

كلية العلوم

القسم : الفيزياء

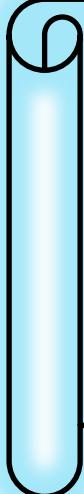
السنة : الرابعة



٩

المادة : فيزياء اشعاعية

المحاضرة : الثانية/نظري/



{{{ A to Z مكتبة }}}}

Maktabat A to Z Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية



يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

الفيزياء الاشعاعية

المحاضرة-2 النشاط الاشعاعي

النشاط الاشعاعي

ل لكن بيكريل دهش كثيراً عندما وجد أن لوحات التصوير الخاص به تعرضت بالفعل لأنشعة ما رغماً عن عدم وجود ضوء الشمس. وبعد وضعه لنظريات حول السبب وراء وجود هذه الأشعة، وإجرائه التجارب، اكتشف أن الأشعة جاءت من أملاح اليورانيوم في أول مثال على حدوث ظاهرة النشاط الإشعاعي للعناصر المشعة.

في عام 1896، قرر العالم هنري بيكريل التحقق من وجود رابط بين الأشعة السينية، والوميض الفوسفورى، والأخير يمثل خاصية طبيعية لبعض المواد التي تعطي ضوءاً فوسفورياً في الظلام.

حاول بيكريل تعریض لوحات الصور الفوتوغرافية المصنعة باستخدام أملاح اليورانيوم للضوء الفوسفورى، مثلما فعل رونتجن مع الأشعة السينية. واعتقد بيكريل أنه يحتاج لضوء الشمس لاستكمال تجربته، ولكن السماء في ذلك الوقت كانت ملبدة بالغيوم. وبالتالي قام بتخزين المواد والأدوات التي يستخدمها انتظاراً لليوم مشمس.

النشاط الإشعاعي

- اكتشفه هنري بيكرييل في عام 1986.
- هو عملية تحول فيها النواة الأم غير المستقرة تلقائياً إلى واحدة أو عدة نوى وليدة تكون أكثر استقراراً من النواة الأم بفضل امتلاكها طاقات ارتباط أكبر لكل نواة مقارنة بالنواة الأم.
- قد تكون النواة الوليدة أيضاً غير مستقرة وستتحلل أكثر من خلال سلسلة من التحللات الإشعاعية حتى يتم الوصول إلى تكوين نووي مستقر.
- عادةً ما يصاحب التحلل الإشعاعي انبعاث جسيمات نشطة يمكن استخدامها في العلوم والصناعة والزراعة والطب.

النشاط الإشعاعي

- التحلل النووي، المعروف أيضاً باسم التفكك النووي أو التحول النووي أو التحلل الإشعاعي، هو ظاهرة إحصائية.
- القوانين الأساسية التي تحكم التحلل النووي ونمو المواد المشعة تم صياغتها لأول مرة بواسطة إرنست رذرفورد وفريديريك سودي في عام 1902 ثم تم تحسينها بواسطة هاري باتيمان في عام 1910.

النشاط الإشعاعي

- المادة المشعة التي تحتوي على ذرات من نفس البنية غالباً ما يشار إليها بالنظير المشع.
- الذرات المشعة، مثل أي بنية ذرية أخرى، تتميز بالعدد الذري Z ورقم الكتلة الذرية A .
- يتضمن التحلل الإشعاعي انتقالاً من الحالة الكمومية للنظير الأصلي (الأم) إلى الحالة الكمومية للنظير الناتج (الابنة).
- الفرق في الطاقة بين المستويين الكموميين المعنيين بعملية الانتقال الإشعاعي يُشار إليه بطاقة التحلل.
- يتم إبعاد طاقة التحلل إما في شكل إشعاع كهرومغناطيسي (عادة أشعة جاما) أو في شكل طاقة حركية لمنتجات التفاعل.

النشاط الإشعاعي

- جميع عمليات التحلل الإشعاعي تحكمها نفس الصيغة العامة التي تعتمد على تعريف النشاط $A(t)$ وعلى ثابت مميز لكل عملية تحلل إشعاعي: ثابت التحلل الإشعاعي الكلي λ بأبعاد الزمن العكسي $1.S^{-1}$
- ثابت التحلل λ مستقل عن عمر الذرة المشعة وهو مستقل أساساً عن الظروف الفيزيائية مثل درجة الحرارة والضغط والحالة الكيميائية لبيئة الذرة.

النشاط الاشعاعي

- النشاط الإشعاعي ($A(t)$) لمادة مشعة تحتوي على عدد كبير ($N(t)$) من الذرات المشعة المتطابقة يمثل العدد الإجمالي للتحللات (التفكatas) لكل وحدة زمنية ويعطى بالعلاقة:

$$A(t) = \lambda N(t) .$$

- وحدة النشاط في النظام الدولي للوحدات (SI) هي البكريل (Bq) وتعطى كـ $1 Bq = 1 s^{-1}$
- الوحدة القديمة للنشاط، الكوري (Ci):

$$1 Ci = 3.7 \times 10^{10} Bq.$$

النشاط النوعي

- النشاط النوعي a يُعرف كنشاط A لكل وحدة كتلة M ، أي

$$a = \frac{A}{M} = \frac{\lambda N}{M} = \frac{\lambda N_A}{A} ,$$

حيث N_A هو عدد أفوجادرو (6.022×10^{23}). يعتمد النشاط النوعي a على ثابت التحلل λ وعلى العدد الكتلي الذري A للذرة المشعة. وحدات النشاط النوعي هي Bq/kg (وحدة النظام الدولي) و Ci/g (الوحدة القديمة).

- ملاحظة:
الكتلة بالغرامات التي تساوي الكتلة الذرية المتوسطة لعنصر كيميائي تحتوي بالضبط $6.022 * 10^{23}$ ذرة و هو عدد أفوجادرو N_A . ويكون عدد الذرات في 1 غرام من المادة $\frac{N_a}{M}$ يساوي النسبة التالية:

$$\frac{N_a}{M} = \frac{N_A}{A}$$

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة

- أبسط أشكال التحلل الإشعاعي يتميز بتحلل نواة مشعة P بثابت تحلل λ_P إلى نواة ابنة مستقرة D ، أي:



- معدل تناقص عدد النوى المشعة $N_p(t)$ يساوي النشاط الإشعاعي $A_p(t)$ عند الزمن t ، أي:

$$\frac{dN_p(t)}{dt} = -A_p(t) = -\lambda_P N_p(t) .$$

- يمكن إعادة كتابة المعادلة التفاضلية الأساسية لـ $N_p(t)$ في صيغة تكاملية عامة للحصول على:

$$\int_{N_p(0)}^{N_p(t)} \frac{dN_p(t)}{N_p} = - \int_0^t \lambda_P dt ,$$

حيث $N_p(0)$ هو عدد النوى المشعة عند الزمن 0

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة

- بافتراض أن λ_P ثابت، يمكننا كتابة العلاقة السابقة كما يلي:

$$N_p(t) = N_p(0)e^{-\lambda_P t} .$$

- يمكن الآن التعبير عن نشاط النوى المشعة P عند الزمن t كما يلي:

$$A_p(t) = \lambda_P N_p(t) = \lambda_P N_p(0)e^{-\lambda_P t} = A_p(0)e^{-\lambda_P t} ,$$

حيث $A_p(0) = \lambda_P N_p(0)$ هو النشاط الابتدائي للمادة المشعة.

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة

- ينطبق قانون التحلل الإشعاعي على جميع النويدات المشعة بغض النظر عن طريقة تحللها:

$$\mathcal{A}_P(t) = \lambda_P N_P(t) = \lambda_P N_P(0)e^{-\lambda_P t} = \mathcal{A}_P(0)e^{-\lambda_P t},$$

- ومع ذلك، فإن ثابت التحلل λ يختلف لكل نويدة مشعة P وهو أهم خاصية تعريفية للنويات المشعة.
- عندما يكون هناك أكثر من طريقة تحلل متاحة لنواة مشعة (تشعب)، فإن ثابت التحلل الكلي λ هو مجموع ثوابت التحلل الجزئية λ_i لكل طريقة.

$$\lambda = \sum_i \lambda_i.$$

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة

عمر النصف $(t_{1/2})_P$ لمادة مشعة P هو الزمن الذي يتناقص فيه عدد النوى المشعة للمادة إلى نصف القيمة الابتدائية $(N_P(0))$ الموجودة عند الزمن $t = 0$. يمكننا أيضاً القول إنه في زمن عمر النصف يتناقص نشاط المادة المشعة إلى نصف قيمته الابتدائية، أي:

$$N_P[t = (t_{1/2})_P] = \frac{1}{2}N_P(0) = N_P(0)e^{-\lambda(t_{1/2})_P}.$$

$$\lambda_P = \frac{\ln 2}{(t_{1/2})_P} = \frac{0.693}{(t_{1/2})_P}.$$

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة

- العمر المتوسط أو وسطي العمر:
- يمكن أن يتراوح العمر الفعلي لأى نواة مشعة من 0 إلى ∞ ، ومع ذلك، بالنسبة لعدد كبير من النوى المشعة N_P يمكننا تعريف العمر المتوسط τ_P لمادة مشعة P :
- الذي يساوي مجموع أعمار جميع الذرات مقسوماً على العدد الابتدائي للنوى المشعة.
- يمثل العمر المتوسط وبالتالي متوسط العمر المتوقع لجميع النوى في المادة المشعة P عند الزمن $t = 0$

$$\tau_P = \frac{1}{N_0} \int_0^{\infty} N_0 e^{-\lambda t} dt = \frac{1}{\lambda}$$

- يرتبط ثابت التحلل λ_P و متوسط العمر τ_P بالعلاقة التالية:

$$\tau_P = \frac{1}{\lambda_P} .$$

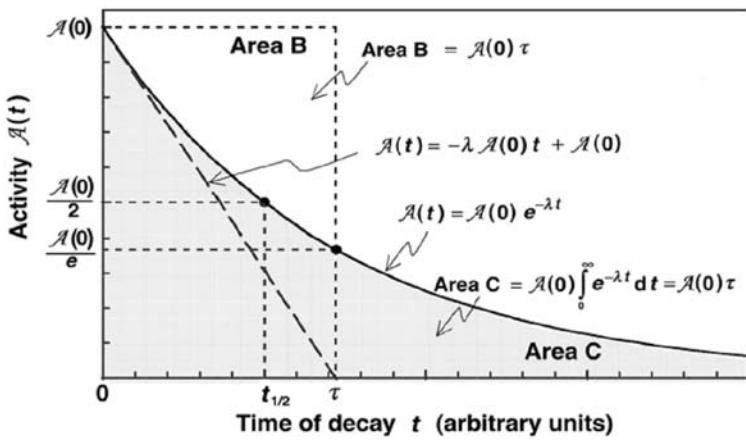
تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة

العمر المتوسط أو وسطي العمر:

- يمكن أيضاً تعريف متوسط العمر τ_P على أنه الوقت المطلوب لعدد الذرات المشعة أو نشاطها للانخفاض إلى $e^{-1} = 0.368$ من قيمتها الأولية.
- كما أن متوسط العمر τ_P و نصف العمر يرتبان مع بعضهما بالعلاقة:

$$\tau_P = \frac{1}{\lambda_P} = \frac{(t_{1/2})_P}{\ln 2} = 1.44(t_{1/2})_P .$$

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة



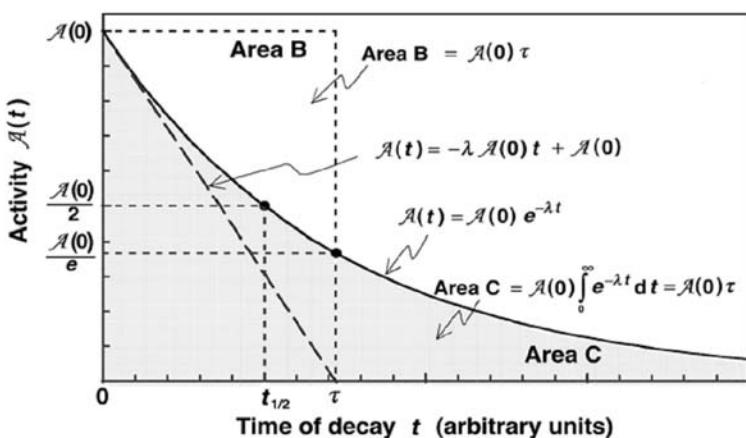
الشكل 1 النشاط الاشعاعي بدلالة الزمن من أجل تفكك بسيط لنواة أم نشطة إلى نواة بنت مستقرة.

1. المساحة تحت المنحنى للنشاط الاشعاعي بدلالة الزمن من أجل $0 \leq t \leq \infty$ تُعطى بالعلاقة التالية:

$$\int_0^{\infty} A_P(t) dt = A_P(0) \int_0^{\infty} e^{-\lambda_P t} dt = \frac{A_P(0)}{\lambda_P} = N_P(0),$$

النتيجة هي العدد الأولي للنوى النشطة اشعاعياً في الزمن $t = 0$

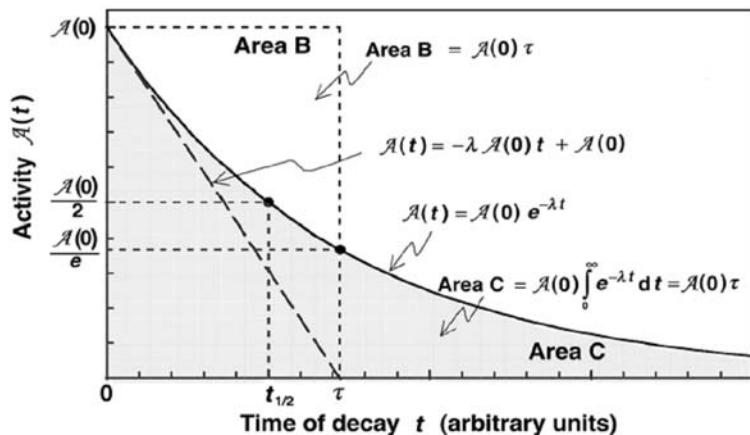
تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة



2. العدد الكلي للنوى النشطة اشعاعياً الموجودة في أي زمن $t > 0$ يساوي النشاط الاشعاعي $A_P(t)$ مضروباً بمتوسط العمر τ .

الشكل 1 النشاط الاشعاعي بدلالة الزمن من أجل تفكك بسيط لنواة أم نشطة إلى نواة بنت مستقرة.

تحلل النواة المشعة إلى نواة مستقرة



الشكل 1 النشاط الاشعاعي بدلالة الزمن من أجل تفكك بسيط لنواة أم نشطة الى نواة بنت مستقرة.

3. ميل المماس لمنحنى التفكك عند الزمن t يعطى بالعلاقة:

$$\frac{dA_P(t)}{dt} = -\lambda_P A_P(0) e^{-\lambda_P t},$$

حيث أن ميل المماس عن $t=0$ يساوي $-\lambda_P A_P(0)$

التفكك وفق سلسلة اشعاعية:

- يمكن أن يحدث تفكك اشعاعي أكثر تعقيداً من الحالة البسيطة السابقة، حيث يمكن أن تفكك نواة أم نشطة اشعاعياً تمتلك ثابت تفكك λ_P إلى نواة بنت غير مستقرة، وبدورها النواة البنت تتفكك بثابت λ_D إلى نواة حفيدة مستقرة.



التفكير وفق سلسلة اشعاعية.



- تغير عدد النوى البنت خلال واحدة الزمن $dN_D(t)/dt$ يساوي الى حاصل عدد النوى الأم المتفككة في اللحظة t مطروحاً منه عدد النوى البنت التي تتفكك في اللحظة t :

$$dN_D/dt = \lambda_P N_P(t) - \lambda_D N_D(t) = \lambda_P N_P(0) e^{-\lambda_P t} - \lambda_D N_D(t)$$

حيث $N_P(0)$ هو عدد النوى الأم في اللحظة $t=0$

- سنعتبر أنه في الشروط البدئية $(0) = N_P(t = 0) = N_P(0)$ ، والنوى الأم ستتفكك وفق العلاقة :

$$N_P(t) = N_P(0) e^{-\lambda_P t} .$$

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.



$$dN_D/dt = \lambda_P N_P(t) - \lambda_D N_D(t) = \lambda_P N_P(0) e^{-\lambda_P t} - \lambda_D N_D(t)$$

- سنحاول إيجاد علاقة تُعطِي عدد النوى البنت في أي لحظة زمنية t
- سنفترض أنه في الشروط البدئية $t=0$ لا يوجد تشكّل لأي نواة بنت.

$$N_D(t = 0) = N_D(0) = 0 .$$

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.



• ان حل المعادلة التفاضلية

$$dN_D/dt = \lambda_P N_P(t) - \lambda_D N_D(t) = \lambda_P N_P(0) e^{-\lambda_P t} - \lambda_D N_D(t)$$

يمتلك حل عام من الشكل:

$$N_D(t) = N_P(0) \{ p e^{-\lambda_P t} + d e^{-\lambda_D t} \} ,$$

حيث p و d هي ثوابت يمكن تحديدها باتباع الخطوات التالية:

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.



• نشتق العلاقة بالنسبة للزمن:

$$N_D(t) = N_P(0) \{ p e^{-\lambda_P t} + d e^{-\lambda_D t} \} ,$$

فنحصل على العلاقة التالية:

$$\frac{dN_D}{dt} = N_P(0) \{ -p \lambda_P e^{-\lambda_P t} - d \lambda_D e^{-\lambda_D t} \} .$$

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.



- بالتعويض عن (t) و $\frac{dN_D}{dt}$ في العلاقة :

$$N_D(t) = N_P(0) \{pe^{-\lambda_P t} + de^{-\lambda_D t}\} ,$$

$$\frac{dN_D}{dt} = N_P(0) \{-p\lambda_P e^{-\lambda_P t} - d\lambda_D e^{-\lambda_D t}\} .$$

وإعادة الترتيب نجد:

$$e^{-\lambda_P t} \{-p\lambda_P - \lambda_P + p\lambda_D\} = 0 .$$

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.



$$e^{-\lambda_P t} \{-p\lambda_P - \lambda_P + p\lambda_D\} = 0 .$$

- المقدار بين قوسين يجب أن يساوي الصفر حتى تتحقق العلاقة السابقة، ومنه نستنتج قيمة p :

$$p = \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} .$$

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.

$$p = \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} . \quad P \xrightarrow{\lambda_P} D \xrightarrow{\lambda_D} G .$$

- المعامل d يتعلق بالشروط البدئية للعدد N_D في اللحظة $t=0$

$$N_D(t=0) = N_D(0) = 0 .$$

• وبالتعويض في العلاقة:

$$N_D(t) = N_P(0) \left\{ p e^{-\lambda_P t} + d e^{-\lambda_D t} \right\} ,$$

نجد:

$$p + d = 0$$

$$d = -p = -\frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} .$$

التفكير وفق سلسلة اشعاعية.

$$P \xrightarrow{\lambda_P} D \xrightarrow{\lambda_D} G .$$

- وبالتالي يمكن كتابة عدد النوى البنت في أي لحظة زمنية t على الشكل:

$$N_D(t) = N_P(0) \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} .$$

- للحصول على النشاط الاشعاعي للنواة البنت فإنه يتم ضرب العلاقة السابقة ب λ_D :

$$A_D(t) = N_D(t) \lambda_D$$

التفكى وفق سلسلة اشاععة.



- للحصول على النشاط الإشعاعي للنواة البنية فإنه يتم ضرب العلاقة السابقة بـ D :

$$\begin{aligned}
A_D(t) &= N_D(t)\lambda_D \\
N_D(t) &= N_P(0) \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} . \\
\mathcal{A}_D(t) &= \frac{N_P(0)\lambda_P\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} \\
&= \mathcal{A}_P(0) \frac{\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} = \\
&= \mathcal{A}_P(0) \frac{1}{1 - \frac{\lambda_P}{\lambda_D}} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} \\
&= \mathcal{A}_P(t) \frac{\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ 1 - e^{-(\lambda_D - \lambda_P)t} \right\} ,
\end{aligned}$$

ومن هذه العلاقة يمكن حساب النشاط الاشعاعي للنواة البنية $A_D(t) = N_D(t)\lambda_D$ في أي لحظة زمنية t .

الزمن المميز

- ان علاقة النشاط الاشعاعي للنواة البنية يُبيّن أن $A_D(t) = 0$ يساوي الصفر عندما $t=0$ (الشروط البدئية) و عندما $t = \infty$ (حيث تفكك كل النوى الأم والبنية)، وهذا يفترض مرور $A_D(t)$ بقيمة عظمى عند زمن يُسمى بالزمن المميز t_{max} من أجل $\lambda_D \neq \lambda_P$.

- ويتم تحديد الزمن المميز بوضع مشتق النشاط الاشعاعي للنواة البنـت في اللحظة $t = t_{max}$ مساوياً للصفر:

$$\mathcal{A}_D(t) = \frac{N_P(0)\lambda_P\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\}$$

$$\lambda_P e^{-\lambda_P(t_{\max})_D} = \lambda_D e^{-\lambda_D(t_{\max})_D}$$

الزمن المميز

- ويتم تحديد الزمن المميز بوضع مشتق النشاط الاشعاعي للنواة البت في اللحظة $t = (t_{max})_D$ مساوياً للصفر:

سؤال: ما هو الفارق
بين شكل منحنى تفكك
النواة الأم و النواة
البنت؟

$$\frac{dA_D}{dt} = 0 \quad \text{ومنه نحصل:}$$

$$\lambda_P e^{-\lambda_P (t_{max})_D} = \lambda_D e^{-\lambda_D (t_{max})_D}$$

$$(t_{max})_D = \frac{\ln \frac{\lambda_P}{\lambda_D}}{\lambda_P - \lambda_D} .$$

التوازن الاشعاعي

- التوازن الاشعاعي هو عدم تغير نسب عدد النوى المشعة في العينة الواحدة بمرور الزمن.
- يحدث التوازن الاشعاعي بين أعضاء السلسة الاشعاعية عندما يتساوى معدل تغير عدد النوى لكل نظير بالنسبة للزمن مع النظائر الأخرى:

$$\frac{dN_1}{dt} = \frac{dN_2}{dt} = \frac{dN_3}{dt}$$

- نميز حالتين من التوازن الاشعاعي: التوازن الانتقالى والتوازن الأبدى.

التوازن الاشعاعي

- التوازن الاشعاعي الانتقالـي:
و يحدث هذا التوازن بين النوى الأم والنوى الوليدة اذا كان عمر النصف للنواة الأم
كبيراً نسبياً مقارنةً بعمر النصف للنواة الوليدة:

$$T_{\frac{1}{2}}(P) > T_{\frac{1}{2}}(D)$$

$$\lambda_P < \lambda_D$$

شرط: ألا يقترب λ_P من الصفر.

التوازن الاشعاعي

- التوازن الاشعاعي الانتقالـي:
و يحدث هذا التوازن بين النوى الأم والنوى الوليدة اذا كان عمر النصف للنواة الأم
كبيراً نسبياً مقارنةً بعمر النصف للنواة الوليدة:

$$\lambda_P < \lambda_D$$

بالعودة الى علاقـة عدد النوى البنـت:

$$N_D(t) = N_P(0) \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} \{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \} .$$

من أجل (P) $e^{-\lambda_P t} \ll e^{-\lambda_D t}$ أي يمكن اهمال $e^{-\lambda_D t}$ أمام $t \gg T_{\frac{1}{2}}$
ومنه نجد:

$$N_D(t) = N_P(0) e^{-\lambda_P t} \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P}$$

التوازن الاشعاعي

- ## • التوازن الاشعاعي الانتقالـي:

$$N_D(t) = N_P(0)e^{-\lambda_P t} \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P}$$

بضرب الطرفين ب λ_D

$$N_D(t)\lambda_D = N_P(t) \frac{\lambda_P\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P}$$

$$A_D(t) = A_P(t) \frac{\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P}$$

و عند تحقق هذا الشرط فأننا نسمى التوازن بالتوازن الانتقالـي .
النشاط الإشعاعـي للنـواة البـنت يكون أكـبر من النـشاط الإشعاعـي للنـواة الأم
عـند حدوث التـوازن الـانتقالـي .

$$\frac{A_D(t)}{A_P(t)} = \frac{\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P}$$

التوازن الاشعاعي

- التوازن الشعاعي الأبدبي:

ويحدث هذا التوازن بين النوى الأم والنوى الوليدة اذا كان عمر النصف للنواة الأم كبيراً جداً مقارنةً بعمر النصف للنواة الوليدة:

$$T_{\frac{1}{2}}(P) \gg T_{\frac{1}{2}}(D)$$

$$\lambda_P \ll \lambda_D \quad \text{أي}$$

وبالتالي فإن λ_P يمكن أن تقترب من الصفر وبالتالي $e^{-\lambda_P t} \approx 1$.

التوازن الاشعاعي

- التوازن الاشعاعي الأبدى:

وبالتالي فإن λ_P يمكن أن تقترب من الصفر وبالتالي $e^{-\lambda_P t} \approx 1$

لذلك فإن العلاقة التي تعطي عدد النوى البنت:

$$N_D(t) = N_P(0) \frac{\lambda_P}{\lambda_D - \lambda_P} \{e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t}\} .$$

يمكن كتابتها على الشكل التالي:

$$N_D(t) = N_P(0) \frac{\lambda_P}{\lambda_D} (1 - e^{-\lambda_D t})$$

التوازن الاشعاعي

- التوازن الاشعاعي الأبدى:

$$N_D(t) = N_P(0) \frac{\lambda_P}{\lambda_D} (1 - e^{-\lambda_D t})$$

بعد زمن كاف يكون فيه $t \gg T_{\frac{1}{2}}(D)$ سيقرب من الصفر. وبالتالي:

$$N_D(t)\lambda_D = N_P(0)\lambda_P$$

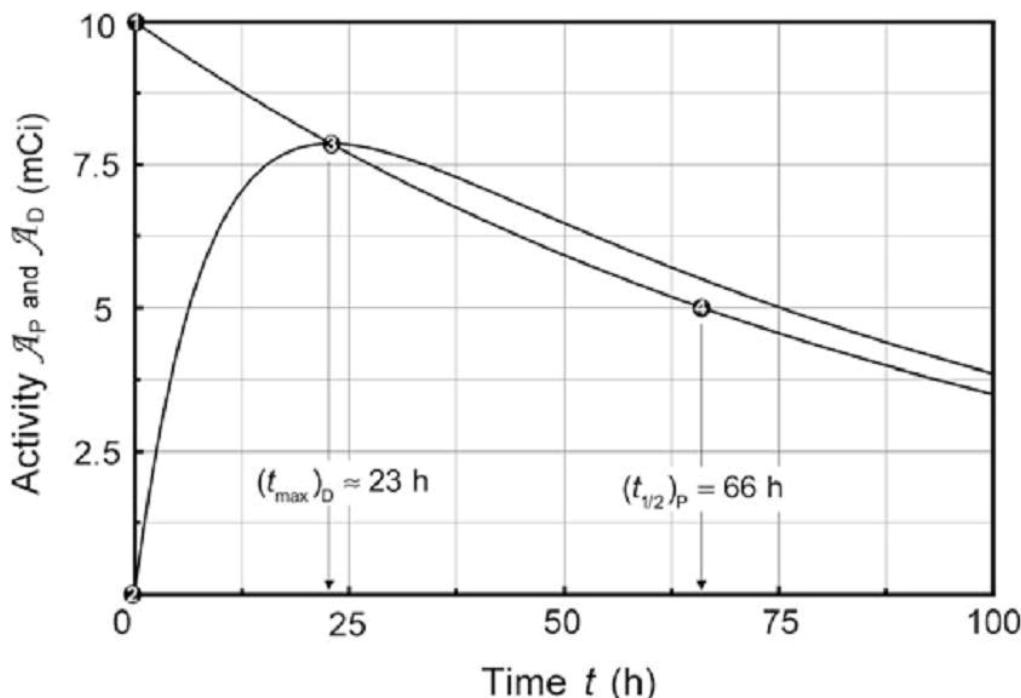
$$A_D(t) = A_P(t)$$

أي في حالة التوازن الأبدى فإن النشاط الاشعاعي للنواة البنت يساوي تماماً
النشاط الاشعاعي للنواة الأم من أجل زمن $t \gg T_{\frac{1}{2}}(D)$

حل المسألة التالية:

ليكن لدينا عينة مشعة تتكون من نوى Mo-99 مولبيديوم ($t_{\frac{1}{2}} = 66 \text{ h}$) التي تتفكك وفق تفكك بيتا السالب و تعطينا نوى وليدة Tc-99m التكنيسيوم غير المستقرة ($t_{\frac{1}{2}} = 6 \text{ h}$) التي تتفكك بإصدار أشعة غاما لتصل الى نوى Tc-99 تكنيسيوم شبه المستقرة.

- سنفترض أنه في الشروط البدئية العينة المشعة هي عينة نقية شدتتها الأشعاعية 10 mCi .
- اكتب معادلات النشاط الاشعاعي لكل من النوى الأم و النوى البنت في اللحظة t .
- احسب الزمن المميز الذي تصل عنده النوى البنت الى القيمة العظمى لنشاطها الاشعاعي.
- احسب قيمة النشاط الاشعاعي للنوى البنت عند الزمن المميز.
- حدد نوع التوازن الاشعاعي الموجود بين النوى الأم والنوى البنت.
- ارسم المنحني الذي يمثل النشاط الاشعاعي للنوى الأم والنشاط الاشعاعي للنوى البنت مستفيداً من معطيات المسألة.



ما هو نوع التوازن الاشعاعي الموجود بين
النوى الأم والنوى البنت؟؟