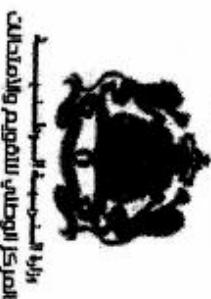


# الامتحان الوطني الموحد للبكلوريا الدورة الاستدراكية 2012

## عناصر الاججاجية



5	المعامل	RR27	الكيمياء والكيمياء
3	مدة الاختبار	شعبة المعلومات الفنية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات عمسلك	المادة

العنبرة او الاسفلت	شعبة المعلومات الفنية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات عمسلك
--------------------	--

## الكيمياء (7 نقاط)

السؤال	السؤال	غافر الإجابة	مذكرة التفاصيل
- معرفة اسم وصيغة المجموعات المميزة: H-OH -COOH -CO <sub>2</sub> R -CO-O-CO-	2x0.25	المجموعة المميزة: 1: هيدروكسيل 2: كربوكسيل	- معرفة مميزة تفاعل أندريد حمض مع كحول (تفاعل سريع وكلبي)
- تعليم اختيار المعدات التجريبية واستخدامها في المختبر: السخين بالإنزاد، والتقطير المجزأ والتبلور، والترشيح تحت الفراغ	0.25	ثام وسريع	
- معرفة الدور التسريعية والإنتقائي للمحفاز	0.25	التعديل	
- إنشاء الجدول الوصفي لتقدير التفاعل واستغلاله	0.75	هفاز	
- حساب مردود تحويل كيميائي	0.25+0.5	3.1. الطريقة؛ المقابل المحد هو حمض السالبيلايك	
- كتابة المعادلة المبنية للتحول حمض - قاعدة وتعريف المزدوجتين المتداخلتين في التفاعل	0.25+0.5	3.2. الطريقة؛ $\rho = 75\%$	
- معلمة التكافؤ خلال معالجة حمض قاعدة واستغلاله	0.25	3.3. الاستدلال	

## الكيمياء (7 نقاط)

الصفحة  
2

RR27

الاستاذ: العزيز الستاريا - مادة: الكيمياء - عددي الإجابة - شعبية المطرم  
التجريبي مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبية العلوم والتكنولوجيات بஸكلها

<p><b>التمرين 1 (2,5 نقطة)</b></p> <p><b>التمرين 13 (نقطة)</b></p>	<p>- معرفة طلاقن الإشعاعي واستخدام المذكى الذي يوافقه</p> <p>- معرفة واستعمال قانون التلاقص الإشعاعي واستخدام المذكى الذي يواافقه</p>	<p>0.25+0.5</p> <p>2 x 0.25</p> <p>2 x 0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p>	<p><math>\text{HA(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightleftharpoons \text{A}^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})</math></p> <p><math>Q_{\text{eq}} = \frac{10^{-2\text{pH}}}{C_A - 10^{-\text{pH}}}</math></p> <p><math>\text{pK}_A = -\log K_A</math></p> <p>التحقق من قيمة <math>K_A</math></p> <p>التحقق من قيمة <math>K_A</math></p>	<p>1.4.2</p> <p>4.2</p> <p>4.2</p> <p>4.2</p> <p>1.4.2</p>	<p>- كتابة المعادلة الممنجنة للتحول حمض - قاعدة وتعريف المزدوجين المتناقضين في التفاعل</p> <p>- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل <math>Q_r</math> انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله</p> <p>- معرفة أن <math>Q_{\text{eq}}</math> خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتافق بالشكل إلى</p> <p>بالتراكيز تسمى ثابتة التوازن <math>K</math> المعرفة لمعادلة التفاعل</p>
--	---	--	---	--	--

الصلحة  
3  
4

RR27

الادخل الوطني للجامعة - ملءه الفيزياء والكمبيوتر - شعبة العلوم  
التجريبية مسلك علمي الحياة للأرض وسمك الماء لزداجية وشعبية العلوم والتغذى بمساكيها

- إعداد قيادة ترکيب تجربة تدلي قطب لرتبة توثر	0.5	قيمة التركيب التجاري	1.1
- إبداء المعللة الفاضلية	0.75	إبداء المعللة الفاضلية	1
- RC خاصي الرقبة توثر	0.25	مذول المقدار $\frac{1}{C}$	2.1
- استغلا، وثائق تحريرية لـ			
▪ تعرف الترددات الملاحظة			
▪ إبراز تأثير R و C على عملتي الشحن والتفريغ			
▪ تحديد قببة الزمن.			
- معروفة واستعمال تحبير قببة الزمن	0.5+0.25	$\tau = 4 \text{ ms}$	3.1
- معروفة واستعمال تحبير قببة الزمن	2x0.25	$C \approx 2.10^6 \text{ F}$ ; $C = \frac{\tau}{R}$	3.1
صفرة واستعمال تحبير التردد $\frac{di}{dt} + L = 0$ بالسبة الوشيعة في	0.5	إيداء المعللة	1.2
الأصطلاح مستقبل	0.5	إيداء المعللة	1.2
- تحديد معاشر التحرير لوشيعة اتصالا من تتبع تحريرية	2x0.25	$L = 80 \text{ mH}$	2.2
- تفسير الأنظمة الدائنة للتبييب من منظور طاقى	0.5	تفسير المنحنى من منظور طاقى	1.3
- تعرف وتمثيل متغيرات تغيرات التردد بين موسيطي المكثف بدلا	0.5		
الزمن بالسبة لأنظمة الدائنة واستغلاه	0.25+0.5	$\Delta E_s = -2.10^3 \text{ J}$ ; $\Delta E_E = \frac{1}{2} C (u_{0,0}^2 - u_{0,t}^2)$	2.3
- معرفة واستغلا تغير الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف			
- معرفة دور جهاز الصيانة الذي يعوض الطاقة المبذدة			
بضافة جهاز الصيانة الذي يعوض الطاقة المبذدة بعنوان	0.5	حوال في الدارة	3.3
يغوص جول في الدارة			

التمرين 2 ( 5,5 نقطة )

التمرين 3 (5 نقاط)	
قيمة المعدلة المقابلة	0.75
$A = \frac{K}{m}$	0.25
$K=25 \text{ N.m}^{-1}$ ; $A=100 \text{ s}^2$	$2x0.5$
$x(t) = 4.10^{-2} \cos(10t) \text{ (m)}$	1
الوصول إلى الطريقة	$\Delta E_{pe} = -2.10^{-2} \text{ J}$
الطريقة	0.14
$W(\bar{F}) = 2.10^{-2} \text{ J}$ ; $W(\bar{F}) = -4\Delta E_{pe}$	$2x0.25$
طاقة الوضياع الحرارية	2.4
- استغلال امتحان الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب - قابل لاستغلال تغيير الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب -	3.4
الطرierie	$E_n = 2.10^{-2} \text{ J}$
الطرierie	$x = \pm 2 \text{ cm}$
الطرierie	4.4

**التمرين 3 ( 5 نقط )**