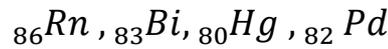


**الجزء الأول: (14 نقطة)**

**التمرين الأول: (04 نقاط)**

تتميز النواة الذرية  $^{210}_{84}Po$  بنشاطها الإشعاعي، حيث تتفكك مصدرة جسيمة  $\alpha$ .  
1- أكتب معادلة التفكك الناتج، مستنتجا النواة البنت من بين الانوية التالية:



2- وضعنا عند اللحظة  $t = 0$  عدد  $N_0$  من أنوية  $^{210}_{84}Po$  المشعة فبقي عند اللحظة  $t$  العدد  $N$  من الانوية غير متفككة. يمثل البيان الشكل 1- تغيرات  $-\ln(N/N_0)$  بدلالة الزمن  $t$ .

أ- أكتب عبارة  $N$  بدلالة  $N_0$  و  $t$ ، واستنتج عبارة  $-\ln(N/N_0) = f(t)$

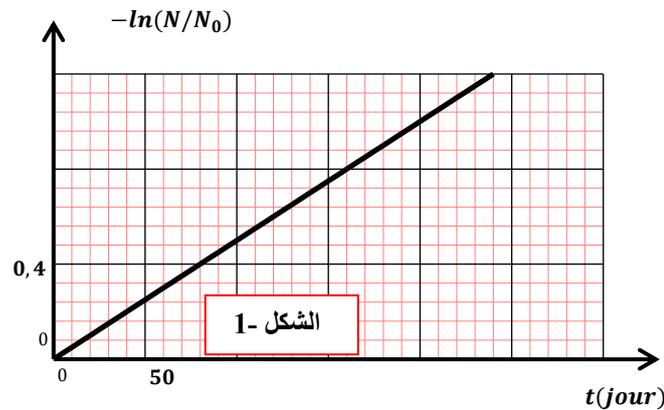
ب- استنتج بيانيا الثابت الإشعاعي  $\lambda$  للبولونيوم معبرا عنه بوحدة الساعة. ثم بالثانية.

ج- عرف زمن نصف العمر  $t_{1/2}$ ، ثم جد العلاقة بين  $t_{1/2}$  و  $\lambda$ .

3- إذا كانت العينة الابتدائية تحتوي على  $N_0$  من الأنوية المشعة. ونشاط عينة مشعة هو  $A(t) = -dN/dt$

أ- عبر عن النشاط  $A(t)$  بدلالة  $N_0$  و  $t$  و  $\lambda$ .

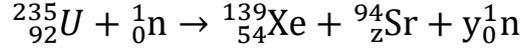
ب- استنتج عبارة النشاط الابتدائي  $A_0$ . ثم جد بالبكريل (Bq) قيمة النشاط  $A_0$  إذا كان  $N_0 = 2 \times 10^{14}$ .



## التمرين الثاني: (04 نقاط)

يستعمل اليورانيوم المخصب  $^{235}_{92}\text{U}$  بنسبة 3.7% كوقود لمفاعل غواصة نووية.

- 1- تنتج الطاقة المستهلكة من طرف الغواصة النووية من انشطار اليورانيوم  $^{235}_{92}\text{U}$  إثر كذفه بنيترون وذلك وفق معادلة التفاعل النووي التالية:



أ- ماذا يقصد باليورانيوم المخصب؟

ب- جد قيمتي العددين  $y$  و  $Z$ .

- 2- يمثل الشكل 2- مخطط الطاقة للتفاعل السابق.

أ- ماذا تمثل المقادير  $E_1$  و  $E_2$  و  $E_3$ .

ب- استنتج قيمة الطاقة المحررة من هذا التفاعل النووي.

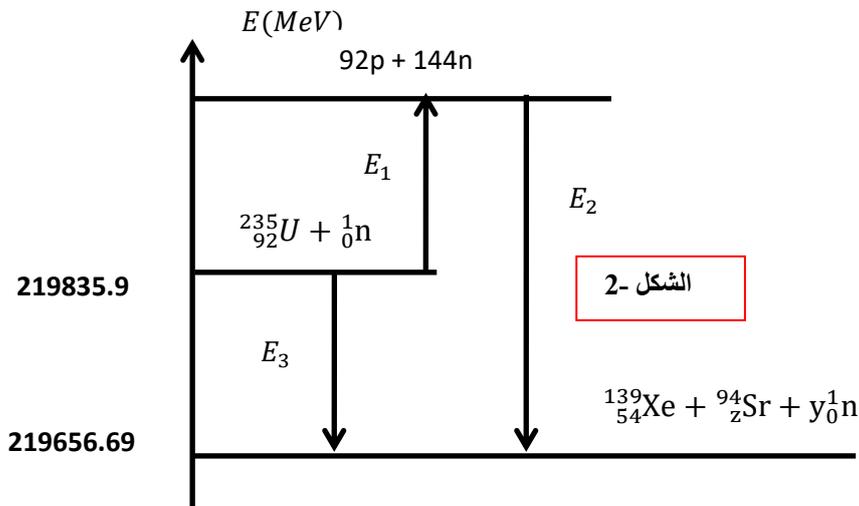
- 3- جد المدة الزمنية التي تستهلك خلالها الغواصة كتلة قدرها  $m = 27\text{g}$  من اليورانيوم المخصب علما أن استطاعة مفاعلها النووي هي  $p = 15\text{MW}$ .

- 4- يمكن للنيوترونات المنبعثة من انشطار اليورانيوم  $^{235}_{92}\text{U}$  والتي تخفف سرعتها أن تحول اليورانيوم  $^{238}_{92}\text{U}$  الى اليورانيوم  $^{239}_{92}\text{U}$  حسب المعادلة التفاعل التالية  $^{238}_{92}\text{U} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^{239}_{92}\text{U}$ .

بعد دراسة النشاط الإشعاعي لليورانيوم 239 نجد أن قيمته تصبح  $(\frac{1}{8})$  من قيمته الابتدائية، بعد مرور 70 شهرا من بداية تفككه.

- أحسب زمن نصف عمر اليورانيوم 239.

المعطيات:  $1\text{MeV} = 1.6 \times 10^{-13}\text{J}$  و  $N_A = 6.023 \times 10^{23}\text{mol}^{-1}$



## التمرين الثالث: (06 نقاط)

- 1- تفاعل شوارد البروميد  $Br^-$  مع شاردة البرومات  $BrO_3^-$  في وسط حمضي تفاعل تام وبطيء. لاجراء هذا التحول الكيميائي، نقوم بمزج حجم  $V_1 = 100mL$  من محلول برومات البوتاسيوم ( $K^+ + BrO_3^-$ ) تركيزه المولي  $C_1$  مع الحجم  $V_2 = 200mL$  من بروم البوتاسيوم ( $K^+ + Br^-$ ) تركيزه المولي  $C_2 = 0,5mol.L^{-1}$  ثم نضيف له قطرات من حمض الكبريت المركز في درجة الحرارة  $\theta_1 = 25^\circ C$ .

1-1- أكتب معادلة تفاعل الاكسدة الارجاعية، علما أن الثنائيتين الداخلتين في التفاعل هما:  $(BrO_3^- / Br_2)$  و  $(Br_2 / Br^-)$ .

1-2- إذا كان المزيج الابتدائي ستوكيومتريا بين أن:  $C_1 = \frac{2.C_2}{5}$ ، ثم احسب قيمة التركيز  $C_1$ .

1-3- انشئ جدول تقدم التفاعل، ثم استنتج قيمة التقدم الاعظمي  $x_{max}$ .

- 2- المتابعة الزمنية لتطور كمية مادة البروم  $n(Br_2)$  المتشكلة في حالة المزيج الستوكيومتري، مكنت من رسم المنحنى  $n(Br_2) = f(t)$  المبين في الشكل-3.

1-2- عرف زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$ ، ثم استنتج قيمته.

2-2- عرف السرعة الحجمية للتفاعل، ثم بين أنه يمكن كتابة عبارتها على الشكل التالي:

$$V_{vol} = \frac{1}{9V_1} \times \frac{dn(Br_2)}{dt}$$

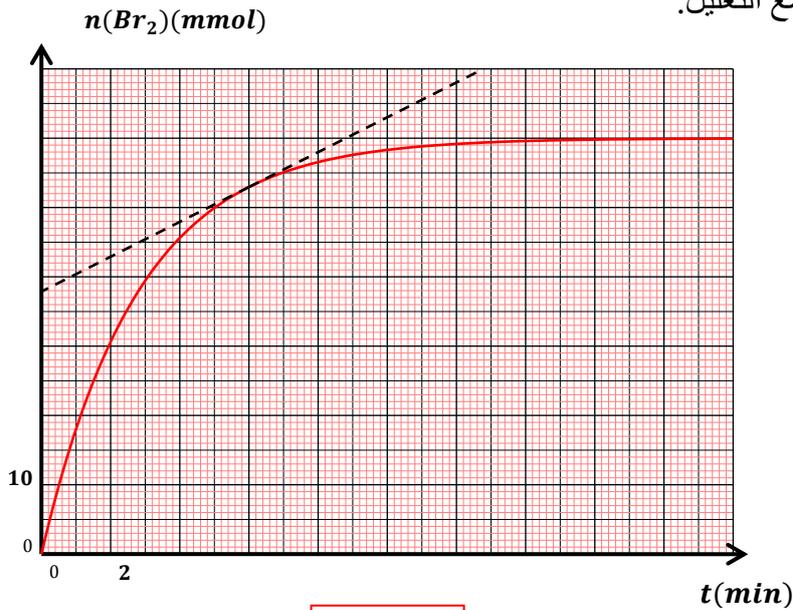
2-3- أحسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة  $t = 6 min$ .

2-4- استنتج سرعة التفاعل عند نفس اللحظة.

2-5- حدد التركيب المولي للمزيج عند اللحظة  $t = 4min$ .

- 3- لو اجرينا التفاعل السابق في درجة حرارة  $\theta_2 = 40^\circ C$ ، أرسم على نفس الشكل كيفيا المنحنى

$n(Br_2) = g(t)$  مع التعليل.



الشكل-3

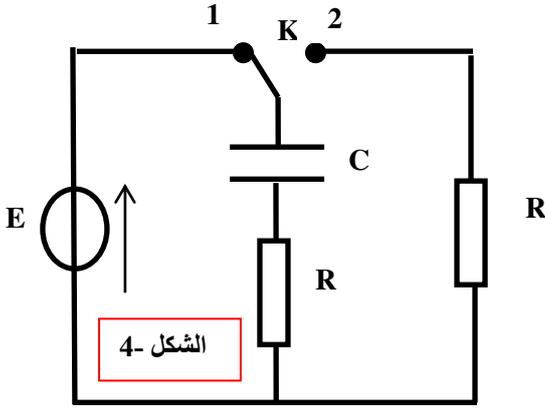
## الجزء الثاني: (06 نقاط)

### التمرين التجريبي: (06 نقاط)

في حصة الأعمال المخبرية بثانوية عبد الحفيظ سنحزري، اقترح أستاذ مادة العلوم الفيزيائية التركيب الكهربائي على تلاميذ قسم "3 هندسة كهربائية" المبين في الشكل-4، والتي تتكون من مولد لتوتر ثابت  $E=6V$ ، ومكثفة سعتهما  $C=250 \mu F$  وناقلين أوميين متماثلين مقاومة كل منهما  $R=200 \Omega$ ، وبإدخال  $K$ ، وباستعمال جهاز Exeo jeulin تحصلنا على المنحنى  $U_C = f(t)$  المبين في الشكل-5

**أولاً:** نضع البادلة على الوضع 1.

- 1- أعد رسم الدارة مبينا عليها جهة انتقال حاملات الشحنة وما طبيعتها؟ حدد شحنة كل لبوس وجهة التيار.
- ب- ذكر بالعلاقة بين  $i(t)$  و  $q(t)$ ، والعلاقة بين  $U_C(t)$  و  $q(t)$ . ثم استنتج العلاقة بين  $i(t)$  و  $U_C(t)$ .



الشكل-4

- 2- أ- أوجد العلاقة بين  $U_C(t)$  و  $U_R(t)$  وبين أن المعادلة التفاضلية

$$\tau_1 \frac{dU_C(t)}{dt} + U_C(t) = A$$

- ب- أوجد القيمة العددية لكل من  $A$  و  $\tau_1$ .

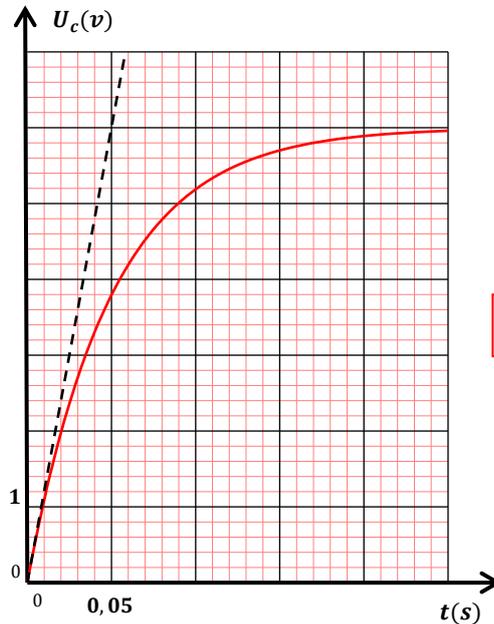
- ج- أوجد من المعادلة التفاضلية وحدة  $\tau_1$ . عرّفه.

- 3- أ- اقرأ على المنحنى البياني الشكل-5 قيمة ثابت الزمن  $\tau_1$ ، وقارنها بالقيمة المحسوبة سابقاً.

- ب- حدّد بيانياً المدة الزمنية  $\Delta t$  الصغرى اللازمة لاعتبار المكثفة عملياً مشحونة. قارنها مع  $\tau_1$ .

### ثانياً: نضع البادلة على الوضع 2.

- أ- ما هي الظاهرة الفيزيائية التي تحدث؟
- ب- اكتب المعادلة التفاضلية لـ  $U_C(t)$  الموافقة. ثم بين ان  $U_C(t) = Ee^{-t/\tau_2}$  حلا لها.
- ج- احسب  $\tau_2$ ، قارنها بـ  $\tau_1$ . ماذا تستنتج؟
- د- مثل بشكل تقريبي المنحنى البياني لتغير  $U_C(t)$  مستعينا بالقيم المميزة.



الشكل-5

~ بالتوفيق للجميع ~