$  أي لمعظمها بعض النظائر الطبيعية و بعضها الآخر نوى لنظائر عناصر  $29 \ge 2$  ليس لأي منها نظائر طبيعية و تسمى هذه العناصر بالعناصر فوق اليورانيوم أو العناصر المتحولة من اليورانيوم .(Trans Uranic Elements)

يمكن من أجل قيمة لZ إنتاج عدد كبير من النظائر الصنعية أي إنتاج نوى بقيم مختلفة لN لكن هناك قيمة دنيا لل N هي  $N_{max}$  و قيمة عظمى  $N_{max}$  من أجل كل قيمة ل $N_{max}$  بحيث لا يمكن إنتاج نظائر صنعية بقيم إلا ب $N_{max}$  المجال  $N_{max}$  ,  $N_{max}$  .

و قد تم في هذا العمل تحديد قيمتي  $N_{max}$ ,  $N_{min}$  من أجل كل قيمة ل Z كما تم استنتاج العلاقة التي تربط كل منهما بZ.

# أهمية البحث و أهدافه:

تكمن أهمية هذا العمل في أنه يبحث في مسألة على قدر كبير من الأهمية و هي مسالة إنتاج النوى الصنعية و ما نتضمنه هذه النوى من خصائص جديدة لها تطبيقات في كافة المجالات و تتسحب أهمية البحث أيضاً على العلاقات التي تم إيجادها و التي تربط بين بارامترات النوى الصنعية التي تم إنتاجها أو التي يمكن إنتاجها في المستقبل القريب. أما أهداف البحث فهي إيجاد قيم  $N_{\text{max}}$ ,  $N_{\text{min}}$  الدنيا و العظمى للنظائر الصنعية التي يمكن إنتاجها من أجل كل قيمة لـ  $2 \leq 2$  و علاقة كل منهما ب2.

#### طرائق البحث ومواده:

تم في هذا البحث استخدام بيانات مرجعية ومعالجة هذه البيانات بطرائق رياضية و بيانية وباستخدام تقنيات الحاسوب (برنامجاExce) في المعالجة والحساب الرياضي وكذلك في الرسم البياني، وفي استنتاج العلاقات الرياضية، من خلال منحنيات طاقة الإرتباط و طاقة الفصل من خلال:

- إيجاد العلاقات التي تحدد القيمة الدنيا والقيمة العليا لN من أجل كل قيمة L 3 ، أي من أجل نظائر العنصر
  - بتحديد القيمة الدنيا والقيمة العليا L Z من أجل كل مجموعة من الأيزوتونات ( بثبات N ) .

## 1- حساب طاقتى الارتباط الوسطيتين وطاقتى الاقتلاع لكل من البروتون والنيوترون:

### 1-1 حساب طاقة الارتباط الوسطى لكل من البروتون والنيوترون كل على حدى:

تختلف طاقة الارتباط الوسطى  $\overline{BE}$  من نواة لأخرى كما تختلف طاقة ارتباط النوكليون من موقع لآخر داخل النواة الواحدة، حيث تتناقص طاقة الارتباط بصورة عامة بالاتجاه من مركز النواة نحو سطحها، وتكون طاقة ارتباط البروتون في النواة، أدنى من طاقة النيوترون الواقع في نفس الموقع، أي على نفس البعد عن مركز النواة، بمقدار الدفع الكهربائى الذي يخضع له البروتون في هذا الموقع[1]

يمكن حساب طاقة الارتباط الوسطى  $\overline{BE_P}$  للبروتون ، وطاقة الارتباط الوسطى  $\overline{BE_n}$  للنيوترون في نواة كل على حدى بالطريقة المرجعية التالية [2].

تعطى طاقة الارتباط الكلية في نواة النظير الذي كتلته الذرية M، وعدده الذري Z، وعدد نيوتروناته N بالعلاقة [S]:

$$BE_T = Zm_p C^2 + (A - Z)m_n C^2 - M(A + Z) C^2$$
....(1)

 $C=2.997292458 \ X$  هي، على الترتيب، كتل:البروتون، الالكترون، النيوترون،  $m_n$ ,  $m_e$ ,  $m_p$  هي، على الترتيب، كتل:البروتون، الالكترون، النيوترون، الطاقة في هذه الحالة بواحدة  $10^8 m/sec$  هي سرعة الضوء، هذا عندما تكون الكتل بواحدة الكتلة الدولية (u) بشكل مباشر من الجداول الدورية، ويتم عندها استبدال  $\frac{MeV}{U}$  ب  $\frac{MeV}{U}$  كما يلي:

$$BE_T = [Z(m_p) + N(m_n) - M] 931.49 \text{ MeV} \dots (2)$$

يمكن كتابة طاقة الارتباط الكلية للنواة مساوية ل  $\overline{BE_p}$  (مجموع طاقات الارتباط الوسطى لجميع بروتوناتها) مضافاً له  $\overline{BE_n}$  له  $\overline{BE_n}$  (مجموع طاقات الارتباط الوسطى لجميع نيوتروناتها ) أي:

$$BE_T = Z \overline{BE_P} + N \overline{BE_n}$$
 .....(3)

تعطى القيمة الوسطى للدفع الكهربائي الكولوني  $\overline{U_{C}}$  الذي يخضع له البروتون في نواة ما بالعلاقة [ 4 ] التالية:

$$\overline{U_C} = \frac{1}{A} \frac{3Q^2}{20 \pi \varepsilon_0 R} \qquad (4)$$

حيث A العدد الكتلى لهذه النواة، Q=Ze شحنتها الكلية، R نصف قطرها

تكون طاقة الارتباط الوسطى  $\overline{BE_P}$  للبروتون في نواة أدنى من طاقة الارتباط الوسطى  $\overline{BE_n}$  للنيوترون في هذه النواة بمقدار طاقة الدفع الكهربائي  $\overline{U_c}$  الذي يخضع له البروتون في هذه النواة ، ويمكن بناء عليه كتابة العلاقة التالية:

$$\overline{BE_n} = \overline{BE_p} + \overline{U_C} \dots (5)$$

بتبديل  $\overline{BE_n}$  بقيمتها من العلاقة (5) في العلاقة ( $\overline{BE_n}$ 

$$BE_T = Z\overline{BE_P} + N (\overline{BE_P} + \overline{U_C})$$

ويمكن كتابة العلاقة الأخيرة كما يلى:

$$(Z+N)\overline{BE_P} = BE_T - N\overline{E}_C$$

وعلى اعتبار  $\overline{BE_p}$  كما يلي: يمكن الوصول إلى قيمة وعلى كما يلي:

$$\overline{BE_p} = \frac{BE_T - N\overline{U}_C}{A} \qquad ....(6)$$

(1) من العلاقة  $BE_T$  عن طريق حساب عن العلاقة  $\overline{BE_p}$ 

(5) من العلاقة (4) كما يمكن حساب  $\overline{BE_n}$  باستخدام العلاقة  $\overline{U_C}$ 

## 2-1 حساب طاقتى الاقتلاع للبروتون والنترون كل على حدى:

تعطى كل من  $Q_n,Q_P$  طاقتى الاقتلاع لكل من البروتون والنترون على الترتيب، من النواة  $Q_n,Q_P$  بالعلاقتين (7-8) التاليتين:

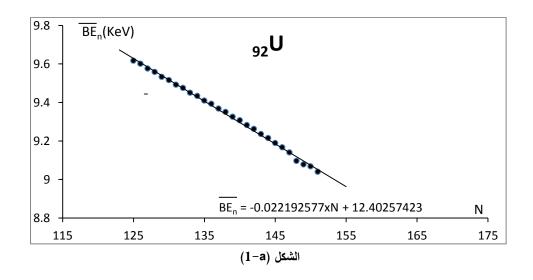
$$Q_P = [M({}_Z^A P) - M({}_{Z-1}^{A-1} D) - m_p - m_e] 931.49 \dots (7)$$

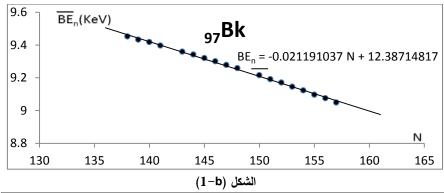
$$Q_n = [M({}_Z^{AP}) - M({}_Z^{A-1}D) - m_n] 931.49 \dots (8)$$

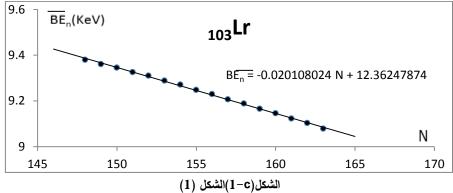
حيث  $M\begin{pmatrix} A-1\\ Z-1\end{pmatrix}$  كتلة النواة الأصل  $M\begin{pmatrix} A\\ Z\end{pmatrix}$  ،  $M\begin{pmatrix} A\\ Z\end{pmatrix}$  كتلة النواة البنت  $M\begin{pmatrix} A\\ Z\end{pmatrix}$  الناتجة بعد اقتلاع بيوترون.  $M\begin{pmatrix} A-1\\ Z\end{pmatrix}$  كتلة النواة البنت  $M\begin{pmatrix} A-1\\ Z\end{pmatrix}$  الناتجة بعد اقتلاع نيوترون.

 $Z \geq 92$  تحديد قيمتي N لكل من النظير الأثقل والنظير الأخف اللذين يمكن: انتاجهما لكل من العناصر  $Z \geq 92$  تحديد N للنظير الأثقل الذي يمكن إنتاجه لكل من العناصر  $Z \geq 3$ :

تم باستخدام الطريقة المشروحة في الفقرة (1-1)، حساب  $\overline{BE}_n$  لكل من نظائر العناصر 92  $\leq Z$ ، وجرى بعدها تمثيلها بيانياً باستخدام برنامج Excel بتابعية N بثبات Z ( أي لكل من هذه العناصر)، وتم كذلك باستخدام برنامج Excel أيضاً كتابة المعادلات الموافقة لكل من هذه الخطوط البيانية، وتظهر الخطوط البيانية في الشكل(1) امثلة على ذلك من اجل ثلاثة عناصر هي U 92 (اليورانيوم) U 97 (البيركيليوم)، U 103 (البيركيليوم)، U 103 (البيركيليوم) المعادلات المرفقة مع هذه الخطوط البيانية علاقة  $\overline{BE}_n$  ب  $\overline{BE}_n$  بالمعادلات  $\overline{BE}_n$  بتابعية  $\overline{BE}_n$  بتابعية  $\overline{BE}_n$  الكل من هذه العناصر  $\overline{BE}_n$  وتم كذلك استنتاج المعادلات  $\overline{BE}_n$  بتابعية  $\overline{BE}_n$  الكل من هذه العناصر .







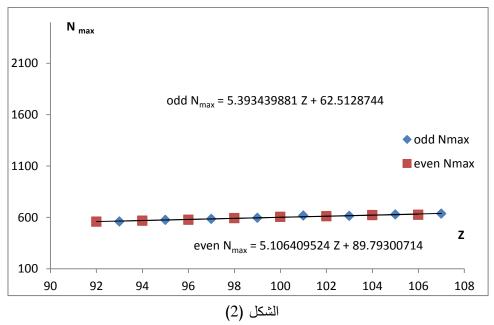
القيمة العظمى لعدد النيوترونات المن العناصر  $\overline{BE_n}$  للنترون بتابعية العدد النيوترونات التي يمكن الما عنصر الاحتفاظ بها الجدول (1) القيمة العظمى لعدد النترونات التي يمكن اكل عنصر الاحتفاظ بها

العنصر	$N_{max}$
<sub>92</sub> U	558.693
<sub>93</sub> Np	560.1161
<sub>94</sub> pu	567.9174
<sub>95</sub> Am	576.2790
<sub>96</sub> Cm	577.3023
<sub>97</sub> Bk	584.546
<sub>98</sub> Cf	593.1472
<sub>99</sub> Es	596.5781
<sub>100</sub> Fm	605.3431
<sub>101</sub> Md	617.5757
<sub>102</sub> No	611.7326
<sub>103</sub> Lr	614.8032
<sub>104</sub> Rf	623.2828
<sub>105</sub> Db	629.0816
<sub>106</sub> Sg	625.2020
<sub>107</sub> Bh	635.8762

تظهر الخطوط البيانية في الشكل (1) وكذلك المعادلات المرافقة، ارتباط  $\overline{BE_n}$  مع N بعلاقة خطية متناقصة (ميلها سالب) من أجل كل من العناصر  $Z \geq 92$ . يمكن تحديد القيمة  $N_{max}$  لا التي من أجلها تصبح N بيانياً لكل من العناصر  $Z \geq 92$  عن طريق تحديد نقطة تقاطع ممدد الخط البياني  $\overline{BE_n}$  بتابعية N مع المحور الأفقي N كما هو موضح في الأشكال (1-a)، (1-b)، (1-b)، أو عن طريق إعطاء المعادلة  $N_{max}$  لكل من القيمة صفر وحساب قيمة N الموافقة. أعطت هذه الحسابات، القيم المدرجة في الجدول (1)، ل  $N_{max}$  لكل من العناصر  $N_{max}$  .

بناء على ما سبق، تكون  $\overline{BE_n} \leq 0$  لكل من هذه العناصر من اجل  $\overline{BE_n} < 0$ ، ومن الواضح أنه حتى يكون النظير موجود طبيعياً أو قابل للإنتاج صنعياً يجب أن تكون  $\overline{BE_n} > 0$  ويجب أن تكون بالتالي  $N_{max} > N$  لكل من نظائر العناصر  $N_{max} > N$  حتى يكون النظير موجوداً أو قابل للإنتاج صنعياً، وهذا شرط لازم وغير كافٍ كما ستظهر المناقشة اللاحقة لهذا الأمر في سياق هذا العمل، بحيث يظهر الجدول (1) اختلاف قيم  $N_{max}$  من عنصر لأخر، لذلك ومن أجل تعميم الشرط أعلاه فقد تم تمثيل  $N_{max}$  بيانياً بتابعية  $N_{max}$  من أجل العناصر  $N_{max} \geq 0$  باستخدام برنامج المحتاق العمل المحتاف المحتاف

ترتبط  $N_{max}$  مع Z كما هو موضح في الشكل(2) بعلاقة (خطية) متزايدة، وهذا يعني أنه يمكن للنواة أن تضم عدد أكبر من النيوترونات كلما زاد عدد بروتوناتها.

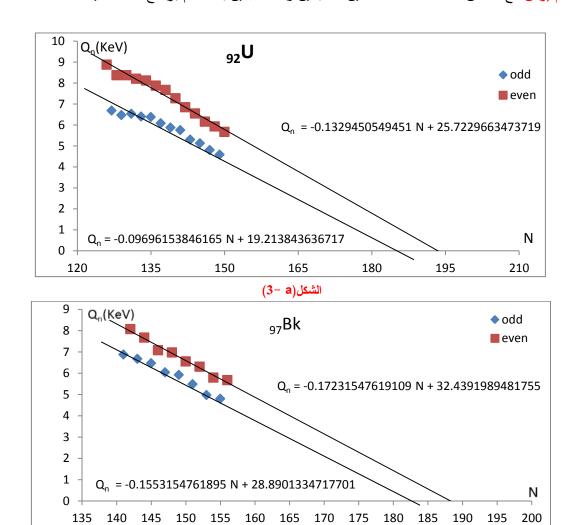


يمثل قيمة  $N_{max}$  التي تنعدم عندها  $\overline{BE_n}$  لكل من العناصر  $Z \geq 92$  بتابعية العدد الذري Z لهذه العناصر

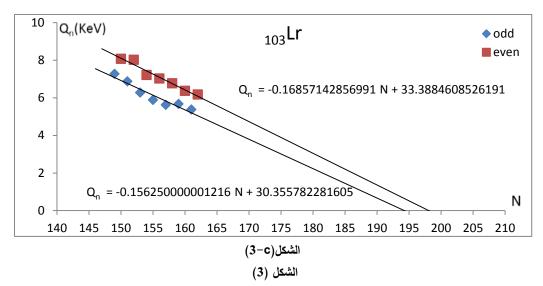
وتتزاید بالتالی  $N_{max}$  القیمة العظمی لعدد النیوترونات التی یمکن للنواة أن تمسك بها مع زیادة العدد الذری، ویشترط لتكون النواة موجودة أن یكون عدد نیوتروناتها  $N_{max}$  محیث یعطی  $N_{max}$  بتابعیة  $N_{max}$  التكون النواة موجودة أن یكون عدد نیوتروناتها  $N_{max}$  محیث یعطی  $N_{max}$   $N_{max}$  (9).....

يمكن تحديد قيمة أكثر دقة لـ  $N_{max}$  لكل عنصر، عن طريق الأخذ بعين الاعتبار إن  $BE_{ns}$  طاقة ارتباط النترون الواقع على السطح تساوي  $Q_n$  طاقة اقتلاعه، وأن  $\overline{BE_n} > BE_{ns}$  دوماً [6]

لذلك يمكن تحديد القيم الادق لـ  $N_{max}$  وقد تم القيام بذلك باستخدام العلاقة (8) وثم بعد ذلك تمثيل  $Q_n$  بيانياً بتابعية الكل من نظائر هذه العناصر ، أي بثبات Z، وباستخدام برنامج Excel تظهر الخطوط البيانية في الأشكال (3-c)، (3-b) كأمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي  $Q_0$  وقد تم إرفاق مع كل من هذه الأشكال المعادلتين المقابلتين والمستنتجتين باستخدام برنامج Excel أيضاً.



الشكل (a-b) الشكل



طاقة اقتلاع النترون  $oldsymbol{Q}_n$  بتابعية N لكل من  $oldsymbol{Q}_n$  طاقة اقتلاع النترون

 $Q_n = Q_n$  هذا وقد أجريت حسابات ورسوم بيانية مماثلة على جميع العناصر  $Z \geq 92$  تظهر المخططات البيانية  $Q_n = Q_n$  ارتباط  $Q_n$  مع  $Q_n$  بعلاقتين خطيتين متناقصتين إحداهما من أجل النوى التي تحوي

even N (عدد زوجي من النيوترونات) والأخرى من أجل النوى التي تحوي odd N (عدد فردي من النيوترونات) في كل عنصر.

evenN وهما القيمتين اللتين تبدأ بعدهما  $Q_n$  للنوى (odd  $N_{max}$ ) ، (even  $N_{max}$ ) للنوى يمكن حساب القيمتين اللتين تبدأ بعدهما  $Q_n$  للنوى (odd  $N_{max}$ ) ، وغير قابلة للانتاج وللنوى odd N ، على الترتيب بأخذ قيم سالبة والقيم السالبة لـ  $Q_n$  تقابل نوى غير موجودة طبيعياً ، وغير قابلة للانتاج صنعياً ، عن طريق تمديد الخطين البيانين لكل عنصر حتى تتقاطع مع المحور  $Q_n$  ، وعن طريق إعطاء المعادلات  $Q_n = f_z(N)$  القيمة صفر وحساب  $Q_n = f_z(N)$ 

لا يمكن تعليل تأثر  $Q_n$  بكون نوع النواة هل هي even N وعدم تأثر  $\overline{BE_n}$  بذلك إلا بشكل مهمل كما يلي: يطال الاقتلاع النيوترون السطحي الذي يقابل السوية الطاقية العليا في النواة والتي تتأثر بنوع النواة حيث تكون هذه السوية ادنى طاقة ارتباط وأعلى طاقة حركية للنيوترون، وبالتالي أدنى طاقة اقتلاع للنيوترون عندما تكون هذه السوية مشبعة بنيوترونين أي عندما تكون النواة من النوع even N مقارنة مع مايقابلها عندما تكون النواة من النوع  $\overline{BE_n}$  وبما أن  $\overline{BE_n}$  تمثل طاقة ارتباط نيوترون داخلي (بعيد عن السطح) فإن تأثره بحالة السوية الطاقية العليا التي تخص النيوترونات السطحية تكون مهملة.

يمكن الحصول على قيم N التي تنعدم من أجلها  $Q_n$  وتنقلب بعدها لتأخذ قيم سالبة عن طريق تمديد الخطوط البيانية even  $N_{max}$  أو حل المعادلات المرافقة لهذه الخطوط عن طريق وضع  $Q_n = 0$  وحساب القيمتين  $Q_n = f_Z(N)$  ، even  $Q_n = 0$  وحساب القيمتين الما للنوى  $Q_n = 0$  والنوى  $Q_n = 0$  على الترتيب لكل عنصر وقد تم تحديد  $Q_n = 0$  ، even  $Q_n = 0$  وأدرجت هذه القيم في الجدول (2)

الجدول (2) الجدول  $Z \geq 92$  التي تنعدم عندها  $Q_n$  فيم N التي تنعدم عندها

even N <sub>max</sub>	odd N <sub>max</sub>
194	196
186	190
188	190
191	185
196	188
198	195
200	194
202	194
	194 186 188 191 196 198 200

العنصر	even N <sub>max</sub>	odd N <sub>max</sub>
93 Np	185	183
95 Am	184	184
97 Bk	188	186
99 Es	191	188
<sub>101</sub> Md	195	190
<sub>103</sub> Lr	197	194
<sub>105</sub> Db	199	199
107 Bh Bh	204	201

 $92 \leq Z \leq 107$  التي تنعم عندها  $Q_n$  ضمن كل من العناصر N التي الجدول (3)

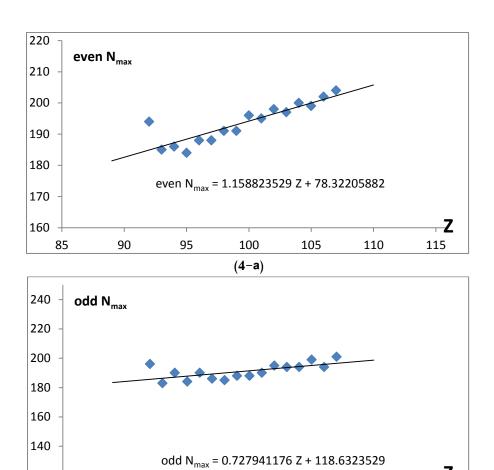
even N <sub>max</sub>	odd N <sub>max</sub>	العنصر
196	189	<sub>100</sub> Fm
194	191	<sub>101</sub> Md
198	195	<sub>102</sub> No
196	195	<sub>103</sub> Lr
200	197	<sub>104</sub> Rf
198	197	<sub>105</sub> Db
202	199	<sub>106</sub> Sg
204	201	<sub>107</sub> Bh

odd N <sub>max</sub>	العنصس
193	<sub>92</sub> U
183	<sub>93</sub> Np
189	<sub>94</sub> pu
183	<sub>95</sub> Am
193	<sub>96</sub> Cm
187	<sub>97</sub> Bk
185	<sub>98</sub> Cf
187	<sub>99</sub> Es
	193 183 189 183 193 187 185

 $Z \geq 92$  من odd  $N_{max}$  , even  $N_{max}$  في الجدول (1) مع قيم كل من  $N_{max}$  في الجدول  $N_{max}$  في الجدول (1) مع قيم كل من  $N_{max}$  في من العناصر  $N_{max}$  القيم  $N_{max}$  أكبر من نظيرتها  $N_{max}$  , even  $N_{max}$  ،

لكل even  $N_{max}$  , odd  $N_{max}$  لكل وبناءً عليه فإن القيمتين

عنصر والمحددتين من المخططات البيانية أو المعادلات  $Q_n = f_Z(N)$  أكثر واقعية من  $N_{\rm max}$  المحددة من المخططات أو المعادلات  $\overline{BE_n} = f_Z(N)$  اقيم عظمى ل N لكل عنصر لكن ما أظهره الواقع هو أنه لم ولن يتم المخططات أو المعادلات N أدنى بكثير من القيم even N بالنسبة للنوى even N أدنى أجل الحصول على معادلة عامة أو من أجل تعميم من القيمة N من القيمة N من القيمة N من القيمة N من المرط أعلاه ، تم رسم كل من N من N ويظهر ذلك الخطين البيانيين في الشكل N ويظهر ذلك المعادلة الموافقة ، وكل ذلك باستخدام برنامج N N ويظهر ذلك الخطين البيانيين في الشكل N



الشكل (4) الشكل عبد الشكل (4) even  $N_{max}$  , odd  $N_{max}$  . قيم

100

(4-b)

105

110

Z-1: تحدید  $N_{min}$  القیمة الدنیا لعدد النیوترونات لأخف النظائر التي یمکن إنتاجها لکل عنصر تتألف النوی الثقیلة من لب داخلي یحوي بروتونات ونیوترونات نصف قطره الداخلي  $R_0$  أصغر من R نصف القطر ، ویحیط به غلاف نیوتروني یحوي نیوترونات فقط ، تتعلق سماکته  $S_n$  بکل من Z , N للنواة Z ].

120

85

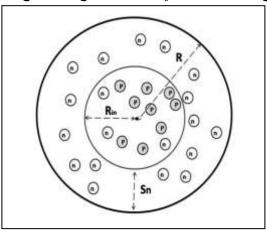
90

95

**\_Z** 

115

ويوضح الشكل (5) شكلاً تخطيطاً لنواة ثقيلة [7]، وبما انه عندما يتعلق الإقتلاع بالبروتونات ، فإنه يطال البروتون الأقرب إلى سطح النواة ويطال بالتالي البروتون الواقع على سطح اللب الداخلي للنواة.



الشكل (5)

 $S_n$  النترونية التي سماكتها والذي نصف قطره و $R_0$  والقشرة النترونية التي سماكتها شكل تخطيطي يبين اللب الداخلي للنواة، والذي نصف

يخضع البروتون الواقع على سطح اللب الداخلي للنواة ، لطاقة ارتباط نووي  $BE_{ps}$  ولطاقة دفع كهربائي  $U_c$  تعطى بالعلاقة التالية :

 $U_{c} = \frac{1}{4\pi\varepsilon_{0}} \cdot \frac{(Z-1)e^{2}}{R_{0}} \quad .....(10)$ 

الواقع على سطح اللب الداخلي للنواة وباعتبار

*Q =* Ze بينما العلاقة4 للنواة بشكل عام

تظهر الحسابات أن  $BE_{ps}$  طاقة ارتباط البروتون الواقع على سطح اللب الداخلي ، وتكون دوماً أدنى من طاقة الإرتباط الوسطى  $\overline{BE_{p}}$  للبروتون الواقع تقريباً في منتصف المسافة بين مركز النواة وسطح اللب الداخلي[8]. ويعزى ذلك إلى أن الكثافة النوكليونية على سطح اللب الداخلي أدنى منها في أية نقطة أخرى أقرب إلى مركز النواة . وترتبط طاقة ارتباط النوكليون بعلاقة متزايدة مع الكثافة [9].

تشير الحسابات لكل من  $\overline{BE_P}$  وفق الطريقة المشروحة في الفقرة (1-1) من هذا العمل ، وتكون  $\overline{BE_P}$  المحسوبة من العلاقة (10) أكبر من  $\overline{BE_P}$  المحسوبة بالطريقة المشروحة في الفقرة (1-1).

وبما أن  $\overline{BE_P} > \overline{BE_P} > \overline{BE_P}$  كون  $\overline{BE_P}$  تمثل طاقة ارتباط بروتون واقع في منتصف المسافة تقريباً بين مركز النواة وسطح لبها الداخلي، وهذه المنطقة أعلى كثافة نوكليونية من سطح اللب الداخلي الأبعد عن مركز النواة والتي تقابل  $\overline{BE_{PS}}$ .

وبما أن طاقة الإرتباط ترتبط بعلاقة متزايدة مع الكثافة النوكليونية فإن:

وبالتالي سالبة لأي من نوى نظائر العناصر  $\overline{BE_P} > BE_{PS}$  , وستكون  $Q_P$  بالتالي سالبة لأي من نوى نظائر العناصر  $\overline{BE_P} > BE_{PS}$  ، مالم يوجد حد طاقة ثالث يولّد قوة تدفع بالبروتونات الواقعة على سطح اللب الداخلي نحو مركز النواة وهذا الحد الثالث هو في الواقع الطاقة الناتجة عن وجود طبقة النيوترونات المحيطة بالنواة والتي تمسك بالبروتونات الواقعة على سطح اللب الداخلي والقريبة منه والتي تساوي قيمتها الطاقة التي يفقدها البروتون المقتلع عند اجتيازه طبقة النيوترونات المحيطة بالنواة والتي يرمز لسماكتها بالرمز  $S_n$  .

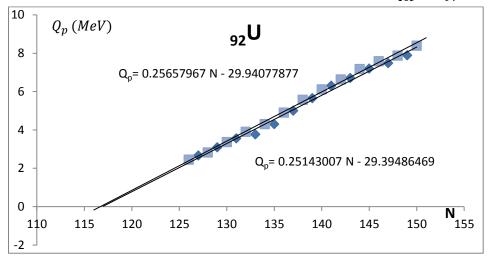
سيرمز للطاقة الضائعة ، التي يفقدها البروتون عند اجتيازه طبقة النيوترونات بالرمز  $E_{lost}$  ، وتعطى بالتالي طاقة البروتون بتابعية الحدود الثلاثة كما يلي:

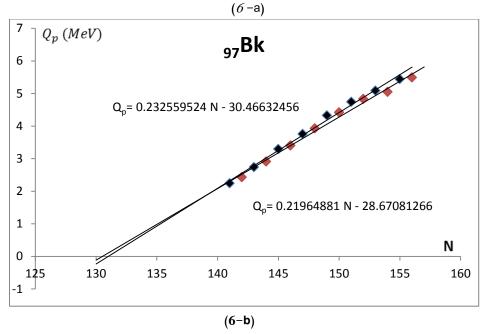
 $Q_{P=}BE_{PS} + E_{lost} - U_c \dots (11)$ 

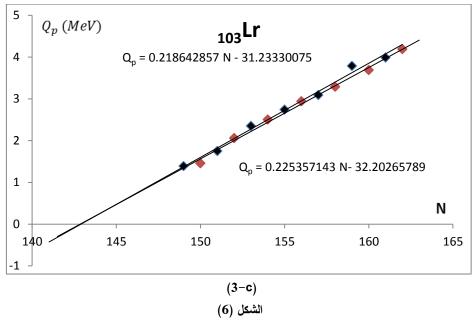
ويمكن بالتالى اعتبار  $Q_P>0$  وليس هو الشرط الثاني لوجود النواة طبيعياً أو لإنتاجها صنعياً

ويمكن بناء عليه اعتبار ان  $Q_P>0$  وليس  $BE_{PS}>0$  ، هو الشرط الثاني اللازم وغير الكافي لوجود النواة طبيعياً او لانتاجها صنعياً . ويمكن من هذا الشرط التوصل إلى حساب  $N_{\max}$  وذلك كما يلى:

تم في البداية حساب  $Q_P$  باستخدام العلاقة (7) لجميع نظائر العناصر  $Z \geq 0$  وجرى بعد ذلك تمثيل  $Q_P$  بيانياً بتابعية  $Q_P = f_Z(N)$  بيانياً كل من نظائر هذه العناصر باستخدام برنامج Excel كما تم استنتاج المعادلات  $Q_P = f_Z(N)$  باستخدام البرنامج Excel أيضاً . وتظهر الخطوط البيانية في الشكل (6) أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي Excel Excel أمثلة Excel Excel Excel هي Excel Excel أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي Excel أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي Excel أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي Excel أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي Excel أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي Excel أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي أبيانية في الشكل (6) أمثلة على ذلك من أجل ثلاثة عناصر هي أبيانياً بالمناطقة ولا أ







الماقة اقتلاع البروتون بتابعية N بثبات Z لكل من العناصر  $_{97} \rm Bk \; , \, _{92} \rm U$  المناصر  $_{103} \rm Lr \; , \, _{97} \rm Bk \; , \, _{97} \rm Bk$ 

ترتبط  $Q_P$  مع N بثبات Z بعلاقة خطية متزايدة ، كما تظهر الخطوط البيانية ويكون الفرق بين الخط البياني للنوى even N والخط البياني المقابل للنوى N مهمل ضمن كل عنصر .

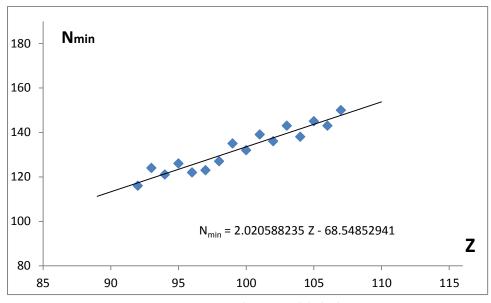
 $N_{min}$  تتقاطع الخطوط البيانية مع المحور الأفقي N في نقطة تختلف من عنصر لآخر ، وتمثل هذه النقطة قيمة  $N_{min}$  عن التي تتعدم من أجل  $Q_P$  ، وتأخذ  $Q_P$  بالتالي قيم سالبة من أجل  $N_{min}$  هن الحصول على  $N_{min}$  عن طريق إعطاء المعادلات  $N_p = fz(N)$  القيمة  $N_{min}$  المقابلة لذلك لكل من هذه العناصر ، ويتضمن الجدول (3) قيم  $N_{min}$  التي تم حسابها بهذه الطريقة لكل من العناصر  $N_{min}$  العناصر  $N_{min}$  المقابلة لذلك المسابقا بهذه الطريقة لكل من العناصر  $N_{min}$ 

تم الحصول على معادلة عامة ترتبط  $N_{min}$  ل Z لكل عنصر ، تمثيل  $N_{min}$  بيانياً بتابعية Z الشكل (7)، وتم كذلك استنتاج المعادلة المقابلة باستخدام برنامج Excel

الجدول (3) التي تنعدم عندها  $Q_{p}$  ضمن كل من العناصر  $Z \geq 92$ 

العنصر	$N_{min}$
<sub>92</sub> U	116
<sub>93</sub> Np	124
<sub>94</sub> pu	121
<sub>95</sub> Am	126
<sub>96</sub> Cm	122
<sub>97</sub> Bk	123
<sub>98</sub> Cf	127
<sub>99</sub> Es	135

العنصر	$N_{min}$
<sub>100</sub> Fm	132
<sub>101</sub> Md	139
<sub>102</sub> No	136
<sub>103</sub> Lr	143
<sub>104</sub> Rf	138
<sub>105</sub> Db	145
<sub>106</sub> Sg	143
<sub>107</sub> Bh	150



 $Z \geq 92$ الشكل  $N_{min}(7)$  الشكل الشكل

## النتائج والمناقشة:

- $\overline{BE_n} = f_Z(N)$  الموضحة في الشكل (1) مطاقة الإرتباط الوسطى  $\overline{BE_n} = f_Z(N)$  الموضحة في الشكل (1) مطاقة الإرتباط الوسطى  $\overline{BE_n}$  للنيوترونات مع زيادة R (عدد النيوترونات) بثبات R (عدد النيوترونات) ويعزى السبب في ذلك إلى أن النيوترونات المضافة مع زيادة R بثبات R تتوضع أبعد فأبعد عن مركز النواة ، وبما أن كثافة النواة تتناقص بالابتعاد عن مركز النواة فإن طاقة ارتباط النيوترونات المضافة من زيادة R ستكون أدنى طاقة ارتباط من النيوترونات الموجودة قبلها ، وسيؤدي ذلك بالتالي إلى إنقاص طاقة الارتباط الوسطى  $\overline{BE_n}$  للنيوترونات ككل .
- $V_{max}$  القيمة العظمى ل  $V_{max}$  ( العدد الأعظمي للنيوترونات ) التي  $V_{max}$  التي تتزايد، بحسب الجدول (1) والشكل (2) ، القيمة العظمى ل  $V_{max}$  ( العدد الأعظمي للنيوترونات ) التي يمكن ان تضمها نواة مع زيادة  $V_{max}$  لهذه النواة ، ويعزى السبب في ذلك إلى انه مع زيادة  $V_{max}$  يزداد الحد الأعلى ل من أجل المحافظة على النسبة  $V_{max}$  كبيرة ما يكفي من أجل وجود عدد كاف من النيوترونات ليتوضع قسم منها بين البروتونات ضمن اللب لتخفيف التدافع فيما بينها ، وليبقى القسم الثاني بعدد كاف من النيوترونات ليشكل الغلاف النيوتروني بسماكة وكثافة كافيتين ليمسك بالبروتونات الواقعة على سطح اللب الداخلي الذي سيزداد مع زيادة  $V_{max}$  ويعيق تحررها ، ومن الواضح أنه كلما زادت  $V_{max}$  يجب ان تزداد  $V_{max}$  لتأدية المهمتين أعلاه.
- $\overline{BE_n} > Q_n$  تظهر الجداول ( $1_2$ ) التي تتضمن قيم  $Q_n$  تمثل طاقة اقتلاع النيوترون الواقع على سطح النواة والمساوية لطاقة من العناصر ، ويعزى السبب في ذلك إلى ان  $Q_n$  تمثل طاقة اقتلاع النيوترون الواقع على سطح النواة والمساوية لطاقة إرتباطه  $\overline{BE_n}$  ، وتمثل  $\overline{BE_n}$  بالمقابل طاقة ارتباط النيوترون الواقع داخل النواة في منتصف المسافة تقريباً بين مركزها وسطحها ، وبما ان طاقة الارتباط ترتبط بعلاقة متزايدة مع الكثافة ضمن مجال المسافات بين النوكليونات داخل النواة [10] فإن هذا يثبت أن النواة النواة الذي تحسب عنده 100 وبطريقة معاكسة لما سبق فإن كون 101 الذي تحسب عنده 102 أي أن الكثافة داخل النواة أعلى منها على سطحها .
- $N_{min}$  لا يمكن للنوى الثقيلة التواجد الا بعدد نترونات أعلى من قيمة معينة هي  $N_{min}$  تختلف من عنصر لآخر، اي تختلف باختلاف  $N_{min}$  مع  $N_{min}$  مع  $N_{min}$  مع  $N_{min}$  عالم والأخرى

من أجل النوى Odd Z أي أن النوى even Z يمكنها التواجد بحد أدنى من النيوترونات أدنى نسبياً من نظيره للنوى odd Z ويعزى ذلك إلى أن النوى even Z تكون اكثر استقراراً وتماسكاً من نظيرتها Odd Z بسبب إشباع سويتها الطاقية العليا التي تحوي بروتونات (ببروتونين)، وتحتاج بالتالي بروتوناتها الواقعة على سطح اللب الداخلي لطاقة دفع نحو مركز النواة من قبل الغلاف النيوتروني المحيط بالنواة، أدنى من تلك التي تحتاجها نظيراتها من Odd Z وبما أن عدد النيوترونات في الغلاف وكذلك سماكته وبالتالي قدرته على دفع البروتونات نحو المركز مترابط بعلاقة متزايدة مع مك، فإنه يمكن للنوى even Z التورونات أدنى من نظيراتها Odd Z.

أظهرت الأبحاث التجريبية المتعلقة بإنتاج النوى الصنعية أنه لم ولن يتم التمكن من إنتاج نوى صنعية بالقيمة  $N_{min}$  لأثقل نظير لعنصر ما ، وإنما ستكون دوماً  $N_{max}$  لعنصر محققة للمتراجحة  $N_{min}$  لهذا العنصر [11]، ويمكن تعليل ذلك بأن النيوترونات الواقعة على سطح النواة تقوم بحركة الهتزازية ذات سعة كبيرة نسبياً كونها ضمن منطقة متدنية الكثافة من النواة، وبالتالي سيكون لها فترات راحة (فترة زمنية لا تكون خلالها خاضعة لطاقة الترابط النووي ) وستكون قيمة  $N_{nin}$ 

دنيا عندما n في ابعد وضعية وعظمي عندما n قريبة [12] .

 $Q_n > 0$  وبالتالي يجب ان تكون  $Q_n \leq 0$  وبالتالي يجب ان تكون مباشرة في حال كان  $Q_n \leq 0$  وبالتالي يجب ان تكون  $N < N_{max}$ 

أما البروتونات الواقعة على سطح اللب الداخلي ، فعندما  $Q_P \leq 0$  فهذا يعنى بحسب العلاقة (12) أن;

 $E_C > E_{lost} + BE_{PS}$  .....(12)

 $N>N_{min}$  وبالتالي من ترك سطح اللب الداخلي مباشرة ويجب بالتالي أن تكون  $Q_P>0$  وبالتالي

#### الاستنتاجات والتوصيات:

even حداً النوى even Z عدد النترونات أدنى من نظيرتها للنوى even النوى even النوى  $N_{min}$  من عدد النترونات أدنى من نظيرتها للنوى  $S_{n_{min}}$  للغلاف النيوتروني المحيط بها أدنى  $S_{n_{min}}$  للنوى  $S_{n_{min}}$  كثافة النواة بالاتجاه من مركزها نحو سطحها.

. Z ب  $N_{min}$  والأخرى تربط Z ب  $N_{max}$  ب Z - تم في هذا العمل استنتاج علاقتين إحداهما تربط

 $\overline{BE_n} > Q_n$  تكون  $\overline{BE_n} > Q_n$  لنواة، لأن  $Q_n$  تساوي  $Q_n$  تساوي  $Q_n$  (طاقة ارتباط النيوترون الواقع على سطح النواة وتمثل  $\overline{BE_n} > Q_n$  بالمقابل طاقة ارتباط النيوترون داخل النواة قرب منتصف المسافة بين مركز النواة وسطحها ، حيث تكون الكثافة أعلى من نظيرتها على سطح النواة ، وهذا يثبت أن الكثافة تتناقص بالإتجاه من مركز النواة نحو سطحها ، وبما أن طاقة الإرتباط ترتبط بعلاقة متزايدة مع الكثافة فإن  $\overline{BE_n} > Q_n$  دوماً

. Z لنتاقص طاقة الإرتباط الوسطى  $\overline{BE_n}$  للنيوترون مع زيادة N بثبات - 4

 $N_{max}$  للنوى ، Z تتزايد القيمة العظمة  $N_{max}$  لعدد النيوترونات التي يمكن للنواة أن تضمها بثبات  $N_{max}$  ، وتكون  $N_{max}$  للنوى even  $N_{max}$  أن تمثلك غلاف نتروني أعلى سماكة  $N_{max}$  .

-6 لا يمكن للبروتونات في النوى الثقيلة أن تكون إلا داخلية بدليل التأثر المهمل لطاقة اقتلاعها بنوع النواة هل هي even N أم odd N.

يمكن أن يقترح في نهاية هذا العمل محاولة تطبيق هذه الدراسة على العناصر Z < 92 وكذلك دراسة الحد الأعلى والحد الأدنى ل Z لكل من الأيزوتونات (مجموعة النظائر التي لها نفس عدد النيوترونات). وكذلك محاولة إيجاد طريقة لتحديد أعلى قيمة يمكن الوصول إليها.

#### **References:**

- [1]- TIPLER , P. A; LLEWELLYN,R. A. *Modren Physics* . 5<sup>th</sup> ed, W. H. Freeman and Company . New York ,U.S.A, 75842008.
- AL-SSAYL. AYMAN-Kinetic. Equation of Nucleons as Fermi Liquid Within [2] Nucleus.Master Degree-Tishreen University 2015.
- [3]- Jbeli, H; Molhem, J; Haidar, N; Tfeha, A. NUCLEAR PHYSICS 1, Third Year Students, Tishreen University, 2017.
- [4]-RAYMOND,A.S.*Physics for Scientists and Engineers with Modern Physics*.1<sup>st</sup> .ed., Sounders College Publishing ,1996. 1355
- [5]- COOK, N.D. *Models of The Atomic Nucleus*. Springer-Verlag Berlin Heidelberg .2<sup>nd</sup> .ed, 2010.141-174.
- [6]-Abhinav Mishra, Tanuj Gobta, Bidhubhusan Sahu . *Estimation of Nuclear Separtion Energy and its Radition With Q Value*. -International Journal of Applied Physics (2016).
- [7]-ABBAS,M;NIZAM,M;TALEB,A. Parameters of Neutronic Shell That Enveloped the Nucleus .Tishreen University Journal for Studies and Scientific Research Basic Sciences Series . Vol(42) No(4),56-73-2020.
- [8]- Abbas,M;Nizam,M;Taleb,A: *The Neutronic Shell Surrounding the Heavy Nucleus and Fission Mechanism*.Tishreen University Journal for Studies and Scientific Research-Basic Science Series Vol (42) No (6)-2021.
- [9]-Abbas, Mufid: Calculatios and Results for The New Nuclear Model. Tishreen University Journal for Studies and Scientific Research-Basic Science Series Vol (19) No (16)-1997
- [10]- Raymond.A.Serway, *Physics for scientists and engineers with modern physics*, Sounders College Puplishing, 1996
- [11]- Scribd.com/document/353004829/RU-Orss- Nuclear- Wallet -Cards -8<sup>th</sup> -Edition.
- [12]-Mayhoob, Reem: *The Nuclunic Destrebution for Stability and Nuclear Emmission Conditions*. Master Degree-Tishreen University, 2014.