

## مادة الرياضيات (المدة : 30 د)

السؤال 1 : المستوى العقدي منسوب إلى معلم متعامد ممنظم  $(O, \vec{u}, \vec{v})$  . ليكن  $z$  عدد عقدي:

المستوى العقدي الحاقها على التوالي $z$ و $\frac{1}{z}$ و $0$ مستقيمة .	A. $\text{Im}(z^2) = -(\text{Im}(z))^2$
D. إذا كان $ 1+iz  =  1-i\bar{z} $ فإن $\text{Re}(z) = 0$ .	B. إذا كان $\text{Im}(z) = 1$ فإن $ 2i - \bar{z}  =  2 + iz $
E. إذا كان $z = 1+i$ فإن $z^6 = -4i$ .	C. بالنسبة للعدد $z$ غير منعدم، تكون النقط $M$ و $N$ و $O$ من

السؤال 2 : لكل  $z$  من  $C$  نضع  $p(z) = 2z^3 + 14z^2 + 41z + 68$  . نرسم  $z_1$  و  $z_2$  و  $z_3$  لحلول المعادلة  $p(z) = 0$  بحيث  $z_1 \in R$  و  $\text{Im}(z_2) > 0$  . لتكن  $A$  و  $B$  و  $C$  صور الأعداد العقدية  $z_1$  و  $z_2$  و  $z_3$  على التوالي في المستوى العقدي المنسوب إلى معلم متعامد ممنظم  $(O, \vec{u}, \vec{v})$  .

A. $p(z)$ لا تقبل القسمة على $(z+4)$	D. $ z_2 - z_1  = 2$
B. $z_2 + z_3 = 0$	E. لحق كل من النقطتين $M$ و $N$ بحيث $BCMN$ مربع مركزه $A$
C. المثلث $ABC$ متساوي الساقين و قائم الزاوية في $A$ .	هو على التوالي : $z_M = -13 - 5i$ و $z_N = -13 + 5i$

السؤال 3 : ننسب الفضاء إلى معلم متعامد ممنظم  $(O, \vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$  . ليكن  $(P)$  المستوى ذو المعادلة :  $2x - 3y + z - 6 = 0$  .

A. لا يمر المستوى $(P)$ من النقطة $A(3; 0; 0)$	C. إحدى المعادلات الديكارتية لمستوى $(P')$ يمر من النقطة $D$ و موازي للمستوى $(P)$ هي : $2x - 3y + z + 20 = 0$	E. يتقاطع المستويان $(P)$ و $(R)$ في اتجاه مستقيم $(\Delta)$ يمر من النقطة $A$ . المتجهة الموجهة للمستقيم $(\Delta)$ هي $\vec{u}(4; 1; -5)$
B. نعتبر نقطة $D$ إحداثيتها $(5; -3; 1)$ . المتجهة $\overline{AD}$ غير منظمية على المستوى $(P)$ .	D. لا تنتمي النقطتان $A$ و $D$ لمستوى $(R)$ معادلته : $x + y + z - 3 = 0$ .	

السؤال 4 : اختر الجواب الصحيح:

A. نعتبر الدالة العددية $f$ المعرفة على $R$ بما يلي : $f(x) =  x - 2  + 1$	B. $I = \int_{-3}^3 \sqrt{9 - x^2} dx$ يمثل $I$ نصف مساحة قرص مركزه $O$ و شعاعه $3$ .	D. $\int_0^{\pi} (xe^{x^2} - \frac{1}{\cos^2(x)}) dx = \frac{1}{2}(e^{\pi} - 3)$
$\int_0^3 f(x) dx = \frac{11}{4}$	C. $k \in N$ مع $\int_0^1 x^{2k} dx = 2k + 1$	E. $\int_0^{\pi} e^{-x} \sin(2x) dx = \frac{1}{2} \int_0^{\pi} e^{-x} \cos(2x) dx$

السؤال 5 : لتكن  $f(x)$  الدالة العددية للمتغير الحقيقي  $x$  المعرفة على المجال  $]-\infty, 0[$  بما يلي  $f(x) = x + 5 + 6 \ln\left(\frac{x}{x-1}\right)$  ،و ليكن  $C_f$  المنحنى الممثل للدالة  $f(x)$  في معلم متعامد ممنظم .

A. المستقيم ذو المعادلة $y = -x + 4$ مقارب مائل للمنحنى $C_f$ بجوار $-\infty$ .	D. الدالة $h(x) = \frac{x^2}{2} + 5x + 6x \ln\left(\frac{x}{x-1}\right)$
B. مشتقة الدالة $f(x)$ عند $x = -5$ هي : $f'(-5) = 7$ .	E. دالة أصلية للدالة $f(x)$ $\lim_{x \rightarrow 0^-} f(x) = +\infty$
C. المستقيم ذو المعادلة $y = \frac{1}{2}x + \frac{7}{2} + 6 \ln \frac{3}{4}$ مماس للمنحنى $C_f$ عند نقطة $M$ أفصولها $-3$ . $x_M = -3$	

السؤال 6 :

<p>C. متتالية حسابية أساسها <math>\frac{1}{2}</math>.</p> <p>D. <math>v_n = -\frac{1}{2^{n-2}}</math>.</p> <p>E. <math>u_n = 2 + 4x\left(\frac{1}{2}\right)^n</math>.</p>	<p>(<math>u_n</math>) و (<math>v_n</math>) متتاليتان عدديتان معرفتان بما يلي :</p> $v_n = u_n - 2 \text{ و } \begin{cases} u_0 = -2 \\ u_{n+1} = 1 + \frac{1}{2}u_n \end{cases} ; (n \in \mathbb{N})$ <p>A. <math>u_n</math> تناقصية</p> <p>B. <math>\lim_{n \rightarrow +\infty} u_n = \frac{1}{2}</math></p>
---	--

السؤال 7 : اختر الجواب الصحيح

<p>D. نضع <math>S_n = \sum_{k=1}^n \frac{k}{n^2}</math> مع <math>n \in \mathbb{N}^*</math>.</p> <p>E. <math>1! + 2! + \dots + (n-1)! \geq n!</math> مع <math>n</math> عدد صحيح بحيث <math>n \geq 2</math>.</p>	<p>A. <math>\frac{1}{1 \times 2 \times 3} + \frac{1}{2 \times 3 \times 4} + \dots + \frac{1}{n(n+1)(n+2)} = \frac{n+3}{4(n+1)(n+2)}</math> مع <math>n \in \mathbb{N}^*</math>.</p> <p>B. <math>1^3 + 2^3 + \dots + n^3 = \frac{n^2(n+1)^2}{4}</math> مع <math>n \in \mathbb{N}^*</math>.</p> <p>C. <math>\sum_{k=2}^{n+1} \frac{1}{10^k} = \frac{1}{90} \left(1 + \frac{1}{10^n}\right)</math> مع <math>n \in \mathbb{N}^*</math>.</p>
--	--

السؤال 8 : نعتبر الدالة  $f(x) = \frac{\cos x}{x + 2 \sin x}$ 

<p>C. <math>\lim_{x \rightarrow +\infty} f(x) = +\infty</math>.</p> <p>D. <math>\lim_{x \rightarrow +\infty} f(x) = \frac{1}{2}</math>.</p> <p>E. <math>\lim_{x \rightarrow +\infty} f(x) = 0</math>.</p>	<p>A. مشتقة <math>f(x)</math> هي : <math>f'(x) = \frac{x \sin x + \cos x - 2}{(x + 2 \sin x)^2}</math>.</p> <p>B. مشتقة <math>f(x)</math> هي : <math>f'(x) = \frac{x \sin x + \cos x + 2}{(x + 2 \sin x)^2}</math>.</p>
---	---

السؤال 9: حل المتراجحة  $1 + \ln x + \ln^2 x + \ln^3 x > 0$  هو :

<p>D. <math>]e, +\infty[</math>.</p> <p>E. <math>]\frac{1}{e}, +\infty[</math>.</p>	<p>A. <math>]0, e^{-1}[</math>.</p> <p>B. <math>]0, +\infty[</math>.</p> <p>C. <math>] -\infty, e^{-1}[</math>.</p>
---	---

السؤال 10 : اختر الجواب الصحيح:

<p>C. الجداء المتجهي لمتجهتين قيمة جبرية.</p> <p>D. يكون الجداء السلمي لمتجهتين دائما عددا موجبا.</p> <p>E. <math>\tan \frac{\pi}{5} + \tan \frac{2\pi}{5} + \tan \frac{3\pi}{5} + \tan \frac{4\pi}{5} = 1</math>.</p>	<p>A. <math>\tan(a+b) = \frac{\tan a - \tan b}{1 - \tan a \tan b}</math>.</p> <p>B. عدد الكلمات من ستة (6) حروف لها معنا أو لا و التي يمكن كتابتها باستعمال جميع حروف الكلمة « poumon » هو 720.</p>
--	---

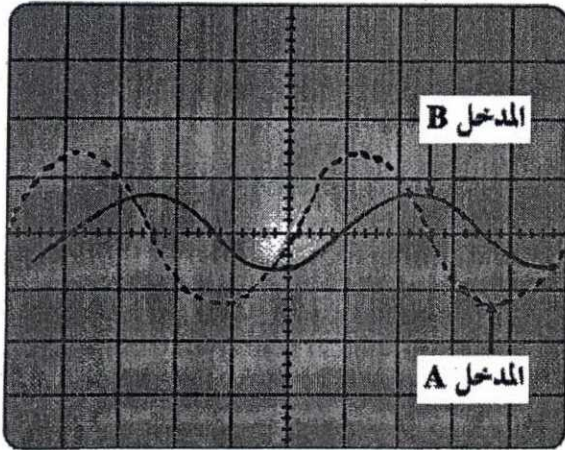


## مادة الفيزياء (المدة : 30 د)

السؤال 11 : ننجز تجربة حيود الضوء بواسطة منبع ضوئي (S) أحادي اللون طول موجته في الهواء  $\lambda = 632,8\text{nm}$ . نضع على بعد بضع سنتيمترات من هذا المنبع سلكا رفيعا قطره  $a$  و على مسافة  $d$  من هذا الأخير شاشة . عند اضاءة السلك بواسطة المنبع (S) نلاحظ على الشاشة بقعا للحيود. نرسم لعرض البقعة المركزية ب  $2\ell$ . تعبير الفرق الزاوي  $\theta$  بين وسط البقعة المركزية و أحد طرفيها هو  $\theta = \frac{\lambda}{a}$  (نعتبر  $\theta$  زاوية صغيرة). نعطي :  $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$  ،

<p>D. تعبير <math>\ell</math> هو <math>\ell = \frac{\lambda \cdot d}{a}</math></p> <p>E. حدود ترددات المجال المرئي الذي تنتمي إليها الموجة المدروسة هو <math>8.10^{11} \text{ kHz} - 3.10^{13} \text{ kHz}</math></p>	<p>A. يتناقص عرض البقعة المركزية إذا تزايدت المسافة بين السلك و الشاشة.</p> <p>B. تبرز ظاهرة الحيود تبعد الضوء .</p> <p>C. يتغير تردد الموجة الضوئية بعد اجتيازها السلك.</p>
---	--

السؤال 12 : يحدث باعث E لموجات فوق صوتية موجات جيبية ترددها  $N \approx 40 \text{ kHz}$ . نربط E بالمدخل A لكاشف



التذبذب. نضع أمام E مستقبلا R لهذه الموجات و نربطه بالمدخل B للكاشف، فنحصل على الرسم التذبذبي الممثل في التبيانة جانبه:

نعطي : الحساسية الأفقية :  $5\mu\text{s/div}$  .

- A. بإمكان هذه الموجات أن تنتشر في الفراغ .
- B. تردد الموجة المستقبلية من طرف R أصغر بكثير من تردد الباعث .
- C. عندما نبعد تدريجيا R عن E يتناقص التأخر الزمني .
- D. نضع R في موضع  $R_1$  بحيث يكون المنحنيين الملاحظين على كاشف التذبذب في توافق في الطور ثم نبعد تدريجيا R بالمسافة  $d = 17,2\text{cm}$  و لاحظنا أن التوافق في الطور تكرر 20 مرة . طول الموجة هو  $\lambda = 8,6\text{mm}$  .
- E. تقارب سرعة الموجات فوق الصوتية سرعة الضوء في الهواء .

السؤال 13 : التحولات النووية

<p>D. تتناسب اطرادا الكمية المتفتتة لنويدة مشعة مع مدة التفتت .</p> <p>E. يمثل منحني أسطون مقابل طاقة الربط بالنسبة لنوية بدلالة عدد النويات A .</p>	<p>A. تفتتت النواة <math>^{238}\text{U}</math> لتعطي دقيقة <math>\alpha</math> و نواة متولدة. تحتوي هذه النواة المتولدة على 236 نوية .</p> <p>B. كتلة النواة تساوي مجموع كتل نوياتها .</p> <p>C. eV وحدة للتوتر العالي .</p>
--	--

السؤال 14 : التاريخ بالكربون 14

تبقى نسبة الكربون 14 ثابتة في الغلاف الجوي و في الكائنات الحية، و عند موت هذه الأخيرة تتناقص فيها هذه النسبة حسب قانون التناقص الإشعاعي.

نويدة الكربون  $^{14}_6\text{C}$  إشعاعية النشاط ينتج عن تفتتها التلقائي نويدة الأزوت  $^{14}_7\text{N}$  .

لتحديد عمر قطعة خشبية عثر عليها من طرف علماء الحفريات تم أخذ عينة منها و أعطى قياس نشاطها الإشعاعي 6,68 تفتت في الدقيقة بالنسبة ل 1g من الكربون. نشاط قطعة خشبية حديثة من نفس نوع خشب القطعة المدروسة هو 13,5 تفتت في الدقيقة بالنسبة ل 1g من الكربون .

المعطيات :- عمر النصف لنواة الكربون 14 هو 5730 سنة .

- كتلة الإلكترون :  $m(e) = 0,0005\text{u}$

-  $m(^{14}_7\text{N}) = 13,9992\text{u}$  ،  $m(^{14}_6\text{C}) = 13,9999\text{u}$

$1\text{u} = 931,5\text{Mev.c}^{-2}$

<p>D. العمر التقريبي للقطعة الخشبية هو 2006,6ans</p> <p>E. العمر التقريبي للقطعة الخشبية هو 5816ans</p>	<p>A. نوع النشاط الإشعاعي للكربون <math>^{14}_6\text{C}</math> هو <math>\beta^+</math> .</p> <p>B. الطاقة الناتجة عن تفتت نويدة الكربون 14 هي 18,63MeV</p> <p>C. الطاقة الناتجة عن تفتت نويدة الكربون 14 هي 186,3MeV</p>
---	--

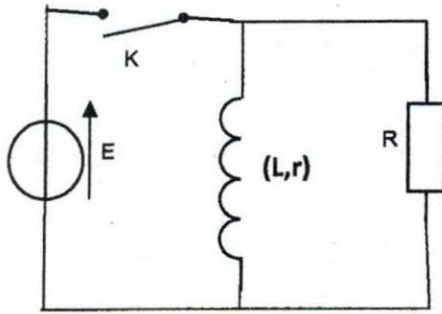
السؤال 15 : عند اللحظة  $t_0 = 0$  نربط مكثفا غير مشحون بدنيا سعته  $C_0$  بمولد مؤتمل للتيار يعطي تيارا شدته  $I_0 = 0,2mA$

- C. يتغير التوتر  $U$  بين مربطي المكثف بشكل أسي مع الزمن .  
 D. عند اللحظة  $t_3 = 50s$  ، التوتر بين مربطي المكثف هو  $U = 5V$  . سعته المكثف  $C_0 = 2mF$  .  
 E. عند اللحظة  $t_3$  الطاقة المخزونة في المكثف هي  $2,5mJ$  .

- A. تغير شحنة المكثف بين اللحظتين  $t_0$  و  $t_1 = 5s$  هو  $\Delta Q_1 = 10^{-4} C$  .  
 B. تغير شحنة المكثف بين اللحظتين  $t_1$  و  $t_2 = 10s$  هو  $\Delta Q_2 = 2\Delta Q_1$  .

السؤال 16 : في تبيان التركيب الكهربائي الممثل جانبه :

$$R = 1k\Omega , r = 4\Omega , L = 0,8H , E = 6V$$



- التجربة الأولى : نغلق قاطع التيار. في النظام الدائم :  
 A. شدة التيار الذي يجتاز الموصل الأومي  $I_R = 0,6mA$  .  
 B. الطاقة المخزونة في الوشعة  $E_m = 0,6J$  .  
 التجربة الثانية : عند اللحظة  $t=0$  نفتح قاطع التيار :  
 C. المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_R$  بين مربطي الموصل الأومي

$$L \frac{du_R}{dt} + (R+r)u_R = 0 \text{ هي}$$

- D. قيمة التوتر  $u_R$  مباشرة بعد فتح قاطع التيار هي  $1500V$  .  
 E. قيمة التوتر  $u_R$  مباشرة بعد فتح قاطع التيار هي  $6V$  .

السؤال 17 : نشحن كليا مكثفا سعته  $C = 6\mu F$  بواسطة مولد للتوتر قوته الكهرومحركة  $E = 6V$  . بعد ذلك و عند لحظة بدئية  $t = 0$  نفرغه في وشيعة معامل تحريضها  $L = 60mH$  و مقاومتها مهملة لنحصل على دائرة متذبذبة.

- D. يتعلق الدور الخاص لتذبذبات الدارة بالشحنة البدئية للمكثف .

E. وسع تذبذبات شدة التيار في الدارة هو  $I_m = E \sqrt{\frac{C}{L}}$

- A. الطاقة الكلية المخزونة من طرف الدارة المتذبذبة هي  $10,8mJ$  .

- B. دور الطاقة المخزونة في الوشيعة يساوي الدور الخاص للتذبذبات .

- C. القيمة الدنوية لشحنة المكثف خلال التذبذبات هي  $q_{min} = 0$  .

السؤال 18 : ننجز محاولة كبح سيارة كتلتها  $m = 1,4t$  و مركز قصورها  $G$  فوق مستوى أفقي وفق مسار مستقيمي . في القطعة

$$AB = 100m \text{ من مسارها سجلت السرعة عند النقطة } A : v_A = 108km.h^{-1} \text{ و عند النقطة } B : v_B = 90km.h^{-1} .$$

نعتبر أن قوى الاحتكاك تكافئ قوة كبح وحيدة  $\vec{f}$  شدتها ثابتة و منحاه عكس منحى السرعة .

- D. نختار النقطة  $A$  اصلا لمعلم الفضاء و لحظة مرور  $G$  من هذه النقطة اصلا للتواريخ . تعبير السرعة اللحظية بدلالة الزمن هو  $v = 2,5t + 30$  (في الوحدات العالمية) .

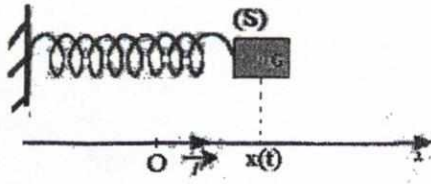
- E. نعتد نفس الشروط السابقة . لحظة مرور السيارة من النقطة  $B$  هي  $t_B = 16s$  .

- A. القيمة الجبرية لتسارع حركة مركز قصور السيارة هي  $a_G = -2,5m.s^{-2}$  .

- B. شدة قوة الاحتكاك  $f = 10^3 N$  .

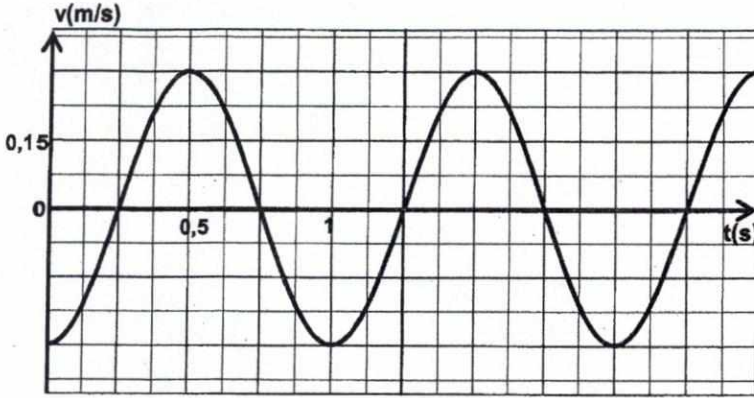
- C. المسافة الضرورية  $AC$  لتوقف السيارة هي  $AC \approx 3,3.10^2 m$  .





السؤال 19: يتكون متذبذب ميكانيكي أفقي (جسم صلب - نابض) من جسم صلب (S) كتلته  $m = 100g$  و مركز قصوره G مثبت بطرف نابض لفاته غير متصلة و كتلته مهملة و صلابته K، و الطرف الآخر للنابض مثبت بحامل. نأخذ  $\pi^2 = 10$  و نهمل الاحتكاكات.

يمثل المنحنى جانبه تغير سرعة G بدلالة الزمن.



- A. عند اللحظة  $t = 0$ ،  $x = x_m$  (وسع التذبذبات).
- B. وسع تذبذبات G هو  $x_m \approx 0,3 \text{ cm}$ .
- C. دور التذبذبات هو  $0,5s$ .
- D. قيمة صلابة النابض  $K = 4N.m^{-1}$ .
- E. شدة قوة الارتداد عند اللحظة  $t = 0,25s$  هي  $0,08N$ .

السؤال 20: نعتمد نفس معطيات السؤال السابق و نختار موضع توازن (S) ( $x=0$ ) مرجعا لطاقة الوضع المرنة.

- D. شغل قوة الارتداد عند انتقال G من الموضع  $x(t=0)$  إلى الموضع  $x(t=1s)$  هو  $9mJ$ .
- E. شغل قوة الارتداد عند انتقال G من الموضع  $x(t=0)$  إلى الموضع  $x(t=1s)$  هو  $0$ .

- A. لشغل قوة الارتداد أبعاد قدرة.
- B. الطاقة الميكانيكية للمجموعة المتذبذبة  $E_m = 4,5J$ .
- C. الطاقة الميكانيكية للمجموعة المتذبذبة  $E_m = 0,45J$ .

## مادة الكيمياء ( المدة : 30 د )

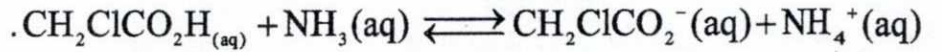
السؤال 21 : نحصل على مجموعة كيميائية بمزج :

- الحجم  $V_1 = 20 \text{ mL}$  من محلول حمض كلوروايثانويك ( $\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{H}_{(\text{aq})}$  (acide chloroacétique) تركيزه  $C_1 = 5,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$  ،  
 - الحجم  $V_2 = 30 \text{ mL}$  من محلول كلورو ايثانوات الصوديوم (chloroacétate de sodium) تركيزه  $C_2 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  ،

- الحجم  $V_3 = 30 \text{ mL}$  من محلول كلورور الأمونيوم ( $\text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$  (chlorure d'ammonium) تركيزه  $C_3 = 0,5 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  ،

- الحجم  $V_4 = 20 \text{ mL}$  من محلول الأمونياك ( $\text{NH}_3(\text{aq})$  (solution d'ammoniac) تركيزه  $C_4 = 7,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$  .  
 نعطي عند  $25^\circ \text{C}$  :  $pK_{A_1}(\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{H} / \text{CH}_2\text{ClCO}_2^-) = 2,9$  ،  $pK_{A_2}(\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3) = 9,2$  ،

من بين تفاعلات حمض-قاعدة التي يمكن أن تحدث التفاعل التالي :



خارج التفاعل عند الحالة البدئية هو :

$Q_{r,i} \approx 10^{-9,2}$ .E	$Q_{r,i} \approx 10^{-14}$ .D	$Q_{r,i} \approx 10^{-2,9}$ .C	$Q_{r,i} \approx 2,7$ .B	$Q_{r,i} \approx 0,37$ .A
--------------------------------	-------------------------------	--------------------------------	--------------------------	---------------------------

السؤال 22 : نعتمد نفس معطيات السؤال السابق و كذا نفس التفاعل.

.A قيمة ثابتة التوازن للتفاعل السابق $K = 2 \cdot 10^6$ .	.D ثابتة التوازن تتعلق بالتراكيز البدئية لمكونات المجموعة الكيميائية.
.B قيمة ثابتة التوازن للتفاعل السابق $K = 0,5 \cdot 10^{-6}$ .	.E قيمة ثابتة التوازن للتفاعل السابق $K = 10^{-14}$ .
.C ثابتة التوازن لا تتعلق بدرجة الحرارة .	

السؤال 23 : معادلة تفاعل اشتغال عمود هي :  $\text{Al}_{(\text{s})} + 3\text{Ag}^+_{(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{Al}^{3+}_{(\text{aq})} + 3\text{Ag}_{(\text{s})}$ 

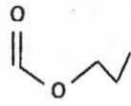
يعطي العمود تيارا كهربائيا شدته ثابتة I لمدة ساعة واحدة، فنلاحظ تناقص الكترود الألومنيوم ب 54mg خلال هذه المدة .

المعطيات :  $M(\text{Al}) = 27 \text{ g.mol}^{-1}$  ،  $1F = 9,65 \cdot 10^4 \text{ C.mol}^{-1}$  ،

شدة التيار I هي :

$I \approx 0,60 \text{ A}$ .E	$I \approx 0,16 \text{ A}$ .D	$I \approx 0,36 \text{ A}$ .C	$I \approx 0,04 \text{ A}$ .B	$I \approx 0,12 \text{ A}$ .A
-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------

السؤال 24 : اختر الجواب الصحيح

.A الكتابة الطوبولوجية لميثانوات البوتيل هي : 	.C لا يصنف الماء من بين الأمفوليتات (ampholytes) .
.B تؤدي الحلمة القاعدية لإستر إلى توازن كيميائي.	.D عند اشتغال عمود ، حملات الشحنة هي الإلكترونات في القطرة الملحية .
	.E يتفاعل حمض كربوكسيلي مع كحول أولي ليعطي 2-مethyl بروبانوات الإثيل .صيغة الحمض الكربوكسيلي المستعمل هي $(\text{CH}_3)_2\text{CH} - \text{CO}_2\text{H}$

السؤال 25 : ننجز حلمة إستر E في ظروف تجريبية ملائمة . الحجم المستعمل من E هو  $V_E = 40 \text{ mL}$  و حجم الماء المستعمل هو $V_0 = 50 \text{ mL}$  . نحصل على كتلة  $m = 7,1 \text{ g}$  من كحول A .نعطي : - الكتلة الحجمية للإستر E :  $0,876 \text{ g.cm}^{-3}$  ، الكتلة المولية ل E :  $M(\text{E}) = 130 \text{ g.mol}^{-1}$  ،- الكتلة المولية للكحول A :  $M(\text{A}) = 88 \text{ g.mol}^{-1}$  ، الكتلة الحجمية للماء :  $1 \text{ g.cm}^{-3}$  .

.A كمية مادة الحمض المحصل عليه هي $n_a \approx 0,81 \text{ mol}$ .	.D نسبة الإستر المتفاعلة هي 70% .
.B كمية مادة الحمض المحصل عليه هي $n_a \approx 8,1 \text{ mmol}$ .	.E نسبة الإستر المتفاعلة هي 66% .
.C نسبة الإستر المتفاعلة هي 30% .	



السؤال 26 : نعتبر محلولاً مائياً (S) للأمونياك حجمه  $V$  وتركيزه  $C = 5.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ . التركيز المولي لأيونات الأمونيوم في المحلول هو  $2,8.10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$ . نعطي:  $K_e = 10^{-14}$  عند  $25^\circ \text{C}$ .

<p>D. العلاقة بين ثابتة التوازن <math>K</math> و ثابتة الحمضية <math>K_A</math> للمزدوجة <math>\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3</math> هي: <math>K = K_A</math>.</p> <p>E. العلاقة بين ثابتة التوازن <math>K</math> و ثابتة الحمضية <math>K_A</math> للمزدوجة <math>\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3</math> هي: <math>K.K_A = K_e</math>.</p>	<p>A. نسبة التقدم النهائي لتفاعل الأمونياك مع الماء عند <math>25^\circ \text{C}</math> هي 10,4%.</p> <p>B. pH المحلول هو <math>\text{pH} = 8,2</math>.</p> <p>C. قيمة ثابتة التوازن المقرونة بتفاعل الأمونياك مع الماء هي <math>K = 1,6.10^{-4}</math>.</p>
---	---

السؤال 27 : تتوفر على محلول  $S_1$  حجمه  $V_1 = 200 \text{ mL}$  يحتوي على  $5.10^{-2} \text{ mol}$  من حمض الإيثانويك و  $5.10^{-2} \text{ mol}$  من إيثانوات الصوديوم.

نعطي:  $\text{p}K_A(\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-) = 4,75$ .

<p>C. نضيف إلى <math>S_2</math> الحجم <math>5 \text{ mL}</math> من محلول حمض الكلوريدريك تركيزه <math>C_e = 1 \text{ mol.L}^{-1}</math>، فنحصل على محلول <math>S_3</math>. pH المحلول <math>S_3</math> هو <math>\text{pH} = 3,75</math>.</p> <p>D. pH المحلول <math>S_3</math> هو <math>\text{pH} = 4,66</math>.</p>	<p>F. pH المحلول <math>S_1</math> هو <math>\text{pH} = 2,25</math>.</p> <p>A. نضيف إلى المحلول <math>S_1</math> الحجم <math>15 \text{ mL}</math> من الماء فنحصل على محلول <math>S_2</math>. pH المحلول <math>S_2</math> أصغر من pH المحلول <math>S_1</math>.</p> <p>B. تركيز النوع القاعدي في المحلول <math>S_2</math> هو <math>0,35 \text{ mol.L}^{-1}</math>.</p>
--	---

السؤال 28 : تتوفر على محلول مائي لحمض الميثانويك  $\text{HCO}_2\text{H}$  تركيزه المولي  $C_e = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ . نأخذ حجماً

$V_e = 20 \text{ mL}$  من هذا المحلول و نضيف إليه تدريجياً محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه  $C_b = 0,25 \text{ mol.L}^{-1}$ .

نعطي:  $\text{p}K_A(\text{HCOOH} / \text{HCOO}^-) = 3,8$

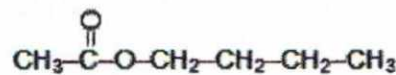
<p>D. نسبة التقدم النهائي لتفاعل المعايرة يقارب 10%.</p> <p>E. عند إضافة الحجم <math>V_b = \frac{V_{BE}}{2}</math> من محلول هيدروكسيد الصوديوم يكون pH الخليط هو <math>\text{pH} = 3,8</math>.</p>	<p>A. الحجم <math>V_{BE}</math> لمحلول هيدروكسيد الصوديوم اللازم للحصول على التكافؤ هو <math>V_{BE} = 16 \text{ mL}</math>.</p> <p>B. عند التكافؤ <math>[\text{Na}^+] \approx 0,7 \text{ mol.L}^{-1}</math>.</p> <p>C. عند التكافؤ <math>[\text{Na}^+] \approx 0,7 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}</math>.</p>
--	---

السؤال 29 : نعتبر محلولاً مائياً (S) لحمض الميثانويك حجمه  $V = 20 \text{ mL}$  و تركيزه المولي  $C = 5.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ . أعطى قياس

pH هذا المحلول  $\text{pH} = 2,52$ . نعطي:  $\text{p}K_e = 14$  عند  $25^\circ \text{C}$ .

<p>D. يتفاعل حمض الميثانويك مع الماء حسب المعادلة:</p> $\text{HCOOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HO}^- + \text{HCOOH}_2$ <p>E. بالنسبة لتفاعل حمض الميثانويك مع الماء، قيمة خارج التفاعل عند التوازن تساوي قيمة ثابتة الحمضية للمزدوجة <math>\text{HCOOH} / \text{HCOO}^-</math>.</p>	<p>A. كمية المادة البدئية لحمض الميثانويك اللازمة لتحضير الحجم <math>V</math> هي <math>10^{-2} \text{ mol}</math>.</p> <p>B. كمية مادة <math>\text{HO}^-</math> الموجودة في المحلول (S) هي <math>1,5.10^{-9} \text{ mol}</math>.</p> <p>C. التفاعل بين حمض الميثانويك و الماء تفاعل كلي.</p>
---	--

السؤال 30 : نعتبر مركباً X صيغته نصف المنشورة:



<p>D. يمكن للمركب A أن يكون هو الإيثانول و B هو حمض البوتانويك.</p> <p>E. التفاعل السابق تفاعل التصبن.</p>	<p>C. يمكن تحضير X انطلاقاً من مركبين عضويين A و B. يمكن نمذجة هذا التحضير بالمعادلة الكيميائية التالية:</p> $A + B \rightleftharpoons X + \text{H}_2\text{O}$ <p>يمكن للمركب A أن يكون هو بوتان-1-أول و B هو حمض الإيثانويك.</p>	<p>A. ينتمي المركب X إلى مجموعة الأحماض الكربوكسيلية.</p> <p>B. اسم المركب X هو بوتانوات الإثيل.</p>
--	---	--

## مادة العلوم الطبيعية (المدة : 30 د)

السؤال 31: ان تجديد ATP اللازم للتقلص العضلي خاصة خلال الطريقة البطينة اللاهوائية تتم حسب التفاعل التالي :

$C_6H_{12}O_6 \longrightarrow 6 CO_2 + 6 H_2O + 38 ATP + \text{حرارة}$ .D	$2 ADP \longrightarrow 2 ATP + AMP$ .A
$C_6H_{12}O_6 \longrightarrow 2 CO_2 + 2 C_2H_5OH$ .E	$C_6H_{12}O_6 \longrightarrow 2 CH_3CHOHCOOH + 2 ATP + \text{حرارة}$ .B
	$ADP + PC \longrightarrow ATP + C$ .C

السؤال 32 : خلال المرحلة الانفصالية I من الانقسام الاختزالي :

.A . يتم انشطار طولي كامل للجزيء المركزي	.C . الصبغي يتكون من صبيغين	.E . تتم ظاهرة العبور
.B . الصبغي يتكون من صبيغي	.D . تتحول الصبغيات إلى صبيغين	

السؤال 33 : التروبونين بروتين يعتبر من مكونات

.A . خييطات الميوزين	.B . الساركوبلازم	.C . الغشاء السيتوبلازمي	.D . الصبغين	.E . خييطات الأكتين
----------------------	-------------------	--------------------------	--------------	---------------------

السؤال 34 : الليوزومات انزيمات مصدرها :

.A . الشبكة السيتوبلازمية الداخلية	.B . جهاز غولجي	.C . الميتوكوندري	.D . الخلايا البدينة	.E . البلازميات
------------------------------------	-----------------	-------------------	----------------------	-----------------

السؤال 35 : تتكون الصبغيات من :

.A . خييطات ADN	.B . سلاسل النيكليوتيدات	.C . خييطات ADN و الهيستونات	.D . خييطات ARN و الهيستونات	.E . خييطات ADN و ARN و الهيستونات
-----------------	--------------------------	------------------------------	------------------------------	------------------------------------

السؤال 36 : في الأسابيع الأولى من الإصابة بحمة VIH :

.A . تظهر مضادات الأجسام موجبة ضد VIH	.B . يكون الانهيار التام للجهاز المناعي	.C . يكون انخفاض في تركيز اللمفاويات T4	.D . تظهر الأمراض الإنتهازية	.E . يحدث انخفاض في كمية VIH
---------------------------------------	---	---	------------------------------	------------------------------

السؤال 37 : ARN الرسول :

.A . يتوفر على نفس جزيئات الADN	.B . هو الوسيط بين ADN و تركيب البروتينات	.C . يركب على مستوى الريبوزومات	.D . يركب داخل النواة	.E . يتكون من سلسلتين من النيكليوتيدات
---------------------------------	---	---------------------------------	-----------------------	--

السؤال 38 : يتميز مرض ثلاثي الصبغي X ب :

.A . تأخر عقلي و خصوبة محدودة	.B . كونه مميت	.C . اجتماع الصفات الجنسية الذكرية الأثوية	.D . عدم نمو الصفات الجنسية الثانوية	.E . تشوهات عقلية
-------------------------------	----------------	--	--------------------------------------	-------------------

السؤال 39 : الجزء C<sub>3b</sub> من أجزاء عامل التكملة له دور في :

.A . تشكل مركب الهجوم الغشائي	.B . الإندباب الكيميائي للكريات البيضاء متعددة النوى	.C . إفراز البيرفورين	.D . تسهيل عملية البلعمة	.E . تمدد الشعيرات الدموية
-------------------------------	--	-----------------------	--------------------------	----------------------------

السؤال 40 : الأنترلوكين I يتم إفرازه من طرف :

.A . الكريات اللمفاوية T8	.B . الكريات اللمفاوية T4	.C . الخلايا البدينة	.D . البلعميات الكبيرة	.E . البلازميات
---------------------------	---------------------------	----------------------	------------------------	-----------------