

التناقص الإشعاعي

I - الذرة (تذكير)

1 - نموذج الذرة

تتكون الذرة من نواة وإلكترونات تدور حول هذه الأخيرة .
تتكون النواة من دقائق تسمى بالنويات nucléon البروتونات (p) والنوترونات (n) .

2 - خاصيات نواة الذرة .

نمثل نواة ذرة لعنصر كيميائي X بالرمز ${}^A_Z X$.

X : رمز العنصر الكيميائي

Z : عدد البروتونات و A عدد الكتلة .

عدد النوترونات هو $N=A-Z$.

مثال : أحسب عدد البروتونات وعدد النوترونات لنواة الكلور ${}^{35}_{17}Cl$

3 - النويدات nucléides

في الفيزياء الذرية يطلق اسم النوييدة على مجموعة من النوى تتميز بعدد معين من البروتونات ومن النوترونات .
نعرف نوييدة بإعطاء Z و A . مثلا ${}^{12}_6C$ و ${}^{14}_6C$ نوييدتان لعنصر الكربون .

4 - النظائرية

النظائر ، نوييدات تحتوي على نفس عدد البروتونات وتختلف من حيث عدد النوترونات

مثال : ${}^{35}_{17}Cl$ و ${}^{37}_{17}Cl$ نظيرين لعنصر الكلور .

• **الوفرة الطبيعية** : بالنسبة لخليط طبيعي كتلته m يتكون من نظائر عنصر ما ، نعرف الوفرة الطبيعية θ_i

لنظير i كتلته m_i في هذا الخليط بالعلاقة : $m = \sum m_i \theta_i$ ، ويعبر عنها بالنسبة المئوية .

مثال : الوفرة الطبيعية للأورانيوم : ${}^{234}_{92}U$: 0,006% ، ${}^{235}_{92}U$: 0,718% ، ${}^{238}_{92}U$: 99,276% .

5 - كثافة المادة النووية

تبين التجارب النووية أنه يمكن نمذجة نواة بكرية شعاعها r يتعلق بعدد الكتلة A وفق العلاقة :

حيث أن $r = r_0 A^{1/3}$ حيث $r_0 = 1,2 \cdot 10^{-15} m$ شعاع ذرة الهيدروجين .

يمكن استنتاج القيمة التقريبية للكتلة الحجمية للنواة : $\rho = \frac{mA}{\frac{4}{3}\pi r^3} = \frac{3m}{4\pi r_0^3}$

الكتلة التقريبية للنواة : $m = 1,67 \cdot 10^{-27} kg$ تكون الكتلة الحجمية التقريبية : $\rho \approx 2 \cdot 10^{17} kg / m^3$ مما يدل على أن

النواة أو **المادة النووية شديدة الكثافة** .

II - النشاط الإشعاعي

نص وثائقي :

في سنة 1986 م اكتشف العالم الفيزيائي الفرنسي بيكريل Hennie Becquerel النشاط الإشعاعي عن طريق الصدفة حينما كان يقوم بأبحاث علمية على أشعة X الحديثة الاكتشاف أنداك وذلك بتعريض أملاح الأورانيوم لأشعة الشمس ، في 26 فبراير 1896 م كان يوما غائما ، فتعذر عليه تعريض هذه الأملاح لأشعة الشمس ، فوضعها في درج مكتبه مع صفائح فوتوغرافية مكسوة بغشاء من ورق سميك أسود ومعتم .

وفي أول مارس من نفس السنة قام بيكريل بتحميض الصفائح الفوتوغرافية فلاحظ بانبهار كبير أنها متأثرة ، رغم عدم تعرضها للأشعة الشمسية .

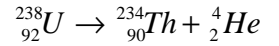
على صفائح فوتوغرافية .

وستنتان بعد ذلك لاحظ الفيزيائيان بيير كوري وزوجته ما

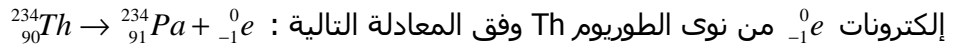
اكتشفها بيكريل .

كانت هذه الاكتشافات الخطوة الأساسية لانطلاق أبحاث أخرى أدت إلى التعرف وتصنيف الأشعة المنبعثة من المواد المشعة ، حيث تم التعرف على الأشعة المنبعثة من الأورانيوم من طرف العالمان الإنجليزيان

فريدريك سودي ، مبينا أنها عبارة عن نوى الهيليوم المتأينة ، وسميت أشعة α ، ويعبر عن هذا الانبعاث بالمعادلة :



في سنة 1900 م تعرف بكيريل على نوع آخر من الإشعاعات النووية وهو الإشعاع β^- . وهو عبارة عن انبعاث



و بعد ذلك أبرز العالم الفرنسي بول فيلار وجود الأشعة γ وهي عبارة عن موجات كهرومغناطيسية غير مرئية .

استثمار :

1 - ما هي طبيعة الأشعة X ؟ ما رتبة قدر طول موجتها μm أو nm ؟

طبيعة الإشعاعات X هي إشعاعات غير مرئية . رتبة قدر طول موجتها nm

$$0,001nm \leq \lambda \leq 10nm$$

2 - كيف اكتشف بيكريل أن أملاح الأورنيوم تبعث أشعة غير مرئية ؟

عند وضعه أملاح الأورانيوم داخل درج مع صفائح فوتوغرافية وبعد يومين تبين له أن الصفائح تأثرت بأشعة شبيهة بالأشعة X أي غير مرئية .

3

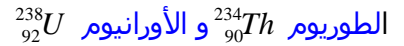
لقد كان هذا الاكتشاف بالصدفة .

4 - ما هو النشاط الإشعاعي ؟ كيف يمكن الكشف عن مادة مشعة ؟

النشاط الإشعاعي هو تحول طبيعي تلقائي لنواة مشعة أي غير مستقرة إلى نواة أخرى وذلك بانبعاث إشعاعات نشيطة .

يمكن الكشف عن مادة مشعة

5 - أذكر النواتين المشعيتين التي تم التعرف عليهما إلى حدود سنة 1898 م .



6 - أذكر أنواع الإشعاعات النووية الواردة في النص وحدد طبيعتها .

أشعة α وهي نوى الهيليوم 4_2He والإشعاع β^- وهي عبارة عن انبعاث إلكترونات ${}^0_{-1}e$ والإشعاع γ عبارة عن موجات كهرومغناطيسية ..

تحقق من انحفاظ كل من عدد الكتلة وعدد الشحنة في معادلتَي التحويلين الواردين في النص

1 - تعريف النشاط الإشعاعي .

النشاط الإشعاعي تحول طبيعي وتلقائي يسمى كذلك باستحالة نووية، وغير مرتقب في الزمن ، تتحول خلاله نواة غير مستقرة تسمى نواة الأصل إلى نواة أخرى تسمى بنواة متولدة أو إلى حالة إثارة أقل طاقة .

وتسمى النواة غير المستقرة بالنواة المشعة أو نواة إشعاعية النشاط والدقائق المنبعثة بإشعاعات نشيطة .

2 - مخطط سيفري ، مخطط (N,Z) .

النشاط الوثنائي 2

يفسر تماسك النواة بوجود قوى جاذبية بين النويات . لهذه القوى شدة كبيرة جدا وتسمى قوى التأثيرات البينية النووية . وهي أكبر بكثير من التأثيرات البينية الكهروساكنة وقوى التجاذب الكوني وهذا ما يجعل أن النوى مستقرة ومع ذلك توجد نويات غير مستقرة أي تتحول تلقائيا إلى نوى أخرى بعد بعثها إشعاعات نشيطة .

كيف يمكن التنبؤ باستقرار نواة ؟

بواسطة مخطط سيفري يمكن تحديد النوى المستقرة والنوى المشعة ، حيث تمثل كل نواة بمربع صغير أفضوله Z عدد بروتونات النواة وأرتبه N عدد نوترونات النواة . ويسمى المجال الذي يحتوي على النواة المستقرة (المربعات الحمراء) بمنطقة الاستقرار ويحديه من كل جهة النوى غير المستقرة .

استثمار :

		N = A - Z عدد النوترونات							
11									${}_{19}O$
10									${}_{17}N$ ${}_{18}O$
9									${}_{16}N$ ${}_{17}O$
8								${}_{14}C$	${}_{15}N$ ${}_{16}O$
7						${}_{12}B$	${}_{13}C$	${}_{14}N$	${}_{15}O$
6					${}_{10}Be$	${}_{11}B$	${}_{12}C$	${}_{13}N$	
5				8Li	9Be	${}_{10}B$	${}_{11}C$		
4			6He	7Li			${}_{10}C$		
3				6Li	7Be				
2		3H	4He						
1	n	2H	3He		A_X				النوى المستقرة
0		1H		A_X	A_X	A_X			النوى غير المستقرة
		0	1	2	3	4	5	6	7
		عدد البروتونات Z							

1 - ذكر بمدلول الحرف A و Z في التمثيل A_ZX ، واعط العلاقة بين A و Z و N .

2 - حدد موضع النوى المستقرة بالنسبة ل $Z < 20$ (النوى الخفيفة) . بماذا تتميز هذه النوى ؟ واستنتج أن $\frac{A}{Z}$ تساوي 2 تقريبا .

النويدات المستقرة توجد قريبة من المستقيم $N=Z$ فهي تتميز بكون أن عدد البروتونات يساوي عدد النوترونات .
ويحقق عدد الكتلة A العلاقة التالية : $A=2Z$ تقريبا .

3 - بالنسبة ل $Z > 20$ أين توجد هذه النوى بالنسبة للمستقيم $N=Z$ ؟ بماذا تتميز هذه النوى ؟ ما هو استنتاجك ؟
بالنسبة ل $Z > 20$ تكون منطقة الاستقرار فوق المستقيم ذي المعادلة $Z=N$ وتتميز هذه النوى بأن عدد النوترونات أكبر من عدد البروتونات . نستنتج أن استقرار النواة في هذه الحالة لا يمكن أن يحصل إلا إذا كان عدد النوترونات أكبر من عدد البروتونات .

4- كيف تصبح النسبة $\frac{A}{Z}$ بالنسبة للنوى الثقيلة المستقرة أي بالنسبة ل $Z > 70$ ؟

$\frac{A}{Z} \approx 2,5$ بالنسبة للنوى الثقيلة .

5 - النواة ${}^{137}_{56}Ba$ هل هي مستقرة ؟ هل هي نشيطة إشعاعيا ؟

نفس السؤال بالنسبة ل ${}^{131}_{56}Ba$ و ${}^{144}_{56}Ba$

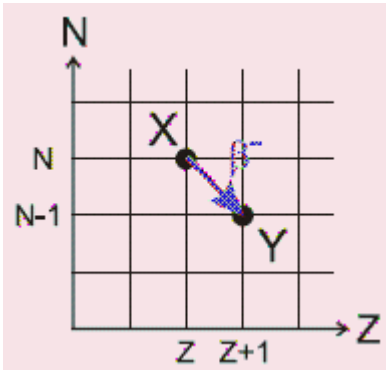
${}^{137}_{56}Ba$ و ${}^{144}_{56}Ba$ و ${}^{131}_{56}Ba$ توجد هذه النوى في منطقة الاستقرار ، فهي نوى مستقرة .

6 - في بعض الحالات ، وخلال تحول نووي تلقائي ، تتفتت نوترون داخل نواة إلى بروتون . في أي مجال من المخطط توجد هذه النوى التي تخضع لهذا التحول ؟
يحصل هذا التحول بالنسبة للنوى غير المستقرة وعدد نوترونها أكبر من عدد البروتونات .

خلاصة :

منطقة الاستقرار : بالنسبة ل $Z < 20$ هي المتطابقة مع المستقيم ذي المعادلة $Z=N$ أي أن عدد البروتونات مساو لعدد النوترونات .

بالنسبة ل $Z > 20$ تتموضع منطقة الاستقرار فوق المستقيم $N=Z$ ويكون في هذه الحالة عدد النوترونات أكبر من عدد البروتونات .
النوى غير المستقرة :
هناك ثلاث حالات :



• النواة الأصل A_ZX توجد فوق منطقة الاستقرار .

عدد النوترونات أكبر من عدد البروتونات في هذه الحالة تكون عندنا استحالة نووية تلقائية حيث تتحول البروتونات إلى نوترونات ويصاحب هذا التحول انبعاث إلكترونات ${}^0_{-1}e$ تسمى دقائق β^- حيث نحصل على نواة متولدة ${}^A_{Z+1}Y$ والتي تقترب من مجال الاستقرار .

• النواة الأصل A_ZX توجد تحت منطقة الاستقرار .

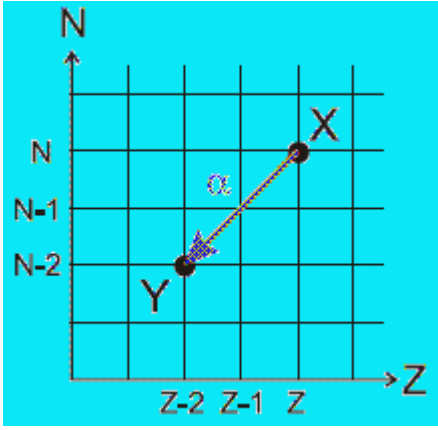
تتوفر نواة الأصل على أكبر عدد من البروتونات مقارنة مع النوترونات أي أن هناك استحالة نووية تلقائية حيث تتحول البروتونات إلى نوترونات مع انبعاث بوزترونات ${}^0_{+1}e$ تسمى دقائق β^+ حيث نحصل على نواة متولدة ${}^A_{Z-1}Y$ والتي تقترب إلى منطقة الاستقرار .

• حالة النوى الثقيلة (N , Z) كبيران جدا

لكي تقترب من منطقة الاستقرار تتفتت باعثة نوى الهيليوم 4_2He

تسمى بالدقائق α . ونحصل على نواة متولدة ${}^{A-4}_{Z-2}Y$.

في غالب الأحيان يصاحب هذا التحولات انبعاث إشعاعات مهرمغناطيسية γ وهذا يلاحظ عندما تكون النواة الأصلية في حالة مثارة حيث تتوفر على وفرة من الطاقة .

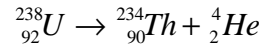
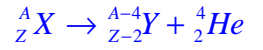


III - قوانين الانحفاظ والمعادلات النووية للأنشطة الإشعاعية

α, β, γ

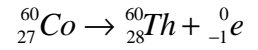
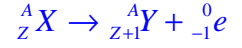
يمكن نمذجة الأنشطة الإشعاعية بمعادلات نووية تخضع لقانون صودي .
نص القانون : خلال تحول نووي تنحفظ الشحنة الكهربائية Z وكذلك العدد الإجمالي للنويات A .

1 - معادلة النشاط الإشعاعي α

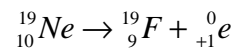
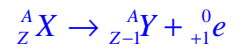


يلاحظ أنه خلال هذا التحول يتحقق قانون صودي .

2 - معادلة النشاط الإشعاعي β^-



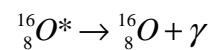
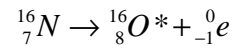
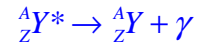
3 - معادلة النشاط β^+



4 - معادلة النشاط الإشعاعي γ

الإشعاع γ

حيث تكون النواة المتولدة في حالة إثارة ولفقدان إثارتها تفقد الطاقة وذلك ببعث إشعاعات γ معادلة الإشعاع γ تكتب على الشكل التالي :



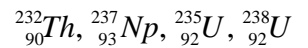
${}^{16}_8 O^*$ نواة متولدة في حالة مثارة

${}^{16}_8 O$ نواة متولدة في حالتها الأساسية .

5 - الفصيلة المشعة .

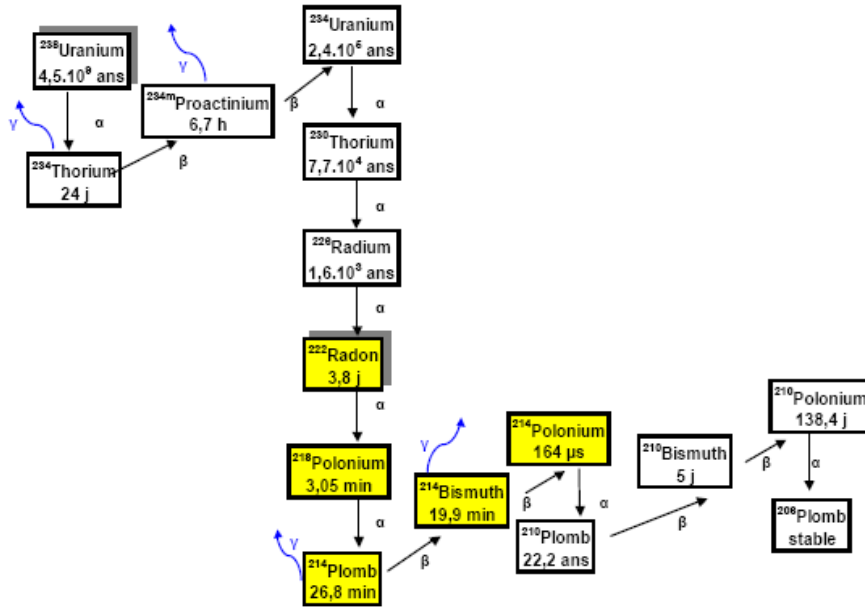
تتحول نواة أصلية غير مستقرة إلى نواة أخرى , إذا كانت هذه الأخيرة غير مستقرة , فإنها بدورها تتحول إلى نواة أخرى , وهكذا إلى أن نحصل على نواة مستقرة وغير مشعة . نسمي مجموع النوى الناتجة عن نفس النواة الأصلية فصيلة مشعة / famille radioactive

توجد أربع فصائل مشعة طبيعية تنحدر من النوى التالية :



مثال فصيلة الأورانيوم 238 :

Famille Radioactive de l'URANIUM 238



ALGADE, 1 avenue du Brugeaud, 87250 Bessines-sur-Gartempe - Tél. : (33)05 55 60 50 00 – e-mail :

VI _ التناقص الإشعاعي

1 _ الصيغة العشوائية للنشاط الإشعاعي

النشاط الإشعاعي ظاهرة عشوائية تحدث تلقائياً ، إذ لا يمكن التنبؤ بال اللحظة التي يحدث فيها التفتت ولا يمكن تغيير خاصيات هذه الظاهرة .

النشاط التجريبي 3

تفتت نواة ظاهرة عشوائية غير مرتقبة في الزمن ، ذلك أنه لا يمكن التنبؤ بحدوث نشاط إشعاعي لنواة في لحظة معينة . غير أنه يمكن معرفة احتمال وقوعه خلال مدة زمنية معينة Δt . نفس الشيء

مثلاً ، بل يمكن فقط معرفة احتمال ظهور الوجه (6) وهو $p = \frac{1}{6}$.

يمكن مماثلة نواة مشعة بترد ، والحصول على منحني يوافق قانون التناقص الإشعاعي وذلك بتحديد عدد الرميات التي يظهر فيها الوجه (6)

يمكن لهذا الغرض استعمال برنم محاكات رمي الرند

نبت عدد النردات $N_0=100$. نقوم بالرمية الأولى فيسجل لنا عدد النردات التي يظهر فيها الوجه (6) فهذا العدد يمثل عدد النوى المفتتة خلال الثانية الأولى نزيل هذا العدد من N_0 فنحصل على العدد N_1 عدد النوى المتبقية بدون تفتت . نقوم بالرمية الثانية فيسجل لنا عدد النردات التي يظهر فيها الوجه (6) . يمثل هذا العدد النوى المفتتة خلال الثانية

الموالية . نزيل العدد N_2 من بين العدد N_1 الخ

نعيد نفس العملية بواسطة برنم المحاكاة . ندون النتائج في الجدول التالي :

t(s)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	
عدد النردات التي ظهر فيها الوجه (6)																						
عدد النردات المتبقية	100	85	73	61	54	42	38	35	27	24	21	19	14	14	11	10	8	6	5	4	4	

استثمار النتائج

- 1 - مثل المنحنى $N(t)$ عدد النردات المتبقية بدلالة الزمن .
- 2 - حدد المدة الزمنية $t_{1/2}$ التي تقلص خلالها عدد النردات المتبقية إلى النصف . نسمي $t_{1/2}$ عمر النصف .
- 3 - أدخل نتائج التجربة في برنم يعالج المعطيات (ريغريسي)
- 4 - أحسب النسبة $\frac{t_{1/2}}{\tau}$ وقارنها مع $\ln 2$. ماذا تستنتج ؟

2 - قانون التناقص الإشعاعي

- نعتبر عينة تحتوي على N_0 من نوى المشعة في اللحظة $t=0$. ونعتبر $N(t)$ عدد النوى المتبقية في اللحظة t أي التي لم تتفتت بعد .

$N(t) + dN(t)$ عدد النوى المتبقية في اللحظة $t + dt$ بما $N(t)$ تتناقص إذن $dN(t) < 0$. أي أن عدد النوى المتفتتة

بين اللحظتين t و $t+dt$ هو $N(t) - (N(t) + dN(t)) = -dN(t)$

تبين الدراسة الإحصائية لعينة أن عدد النوى المتفتتة $-dN(t)$ يتناسب مع $N(t)$ عدد النوى المتبقية في العينة و dt المدة الزمنية

ويعبر عن هذا رياضيا بالعلاقة :

$$-dN(t) = \lambda N(t).dt \Rightarrow \frac{dN(t)}{N(t)} = -\lambda dt$$

وهي معادلة تفاضلية من الدرجة الأولى حلها يكتب على الشكل التالي :

$N(t) = Ke^{-\lambda t}$ تحدد الثابتة K حسب الشروط البدئية :

$$N(t=0) = N_0 = K$$

الجداء λt لا بعد له أي أن $\left[\lambda \right] = \frac{1}{[t]} = s^{-1}$ وبالتالي فإن وحدة λ

هي s^{-1}

يخضع عدد النوى $N(t)$ المتبقية في عينة مشعة لقانون التناقص

الإشعاعي التالي : $N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$ ، حيث :

λ تسمى ثابتة النشاط الإشعاعي أو ثابتة التفتت . وهي تميز

طبيعة النويدة المشعة و N_0 عدد النوى في اللحظة $t=0$.

3 - ثابتة الزمن - عمر النصف

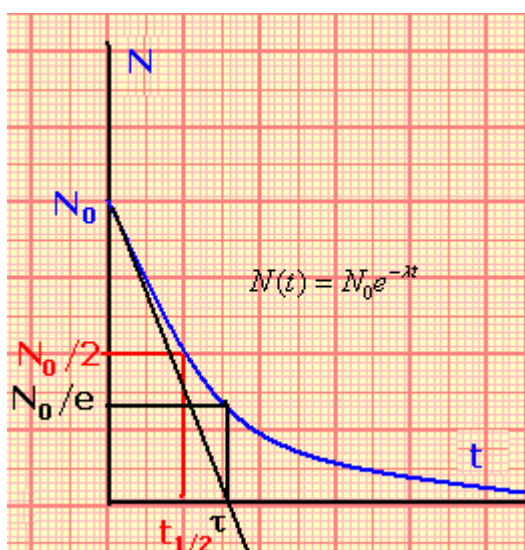
أ - ثابتة الزمن τ

تمكن ثابتة النشاط الإشعاعي λ من تعرف زمن مميز لنويدة مشعة

معينة ، يسمى ثابتة الزمن رمزها τ وتعرف بالعلاقة : $\tau = \frac{1}{\lambda}$

τ تميز طبيعة النويدة المشعة . وحدة τ هي s (الثانية)

يصح قانون التناقص الإشعاعي كالتالي :



$$N(t) = N_0 e^{-\lambda t} = N_0 e^{-\frac{t}{\tau}}$$

عند اللحظة $t = \tau$ نأخذ $N(t)$ القيمة :

$$N(\tau) = N_0 e^{-1} \Rightarrow N(\tau) = 0,37N_0$$

وهو ما يمثل نقصانا في عدد النوى البدئية N_0 بنسبة 63% .
وتجدر الإشارة إلى أن المماس للمنحنى الأسّي عند اللحظة $t=0$ يقع محور الأفاسيل عند التاريخ $t = \tau$.

ب - عمر النصف $t_{1/2}$ لنويّة مشعّة .

يسمى عمر النصف $t_{1/2}$ المدة الزمنية اللازمة لتفتت نصف عدد نوى عينة .

$$\text{عند } t = t_{1/2} \text{ لدينا } N(t_{1/2}) = \frac{N_0}{2} \text{ أي أن}$$

$$N_0 e^{-\lambda t_{1/2}} = \frac{N_0}{2} \Rightarrow e^{-\lambda t_{1/2}} = \frac{1}{2}$$

$$\text{Ln}(e^{-\lambda t_{1/2}}) = -\text{Ln}2 \Rightarrow \lambda t_{1/2} = \text{Ln}2$$

$$t_{1/2} = \frac{\text{Ln}2}{\lambda} = \tau \text{Ln}2$$

مثال : نويّة الأورانيوم 238 عمرها النصف هو $4,5 \cdot 10^9$ ans

نويّة الكربون 14 عمرها النصف هو 5600ans

نويّة سيزيوم 137 عمرها النصف 30ans

ويّة بولونيوم 212 عمرها النصف $3 \cdot 10^{-7}$ s

4 - نشاط عينة مشعّة activité radioactive

أ - تعريف

نشاط عينة $a(t)$ تحتوي على عدد $N(t)$ من النوى المشعّة هو عدد النوى المفتتة في وحدة الزمن . تعبيره :

$$a(t) = \frac{-dN(t)}{dt}$$

وحدة $a(t)$ هي بيكريل (Bq)

1Bq يمثل تفتتا واحدا في الثانية .

$$\text{من العلاقة } -dN(t) = \lambda N(t) dt \Rightarrow a(t) = -\frac{dN(t)}{dt} = \lambda N(t)$$

بتعويض $N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$ في العلاقة نجد :

$$a_0 = \lambda N_0 \text{ بحيث ان } a(t) = \lambda N_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow a(t) = a_0 e^{-\lambda t}$$

يقاس النشاط الإشعاعي بواسطة عدادات . مثلا عداد جيجر Geigre

ب - أمثلة لنشاط مصادر مشعّة

رجل كتلته 70kg نشاطه 7000Bq

لتر من ماء معدني نشاطه 10Bq

1kg من السمك نشاطه 100Bq

1kg من البلوتونيوم نشاطه الإشعاعي $2 \cdot 10^{12}$ Bq

مصدر طبي مشع نشاطه الإشعاعي 10^{14} Bq .

7 - التأريخ بالنشاط الإشعاعي

يستعمل الجيولوجيون وعلماء الآثار تقنيات مختلفة لتحديد أعمار الحفريات والصخور

التي تعتمد على النشاط الإشعاعي .

تحتوي الصخور والحفريات على نويّات مشعّة حيث يتناقص عددها مع مرور الزمن

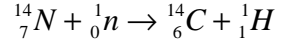
نشاط عينة أخرى مرجعية يمكن تأريخها .

كلما كان عمر العينة المراد تأريخها كبيرا جدا وجب استعمال طريقة تعتمد نويّات ذات عمر نصف أكبر

1 - التأريخ بالكربون 14

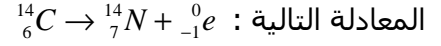
نعلم أن عنصر الكربون يتوفر أساسا على نظيرين ، الكربون 12 وهو مستقر والكربون 14 وهو إشعاعي النشاط b
موجود بكميات ضئيلة بسبب ضعف وفارته الطبيعية (0,0001%) حيث يوجد بهذه الوفرة في كل تركيب كيميائي
يحتوي على الكربون . مثلا ثنائي أوكسيد الكربون يحتوي على هذه النسبة .

وجود هذا النظير هو نتيجة تفاعل نوى الأزوت مع نوترونات الأشعة الكونية وفق المعادلة التالية



كيف يتم التأريخ بالكربون 14 ؟

نفترض أنه خلال 40000 سنة نسبة الكربون 14 في الفضاء ثابتة مع مرور الزمن .
نعلم كذلك أن جميع الكائنات الحية تتبادل الكربون مع الجو من خلال التنفس التركيب الضوئي و التغذية ، أي أن هذه
النسبة الثابتة توجد في كل الكائنات الحية . وعند موتها تتناقص هذه النسبة بسبب تفتت نوى الكربون 14 وفق



ويتطبق قانون التناقص الإشعاعي : $a(t) = a_0 e^{-\lambda t}$

علما أن $t_{1/2} = 5600 \text{ans}$ نحسب $\lambda = \frac{\text{Ln}2}{t_{1/2}}$

$$a(t) = a_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow \frac{a(t)}{a_0} = e^{-\lambda t}$$

$$\text{Ln} \frac{a(t)}{a_0} = -\lambda t \Rightarrow t = -\frac{1}{\lambda} \text{Ln} \frac{a(t)}{a_0}$$

$$t = -\frac{t_{1/2}}{\text{Ln} 2} \text{Ln} \frac{a(t)}{a_0}$$

يقاس نشاط $a(t)$ لكتلة معروفة من عينة (مثلا 1g)

يقاس النشاط a_0 لنفس الكتلة من عينة شاهدة حالية .

ملحوظة : تستعمل هذه الطريقة ، التأريخ بالكربون 14 ، فقط بالنسبة لعينات عمرها أقل من 40000 سنة . وهذا
راجع لكون العينات الأطول عمرا تحتوي على كمية ضئيلة من الكربون 14 ولا يمكن قياس نشاطها .

2 - التأريخ بطرق أخرى

توجد طرق أخرى للتأريخ تستعمل فيها نويدات مشعة عمر نصفها كبير جدا . وتمكن من تأريخ عينات أكثر قدما .
مثلا ، لتأريخ عينات قديمة جدا كالصخور ، يستعمل الأورانيوم 238 . لأن عمر نصفه كبير جدا واستعمال هذا النظير
قد مكن من تقدير عمر الكرة الأرضية وهو حوالي 4,55 مليار سنة وعمر نصف هذا النظير $t_{1/2} = 4,468.10^9 \text{ans}$.

تمرين تطبيقي : أعطى قياس النشاط الإشعاعي لعينة من الفحم كتلتها غرام واحد ، أخذت من موقد

نار يرجع إلى ما قبل التاريخ ، القيمة $a(t) = 4,0.10^{-2} \text{Bq}$.

أحسب عمر الموقد ما قبل التاريخ ، علما أن نشاط غرام من الفحم الموجود في الوقت الحاضر

$$a_0 = 0,23 \text{Bq}$$

عمر النصف للكربون 14 هو $t_{1/2} = 5600 \text{ans}$

الجواب :

عمر الموقد هو :

ويتطبق قانون التناقص الإشعاعي : $a(t) = a_0 e^{-\lambda t}$

علما أن $t_{1/2} = 5600 \text{ans}$ لدينا $\lambda = \frac{\text{Ln}2}{t_{1/2}}$

$$a(t) = a_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow \frac{a(t)}{a_0} = e^{-\lambda t}$$

$$\text{Ln} \frac{a(t)}{a_0} = -\lambda t \Rightarrow t = -\frac{1}{\lambda} \text{Ln} \frac{a(t)}{a_0}$$

$$t = -\frac{t_{1/2}}{\ln 2} \text{Ln} \frac{a(t)}{a_0}$$

تطبيق عددي :

$$t = -\frac{5600}{\text{Ln} 2} \cdot \text{Ln} \left(\frac{4 \cdot 10^{-2}}{0,23} \right) = 14132 \text{Bq}$$