

MATH

prealgebra teacher

Nom :

Prénom :

CNE :

N° Examen :

المغربية

وزارة الفلاحة والصيد البحري

المدرسة الوطنية للفلاحة

مكناس

مباراة ولوج السنة الأولى

مادة الرياضيات

مدة الانجاز : ساعة واحدة

28 يوليو 2015

توجيهات :

✓ يمكن للمرشح أن يختار أي تدرج يراه مناسباً لمعالجة التمارين.

✓ بالنسبة لكل سؤال (Qi) يتم الجواب داخل الخيز المخصص له

✓ بالنسبة لكل سؤال (Qi) يتم الجواب بوضوح و إيجاز

مثال: بين أن المتتالية $(w_n)_{n \in \mathbb{N}}$ المعرفة بـ $w_n = 2n + 3$ حسابية .

$$w_{n+1} = w_n + 2 \Rightarrow (w_n)_{n \in \mathbb{N}} \text{ حسابية أساسها } 2$$

✓ يمنع استعمال الآلة الحاسبة.

✓ تؤخذ بعين الاعتبار، عند التصحيح، دقة الصياغة وجودة التحرير.

✓ يمنع استعمال القلم الأحمر على ورقة التحرير.

التمرين الأول: الأعداد العقدية (7 نقط)

في مجموعة الأعداد العقدية \mathbb{C} المعادلتين: $z^2 = -8i$ ، $z^3 = -8i$ ونضع: $j = e^{\frac{2i\pi}{3}}$
المستوى العقدي منسوب إلى معلم متعامد ممنظم مباشر $(O; \vec{u}; \vec{v})$

Q1 بين أن: $(1+i)^6 = -8i$

Q2 استنتج من السؤال Q1 حلا للمعادلة: $z^2 = -8i$

$z_1 =$

Q3 أعط في المجموعة \mathbb{C} حلي المعادلة: $z^2 = -8i$

الشكل الجبري: $z_2 =$

الشكل المثلثي: $z_1 =$

Q4 استنتج من السؤال Q1 حلا للمعادلة: $z^3 = -8i$

$z_3 =$

Q5 بين أن حلول المعادلة: $z^3 = -8i$ هي z_3 و jz_3 و j^2z_3

Q6 في المستوى العقدي نعتبر النقاط A و B و C التي أحاقها على التوالي: z_3 و jz_3 و j^2z_3 .
بين أن المثلث ABC متساوي الأضلاع:

التمرين الثاني: المتتاليات العددية (7 نقط)

المتتاليتان العدديتان $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ و $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ معرفتان بما يلي: $\begin{cases} u_0 = 0 \\ u_{n+1} = \frac{1}{2} \sqrt{u_n^2 + 12} \end{cases}$ و $v_n = u_n^2 - 4$ لكل $n \in \mathbb{N}$.

Q7 إذا كانت المتتالية $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ متقاربة حدد نهايتها:

Q8 بين أن المتتالية $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ هندسية:

Q9 حدد v_n بدلالة n ، لكل $n \in \mathbb{N}$

$v_n =$

Q10 حدد u_n بدلالة n ، لكل $n \in \mathbb{N}$

$u_n =$

Q11 احسب $\sum_{k=1}^{K=n} u_k^2$ بدلالة n ، لكل $n \in \mathbb{N}$

التمرين الثالث: الدوال العددية (6 نقات)

الدالة العددية المعرفة على \mathbb{R} بما يلي: $g(x) = e^x - \left(\frac{x^2}{2} + x + 1\right)$

Q12 حسب $g(x)$ (المشتقة الأولى للدالة g)

$$g'(x) =$$

Q13 باستعمال منحنى الدالة $e^x - x^2$ بين أن $g'(x) \geq 0$

Q14 استنتج إشارة $g(x)$ لكل x من \mathbb{R}

Q15 بين أن $\int_0^1 e^{3x} dx \geq \frac{43}{30}$

Q16 استنتج أن $e^{n+1} - 1 \geq \frac{1}{12}(e-1)(n+1)(2n^2 + 7n + 12)$ لكل n من \mathbb{N} (نذكر بان: $\sum_{k=1}^n k^2 = \frac{n(n+1)(2n+1)}{6}$)

PHYSIQUE

preappoche

Nom :

Prénom :

CNE :

N° Examen:

المملكة المغربية

وزارة الفلاحة والصيد البحري

المدرسة الوطنية للفلاحة
مكناس

مباراة ولوج السنة الأولى

مادة الفيزياء

مدة الاجاز : 40 دقيقة

28 يوليوز 2015

ورقة الإجابة

ضع العلامة X في الخانة الموافقة للإجابة الصحيحة.
 إجابة صحيحة: 2, إجابة خاطئة أو أكثر من إجابة: 0

النافذة					رقم السؤال
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	1
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	2
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	1-3
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	2-3
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	3-3
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	1-4
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	2-4
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	1-5
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	2-5
	<input type="checkbox"/> D	<input type="checkbox"/> C	<input type="checkbox"/> B	<input type="checkbox"/> A	3-5

1- نواة الأورانيوم $^{238}_{92}\text{U}$ المتعادلة تتحول إلى الرصاص $^{206}_{82}\text{Pb}$ بتفكك x نقيطة α و y من β^- وفق المعادلة:



قمتي x و y :

- A : $x = 8 ; y = 8$
- B : $x = 6 ; y = 8$
- C : $x = 6 ; y = 6$
- D : $x = 8 ; y = 6$

2- اليود $^{131}_{53}\text{I}$ المتعادي النشاط β^- له عمر النصف $t_{1/2} = 8 \text{ jours}$. تتوفر على عينة تحتوي على $m_0 = 10 \text{ mg}$ من $^{131}_{53}\text{I}$. العدة الزمنية لكي تتفكك $m = 7,5 \text{ mg}$ من العينة السابقة هي:

- A : 16 jours
- B : 3,8 jours
- C : 12 jours
- D : 6 jours

3- لتجزئ التركيب التالي بحيث:

G مولد مؤتمل للتوتر فواته الكهر محركة $E = 12 \text{ V}$ ومقاومته الداخلية مهملة

D موصل أومي مقاومته $R = 50 \Omega$

وشبعة معامل تحريضها λ ومقاومتها r

عند $t = 0$ تغلق قاطع التيار K.

بواسطة راسم التذبذب ذاك الذي يمكن معاينة التوتر U_D

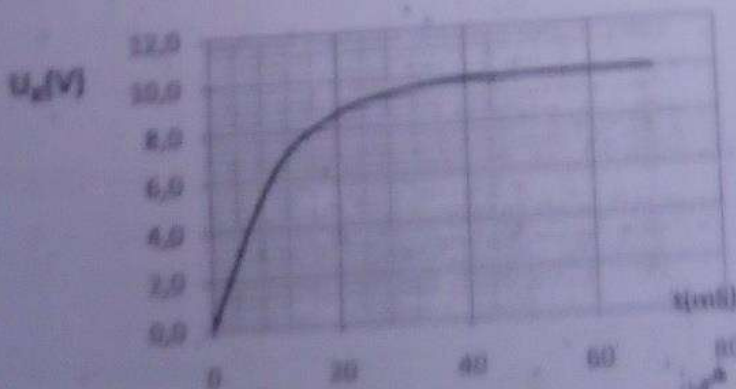
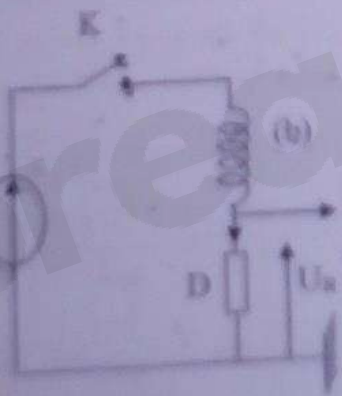
بين مربيطي الموصل الأومي D فنحصل على الشكل التالي

3-1- قيمتي المقاومة الداخلية r للوشبعة

- A : $r = 5 \Omega$
- B : $r = 12 \Omega$
- C : $r = 10 \Omega$
- D : $r = 20 \Omega$

3-2- قيمة معامل التحريض للوشبعة

- A : $L = 0,2 \text{ H}$
- B : $L = 0,06 \text{ H}$
- C : $L = 0,02 \text{ H}$
- D : $L = 0,6 \text{ H}$



3-3- الطاقة المخزونة في الدارة عند حصول النظام الدائم هي

- A : $E = 12 \text{ mW}$
- B : $E = 12 \text{ mJ}$
- C : $E = 12 \text{ J}$

$$E = 3m$$

1-4- تعطي سرعة الضوء في الفراغ $C = 3.10^8 \text{ m.S}^{-1}$: معامل انكسار الماء $n = 1,4$.
 تعتبر حزمة ضوئية أحادية اللون طول موجتها في الفراغ $\lambda_0 = 600 \text{ nm}$.
 المسافة d التي يقطعها هذا الضوء في الماء خلال المدة $\Delta t = 1 \text{ ms}$ هي :

$$d = 360,2 \text{ km} : A$$

$$d = 2.10^8 \text{ m} : B$$

$$d = 214,3 \text{ km} : C$$

$$d = 3.10^8 \text{ m} : D$$

2-4- نضيء شقاً عرضه a بواسطة الحزمة السابقة فنلاحظ على شاشة تبعد بمسافة $D = 2 \text{ m}$ عن الشق بقعة مركزية عرضها $2L = 3 \text{ cm}$

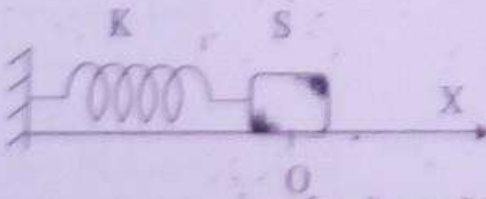
عرض الشق a هو :

$$a = 0,16 \text{ cm} : A$$

$$a = 6,25 \text{ mm} : B$$

$$a = 5,6 \text{ mm} : C$$

$$a = 0,16 \text{ mm} : D$$



5- نعتبر لواساً مرناً مكوناً من جسم صلب كتلته $m = 200 \text{ g}$

مرتبطة بنابض أفقي ذي لقات غير متصلة صلابته $K = 20 \text{ N.m}^{-1}$ وكتلته مهملة. نزيح الجسم عن موضع توازنه بمسافة

$X_m = 4 \text{ cm}$ ثم نحرره بدون سرعة بدئية. نهمل الاحتكاكات

و نعتبر موضع الجسم عند التوازن أصلاً للمسور OX و مرجعاً لطاقة الوضع المرنة

1-5- حركة الجسم مستقيمة جيئية دورها T هو :

$$T = 0,1 \text{ s} : A$$

$$T = 10 \text{ s} : B$$

$$T = 0,63 \text{ s} : C$$

$$T = 62,8 \text{ s} : D$$

2-5- يمر الجسم من موضع توازنه بسرعة منظماً

$$V = 0,4 \text{ cm.S}^{-1} : A$$

$$V = 0,4 \text{ m.S}^{-1} : B$$

$$V = 4 \text{ m.S}^{-1} : C$$

$$V = 10 \text{ m.S}^{-1} : D$$

3-5- تكون الطاقة الحركية للجسم عند مروره من الموضع $x = 2 \text{ cm}$

$$E_c = 12 \text{ mJ} : A$$

$$E_c = 3,30 \text{ mJ} : B$$

$$E_c = 12 \text{ J} : C$$

$$E_c = 0,6 \text{ mJ} : D$$

CHIMIE

preapportante

المملكة المغربية

وزارة الفلاحة والصيد البحري

المدرسة الوطنية للفلاحة
مكناس

Nom

Prénom

CNE

N° Examen:

Concours d'accès en 1^{ère} année

Epreuve de Chimie

Durée : 20 minutes

28 Juillet 2015

... une croix (X) dans la case qui correspond à la réponse exacte.

EXERCICE 1

Le nom du composé organique de formule topologique suivante :



est:

- Propane-1-ol Butane-1-ol pentane-1-ol 1-méthylpropane-2-ol Butanal

EXERCICE 2

On prépare, à 25°C, une solution d'acide méthanoïque de concentration $C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$. la conductivité de cette solution est $\sigma = 3,3 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$.

On donne à 25°C :

Ion	Conductivité molaire ionique en $(\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1})$
H_3O^+	$35 \cdot 10^{-3}$
$\text{HCOO}^-_{(\text{aq})}$	$5,5 \cdot 10^{-3}$

1) La concentration de cette solution en ion H_3O^+ est :

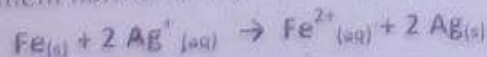
- $[\text{H}_3\text{O}^+] = 8,1 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$ $[\text{H}_3\text{O}^+] = 8 \cdot 10^{-2} \text{ mol/m}^3$
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 8,1 \text{ mol/m}^3$ $[\text{H}_3\text{O}^+] = 8,1 \cdot 10^{-9} \text{ mol/L}$ $[\text{H}_3\text{O}^+] = 8,1 \text{ mol/L}$

2) Le taux d'avancement de la réaction de l'acide méthanoïque avec l'eau est :

- $\tau = 1,62\%$ $\tau = 16,2\%$ $\tau = 62,5\%$ $\tau = 92\%$ $\tau = 5,6\%$

EXERCICE 3

Pendant le fonctionnement normal de la pile (fer-argent), la réaction chimique qui se produit spontanément est :



Pendant le fonctionnement de la pile, la masse de l'électrode de fer a diminué de $\Delta m(\text{Fe}) = 50 \text{ mg}$.

On donne les masses molaires en g/mol : $M(\text{Ag}) = 107,9$ et $M(\text{Fe}) = 55,8$

La variation de masse de l'électrode d'argent est :

- $\Delta m(\text{Ag}) = 9,7 \text{ g}$ $\Delta m(\text{Ag}) = 0,19 \text{ g}$ $\Delta m(\text{Ag}) = 0,097 \text{ g}$
 $\Delta m(\text{Ag}) = 250 \text{ mg}$ $\Delta m(\text{Ag}) = 20 \text{ mg}$

EXERCICE 4

A 25°C, une solution d'acide chlorhydrique de $\text{pH} = 3$ est diluée dix fois. Sachant que le chlorure d'hydrogène réagit totalement avec l'eau, le pH de la solution diluée est alors de :

- $\text{pH} = 2$ $\text{pH} = 4$ $\text{pH} = 5$ $\text{pH} = 3$ $\text{pH} = 6$