

# تمارين التناقص الاشعاعي

## تمرين 1:

تتوفر على عينة من البولونيوم  $^{210}_{84}\text{Po}$  عدد نواها عند اللحظة  $t=0$  هو  $N_0$  وكتلتها  $m_0$  بعد مرور 276 يوما تصبح عدد نواها  $N = \frac{N_0}{4}$ .

- 1 - عرف عمر النصف.
- 2 - حدد قيمة عمر النصف بالنسبة للبولونيوم  $^{210}_{84}\text{Po}$ .
- 3 - علما أن  $m_0=1\text{g}$  أوجد حجم غاز الهيليوم المحصل عليه في الشروط النظامية بعد مرور 276 يوما .

نعطي:  $N_A=6,02.10^{23}\text{mol}^{-1}$   $M(\text{Po})=210\text{ g/mol}$

الحجم المولي في الشروط النظامية :  $V_0=22,4\text{ L.mol}^{-1}$

## تمرين 2:

يكون تركيز الكربون 14 في الفضاء في الأجسام الحية ثابتا مع الزمن، بينما يتناقص هذا التركيز ابتداء من تاريخ وفاة هذا الكائن .

ليكن  $C$  و  $C_0$  تركيزي الكربون 14  $^{14}\text{C}$  على التوالي عند التاريخين :  $t_0=0$  و  $t$  نعطي :  $t_{1/2}=5600\text{ ans}$

- 1 - أكتب العلاقة بين  $C$  ،  $C_0$  ،  $t$  وعمر النصف  $t_{1/2}$ .
- 2 - أوجد المدة الزمنية التي مرت على وفاة انسان انخفض خلالها تركيز الكربون 14 في عضامه 20 مرة.

## تمرين 3:

في أبريل من سنة 1986 انفجر احد مفاعلات المحطة النووية تشيرنوبيل وتسربت الى الجو نوى مشعة من بينها نوى اليود  $^{131}_{53}\text{I}$  وهو اشعاعي النشاط  $\beta^-$  عمر النصف الموافق له  $t_{1/2}=8\text{jours}$

- 1 - اكتب معادلة تفتت اليود علما ان النواة المتولدة هي الكزينون  $\text{Xe}$ .
- 2 - عند الانفجار تسربت الى الفضاء 100 kg من اليود المشع .
  - 1-2- احسب  $a_0$  نشاط هذه الكتلة.
  - 2-2- علما ان 80% من هذه الكتلة سقطت في مكان الحادث والبقية كونت سحابة مشعة انتقلت غير مناطق مجاورة حيث وصلت الى فرنسا التي تبعد عن أوكرانيا بمسافة  $d=3000\text{Km}$  وكان نشاط العينة في فرنسا هو :  $a=2.10^{18}\text{Bq}$ . حدد السرعة المتوسطة التي انتقلت بها السحابة .

نعطي:

$M(^{131}\text{I})=131\text{g.mol}^{-1}$   $N_A=6,02.10^{23}\text{mol}^{-1}$

## تمرين 4:

احد نظائر البوتاسيوم  $^{40}_{19}\text{K}$  يتفكك فيعطي الأرجون  $^{40}_{18}\text{Ar}$ .

- 1 - أكتب معادلة التفكك وحدد نوعه .
- 2 - أحضر رواد الفضاء عند قيامهم برحلة الى سطح القمر أحجارا ، لتحديد عمر هذه الأحجار تم تحليل حجرة كتلتها  $m_0=1\text{g}$  تحتوي على كتلة  $m_1=1,66 \cdot 10^{-6}\text{g}$  من البوتاسيوم  $^{40}\text{K}$  وحجم  $v=82 \cdot 10^{-4}\text{cm}^3$  من غاز الأرجون . حدد عمر هذه الصخرة .

نعطي:

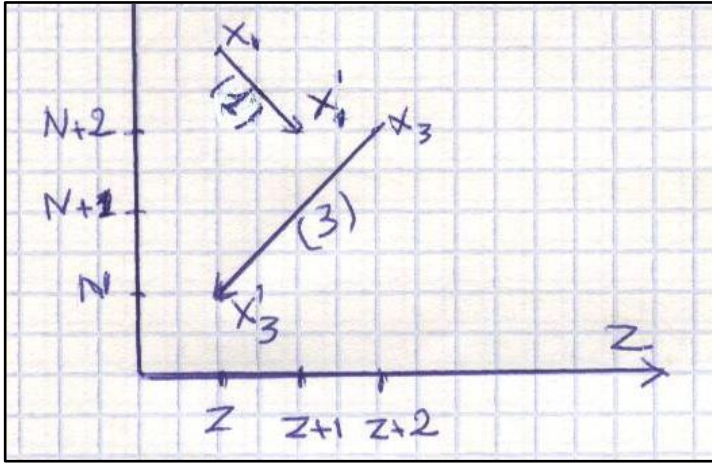
$$M(^{40}\text{K})=40\text{g}\cdot\text{mol}^{-1} \quad N_A=6,02 \cdot 10^{23}\text{mol}^{-1} \quad v_m=22,4\text{L}\cdot\text{mol}^{-1} \quad t_{1/2}=1,5 \cdot 10^9$$

## تمرين 5:

نويده الكربون  $^{14}_6\text{C}$  اشعاعي النشاط يعطي عند تفكته الازت  $^{14}_7\text{N}$ .

- 1 - أكتب معادلة التفكك .
- 2 - علما أن غاز ثنائي أكسيد الازوت المتواجد في الهواء يحتوي على نسبة من الكربون 14 تبقى ثابتة عندما يكون الكائن حيا ، وعند وفاته تتناقص هذه النسبة مع الزمن .  
عند العثور على عينة من عظام حيوان خلال احدى الحفريات لعلماء اللاثار تبين أن نشاط هذه العينة تساوي فقط 8% من نشاط عينة حديثة ومماثلة لكائن حي . حدد تاريخ وفاة هذا الحيوان .  
نعطي عمر النصف:  $t_{1/2}=5600\text{ans}$

## تمرين 6:



- يعطي الشكل أسفله مجموعة من التفككات .
- 1 - أكتب معادلة التفكك الموافقة وحدد نوع نشاط كل تفكك .
  - 2 - نويده الكلور  $^{36}_{17}\text{Cl}$  تخضع للتفكك 3 أكتب معادلة هذا التفكك .
  - 3 - بين أن :  $1 - \frac{N'}{N} = e^{-t/\tau}$  حيث  $N'$  هو عدد النوى المتبقية عند اللحظة  $t$  .
  - 4 - بينت دراسة أجريت على عينة من المياه الجوفية أنها لا تحتوي سوى على نسبة 39% من الكلور 36 مقترنة مع المياه التي تجري على سطح الأرض حدد  $t_1$  عمر هاته المياه الجوفية .  
نعطي : عمر النصف للكلور 36 هو:  $t_{1/2}=3 \cdot 10^5\text{ans}$

## تمرين 7:

يوم 27 شنتير من سنة 2003 وعند بداية اشغال ترميم إحدى الحدائق ، تم العثور على جمجمة إنسان أطلق عليه اسم "أندير" فقامت السلطات بوقف الأشغال، لتتم دراسة الموقع من طرف خبراء الآثار. لكن سرعان ما تم العثور على بعد مترين من موقع الجمجمة الأولى على جمجمة إنسان آخر أطلق عليه اسم "سابيان".  
بينت الدراسات الأثرية أنهما عاشا بأوروبا بين سنة 60.000 قبل الميلاد وسنة 30.000 قبل الميلاد ووجدت على جمجمة "أندير" آثار ضرب والتي ربما أدت إلى وفاته. وتم طرح التساؤل التالي : هل يكون "سابيان" هو من قام بقتل "أندير" ؟  
للإجابة عن هذا التساؤل اعتمدت طريقة التأريخ بالكربون 14.

### 1- دراسة الكربون 14

يوجد الكربون في الطبيعة على شكل نظيرين  $(^{12}_6C ; ^{14}_6C)$ .

يتكون الكربون 14  $(^{14}_6C)$  في الأجواء العليا عند اصطدام نوترون  $^1_0n$  بنواة الأوت 14  $(^{14}_7N)$ .  
يؤدي هذا الاصطدام إلى ظهور دقيقة أخرى إلى جانب نواة الكربون 14  $(^{14}_6C)$ .

- 1- اكتب معادلة التفاعل النووي الموافقة لتكون الكربون 14 ما الدقيقة المنبعثة ؟ عّل جوابك.
- 2- اكتب معادلة تفتت نواة الكربون 14 علما أنها إشعاعية-النشاط  $\beta^-$ .
- 3- عرف  $t_{1/2}$  عمر النصف والفصيلة المشعة.

4- لتكن  $N_0$  عدد النوى المشعة في عينة عند لحظة  $t=0$  و  $N(t)$  عدد النوى المتبقي عند لحظة  $t$ .  
أ- أعط تعبير  $N(t)$  بدلالة  $N_0$  و  $\lambda$  ثابتة التناقص الإشعاعي والزمن  $t$ .

ب- حدد بدلالة  $N_0$  عدد النوى  $N(t)$  للكربون 14 في اللحظات الواردة في الجدول. (انقل الجدول ثم املاه).

$n \times t_{1/2}$	$5 \times t_{1/2}$	$4 \times t_{1/2}$	$3 \times t_{1/2}$	$2 \times t_{1/2}$	$t_{1/2}$	0	t
						$N_0$	$N$

ج- أثبت العلاقة  $t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda}$ . احسب  $\lambda$  علما ان عمر النصف هو :  $t_{1/2} = 5570 \text{ ans}$

### تطبيق التأريخ:

يمثل الجدول أسفله نتائج تحليل أجري على عظام جمجمة كل من "أندير" و "سابيان" بواسطة التأريخ بالكربون 14.

$\frac{N(t)}{N_0}$	
$1,64 \cdot 10^{-2}$	عظام جمجمة "أندير"
$1,87 \cdot 10^{-2}$	عظام جمجمة "سابيان"

- 1- اعتمادا على نتائج الجدول حدد عمر "أندير" وعمر "سابيان".
- 2- هل تطابق نتائج التحليل المعطيات الواردة في بداية التمرين.
- 3- هل فعلا قام "سابيان" بقتل "أندير"؟

## تمرين 8: (عن الامتحان الوطني دورة يونيو 2008 ع ف)

يعتبر الطب أحد المجالات الرئيسية التي عرفت تطبيقات عدة للأنشطة الإشعاعية ، ويستعمل في هذا المجال عدد من العناصر المشعة لتشخيص الأمراض ومعالجتها . ومن بين هذه العناصر الصوديوم  $^{24}_{11}\text{Na}$  الذي يمكن من مجرى الدم في الجسم .

1 - نويدة الصوديوم  $^{24}_{11}\text{Na}$  اشعاعية النشاط وينتج عن تفتتها نويدة المغنيزيوم  $^{24}_{12}\text{Mg}$  .

1 1 - أكتب معادلة التفتت نويدة الصوديوم وحدد طبيعة الأشعاع.

2 1 - احسب ثابتة النشاط الإشعاعي  $\lambda$  لهذه النوية ، علما أن عمر النصف للصدويوم 24 هو  $t_{1/2}=15h$ .

2- فقد شخص ، اثر حادثه سير، حجما من الدم . لتحديد حجم الدم المفقود نحقن الشخص المصاب عند اللحظة  $t_0=0$  بحجم  $V_0=5,0 mL$  من محلول الصوديوم 24 تركيزه  $C_0=10^{-3} mol/L$  .

1-2- حدد كمية مادة الصوديوم  $^{24}_{11}Na$  التي تبقى في دم الشخص المصاب عند اللحظة  $t_1=15 h$  .

2-2- احسب نشاط هذه العينة عند هذه اللحظة  $t_1$  .

نعطي ثابتة أفوكادرو  $Na=6,02.10^{23}mol^{-1}$  .

2-3- عند اللحظة  $t_1=3h$  ، أعطى تحليل الحجم  $V_2=2mL$  من الدم المأخوذ من جسم الشخص المصاب كمية المادة  $n_2=2,1.10^{-9} mol$  .

استنتج الحجم  $V_p$  للدم المفقود ، باعتبار أن جسم الانسان يحتوي على  $V=5,00 L$  من الدم وأن الصوديوم موزع فيه بكيفية منتظمة.

### تمرين 9: ( عن الامتحان الوطني دورة يونيو 2008 علوم رياضية)

ينتج الثوريوم المتواجد في الصخور البحرية عن التفتت التلقائي للأورانيوم 234 خلال الزمن ، ولذلك يوجد الثوريوم والأورانيوم بنسب مختلفة في جميع الصخور البحرية حسب تاريخ تكونها .

نتوفر على عينة من صخرة بحرية كانت تحتوي عند لحظة تكونها التي نعتبرها أصلا للتواريخ ( $t=0$ ) على عدد  $N_0$  من نوى الأورانيوم  $^{234}_{92}U$  ونعتبر أنها لم تكن تحتوي انذاك على نوى الثوريوم  $^{230}_{90}Th$  عند أصل التواريخ .

أظهرت دراسة هذه العينة عند اللحظة  $t$  أن نسبة عدد نوى الثوريوم على عدد نوى الأورانيوم هو:  $r = \frac{N(^{230}_{90}Th)}{N(^{234}_{92}U)}$

معطيات :

- كتلة نواة الأورانيوم:  $m(^{234}_{92}U)=234,0409u$

- عمر النصف لعنصر الأورانيوم 234 :  $t_{1/2}=2,455.10^5ans$

- كتلة البروتون:  $m_p=1,00728u$

- كتلة النيوترون :  $m_n=1,00866u$

- وحدة الكتلة الذرية:  $1u=1,00866MeV.c^{-2}$

1- دراسة نواة الأورانيوم  $^{234}_{92}U$  :

1 1 - أعط تركيب نواة الأورانيوم 234 .

2 1 - أحسب ب MeV طاقة الربط  $E_L$  للنواة  $^{234}_{92}U$  .

3 1 - نوية الأورانيوم  $^{234}_{92}U$  اشعاعية النشاط ، تتحول تلقائيا الى نوية الثوريوم  $^{230}_{90}Th$  ، بتطبيق قانوني الانحفاظ ، أكتب معادلة تفتت النوية  $^{234}_{92}U$

2- دراسة التناقص الإشعاعي:

1-2- أعط تعبير عدد نوى الثوريوم  $^{230}_{90}Th$  ، عند اللحظة  $t$  ، بدلالة  $N_0$  وعمر النصف  $t_{1/2}$  لعنصر الأورانيوم 234 .

2-2- أوجد تعبير اللحظة  $t$  بدلالة  $r$  و  $t_{1/2}$  . أحسب  $t$  .