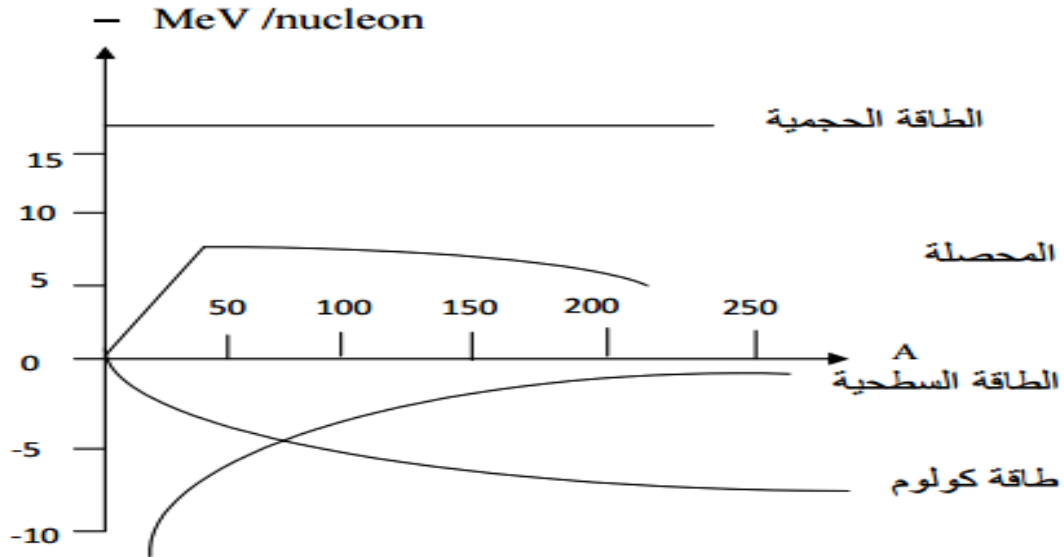


من خلال حساب مشاركات الطاقات يمكن ايجاد المعادله الشبه تجريبه بالتعويض في معادله (\*) . ممن الممكن توضيح المشاركه الفعاله لكل من الطاقه الحجميه والسطحيه وطاقه كولوم الى معدل طاقة الربط للنوية الواحده كما في الشكل ادناه:



مخطط يوضح المشاركه الفعاله لكل من الطاقه الحجميه والطاقه السطحيه وطاقه كولوم إلى معدل طاقة الربط لكل نيوكلون.

2 - نموذج القشره Shell model: ان نموذج قطرة السائل لم ينجح في تفسير بعض المعطيات الدقيقه بتركيب النواة مثال ذلك, السبب في استقرار النواة؟ وماهي القوة النوويه التي تربط النويات داخل النواة الواحدة؟ حسب المفهوم الميكانيك الكمي في بناء هيكل الذره وكيف ان مدارات الذره تكون مملوءه بالالكترونات. لذا جاءت فكرة ان النواة تخضع للنوذج المداري.  
مميزات النموذج القشري:

- ١- استنتاج النموذج القشري لتعليل وجود الأعداد السحرية.
- ٢- استنتاج النموذج القشري إعطاء قيم صحيحة للزخم الزاوي للنوى في حالتها الأرضية.

عيوب النموذج القشري:

- ١- فشل النموذج القشري في أن يتنبأ بالحالات المثيعة للنواة.
- ٢- فشل النموذج القشري في تعليل عدم التماثل الكروي للعديد من النوى.
- 3- نظرية النموذج القشري للنواة (Theory of The Nuclear Shell Model) :

ان بعض الدراسات التي اجريت على خواص بعض النويات اوضحت ان النويات داخل النواة تكون مرتبطة على شكل مدارات شبيهة بمدارات الكترونات الذرة، وقد سميت هذه بالتركيب القشري او تركيب المستويات والذي تكون فيه بعض القشرات مغلقة بسبب استقرار بعض النويات. اول من تقدم بفكرة القشرة النووية المغلقة هو العالم (W. Elasser) و (M. Mayer). حيث تم فهم الزخم الزاوي الكلي للنواة من خلال هذا النموذج بحيث اصبح الزخم الزاوي الكلي لاي نواة متكونا من برم مكوناتها:

$$1- \text{ البرم النووي للبروتونات} = \frac{1}{2}\hbar$$

$$2- \text{ البروم النووي للنيوترونات} = \frac{1}{2}\hbar$$

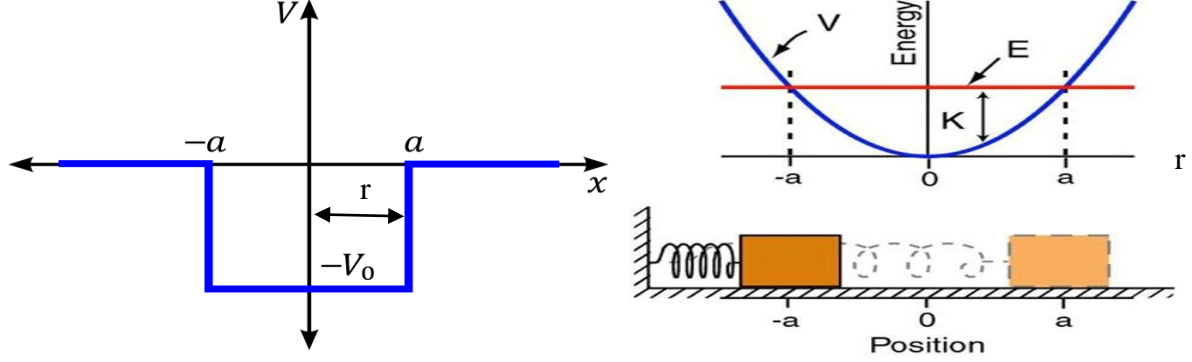
3- الزخم الزاوي المداري (Orbital Angular Momentum) للنويات نتيجة حركتها في النواة.

ان تركيب القشرة النووية لايمكن التوصل اليه بسهولة، وذلك لعدم معرفتنا بشكل النهائي للجهد النووي. من خلال خصائص القوة النووية يمكن فرض شكل الجهد والذي يعتمد على فرضيتين اساسيتين هما:

- أ- ان كل نوية تتحرك بطلاقه وبحرية في مجال القوة المعبر بالجهد، الذي هو عبارة عن المسافة القطرية من مركز النواة.
- ب- تطبيق مبداء الانتقاء لباولي (Pauli Exclusion Principle)، اي ان مستويات الطاقة او القشرات تكون مملوءة نسبة الى مبداء الانتقاء.

استنادا على هاتين الفرضيتين اجريت حلول وحسابات عديدة بموجب الميكانيك الكمي لوضع نموذج عام يتضمن وجود القشرة او المستويات النووية وذلك باستخدام نماذج من الجهود ففي النموذج

الاول اعتبار (جهد البئر المربع Square Well Potential) على اساس ان النواة دائرية كما في الشكل ادناه. اما النموذج الاخر يمثل (جهد المتذبذب التوافقي Harmonic Oscillator Potential) كما موضح بالشكل ادناه.



يمثل جهد البئر المربع

$$\left\{ \begin{array}{l} x \leq -a \quad V(x) = -V_0 \\ -a < x < a \quad V(x) = 0 \\ x \geq a \quad V(x) = 0 \end{array} \right\} \text{ حاجز الجهد}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} x < -a \quad V(x) = 0 \\ x > a \quad V(x) = \infty \end{array} \right\} \text{ حاجز غير محدود}$$

اما بالنسبة لحاجز الجهد للمتذبذب التوافقي نجد ان :

$$V(r) = -V_0 + \frac{1}{2} Kr^2 \quad K = m_0 \omega^2, \quad \omega = \text{frequency}, \quad m_0 = \text{mass of particle}$$

تقدم عدد من العلماء بفكرة الازدواج القوي بين الزخم الزاوي المداري (Orbital Angular Momentum) و الزخم الزاوي البرم (Spin Angular Momentum) لكل نوية وقد سمي هذا النموذج المرافق الى نموذج القشرة بنموذج البرم المداري الازدواجي (Spin-Orbital Coupling Model). ان قوة التفاعل بين (L,S) يؤدي الى ان المستويات الطاقة الناتجة تساوي (1S<sub>1/2</sub>, 1P<sub>3/2</sub>, 1P<sub>1/2</sub>,.....).

في هذا النموذج تتحرك النويات داخل النواة في مجال الجهد للنواة ولا يوجد احتمال للتصادم مع بعضها حسب قاعدة باولي. اذا كان التعامل الشديد للبرم الدائري المداري موجودا , فان الطاقة مع كل قيم الزخم الزاوي تعطي انفصال مستوياتها.

حساب الزخم النووي والتمائل بحسب النموذج القشري (Nuclear Momentum & Parity):

يتم انشطار المستويات اعتمادا على المعادله التاليه:

$$J = l \pm \frac{1}{2}, \quad l = \text{number of Orbital } (0,1,2,4,5,\dots), \quad J = \text{Angular Momentum.}$$