

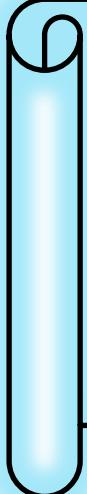
كلية العلوم

القسم : الفيزياء

السنة : الرابعة



١



المادة : فيزياء اشعاعية

المحاضرة : الثانية/نظري/

{{{ A to Z مكتبة }}}}

مكتبة Facebook Group : A to Z



كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

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



# النشاط الإشعاعي

## مقدمة:

النشاط الإشعاعي، الذي 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.

- 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 رذفورد وفريديريك سودي في عام 1902 ثم تم تحسينها بواسطة هاري باتيمان في عام 1910.
- 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 في الانتقال الإشعاعي يُشار إليه بطاقة التحلل. يتم انبعاث طاقة التحلل إما في شكل إشعاع كهرومغناطيسي (عادةً أشعة جاما) أو في شكل طاقة حركية لمنتجات التفاعل.
- يعتمد نمط التحلل الإشعاعي على النظير المعني.
- 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  $\lambda$  بأبعد الزمن العكسي، عادةً في  $1.5^{-1}$ .
- ثابت التحلل  $\lambda$  مستقل عن عمر الذرة المشعة وهو مستقل أساساً عن الظروف الفيزيائية مثل درجة الحرارة والضغط والحالة الكيميائية لبيئة الذرة. أظهرت القياسات الدقيقة أن  $\lambda$  يمكن أن يعتمد قليلاً على البيئة الفيزيائية. على سبيل المثال، عند الضغط الشديد أو في درجات الحرارة المنخفضة للغاية، يظهر النظير المشع تكتنيسيوم-99m تغيراً جزئياً في  $\lambda$  بترتيب  $10^{-4}$  مقارنة بالقيمة عند درجة حرارة الغرفة (293 كلفن) والضغط القياسي (101.3 كيلوباسكال).
- ثابت التحلل الإشعاعي الكلي  $\lambda$  مضروباً في فترة زمنية تكون أصغر بكثير من  $1/\lambda$  يمثل احتمال أن تتحلل أي ذرة معينة من مادة مشعة تحتوي على عدد كبير  $N(t)$  من الذرات المشعة المتطابقة في تلك الفترة الزمنية. يتم افتراض أن  $\lambda$  مستقل عن البيئة الفيزيائية للذرة المعينة.

النشاط الإشعاعي  $A(t)$  لمادة مشعة تحتوي على عدد كبير  $N(t)$  من الذرات المشعة المتطابقة يمثل العدد الإجمالي للتحللات (التفككات) لكل وحدة زمنية ويُعرف كمنتج بين  $N(t)$  و  $\lambda$ ، أي:

$$\mathcal{A}(t) = \lambda N(t) .$$

- وحدة النشاط في النظام الدولي للوحدات (SI) هي البكرييل (Bq) وتعطى كـ  $1 \text{ Bq} = 1 \text{ s}^{-1}$  البكرييل والهرتز كلاهما يعبران عن  $\text{s}^{-1}$  ، لكن الهرتز يعبر عن تردد الحركة الدورية، بينما يعبر البكرييل عن النشاط.
- الوحدة القديمة للنشاط، الكوري (Ci) ، كانت تُعرف في البداية كنشاط 1 جرام من الراديوم-226 وتعطى كـ  $1 \text{ Ci} = 3.7 \times 10^{10} \text{ s}^{-1}$  . تم قياس نشاط 1 جرام من الراديوم-226 لاحقاً ليكون  $3.665 \times 10^{10} \text{ s}^{-1}$  ؛ ومع ذلك، تم الحفاظ على تعريف الكوري عند  $0.988 \times 10^{10} \text{ s}^{-1}$  القيمة الحالية لنشاط 1 جرام من الراديوم-226 هي Ci أو  $3.66 \times 10^{10} \text{ Bq}$ .
- البكرييل (Bq) والكوري (Ci) مرتبطان كما يلي:

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

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

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

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

ملاحظة: الكتلة بالغرامات التي تساوي الكتلة الذرية المتوسطة لعنصر كيميائي تحتوي بالضبط  $6.022 \times 10^{23}$  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  $\lambda_P$  إلى نواة ابنة مستقرة D ، أي:



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

$$\frac{dN_p(t)}{dt} = -\mathcal{A}_P(t) = -\lambda_P N_p(t) .$$

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  $t=0$ .

بافتراض أن  $\lambda_P$  ثابت، يمكننا كتابة العلاقة السابقة كما يلي:

$$\ln \frac{N_P(t)}{N_P(0)} = -\lambda_P t$$

أو

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

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

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

حيث  $\mathcal{A}_P(0) = \lambda_P N_P(0)$  هو النشاط الابتدائي للمادة المشعة.

ينطبق قانون التحلل السابق على جميع النويدات المشعة بغض النظر عن طريقة تحللها؛ ومع ذلك، فإن ثابت التحلل  $\lambda_P$  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  $\lambda$  هو مجموع ثوابت التحلل الجزئية  $\lambda_i$  لكل طريقة:

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

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 أيضًا القول إنه في زمن عمر النصف يتناقص نشاط المادة المشعة إلى نصف قيمته الابتدائية، أي:

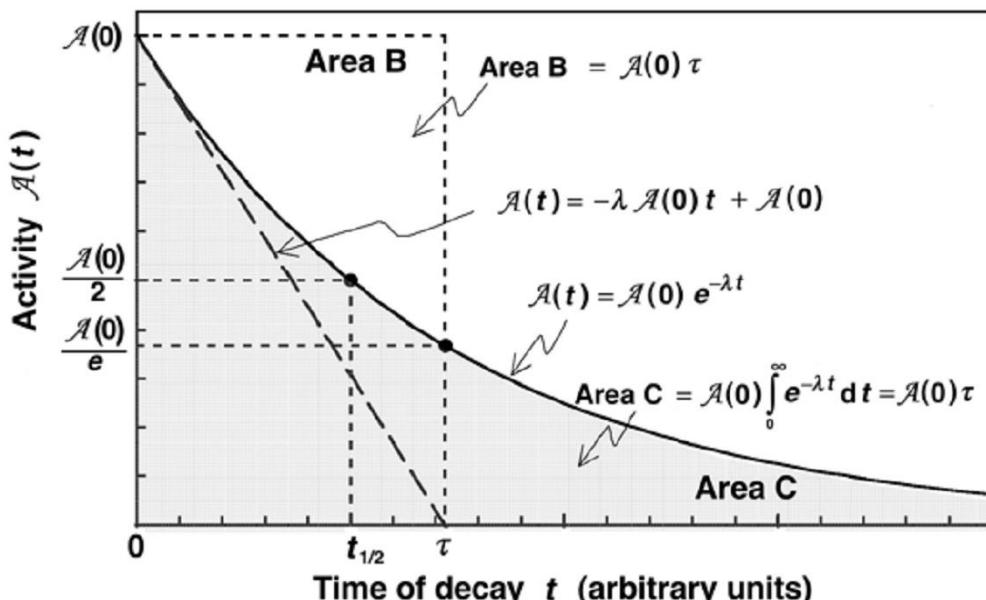
$$N_P[t = (t_{1/2})_P] = \frac{1}{2} N_P(0) = N_P(0)e^{-\lambda(t_{1/2})_P} .$$

من العلاقة السابقة نحصل على العلاقة التالية بين ثابت التحلل  $\lambda$  ونصف العمر  $(t_{1/2})_P$ :

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

يمكن أن يتراوح العمر الفعلي لأي نواة مشعة من 0 إلى  $\infty$ ، ومع ذلك، بالنسبة لعدد كبير من النوى المشعة  $N_P$  يمكننا تعريف العمر المتوسط  $\tau$  لمادة مشعة  $P$  الذي يساوي مجموع أعمار جميع الذرات مقسوماً على العدد الابتدائي للنوى المشعة. وبالتالي يمثل العمر المتوسط متوقع العمر المتوقع لجميع النوى في المادة المشعة  $P$  عند الزمن  $t = 0$ ؛ أي:

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



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

**Fig. 8.1.** Activity  $A(t)$  plotted against time  $t$  for a simple decay of a radioactive parent into a stable daughter. The activity follows the relationship given in (8.8) and (8.15). The concepts of half-life  $t_{1/2}$  and mean-life  $\tau$  are also illustrated. The area under the *exponential decay curve* from 0 to  $\infty$  is equal to  $A(0)\tau$  where  $A(0)$  is the initial activity of the parent nuclei. The slope of the tangent to the *decay curve* at  $t = 0$  is equal to  $-\lambda A_P(0)$  and this tangent crosses the abscissa axis at  $t = \tau$

يوضح الشكل 1 النشاط  $A(t)$  مرسوماً بدلالة الزمن  $t$  من أجل تفكك بسيط لنواة أم نشطة اشعاعياً إلى نواة بنت مستقرة.

يرتبط ثابت التحلل  $\lambda_P$  و متوسط العمر  $\tau_P$  بالعلاقة التالية:

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

يمكن أيضًا تعريف متوسط العمر  $\tau_P$  على أنه الوقت المطلوب لعدد الذرات المشعة أو نشاطها للانخفاض إلى  $e^1 = 0.368$  من قيمتها الأولية  $A_P(0)$  أو نشاطها الاشعاعي  $N_P(0)$  بالترتيب.

كما أن متوسط العمر  $\tau_P$  و نصف العمر يرتبطان مع بعضهما بالعلاقة:

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

مثال نموذجي للتحلل الاشعاعي من أجل شروط بدئية  $A_P(t=0) = A_P(0)$  تم توضيحه في الشكل 1 برسم النشاط الاشعاعي بدلالة الزمن:

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

يتميز المنحني في الشكل 1 بالخصائص التالية:

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

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

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

2- العدد الكلي للنوى النشطة اشعاعياً الموجودة في أي زمن  $0 < t$  يساوي النشاط الاشعاعي  $A_P(t)$  مضريوباً بمتوسط العمر  $\tau_P$ .  
 3- ميل المماس لمنحني التفكك عند الزمن  $t$  يُعطى 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:

تفكك أم- بنت- حفيدة مستقرة:

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



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

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

\* سنرمز لهذه العلاقة التفاضلية بـ

حيث  $N_P(0)$  هو عدد النوى الأم في اللحظة  $t=0$ . سنعتبر أنه في الشروط البدئية  $N_P(t=0) = N_P(0)$

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

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

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

ان حل المعادلة التفاضلية \* يمتلك حل عام من الشكل:

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

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

1- نشتق العلاقة بالنسبة للزمن فنحصل على العلاقة التالية:

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

2- بالتعويض عن  $N_D(t)$  و  $\frac{dN_D}{dt}$  في العلاقة \* وإعادة الترتيب نجد:

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

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

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

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

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

وبالتعويض في العلاقة

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

نجد:

$$p + d = 0$$

وبالتعويض عن قيمة  $p$  نجد:

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

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

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

النشاط الاشعاعي للنواة البنت  $A_D(t) = N_D(t)\lambda_D$  وبضرب العلاقة السابقة ب  $\lambda_D$  نجد:

$$\begin{aligned}
A_D(t) &= \frac{N_P(0)\lambda_P\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} \\
&= A_P(0) \frac{\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} = \\
&= A_P(0) \frac{1}{1 - \frac{\lambda_P}{\lambda_D}} \left\{ e^{-\lambda_P t} - e^{-\lambda_D t} \right\} \\
&= A_P(t) \frac{\lambda_D}{\lambda_D - \lambda_P} \left\{ 1 - e^{-(\lambda_D - \lambda_P)t} \right\},
\end{aligned}$$

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  $A_D(t)$  يساوي الصفر عندما  $t=0$  (الشروط البدئية) و عندما  $\infty = t$  (حيث تتفكك كل النوى الأم والبنية)، وهذا يفترض مرور  $A_D(t)$  بقيمة عظمى عند زمن يُسمى بالزمن المميز  $t_{max}$  من أجل  $\lambda_P \neq \lambda_D$ . ويتم تحديد الزمن المميز بوضع مشتق النشاط الاشعاعي للنواة البنية في اللحظة  $t = t_{max}$  مساوياً للصفر:

$$\frac{dA_D}{dt} = 0$$

ومنه نحصل:

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

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

حيث أن هذه العلاقة تخضع للشروط البدئية في اللحظة  $t=0$

$$A_P(t=0) = A_P(0) \quad \text{and} \quad A_D(t=0) = 0$$

### التوازن الاشعاعي:

التوازن الاشعاعي هو عدم تغير نسب عدد النوى المشععة في العينة الواحدة بمرور الزمن. ونجد أن التوازن الاشعاعي بين أعضاء السلسلة الاشعاعية يحدث عندما يتتساوى 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 الانتقالـي والتوازن الأبدـي.

- 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:

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

$$\lambda_P < \lambda_D$$

بشرط: ألا يقترب  $\lambda_P$  من الصفر.

بالعودة الى علاقـة عدد النوى البنت:

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

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

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

بضرب الطرفـين ب  $\lambda_D$ :

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

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

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

وعند تحقق هذا الشرط فأنـنا نسمـي التوازن بالـتوازن الـانتقالـي. النـشـاط الاـشعـاعـي  
لـلنـواـة الـبـنـت يـكون أـكـبـر مـن النـشـاط الاـشعـاعـي لـلنـواـة الـأـم عـنـد حدـوث التـوازن الـانـتـقالـي.

- التوازن الاشعاعي الأبدـي:

يـحدث هـذا النوع مـن التـوازن عـنـدـما يـكون عمرـ النـصـف لـلنـظـير الـأـم كـبـيرـاً جـداً مـقـارـنةً  
بعـمـرـ النـصـف لـلنـواـة الـبـنـت.

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

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

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

لذلك فإن العلاقة التي تعطي عدد النوى البنت:

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

يمكن كتابتها على الشكل التالي:

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

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



A to Z مكتبة