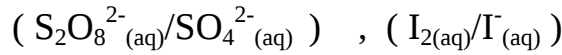


التمرين الاول:

نمزج في بيشر عند اللحظة $t=0$ حجما $V_1=40\text{mL}$ من محلول مائي ليبروكسودي كبريتات البوتاسيوم $(2\text{K}^+_{(\text{aq})} + \text{S}_2\text{O}_8^{2-}_{(\text{aq})})$ تركيزه المولي $C_1 = 1,0 \times 10^{-1} \text{mol/L}$ مع حجم $V_2 = 60\text{mL}$ من محلول مائي ليود البوتاسيوم $(\text{K}^+_{(\text{aq})} + \text{I}^-_{(\text{aq})})$ تركيزه المولي $C_2 = 1,5 \times 10^{-1} \text{mol/L}$.

1— علما أن الثنائيات (Ox / Red) الداخلة في التحول الكيميائي الحاصل هما :



أ / أكتب المعادلة العبرة عن التفاعل أكسدة - ارجاع النمذج للتحول الكيميائي الحاصل .

ب / أنجز جدولا لتقدم التفاعل الحادث . بين ان كان التفاعل محقق للشروط الستوكيومترى

2— نربط البيشر بخلية قياس الناقلية وبواسطة تجهيز مناسب نتابع تطور ناقلية المحلول مع الزمن ثم نرسم المنحنى البياني

$G = f(t)$ المبين في الشكل الاتي .

— نكتب العلاقة بين ناقلية المحلول G

$$G = \frac{1}{V_T} (A + BX) : X \text{ وتقدم التفاعل}$$

حيث A و B ثوابت في شروط التجربة.

$$(V_T = V_1 + V_2)$$

أ / أوجد من المنحنى ناقلية المحلول G_0 عند

اللحظة $t=0$ وناقليته G_{max} عند الحصول على

التقدم الأعظمي, ثم استنتج قيمة كل من A و B

ب / أكتب علاقة السرعة الحجمية للتفاعل

بتقدم التفاعل X ثم استنتج علاقتها بالناقلية G

ج / أحسب السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة $t=0$.

د / أحسب ناقلية المحلول عند زمن نصف التفاعل ثم استنتج من المنحنى البياني زمن نصف التفاعل .

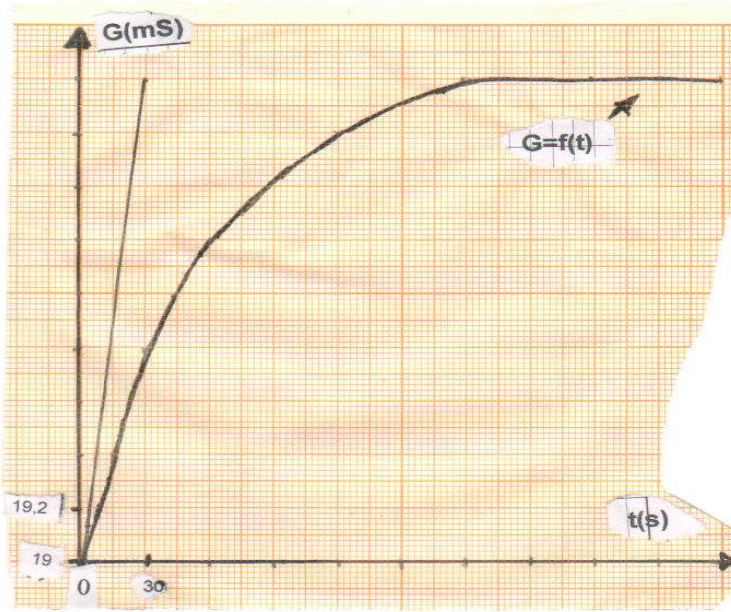
التمرين الثاني:

يستخدم اليود $^{131}_{53}\text{I}$ أساسا في معالجة سرطان الغدة الدرقية حيث يقوم بإتلاف خلايا الغدة الدرقية المتبقية بعد بترها ويقوم بمعالجة المضاعفات.

1 / نواة اليود $^{131}_{53}\text{I}$ مشعة تصدر جسيمات β^- وإشعاعات γ . زمن نصف حياته هو $t_{1/2}$.

أ / - تكلم باختصار عن بعض فوائد وبعض مضار النشاط الإشعاعي .

ب / - ما المقصود بالعبرة : (تصدر جسيمات β^- وإشعاعات γ) .



ج / — أكمل معادلة التفاعل المنمذج للتحويل النووي التالية : $^{131}_{53}I \rightarrow \dots Xe + \dots + \dots$

2 / نعتبر عينة من اليود تحتوي في اللحظة t على $N(t)$ نواة مشعة غير متفككة من $^{131}_{53}I$

أ / — عبر عن $N(t)$ بدلالة الزمن t و N_0 (عدد الأنوية عند $t=0$) وثابت النشاط الإشعاعي λ .

ب / — بين أن : $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ ثم أوجد وحدة λ باستعمال التحليل البعدي

ج/ — بين أن عدد الأنوية المشعة المتفككة في اللحظة t يعطى بالعلاقة : $N'(t) = N_0 (1 - e^{-\lambda t})$

t	t=0	$t = t_{1/2}$	t=τ	$t \rightarrow \infty$
N'				

د /— أكمل الجدول التالي .

ثم أرسم البيان $N'=f(t)$

3- أحسب بالنسبة للنواة $^{131}_{53}I$

أ — طاقة الربط ($^{131}_{53}I$) E_I ب MeV .

ب — طاقة الربط لكل نوية .

4 / — أ / — عرف النشاط الإشعاعي اللحظي $A(t)$ لمنبع مشع ثم حدد وحدته في النظام الدولي (SI) .

ب / — بين أن النشاط في اللحظة t يكتب على الشكل : $\ln A(t) = -\lambda t + \ln(\lambda N_0)$

5 / — بواسطة عداد جيجر نتابع تغيرات النشاط $A(t)$ بدلالة الزمن لعينة تحتوي على أنوية اليود $^{131}_{53}I$ المشع .

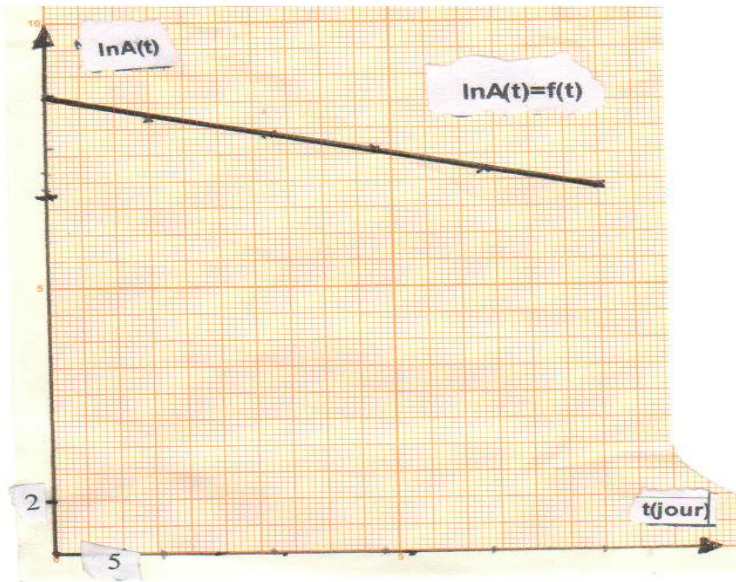
المنحنى المرفق يمثل تغيرات $\ln A = f(t)$.

أ / — أوجد معادلة هذا المنحنى .

ب/ — أستنتج قيمتي كل من النشاط الابتدائي A_0 ,

وثابت التفكك الإشعاعي λ ثم أحسب $t_{1/2}$

ج / — أوجد عدد الأنوية المشعة الابتدائية N_0



يعطى :

$m(^{131}_{53}I) = 130,906114 \text{ u}$	$m(^1_1P) = 1,007276 \text{ u}$
$m(^1_0n) = 1,008665 \text{ u}$	$1u = 931,5 \frac{\text{MeV}}{C^2}$