

## التمرين الأول : ( 6 نقاط)

نفرض التحول التام ذي المعادلة :  $C_2H_5Br_{(l)} + OH_{(aq)}^- = C_2H_5OH_{(l)} + Br_{(aq)}^-$

حجم المزيج التفاعلي  $V = 1.0 L$ . التراكيز الابتدائية للمتفاعلات هي :

$$[C_2H_5Br]_i = 3 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \text{ و } [OH^-]_i = 7 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$

لمتابعة حركية التفاعل نقيس كمية  $OH^-$  المتبقية خلال الزمن . ومن أجل ذلك نأخذ  $10 \text{ mL}$  من المحلول و نضعها في الجليد ، ثم نقوم بمعايرته بمحلول حمض الأزوت ( $H_3O^+ + NO_3^-$ ) ذي التركيز  $5 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  . نقيس حجم التكافؤ  $V_{aE}$  .

t (h)	0.5	1	1.5	2	2.5	3	3.5	4
$V_E$ (ml)	12.84	11.98	11.31	10.78	10.35	10.00	9.69	9.48

1) أ — أكتب معادلة تفاعل المعايرة بين الحمض و شوارد  $OH^-$  .

ب — ماذا تقول عن تركيز  $OH^-$  في  $10 \text{ mL}$  المأخوذة و تركيز  $OH^-$  في الوسط التفاعلي ؟

ج — لماذا يجب وضع العينة في الجليد ؟

2) — أ — بين أن  $n_{(OH^-)}$  في الوسط التفاعلي تعطى بالعلاقة الآتية :  $n_{(OH^-)} = 100 C_a V_{aE}$

ب — أحسب  $n_{(OH^-)}$  خلال الأزمنة السابقة .

ج — و أستنتج التقدم  $X$  في نفس اللحظات .

3) — أ — أرسم البيان  $x = f(t)$  .

ب — حدد السرعة الحجمية الابتدائية لـ  $OH^-$  .

4) — أ — حدد التقدم الأعظمي  $x_{max}$  ، و استنتج زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$  .

## التمرين الثاني : ( 8 نقاط)

نعرض عينة من ذرات الفضة  $107$  إلى حزمة من النيوترونات البطيئة فتلتقط كل نواة نوترون و تتحول إلى نواة فضة  $108$  و التي تعتبر من

النواة	$Rh$	$Pd$	$Ag$	$Cd$	$In$
$Z$	45	46	47	48	49

الأنوية المشعة التي تصدر الإشعاعين :  $\beta^-$  و  $\beta^+$

المعطيات :

I — 1- أذكر قانوني الإنحفاظ اللذان يسمحان بكتابة معادلة التفاعل التفاعلي النووي .

2- أكتب معادلة التقاط النوترون من طرف الفضة  $107$  .

II — 1- ما هي طبيعة الإشعاعين :  $\beta^-$  و  $\beta^+$  ؟

2- أكتب معادلة التفاعل التي توافق كل تفكك نووي خاص بنواة الفضة  $108$  .

III — نعتبر في اللحظة  $t = 0 \text{ s}$  عينة من الفضة  $108$  تحتوي على  $N_0$  من الأنوية المشعة و  $N$  عدد الأنوية المتبقية في اللحظة  $t$  .

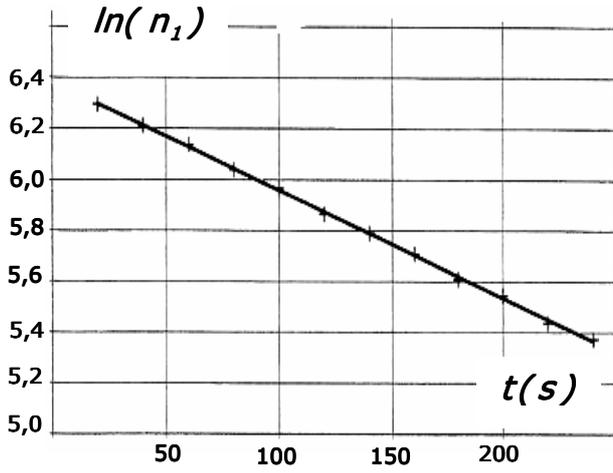
1- أكتب العلاقة التي تعطي  $N$  بدلالة  $N_0$  ،  $t$  ، و ثابت النشاط الإشعاعي  $\lambda$  .

2- أعط تعريف زمن نصف العمر الخاص بالنشاط الإشعاعي

3- أوجد العلاقة التي تربط بين زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  و ثابت النشاط الإشعاعي  $\lambda$  ، استنتج وحدة  $\lambda$

4- قياس النشاط الإشعاعي من خلال قياس عدد التفككات  $n_1$  التي تحدث خلال مدة زمنية  $\Delta t$  صغيرة جدا أمام زمن نصف العمر

$t_{1/2}$  و بالتالي يكون لدينا :  $A = n_1 / \Delta t$  .



- أ — بين أن النشاط الإشعاعي يمكن كتابته بالشكل :  $A = \lambda N$  .
- ب — أعط عبارة  $n_1$  بدلالة  $N_0$  ،  $t$  ،  $\lambda$  و  $\Delta t$  .
- ج — أعط عبارة  $\ln(n_1)$  بدلالة  $N_0$  ،  $t$  ،  $\lambda$  و  $\Delta t$  .
- IV — نصف العمر الإشعاعي لأنوية الفضة 108 . لنقترح طريقة تجريبية لتعيين زمن نصف العمر للفضة 108 ، قمنا بقياس عدد التفككات  $n_1$  خلال مدة زمنية قدرها  $\Delta t = 0,50$  s وهذا القياس يتكرر كل 20s . سمحت النتائج برسم البيان :
- $\ln n_1 = f(t)$  فتحصلنا على الشكل الآتي :
- 1 — هل التمثيل البياني يوافق العلاقة النظرية السابقة
  - 2 — باستعمال المنحنى عين كل من  $\lambda$  و  $N_0$  .
  - 3 — استنتج زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  .
- تعطى :  $\ln(a \times b) = \ln a + \ln b$

### التمرين الثالث :

أرادت مجموعتين من التلاميذ دراسة مدة إشتغال غواصة نووية يستهلك مفاعلها إستطاعة قدرها 25MW ، وذلك بفضل تحويله لكتلة  $m=897g$  من اليورانيوم 235 حيث يحدث فيه التفاعل النووي

المتمثل بالمعادلة :  ${}^{235}_{92}\text{U} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^{95}_{40}\text{Zr} + {}^{138}_{52}\text{Te} + 3{}^0_1\text{n} + \gamma$  (1)

حيث  $t$  (jours) هي مدة إشتغال هذه الغواصة .

نلخص نتائج كل مجموعة في الجدول التالي :

المجموعة الثانية	المجموعة الأولى	
$40,5171 \cdot 10^{25}$	$10,6150 \cdot 10^{25}$	$\Delta E_{\text{totale}}$ (Mev) الطاقة المحررة الكلية
30	2	$t$ (jours) مدة التشغيل

1- إن نظير الزركونيوم  ${}^{95}_{40}\text{Zr}$  مشع للإشعاع  $\beta^-$

أ/ ماذا يمثل العددا 95 و 40

ج/ أكتب معادلة تفكك هذه النواة

2- إحدى المجموعتين وصلت إلى نتائج صحيحة .

لمعرفة من هي هذه المجموعة عليك بالإجابة على الأسئلة التالية:

أ/ ما هو نوع التفاعل (1) ؟

ب/ أحسب الطاقة المحررة — Mev إثر تحول نواة من اليورانيوم .

ج/ أحسب الطاقة المحررة الكلية  $\Delta E_{\text{totale}}$  — Mev .

د/ على أي شكل تظهر هذه الطاقة ؟

هـ/ أحسب المدة الزمنية لاشتغال الغواصة  $t$  .

و/ إستنتج من هي المجموعة التي وصلت إلى النتائج الصحيحة .

المعطيات:

$$m({}^{235}_{92}\text{U}) = 234.99333u - m({}^{95}_{40}\text{Zr}) = 94.88604u - m({}^{138}_{52}\text{Te}) = 137.90067u - m({}^1_0\text{n}) = 1.00866u$$

بالتوفيق

