



الصفحة  
1  
4

# الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

## الدورة الاستدراكية 2012

### عناصر الإجابة

المملكة المغربية



وزارة التربية الوطنية  
المركز الوطني للتقويم والامتحانات

5	المعامل	RR27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مدة الاختبار		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلسل العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلسلها	الشعب (ة) أو المسلك

### الكيمياء (7 نقط)

السؤال	التمرير	عنصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1		المجموعة المميزة: 1: هيدروكسيل 2: كربوكسيل	2x0.25	- معرفة اسم وصيغة المجموعات المميزة: $\text{OH}-$ -COOH- و $\text{R}-\text{CO}_2-$ و $\text{CO}-\text{O}-\text{CO}-$ في نوع كيميائي
.2.1		تام وسريع	2x0.25	- معرفة مميزتي تفاعل أندريد حمض مع كحول (تفاعل سريع وكلبي)
.3.1		التحليل	0.25	- تعليل اختيار المعدات التجريبية واستخدامها في المختبر: التسخين بالارتداد، والتنقير المجزأ، والتبلور، والترشيح تحت الفراغ
.3.1.1		حفاز	0.25	- معرفة الدور التسريعى والانتقائى للفاز
.3.1.2		إنشاء الجدول الوصفي لنقدم التفاعل	0.75	- إنشاء الجدول الوصفي لنقدم التفاعل واستغلاله
.3.1.3		الطريقة ؛ المتفاصل المحد هو حمض السايسيليك	0.25+0.5	الطريقة ؛ المتفاصل المحد هو حمض السايسيليك
.3.1.4		الطريقة ؟ $\rho = 75\%$	0.25+0.5	- حساب مردود تحول كيميائي
.1.2		$\text{HA}(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{A}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	0.5	- كتابة المعادلة المنفذة للتحول حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل
.2.2		الطريقة ؟ $C_A = 0,75 \text{ mol.L}^{-1}$	0.25+0.5	- معلومة التكافؤ خلال معایرة حمض قاعدة واستغلاله
.2.2		الطريقة ؟ $n_0(\text{HA}) = 7,5 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$	2x0.25	
.3.2		الاستدلال	0.25	

الإجابة  
(7 نقط)

- كتابة المعادلة المنمذجة للتحول حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل	0.5	$\text{HA}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{A}^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$	.4.2
- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل $Q_r$ انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله	0.5	$Q_{r,\text{eq}} = \frac{10^{-2\text{pH}}}{C_A - 10^{-\text{pH}}}$ التوصل إلى	.4.2
- معرفة أن $Q_{r,\text{eq}}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمته لا تتعلق بالتراكيز تسمى ثابتة التوازن $K$ الموافقة لمعادلة التفاعل - معرفة $pK_A = -\log K_A$	0.25	التحقق من قيمة $pK_A$	.4.2

## الفيزياء (13 نقطة)

السؤال	التمرین	السؤال	عنصر الإجابة	سلم التقييم	مراجع السؤال في الإطار المرجعي
.1.	(نقطة 2.5) النقطة 1	الطريقة ؟	$^{238}\text{Pu}$ أكثر استقرارا من $^{240}\text{Pu}$	0.25+0.5	- تعريف وحساب طاقة الرابط بالنسبة لنووية
.1.2		معادلة التفتقت ؛ الإشعاع $\alpha$	$\alpha$	$2 \times 0.25$	- كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ - التعرف على طراز التفتقن النووي انطلاقا من معادلة نووية
.2.2		الطريقة ؟	$E_{\text{libérée}} \approx 5,6 \text{ MeV}$	$2 \times 0.25$	- حساب الطاقة المحررة (الناتجة) من طرف تفاعل نووي: $E_{\text{libérée}} =  \Delta E $
.3		الطريقة ؛ العمر هو	85,12 ans	0.25+0.5	- معرفة واستغلال قانون التناقض الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافقه

التمرین	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مراجع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1	بيانات التركيب التجاري	بيانات المعادلة التقاضية	0.5	- اقتراح تبیانة تركیب تجربی لدراسة استجابة ثنائی قطب لرتبة توتر
	بيانات المعادلة التقاضية	مدلول المقدار	0.75	- إثبات المعادلة التقاضية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائی القطب خاضعا لرتبة توتر RC
	مدلول المقدار	$\frac{1}{\alpha}$	0.25	- استغلال وثائق تجربية لـ: ▪ تعرف التوترات الملاحظة؛ ▪ إبراز تأثير R و C على عمليتي الشحن والتفریغ؛ ▪ تعیین ثابتة الزمن.
.1.3.1	$\tau \approx 4 \text{ ms}$ ، $E \approx 6 \text{ V}$	$0.5 + 0.25$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعییر ثابتة الزمن
.2.1	$C \approx 2.10^{-6} \text{ F}$ ، $C = \frac{\tau}{R}$	0.5	0.5	معرفة واستغلال تعییر التوتر $u = r.i + L \frac{di}{dt}$ بالنسبة للوشیعة في الاصطلاح مستقبل
.2.2	$L = 80 \text{ mH}$ ، الطريقة	2x0.25	2x0.25	- تحديد معامل التحریض لوشیعة انطلاقا من نتائج تجربیة
.1.2	إثبات العلاقة	0.5	0.5	- تقسیر الأنظمة الثلاثة للتذبذب من منظور طافی
.1.3	تقسیر المنحنی من منظور طافی	0.5	0.5	- تعریف وتمثیل منحنیات تغيرات التوتر بين مربطي المکثف بدلاة الزمن بالنسبة لأنظمة الثلاثة واستغلاله
.2.3	$\Delta E_e = -2.10^{-5} \text{ J}$ ، $\Delta E_e = \frac{1}{2} C (u_{C(t=T)}^2 - u_{C(t=0)}^2)$	$0.25 + 0.5$	0.25+0.5	- معرفة واستغلال تعییر الطاقة الكهربائیة المخزونة في المکثف
.3.3	إضافة جهاز الصيانة الذي يعوض الطاقة المبددة بمفعول جول في الدارة	0.5	0.5	- معرفة دور جهاز الصيانة المتجلی في تعويض الطاقة المبددة بمفعول جول في الدارة

(التمرین 2 ( 5,5 نقطه )

التمرین	السؤال	عنصر الإجابة	سلم التقييم	مراجع السؤال في الإطار المرجعي
.1	إثبات المعادلة التفاضلية $A = \frac{K}{m}$	$K=25 \text{ N.m}^{-1} \text{ s } 0.01A^{-2}$	0.75	- تطبيق القانون الثاني لنيوتون لإثبات المعادلة التفاضلية لحركة المتنبب (جسم صلب - نابض) في وضع أفقي، والتحقق من حلها
			0.25	- معرفة واستغلال تعبير دور الخاص والتردد الخاص للمتنبب (جسم صلب - نابض)
			2x0.5	
.2				- معرفة مدلول المقادير الفيزيائية الواردة في تعبير المعادلة الزمنية للنوس المرن وتحديدها انطلاقاً من الشروط البدئية
.3	التوصل إلى	$x(t) = 4.10^{-2} \cos(10t) \text{ (m)}$	1	- معرفة واستغلال تعبير طاقة الوضع المرنة
.4.1	الطريقة ؟	$\Delta E_{pe} = -2.10^{-2} \text{ J}$	2x0.25	- معرفة واستغلال علاقة شغل قوة مطبقة من طرف نابض مع تغير طاقة الوضع المرنة
.2.4	W( $\vec{F}$ ) = $2.10^{-2} \text{ J}$ ؛ $W(\vec{F}) = -\Delta E_{pe}$		2x0.25	- استغلال انحفاظ وعدم انحفاظ الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب - نابض)
.3.4	الطريقة ؟	$E_m = 2.10^{-2} \text{ J}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الميكانيكية لمجموعة (جسم صلب - نابض)
.4.4	الطريقة ؟	$x = \pm 2 \text{ cm}$	2x0.25	

الترمین 3 ( 5 نقطه )