

10 صفحات

مادة الفيزياء

الأستاذ أيوب مرضي

الجزء الثاني:
التحولات النووية

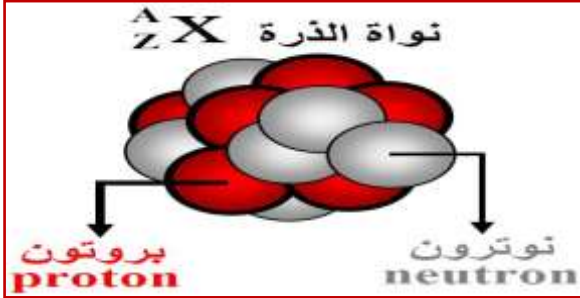
مستوى الثانية بكالوريا علوم تجريبية

الثانوية التأهيلية

التناقص الإشعاعي

الدرس الرابع

Décroissance radioactive



I. نواة الذرة (تذكير):

1. تركيب النواة:

.....
.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

.....
.....

مثال

تركيب نواة عنصر الكلور $^{35}_{17}\text{Cl}$:

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

2. النظائر:

.....
.....

.....
.....

3. نظائر عنصر كيميائي:

مثال

■ نظائر عنصر الكربون:



■ نظائر عنصر الأورانيوم:



4. كثافة المادة النووية:

II. النشاط الإشعاعي.

1. نشاط تاريخي:

اهتم الفيزيائي هنري بيكريل بدراسة ظاهرة استشعاع أملاح الأورانيوم، و هي ظاهرة تبعث خلالها هذه الأملاح أشعة مرئية بعد تعريضها لفترة من الزمن لأشعة الشمس.

في 26 فبراير 1896م، كانت سماء باريس غائمة، مما منع بيكريل على تعريض أملاح الأورانيوم لأشعة الشمس، فوضعها في درج مكتبه مع صفائح فوتوغرافية مكسوة بغشاء من ورق سميك أسود و معتم.

و في مارس من نفس السنة قام بيكريل بتحميض الصفائح الفوتوغرافية فلاحظ بانبهار كبير أنها متأثرة، رغم عدم تعريضها لأشعة الشمس.

و هكذا اكتشف بيكريل أن أملاح الأورانيوم تبعث تلقائيا أشعة غير مرئية تترك أثارا على الصفائح الفوتوغرافية. و قد أثبت بعد ذلك أن قابلية بعث الأشعة هي خاصية لعنصر الأورانيوم، و سمي هذه الأشعة بـ " الأشعة الأورانية".

و ابتداء من سنة 1898م، لاحظ الفيزيائيان بيبير كوري و زوجته ماري كوري أن عنصر الثوريوم يبعث أيضا الأشعة الأورانية المكتشفة من طرف بيكريل.

تلت ذلك عدة أبحاث أدت إلى تعرف و تصنيف الأشعة المنبعثة من المواد المشعة، حيث تعرف الفيزيائيان الإنجليزيان إرنست رذرفورد و فريدريك صودي على الأشعة المنبعثة من الأورانيوم 238، و بينا أنها عبارة عن نوى الهيليوم المتأينة، و سميت أشعة ألفا α . و يعتبر عن هذا الانبعاث بالمعادلة: ${}^{238}_{92}\text{U} \rightarrow {}^{234}_{90}\text{Th} + {}^4_2\text{He}$.

في سنة 1900م، تعرف بيكريل على نوع آخر من الإشعاعات النووية وهو الإشعاع بيتا β^- و هو عبارة عن انبعاث إلكترونات من نوى الثوريوم وفق المعادلة: ${}^{234}_{90}\text{Th} \rightarrow {}^{234}_{91}\text{Pa} + {}^0_{-1}\text{e}$.

بعد ذلك أبرز الفرنسي بول فيلار وجود الأشعة غاما γ و هي عبارة عن موجات كهرومغناطيسية غير مرئية. أدت كل هذه الاكتشافات و تطبيقاتها إلى تطور و إغناء المعارف حول طبيعة نواة الذرة.



فريدريك صودي
(1877م - 1957م)
جائزة نوبل 1921م



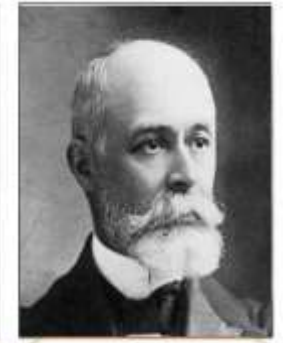
إرنست رذرفورد
(1871م - 1937م)
جائزة نوبل 1908م



ماري كوري
(1867م - 1934م)
جائزة نوبل 1903م و 1911م



بيير كوري
(1859م - 1906م)
جائزة نوبل 1903م



هنري بيكريل
(1852م - 1908م)

(1) ماذا تعني كلمة استشعاع؟

(2) كيف اكتشف بيكريل أن أملاح الأورانيوم تبعث أشعة مرئية؟

(3) هل تم اكتشاف ظاهرة النشاط الإشعاعي بالصدفة أم كان هناك تنبؤ نظري باكتشافها؟

(4) ما هو النشاط الإشعاعي؟ كيف يمكن الكشف عن المادة مشعة؟

(5) أذكر اسمي النواتين المشعنتين اللتين تم التعرف عليهما إلى حدود 1898م.

(6) أذكر أنواع الإشعاعات النووية الواردة في النص و حدد طبيعتها.

(7) تحقق من انحفاظ كل من عدد الكتلة A و عدد الشحنة Z في معادلتَي التحولين الواردين في النص.

2. خلاصة:

أ. النشاط الإشعاعي:

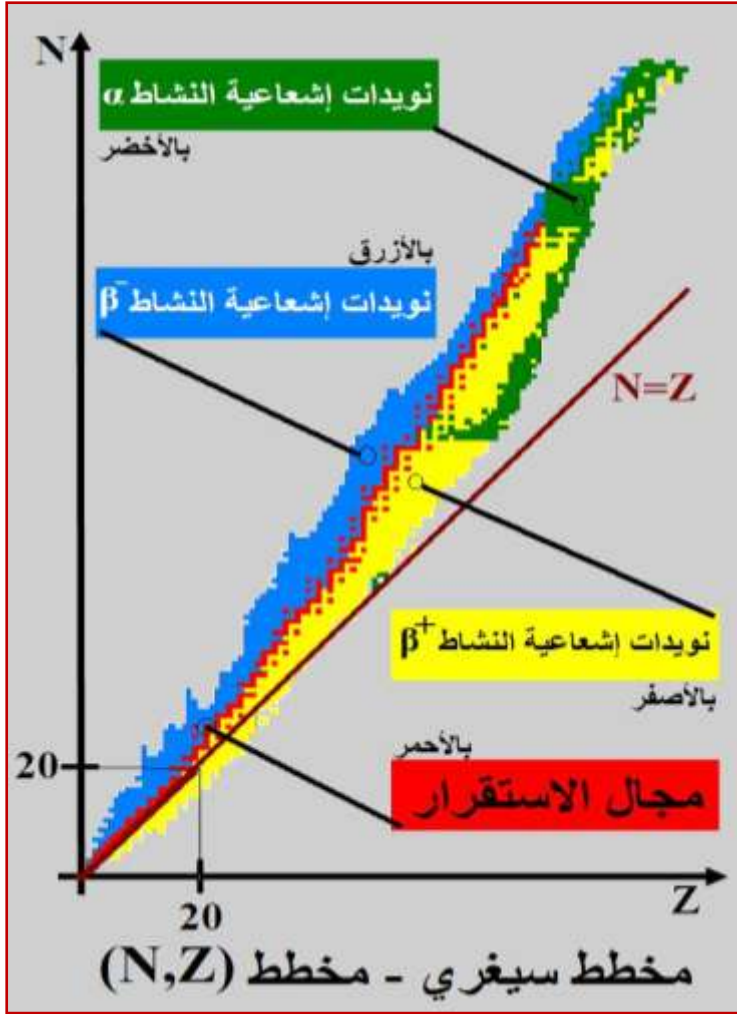
ب. قانون صودي أو قانون الانحفاظ:

3. مخطط سيغري أو مخطط (N,Z):

مخطط سيغري أو مخطط (N,Z) هو مخطط جامع لجميع النويدات المعروفة، حيث توجد مختلف نظائر نفس العنصر الكيميائي على نفس المستقيم الموازي لمحور الأرتايب (N). كما أنه يميز لنا بين مواقع النويدات المستقرة و النويدات المشعة، ممثلا كل نويدة بمربع صغير.

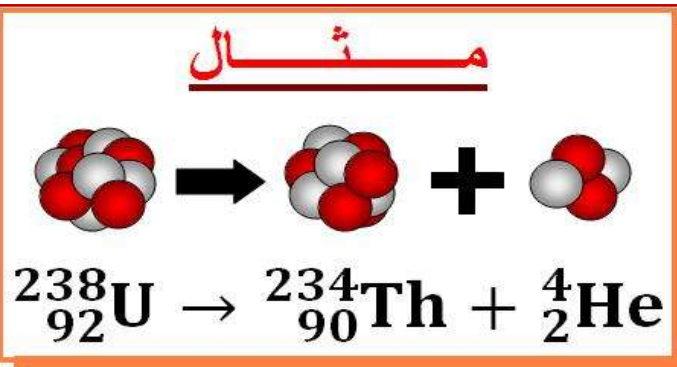
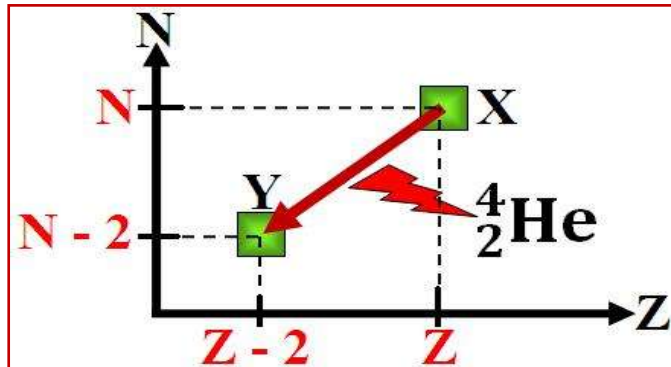
و يقسم مخطط سيغري كما يلي:

- ♦ **بالنسبة للنويدات ذات $Z \leq 20$:** يحتوي هذا المجال على نويدات مستقرة ممثلة باللون الأحمر. كما تسمى هذه المنطقة **بالاستقرار**، تلتقي هذه الخيرة مع المستقيم ذي المعادلة $N=Z$ ، مما يدل على أن هذه النوى تتميز بعدد البروتونات Z مساو لعدد النوترونات N بمعنى أن $A=2Z=2N$.
- ♦ **بالنسبة للنويدات ذات $Z > 20$:** تكون منطقة الاستقرار في هذا المجال فوق النصف الأول ($N=Z$)، حيث عدد النوترونات N أكبر من عدد البروتونات Z بالنسبة لكل نويدة، مما يفسر أن استقرار النواة لا يمكن أن يحصل إلا إذا كان عدد النوترونات أكبر من عدد البروتونات.

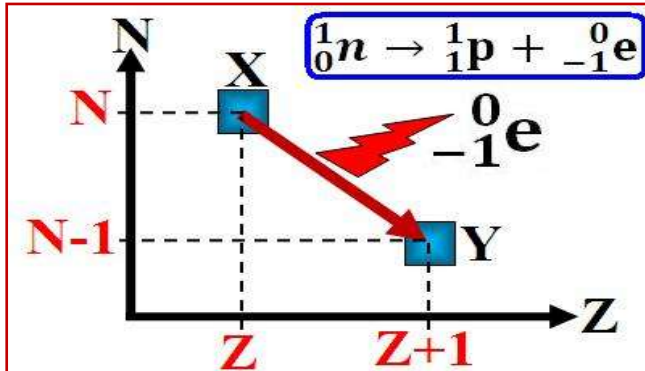


4. التحولات النووية التلقائية:

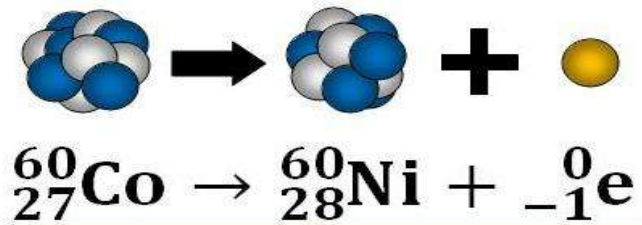
أ. النشاط الإشعاعي α :



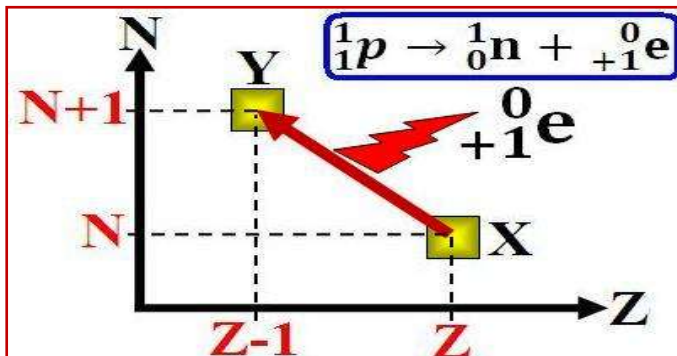
ب. النشاط الإشعاعي β^- :



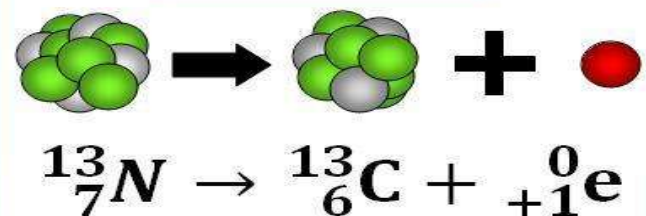
مثال



ج. النشاط الإشعاعي β^+ :



مثال



د. النشاط الإشعاعي: γ

مثال

5. الفصيلة المشعة:



6. تطبيق 1:

الأسئلة

- تتحول نويدة الأورانيوم 238 ($^{238}_{92}\text{U}$) إلى نويدة الرصاص 206 ($^{206}_{82}\text{Pb}$)، على إثر سلسلة من التفتتات التلقائية و المتتالية من طراز α و β^- حسب المعادلة التالية: $^{238}_{92}\text{U} \rightarrow ^{206}_{82}\text{Pb} + x. \alpha + y. \beta^-$
- تعرف على الدقيقتين α و β^- .
 - باستعمال قانون صودي حدد x و y .

الأجوبة

III. قانون التناقص الإشعاعي.

1. الصيغة العشوائية للنشاط الإشعاعي:

إن القياسات المتتالية لعدد التفتتات خلال مدة زمنية Δt ، تعطي نتائج مختلفة لا يمكن التنبؤ بها، إذن فالنشاط الإشعاعي ظاهرة عشوائية، إذ لا يمكن التنبؤ مسبقا بلحظة تفتت النواة و لا حتى تغيير خاصيات و مميزات هذه الظاهرة.

إن الدراسة الإحصائية لهذه الظاهرة تمكن من التنبؤ بالتطور الزمني لعينة مشعة، حيث تخضع هذه العينة لقانون التناقص الإشعاعي. (رذرفورد و صودي سنة 1902م)

2. قانون التناقص الإشعاعي:

علاقات رياضية مهمة

دالة اللوغاريتم الأسية $f(x) = \exp(x) = e^x$

- معرفة على المجال $\mathbb{R}$.
- $\exp(0) = e^0 = 1$
- $e^{(a+b)} = e^a \cdot e^b$
- $e^{-a} = \frac{1}{e^a}$
- $\frac{e^a}{e^b} = e^{a-b}$
- $(e^a)^b = e^{a \cdot b}$
- المشتقة: $(e^{f(x)})' = f'(x) \cdot e^{f(x)}$

$$\ln e^x = x \quad \text{و} \quad e^{\ln x} = x \quad \text{و} \quad x = \ln y \Leftrightarrow y = e^x$$

دالة اللوغاريتم النبيري $f(x) = \ln(x)$

- معرفة على المجال $]0; +\infty[$.
- $\ln(1) = 0$
- $\ln(a \cdot b) = \ln(a) + \ln(b)$
- $\ln\left(\frac{a}{b}\right) = \ln(a) - \ln(b)$
- $\ln\left(\frac{1}{a}\right) = -\ln(a)$
- $\ln x^n = n \cdot \ln x$
- المشتقة: $(\ln(f(x)))' = \frac{f'(x)}{f(x)}$

نعتبر عينة تحتوي على N_0 من النويدات المشعة عند اللحظة $t=0$ ، و بما أن بعضها يتفتت مع مرور الزمن فإننا نعتبر $N(t)$ عدد النويدات التي لم تتفتت (المشعة) عند اللحظة t و أن $N(t) + dN$ هو عدد النويدات المتبقية في العينة عند اللحظة $t + dt$ مع $dN < 0$ لأن $N(t)$ يتناقص. إذن عدد النوى المتفتتة بين اللحظتين t و $t + dt$ هو:

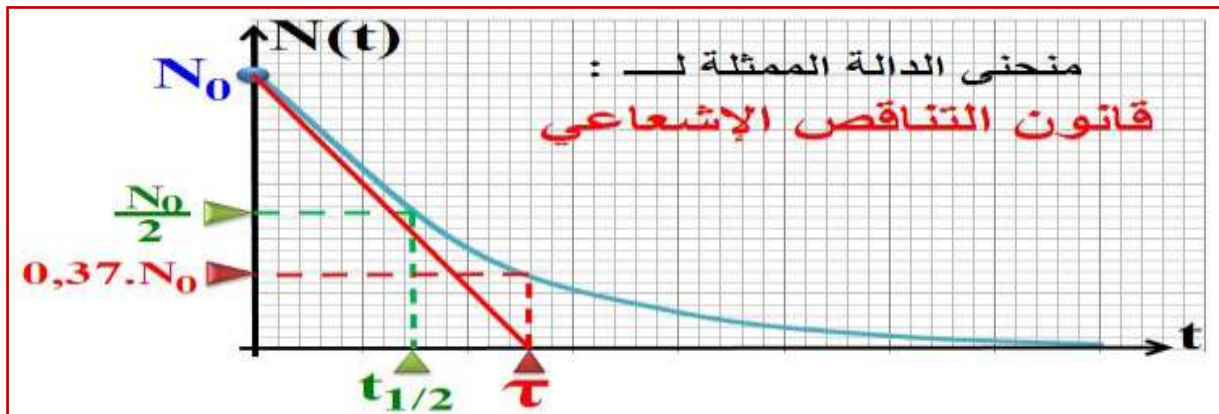
$$N(t) - (N(t) + dN) = -dN$$

و قد أكدت التجارب أن $-dN$ يتناسب مع $N(t)$ و dt أي أن: $-dN = \lambda \cdot N(t) \cdot dt$ و منه نحصل على المعادلة التفاضلية من الدرجة الأولى التالية: $-\frac{dN}{N} = \lambda \times dt$ و التي يكتب حلها كما يلي: $N(t) = k \cdot e^{-\lambda t}$ (1).

تحدد الثابت k بالاعتماد على الشروط البدئية بحيث عند اللحظة $t=0$ لدينا: $N(t=0) = N_0$ و بالتعويض في المعادلة (1) نجد: $N(t=0) = k \cdot e^{-\lambda \cdot 0} = k = N_0$ و منه نحصل على قانون التناقص الإشعاعي الذي نعبر عنه بالعلاقة التالية:

مع:

- N_0 عدد النويدات غير المتفتتة (المشعة) عند اللحظة $t = 0$.
- λ تسمى الثابتة الإشعاعية أو ثابتة التفتت و هي ثابتة تميز النوية و لا تتعلق بالشروط البدئية، و وحدتها هي (s^{-1}) .



3. ثابتة الزمن لعينة مشعة:



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

4. عمر النصف لعينة مشعة:



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

5. نشاط عينة مشعة:



ملاحظات:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

6. تطبيق 2:

الأسئلة

- نويـدة اليـود 131 ($^{131}_{53}\text{I}$) إشعاعية النشاط β^- ، عمر نصفها $t_{1/2} = 8\text{jours}$. خلال فحص طبي ابتلع مريض كمية من اليود 131 كتلتها $1\mu\text{g}$.
- (1) أكتب معادلة تفتت اليود 131 علما ان النواة المتولدة هي كزينون Xe.
 - (2) أعط قانون التناقص الإشعاعي الذي تحققه الكتلة m.
 - (3) أحسب كتلة اليود 131 المتبقية في جسم هذا الشخص بعد 30 يوما من الابتلاع.
 - (4) أحسب المدة الزمنية اللازمة لكي تبقى في الجسم النسبة 1% من كتلة اليود 131 المبتلعة.

الأجوبة

IV. التاريخ بالنشاط الإشعاعي.

1. مبدأ التاريخ:

يعتمد الجيولوجيون و علماء الآثار على عدة تقنيات مختلفة تمكنهم من تحديد أعمار الحفريات و الصخور والموميا... و من بين هذه التقنيات نجد تلك التي تعتمد على النشاط الإشعاعي. فالصخور و الحفريات ... تحتوي على نويدات مشعة يتناقص عددها مع مرور الزمن. و بذلك يمكن تأريخ عينة بقياس نشاطها الإشعاعي و مقارنته مع نشاط عينة أخرى مرجعية. كما أنه كلما كان عمر العينة المراد تأريخها كبيرا و جب استعمال طريقة تعتمد على نويدات ذات عمر نصف كبير.

2. التاريخ بالكربون 14:

تتبادل الكائنات الحية الكربون مع الجو و مع المركبات العضوية.

يتوفر عنصر الكربون أساسا على نظيرين هما الكربون 12، و هو نويدة مستقرة، و كذلك الكربون 14، وهو إشعاعي النشاط β^- ، حيث أن هذا الأخير موجود بكمية ضئيلة بسبب ضعف وفارته الطبيعية 0,0001% حيث يوجد في أي تركيب كيميائي بهذه النسبة من الوفرة.

يتكون هذا العنصر ذو $t_{1/2} = 5600\text{ans}$ نتيجة تفاعل نوى الأزوت مع نوترونات الأشعة الكونية حسب المعادلة النووية التالية:

إن هذه النسبة توجد في كل الكائنات الحية، و عند موتها تتناقص هذه النسبة أسيا نتيجة تفتت نويدة الكربون 14 وعدم تعويضها، و ذلك وفق معادلة التفتت التالية:

و بالاستعانة بالعلاقة السابقة: $a(t) = a_0 \cdot e^{-\lambda t}$ يمكن تحديد عمر عينة بالعلاقة التالية:

حيث $a(t)$ نشاط العينة المراد تأريخها عند اللحظة t ، و a_0 نشاط العينة المرجعية.

3. التاريخ بطرق أخرى:

لتأريخ عينات قديمة جدا كالصخور، يستعمل على سبيل المثال الأورانيوم 238 الذي عمر نصفه $4,4 \cdot 10^9$ سنة. قد مكن استعمال التأريخ بالأورانيوم 238 من تقدير عمر الأرض و الذي يقدر بحوالي 4.55 مليار سنة.