

الشعب: العلوم التجريبية و التقني رياضي

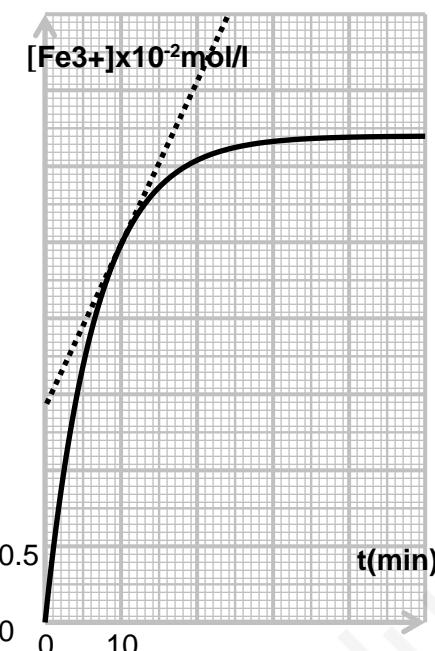
المدة: 2سا

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية

التمرين الأول:

(1) نضع في بيشر محلولا من كبريتات الحديد الثنائي ($\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$) حجمه 50ml تركيزه $0,2\text{mol/l}$. نضيف له محلولا من نترات الفضة ($\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$) حجمه 50ml و تركيزه $0,4\text{mol/l}$.

نعتبر التحول الكيميائي الذي يحدث في الوسط التفاعلي بين الثنائيتين Ag^+/Ag و $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$.



1- أكتب المعادلتين النصفيتين للأكسدة والارجاع.

2- أكتب معادلة التفاعل الممنذجة للتحول الكيميائي الحادث.

3- أنشئ جدول تقدم للتفاعل الحادث عين قيمة التقدم الأعظمي.

(2) يبين (الشكل - 1) تطور تركيز شوارد الحديد الثلاثية $[\text{Fe}^{3+}]$ المتشكلة بدلالة الزمن t .

1- حدد قيمة التركيز النهائي لشوارد الحديد الثلاثية. استنتاج قيمة التقدم النهائي لهذا التفاعل.

2- هل هذا التحول الكيميائي تام؟ برر إجابتك.

3- اكتب عبارة النسبة النهائية لتقدم التفاعل. أحسب قيمتها. ماذا تستنتج؟؟؟

4- أثبت أن هذه العلاقة محققة في كل لحظة:

$$[\text{Ag}^+] = \frac{C_2}{2} - [\text{Fe}^{3+}]$$

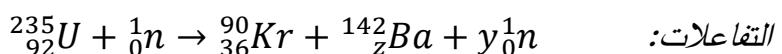
5- اكتب عبارة السرعة الحجمية لاختفاء شوارد الفضة Ag^+ . أحسب قيمتها في اللحظة $t=10\text{min}$. استنتاج سرعة تشكيل معدن الفضة في هذه اللحظة.

6- عرف زمن نصف التفاعل، حدد قيمته بيانيا.

7- ما تأثير ارتفاع درجة الحرارة على زمن نصف التفاعل، علل.

التمرين الثاني:

ا. المفاعل النووي مصنع لإنتاج الكهرباء، تحدث فيه مجموعة تفاعلات متسلسلة مصدرها اليورانيوم 235، ينتج عنها طاقة تظهر معظمها على شكل حرارة و المتبقى منها على شكل إشعاعات و طاقة حركية من بين هذه التفاعلات:



1. ما طبيعة هذا التفاعل؟ عل، ثم حدد قيمتي Z و Y .

2. لماذا يدعى هذا التفاعل بالتسلاي المغذي ذاتيا.

3. أحسب طاقة الربط لنواة الباريوم 42 والكريبيتون 90، استنتج أيهما أكثر استقرارا.

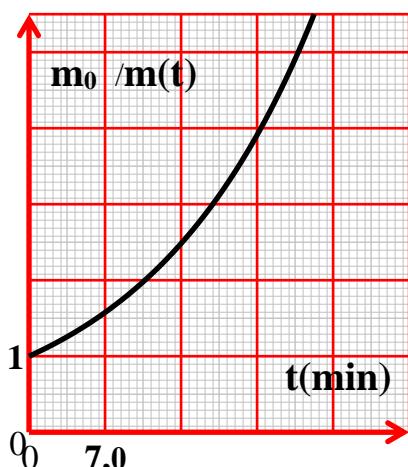
4. أحسب الطاقة المحررة عن كتلة $m = 55\text{kg}$ من اليورانيوم 235.

١١. الباريوم 42 الناتج عن التفاعل السابق مشع بنمط β^- ، زمن نصف

$$\text{عمره } t_{1/2}$$

نعتبر عينة من الباريوم 42 كتلتها $m_0 = 350\text{mg}$ عند اللحظة 0

بتوجهيز مناسب مثنا ببيانا $m = f(t)$ هي كتلة الباريوم 42 في اللحظة t .



1. حدد خصائص النشاط الاشعاعي.

2. أكتب معادلة نفكك الباريوم 42 علماً أن النواة الناتجة هي ${}_{Z}^A La$

3. عرف زمن نصف عمر الباريوم 42 واستنتج قيمته بيانيا.

4. أحسب النشاط الاشعاعي الابتدائي A_0 لعينة الباريوم 42.

5. أوجد من البيان النسبة المئوية للنوى المتفككة في اللحظة $t = 2t_{1/2}$.

6. بين أنه في اللحظة t' تكون كتلة ${}_{Z}^A La$: $m_{t'}(La) = m_0(Ba) - m_{t'}(Ba)$

7. أوجد بطريقتين $m_{t'}(La)$ في اللحظة $t' = 15\text{mn}$.

المعطيات:

| الجسم أو النواة | ${}_0^1n$ | ${}_1^1p$ | ${}_{56}^{142}\text{Ba}$ | ${}_{92}^{235}U$ | ${}_{36}^{90}\text{Kr}$ |
|-----------------|-----------|-----------|--------------------------|------------------|-------------------------|
| الكتلة بـ u | 1,0087 | 1,0073 | 141,9164 | 234,9934 | 89,9197 |

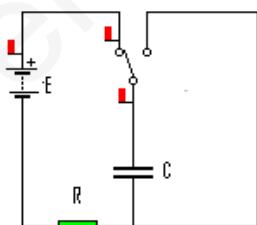
$$1\text{MeV} = 1,6 \times 10^{-13}\text{J}, N_A = 6,02 \times 10^{23}\text{mol}^{-1}, 1\text{U} = 931,5 \frac{\text{MeV}}{c^2}$$

التمرين الثالث:

تحقق دائرة كهربائية تتكون من مولد لتوتر ثابت E ومكثفة غير مشحونة سعتها C

وناقل أولمي مقاومته $R=40\Omega$ وقاطعة K (الشكل 2) نغلق القاطعة في اللحظة 0. $t = 0$.

/ - حدد على الدارة جهة التيار الكهربائي وجهة التوتر بين طرفي المكثفة والناقل الأولمي



2/ أكتب المعادلة التفاضلية التي تتحققها الشحنة $q(t)$.

3/ تقبل المعادلة التفاضلية حلا من الشكل $q(t) = A(1 - e^{-\alpha t})$ ، أوجد A و α .

4/ يمثل المنحنى البياني (الشكل 3) تغيرات : $\ln(q_0 - q(t)) = f(t)$ حيث $q(t)$ تقدر ب (C) .

أ- عبر عن $\ln(q_0 - q(t))$ بدلالة t ، q_0 ، τ .

ب- جد بيانيا قيمة كل من q_0 ، τ ، بين أن τ متجانس مع الزمن.

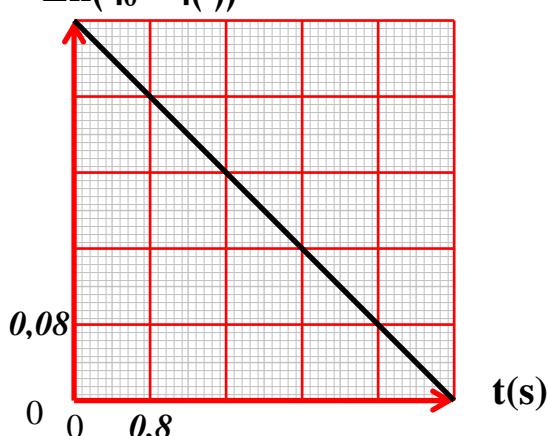
ج- استنتج سعة المكثفة C و قيمة القوة المحركة للمولد E .

د- بين أن عبارة شدة التيار الكهربائي يكتب من الشكل $U_R(t) = \frac{E}{R} e^{-t/\tau}$ ثم استنتاج عبارة $i(t)$ ثم استنتاج قيم U_R و i في

نفس اللحظة .

5/ بعد شحن المكثفة كليا نضع البادلة في الوضع (2).

- أحسب الطاقة المخزنة في المكثفة في بداية التفريغ وعلى أي شكل تستهلك في الدارة.



خلية أساتذة العلوم الفيزيائية
نُتمنى لكم التوفيق