

CONCOURS D'ACCES A LA FACULTE DE MEDECINE DE MARRAKECH
03 aout 2011
Epreuve de Mathématiques : 30 minutes

Question 21 : Q21

Le domaine de définition de la fonction $f(x) = \sqrt{\ln(x^2 + 3x - 4)}$ est :

- A) $]-\infty, \frac{-3-\sqrt{29}}{2}]$
- B) $]\frac{-3-\sqrt{29}}{2}, \frac{-3+\sqrt{29}}{2}[$
- C) $]-\infty, \frac{-3-\sqrt{29}}{2}] \cup]\frac{-3+\sqrt{29}}{2}, +\infty[$
- D) $]-\infty, \frac{-3-\sqrt{29}}{2}[\cup]\frac{-3+\sqrt{29}}{2}, +\infty[$
- E) $]\frac{-3+\sqrt{29}}{2}, +\infty[$

Question 22 : Q22

La valeur de $\lim_{n \rightarrow +\infty} \frac{n - \sqrt{n^2 + 1}}{n + \sqrt{n^2 - 1}}$ est

- A) 1
- B) 0
- C) $-\infty$
- D) $+\infty$
- E) n'existe pas

Question 23 : Q23

On considère la fonction g définie par : $g(x) = \frac{\tan x - \sin x}{x^3}$ pour $x \neq 0$ et $g(0) = \mu$.

La valeur de μ pour que g soit continue en 0 est :

- A) 0
- B) $-\frac{1}{2}$
- C) $\frac{1}{4}$
- D) $\frac{1}{2}$
- E) $-\frac{1}{4}$

Question 24 : Q24

Soit $z = x + iy$ un nombre complexe. Le nombre $z^2 + 2z - 3$ est réel si et seulement si

- A) $x=1$ et $y=0$
- B) $x=1$ ou $y=-1$
- C) $x=-1$ et $y=0$
- D) $y=0$ ou $x=-1$
- E) $y=0$ et $x=1$

Question 25 : Q25

Soit $(u_n)_{n \geq 0}$ une suite arithmétique. On sait que la somme $u_3 + u_4 + \dots + u_{10} = 672$ et que $u_7 = 81$. Alors $u_3 =$

- A) 103 B) 213 C) 123 D) 105 E) 107

Question 26 : Q26

La somme $S = \frac{1}{2} - \frac{1}{4} + \frac{1}{8} - \dots + \frac{1}{512}$ est égal à

- A) $\frac{172}{521}$ B) $\frac{171}{512}$ C) $\frac{571}{723}$ D) $\frac{571}{732}$ E) $\frac{513}{824}$

Question 27 : Q27

La valeur de l'intégrale $\int_{-1}^{+1} \frac{1}{x^2-4} dx$ est :

- A) $\frac{\sqrt{5}}{2}$ B) $\frac{\ln 5}{2}$ C) $\frac{\ln 3}{2}$ D) $-\frac{\ln 3}{2}$ E) $-\frac{\sqrt{5}}{2}$

Question 28 : Q28

La primitive de la fonction $f(x) = \frac{\ln x}{x^3}$ qui vaut 0 au point 1 est :

- A) $\frac{\ln x}{x^2} - \frac{1}{3x^2} + \frac{1}{3}$ B) $\frac{\ln x}{2x^2} - \frac{1}{4x^2} + \frac{1}{4}$ C) $\frac{\ln x}{4x^2} + \frac{1}{2x^2} - \frac{1}{2}$ D) $-\frac{\ln x}{2x^2} - \frac{1}{4x^2} + \frac{1}{4}$ E) $-\frac{\ln x}{2x^2} + \frac{1}{4x^2} - \frac{1}{4}$

Question 29 : Q29

La courbe représentative de la fonction $f(x) = \cos(e^x)$ admet une tangente au point d'abscisse 0 dont l'équation est :

- A) $y = \cos 1$ B) $y = -\sin 1$ C) $y = -(\sin 1)x + \cos 1$ D) $y = -(\cos 1)x + \sin 1$ E) $y = 1$

Question 30 : Q30

Un argument du nombre complexe $z = \frac{\sqrt{3}+i}{\sqrt{2}-i\sqrt{2}}$ est :

- A) $-\frac{5\pi}{12}$ B) $\frac{7\pi}{12}$ C) $\frac{5\pi}{12}$ D) $-\frac{7\pi}{12}$ E) $\frac{3\pi}{4}$

CONCOURS D'ACCES A LA FACULTE DE MEDECINE DE MARRAKECH

Epreuve de Physique : Durée 30 mn

QUESTIONS 01 A 10 : COCHER UNE SEULE REPONSE JUSTE PARMIS LES CINQ PROPOSITIONS

Question 1- Q1 : L'iode 131 est un isotope radioactif β^- de constante de désintégration $\lambda = 9.92 \cdot 10^{-7} \text{s}^{-1}$. Sa demi-vie est :

- A- 280 h
- B- 280 jours
- C- 8.08 jours
- D- 8.08 h
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 2- Q2 : L'uranium ${}_{92}^{238}\text{U}$ est un émetteur α . Le noyau fils obtenu est :

- A- ${}_{91}^{231}\text{Pa}$
- B- ${}_{90}^{234}\text{Th}$
- C- ${}_{90}^{232}\text{Th}$
- D- ${}_{94}^{242}\text{Pu}$
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 3- Q3 : La masse initiale m_0 d'une matière radioactive de période T est réduite à $\frac{m_0}{8}$ pour une durée de :

- A- T
- B- 2T
- C- 3T
- D- 0.5T
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 4- Q4 : La capacité équivalente de l'association série de deux capacités C_1 et C_2 est :

- A- $C_1 + C_2$
- B- $C_1 \times C_2$
- C- $\frac{C_1 + C_2}{C_1 \times C_2}$
- D- $\frac{C_1 \times C_2}{C_1 + C_2}$
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 5- Q5 : La période d'un pendule élastique constitué d'un ressort de raideur K et d'une masse $m=2 \text{ Kg}$ est $T_0=1.5 \text{ s}$. La constante de raideur k est donc égale à :

- A- 8.37 Nm^{-1}
- B- 837 Nm^{-1}
- C- 35 Nm^{-1}
- D- 35 N
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 6- Q6 : L'équation horaire d'un mouvement rectiligne uniformément varié est :

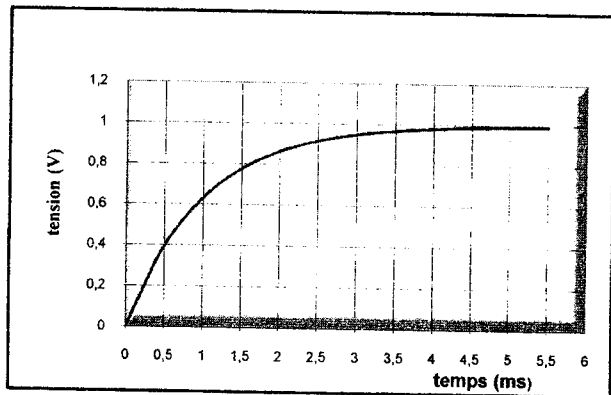
- A- $x = at + v_0$
- B- $x = \frac{1}{2}at^2 + v_0t + x_0$
- C- $x = ma$
- D- $x = -at + v_0$
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 7- Q7 : On réalise un circuit RL en plaçant en série une bobine idéale d'inductance L, un conducteur ohmique de résistance $R = 30,0 \Omega$ et un générateur de tension continue $V=12 \text{ V}$. L'intensité du courant i dans le circuit atteint 63 % de sa valeur finale au bout de 0.5 s. La valeur de l'inductance est :

- A- 0.4 H
- B- 60 H
- C- 15 H
- D- 6 H
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 8- Q8 : On considère un circuit RC constitué d'une résistance R et d'une capacité $C=2.4 \mu\text{F}$, alimenté par une tension continue $E=12 \text{ V}$. La courbe de charge de la capacité en fonction du temps est donnée par la figure ci-dessous. D'après cette courbe, la valeur de la résistance R est proche de :

- A- 416 $\text{K}\Omega$
- B- 41.6 $\text{K}\Omega$
- C- 416 Ω
- D- 4.16 Ω
- E- 41.6 Ω



Question 9- Q9 : Une radiation lumineuse a une longueur d'onde λ_0 dans le vide. Dans un milieu transparent d'indice de réfraction n, cette longueur d'onde est :

- A- λ_0
- B- $n\lambda_0$
- C- λ_0/n
- D- $n^2\lambda_0$
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 10- Q10 : Une onde périodique a une longueur d'onde $\lambda = 2.3 \text{ mm}$ et une fréquence de 1kHz. Sa vitesse de propagation est :

- A- 2.3 Km/h
- B- 8.28 Km/h
- C- 23 m/s
- D- 8.28 m/s
- E- Aucune proposition n'est juste

Question 36. Q36 : si l'un des brins d'ADN contient la séquence 5'AGTCCG3', le brin complémentaire devrait contenir la séquence suivante :

- A. 5'GCCTGA3'
- B. 5'AGTCCG3'
- C. 5'TCAGGC3'
- D. 5'CTGAAT3'
- E. 5'CGGACT3'

Question 37. Q37: Combien ya t-il de codons dans le tableau du code génétique universel ? :

- A. 20
- B. 51
- C. 54
- D. 61
- E. 64

Question 38. Q38 : Mendel avait réalisé les croisements de petits pois « fleur pourpre x fleur blanche ». Il avait obtenu dans la génération F2 le rapport dominant/récessif suivant :

- A. 1/3/1
- B. 3/1
- C. 1/1
- D. 9/7
- E. 9/3/3/1

Question 39. Q39 : l'hypertrichose des oreilles est une maladie héréditaire liée au chromosome Y. Si une femme saine est mariée à un homme présentant l'hypertrichose des oreilles, quel serait le phénotype de leurs enfants ?

- A. Tous les enfants des deux sexes auront l'hypertrichose des oreilles
- B. Tous les garçons auront l'hypertrichose des oreilles mais aucune des filles ne présentera les symptômes de cette maladie
- C. La moitié des garçons aura l'hypertrichose des oreilles mais aucune des filles ne présentera les symptômes de cette maladie
- D. Toutes les filles auront l'hypertrichose des oreilles mais aucun des garçons ne présentera les symptômes de cette maladie
- E. Aucun des enfants n'aura l'hypertrichose des oreilles

Question 40. Q40 : Si le sang d'un individu contient les anticorps anti-A et anti-B, son groupe sanguin est :

- A. A
- B. B
- C. AB
- D. O
- E. Toutes les réponses sont fausses

UNIVERSITE CADI AYYAD
FACULTE DE MEDECINE ET DE PHARMACIE
MARRAKECH

CONCOURS D'ACCES A LA FACULTE DE MEDECINE DE MARRAKECH
03 aout 2011
Epreuve de Chimie : 30 minutes

Question 11. Q11

On mélange 20 ml d'une solution aqueuse de chlorure de Fer (FeCl_3) de concentration 0,1 mol/l et 30 ml d'une solution aqueuse de chlorure de magnésium MgCl_2 de concentration 0,3 mol/l. Quelle est la concentration des ions Cl^- dans le mélange ?

A : 0,22 mol/l ; B : 0,011 mol/l ; C : 0,48 mol/l ; D : 2,4 mol/l ; E : 2,2 mol/l

Question 12. Q12

Au cours d'une réaction d'oxydation, il y a :

- A : Gain d'un ou de plusieurs électrons
- B : Perte de plusieurs électrons
- C : Perte d'un ou de plusieurs électrons
- D : Echange de protons
- E : Aucune réponse n'est juste

Question 13. Q13

Quelle est l'espèce majoritaire du couple acido-basique AH/A^- , de $\text{pK}_a = 3,5$ dans une solution de $\text{pH} = 2,5$?

- A : L'acide AH,
- B : La base A^-
- C : Aucune espèce n'est majoritaire
- D : Les ions $[\text{H}_3\text{O}^+]$
- E : Aucune réponse n'est juste

Question 14. Q14

Un acide carboxylique, dont la masse molaire est égale à 74 g/mol, réagit avec le méthanol CH_3OH en produisant de l'eau et un composé organique. Quelle la formule chimique de ce composé ?

- A : $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
- B : $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
- C : $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- D : $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
- E : $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$

Question 15. Q15

On considère une solution aqueuse d'acide méthanoïque HCOOH (monoacide) de concentration $c = 10^{-1}$ mol/l et de $\text{pH} = 2,375$. Calculer le pK_a du couple $\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-$.

- A : 4,75
- B : $10^{-2,375}$
- C : 11,25
- D : 3,75
- E : 5,75

Question 16. Q16

Le sulfate de fer hydraté se caractérise par sa couleur verte et sa formule est : $[\text{FeSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}]$. Pour déterminer la valeur de n , on dissout $m = 1,7$ g de ce sulfate dans un volume $V = 50 \text{ cm}^3$ d'eau. La concentration des ions Fe^{2+} dans la solution obtenue est de : $[\text{Fe}^{2+}] = 0,2 \text{ mol/l}$. Déduire la valeur de n .
 $M(\text{Fe}) = 56 \text{ g/mol}$; $M(\text{S}) = 32 \text{ g/mol}$; $M(\text{H}) = 1 \text{ g/mol}$; $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$

- A : $n = 1$
- B : $n = 1,5$
- C : $n = 3$
- D : $n = 0$
- E : $n = 2$

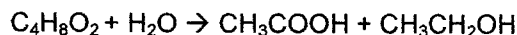
Question 17. Q17

Un litre d'une eau minérale contient 124 mg/l de calcium. Quelle est la quantité de calcium dans 100 ml de cette même eau minérale :

- A : 12,4 mg/l
- B : 1240 mg/l
- C : 1,24 mg/l
- D : 62 mg/l
- E : 124 mg/l

Question 18. Q18

L'acétate d'éthyle $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ est un solvant utilisé en peinture. Sa réaction avec l'eau conduit lentement à l'acide acétique et à l'éthanol selon :



A l'instant $t_0 = 0 \text{ min}$., on introduit une mole de $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ dans un litre d'eau. On constate qu'au bout de 30 minutes, 99% de l'acétate d'éthyle $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ reste en solution. Calculer la vitesse moyenne de disparition de l'acétate d'éthyle.

- A : $3,333 \cdot 10^{-4} \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- B : $0,033 \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- C : $0,01 \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- D : $3,3 \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- E : $0,3 \cdot 10^{-2} \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

Question 19. Q19

La réaction de 3g d'acide acétique CH_3COOH ($M = 60 \text{ g/mol}$) avec 2,3 g d'éthanol ($M = 46 \text{ g/mol}$) conduit à la formation de l'eau et de l'acétate d'éthyle ($M = 88 \text{ g/mol}$). La constante K de cet équilibre est égale à 4. Quelle est la masse de l'ester produit ($M = 88 \text{ g/mol}$) ?

- A : 5,25 g
- B : 2,3 g
- C : 0,7 g
- D : 2,93 g
- E : 5,3 g

Question 20. Q20

On considère un acide carboxylique X de formule $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$. Le pourcentage massique de l'hydrogène dans cet acide est de 8,1%. L'oxydation douce de l'acide X conduit à un aldéhyde Y. quelle est la formule chimique de cet aldéhyde ?

- A : $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$
- B : $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$
- C : CH_2O
- D : $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$
- E : $\text{C}_3\text{H}_5\text{O}$

مباراة الولوج لكلية الطب و الصيدلة مراكش
03 غشت 2011
مادة الرياضيات (المدة الزمنية 30 دقيقة)

سؤال 21 إلى 30 : حدد الإجابة الصحيحة (إجابة واحدة فقط):

السؤال 21 : Q21

حيث تعريف الدالة المعرفة بما يلي $f(x) = \sqrt{\ln(x^2 + 3x - 4)}$ هو :

- A) $]-\infty, \frac{-3-\sqrt{29}}{2}]$
B) $]\frac{-3-\sqrt{29}}{2}, \frac{-3+\sqrt{29}}{2}[$
C) $]-\infty, \frac{-3-\sqrt{29}}{2}] \cup]\frac{-3+\sqrt{29}}{2}, +\infty[$
D) $]-\infty, \frac{-3-\sqrt{29}}{2}[\cup]\frac{-3+\sqrt{29}}{2}, +\infty[$
E) $]\frac{-3+\sqrt{29}}{2}, +\infty[$

السؤال 22 : Q22

قيمة $\lim_{n \rightarrow +\infty} \frac{n - \sqrt{n^2 + 1}}{n + \sqrt{n^2 - 1}}$ هي :

- A) 1 B) 0 C) $-\infty$ D) $+\infty$ E) n'existe pas

السؤال 23 : Q23

لتكن g الدالة المعرفة بما يلي : $g(x) = \frac{\tan x - \sin x}{x^3}$ pour $x \neq 0$ et $g(0) = \mu$

قيمة μ لتكون g متواصلة في النقطة 0 هي :

- A) 0 B) $-\frac{1}{2}$ C) $\frac{1}{4}$ D) $\frac{1}{2}$ E) $-\frac{1}{4}$

السؤال 24 : Q24

نعتبر العدد العقدي $z = x + iy$. يكون العدد $z^2 + 2z - 3$ عددا حقيقيا إذا وفقط إذا كانت :

- A) $x=1$ et $y=0$ B) $x=1$ ou $y=-1$ C) $x=-1$ et $y=0$ D) $y=0$ ou $x=-1$ E) $y=0$ et $x=1$

السؤال 25 : Q25

لتعتبر المتتالية الحسابية $(u_n)_{n \geq 0}$. إذا كان $u_3 + u_4 + \dots + u_{10} = 672$ و $u_7 = 81$ فإن u_3 يساوي :

- A) 103 B) 213 C) 123 D) 105 E) 107

السؤال 26 : Q26

المجموع $S = \frac{1}{2} - \frac{1}{4} + \frac{1}{8} - \dots + \frac{1}{512}$ يساوي :

- A) $\frac{172}{521}$ B) $\frac{171}{512}$ C) $\frac{571}{723}$ D) $\frac{571}{732}$ E) $\frac{513}{824}$

السؤال 27 : Q27

قيمة $\int_{-1}^{+1} \frac{1}{x^2-4} dx$ هي :

- A) $\frac{\sqrt{5}}{2}$ B) $\frac{\ln 5}{2}$ C) $\frac{\ln 3}{2}$ D) $-\frac{\ln 3}{2}$ E) $-\frac{\sqrt{5}}{2}$

السؤال 28 : Q28

الدالة الأصلية للدالة $f(x) = \frac{\ln x}{x^3}$ والتي تأخذ القيمة صفر في نقطة 1 هي :

- A) $\frac{\ln x}{x^2} - \frac{1}{3x^2} + \frac{1}{3}$ B) $\frac{\ln x}{2x^2} - \frac{1}{4x^2} + \frac{1}{4}$ C) $\frac{\ln x}{4x^2} + \frac{1}{2x^2} - \frac{1}{2}$ D) $-\frac{\ln x}{2x^2} - \frac{1}{4x^2} + \frac{1}{4}$ E) $-\frac{\ln x}{2x^2} + \frac{1}{4x^2} - \frac{1}{4}$

السؤال 29 : Q29

لتكن f الدالة المعرفة بما يلي : $f(x) = \cos(e^x)$ و C منحنى الدالة f في المستوى المنسوب إلى معلم متعامد ممنظم. معادلة المستقيم المماس للمنحنى C في النقطة 0 هي :

- A) $y = \cos 1$ B) $y = -\sin 1$ C) $y = -(\sin 1)x + \cos 1$ D) $y = -(\cos 1)x + \sin 1$ E) $y = 1$

السؤال 30 : Q30

العدد العقدي $z = \frac{\sqrt{3}+i}{\sqrt{2}-i\sqrt{2}}$ له عمدة $(\arg z)$ يساوي :

- A) $-\frac{5\pi}{12}$ B) $\frac{7\pi}{12}$ C) $\frac{5\pi}{12}$ D) $-\frac{7\pi}{12}$ E) $\frac{3\pi}{4}$

مباراة ولوج كلية الطب بمراكش, سنة 2011

مادة الفيزياء مدة الانجاز 30 دقيقة

سؤال 01 إلى 10 : حدد الإجابة الصحيحة (إجابة واحدة فقط):

سؤال Q1: نويده اليود 131, إشعاعية النشاط β ثابتة نشاطها الإشعاعي $\lambda = 9.92 \cdot 10^{-7} s^{-1}$. عمر نصف هذه النويده $t_{1/2}$ هو:

- A- 280 h
- B- 280 يوم
- C- 8.08 يوم
- D- 8.08h
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q2: النشاط الإشعاعي للعنصر ${}_{92}^{238}U$ من نوع α . رمز النواة المتولدة هو:

- A- ${}_{91}^{231}Pa$
- B- ${}_{90}^{234}Th$
- C- ${}_{90}^{232}Th$
- D- ${}_{94}^{242}Pu$
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q3: كتلة بدينية m_0 لمادة مشعة عمر نصفها T تتناقص إلى $\frac{m_0}{8}$ في المدة الزمنية :

- A- T
- B- 2T
- C- 3T
- D- 0.5T
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q4: سعة المكثف المكافئ لتجميع مكثفين سعتهما C_1 و C_2 مركبين على التوالي هي:

- A- $C_1 + C_2$
- B- $C_1 \times C_2$
- C- $\frac{C_1 + C_2}{C_1 \times C_2}$
- D- $\frac{C_1 \times C_2}{C_1 + C_2}$
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q5: الدور الخاص لنواس مرن يتكون من نابض رأسي لفاته غير متصلة وكتلته مهملة ومن جسم صلب كتلته $m=2 \text{ Kg}$ هو $T_0=1.5 \text{ s}$. صلابة هذا النابض k هي:

- A- 8.37 Nm^{-1}
- B- 837 Nm^{-1}
- C- 35 Nm^{-1}
- D- 35 N
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q6: التعبير الحرفي للمعادلة الزمنية لأفصول حركة مستقيمة متغيرة بانتظام هو:

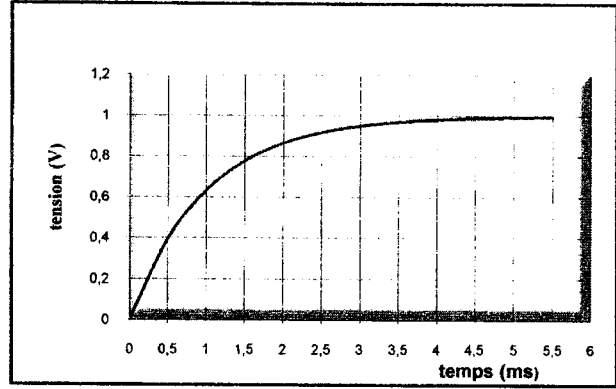
- A- $x = at + v_0$
- B- $x = \frac{1}{2}at^2 + v_0t + x_0$
- C- $x = ma$
- D- $x = -at + v_0$
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q7: نركب على التوالي مولدا قوته الكهرومحرركة $E=12\text{ V}$ و مقاومته الداخلية مهملة, و شبيعة مقاومتها مهملة و موصلا أوميا مقاومته $R=30\ \Omega$. إذا علمنا أن شدة التيار المار في الدارة تصل 63% من قيمته القصوى بعد 0.5 s, فإن قيمة معامل التحريض الذاتي L للشبيعة هو:

- A- 0.4 H
- B- 60 H
- C- 15 H
- D- 6 H
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q8: نطبق توترا ثابتا شدته $E=12\text{ V}$ بين قطبي مجموعة مكونة من موصل أومي مقاومته R و مكثف سعته $c=2.4\ \mu\text{F}$ مركبين على التوالي. الشكل أسفله يمثل منحنى تغير التوتر $U_c(t)$ بين مربطي المكثف بدلالة الزمن. من خلال هذا المنحنى نستنتج أن قيمة R هي:

- A- 416 K Ω
- B- 41.6 K Ω
- C- 416 Ω
- D- 4.16 Ω
- E- 41.6 Ω



سؤال Q9: موجة ضوئية طولها λ_0 في الفراغ. في وسط شفاف معامل انكساره n يصبح طول هذه الموجة هو:

- A- λ_0
- B- $n\lambda_0$
- C- λ_0/n
- D- $n^2\lambda_0$
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

سؤال Q10: لتكن موجة دورية طولها $\lambda = 2.3\text{ mm}$ و ترددها 1 kHz. سرعة هذه الموجة هي:

- A- 2.3 Km/h
- B- 8.28 Km/h
- C- 23 m/s
- D- 8.28 m/s
- E- كل الأجوبة أعلاه غير صحيحة

- 4,75 .A
 $10^{-2,375}$.B
 11,25 .C
 3,75 .D
 5,75 .E

السؤال 16 . Q16

يتميز كبريتات الحديد المميّه بلونه الأخضر وصيغته $[\text{FeSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}]$. لكي نحصل على العدد n ، نذيب كتلة $m=1.7\text{g}$ من هذا الكبريتات في حجم $V = 50 \text{ cm}^3$ من الماء. إذا علمت أن التركيز المولي لأيونات الحديد يساوي $[\text{Fe}^{2+}] = 0.2 \text{ mol/l}$ ، أوجد العدد n . نعطي: $M(\text{Fe}) = 56 \text{ g/mol}$; $M(\text{S}) = 32 \text{ g/mol}$; $M(\text{H}) = 1 \text{ g/mol}$; $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$

- $n = 1$.A
 $n = 1,5$.B
 $n = 3$.C
 $n = 0$.D
 $n = 2$.E

السؤال 17 . Q17

ماء معدني يحتوي على 124 mg/l من الكسيوم. ما هي كمية الكسيوم في 100 ml من نفس الماء المعدني؟

- $12,4 \text{ mg/l}$.A
 1240 mg/l .B
 $1,24 \text{ mg/l}$.C
 62 mg/l .D
 124 mg/l .E

السؤال 18 . Q18

اسيتات الإيثيل $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ محلول يستعمل في الصباغة. عند تفاعله مع الماء، يتحول اسيتات الإيثيل ببطء إلى حمض الإيثانويك والإيثانول حسب التفاعل: $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

في اللحظة $t_0 = 0 \text{ min}$ ، نذيب مولة واحدة من أسيتات الإيثيل في لتر من الماء، فنلاحظ أن 99% من هذا الأسيتات متبقية بعد 30 دقيقة من التفاعل. احسب السرعة المتوسطة لاختفاء أسيتات الإيثيل في هذه الفترة الزمنية.

- $3,333 \cdot 10^{-4} \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.A
 $0,033 \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.B
 $0,01 \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.C
 $3,3 \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.D
 $0,3 \cdot 10^{-2} \text{ mol.l}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.E

السؤال 19 . Q.19

تفاعل 3g من حمض الإيثانويك CH_3COOH ($M = 60 \text{ g/mol}$) مع $2,3\text{g}$ من الإيثانول ($M=46 \text{ g/mol}$) يعطي أسيتات الإيثيل و الماء. ثابت التوازن لهذا التفاعل يساوي $K = 4$. ما هي كتلة الإستر الناتج ($M=88 \text{ g/mol}$)؟

- $5,25 \text{ g}$.A
 $2,3 \text{ g}$.B
 $0,7 \text{ g}$.C
 $2,93 \text{ g}$.D
 $5,3 \text{ g}$.E

السؤال 20 . Q.20

نعتبر حمضا كربوكسيلييا X صيغته العامة $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$. تمثل النسبة المئوية لكتلة الهيدروجين في جزيئاته $8,1\%$. ينتج الحمض X عند الأكسدة المعتدلة الأدهيد Y. استنتج صيغة هذا الأدهيد

- $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$.A
 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$.B
 CH_2O .C
 $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$.D
 $\text{C}_3\text{H}_5\text{O}$.E

مباراة الولوج لكلية الطب و الصيدلة مراكش
03 غشت 2011
مادة الكيمياء (المدة الزمنية 30 دقيقة)

السؤال 11 . Q11

لط 20ml من محلول مائي لكلورور الحديد $FeCl_3$ تركيزه 0.1 mol/l ب 30 ml من محلول كلورور المغنيزيوم $MgCl_2$ تركيزه 0.3 mol/l ما هو التركيز المولي لأيونات Cl^- في الخليط ؟
A : 0,22 mol/l ; B : 0,011 mol/l , C : 0,48 mol/l ; D : 2,4 mol/l ; E : 2,2 mol/l

السؤال 12 . Q12

خلال تفاعل التأكسد يحدث :

- A . كسب إلكترون واحد أو أكثر
- B . ضياع إلكترونات
- C . ضياع إلكترون واحد أو أكثر
- D . تبادل البروتونات
- E . لا توجد أي إجابة صحيحة

السؤال 13 . Q13

حدد النوع المهيمن من المزدوجة (AH/A^-) في محلول كيميائي له $pH = 2.5$ علما أن الثابتة الحمضية للمزدوجة AH/A^- تساوي $pKa = 3.5$

- A . الحمض AH
- B . القاعدة A^-
- C . لا يوجد أي عنصر مهيم
- D . البروتونات H_3O^+
- E . لا يمكن الإجابة على هذا السؤال

السؤال 14 . Q14

حمض كربوكسيلي كتلته المولية تساوي 74 g/mol يتفاعل مع الميثانول CH_3OH فينتج عن ذلك الماء ومركب عضوي. ما هي صيغة هذا المركب؟

- A . $CH_3CH_2COOCH_3$
- B . $CH_3CH_2COOCH_2CH_3$
- C . CH_3COOCH_3
- D . CH_3CH_2COOH
- E . $CH_3OCH_2CH_3$

السؤال 15 . Q15

نعتبر محلول مائي لحمض الميثانويك (حمض أحادي) تركيزه المولي $C = 10^{-1} mol/L$ و $pH = 2.375$ احسب الثابتة pKa للمزدوجة $HCOOH/HCOO^-$