

التحولات النووية

Prepabac2021

Prof: Remila

(1)

التمرين ①

- التمرين ③**
- إستلم خبر مدرسي على منبع إشعاعي يحتوي على نظير السيزيوم $^{137}_{55}Cs$ المشع لـ β^- و γ حيث يقىز بثابت زمن $\tau = 43,6\text{ans}$. $A_0 = 3 \times 10^5 \text{Bq}$.
- عرف النشاط الإشعاعي الابتدائي لهذا المنشع N_0 .
 - أكتب معادلة التفاعل النووي المنذج لتفكك السيزيوم 137.
 - يعطى المستخرج: $^{53}_{53}I$, $^{54}_{54}Xe$, $^{56}_{56}Ba$, $^{57}_{57}La$.
 - أحسب عدد الأنوية الابتدائية N_0 .
 - استنتج m_0 كتلة السيزيوم 137 الموجودة في المنشع لحظة استلامه.
 - كم تصبح قيمة النشاط A بعد سنة ؟
 - أحسب النسبة المئوية للأنوية المتفككة عندئذ ج) ما قيمة التغير النسبي للنشاط الإشعاعي خلال سنة واحدة ؟
 - تسغرق حصة الأشغال التطبيقية حوالي $\Delta t = 2h$
 - أحسب قيمة النسبة $\frac{A(t)}{A(t + \Delta t)}$. ماذا تستنتج ؟
 - يصبح المنشع غير صالح للاستعمال عندما يصبح لنشاطه الإشعاعي قيمة حدية تساوي عشر قيمته الابتدائية . كم يدوم استغلال المنشع ؟

$$\text{المعطيات: } M(^{137}Cs) = 137\text{g.mol}^{-1}, N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}, 1\text{an} = 365,25\text{jours}$$

التمرين ④

لليود عدة نظائر منها النظيران المشعان المبينان في الجدول التالي:

النظير	$^{123}_{53}I$	$^{131}_{53}I$
نصف العمر	13 heures	8,1 jours

- لدينا عينتين من هذين النظيرين كل منهما $m = 10\text{g}$ احسب النشاط الإبتدائي للعينتين.
- ما هو الزمن اللازم حتى يصبح للعينتين نفس النشاط الإشعاعي.

- التمرين ②**
- يعتبر التكليسيوم 99 ($^{99}_{43}Tc$) النظير المشع الأكثر استعمالاً في التصوير الطبي و ذلك لمدة حياته القصيرة و قلة خطورته و كلفته المنخفضة.
- لتكتليسيوم عدة نظائر منها النظيران المبينان في الجدول التالي:
- | النظير | $^{99}_{43}Tc$ | $^{97}_{43}Tc$ |
|-----------|----------------|----------------|
| نصف العمر | 6 heures | 90,1 jours |

$t_{1/2} = 8\text{jours}$
- عرف النظائر وأعط تركيب نواة التكتليسيوم 99.
 - يتم الحصول على النظير $^{97}_{43}Tc$ عن طريق قذف نواة الموليدان $^{96}_{42}Mo$ بالديترويوم وفق المعادلة التالية: $^{96}_{42}Mo + ^2H \rightarrow ^{97}_{43}Tc + ^4X$.
 - تعرف على الجسيمة 4X مع التعليل.
 - ينتج التكتليسيوم 99 عن تفكك الموليدان $^{99}_{42}Mo$ تلقائياً.
 - أكتب معادلة التحول النووي محدداً نوع التفكك.
 - مثل هذا الإشعاع على المخطط (N, Z) المقابل.
 - من أجل تشخيص حالة عظام مريض يستعمل التكتليسيوم 99 في التصوير بالإشعاع النووي، يحقن المريض بجرعة من التكتليسيوم 99 نشاطها الإشعاعي $A_0 = 5 \times 10^8 \text{Bq}$ في اللحظة $t = 0$ و تؤخذ صورة للعظام المفحوصة في اللحظة t_1 عندما يصبح النشاط الإشعاعي للجرعة مساوياً 60% من قيمته الابتدائية.
 - احسب قيمة ثابت النشاط الإشعاعي λ للتكتليسيوم 99.
 - احسب عدد الأنوية N_0 التي تم حقنها في اللحظة $t = 0$.
 - تم حقن المريض على الساعة 9h00 صباحاً. حدد اللحظة t_1 التي أخذت عندها صورة العظام مشيراً إلى الساعة الموافقة لذلك $(h:min:s)$.
 - بين أن المدة الزمنية t_2 التي من أجلها يختفي النشاط الإشعاعي للجرعة المحقونة في جسم المريض تعطى بالعلاقة: $t_d = 7,2t_{1/2}$.
 - برر استخدام النظير $^{97}_{43}Tc$ في التشخيص بدلاً من النظير $^{99}_{43}Tc$.

- التمرين ①**
- يستخدم نظير اليود المشع $^{131}_{53}I$ الذي زمن نصف عمره $t_{1/2} = 8\text{jours}$ لتخيص أمراض الغدة الدرقية.
- عرف النشاط المشع و زمن نصف العمر.
 - بالإعتماد على المخطط $(N - Z)$ ، ما هو نمط تفكك النواة $^{131}_{53}I$ ؟ على.
 - أكتب معادلة تفكك اليود 131 يعطى : $^{55}_{55}Cs$, $^{54}_{54}Te$, $^{52}_{52}Te$.
 - يحقن مريض بعينة من اليود 131 كلتها $m_0 = 1\mu\text{g}$ عند $t = 0$.
 - أحسب قيمة N_0 ، عدد الأنوية الابتدائية الموجودة في العينة.
 - أحسب قيمة ثابت التفكك λ في جملة الوحدات الدولية (S.I).
 - أحسب قيمة النشاط الإشعاعي A_0 للعينة السابقة عند $t = 0$.
 - أحسب نشاط العينة بعد j ثم بعد $j+8$ ثم بعد $j+16$.
 - أحسب عدد أنوية اليود المتفككة بعد j بطرفيتين مختلفتين.
 - أعطي قياس النشاط الإشعاعي للعينة عند اللحظة t_1 .
 - ما كتلة اليود 131 المتبقية في العينة عند اللحظة t_1 .
 - احسب قيمة t_1 بال(jours).
 - يكث المريض في المستشفى تحت المراقبة الطبية لعدة أيام، حتى تصل قيمة التناقص في النشاط الإشعاعي إلى 40% من قيمته الابتدائية.
 - كم يدوم مكوث المريض في المستشفى؟
 - يختفي النشاط الإشعاعي للجرعة في جسم المريض عندما تفكك 99% من الأنوية الابتدائية. حدد بالوحدة (jours) المدة اللازمة لإخفاء النشاط الإشعاعي في جسم المريض. يعطى : $N_0 = 6,02 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$.

