

المحاضرة 1 و 2 / مادة الفيزياء النووية
الفصل الاول / الخواص النووية الاساسية
كلية التربية للعلوم الصرفة – ابن الهيثم
قسم الفيزياء / العام الدراسي 2024-2025
المرحلة الرابعة / شعبة ج صباحي

أ.م.د. عدي طارق صبحي



الفصل الاول

الخواص النووية الاساسية

اولا : المقدمة : ان دراسة الفيزياء النووية تتركز حول مشكلتين رئيسيتين هما :

1. محاولة فهم خواص القوة التي تربط اجزاء النواة ببعضها ، حيث تتكون النواة من عدد من البروتونات وعدد آخر من النيوترونات ويطلق اسم (نيوكليون) على كل من البروتون والنيوترون .

2. محاولة فهم تصرف المجموعات متعددة الاجسام كالنواة مثلا .

ثانيا: الخواص النووية الاساسية :

تقسم الخواص النووية من حيث اعتمادها على الزمن الى قسمين :

1. الخواص الثابتة (غير المعتمدة على الزمن) مثل الكتلة والحجم والشحنة والزخم الزاوي

الذاتي والذي يسمى غالبا بالبرم النووي.

2. الخواص المتحركة (المعتمدة على الزمن) مثل الانحلال الاشعاعي والتفاعلات النووية.

وفي هذا الفصل سوف نتطرق الى الخواص الثابتة فقط ، اما الخواص الحركية فسوف نناقشها

في فصول لاحقة ،

وقبل التطرق الى الخواص الثابتة من المفيد البدء
ببعض التعاريف والمصطلحات التمهيدية والتي
سيتم ذكرها خلال الفصول القادمة، وكذلك بعض
الوحدات المستخدمة في الفيزياء النووية.

ماهي الذرة

Atom

تعرف الذرة بأنها أصغر جزء
من المادة ولا يمكن رؤيتها
بالعين المجردة

وماهي النواة

Nucleus

هي الجزء المركزي من الذرة الذي تتكثف
فيه كتلة الذرة وتتكون معظم كتلتها من

البروتونات موجبة الشحنة

والنيوترونات المتعادلة الشحنة

لتكون النواة بالمحصلة موجبة الشحنة



مكونات الذرة

تحتوي

البروتونات

وهي عبارة عن

جسيمات موجبة
الشحنة في النواة

عددها

يساوي

العدد
الذري

تحتوي

نيوترونات

وهي عبارة عن

جسيمات متعادلة
في النواة

تحتوي

الكثرونات

تقع في

وهي عبارة عن

جسيمات
سالبة

السحابة الإلكترونية
حول النواة

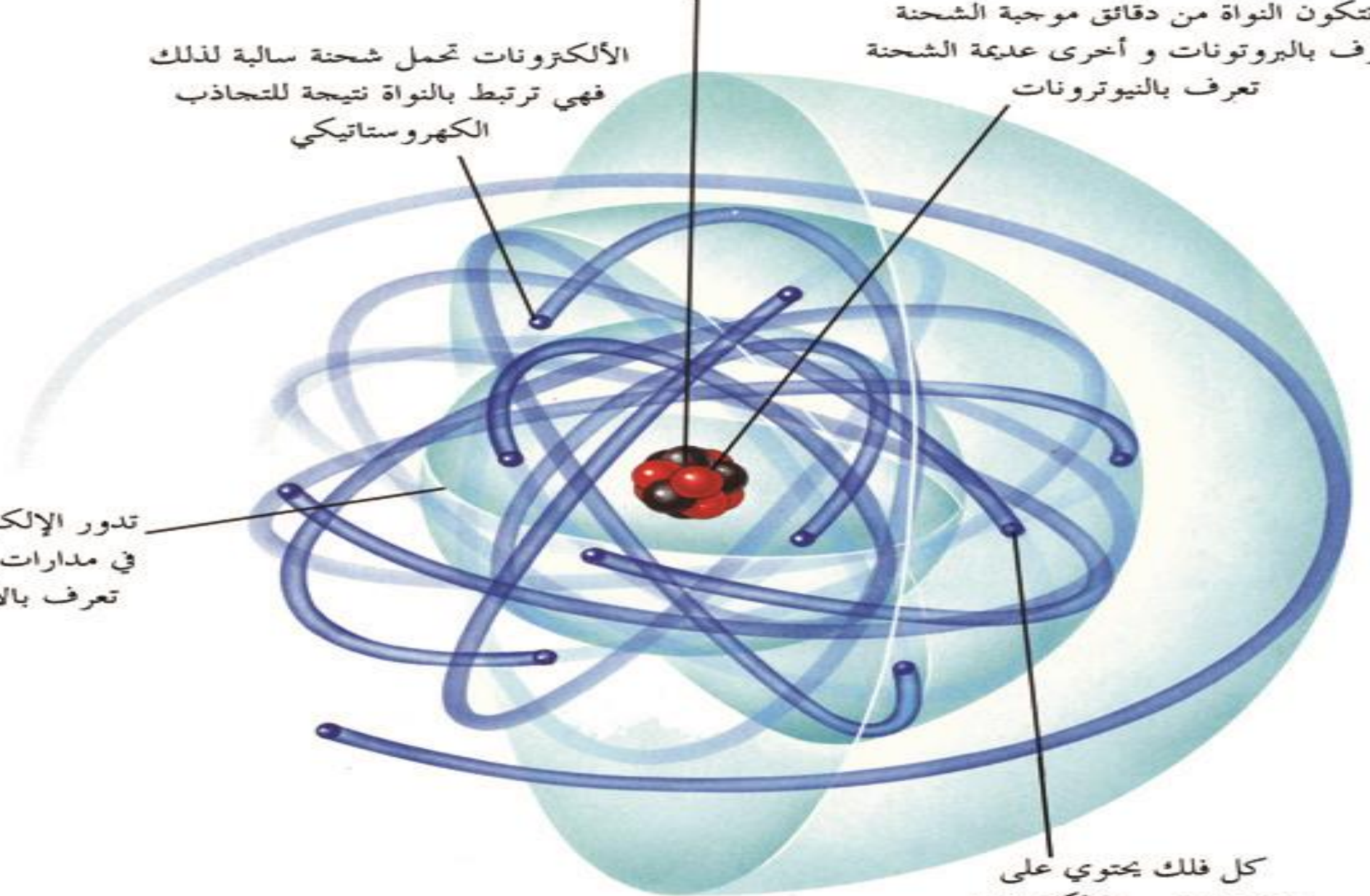
ترتبط مكونات النواة مع بعضها البعض من خلال القوى النووية

تتكون النواة من دقائق موجبة الشحنة تعرف بالبروتونات و أخرى عديمة الشحنة تعرف بالنيوترونات

الالكترونات تحمل شحنة سالبة لذلك فهي ترتبط بالنواة نتيجة للتجاذب الكهروستاتيكي

تدور الإلكترونات في مدارات خاصة تعرف بالأفلاك

كل فلك يحتوي على عدد محدد من الإلكترونات



بعض التعاريف والمصطلحات التمهيدية والتي سيتكرر ذكرها خلال الفصول القادمة

1-العدد الذري Z (Atomic number): عدد البروتونات الموجودة داخل النواة والذي يساوي عدد الالكترونات خارجها ، لذا فان الذرة متعادلة كهربائيا .

2-العدد الكتلي A (mass number) : هو اقرب عدد صحيح من الوزن الذري الدقيق لاي نواة ، فمثلا بالنسبة لنظير الهيدروجين ^1H يكون $A=1$ ، في حين يكون الوزن الذري الدقيق لهذا النظير مساويا 1.0078254 من وحدات الكتلة الذرية (a.m.u) وكذلك بالنسبة الى نواة اليورانيوم $^{238}_{92}\text{U}$ حيث $A=238$ في حين يكون الوزن الذري 238.050941 من وحدات الكتل الذرية (a.m.u) وهكذا .

3-العدد النيوتروني N (Neutron number) : هو عدد النيوترونات الموجودة في

النواة ، وهي جسيمات عديمة الشحنة .

ملاحظة : ان مجموع العدد الذري (Z) والعدد النيوتروني (N) يكون مساويا للعدد

الكتلي (A) اي ان :

$$A=Z+N \quad \dots(1)$$

وهكذا عندما نريد ان نشير الى نواة معينة ، فاننا نستخدم الصيغة الاتية بصورة ${}_Z^AX_N$ ،

حيث X يمثل الرمز الكيميائي للعنصر و Z العدد الذري و N العدد النيوتروني ، وفي

بعض الاحيان لا يكون من الضروري ذكر عدد النيوترونات الذي يمكن ايجاده من

العلاقة (1) .

4- النيوكلليون (nucleon) : يقصد بالنيوكلليون اما بروتون او نيوترون .

5- النيوترون (neutron) : هو احد مكونات النواة متعادل الشحنة ($Z=0$) وعدده

الكتلي ($A=1$) ، وذو كتلة تساوي تقريبا كتلة البروتون واكبر من كتلة الالكترون.

6- البروتون (Proton) : لا يختلف عن النيوترون ، بصورة عامة ، سوى ان له

شحنة تساوي شحنة الالكترون ($+1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$).

7-الالكترون (Electron) : جسيمة مشحونة بشحنة سالبة تساوي (1.6×10^{-19} C). الالكترون ذو كتلة

صغيرة جدا بالمقارنة مع كتلة البروتون حيث ($m_p = 1836 m_e$) لذا يمكن اهمال كتلة الالكترون عند الحديث عن كتلة الذرة بصورة عامة (عدا الحالات التي تتطلب ادخال كتلة الالكترون في الحساب) .

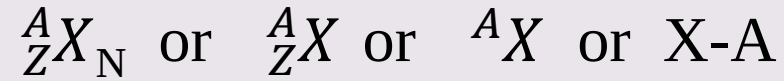
8-البوزترون (Positron) : هو الكترون مشحون بشحنة موجبة وله نفس كتلة الالكترون السالب.

9-الفوتون (Photon) : هو وحدة (كم) الاشعة او الطاقة الكهرومغناطيسية التي تكون على شكل ضوء

او اشعة سينية او اشعة كاما ويسير بسرعة الضوء ويحمل طاقة تعطى بالعلاقة :

$$E=h\nu$$

10-النوييدة (nuclide) : عينة نووية ذات عدد ذري معين Z وعدد نيوتروني معين N ، والرمز الأكثر شيوعا لتمثيل النوييدة هو :



حيث X : يمثل الرمز الكيميائي للعنصر A : العدد الكتلي

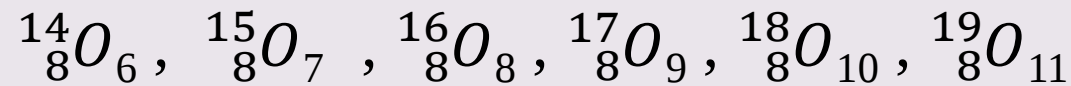
Z : العدد الذري او البروتوني N : العدد النيوتروني

وقد تهمل كتابة N باعتباره معروفا ويساوي الفرق بين A , Z اي ان $(N=A-Z)$ ، كما وقد تهمل كتابة Z باعتبار ان رمز العنصر X يدل على العدد الذري.

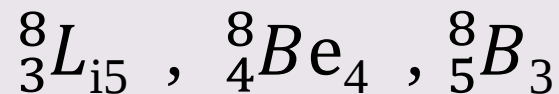
مثال – عنصر الليثيوم / 7_3Li , 7Li , 7Li_4 , $Li-7$

النوييدة تختلف عن **النواة** لانها معروفة العدد الكتلي والذري واذا لم تُعرف قيمة العدد الذري والنيوتروني فهي نواة.

11-النظائر (Isotopes) : هي نويدات لها نفس العدد الذري Z ، لذا فهي تمثل نفس العنصر ، لكنها تختلف عن بعضها بالعدد النيوتروني N ، وتبعاً لذلك تختلف عن بعضها بالعدد الكتلي (A) . ومثال على ذلك نظائر ذرة الاوكسجين :

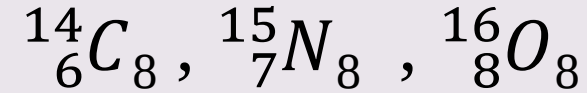


12-الايزوبارات (Isobars) : نويدات تختلف عن بعضها البعض بالعدد الذري Z وتبعاً لذلك فهي تمثل عناصر مختلفة ، كما وتختلف أيضاً بالعدد النيوتروني N ، لكن لها نفس العدد الكتلي A . مثال ذلك :



13-الايزوتونات (Isotones) : نويدات عناصر مختلفة لها نفس العدد النيوتروني N ، وبالطبع

تختلف بالعدد الذري Z وتبعاً لذلك فهي تختلف عن بعضها بالعدد الكتلي A .



14-الايزوميرات (Isomers) : هي نويدات عنصر معين لها نفس عدد البروتونات Z وعدد

النيوترونات N (نفس العدد الكتلي A) ولكنها تتواجد في حالة مثارة (متهيجة) وتنتقل الى حالة

الاستقرار عن طريق انبعاث اشعة كهرومغناطيسية تسمى اشعة كاما ويشار لها بالرمز :



عادة تكون ذات عمر نصف طويل نسبياً

15-الميزونات (Mesons) : جسيمات متوسطة الكتلة ، اي جسيمات كتلة كل منها اكبر

من كتلة الالكترن و اقل من كتلة البروتون . لقد تم الافتراض على وجود الميزونات باعتبارها المسؤولة عن التجاذب النووي بين البروتون والبروتون او بين البروتون والنيوترون او بين النيوترون والنيوترون . ولقد تم الكشف عن العديد منها في المختبرات ومنها :

أ.البايونات (Pions) π^+ , π^- , π^0

ب.الكيونات (Kaons) K^+ , K^- , K^0 وغيرها الكثير .

16- النوى المرآتية Mirror nuclei :

تعرف بأنها النوى التي يكون فيها عدد النويات (النيوكليونات) بين اي نواتين متساويا اي العدد الكتلي A متساوي وتتبادل بعدد البروتونات والنيوترونات (اي عدد البروتونات في احدهما مساويا لعدد النيوترونات في الاخرى) فان النواتين في هذه الحالة تكونان ما يسمى بزوج النوى المرآتية. ومن الامثلة على ذلك :

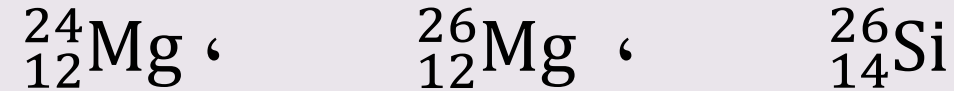
$${}^{13}_6C_7 - {}^{13}_7N_6 , \quad {}^{11}_5B - {}^{11}_6C , \quad {}^7_3Li - {}^7_4Be , \quad {}^3_2He_1 - {}^3_1H_2$$

جدول يضم قائمة بكتل بعض الانوية والجسيمات الشائعة

الشحنة	الكتلة (u)	الرمز	الجسيم
+e	1.007276	$p, {}^1_1H$	بروتون
0	1.008665	$n, {}^1_0n$	نيوترون
-e	0.0005486	$e^-, \beta^-, {}^0_{-1}e$	الالكترون
+e	0.0005486	$e^+, \beta^+, {}^0_{+1}e$	بوزترون
+ze	4.0015	$\alpha, {}^4_2He$	جسيم الفا

مثال :- اي من النوى التالية تعتبر

(1) ايزوبارات (2) ايزوتوبات (3) ايزوتونات (4) نوى مرآتية



الحل Sol /

(1) ايزوبارات	$^{26}_{14}\text{Si}$ ، $^{26}_{12}\text{Mg}$	A متساوية
(2) ايزوتوبات	$^{26}_{12}\text{Mg}$ ، $^{24}_{12}\text{Mg}$	Z متساوية
(3) ايزوتونات	$^{26}_{14}\text{Si}$ ، $^{24}_{12}\text{Mg}$	N متساوية
(4) نوى مرآتية	$^{26}_{14}\text{Si}$ ، $^{26}_{12}\text{Mg}$	A متساوية و Z,N متبادلة

بعض الوحدات المستعملة في الفيزياء النووية :

1- **فيرمي (Fermi)** : وهي تعادل (10^{-15} m) فمثلا ان الابعاد النووية تتراوح بين $1\text{fm} \leftarrow 7\text{fm}$ ، وان مدى القوى النووية يكون بحدود $1-2\text{fm}$.

2- **بارن (barn)** : وتستخدم عادة للتعبير عن المقاطع العرضية للتفاعلات النووية بصورة عامة والبارن يعادل (10^{-28} m^2) .

3- **وحدة الكتلة الذرية (atomic mass unit)** : هي عبارة عن $\frac{1}{12}$ من كتلة ذرة

الكاربون ($^{12}_6\text{C}$) ويرمز لها بالرمز (a.m.u) او (u) وتستخدم في قياس الكتلة

الذرية والنووية وهي تعادل $1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$ **(برهن ذلك) واجب رقم (1)**

4-مليون الكترون فولت (MeV) : غالبا ما يكون ملائما التعبير عن وحدة الكتلة الذرية بدلالة مكافئ طاقة سكونها ، فبالنسبة لوحدة كتلة ذرية واحدة ، ومن تطبيق معادلة تكافؤ الكتلة والطاقة لاينشتين :

$$E=m_0c^2 = (1.66\times 10^{-27} \text{ kg}) (3\times 10^8 \text{ m/s})^2$$

$$E=1.49 \times 10^{-10} \text{ J}$$

وبما ان $1\text{eV}=1.6 \times 10^{-19} \text{ J}$ فان

$$E\cong 931.5 \text{ MeV}$$

وغالبا ما يعبر عن الكتلة في الفيزياء النووية بدلالة وحدة MeV/c^2 اذ ان :

$$\therefore 1u=931.5 \text{ MeV}/c^2$$

ملاحظة : الالكترون فولت (eV) هي الطاقة التي تكتسبها وحدة الشحنة بالكولوم عند تعجيلها خلال فرق جهد مقداره فولت واحد وعليه فان:

$$1\text{eV}=1.6\times 10^{-19}\text{ C}\times 1\text{V}=1.6\times 10^{-19}\text{ J}$$

مثال / احسب طاقة كتلة السكون للالكترون بوحدة MeV مع العلم ان كتلة الالكترون تعادل $9.1\times 10^{-31}\text{ kg}$ ؟

Sol/

$$E_e=m_0c^2=9.1\times 10^{-31}\text{ kg} (3\times 10^8\text{ m/s})^2$$

$$E_e= 8.18\times 10^{-14}\text{ J} = 0.511\text{ MeV}$$

الخواص الثابتة للنواة

1- شحنة النواة (Nuclear charge) Q_N : تعزى شحنة النواة الى شحنة

بروتوناتها ، حيث ان النيوترونات عديمة الشحنة ، لذا فان شحنة النواة تساوي

العدد الذري Z مضروبا بشحنة البروتون $q_p = +1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$ حيث :

$$Q_N = Z * q_p = +1.6 \times 10^{-19} Z \quad \dots\dots\dots(2)$$

2- كتلة النواة (M_N Nuclear mass) : ان كتلة النواة هي بالحقيقة اقل قليلا من

مجموع كتل بروتوناتها ونيوتروناتها ، اي ان :

$$M_N < (Zm_p + Nm_n)$$

حيث m_p كتلة البروتون ، m_n كتلة النيوترون ، وبالحقيقة ان الفرق بين مجموع

كتلة البروتونات والنيوترونات وكتلة النواة قد تحول الى طاقة لربط النيوكلونات

مع بعضها داخل النواة .

3-حجم النواة (nuclear size) : ان اول محاولة لتحديد حجم النواة ، او نصف قطر النواة ،

كانت قد تمت من قبل راذرفورد والذي افترض تصادما رأسيا وهما بين جسيمة الفا والنواة فبأقتراب الجسيمة من النواة فانها ستتباطأ نتيجة التنافر الكولومي بينهما الى ان تصل (جسيمة الفا) الى نقطة تكون فيها أقرب ما يمكن من النواة وعندها تتوقف عن الحركة وتتحول طاقتها الحركية (T_α) الى طاقة كامنة كهربائية (E_p) بشرط اعتبار النواة ساكنة خلال هذا التصادم.

$$T_\alpha = E_p = \frac{KZe*2e}{R} = \frac{2Ke^2Z}{R} \quad \text{حيث :}$$

$$\therefore R = \frac{2Ke^2Z}{T_\alpha} \dots\dots\dots (3)$$

حيث R : مسافة اقصر اقتراب من النواة وهي تمثل الحد الاعلى لنصف قطر النواة

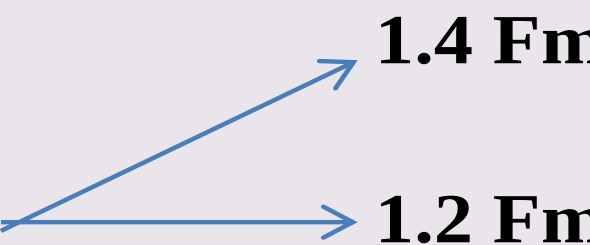
2e : شحنة جسيمة الفا

Q = Ze : شحنة النواة

ان استعمال الالكترونات وبعض الدقائق النووية الاخرى بدلا من جسيمات الفا في اجراء تجارب الاستطارة يعطي دقة اكثر ، وقد ظهر ان نصف القطر الذي تبرز عنده التأثيرات النووية يمكن ان يكتب تقريبا كما يلي:

$$R=R_0A^{1/3}$$

حيث ان R_0 هو ثابت نصف القطر ويأخذ القيم :



$R_0 =$ 1.4 Fm للجسيمات النووية
 1.2 Fm للإلكترونات

وعند اعتبار ان النواة بشكل كروي فإن حجم النواة يمكن حسابه من القانون الاتي:-

$$V_N = \frac{4}{3} \pi R^3 = \frac{4}{3} \pi R_0^3 A$$

4-الكثافة Density (ρ) :

نفرض ان النواة كروية الشكل تقريبا لذلك فان حجمها يعطى بالعلاقة :

$$V_N = \frac{4}{3}\pi R^3 = \frac{4}{3}\pi R_0^3 A$$

$$\rho = \frac{M_N}{V_N} = \frac{Zm_p + Nm_n}{\frac{4}{3}\pi R_0^3 A}$$

$$\text{But } m_p \cong m_n \rightarrow M_N = (Z+N)m_n = Am_n$$

$$\therefore \rho = \frac{AM_N}{\frac{4}{3}\pi R_0^3 A} = \frac{1.0087 \text{ amu}}{\frac{4}{3}\pi \times (1.4F)^3} = 0.0877 \cong 0.09 \text{ a.m.u/Fm}^3 \quad \text{وهي مقدار ثابت}$$

.

5- توزيع الشحنة داخل النواة : Charge distribution in the nucleus

ان كثافة الشحنة الكهربائية داخل النواة (الثقيلة) ثابتة تقريبا حتى تصل الى الصفر عند سطحها ، ويمكن ان نعبر عنها بقانون التوزيع لفيرمي .

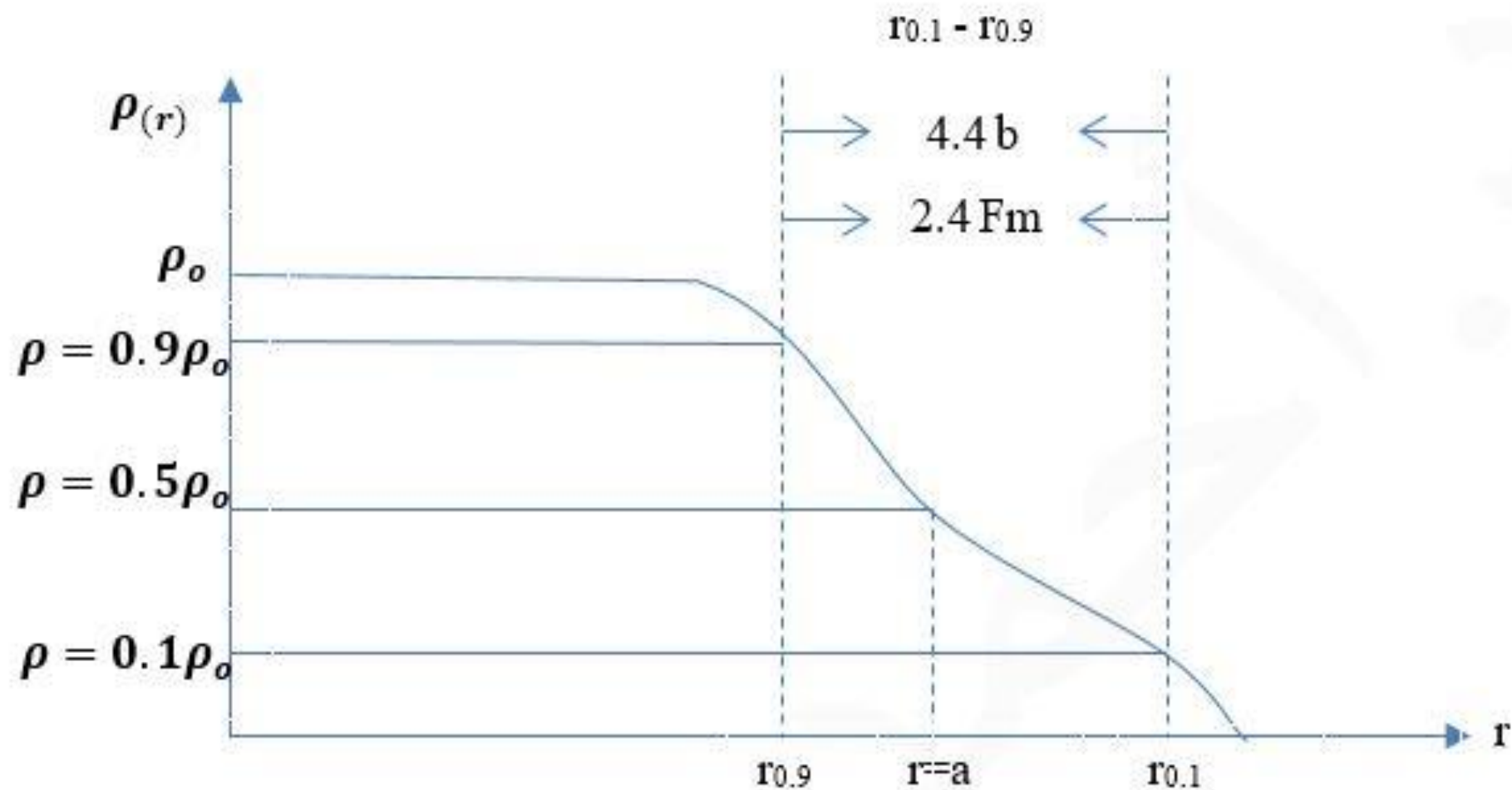
$$\rho(r) = \frac{\rho_0}{1 + \exp\left(\frac{r - a}{b}\right)}$$

حيث a : هو نصف القطر الذي تصبح عنده الكثافة الاصلية نصف قيمتها $\left(\frac{\rho_0}{2}\right)$ ويسمى half-way radius

b : surface thickness parameter (مقياس لسمك السطح) 0.55 Fm

ρ_0 : وتساوي $0.165 \text{ nucleon /Fm}^3$ (الكثافة في مركز النواة) .

Density of nuclear matter



Distance from the center of the nucleus

(شكل يوضح توزيع الكثافة النووية لنواة طبيعية)

6- الزخم البرمي للنواة : Nuclear spin

لقد افترض باولي (Pauli) بان للبروتون والنيوترون زخما زاويا ذاتيا مقداره $(\frac{1}{2} \hbar)$ كما هي الحال بالنسبة لالالكترونات، وبما ان الزخم الزاوي هو مقدار اتجاهي ، لذلك فان الزخم الزاوي الكلي للنواة هو عبارة عن المجموع الاتجاهي للزخوم الزاوية لمكوناتها ويرمز للزخم الزاوي للنواة بالرمز J ، وقد وجد تجريبيا ان النوى الزوجية – الزوجية (لها عدد زوجي من البروتونات وعدد زوجي من النيوترونات) يكون لها $J=0$ ، اما النوى الفردية – الفردية فيكون لها J عدد صحيح ، اما النوى الزوجية – الفردية وكذلك النوى الفردية – الزوجية فان لها مضاعفات النصف لقيمة J .

امثلة :

1- نواة ${}^{16}_8O$: يكون البرم الكلي لهذه النواة يساوي صفر .

2- نواة ${}^{17}_8O$: يكون البرم الكلي للنواة يساوي $\frac{1}{2}$.

3- نواة ${}^{14}_7N$: يكون البرم الكلي لها عدد صحيح مثل 1,2,3.

الخواص الحركية للنوى : Dynamic Properties of Nuclei

- ❖ كما في حالة الفيزياء الذرية ، فان النوى تنهيج الى حالات محددة من الطاقة ، وان الانتقال بين حالات الطاقة يتم عن طريق انبعاث اشعة نووية (اشعة كاما مثلاً).
- ❖ الفرق بين فواصل الطاقة للحالات في الفيزياء الذرية هو بحدود **الالكترون فولت** ، بينما في الحالات النووية تكون الفوارق في حدود **أكثر من $10^4 - 10^6$ eV (10 keV – 1 MeV)**.
- ❖ ان دراسة حالات الطاقة وطيف اشعة كاما في النواة قد ادى الى تحديد مستويات الطاقة النووية والتي ادت بدورها الى ظهور النماذج النووية .
- ❖ ان النوى يمكنها ان تتحول من نوع الى آخر . ويمكن ان يحدث هذا التحول تلقائياً او عن طريق القصف النووي وفي جميع الحالات يبقى العدد الكلي للنوكليونات ثابتاً ، بالإضافة الى انه يجب تحقيق قوانين حفظ الطاقة والكتلة وقوانين حفظ الزخم الخطي والزواوي .

واجب رقم 1

س1/ برهن ان $1 \text{ u} = 1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$

س2/ احسب الشحنة ونصف القطر والكثافة النووية والبرم الكلي للنواة ${}_{29}^{64}\text{Cu}$
؟ علما ان

$$e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$$

$$r_o = 1.4 \text{ fm} = 1.4 \times 10^{-15} \text{ m}$$

$$m_n = 1.008665 \text{ a.m.u}$$

الى هنا ننتهي من محاضرة هذا

اليوم وان شاء الله التقيكم

بالمحاضرة القادمة