

الكيمياء: (7 نقط)

الإيبوبروفين حمض كربوكسيلي صيغته الاجمالية $C_{13}H_{18}O_2$ وهو دواء مسكن للآلام ومخفض لدرجة الحرارة. يباع في الصيدليات على شكل أكياس تحتوي كل منها على كتلة $m = 200\text{mg}$ قابلة للدوبان في الماء. للتبسيط نرمز للإيبوبروفين بـ AH .

نعطي: $M(C_{13}H_{18}O_2) = 206\text{g/mol}$
1. نذيب محتوى كيس من الإيبوبروفين في حجم $V = 500\text{ml}$ من الماء الخالص فنحصل على محلول مائي (S_1) تركيزه C_1 . اعطى قياس pH المحلول (S_1) القيمة $\text{pH} = 3,5$

1.1. احسب قيمة التركيز C_1 للمحلول (S_1) .

2.1. اكتب معادلة تفاعل الإيبوبروفين مع الماء.

3.1. أنجز الجدول الوصفي للتفاعل.

4.1. احسب نسبة التقدم النهائي τ_1 ، ماذا تستنتج؟

$$5.1. \text{أثبت العلاقة التالية: } \frac{[A^-]}{[AH]} = \frac{1}{C_1 10^{\text{pH}} - 1}$$

6.1. استنتج ثابتة التوازن K .

2. نأخذ حجما V_1 من المحلول (S_1) ونضيف اليه 190ml من الماء الخالص فنحصل على محلول

(S_2) تركيزه $C_2 = 9,7 \cdot 10^{-5} \text{ mol/L}$.

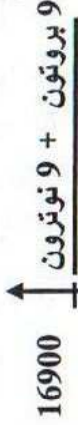
1.2. احسب الحجم V_1 اللازم اخذه لتحضير المحلول (S_1) .

2.2. احسب نسبة التقدم النهائي τ_2 في المحلول (S_2) ، ماذا تستنتج؟

فيزياء: (5 نقط)

بالنسبة لأعراض السرطان، العنصر الاستشفائي المستعمل في الرسم الطبي هو الغليكوز المعلم بالفلور ^{18}F ، لكونه يترام بشكل أفضل في الخلايا السرطانية المستهلكة جيدا لمادة السكر. يتميز الفلور ^{18}F بكونه إشعاعي النشاط عمر نصفه $t_{1/2} = 110\text{min}$ يتولد عنه الاوكسجين ^{18}O .

الطاقة (Mev)



الطاقة (Mev)



نهمل كتلة الاكترون ونعتبر كتلة البروتون مساوية لكتلة النوترون.

1- أوجد طاقتي الربط، بالنسبة لنوية، للنواتين ^{18}F و ^{18}O وقارن استقرارهما.

2- اكتب معادلة تفتت النوية ^{18}F محددا نوع الإشعاع المنبعث.

3- أوجد بالوحدة (Mev) الطاقة ΔE الناتجة عن تفتت نواة واحدة من الفلور ^{18}F .

4- عند التاريخ: الاثنين 24 دجنبر وعلى الساعة 00s 8h، حقن مريض بجرعة من الغليكوز

المعلم، نشاطها الإشعاعي $Bq 10^6 260 = a_0$ على أن يحقن مرة ثانية عند بلوغ نسبة عدد النوى

المتفتتة من الجرعة الاولى 75%.

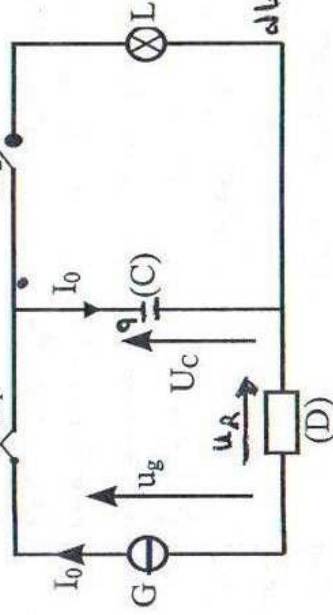
1

0,5

1

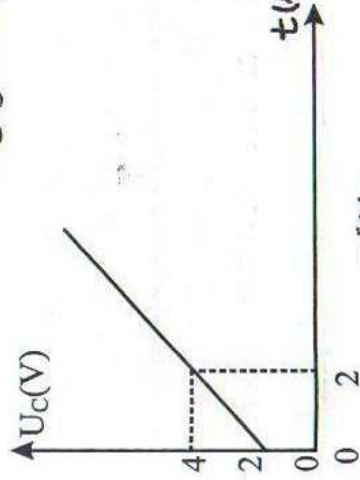
- 1.1 حدد تاريخ أو ساعة الحفنة الثانية. 1
1.2 أوجد بالوحدة (MeV) الطاقة المكتسبة من طرف جسد المريض عند تمام الساعة 11h40min. 1,5

فيزياء 2: (8 نقط)



وثيقة 1

- يكون التركيب الكهربائي الممثل في الوثيقة 1، من:
- (G) مولد مؤتمل للتيار، يغذي الدارة بتيار كهربائي شدته ثابتة $I_0 = 10\mu A$.
- (C) مكثف، سعته C.
- (D) موصل أومي مقاومته $R_0 = 50\Omega$.
- (L) مصباح مكافئ لموصل أومي مقاومته R، يتطلب اشتعاله العادي قدرة كهربائية دنوية $P_m = 0,3W$.
- (K_1) قواطع للتيار.
- في لحظة نعتبرها اصلا للتيار، نغلق القاطع (K_1) ونبقي (K_2) مفتوحا. يمثل الشكل الممثل في الوثيقة 2، تطور التوتر U_C بين مرطبي المكثف بدلالة الزمن.



وثيقة 2

1. أوجد، عند التاريخ $t \rightarrow 0^+$ قيم التوترات التالية:
(1) $U_C(0^+)$ ، $U_R(0^+)$ و $U_g(0^+)$.
(2) أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر U_C بدلالة I_0 و C.
(3) بين أن حل المعادلة السابقة، يتوافق مع منحنى الوثيقة 2 ثم تحقق أن $C = 10\mu F$.
(4) أحسب W_j الطاقة المبددة بمفعول جول في الموصل الأومي (D) في لحظة،
بين التاريخين $t_0 = 5s$ و $t_1 = 5s$.

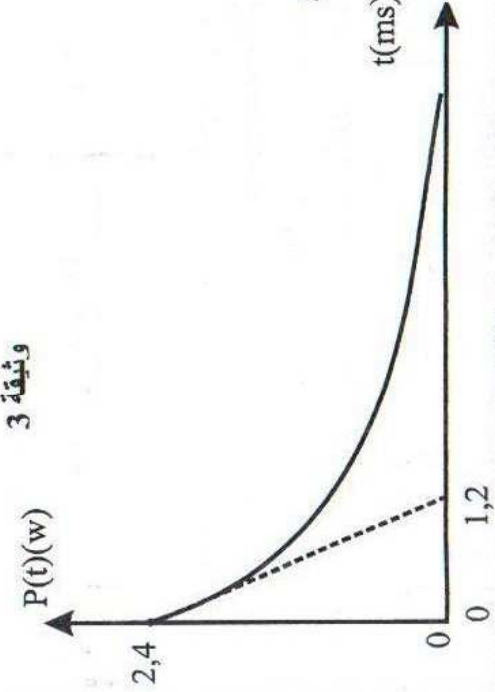
- II- عند بلوغ التوتر U_C بين مرطبي المكثف، القيمة $U_0 = 24V$ وفي لحظة، نعتبرها اصلا جديدا للتيار، نفتح القاطع (K_1) ثم نغلق (K_2) فيشتعل المصباح (الوثيقة 3)



وثيقة 3

بالتعبير التالي: $i(t) = \frac{-U_0}{R} e^{-t/RC}$.

- (5) يعطي الشكل الممثل في الوثيقة 4، تغيرات القدرة اللحظية $P(t)$ بين مرطبي المصباح بدلالة الزمن
تذكير: القدرة الكهربائية اللحظية بين مرطبي المصباح تعطى بالعلاقة: $P = R \cdot i^2$.
5.1 باعتمادك على المبيان حدد قيمة R مقاومة المصباح ثم تأكد من قيمة السعة C للمكثف
5.2 حدد تاريخ نهاية الاشتعال العادي للمصباح (L)



وثيقة 4

- 1
1