

**الرياضيات**  
**المدة الزمنية 30 دقيقة**

$\begin{aligned} & ]-1; 1[ \quad - A \\ & ]-\infty; -1] \cup ]1; +\infty[ \quad - B \\ & ]-\infty; -1[ \cup ]1; +\infty[ \quad - C \\ & ]-\infty; -1[ \quad - D \\ & ]-\infty; -1[ \cup [1; +\infty[ \quad - E \end{aligned}$	<b>مجال تعريف الدالة</b> $f(x) = \ln\left(\frac{x+1}{x-1}\right)$ <p style="text-align: center;">هو :</p>	<b>السؤال 1</b>
$\begin{aligned} -\infty & \quad - A \\ -1 & \quad - B \\ 0 & \quad - C \\ 1 & \quad - D \\ +\infty & \quad - E \end{aligned}$	$\lim_{x \rightarrow 1^-} \frac{e^{1-x} - 1}{x-1}$ <p style="text-align: center;">تساوي</p>	<b>السؤال 2</b>
$\begin{aligned} -e^x \left( \frac{1}{x^2} \cos(2x) + 2 \sin(2x) \right) - \frac{1}{1+x} & \quad - A \\ -e^x \left( \frac{1}{x^2} \cos(2x) - 2 \sin(2x) \right) - \frac{1}{1+x} & \quad - B \\ e^x \left( \frac{1}{x^2} \cos(2x) + 2 \sin(2x) \right) - \frac{1}{1+x} & \quad - C \\ -e^x \left( \frac{1}{x^2} \cos(2x) + 2 \sin(2x) \right) + \frac{1}{1+x} & \quad - D \\ e^x \left( \frac{1}{x^2} \cos(2x) + 2 \sin(2x) \right) + \frac{1}{1+x} & \quad - E \end{aligned}$	<b>مشتقة</b> $f(x) = e^x \cdot \cos(2x) + \ln \frac{1}{1+x}$ <p style="text-align: center;">هي :</p>	<b>السؤال 3</b>
$\begin{aligned} 1 & \quad - A \\ -1 & \quad - B \\ 0 & \quad - C \\ -\frac{1}{3} & \quad - D \\ \frac{1}{3} & \quad - E \end{aligned}$	$I = \int_1^e \frac{(\ln x)^2}{x} dx$ <p style="text-align: center;">تساوي</p>	<b>السؤال 4</b>
$\begin{aligned} -e^\pi - 1 & \quad - A \\ e^\pi + 1 & \quad - B \\ 1 - e^\pi & \quad - C \\ -\frac{e^\pi + 1}{2} & \quad - D \\ \frac{e^\pi + 1}{2} & \quad - E \end{aligned}$	$J = \int_1^\pi \cos(\ln x) dx$ <p style="text-align: center;">تساوي</p>	<b>السؤال 5</b>
$\frac{\pi}{3}[2\pi] \quad - A$	نعتبر العدد العقدي $z = 1 - i\sqrt{3}$	<b>السؤال 6</b>

$-\frac{\pi}{3}[2\pi]$ - B $\frac{\pi}{6}[2\pi]$ - C $-\frac{\pi}{6}[2\pi]$ - D $\frac{2\pi}{3}[2\pi]$ - E	<b>عمة العدد العقدي <math>z</math> هو</b>	
6 - A 120 - B 216 - C 342 - D 5040 - E	<b>ما هو عدد الكلمات من سبعة (7) حروف لها معنا أو لا و التي يمكن كتابتها باستعمال جميع حروف الكلمة « docteur »</b>	<b>السؤال 7</b>
$V_n = \frac{n(n+1)}{2}$ - A $V_n = \frac{x^n - 1}{x^n - x^{n-1}}$ - B $V_n = \frac{x^n - x^{n-1}}{x^n - 1}$ - C $V_n = 1 - x^n$ - D $V_n = 1 - \left(\frac{1}{x}\right)^n$ - E	$\begin{aligned} & \text{لدينا } x \neq 0 \text{ و } x \neq 1 \\ & = 1 + \frac{1}{x} + \frac{1}{x^2} + \frac{1}{x^3} + \dots + \frac{1}{x^{n-1}} \end{aligned}$	<b>السؤال 8</b>
$]3; +\infty[$ - A $] -\infty; -3[ \cup ]2 + \sqrt{3}; +\infty[$ - B $]2 + \sqrt{3}; +\infty[$ - C $]3; 2 + \sqrt{3}[$ - D $] -3; 2 + \sqrt{3}[$ - E	<b>مجموعة حلول المتراجحة</b> $\ln(x-1) + \ln(x-3) < \ln 2$ <b>هي :</b>	<b>السؤال 9</b>
$-\frac{1}{2}e^{\frac{x}{2}}$ - A $-\frac{1}{2}\cos(x)$ - B $-\frac{1}{2}e^{-\frac{x}{2}}$ - C $-\frac{1}{2}(1 - \sin x)$ - D $\frac{1}{2}(e^{\frac{-x}{2}} - 2)$ - E	<b>الدالة <math>g(x)</math> حل المعادلة التفاضلية</b> $2y' + y = 0$ <b>و التي تحقق الشرط:</b> $g(0) = -\frac{1}{2}$ <b>هي :</b>	<b>السؤال 10</b>

**الفيزياء  
المدة الزمنية 30 دقيقة**

**السؤال 11 : الموجات الصوتية :**

- A- الموجات الصوتية موجات مستعرضة
- B - سرعة الصوت في الماء أكبر من سرعتها في الهواء
- C - سرعة الصوت في الفراغ تقارب سرعة الضوء.
- D - يتراوح طول الموجة للموجات الصوتية بين 400nm و 800nm .
- E- ينتشر الصوت في الفراغ

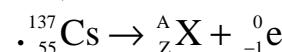
**السؤال 12 : بالنسبة للموجات الضوئية :**

- A - يتعلّق تردد موجة ضوئية بطبيعة الوسط الذي تتنشّر فيه .
- B - للضوء الأحمر والضوء الأخضر نفس السرعة في الفراغ.
- C - للضوء الأحمر والضوء الأخضر نفس طول الموجة في الفراغ
- D - لا يمكن الحصول على ظاهرة حيود الضوء الأبيض
- E - نلاحظ ظاهرة التبدد فقط مع الموجات الضوئية

**السؤال 13 : عمر النصف لمجموعة من النوى المشعة هو 10 سنوات. تمثل النوى المشعة المتبقية بعد مرور 30 سنة النسبة :**

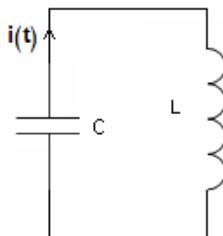
- A 12,5% من عدد النوى البدئية .
- B 25% من عدد النوى البدئية .
- C 33,3% من عدد النوى البدئية .
- D 66,6% من عدد النوى البدئية .
- E 99,9% من عدد النوى البدئية .

**السؤال 14 : السيلزيوم 137 إشعاعي النشاط  $\beta^-$ . عمر النصف لنويدة السيلزيوم 137 هو 30 سنة . معادلة تفتقته هي:**



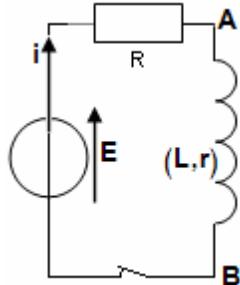
- A - في المعادلة  $A=136$  و  $Z=54$
- B - يمكن لنفس العنصر الكيميائي أن تقابلها عدة نويدات تختلف فيما بينها من حيث العدد الذري .
- C - لا يتناسب نشاط العينة مع عدد النوى في لحظة  $t$  .
- D - يمثل العدد  $A$  للنواة  ${}^A_Z \text{X}$  عدد التوترونات .
- E - قيمة ثابتة النشاط الإشعاعي تقارب  $2,3 \cdot 10^{-2} \text{ an}^{-1}$  .

**السؤال 15 : في الدارة المثلثية LC الممثلة في الشكل جانبه يمر تيار كهربائي شدته  $i(t)=0,005\sin(1000t)$  معبر عنها بالأمبير (A) . نعطي:  $L=0,1\text{H}$ .**



- A - تردد شدة التيار المار في الدارة هو 1000Hz .
- B - سعة المكثف  $C=10\mu\text{F}$
- C - الطاقة الكلية للدارة هي  $W=25 \cdot 10^{-7} \text{ J}$
- D - يتغير التوتر بين مربطي المكثف بدلالة الزمن بشكل أسي.
- E - تتبدل الطاقة بمفعول جول في هذه الدارة.

**السؤال 16 :** في الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل جابه A ،  $R=100\Omega$  و  $E=12V$  و  $L=470mH$  ،  $r=20\Omega$  عند اللحظة  $t=0$  نغلق قاطع التيار :



$$A - \text{التوتر بين مربطي الشبكة} = L \frac{di}{dt} - ri \quad u_{AB} \text{ في الاصطلاح مستقبل}$$

- B - في النظام الدائم تتعدم شدة التيار
- C - التوتر بين مربطي الشبكة يأخذ القيمة 4V في النظام الدائم
- D - ثابتة الزمن للدارة تساوي 3,91ms و التوتر بين مربطي الموصى الاولى R يأخذ القيمة 10V في النظام الدائم
- E - في النظام الانتقالى، يتغير التوتر بين مربطي الموصى الاولى بدلالة الزمن بشكل جليلي.

**السؤال 17 :** نشحن مكثفا سعة C بواسطة مولد قوته الكهرومagnet E . بعد ذلك نفصله عن المولد و نركبه عند اللحظة  $t=0$  بين مربطي وشيعة معامل تحريضها الذاتي L و مقاومتها r . بعد مدة طويلة :

- A - يأخذ التوتر بين مربطي المكثف قيمة غير منعدمة.

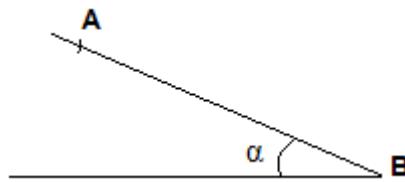
$$B - \text{تحقق شدة التيار في الدارة العلاقة} \frac{1}{2} LI^2 = \frac{1}{2} CE^2$$

- C - شدة التيار تأخذ قيمة منعدمة
- D - تأخذ الطاقة المخزونة في الوشيعة قيمتها القصوى
- E - تأخذ الطاقة المخزونة في المكثف قيمتها القصوى

**السؤال 18 :** متوجهة تسارع مركز القصور G لجسم صلب في سقوط حر :

- A - لا تتعلق بالشروط البدئية
- B - تتعلق بكثافة الجسم الصلب
- C - تتعدم في قمة المسار
- D - تتعلق بشكل الجسم الصلب
- E - لا تتعلق بمتوجهة مجال الثقالة

**السؤال 19 :** نطلق بدون سرعة بدئية جسما صلبا(S) مركز قصوره G و كتاته  $m=100g$  فوق مستوى مائل بالزاوية  $\alpha = 30^\circ$  بالنسبة للمستوى الأفقي انطلاقا من نقطة A (الشكل) . نعتبر نقطة B من المستوى المائل بحيث  $AB=2,5m$  . نهمل الاحتكاكات و نأخذ  $g=10m/s^2$  .



- A - التأثير بين المستوى المائل و الجسم (S) منعدم .
- B - شدة التأثير بين المستوى المائل و الجسم (S) هي 1N .
- C - تسارع حركة مركز قصور (S)  $a_G=0,5m/s^2$  .
- D - المدة التي يستغرقها (S) لقطع المسافة AB هي  $\Delta t = 1s$
- E - تنزaid الطاقة الميكانيكية للمجموعة خلال الزمن

**السؤال 20 :** الدور الخاص لنواس من هو  $T_0=0,36s$  . إذا تضاعف الوضع مرتين و تضاعفت الكتلة أربع مرات، يصبح الدور الخاص:

- $T_0=0,09s$  - A
- $T_0=0,18s$  - B
- $T_0=0,36s$  - C
- $T_0=0,72s$  - D
- $T_0=1,44s$  - E

**الكيمياء  
المدة الزمنية 30 دقيقة**

**السؤال 21 :** عند درجة الحرارة  $C = 50^0$  الجداء الأيوني للماء  $K_e = 5,5 \cdot 10^{-14}$ . تكون قيمة  $pH$  محلول حمضي عند  $C = 50^0$  أصغر من :

- 6,63 - A
- 6,83 - B
- 7 - C
- 7,63 - D
- 7,83 - E

**السؤال 22 :** يؤدي تفاعل 1mol من حمض البروبانويك مع 1mol من الإيثanol إلى تكون بروبانوات الإيثيل بمقدار 65%.  
قيمة التقدم النهائي للتفاعل هي :

- 1mol - A
- 0,65mol - B
- 0,35mol - C
- 0,33mol - D
- 0,065mol - E

**السؤال 23 :** نعتبر محلولاً  $S_1$  لحمض الميثانويك  $HCOOH$  تركيزه  $C_1 = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$  و محلولاً  $S_2$  لحمض البنزويك  $C_6H_5COOH$  . للمحلولين نفس قيمة  $pH = 2,5$ :  $pH_{HCOOH} = 1,18 \text{ g/mL}$ .

المعطيات :  $pK_A(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-) = 4,2$  ،  $pK_A(HCOOH/HCOO^-) = 3,8$   
 $M(H) = 1 \text{ g/mol}$ ,  $M(O) = 16 \text{ g/mol}$ ,  $M(C) = 12 \text{ g/mol}$ ,

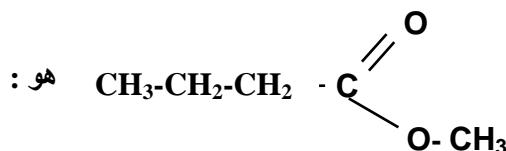
A - يتقاكل حمض البنزويك في الماء أكثر من حمض الميثانويك .

B - التركيز  $C_2$  للمحلول  $S_2$  يساوي التركيز  $C_1$  للمحلول .

C - تحضير 500mL من المحلول  $S_1$  يتطلب أكثر من 1mL من الحمض الخالص .

D - في المحلول  $S_2$  تتحقق العلاقة التالية :  $[C_6H_5COOH] \ll 50 \cdot [C_6H_5COO^-]$

E -  $K_A(HCOOH/HCOO^-) < K_A(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-)$



- A - ميثانوات البوتيل
- B - بوتانوات البوتيل
- C - حمض البنتنويك
- D - أندريد البنتانويك
- E - بوتانوات المثيل

**السؤال 25 :** ثابتة التوازن الموافقة لمعادلة التفاعل التالي :

- $\text{AH}_{\text{aq}} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{A}_{\text{aq}}^- + \text{H}_3\text{O}_{\text{aq}}^+$
- A - تتعلق بالتركيز البيني للمتفاعلات
  - B - تكون أصغر من خارج التفاعل عند التوازن
  - C - تتعلق بطبيعة الحمض AH المستعمل
  - D - تتغير خلال الزمن

E - لا تتعلق بدرجة الحرارة .

**السؤال 26 : عند معايرة حمض بقاعدة:**

- A - نقيس حجم الحمض (المعايير) بواسطة مobar مدرج
- B - يكون تركيز الحمض مساوياً لتركيز قاعده المراقبة عند التكافؤ
- C - يكون تفاعل المعايرة محدوداً
- D - يكون دائماً  $pH=7$  عند التكافؤ
- E - يستهلك الحمض بشكل تام عند التكافؤ

**السؤال 27 : بصفة عامة خلال تحول كيميائي ، سرعة التفاعل :**

- A - تترافق خلال الزمن
- B - تبقى ثابتة خلال التحول الكيميائي
- C - تتناقص مع الزمن
- D - تتناقص أو تترافق حسب طبيعة المجموعة الكيميائية
- E - تترافق إذا تم تخفيف الخليط المتفاعله

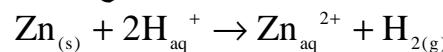
**السؤال 28 : عندما يصبح عمودا ، عمودا مستهلكا :**

- A - تكون جميع الايونات قد استهلكت
- B - لا يمر أي تيار كهربائي في الدارة الخارجية
- C - تتنقل الالكترونات في الدارة الخارجية
- D - تكون المجموعة الكيميائية في حالة مخالفة لحالة توازن
- E - يحدث تفاعل واحد في إحدى الالكترودين

**السؤال 29 : خارج التفاعل :**

- A - يكون أصغر من ثابتة التوازن عند ما تكون مجموعة كيميائية في حالة توازن.
- B - يكون أكبر من ثابتة التوازن عند ما تكون مجموعة كيميائية في حالة توازن.
- C - ينبعق بصفة عامة بتقدم التفاعل
- D - يتميز بوحدته
- E - لا يمكن تحديده في وسط غير متجانس

**السؤال 30 : في حوجلة تحتوي على  $100mL$  من محلول مائي لحمض الكلوريدريك تركيزه  $C=1mol/L$  ندخل كتلة  $m=65mg$  من مسحوق الزنك بنمذج التحول الكيميائي الذي يحدث و الذي تعتبره كلياً بالمعادلة التالية :**



عند اللحظة  $t=3min$  ، قيمة تقدم التفاعل هي  $5.10^{-4}mol$  و في ظروف التجربة الحجم المولى  $. V_M=24L/mol$

نعطي:  $M(Zn)=65g/mol$   
حدد من بين العبارات التالية العبارة الصحيحة:

- A - الزنك ليس بمتفاعل محد
- B - قيمة التقدم الأقصى للتفاعل هي  $0,05mol$
- C - التفاعل ليس بتفاعل أكسدة و احتزال
- D - عند نهاية التفاعل ، حجم غاز ثاني الهيدروجين المحصل عليه هو  $2,4mL$
- E - اللحظة  $t=3min$  توافق زمن نصف التفاعل

**علوم الحياة**  
**المدة الزمنية 30 دقيقة**

**السؤال 31 : الاستيل كوانزيم A :**

- A : يتكون على مستوى الجبالة الشفافة
- B : يحصل عليه في حلقة Krebs على مستوى الماتريس
- C : 1 جزيئه منه تعطى ATP 15
- D : يرتبط بحمض السيتريك ليعطي حمض الأكسالوأستيك
- E : يرتبط بحمض الأكسالوأستيك ليعطي حمض السيتريك

**السؤال 32 : علماً أن مول واحد من ATP تحرر 30,5 Kj وأن الطاقة الإجمالية المتردجة من مول واحد من الكليوز 2860 Kj ما هو المردود الطاقي للتنفس ?**

- 2,1% : A
- 10,3% : B
- 20,7% : C
- 40,5% : D
- 60% : E

**السؤال 33 : أقمنا بالتجربة التالية : عضلة + سائل فيزيولوجي غنى بالكليوز بدون O<sub>2</sub> + تهيجات فعالة :**

- A : استجابة بتقلصات معزولة و لمدة طويلة
- B : عدم تقلص العضلة
- C : إنتاج H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub>
- D : تراكم CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-OH
- E : التفاعل الكيميائي يعطى طاقة + (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> → 2(CH<sub>3</sub>-CHOH-COOH))

**السؤال 34 : يتم تركيب البروتينات و تعديلها في :**

- A : الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجي
- B : الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجي
- C : الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و الحصولات الافرازية
- D : النواة و الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجي
- E : النواة و الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجي و الحصولات الافرازية

**السؤال 35 : الحليل :**

- A : ميزة نوعية أو كمية تميز فردا عن باقي أفراد نوعه
- B : أصغر جزء من ADN يقابل صفة معينة
- C : أصغر جزء من ADN يقابل صفات متعددة
- D : تغير وراثي فجائي في انتقال صفة وراثية
- E : تختلف حلقات نفس المورثة بعضها عن بعض بمتاليتها النيكليلوتيدية

**السؤال 36 : يحصل العبور الصبغي خلل :**

- A : الطور التمهيدى I من الانقسام الاختزالي
- B : الطور التمهيدى I و الطور الاستوائى I من الانقسام الاختزالي
- C : الطور الانفصالي I من الانقسام الاختزالي
- D : الطور النهائي I من الانقسام الاختزالي
- E : الطور الانفصالي I و الطور النهائي I من الانقسام الاختزالي

**السؤال 37 : لدينا سلالتين من ذباب الخل : سلالة مت厚ثة ذات أجنحة طويلة و عيون حمراء و سلالة طافرة ذات أجنحة قصيرة و عيون بيضاء. نتجز التزاوج الأول بين أنثى متتوحثة و ذكر طافر فنحصل في الجيل الأول F1 على ذباب**

**F1** كله بأجنحة طويلة و عيون حمراء و نجز التزاوج الثاني بين أنثى طافرة و ذكر متوحش فنحصل في الجيل الأول على إناث كلها بأجنحة طويلة و عيون حمراء و ذكور كلهم بأجنحة طويلة و عيون بيضاء :

- A : الموروثة المسئولة على قد الأجنحة مرتبطة بالجنس
- B : الموروثة المسئولة على قد الأجنحة غير مرتبطة بالجنس
- C : الموروثة المسئولة على لون العيون غير مرتبطة بالجنس
- D : الموروثة المسئولة على لون العيون محمولة على الصبغي 21
- E : الموروثة المسئولة على قد الأجنحة محمولة على الصبغي 21

**السؤال 38 : جزيئات المركب الرئيسي للتلاطم النسيجي II (CMH-II) :**

- A : توجد على سطح جميع خلايا الجسم
- B : توجد على سطح كل من الكريات المفاوية B و البلمعيات الكبيرة و الخلايا التغصنية
- C : توجد فقط على سطح الكريات المفاوية B
- D : مورثات بروتينات CMH موجودة على الصبغي 7
- E : توجد فقط على سطح الخلايا التغصنية

**السؤال 39 : مضاد الأجسام :**

- A : لا تتدخل مضادات الأجسام IgE في الاستجابات الارجية (Réponses aux allergènes)
- B : يتكون مضاد الأجسام من سلسلتين بروتينيتين تقيلين و سلسلة بروتينية خفيفة
- C : تشكل المناطق الثابتة في جزيئات مضادات الأجسام موقع ثبيت مولدات المضاد
- D : تمثل المناطق الثابتة لمضادات للأجسام الصنف الذي تنتهي إليه
- E : توجد مورثة السلسلة الثقيلة لمضادات الأجسام في الصبغي 21

**السؤال 40 : فيروس السيدا (VIH) :**

- A : يهاجم فيروس السيدا المفاويات T الحاملة للمستقبلات الغشائية من نوع CD4
- B : يدمر فيروس السيدا خلايا البنكرياس من نوع  $\beta$
- C : تحتوي الكبسيدة النووية (Nucléocapside) لفيروس السيدا على الحامض النووي ADN
- D : يركب فيروس السيدا الحامض النووي ADN بواسطة أنزيم ADN-polymérase
- E : يمكن التأكيد من الإصابة بفيروس السيدا بعد تحليل بولي