



المدرسة الوطنية الفلاحية-مكناس

اختبار الالتحاق بالسنة الاولى

2010

NOM & PRENOM :



المدرسة الوطنية الفلاحية
مكناس

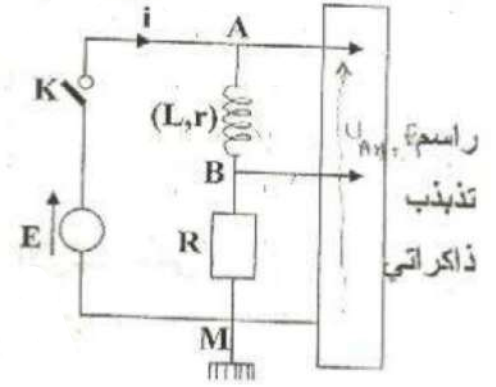
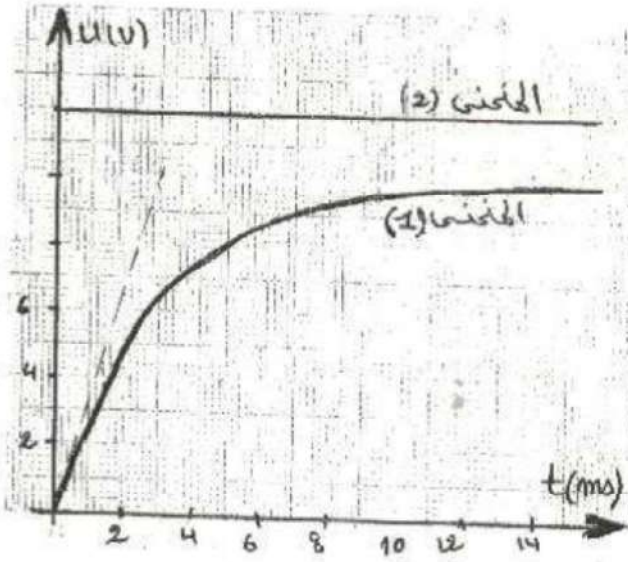
اختبار الالتحاق بالسنة الأولى
27 يوليوز 2010

مادة الفيزياء
مدة الإجازة: 40 دقيقة

أظر الحرف الذي يدل على الجواب الصحيح و علل الجواب في المكان
المخصص له

تمرين 1 :

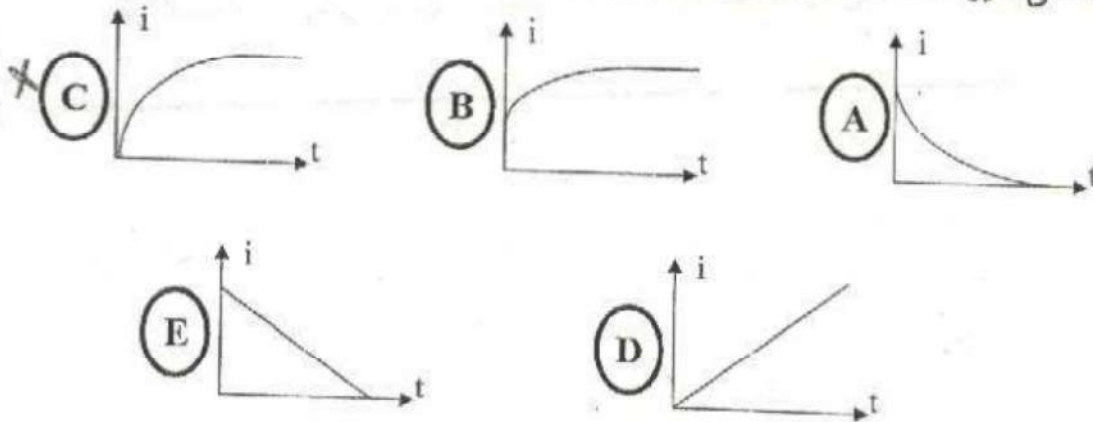
يتكون ثنائي قطب من وشيعة معامل تحريضها L مقاومتها r على التوالي مع موصل أومي مقاومتها $R = 100 \Omega$. نفذي الثنائي القطب بواسطة توتر مستمر E و يمر فيه تيار شدته $i(t)$ عند غلق قاطع التيار (K). النقاط A, B, M مرتبطة براسم تذبذب ذاكراتي (الشكل 1).



1- المنحنيات (1) و (2) تمثل التوترات، (الشكل 2) :

- | | |
|------|---|
| -A | u_{AB} (المنحني 1) و u_{AM} (المنحني 2) |
| -B | u_{AB} (المنحني 1) و u_{BM} (المنحني 2) |
| -C | u_{BM} (المنحني 1) و u_{AB} (المنحني 2) |
| -D X | u_{BM} (المنحني 1) و u_{AM} (المنحني 2) |
| -E X | u_{AM} (المنحني 1) و u_{AB} (المنحني 2) |

2- شكل منحني تغيرات شدة التيار بدلالة الزمن $i(t)$ هو :



3- الشدة القصوى للتيار I_{max} و قيم E هما :

-A $E = 12 \text{ V}$ و $I_{max} = 0,012 \text{ A}$

-B $E = 6 \text{ V}$ و $I_{max} = 0,05 \text{ A}$

-C $E = 10 \text{ V}$ و $I_{max} = 0,01 \text{ A}$

-D $E = 12 \text{ V}$ و $I_{max} = 100 \text{ mA}$

-E $E = 10 \text{ V}$ و $I_{max} = 100 \text{ mA}$



4- المقاومة الداخلية r للوشية هي:

-A $r = 20 \Omega$

-B $r = 10 \Omega$

-C $r = 0 \Omega$

-D $r = 900 \Omega$

-E $r = 90 \Omega$

5- قيمة معامل التحريض L للوشية هي:

-A $L = 300 \text{ mH}$

-B $L = 360 \text{ mH}$

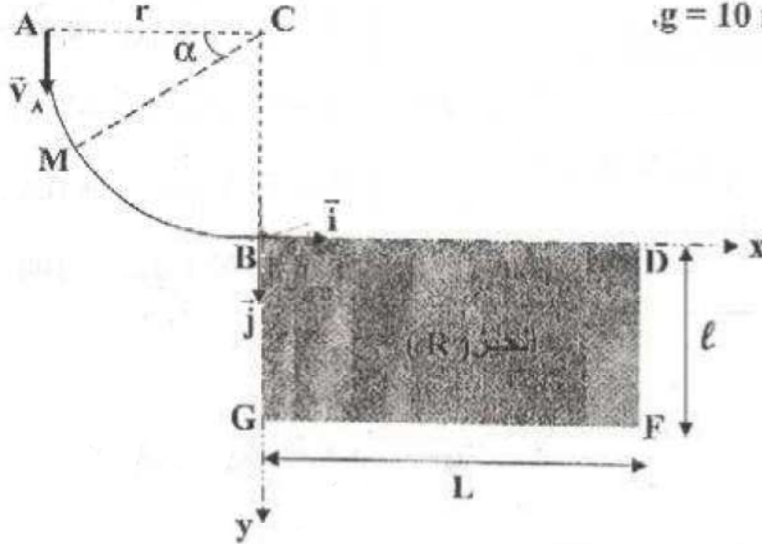
-C $L = 30 \text{ mH}$

-D $L = 3 \text{ H}$

-E $L = 0,036 \text{ H}$

تمارين 2 :

نعتبر سكة AB مركزها C تشكل ربع دائرة منتمية لمستوى رأسي شعاعها $CA = CB = r = 1,2 \text{ m}$ نطلق من النقطة A نقطة مادية M كتلتها $m = 50 \text{ g}$ بسرعة $v_A = 1 \text{ m.s}^{-1}$ فتنزل على السكة AB بدون احتكاك. نعطي $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$.



1- سرعة النقطة المادية M عند مرورها من النقطة B هي :

$V_B = 4,47 \text{ m.s}^{-1}$ -A

$V_B = 5 \text{ m.s}^{-1}$ -B

$V_B = 24 \text{ m.s}^{-1}$ -C

$V_B = 0 \text{ m.s}^{-1}$ -D

$V_B = 1 \text{ m.s}^{-1}$ -E

2- شدة القوة التي تطبقها السكة AB على النقطة المادية M في النقطة B هي :

$R_B = 0,5 \text{ N}$ -A

$R_B = 54 \text{ N}$ -B

$R_B = 1,54 \text{ N}$ -C

$R_B = 1,33 \text{ N}$ -D

$R_B = 0,25 \text{ N}$ -E

3- تغادر النقطة المادية M المسكة في النقطة B بالسرعة $\vec{v}_0$ عند لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ $t = 0$ وتصبح في سقوط حر حيث ندرسها في معلم متعامد معنظم $(B; \vec{i}, \vec{j})$.

1-3 المعادلات الزمنية لحركة النقطة M هي: (بالمتر)



-A $y = -5 t^2$; $x(t) = 4,47 t$

-B $y = 5 t^2 + \sin t$; $x(t) = 5,4 (\cos \alpha) t$

-C $y = 5 t^2$; $x(t) = 5 t$

-D $y = -5 t^2 + (\sin \alpha) t$; $x(t) = 5 (\cos \alpha) t$

-E $y = -5 t^2$; $x(t) = 5 t$

2-3 تخرج النقطة المادية M من الحيز (R) المستطيلي الشكل BDFG ذي الأبعاد (العرض $\ell = 5 \text{ m} = BG = DF$; الطول $L = 10 \text{ m} = BD = FG$) من نقطة خروج S. لحظة خروج النقطة المادية M من الحيز (R) هي:

-A $t_s = 2 \text{ s}$

-B $t_s = 1 \text{ s}$

-C $t_s = 1,5 \text{ s}$

-D $t_s = 5 \text{ s}$

-E $t_s = 5,56 \text{ s}$



تمارين 3 :

نتوفر على عينة من البولونيوم $^{210}_{84}\text{Po}$ كتلتها 16 g عند لحظة نعتبرها $t = 0$.
بعد مرور سنة و 187 يوم أصبحت كتلتها 1 g.
نعطي 1 سنة = 365 يوم.



عمر النصف للبولونيوم $^{210}_{84}\text{Po}$ هو:

-A يوم $t_{1/2} = 414$

-B يوم $t_{1/2} = 69$

-C يوم $t_{1/2} = 365$

-D يوم $t_{1/2} = 276$

-E يوم $t_{1/2} = 138$



عـ اعط التعبير الحراري للجواب قبل التطبيق العددي في المكان المخصص لذلك .

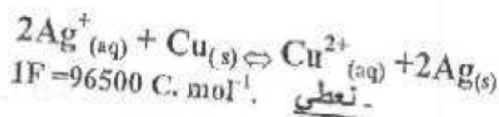
التمرين الأول

لتحضير محلول لحمض كربوكسيلي HA تركيزه $C = 10^{-2} \text{ mol/L}$ ، نذيب 1,8g من هذا الحمض في 3L من الماء الخالص .
قيمة pH هذا المحلول هي $\text{pH} = 3,4$. أجب عن الأسئلة التالية :

السؤال	الجواب
1 - احسب الكتلة المولية $M(\text{HA})$ للحمض HA	
2 - احسب نسبة التقدم النهائي α لتفاعل هذا الحمض مع الماء .	
3 - نحضر الإستر ذي الصيغة نصف منشورة $\text{CH}_3\text{-COO-CH}_3$ انطلاقا من حمض كربوكسيلي A وكحول B . اكتب الصيغة نصف منشورة لكل من A و B مع تسميتهما .	

التمرين الثاني :

- يتكون عمود فضة/نحاس من مقصورتين A و B حيث :
- A تتكون من إلكترود من الفضة كتلته $m_1 = 10,8 \text{ g}$ ، مغمور في 1L من محلول $(\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-)$ تركيزه $C_1 = 10^{-1} \text{ mol/L}$
 - B تتكون من إلكترود من النحاس به $0,2 \text{ mol}$ من هذا الفلز ، مغمور في 1L من محلول $(\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-})$ تركيزه $C_2 = 10^{-2} \text{ mol/L}$



- عندما يشتغل العمود عاديا يحدث التفاعل التالي :
ثابتة توازن هذا التفاعل هي $k = 2,15 \times 10^{15}$

السؤال	الجواب
1 - احسب خارج التفاعل السابق في الحالة البدئية	$Q_{\text{r},i} = \dots\dots\dots$
2 - احسب كمية الكهرباء التي مرت في الدارة عندما يستهلك العمود كلنا .	$q = \dots\dots\dots$

$n(\text{Ag}^+)$ C. mol