الرياضيات
المدة الزمنية 30 دقيقة

السؤال 1	مجال تعريف الدالة $f(x)=\ln(\frac{x+1}{x-1})$ هو :	$]-1;1[$ - A $]-\infty;-1]\cup]1;+\infty[$ - B $]-\infty;-1[\cup]1;+\infty[$ - C $]-\infty;-1[$ - D $]-\infty;-1[\cup[1;+\infty[$ - E
السؤال 2	$\lim_{x\to 1}\frac{e^{1-x}-1}{x-1}$ تساوي	$-\infty$ - A -1 - B 0 - C 1 - D $+\infty$ - E
السؤال 3	مشتقة $f(x)=e^{\frac{1}{x}}.\cos(2x)+\ln\frac{1}{1+x}$ هي :	$-e^{\frac{1}{x}}(\frac{1}{x^2}\cos(2x)+2\sin(2x))-\frac{1}{1+x}$ -A $-e^{\frac{1}{x}}(\frac{1}{x^2}\cos(2x)-2\sin(2x))-\frac{1}{1+x}$ -B $e^{\frac{1}{x}}(\frac{1}{x^2}\cos(2x)+2\sin(2x))-\frac{1}{1+x}$ - C $-e^{\frac{1}{x}}(\frac{1}{x^2}\cos(2x)+2\sin(2x))+\frac{1}{1+x}$ -D $e^{\frac{1}{x}}(\frac{1}{x^2}\cos(2x)+2\sin(2x))+\frac{1}{1+x}$ - E
السؤال 4	$I=\int_1^e\frac{(\ln x)^2}{x}dx$ تساوي	1 - A -1 - B 0 - C $-\frac{1}{3}$ - D $\frac{1}{3}$ - E
السؤال 5	$J=\int_1^{e^\pi}\cos(\ln x)dx$ تساوي	$-e^\pi-1$ - A $e^\pi+1$ - B $1-e^\pi$ - C $-\frac{e^\pi+1}{2}$ - D $\frac{e^\pi+1}{2}$ - E
السؤال 6	نعتبر العدد العقدي $z=1-i\sqrt{3}$	$\frac{\pi}{3}[2\pi]$ - A

wadifa-info.com
نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 1/9

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

wadifa-info.com
نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 2/9

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

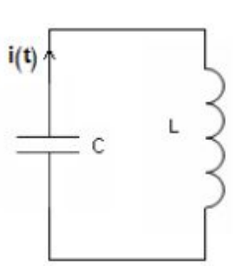
السؤال 13 : عمر النصف لمجموعة من النوى المشعة هو 10 سنوات. تمثل النوى المشعة المتبقية بعد مرور 30 سنة النسبة :

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 : السيزيوم 137 إشعاعي النشاط β^-.عمر النصف لنويدة السيزيوم 137 هو 30 سنة .معادلة تفتته هي:
$^{137}_{55}Cs \rightarrow {}^{A}_{Z}X + {}^{0}_{-1}e$.

A - في المعادلة A=136 و Z=54
B - يمكن لنفس العنصر الكيميائي أن تقابله 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 $^{A}_{Z}X$ عدد النوترونات .
E - قيمة ثابتة النشاط الإشعاعي تقارب $2,3.10^{-2}an^{-1}$.

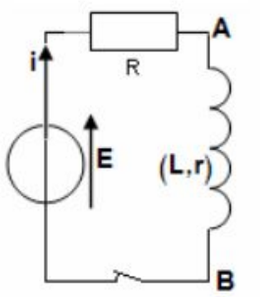
السؤال 15 : في الدارة المثالية LC الممثلة في الشكل جانبه يمر تيار كهربائي شدته $i(t)=0,005\sin(1000t)$ معبر عنها بالأمبير (A) .نعطي: L=0,1H .



A - تردد شدة التيار المار في الدارة هو 1000Hz.
B - سعة المكثف $C=10\mu F$
C - الطاقة الكلية للدارة هي $W=25.10^{-7}J$
D- يتغير التوتر بين مربطي المكثف بدلالة الزمن بشكل أسي.
E - تتبدد الطاقة بمفعول جول في هذه الدارة.

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 3/9

السؤال 16 : في الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل جانبه L=470mH ، r=20Ω ، R=100Ω و E=12V
عند اللحظة t=0 نغلق قاطع التيار :



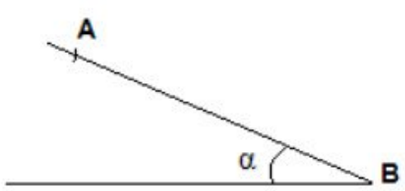
A- التوتر بين مربطي الوشيعة $u_{AB} = L\frac{di}{dt} - ri$ في الاصطلاح مستقبل
B - في النظام الدائم تنعدم شدة التيار
C - التوتر بين مربطي الوشيعة يأخذ القيمة4V في النظام الدائم
D- ثابتة الزمن للدارة تساوي 3,91ms و التوتر بين مربطي الموصل الاومي R يأخذ القيمة 10V في النظام الدائم
E - في النظام الانتقالي، يتغير التوتر بين مربطي الموصل الاومي بدلالة الزمن بشكل جيبي.

السؤال 17 : نشحن مكثفا سعته C بواسطة مولد قوته الكهرمحركة 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 - 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 : متجهة تسارع مركز القصور G لجسم صلب في سقوط حر :
A - لا تتعلق بالشروط البدئية
B - تتعلق بكتلة الجسم الصلب
C - تنعدم في قمة المسار
D - تتعلق بشكل الجسم الصلب
E - لا تتعلق بمتجهة مجال الثقالة

السؤال 19 : نطلق بدون سرعة بدئية جسما صلبا(S) مركز قصوره G و كتلته m=100g فوق مستوى مائل بالزاوية $\alpha = 30^0$ 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 - تتزايد الطاقة الميكانيكية للمجموعة خلال الزمن

السؤال 20 : الدور الخاص لنواس مرن هو $T_0=0,36s$.
إذا تضاعف الوسع 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

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 4/9

الكيمياء
المدة الزمنية 30 دقيقة

السؤال 21 : عند درجة الحرارة 50^0C الجداء الأيوني للماء $Ke = 5,5.10^{-14}$. تكون قيمة pH محلول حمضي عند 50^0C أصغر من :

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

السؤال 22 : يؤدي تفاعل 1mol من حمض البروبانويك مع 1mol من الايثانول إلى تكون بروبانوات الايثيل بمردود 65% .
قيمة التقدم النهائي للتفاعل هي :

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

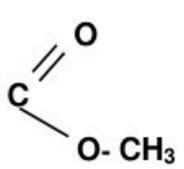
السؤال 23 : نعتبر محلولا S_1 لحمض الميثانويك HCOOH تركيزه $C_1=5.10^{-2}mol/L$ و محلولا S_2 لحمض البنزويك C_6H_5COOH . للمحلولين نفس قيمة pH : pH=2,5 .

المعطيات : $\rho_{HCOOH} = 1,18g/mL$ ، $pK_A(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-) = 4,2$

M(H)=1g/mol, M(O)=16g/mol, M(C)=12g/mol , $pK_A(HCOOH/HCOO^-) = 3,8$

A - يتفكك حمض البنزويك في الماء أكثر من حمض الميثانويك .
B - التركيز C_2 للمحلول S_2 يساوي التركيز C_1 للمحلول S_1 .
C - تحضير 500mL من المحلول S_1 يتطلب أكثر من 1mL من الحمض الخالص .
D - في المحلول S_2 تتحقق العلاقة التالية : $[C_6H_5COOH] \square 50.[C_6H_5COO^-]$
E - $K_A(HCOOH/HCOO^-) < K_A(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-)$

السؤال 24 : اسم المركب التالي :



هو :

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

السؤال 25 : ثابتة التوازن الموافقة لمعادلة التفاعل التالي : $AH_{aq} + H_2O \rightleftharpoons A_{aq}^- + H_3O_{aq}^+$:

A - تتعلق بالتركيز البدئي للمتفاعلات
B - تكون أصغر من خارج التفاعل عند التوازن
C - تتعلق بطبيعة الحمض AH المستعمل
D - تتغير خلال الزمن

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 5/9

E - لا تتعلق بدرجة الحرارة .

السؤال 26 : عند معايرة حمض بقاعدة:

A - نقيس حجم الحمض (المعايَر) بواسطة مخبار مدرج
B - يكون تركيز الحمض مساويا لتركيز قاعدته المرافقة عند التكافؤ
C - يكون تفاعل المعايرة محدودا
D - يكون دائما pH=7 عند التكافؤ
E - يستهلك الحمض بشكل تام عند التكافؤ

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

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

السؤال 28 : عندما يصبح عمودا ،عمودا مستهلكا :

A - تكون جميع الايونات قد استهلكت
B - لا يمر أي تيار كهربائي في الدارة الخارجية
C - تنتقل 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 - يتعلق 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 الكلوريديك تركيزه C=1mol/L ندخل كتلة m=65mg من مسحوق الزنك .ننمذج التحول الكيميائي الذي يحدث و الذي نعتبره كليا بالمعادلة التالية :

$$Zn_{(s)} + 2H_{aq}^{+} \rightarrow Zn_{aq}^{2+} + H_{2(g)}$$

عند اللحظة t=3min ، قيمة تقدم التفاعل هي 5.10^{-4}mol و في ظروف التجربة الحجم المولي 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 اختزال
D - عند نهاية التفاعل، حجم غاز ثنائي الهيدروجين المحصل عليه هو 2,4mL .
E -. اللحظة t=3min توافق زمن نصف التفاعل

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 6/9

علوم الحياة
المدة الزمنية 30 دقيقة

السؤال 31 : الاستيل كوانزيم A :
A : يتكون على مستوى الجبلة الشفافة
B : يحصل عليه في حلقة Krebs على مستوى الماتريس
C : 1 جزيئه منه تعطى 15 ATP
D : يرتبط بحمض السيتريك ليعطى حمض الأكسالو أستيك
E : يرتبط بحمض الأكسالو أستيك ليعطى حمض السيتريك

السؤال 32 : علما أن مول واحذ من ATP تحرر 30,5 Kj و أن الطاقة الإجمالية المتخرجة من مول واحذ من الكليكوز 2860 Kj. ما هو المردود الطاقى للتنفس ؟
A : 2,1%
B : 10,3%
C : 20,7%
D : 40,5%
E : 60%

السؤال 33 : أقمنا بالتجربة التالية : عضلة + سائل فيزيولوجى غنى بالكليكوز بدون O_2 + تهيجات فعالة :
A : استجابة بتقلصات معزولة و لمدة طويلة
B : عدم تقلص العضلة
C : إنتاج : $H_2O + CO_2$
D : تراكم : $CH_3\text{-}CH_2\text{-}OH$
E : التفاعل الكميائى يعطى : طاقة + $2(CH_3\text{-}CHOH\text{-}COOH)$ $\longrightarrow$ $C_6H_{12}O_6$

السؤال 34 : يتم تركيب البروتينات و تعديلها في :
A : الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجى
B : الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجى
C : الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و الحوصلات الافرازية
D : النواة و الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجى
E : النواة و الجسيمات الريبية الملتصقة بجدار الشبكة السيتوبلازمية و جهاز غولجى و الحوصلات 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 حليلات نفس المورثة بعضها عن بعض بمتتاليتها النيكليوتيدية

السؤال 36 : يحصل العبور الصبغى خلال :
A : الطور التمهيدى I من الانقسام الاختزالي
B : الطور التمهيدى I و الطور الاستوائى I من الانقسام الاختزالي
C : الطور الانفصالى I من الانقسام الاختزالى
D : الطور النهائى I من الانقسام الاختزالى
E : الطور الانفصالى I و الطور النهائى I من الانقسام الاختزالى

السؤال 37 : لدينا سلالتين من ذباب الخل : سلالة متوحشة ذات أجنحة طويلة و عيون حمراء و سلالة طافرة ذات أجنحة قصيرة و عيون بيضاء. ننجز التزاوج الأول بين أنثى متوحشة و ذكر طافر فنحصل في الجيل الأول F1 على ذباب

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 7/9

كله بأجنحة طويلة و عيون حمراء و ننجز التزاوج الثاني بين أنثى طافرة و ذكر متوحش فنحصل في الجيل الأول F1 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 للتلاؤم النسيجي II (CMH-II):

A : توجد على سطح جميع خلايا الجسم
B : توجد على سطح كل من الكريات اللمفاوية B و البلعميات الكبيرة و الخلايا التغصنية
C : توجد فقط على سطح الكريات اللمفاوية B
D : مورثات بروتينات CMH موجودة على ألصبغي 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 ثقيلتين و وسلسلة بروتينية خفيفة
C : تشكل المناطق الثابتة في جزيئات مضادات الأجسام موقع تثبيت مولدات المضاد
D : تمثل المناطق الثابتة لمضادات للأجسام الصنف الذي تنتمي إليه
E : توجد مورثة السلسلة الثقيلة لمضادات الأجسام في الصبغى 21

السؤال 40 : فيروس السيدا (VIH) :

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

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1211 - Wadifa Info - page 8/9

Wadifa Info

www.wadifa-info.com

Le sujet suivant à préparer — **النموذج التالي للتحضير**

نموذج مباراة ولوج سلك التكوين الأساسي - المدرسة الوطنية العليا للإدارة - دورة 26 نونبر 2016 -

Modèle de concours d'accès au cycle de formation initiale – École Nationale Supérieure de l'Administration – 26 novembre

www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/640

Chaîne WhatsApp — **قناة واتساب**

المباريات الجديدة والنتائج كل يوم

Nouveaux concours et résultats chaque jour

www.wadifa-info.com/wa

Chaîne YouTube — **قناة يوتيوب**

امتحانات تجريبية بالتصحيح، بالدارجة

Examens blancs corrigés, expliqués en darija

youtube.com/@wadifainfo

Envoyer à un ami — **أرسل النموذج لصديق**

شارك هذا النموذج على واتساب مع من يحضّر معك

Partagez ce sujet sur WhatsApp

wa.me