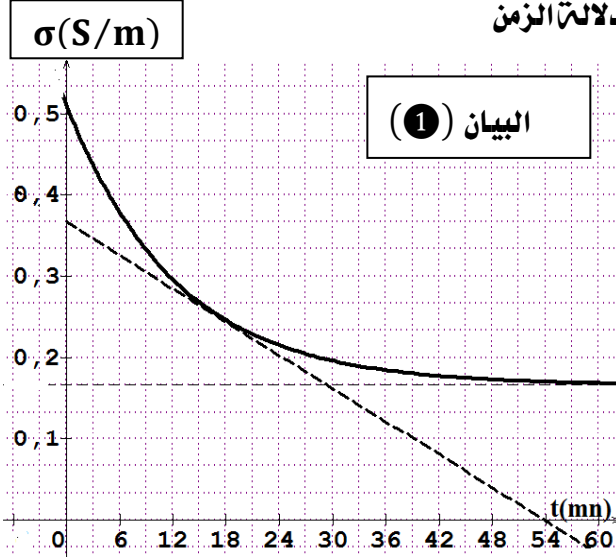


**التمرين الأول (7 ن):**

عند اللحظة  $t=0$  نضيف كتلة  $m=27\text{mg}$  من معدن الألمنيوم ( $\text{Al}_S$ ) الى حجم  $V=100\text{mL}$  من محلول حمض كلور الهيدروجين ( $\text{H}^+ + \text{Cl}^-$ ) تركيزه المولي ( $C_0 = 12\text{mmol.L}^{-1}$ )

يمثل البيان (1) المنحنى البياني لتغيرات الناقلية النوعية  $\sigma(t)$  بدلالة الزمن



إذا كانت الثنائيتان المشاركتان في التفاعل هما :



1 أكتب المعادلة المعبرة عن التفاعل أكسدة - أرجاع

2 أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل ثم عين المتفاعل المحد ؟

3 أكتب عبارة الناقلية النوعية  $\sigma(t)$  للمزيج .

4 (i) بين أن الناقلية النوعية للمزيج تعطى بالعلاقة :

$$\sigma(t) = 0,511 - 0,172 \times 10^4 \cdot X$$

(b) عرف زمن نصف التفاعل ( $t_{1/2}$ ) ثم أوجد قيمته.

5 عرف سرعة التفاعل ثم عين قيمتها عند اللحظة  $t = 15\text{mn}$

المعطيات :  $\lambda_{\text{H}^+} = 350 \times 10^{-4} \text{ S.m}^2. \text{mol}^{-1}$  ,  $\lambda_{\text{Cl}^-} = 76,3 \times 10^{-4} \text{ S.m}^2. \text{mol}^{-1}$

$M_{\text{Al}} = 27\text{g.mol}^{-1}$  ,  $\lambda_{\text{Al}^{3+}} = 189 \times 10^{-4} \text{ S.m}^2. \text{mol}^{-1}$

**التمرين الثاني (7 ن):**

تتفك نواة الراديوم  $^{225}_{88}\text{Ra}$  لتعطي نواة الأكتينيوم  $^{225}_{89}\text{Ac}$  في حالة مشاركة

1 (أ) أكتب معادلتها هذا التفكك النووي محددًا نمط الأشعاع

(ب) أحسب طاقة الربط لكل نوية لنواتي  $^{225}_{89}\text{Ac}$  و  $^{225}_{88}\text{Ra}$

2 عينت مشعته من نواة الراديوم  $^{225}_{88}\text{Ra}$  كتلتها  $m_0$  عند  $t=0$

سمحت لنا برسم البيان  $m=f(t)$

(i) بين أن  $t_{1/2}$  للراديوم  $^{225}_{88}\text{Ra}$  يعطى بالعلاقة  $t_{1/2} = \tau \cdot \ln 2$

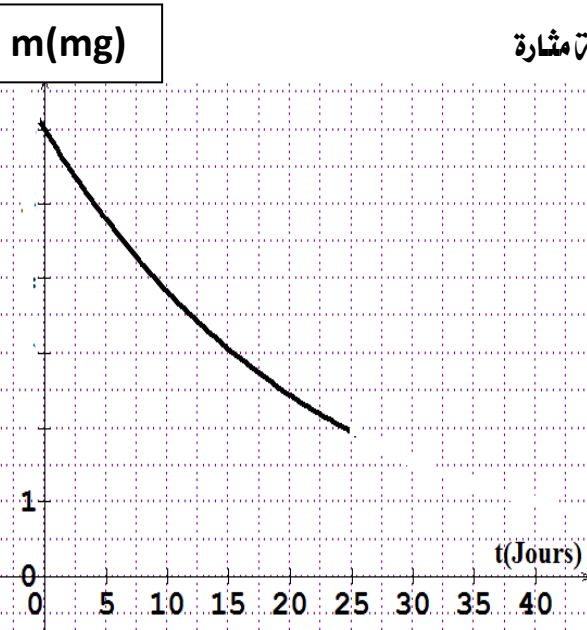
ثم أحسب قيمته باليوم (Jours) .

(ب) أعط العبارة الحرفية للنشاط الإشعاعي ( $A_0$ ) بدلالة

$N_A$  و  $m_0$  و  $\tau$  و  $M$  . ثم أحسب قيمته

(ج) أحسب كتلة الراديوم  $^{225}_{88}\text{Ra}$  المتفككت عند اللحظة

$t = 25 \text{ Jours}$



3 أحسب قيمة التغير النسبي للنشاط الإشعاعي بين اللحظتين  $t = 0$  و  $t = 25$  Jours  
المعطيات :

$$1U.C^2 = 931,5 \text{ Mev} , m_p = 1,00728 \text{ U} , m_n = 1,00866 \text{ U}$$

$$m(^{225}_{89}\text{Ac}) = 224,9744 \text{ U} , m(^{225}_{88}\text{Ra}) = 224,9753 \text{ U}$$

$$N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1} , M(^{225}_{88}\text{Ra}) = 225 \text{ g/mol} ,$$

### التمرين الثالث (6 ن) :

مكثف سعتها  $(C=0,1\mu\text{F})$  تم شحنها تحت توتر ثابت  $(E)$  لبوساها  $(AB)$

يحمل اللبوس  $(A)$  شحنة  $(q_A = -1,2 \mu\text{C})$

1 أحسب قيمة التوتر الكهربائي بين لبوسيهما

2 نصل المكثف بتناقل أومي  $(R=1\text{K}\Omega)$

أ) أرسم الدارة الكهربائية مع توجيهها بالنسبة لشدة التيار وحاملات الشحنة

ب) أكتب المعادلة التفاضلية للدائرة بدلالة  $q(t)$  خلال التفريغ

ج) المعادلة تقبل حلا من الشكل :  $q(t) = A \cdot e^{Bt}$  أوجد عبارة كلام من  $A$  و  $B$  ؟

د) أكتب العبارة الزمنية للشحنة  $q(t)$

3 أحسب قيمة الطاقة المخزنة بالمكثف في الحالتين :

أ) عند اللحظة  $t = 0,8 \text{ ms}$

ب) عندما يسجل جهاز الامبير متر القيمة  $(-4 \text{ mA})$

**بالتوفيق**