

Nom :

Prénom :

N° d'Examen :

المملكة المغربية

وزارة الفلاحة والصيد البحري

المدرسة الوطنية للفلاحة
مكناس

مباراة ولوج السنة الأولى

مادة الكيمياء

مدة الانجاز : 20 دقيقة

29 يوليوز 2013

هام جدا:

أطر الجواب الصحيح من بين الأربعة الأربعة (D,C,B,A) المقترحة.

السؤال 4

✓ التفاعل بين حمض الميثانويك والإيثانول هو تفاعل:

- A - سريع ومحدود
- B - سريع وتام
- C - بطيء وتام
- D - بطيء و محدود

السؤال 1

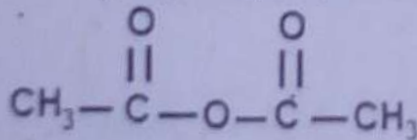
نعتبر محلول الهيدروكسيد الصوديوم ($\text{Na}^+_{aq} + \text{HO}^-_{aq}$) بحيث تركيز الأيونات OH^- به هو $5 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$.
نعطي: $\text{pK}_e = 14$

✓ هذا المحلول هو:

- A - 12,3
- B - 7,5
- C - 11,7
- D - 11

السؤال 5

✓ اسم المركب العضوي التالي:



هو:

- A - ميثانوات الميثيل
- B - أنديريد الإيثانويك
- C - إيثانوات الميثيل
- D - أنديريد الميثانويك

السؤال 2

✓ تريد تحضير 100ml من محلول S_1 تركيزه $C_1 = 0,1 \text{ mol/L}$ انطلاقاً من محلول أصلي S_0 تركيزه $C_0 = 1 \text{ mol/L}$. لإنتاج ذلك نمزج:

- A - 95 ml من الماء الخالص مع 5ml من المحلول الأصلي.
- B - 90ml من الماء الخالص مع 10ml من المحلول الأصلي.
- C - 80 ml من الماء الخالص مع 20 ml من المحلول الأصلي.
- D - 75 ml من الماء الخالص مع 25 ml من المحلول الأصلي.

السؤال 6

موصلية محلول الحمض الميثانويك (HCOOH)

$$\sigma = 3,3 \times 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$$

نعطي الموصلية المولية الأيونية λ ب ($\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$) للأيونات HCOO^- و H_3O^+ :

الأيون	λ ب ($\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$)
H_3O^+	35×10^{-3}
HCOO^-	$5,5 \times 10^{-3}$

✓ تركيز الأيونات H_3O^+ في المحلول الذي نرسم له ب (H_3O^+) هو:

- A - $8,1 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$
- B - $8,1 \text{ mol/L}$
- C - $0,81 \text{ mol/L}$
- D - $2 \times 10^3 \text{ mol/L}$

السؤال 3

يتكون عمود دانيال من مقصورتي النحاس والزنك، علماً أن التركيز البدئي لكل من أيوني Zn^{2+} و Cu^{2+} يساوي $C = 1 \text{ mol/L}$ ، وأن حجم المحلول في كل مقصورة هو $V = 100 \text{ mL}$. أثناء اشتغال العمود عددياً يحدث التفاعل الكلي التالي:



- إنكزود Zn لا يستهلك كلياً
- نعطي: $1F = 96500 \text{ C/mol}$
- ✓ كمية الكهرباء المقسومة $Q_{\text{مقسومة}}$ التي يمكن أن تمر عبر الدارة عندما يستهلك العمود كلياً هي:

- A - 96500 C
- B - $1,93 \times 10^4 \text{ C}$
- C - 95000 C
- D - $2,9 \times 10^4 \text{ C}$

Nom :

Prénom :

N° d'Examen :

المملكة المغربية

وزارة الفلاحة والصيد البحري

المدرسة الوطنية للفلاحة
مكناس

مباراة ولوج السنة الأولى

مادة الفيزياء

مدة الانجاز : 40 دقيقة

29 يوليوز 2013

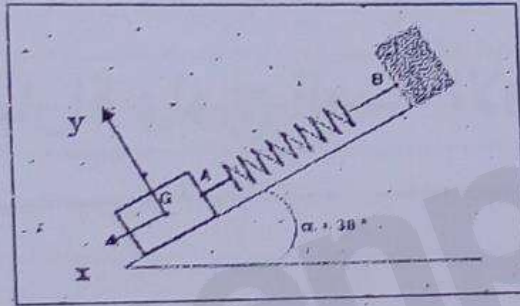
اطر الحرف الذي يدل علي الجواب الصحيح وعلل الجواب في الإطار المخصص له.

ميكانيك

N_1 :

تمرين I

جسم صلب كتلته $m = 100 \text{ g}$ بإمكانه أن ينزلق بدون احتكاك فوق نضيد هوائي مائل بزاوية $\alpha = 30^\circ$ بالنسبة للمستوي الافقي. هذا الجسم مرتبط بنابض كما يبينه الشكل 1.



الشكل 1

علما أن إطالة النابض عند التوازن $\Delta l_0 = 5 \text{ cm}$ وشدة الثقالة $g = 10 \text{ N/Kg}$.
1.1. أوجد صلابة النابض k ?

تعلييل الجواب

- a) $k = 5 \text{ N/m}$
- b) $k = 10 \text{ N/m}$
- c) $k = 15 \text{ N/m}$
- d) $k = 20 \text{ N/m}$

نزيع الجسم الصلب عن موضع توازنه المستقر نحو الأسفل ب 3 cm ، ثم تحرره بدون سرعة بدئية.

نمطي المعادلة التفاضلية للحركة: $\ddot{x} + \frac{k}{m}x = 0$

*ملحوظة: تمرين الميكانيك يتضمن ثلاث اسئلة

3.1. أوجد المعادلة الزمنية للحركة التذبذبية ؟
 ما أن مركز قصور الجسم يمر عند اللحظة $t = 0$ من النقطة ذات الإحداثيات $x = +1.5 \text{ cm}$ في المنحنى الموجب.

تعليق الجواب	
	a) $x(t) = 3 \cdot 10^{-2} \cos(5t - \frac{\pi}{3})$
	b) $x(t) = 3 \cdot 10^{-2} \cos(10t + \frac{\pi}{3})$
	c) $x(t) = 3 \cdot 10^{-2} \cos(10t - \frac{\pi}{3})$
	d) $x(t) = 3 \cdot 10^{-2} \cos(15t - \frac{\pi}{6})$

4.1. أحسب الدور الخاص للحركة التذبذبية ؟

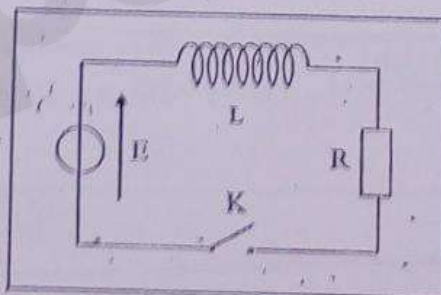
تعليق الجواب	
	a) $T = 0.628 \text{ s}$
	b) $T = 1.635 \text{ s}$
	c) $T = 2.56 \text{ s}$
	d) $T = 3.324 \text{ s}$

كهرباء

N_{II} :

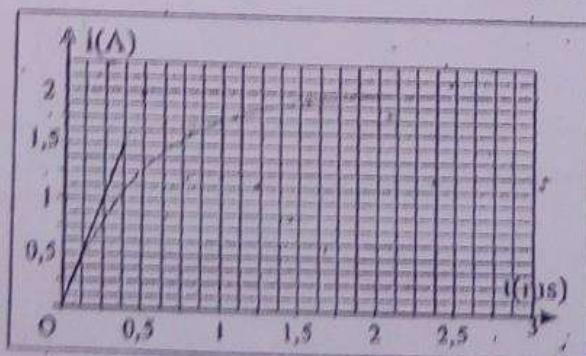
تمرين II

يمثل الشكل 2. الدارة الكهربائية المكونة من تجمع قوة كهربائية E للبطارية ووشعة معامل تحريضها L ومقاومة $R = 10 \Omega$.



الشكل 2

نغلق قاطع التيار عند اللحظة $t = 0$. يمثل الشكل 3. تغيرات شدة التيار الكهربائي المار في الدارة بدلالة الزمن.



الشكل 3

1. II اثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها شدة التيار المار في الدارة ؟

تعلييل الجواب

- a) $\frac{di}{dt} + \frac{R}{L}i = \frac{E}{L}$
- b) $\frac{di}{dt} + \frac{L}{R}i = \frac{E}{L}$
- c) $\frac{di}{dt} + \frac{L}{R}i = \frac{E}{L}$
- d) $\frac{di}{dt} + \frac{R}{L}i = \frac{L}{E}$

حل المعادلة التفاضلية هو: $i(t) = A(1 - e^{-t/\tau})$ أوجد تعبير كل من τ و A ؟

تعلييل الجواب

- a) $A = \frac{R}{E}$ et $\tau = \frac{L}{R}$
- b) $A = \frac{E}{R}$ et $\tau = \frac{L}{R}$
- c) $A = ER$ et $\tau = \frac{L}{R}$
- d) $A = \frac{R}{E}$ et $\tau = LR$

3. II عين مبيانيا (أي من الشكل 3) قيمة ثابتة الزمن τ ؟

تعلييل الجواب

- a) $\tau = 0.5 \text{ ms}$
- b) $\tau = 0.8 \text{ ms}$
- c) $\tau = 1.2 \text{ ms}$
- d) $\tau = 1.8 \text{ ms}$

4. II حدد قيمة معامل التحريض للترسبة 1. ؟

تعلييل الجواب

- a) $L = 5 \text{ mH}$
- b) $L = 10 \text{ mH}$
- c) $L = 15 \text{ mH}$
- d) $L = 20 \text{ mH}$

تمرين III

نواة الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ إشعاعية النشاط β^- ، تتحول عند تفتتها إلى المغنيزيوم $^{24}_{12}\text{Mg}$

1.III. اكتب معادلة هذا التفاعل النووي محددا كلا من z و A ؟

<u>تعلييل الجواب</u>	<p>a) $z=10$ et $A=23$ b) $z=11$ et $A=24$ c) $z=12$ et $A=24$ d) $z=12$ et $A=23$</p>
----------------------	---

2.III. نعتبر عينة تحتوي في اللحظة التي تاريخها $t=0$ على N_0 نواة الصوديوم 24. أوجد نسبة النوى التي تفتت بعد مرور 45 ساعة ، علما أن عمر النصف لنواة الصوديوم 24 هو 15 ساعة ؟

<u>تعلييل الجواب</u>	<p>a) $r = 20\%$ b) $r = 54\%$ c) $r = 75\%$ d) $r = 87\%$</p>
----------------------	---

3.III. حدد نشاط عينة من الصوديوم خلال المدة $t = n \cdot t_{1/2}$ بدلالة a_0 و n ؟ علما أن $t_{1/2}$ عمر النصف و a_0 النشاط عند $t = 0$.

<u>تعلييل الجواب</u>	<p>a) $a = n \frac{a_0}{2}$ b) $a = 2^n \cdot a_0$ c) $a = \frac{a_0}{2^n}$ d) $a = \frac{a_0}{2^n}$</p>
----------------------	---