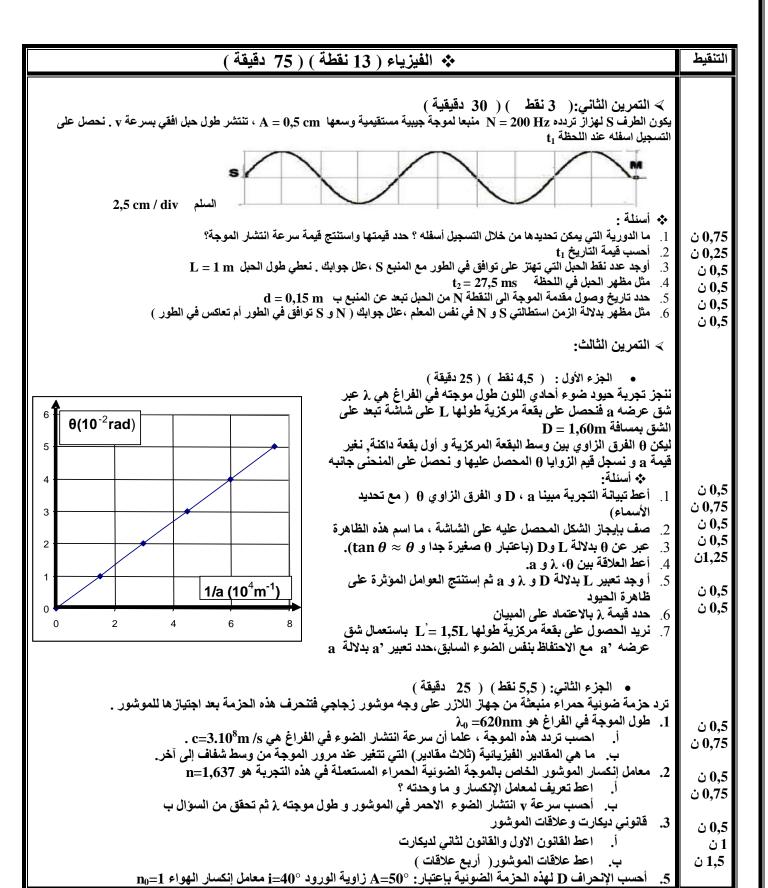
الثانوية التأهيلية أيت باها	ليسم الله الرحمان الرحيم	الأستاذ: رشيد جنكل
نيابة أشتوكة أيت باها	فرض محروس رقم 1 الدورة الأولى	القسم: السنة الثانية من سلك البكالوريا
المدة: ساعتان	السنة الدراسية : 2012 / 2012	الشعبة: علوم تجريبية، مسلك العلوم الفيزيائية

نُعطى الصيغ الحرفية (مع الناطير) قبل النطبيقات العددية يسمح باسنُعمال الألة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

یسمح باستعمال ازائه انجاسیه انقامیه غیر انقابته سرمجه الکیمیاء (7 نقط) (45 دقیقة)						التنقيط					
ية مختلفة (t(s) V(CO ₂)(ml)	الله المطات زما 20 20 20 20 20 20 20 20	: التالية : CaCO ₃ mL محم 40 مح 49 مح 280 مح 111 د	ن المعادلة (s) + 2 I لوسيوم ولا (م) (020.10 60 63 300 113	H ₃ O) وفؤ H ₃ O ⁺ → بونات الكاا 80	يك (Ca ²⁺ + C Ca ²⁺ + C من كر الضغط الجر 100 79 340 117	الكلوريدر O ₂ (g) + . O ₂ (g) + . Uility in the second of the second	حلول حمضر 3 H ₂ O(1) خليطا يتكو غليطا يتكو 140 89 380 119 على كلي بحم اعل كلي لالة Yatm	t = 0 قطة 0 = 10 أ. C = 10 أ. C = 10 أ. C = 160 أ. E = 120 i. E =	يسوم في لح أسر في لح أسما ألم أسما ألم أسما ألم أسما ألم البدئية بم البدئية بم البدئية بم البدئية بم البدئية لم البدئية لم البدئية لم البدئية القاعل الم	التمرين الأول: يتفاعل كربونات الكالس الدراسة هذا التفاعل نحد الكوريدريك تركيزه 1- ندون في الجدول أسفله المعطيات : المعطيات : المعطيات : المعطيات : الشيء جدول تقدم التفاق المدة المتفاعل المدة الحسب حجم ثناني المادة المسب تقدم التفاء المنحنى التالي :	ن 0,5 ن 0,5 ن 0,5 ن 0,75 ن 0,75
0 0		1		ا 2 عل	نصف التفاء	ا 3 يها، زمن		ة والعوامل	4 عة الحجمياً	t (×10²s) →	
<u>التفاعل</u>	رعة الحجمية	ارة على الس	رجة الحرا	ِ السرعة الـ ثير خفض د	يط V ، كيف تتغير °25 ، ما تأ:	x وجم الخار أية التفاعل صغر من C	لالة التقدم: ل وعند نها قيمته لة حرارة أه الموصيلية	للتفاعل بد داية التفاع <u>أ</u> غ وأحسب كن في درج ني بقياس ا	ة الحجمية اعل عند ب التفاعل السابقة أ حول كيميا	 6. أعط تعبير السرع 7. أحسب سرعة التف 8. عرف زمن نصف 9. نعيد نفس التجرية • تتبع تتبع تتبع تـــــــــــــــــــــــ	ن 0,25 ن1 ن 0,5 ن 0,25
$^{\circ}$ ئيونية عند $^{\circ}\mathrm{C}$ هي:		لما أن الموم 5,0 mS. n 4,0 mS . 1 mS . m ²	مساب عا \mathbf{n}^2 . \mathbf{mol}^{-1} . \mathbf{mol}^{-1}	ِن إنجاز أي أ	الملاحظة دو متها	م علل هذه ا م أحسب قيد	لمحلول ، ثـ لة t= 0s ثـ	واجدة في ال ن عن اللحة	ىيائية المتر ية المحلول	يمكننا تتبع هذا التفاعل 10. أجرد الأنواع الكيه 11. أوجد تعبير موصل 12. بين أن موصلية اا	0,5 ئ
										13. إستنتج موصلية ا	



الثانوية التأهيلية أيت باها	لبسم الله الرحمان الرحيم	الأستاذ: رشيد جنكل
نيابة أشتوكة أيت باها	عناصر الإجابة لفرض محروس رقم 1 الدورة الأولى	القسم: السنة الثانية من سلك البكالوريا
المدة: ساعتان	السنة الدراسية : 2013 / 2012	الشعبة: علوم تجريبية، مسلك العلوم الفيزيائية

التعرين السوال طبيعة السؤال ورجة صعوبته التغييط $\frac{3i \log (\frac{1}{2} + \frac{1}{2})}{10.25}$ $\frac{1}{10.25}$
المريقة / الطريقة / الطريقة المراقق المحد هو أبون الكسونيوم / الطريقة / الطريقة المحد هو أبون الكسونيوم / الطريقة المحد ا
التقدم الأقصى المربية / الطريقة / الطريقة / الطريقة / الطريقة / المربية المتفاعل المحد هو أيون الكسونيوم / الطريقة / المربية أو كال (0,25 كال التقدم الأقصى المربية المتفاعل المحد هو أيون الكسونيوم / الطريقة / التقدم الأقصى المربية المتفاعل المحد المربية المتفاعل المحد المربية المتفاعل المحد المربية المتفاعل المحد المربية المتفاعلات المتحكم في ذلك التراكز البدنية المتفاعلات المتحكم في ذلك التراكز البدنية المتفاعلات المحد التقدم النهاني المحد التقدم النهاني المحد المحد التقدم النهاني المحد المحد التقدم النهاني الكسون التصوي الممكن التنام المتحكم في ذلك التراكز البدنية المتفاعلات التقدم النهاني المحد التقدم النهاني المحد المحد التقدم النهاني المحد
ن 0,25 x _{max} = 5.10 ⁻² mol : x _{max} التقدم الأقاص مي التقدم الأقصى التقدم الديالة المراكز التحديث المراكز التحديث المركز المرك
الطريقة / الطريقة / الطريقة / الطريقة / المريقة / المري
x(t= 20 s) = 1,2 .10° mol x(t= 20 s) = 1,2 .10° mol x(t= 20 s) = 1,2 .10° mol 5.
: الكيمياء لا : 7 نقط لا : 7 نقط ك : 7 نقط ك : 7 نقط ك : 7 نقط ك : 3 نقط ك : 3 نقط ك : 45 دقيقة ك : 45 دقيقة ك : 3 نسمي زمن نصف التفاعل المدة الزمنية التي يكون عند تمامها تقدم التفاعل مساو لنصف ك : 8 نسمي زمن نصف التفاعل المدة الزمنية التي يكون عند تمامها تقدم التفاعل مساو لنصف ك : 45 دقيقة ك
احسب XX 7 7 1.0,25 احسب 7 احسب 7 1.0,25 احسب 1.0,25 احسب <t< td=""></t<>
45.00 + (1-20) * (1-
أحسّب XX التقدم النهائي
9 ما تَأْثِير XX (و. درجة الحرارة عامل حركي ، كلما إنخفضت درجة الحرارة كلما إنخفضت سرعة التفاعل 0,25 ن + 0,25 ن (التعليل)
10 أجرد X الأنواع الكيميائية الموجودة في المحلول : H ₃ O ⁺ · Ca ²⁺ · Cl ⁻ : 0,25
علل XX يرجع تناقص موصلية المحلول الى اختفاء أيون الأكسونيوم H_3O^+ وتكون أيون الكالسيوم Ca^{2+} Ca^{2+} علل H_3O^+ في من الموصلية المولية الأيونية H_3O^+ أكبر من الموصلية المولية الأيونية Ca^{2+} لأيون Ca^{2+} بينما $Ca^$
11 أوجد XX أ11. تعبير الموصلية / الطريقة / مصلية الطريقة σ ₀ = 4,25 S .m ⁻¹ + رفي الموصلية (17. تعبير حرفي XX أ12. تعبير الموصلية (18. تعبير الموصلية (19. تعبير ا
الطريقة / $\sigma = 4,25 - 580 \mathrm{x} (\mathrm{SI}) : \mathrm{x}$ الطريقة / $\sigma = 4,25 - 580 \mathrm{x} (\mathrm{SI}) : \mathrm{x}$ الطريقة / $\sigma = 4,25 - 580 \mathrm{x} (\mathrm{SI}) : \mathrm{x}$ الطريقة / $\sigma = 4,25 - 580 \mathrm{x} (\mathrm{SI}) : \mathrm{x}$
$\sigma_f = 4,25 - 580 {\rm x}_{ m max} ({ m SI}) : t_{ m f}$ 13 ${ m X}$ ${ m X}$ ${ m mirity}$ 13 ${ m mirity}$ 14 ${ m mirity}$ 15 ${ m mirity}$ 16 ${ m mirity}$ 17 ${ m mirity}$ 17 ${ m mirity}$ 18 ${ m mirity}$ 18 ${ m mirity}$ 18 ${ m mirity}$ 19 ${ m mi$
$\lambda = 10~{\rm cm}$ الورية المكانية λ ، قيمتها $\lambda = 10~{\rm cm}$ الدورية المكانية λ ، قيمتها $\lambda = 10~{\rm cm}$ المكانية λ ، قيمتها $\lambda = 10~{\rm cm}$ المكانية $\lambda = 10~{\rm cm}$
ن الثاني على الثاني على الثاني على الثاني على الثاني الثاني على الثاني على الثاني على الثاني
$t_1 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط $t_1 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط $t_1 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط $t_2 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط $t_3 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_1 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_2 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_3 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_1 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_2 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_3 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط نقط $t_3 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط $t_3 = \frac{1}{v} = 12.5 \text{ ms}$ نقط $t_3 = 12.5 $
4 مثل XXX ل التي تقطعها الموجة خلال ولا أمسافة أن
حدد $t_{\rm N}=\frac{d}{v}=7.5~{ m ms}$ الموجة الى النقطة $t_{\rm N}=5$ $t_{\rm N}=0.25$ $t_{\rm N}=0.25$ حدد $t_{\rm N}=0.25$ الموجة الى النقطة كالموجة الموجة الى النقطة كالموجة الى الموجة الى الموجة الى الموجة الى الموجة الى النقطة كالموجة الى الموجة الموجة الى الموجة الموجة الى الموجة ال
6 مثل XX فهر بدلالة الزمن استطالي S و N في نفس المعلم 6. تمثيل مظهر بدلالة الزمن استطالي S و N في نفس المعلم 6.0,25 ن / تعليل
1 أعط X 1. تبيانة تجريبية مع الأسماء 1 أعط X 0,25 (ن / ثبيانة 1 وضع الأسماء
: الفيزياء 2 صف X 2. نحصل على بقع ضوئية تتخللها بقع داكنة و هي ممتدة في اتجاه عمودي على الشق \$0.5 ن/ وصف
ن الثالث $\theta = \frac{L}{2D}$ عبر $\theta = \frac{L}{2D}$.3 $\theta = \frac{L}{2D}$ الأول $\theta = \frac{L}{2D}$.3 $\theta = \frac{L}{2D}$
$\theta = \frac{\lambda}{a}$.4 X $\theta = \frac{\lambda}{a}$
$L = \frac{2\lambda D}{a}$. $L = 2\lambda D$
ا المبيان : λ = 667 nm مدد کلیک که انطلاقا من المبیان : λ = 667 nm مدد کلیک که انطلاقا من المبیان :

T	. 0.5	. a	VV		7	
	0,5 ن	$a' = \frac{a}{1.5}$: a' : a' .7	XX	عبر	7	
	0,25 ن / تعبير حرفي 0,25 ن/ تطبيق عددي	$ m N = rac{c}{\lambda_0} \ = \ 4.8 \ .10^{-14} \ Hz$ أ. حساب التردد	X	أحسب	1	المادة: الفيزياء
	+ ¿ 0,25 + ¿ 0,25	λ السرعة $ ho$ ، السرعة $ ho$ ، الموجة الموجة ألموجة ألموجة الموجة ا	X	ما هي		التمرين الثالث
	0,25 ن + 0,25 ن	اً. معامل إنكسار $rac{c}{v}$ ، بدون وحدة	X	عرف	2	الجزء الثاني التنقيط : 5,5 نقط
	0,25 + ن 0,25 ن 0,25	$\lambda = 379 \; \mathrm{nm} \; \; \; \; \; v = rac{c}{n} \; = 1.8 \; . 10^8 \; \mathrm{m.s^{-1}}$ ب سرعة الموجة داخل الموشور التحقق من السؤال ب	XX	أحسب		المدة : 25 دقيقة
	0,5 ن + 5,0 ن	 أ. قانوني ديكارت ، علاقات الموشور 		أعط	3	
	1,5 ن / الطريقة	D = i + i - A = 40 + 48 - 50 = 38 D ب الإنحراف	XXX	أحسب		