

### الكيمياء (7 نقط):

نعتبر محلولا مائيا لحمض الميثانويك  $\text{HCOOH}$  تركيزه  $C_A = 10^{-2} \text{ mol/l}$  و حجمه  $V_A = 100\text{ml}$  قياس  $\text{pH}$  المحلول أعطى القيمة 2,9.

- 1- بين أن تفاعل هذا الحمض مع الماء تفاعل محدود ? (1)
- 2- أكتب معادلة تفاعل حمض الميثانويك مع الماء ؟ (1)
- 3- أنشئ جدول التطور لهذا التحول واستنتج التقدم الأقصى  $X_m$  ؟ (2)
- 4- أحسب التقدم النهائي عند التوازن  $X_{eq}$  ؟ استنتج نسبة التقدم النهائي  $\alpha$  ؟ (1,5)
- 5- أوجد تعبير ثابتة التوازن بدلالة التقدم النهائي ثم أحسب قيمتها ؟ (1,5)

### الفيزياء (6 نقط):

يمثل المخطط أسفله (شكل 1) بعض النويدات من الفصيلة المشعة للأورانيوم 238.

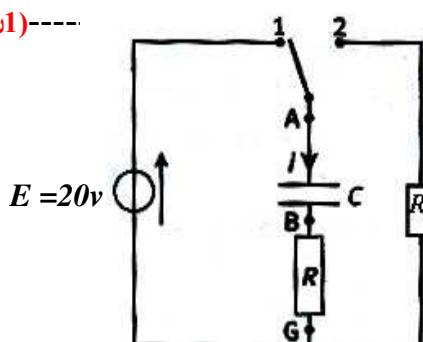
- 1- عرف الفصيلة المشعة لنويضة مشعة؟ (1)
  - 2- أكتب معادلات التفوتات (1) و (2) و (3) محددا نوع النشاط الإشعاعي لكل تفوت ؟ (1,5)
  - 3- نظير آخر L يرمز له بـ  $X^{212}$  إشعاعي النشاط  $\alpha$  فيعطي نويضة التاليلوم Tl . (3)
  - 3.1- أكتب معادلة التفوت محدداً أعداد الكتلة والشحنة ؟ (1)
  - 3.2- أحسب الطاقة الناتجة  $\Delta E$  عن هذا التفوت بـ Mev ؟ (1,5)
  - 4- علماً أن هذه الطاقة تحول كلياً إلى طاقة حرارية لدقائق  $\alpha$ ، أحسب سرعة الدقيقة  $\alpha$  ؟ (1)
- معطيات :  $m(\text{Bi})=211,9457\text{u}$  ;  $m(\alpha)=4,0015\text{u}$  ;  $m(\text{Tl})=207,9375\text{u}$   
 $1\text{u}=931,5\text{Mev}/c^2=1,66 \cdot 10^{-27}\text{ kg}$  ;  $1\text{Mev}=1,6 \cdot 10^{-13}\text{ j}$

### الفيزياء 2 (7 نقط):

نركب على التوازي مع موصل أومي مقاومته  $R=200\Omega$  مكثف سعته  $C=1\mu\text{F}$  و وضعه في التركيب جانبه (شكل 2). نؤرجح قاطع التيار k نحو الموضع (1).

- 1- ما العملية التي تقوم بها ؟ (1)
- 2- أحسب شحنة المكثف  $Q_0$  عند نهاية الشحن ؟ (1)
- 3- أثبت المعادلة التفاضلية التي تتحققها الشحنة  $q$  ؟ (1)
- 4- تحقق أن حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل  $q(t) = Q_0(1 - e^{-t/\tau})$ ؟ حدد تعبير وقيمة  $\tau$  ؟ (1)
- 5- أكتب تعبير شدة التيار الكهربائي المار في الدارة بدلالة الزمن ومثل تغيراتها في معلم م ممنظم؟ (1)
- 6- نؤرجح القاطع إلى الموضع (2) في لحظة  $t=0$ .
- 6.1- أثبت تعبير المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر  $U$  ثم استنتاج تعبير ثابتة الزمن  $\tau$  ؟ (1)

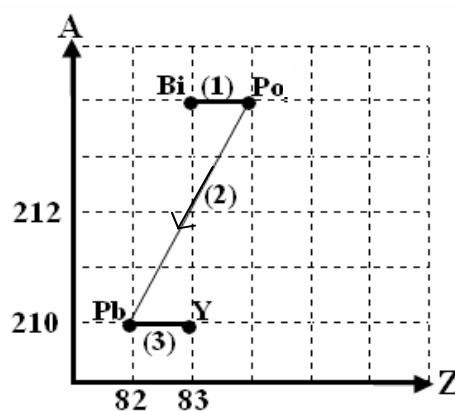
(1)



شكل 2

Fait le : 21/12/2011

$$6.2 - \text{بين أن : } \tau' = \left(1 + \frac{R'}{R}\right)\tau$$



شكل 1

## عناصر الإجابة

الكيمياء:

1- المقارنة :  $[H_3O^+]_{eq} = 10^{-pH} < C_A$  ← تفاعل الحمض مع الماء محدود .

2- المعادلة :  $HCOOH_{(aq)} + H_2O_{(\ell)} \leftrightarrow HCOO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$

3- جدول النطور + التقدم الأقصى :  $x_m = C_A \cdot V_A = 10^{-3} \text{ mol}$

4- التقدم النهائي :  $\tau = 0,126 = 12,6\%$  + نسبة التقدم النهائي .

$$5- \text{ثابتة التوازن : } K = \frac{[H_3O^+][HCOO^-]}{[HCOOH]} = \frac{x_{eq}^2}{C_A \cdot V_A - x_{eq}} = 1,8 \cdot 10^{-4}$$

فيزياء 1:

1- تعريف.) أنظر الدرس)

2- المعادلة + قوانين الانحفاظ ← (1) و (2) و  $\alpha$  :

3- المعادلة + قانون صودي ← A = 208 و z = 81

3.1 ΔE = Δm.C² = - 6,24Mev

3.2 الطاقة :

$$V_\alpha = 17,34 \cdot 10^6 \text{ m/s} \leftarrow |ΔE| = E_C(\alpha) = \frac{1}{2} m_\alpha V_\alpha^2$$

فيزياء 2:

1- شحن المكثف.

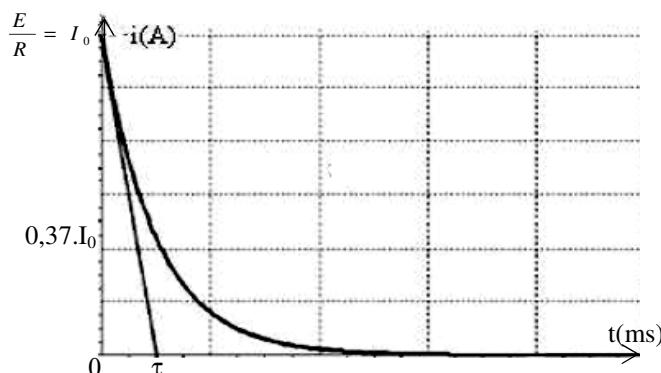
2-  $Q_0 = C \cdot E = 2 \cdot 10^{-5} \text{ C}$

$$3- \text{المعادلة التفاضلية : } \frac{dq}{dt} + \frac{1}{RC} q = \frac{E}{R}$$

4- التحقق من الحل +

$$5- \text{تعبير (t) : } i(t) = \frac{dq}{dt} = \frac{E}{R} \cdot e^{-t/\tau}$$

التمثيل : عند t=0 : i(t=0) = E/R = 0,1A ← t=0



$$6.2- \text{ لدينا : } \tau' = \left(1 + \frac{R'}{R}\right)\tau \leftarrow \tau' = R' \cdot C \quad \text{و} \quad \tau = RC$$