

المجال: التطورات الرتبية

الوحدة الثانية: دراسة تحولات نووية

المدة: 3 سا

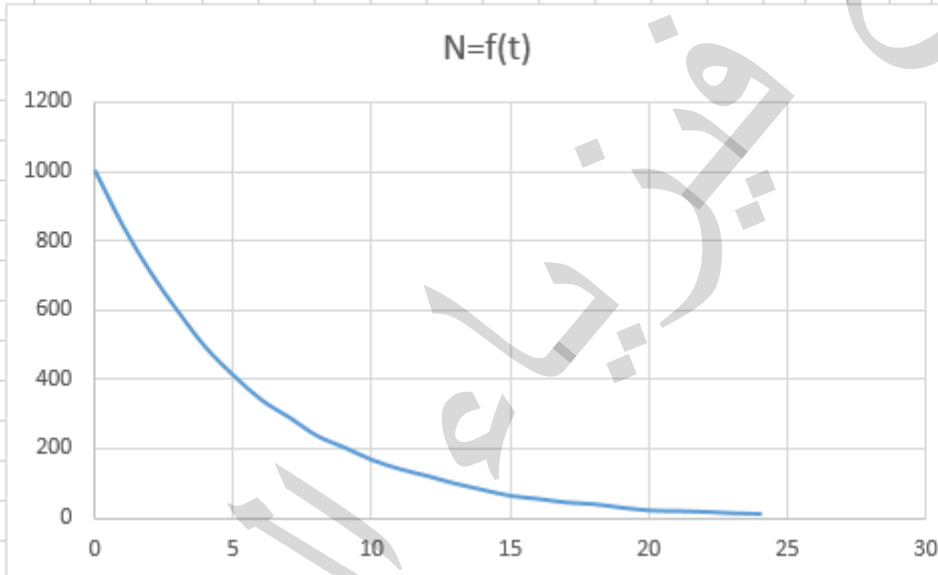
الموضوع: التناقص الإشعاعي

1. المعادلة التفاضلية للتطور:

1-1. محاكاة تفكك الأنوية: البطاقة التجريبية رقم 05

- نعم تتحكم الصدفة في ظهور الوجه 6.
- ظهور الوجه 6 لا يؤثر على نتيجة القطعة المجاورة لها، وبالتالي تفكك نواة لا يؤدي إلى تفكك النواة المجاورة لها.
- نعم لكل القطع الاحتمال نفسه لإعطاء الوجه 6، وبالتالي لكل الأنوية الاحتمال نفسه للتفكك.
- ظهور الوجه 6 في نهاية الأمر هو عملية حتمية وبالتالي تفكك نواة غير مستقرة هو عملية حتمية.
- تمثيل المنحنى $N=f(t)$:

t(s)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
N(المتبقية)	1000	842	708	594	491	411	341	291	238	204	168	142	122	100	82	65	56	46	41	31	23	21	19	15	13



الشكل:

• هي دالة تناقصية (أسية) من $N(t) = C \cdot e^{-B \cdot t}$

حيث: C, B ثوابت.

2-1. قانون التناقص الإشعاعي:

• عدد الأنوية المشعة عند اللحظة الابتدائية ($t=0$): N_0 • عدد الأنوية غير المتفككة (المتبقية) عند اللحظة t: $N(t)$ • عدد الأنوية الغير المتفككة عند اللحظة $t+\Delta t$: $N(t+\Delta t)$ يكون عدد الأنوية المتفككة خلال المدة Δt هو: $\Delta N = N(t+\Delta t) - N(t) < 0$ تبين الدراسات الإحصائية لعينة أن هذا العدد يتناسب مع $N(t)$ و Δt .

$$-\Delta N = \lambda \cdot N(t) \cdot \Delta t \Rightarrow \frac{\Delta N}{\Delta t} = -\lambda \cdot N(t)$$

• مقدار موجب وحدته (s^{-1}).من أجل Δt صغير جدا ($\Delta t \rightarrow 0$)

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

وهي معادلة تفاضلية من الدرجة الأولى من الشكل:

$$y'(t) = -\lambda y \quad \text{الشكل: } y(t) = y_0 \cdot \exp(-\lambda t)$$

بالمطابقة نجد:

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

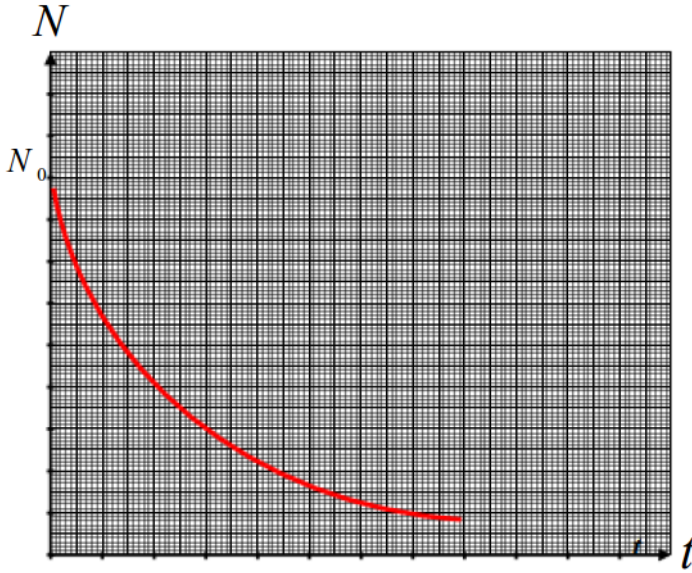
حيث:

N_0 : عدد الأنوية المشعة عند اللحظة $t=0$.

λ : ثابت النشاط الإشعاعي.

إن عدد الأنوية المشعة تتناقص وفق دالة أسية

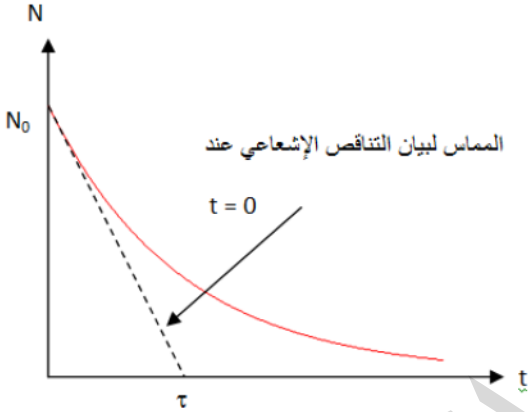
تمثيلها البياني يعطى في الشكل المقابل:



3-1. ثابت الزمن τ :

معادلة المستقيم المماس للبيان عند النقطة $(0, N_0)$ هي: $N = a \cdot t + N_0$

بحيث: a يمثل ميل المستقيم



$$\frac{dN}{dt} = -\lambda \cdot N_0 \cdot \exp(-\lambda t)$$

$$\left. \frac{dN}{dt} \right|_{t=0} = -\lambda \cdot N_0 \cdot \exp(-\lambda \cdot 0) = -\lambda \cdot N_0 = a$$

$$-\lambda \cdot N_0 = -\frac{N_0}{\tau}$$

$$\tau = \frac{1}{\lambda}$$

من أجل $t = \tau$ يمكن أن نكتب: $N(\tau) = N_0 e^{-\lambda \tau} = N_0 e^{-1} = 0,37 N_0$ ومنه: $N(\tau) = 0,37 N_0$

4-1. زمن نصف العمر $t_{1/2}$:

تعريف: نصف العمر هو المدة الزمنية اللازمة لتفكك نصف عدد الأنوية المشعة الموجودة في العينة.

$$N(t_{1/2}) = \frac{N_0}{2} = N_0 \exp(-\lambda t_{1/2})$$

$$\Rightarrow \frac{1}{2} = \exp(-\lambda t_{1/2})$$

$$t_{1/2} = \frac{\ln(2)}{\lambda}$$

5-1. النشاط الإشعاعي $A(t)$:

يعرف النشاط الإشعاعي $A(t)$ بعينة بعدد التفككات التي تحدث في الثانية ويعبر عنها بالعلاقة:

$$A(t) = -\frac{dN(t)}{dt} = \lambda \cdot N(t)$$

يقاس النشاط الإشعاعي بوحدة البكريل (1Bq يوافق تفكك واحد خلال ثانية).

لدينا:

$$A(t) = -\frac{dN(t)}{dt} = \lambda \cdot N(t) = \lambda \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

$$\Rightarrow A(t) = A_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

2. تطبيق في مجال التأريخ:

- بواسطة النشاط الإشعاعي يمكن تقدير عمر المواد العضوية مثل بقايا الأعضاء النباتية أو الحيوانية باستعمال الكربون ^{14}C .
- يتواجد ^{14}C و ^{12}C في الكائنات الحية بنسبة $\frac{^{14}\text{C}}{^{12}\text{C}} = 1,3 \cdot 10^{-12}$ ثابتة
- عند موت العضو فإن ^{14}C لا يتجدد لأن التفاعلات مع العالم الخارجي تتوقف وعليه يبدأ في التناقص بينما ^{12}C يبقى ثابت.
- إذا كان نشاط ^{14}C لحظة موته هو A_0 ، والنشاط في اللحظة t بعد موته بمدة طويلة هو $A(t)$ ومنه نحسب عمر العضو من العلاقة الآتية:

$$t = \frac{1}{\lambda} \cdot \ln \frac{N_0}{N} = \frac{1}{\lambda} \cdot \ln \frac{A_0}{A} = \frac{\ln t_{1/2}}{\ln 2} \cdot \ln \frac{A_0}{A}$$

تطبيق:

شظية من عظم حيوان وجدت في مكان أثري هي 200g، تم تسجيل النشاط لها بـ 15Bq. علما أن $t_{1/2}(^{14}\text{C}) = 5730\text{ans}$ وأن نسبة الكربون 14 للكربون 12 هي $1,3 \cdot 10^{-12}$. ما هو عمر العظم؟

الحل:

$$t = -\frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A}{A_0} \quad \text{عمر العظم يحسب كم يلي:}$$

عدد أنوية C (تقريبا تساوي عدد أنوية ^{12}C) الموجودة في 200g من العظم:

$$N_1 = N_A \frac{m}{M} \Rightarrow N_1 = 6.02 \times 10^{23} \frac{200}{12} \Rightarrow N_1 = 10^{25} \quad \text{نواة}$$

عدد أنوية ^{14}C الموجودة في 200g من العظم:

$$\frac{N_{^{14}\text{C}}}{N_{^{12}\text{C}}} = 1.3 \times 10^{-12} \Rightarrow N_{^{14}\text{C}} = N_0 = 1.3 \times 10^{-12} \times 10^{25} \Rightarrow N_0 = 1.3 \times 10^{13} \quad \text{نواة}$$

حساب A_0 :

$$A_0 = \lambda N_0 \Rightarrow A_0 = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} N_0 = \frac{0.69}{5730 \times 365.25 \times 24 \times 3600} 1.3 \times 10^{13}$$

$$\Rightarrow A_0 = 49.61 \text{ Bq}$$

عمر العظم:

$$t = -\frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A}{A_0} = -\frac{5730}{0.69} \ln \frac{15}{49.61} \Rightarrow t = 3.14 \times 10^4 \text{ s} = 9943 \text{ ans}$$