UNIVERSITE MOHAMMED V
SOUISSI
FACULTE DE MEDECINE DENTAIRE
RABAT

Concours d'accès en 1ère année de Médecine Dentaire
Session: 26/07/2014

EPREUVE : Mathématiques.

Nom et Prénom du candidat :.....

Code National Etudiant :.....Numéro d'examen :.....

EPREUVE : Mathématiques

التمرين 1(6 نقط)

المستوى العقدي منسوب إلى معلم متعامد ممنظم مباشر $(O,\vec{e_1},\vec{e_2})$

نعتبر النقط A و B و C التي ألحاقها على التوالي هي: $z_A=-1+i\sqrt{3}$ و $z_B=-1-i\sqrt{3}$ و $z_C=2$

و (Γ_1) الدائرة المحيطة بالمثلث ABC

و (Γ_2) مجموعة النقط M ذات اللحق z_M الذي يحقق $2(z_M+\overline{z_M})+z_M\,\overline{z_M}=0$

على مستوى كل سطر من الجدول التالي، أطر الجواب الصحيح الوحيد ضمن الأجوبة المقترحة.

السؤال	الأجوبة المقترحة			
1) احسب $\frac{z_B-z_C}{z_A-z_C}$	i	$-i$	$e^{i\frac{\pi}{3}}$	$e^{-i\frac{\pi}{3}}$
2) ما هي طبيعة المثلث ABC ؟	متساوي الأضلاع		قائم الزاوية	
3) حدد لحق النقطة مركز الدائرة (Γ_1)	0	i	$-i$	1
4) نقبل أن (Γ_2) دائرة. حدد لحق مركزها	2	-2	1	-1

التمرين 2(6 نقط)

نعتبر المتتالية العددية (u_n) حيث لكل عدد صحيح طبيعي n:
$$\begin{cases} u_0=1 \\ u_{n+1}=\frac{1}{2}u_n+2n-1 \end{cases}$$

نضع $v_n=u_n-4n+10$ و $S_n=u_0+u_1+\cdots+u_n$

على مستوى كل سطر من الجدول التالي، أطر الجواب الصحيح الوحيد ضمن الأجوبة المقترحة.

السؤال	الأجوبة المقترحة			
1) ما هي طبيعة المتتالية (v_n) ؟	هندسية		حسابية	
2) احسب v_n بدلالة n	11×2^n	$11\times\frac{1}{2^n}$	$11+2n$	$11+\frac{1}{2}n$
3) احسب u_n بدلالة n	$6n+1$	$11\times 2^n+4n-10$	$\frac{9}{2}n+1$	$\frac{11}{2^n}+4n-10$
4) احسب S_n بدلالة n	$\left(22-\frac{11}{2^n}\right)+2(n+1)(n-5)$		$2n^2+2n-9$	

.../...

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 1/9

NE RIEN ECRIRE DANS CE CADRE

التمرين الثالث(8 نقط)

نعتبر الدالة f المعرفة على المجال $I=[0;+\infty[$ كالأتي: $f(x)=(x-1)(2-e^{-x})$

و (C) تمثيلها المبياني في معلم متعامد ممنظم $(O,\vec{i},\vec{j})$ (الوحدة: $2cm$)

و (Δ) المستقيم الذي معادلته: $y=2x-2$

على مستوى كل سطر من الجدول التالي، أطر الجواب الصحيح الوحيد ضمن الأجوبة المقترحة.

السؤال	الأجوبة المقترحة			
1) احسب $\lim\limits_{x\to+\infty} f(x)$	1	2	$+\infty$	$-\infty$
2) هل (Δ) مقارب للمنحنى (C)؟	نعم		لا	
3) احسب $f'(x)$ على المجال I	$f'(x)=xe^{-x}+2(1-e^{-x})$		$f'(x)=2-xe^{-x}$	
4) حدد إشارة $f'(x)$ على المجال I	$f'(x)\geq 0$ على المجال I		$f'(x)\leq 0$ على المجال I	
5) حدد الوضع النسبي للمنحنى (C) مع المستقيم (Δ) على المجال $[0,1]$	(C) فوق (Δ)		(C) تحت (Δ)	
6) احسب مساحة الحيز المحصور بين المنحنى (C) و (Δ) و المستقيمين اللذين معادلتهما $x=0$ و $x=1$	$\frac{4}{e}cm^2$	$\frac{1}{e}cm^2$	$\left(2+\frac{1}{e}\right)cm^2$	$4\left(2+\frac{1}{e}\right)cm^2$

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 2/9

ROYAUME DU MAROC
UNIVERSITE MOHAMMED V SOUISSI

FACULTE DE MEDECINE DENTAIRE
RABAT

Concours d'accès en 1ère année de Médecine Dentaire
Session: 26/07/2014

EPREUVE DE : PHYSIQUE

Nom et Prénom du candidat :.....

Code National Etudiant :.....Numéro d'examen :.....

موضوع مادة: الفيزياء

مدة الإنجاز: 30 دقيقة

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسبة

املأ جيدا

أجب بصحيح أو خطأ وذلك بوضع العلامة (X) في الدائرة الموافقة

يتكون الموضوع من أربعة (4) تمارين

الفيزياء 1 (4 نقط): التحولات النووية

	صحيح	خطأ
1. طاقة الربط E_L للنواة هي الطاقة التي يجب إعطاؤها لهذه النواة، في حالة سكون، لفصل نوياتها وتبقى هذه الأخيرة في سكون.	○	○
2. طاقة الربط بالنسبة لنوية هي: $\frac{E_L}{Z}$.	○	○
3. تكون النواة أكثر استقرارا إذا كانت طاقة الربط بالنسبة لنوية هذه النواة كبيرة.	○	○
4. منحنى أسطون (Aston) هو المنحنى الموافق للدالة $\frac{-E_L}{A} = f(A)$. النويدات الأكثر استقرارا هي المتواجدة في أسفل المنحنى.	○	○

الفيزياء 2 (4 نقط): الموجات

نضيء شعرة جد دقيقة قطرها d بواسطة جهاز لازر يبعث إشعاعا أحمر اللون طول موجته $\lambda = 600\ nm$. نشاهد على شاشة توجد على بعد $2m$ من الشعرة تكون بقعة مركزية عرضها L محاطة ببقع عرضها نصف عرض البقعة المركزية. عرض البقعة العاشرة هو $0,25\ cm$.

	صحيح	خطأ
1. يزداد الانحراف الزاوي للحزمة الضوئية كلما ازداد قطر الشعرة.	○	○
2. يزداد الانحراف الزاوي للحزمة الضوئية كلما ازدادت المسافة بين الشعرة والشاشة.	○	○
3. قيمة قطر الشعرة هي: $d = 2,4\ mm$.	○	○
4. يزداد الانحراف الزاوي للحزمة الضوئية إذا تم تعويض الضوء الأحمر بالضوء الأزرق.	○	○

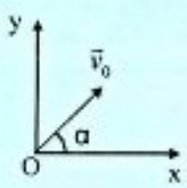
wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 3/9

NE RIEN ECRIRE DANS CE CADRE

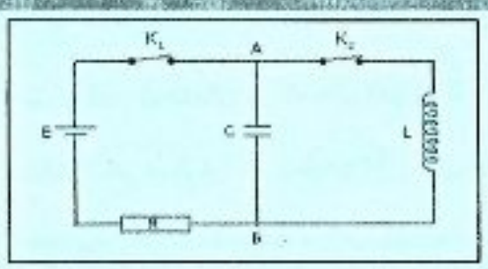
الفيزياء 3 (4 نقط): الميكانيك

تنجز ضفدعة قفزات متتالية على مستوى أفقي بسرعة بدئية $\vec{v}_0$ تُكوّنُ زاوية α عند $t=0$ مع الخط الأفقي (أُنظر الشكل جانبه). نعتبر G مركز قصور الضفدعة.



	صحيح	خطأ
1. تعبير إحداثيتي G في المعلم (O,x,y) هو : $x(t)=(v_0\cos\alpha)t$ و $y(t)=(v_0\sin\alpha)t-\frac{1}{2}gt^2$	○	○
2. تعبير طول كل قفزة هو : $L=\frac{v_0^2.\sin 2\alpha}{g}$ حيث g تسارع الثقالة.	○	○
3. بالنسبة لـ v_0 ثابتة، يكون طول القفزة أقصى في حالة $\alpha=\frac{\pi}{2}$.	○	○
4. تعبير المدة الزمنية القصوى لكل قفزة هو : $t_{max}=\frac{\sqrt{2v_0}}{g}$.	○	○

الفيزياء 4 (8 نقط): الكهرباء



نعتبر التركيب جانبه والمتكون من : مولد مؤمثل للتوتر $E=10\ V$ ، وقاطعين للتيار K_1 و K_2 ، ووشيعة $(L=10\ mH; r=0)$ ، وموصل أومي مقاومته $R=1\ k\Omega$ ، ومكثف سعته $C=10\ nF$. عند لحظة t شحنة اللبوس A *للمكثف* هي q والتوتر بين مربطيه هو u_C ، وشدة التيار المار فيه هي i.

ـ المكثف غير مشحون، نترك K_2 مفتوحا ونغلق K_1.

	صحيح	خطأ
1. الشحنة q للبوس A سالبة.	○	○
ـ نعتبر حالة نهاية شحن المكثف حيث تبقى q ثابتة.	○	○
2. شدة التيار الكهربائي عبر الموصل الأومي منعدمة.	○	○
3. التوتر بين مربطي المكثف هو: $u_C=10\ V$.	○	○
4. قيمة شحنة المكثف هي: $q_0=0,1\ \mu C$.	○	○

ـ المكثف مشحون كليا، نفتح K_1 ونغلق K_2 عند اللحظة $t_0=0$. نأخذ $\pi=3$.

5. يحقق التوتر u_C المعادلة التفاضلية : $LC\frac{d^2u_C}{dt^2}-u_C=0$.	○	○
6. قيمة الدور الخاص للتذبذبات تقارب : $T_0=6.10^{-5}s$.	○	○
7. حل المعادلة التفاضلية هو : $u_C=10\cos(10^5t+\pi)$.	○	○
8. قيمة الطاقة الكلية للدارة LC هي : $E=0,5.10^{-7}J$.	○	○

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 4/9

UNIVERSITE MOHAMMED V SOUISSI

FACULTE DE MEDECINE DENTAIRE
RABAT

Concours d'accès en 1ère année de Médecine Dentaire
Session: 26/07/2014

EPREUVE العلوم الطبيعية

Nom et Prénom du candidat :.....

Code National Etudiant :.....Numéro d'examen :.....

EPREUVE: العلوم الطبيعية

التمرين1 : (4 نقط)

1- ضع علامة (x) في الخانة المناسبة لكل اقتراح صحيح.

- المصدر الرئيسي للطاقة الضرورية للتقلص العضلي هو حلمأة ATP .
- التخمر والتنفس مسلكان سريعان لتجديد ATP.
- تمثل الفوسفوكرياتين (PC) و ADP مسلكان بطيئان لتجديدATP .
- خلال مرحلة الراحة تكون جزيئات ATP مرتبطة برؤوس الميوزين.

2 - أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن كل اقتراح.

- تحدث تفاعلات حلقة Krebs في مستوى الأعراف الميتوكندرية.
- تحدث تفاعلات حلقة Krebs في مستوى ماتريس الميتوكندري.
- حصيلة حلقة Krebs هي: 02 ATP و 08 NADH2 بالنسبة لهدم جزيئة واحدة من الكليكوز.
- حصيلة حلمأة الكليكوز هي: جزيئتان (02) من حمض البروفيك وجزيئة واحدة(01) من NADH2 وجزيئة واحدة (01) منATP .

التمرين2: (5 نقط)

ضع علامة (x) في الخانة المناسبة لكل اقتراح صحيح.

1- تنتج خلية ذو النمط الوراثي الآتي $\frac{A\ B}{a\ b}\ \frac{C}{c}$:

- أربعة (04) أنواع مختلفة من الأمشاج في حالة حدوث تخليط بيصبغي فقط.
- ثمانية (08) أنواع مختلفة من الأمشاج في حالة حدوث التخليطين الضمصبغي والبيصبغي.
- ثمانية (08) أنواع مختلفة من الأمشاج في حالة حدوث تخليط ضمصبغي فقط.
- نوعين(02) مختلفين من الأمشاج في حالة حدوث تخليط ضمصبغي فقط.

2- خلال تضاعف جزيئة ADN:

- يتم تركيب اللولب الجديد في اتجاه 3' ← 5' .
- يتم تركيب لولبي جزيئة ADN بشكل مماثل.
- يتم تشكل عيون النسخ خلال المرحلة S من طور السكون.
- يتم تشكل عيون النسخ خلال المرحلة G2 من طور السكون.

3- تركيب البروتينات:

- يسمى جزئ ARN الناقل الذي يثبت على ARN الرسول بمضاد الوحدة الرمزية.
- تترجم جميع الوحدات الرمزية ل ARN الرسول إلى أحماض أمينية.
- تبتدئ جزيئة ARN الرسول بالوحدة الرمزية AUG وتنتهي بوحدة رمزية من نوع قف.
- الرمز الوراثي متطابق عند جميع الكائنات الحية.

التمرين 3: (4 نقط)

أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن كل اقتراح.

1- تمثل نتائج الجيل F2 (F1xF1) التالية:

6/16 ; 3/16 ; 3/16 ;2/16 ; 1/16 ;1/16

- نتائج الهجونة الثنائية لمورثتين مستقلتين مع السيادة.
- نتائج الهجونة الثنائية لمورثتين مستقلتين مع تساوي السيادة.

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 5/9

NE RIEN ECRIRE DANS CE CADRE

☐ - نتائج الهجونة الثنائية لمورثتين مستقلتين: مورثة ذو حليل سائد ومورثة أخرى ذو حليلين متساوي السيادة.

☐ - نتائج الهجونة الثنائية لمورثتين مرتبطتين مع السيادة.

2- قصد إنجاز الخريطة العاملية (أو الصبغية) لثلاث مورثات A و B و C تنتمي لفصيلة نبات ثنائي الصيغة الصبغية؛ تم أنجاز ثلاثة تزاوجات أعطت النتائج التالية:

الصبغية؛ تم أنجاز ثلاثة تزاوجات أعطت النتائج التالية:

التزاوج الأول: AB//ab x ab //ab

455 AB ; 58 Ab ; 62 aB ; 425 ab

التزاوج الثاني: BC//bc x bc //bc

453 BC ; 41 Bc ; 39 bC ; 467 bc

التزاوج الثالث: AC//ac x ac //ac

473 AC ; 21 Ac ; 19 aC ; 487 ac

الخريطة العاملية (أو الصبغية) للمورثات الثلاثة هي:

☐ d(A,B)=8CMG; d(A,C)=4CMG; d(B,C)=12CMG

☐ d(A,B)=12CMG; d(A,C)=4CMG; d(B,C)=8CMG

☐ d(A,B)=12CMG; d(A,C)=8CMG; d(B,C)=4CMG

☐ d(A,B)=4CMG; d(A,C)=12CMG; d(B,C)=8CMG

التمرين 4: (3 نقط)

ضع علامة (x) في الخانة المناسبة لكل اقتراح صحيح.

1- في حالة مرض متنحي مرتبط بمورثة محمولة على الصبغي الجنسي X :

☐ - الأبناء الذكور المنتمون لزوج تكون فيه الأم حاملة للمرض هم دائما سليمين.

☐ - الأبناء الذكور المنتمون لزوج تكون فيه الأم مريضة هم انما مريضين.

☐ - البنت المريضة لها نمط وراثي مختلف الاقتران.

☐ - الأم الحاملة للمرض لها نمط وراثي مختلف الاقتران.

3- تتكون الخريطة الصبغية لشخص مصاب بمرض Turner من:

☐ - 44 صبغي + XXY

☐ - 22 زوج من الصبغيات + XO

☐ - 45 صبغي + XO

☐ - 46 صبغي + XO

التمرين 5: (4 نقط)

1- أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن كل اقتراح.

☐ - تمثل البلعمة رد فعل مناعي فطري سريع وغير نوعي.

☐ - تمثل البلعمة رد فعل مناعي مكتسب سريع وغير نوعي

☐ - يمثل رد الفعل الالتهابي استجابة مناعية فطرية تتدخل فيها مضادات الأجسام.

☐ - الخلايا العارضة لمولدات المضاد ضرورية لتنشيط اللمفاويات T.

2- ضع علامة (x) في الخانة المناسبة لكل اقتراح صحيح.

☐ - تفرز مضادات الأجسام من طرف اللمفاويات B و T .

☐ - تفرز اللمفاويات من نوع TCD8 البرفورين

☐ - يستلزم تكاثر وتفريق اللمفاويات تدخل الأنترلوكين2 .

☐ - يتمثل التلقيح في الحقن بواسطة مضادات أجسام نوعية

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 6/9

ROYAUME DU MAROC
UNIVERSITE MOHAMMED V SOUISSI

FACULTE DE MEDECINE DENTAIRE
RABAT

Concours d'accès en 1ère année de Médecine Dentaire
Session: 26/07/2014

EPREUVE DE : CHIMIE

Nom et Prénom du candidat :.....

Code National Etudiant :.....Numéro d'examen :.....

موضوع مادة: الكيمياء

مدة الإنجاز: 30 دقيقة

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسبة

هام جدا

أجب بصحيح أو خطأ وذلك بوضع العلامة (X) في الدائرة الموافقة

يتكون الموضوع من أربعة (4) تمارين

الكيمياء 1 (4 نقط): التحولات الكيميائية

ندخل في قارورة سعتها $300\ mL$ فارغة من الهواء، عند $27°C$، قرصا للأسبرين $C_9H_8O_4$ غير الفوار ونظيف إليه $10\ mL$ من محلول هيدروجينوكربونات الصوديوم ذي التركيز المولي $C = 0,5\ mol.L^{-1}$.

معادلة التحول الكيميائي الحاصل هي : $C_9H_8O_4(s) + HCO_3^-(aq) \rightleftharpoons C_9H_7O_4^-(aq) + CO_2(g) + H_2O(l)$.

قيمة التقدم النهائي للتفاعل هي : $x_f = 2,5.10^{-3}\ mol$. نعطي: $M(C_9H_8O_4) = 180\ g.mol^{-1}$.

صحيح ○ خطأ ○ 1. سرعة هذا التفاعل تتزايد دائما مع الزمن.

صحيح ○ خطأ ○ 2. المتفاعل المُحد هو أيون الهيدروجينوكربونات.

صحيح ○ خطأ ○ 3. عند $t=100s$ قيمة تقدم التفاعل هي: $x = 2.10^{-3}\ mol$.

صحيح ○ خطأ ○ قيمة زمن نصف التفاعل أكبر من $t=100s$.

صحيح ○ خطأ ○ 4. قرص الأسبرين المستعمل هو الأسبرين $450\ mg$.

الكيمياء 2 (4 نقط): التحول حمض - قاعدة

في كأس به ماء خالص نذيب، عند الحالة البدئية، كميات من الأحماض وقواعدها المرافقة كما يبين الجدول التالي. يحدث تحول كيميائي بين $CH_3CO_2H(aq)$ و $HCO_2^-(aq)$.

$CH_3CO_2H(aq)$	$CH_3CO_2^-(aq) + Na^+(aq)$	$HCO_2H(aq)$	$HCO_2^-(aq) + Na^+(aq)$
$n_1 = 2,0.10^{-3}\ mol$	$n_2 = 1,0.10^{-3}\ mol$	$n_3 = 1,0.10^{-3}\ mol$	$n_4 = 1,0.10^{-3}\ mol$
$(CH_3CO_2H(aq) / CH_3CO_2^-(aq))$: $Ka_1 = 1,8.10^{-4}$		$(HCO_2H(aq) / HCO_2^-(aq))$: $Ka_2 = 1,8.10^{-5}$	

صحيح ○ خطأ ○ 1. التفاعل المحدث هو تفاعل أكسدة اختزال.

صحيح ○ خطأ ○ 2. هذا التحول نمذج بالمعادلة الكيميائية التالية: $CH_3CO_2H(aq) + HCO_2^-(aq) \rightleftharpoons CH_3CO^-(aq) + HCO_2H(aq)$.

صحيح ○ خطأ ○ 3. قيمة ثابتة التوازن المقرونة بهذه المعادلة هي: $K = 10$.

صحيح ○ خطأ ○ 4. قيمة خارج التفاعل عند الحالة البدئية هي: $Q_{r,i} = 1,0$.

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - Wadifa Info - page 7/9

NE RIEN ECRIRE DANS CE CADRE

الكيمياء 3 (4 نقط): العمود Pb/Ag

يتكون العمود Pb/Ag مما يلي:

- نصف العمود (1): صفيحة Pb - محلول $Pb^{2+}(aq)+2NO_3^-(aq)$ - $V_1=100\ mL$ - $C_1=0,1\ mol.L^{-1}$ ؛
- نصف العمود (2): سلك Ag - محلول $Ag^+(aq)+NO_3^-(aq)$ - $V_2=100\ mL$ - $C_2=0,1\ mol.L^{-1}$ ؛
- قنطرة ملحية.

نربط بين قطبي العمود موصلا أوميا. التحول الحاصل أثناء اشتغال العمود منمذج بالمعادلة التالية:

$2Ag^+(aq)+Pb(s)\rightleftharpoons 2Ag(s)+Pb^{2+}(aq)$ قيمة ثابتة توازنها $K=6,8.10^{28}$.

نعطي: $36x64\approx 2300$ ونرمز للفراداي بالحرف $\mathcal{F}$.

	صحيح	خطأ
1. قيمة خارج التفاعل عند الحالة البدئية للمجموعة الكيميائية هي: $Q_{r,i}=1,0$.	○	○
2. تتطور المجموعة الكيميائية تلقائيا في المنحى المباشر.	○	○

خلال المدة $\Delta t=1\ h$ من اشتغال العمود، يغذي هذا الأخير الدارة بتيار كهربائي شدته ثابتة $I=64\ mA$.

3. قيمة كمية الكهرباء المتبادلة خلال $\Delta t=1\ h$ هي: $Q=230\ C$.	○	○
4. تعبير التركيز الفعلي النهائي للأيونات $Pb^{2+}(aq)$ في نصف العمود (1) هو: $\left[Pb^{2+}_{(aq)}\right]_f=\frac{I.\Delta t}{2V_1.\mathcal{F}}+C_1$.	○	○

الكيمياء 4 (8 نقط): تصنيع الأسبرين

يمكن تصنيع الأسبرين (حمض الأسيتيلساليسيليك) انطلاقا من حمض الساليسيليك وأندريد الإيثانويد. ندخل في حوجلة جا
$n_1=7,2.10^{-2}\ mol$ من حمض الساليسيليك وحجما وافرا من أندريد الإيثانويك و5 قطرات من حمض الكبريتيك المركز. نسخن بالارتد
لمدة $15\ min$ ثم نظيف عبر المبرد الماء البارد ونضع الحوجلة في الثلج لكي يتبلور الأسبرين. نحصل على الكتلة $m(apirine)=11,1\ g$
أي $n(aspirine)=6,2.10^{-2}\ mol$. نعطي: $31\div 36\approx 86$

	صحيح	خطأ
1. يُستعمل أندريد الإيثانويك بدل حمض الإيثانويك ليكون تفاعل الأسترة تاماً.	○	○
2. يُمكّنُ حمض الكبريتيك من الرفع في سرعة التفاعل، وتغيير الحالة النهائية للمجموعة الكيميائية.	○	○
3. يُمكّنُ التسخين بالارتداد من الحصول على مردود جيد للتصنيع.	○	○
4. نظيف الماء عند نهاية التفاعل لتحويل أندريد الإيثانويك المتبقي إلى حمض الإيثانويك.	○	○
5. القيمة التجريبية لمردود هذا التصنيع هي: $r_{exp}=86\%$.	○	○
6. القيمة النظرية لمردود هذا التصنيع هي: $r_{thé}=100\%$.	○	○
7. نسبة الارتياب لقيمة مردود هذا التصنيع هي: $\mathcal{P}=1,4\%$.	○	○

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2661 - 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

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