

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
اللورث العادفة 2014
الموضوع

NS 28

ⵜⴰⴳⴷⴰⵢⵜ ⵏ ⵍⴻⴳⴷⴰⵢⵜ
ⵜⴰⴳⴷⴰⵢⵜ ⵏ ⵍⴻⴳⴷⴰⵢⵜ
ⵏ ⵍⴻⴳⴷⴰⵢⵜ



المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتكوين المهني

المركز الوطني للتقووم والامتحانات والتوجفة

3	مدة الإجاز	الفيزفاء والكفمفاء	المادة
7	المعامل	شعبة العلوم التجرفبفة مسلك العلوم الففزفانفة	الشعبة أو المسلك

فسمم بااماممال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

اماممى الامابفر الحرففة قبل الامصفقات الممدمفة

فامضم الموضوع أربعة اممارفن: اممرفن فف الكفمفاء واملالئة اممارفن فف الففزفاء

الكفمفاء : (7 نفا)

♦ ففاعل حمض السلفسلفك مع الماء - ففاعل الأامفرة.

الففزفاء : (13 نفاة)

♦ المومجات المفكانفكفة (3 نفا): دراسة انامشار مومجة مفكانفكفة على سطح الماء.

♦ الكهرباء (4,5 نفا): ففمرفف نسبة الرطوبة فف الهواء بااماممال اممذبب كهربائف.

♦ المفكانفك (5,5 نفا): - دراسة حركة حمولة.

- الدراسة الطاقفة لمجموعة اممذببفة (جسم صلب- نابض) .

الكيمياء (7 نقط)

سلم
التقييم

حمض السليسليك هو حمض كربوكسيلي عطري عديم اللون يستخلص طبيعيا من بعض النباتات كالصفصاف الأبيض وإكليلية المروج ؛ له عدة فوائد حيث يستعمل في علاج بعض الأمراض الجلدية وكدواء لتخفيف صداع الرأس وكمخفض لدرجة حرارة الجسم كما يعتبر المركب الرئيسي لتصنيع دواء الأسبرين. من خلال مجموعتيه المميزتين ، يمكن لحمض السليسليك أن يلعب دور الحمض أو دور الكحول وذلك حسب ظروف تجريبية معينة.

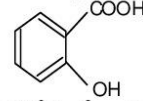
يهدف التمرين إلى دراسة تفاعل حمض السليسليك مع الماء وإلى معايرته بواسطة محلول قاعدي ثم إلى تفاعله مع حمض الإيثانويك .

نرمز لحمض السليسليك بـ AH و لقاعدته المرافقة بـ A^- .

معطيات:

- تمت جميع القياسات عند درجة الحرارة $25^\circ C$.

- صيغة حمض السليسليك :



- الموصلية المولية الأيونية : $\lambda_{A^-} = 3,62 \cdot 10^{-3} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$ و $\lambda_{H_3O^+} = 35,10 \cdot 10^{-3} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$

- نهمل تأثير الأيونات HO^- على موصلية المحلول ، ونكتب تعبير الموصلية σ لمحلول مائي مخفف للحمض AH كالتالي : $\sigma = \lambda_{A^-} \cdot [A^-] + \lambda_{H_3O^+} \cdot [H_3O^+]$.

- بالنسبة للمزوجة $AH_{(aq)} / A_{(aq)}^-$: $pK_A = 3$.

- جدول مناطق انعطاف بعض الكواشف الملونة :

الكاشف الملون	الهييلانتين	أحمر البروموفينول	أحمر الكريزول
منطقة الانعطاف	3 - 4,4	5,2 - 6,8	7,2 - 8,8

1- دراسة تفاعل حمض السليسليك مع الماء:

نعتبر محلولاً مائياً (S) لحمض السليسليك تركيزه المولي $C = 5 \cdot 10^{-3} mol \cdot L^{-1}$ وحجمه $V = 100 mL$. أعطى

قياس موصلية المحلول (S) القيمة $\sigma = 7,18 \cdot 10^{-2} S \cdot m^{-1}$.

1.1- انقل الجدول الوصفي التالي على ورقة التحرير وأتممه.

0,5

المعادلة الكيميائية		$AH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + A^-_{(aq)}$			
حالة المجموعة	تقدم التفاعل (mol)	كميات المادة (mol)			
البديئية	$x = 0$		وفير		
خلال التطور	x		وفير		
عند التوازن	x_{eq}		وفير		

1.2- أوجد تعبير x_{eq} تقدم التفاعل عند التوازن بدلالة λ_{A^-} و $\lambda_{H_3O^+}$ و σ و V ، ثم أحسب قيمة x_{eq} .

0,75

1.3- بيّن أن القيمة التقريبية لـ pH المحلول (S) هي 2,73 .

0,5

1.4- احسب خارج التفاعل عند التوازن $Q_{r,eq}$.

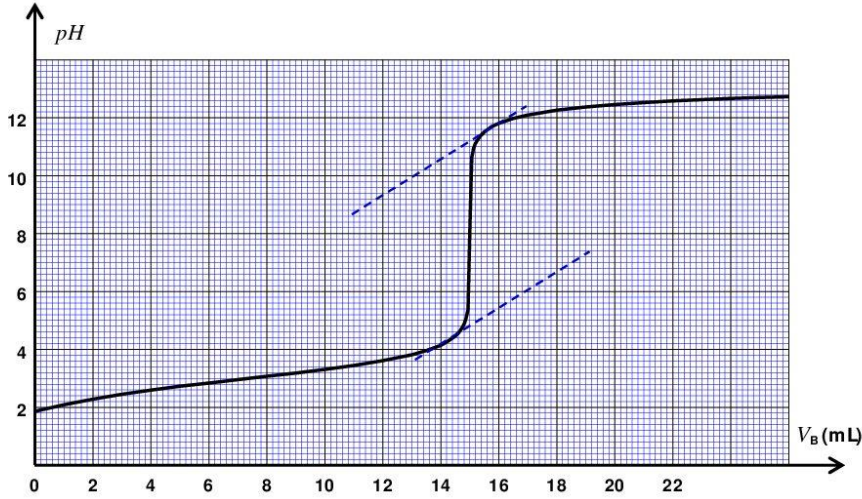
0,75

2- معايرة حمض السليسليك بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم :

نعاير بتتابع قياس pH الحجم $V_A = 15 mL$ من محلول مائي لحمض السليسليك AH ، تركيزه C'_A ، بواسطة

محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $HO^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)}$ ذي التركيز $C_B = 0,2 mol \cdot L^{-1}$.

- 2.1- ارسم تبيانة التركيب التجريبي لإنجاز هذه المعايرة معينا أسماء المعدات والمحاليل . 0,75
2.2- اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتحويل الحاصل أثناء هذه المعايرة . 0,5
2.3- يمثل المنحنى التالي تغير pH الخليط بدلالة الحجم V_B للمحلول (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم المضاف.



- 2.3.1- حدّد الإحداثيين V_{BE} و pH_E لنقطة التكافؤ . 0,5
2.3.2- احسب التركيز C'_A . 0,5
2.3.3- بالرجوع إلى الجدول الوارد ضمن المعطيات (الصفحة 2/7) ، عيّن الكاشف الملون الملائم لإنجاز هذه المعايرة في غياب جهاز pH متر ، علل جوابك . 0,25
2.3.4- حدّد الخارج $\frac{[A^-]_{eq}}{[AH]_{eq}}$ عند إضافة الحجم $V_B = 6\text{ mL}$ من المحلول (S_B) للخليط التفاعلي . 0,5

3- دراسة تفاعل حمض السليسيك مع حمض الإيثانويك:

لإنجاز تفاعل الأسترة بين حمض الإيثانويك CH_3COOH وحمض السليسيك الذي يلعب دور الكحول في هذا التحويل الكيميائي، نسخن بالارتداد خليطا حجمه V ثابت يتكون من كمية المادة $n_1 = 0,5\text{ mol}$ لحمض الإيثانويك ومن كمية المادة $n_2 = 0,5\text{ mol}$ لحمض السليسيك بعد إضافة قطرات من حمض الكبريتيك المركز كحفاز.

- 3.1- باستعمال الصيغ الكيميائية ، اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة لهذا التفاعل. 0,5
3.2- نحصل عند التوازن على كمية مادة الإستر المتكون $n_{eq}(ester) = 3,85 \cdot 10^{-2}\text{ mol}$. احسب المردود r لتفاعل الأسترة . 0,5
3.3- اذكر طريقتين للرفع من مردود هذا التفاعل بالحفاظ على نفس المتفاعلات . 0,5

الفيزياء (13 نقطة)

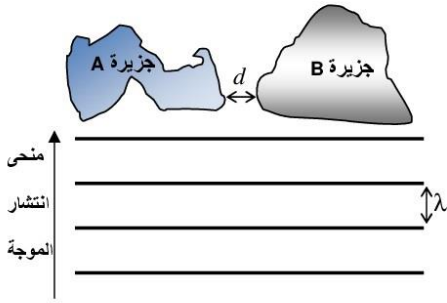
الموجات (3 نقط) :

غالبا ما تحدث الزلازل التي تقع في أعماق المحيطات ظاهرة طبيعية تدعى تسونامي ، وهي عبارة عن موجات تنتشر على سطح المحيط لتصل إلى الشواطئ بطاقة عالية ودمرة.
ننمذج ظاهرة تسونامي بموجات ميكانيكية متوالية دورية تنتشر على سطح الماء بسرعة v تتغير مع عمق المحيط h وفق العلاقة $v = \sqrt{g \cdot h}$ في حالة المياه القليلة العمق مقارنة مع طول الموجة ($\lambda \gg h$) ، حيث الرمز λ يمثل طول الموجة و g شدة الثقالة.

نعطي : $g = 10m.s^{-2}$.

ندرس انتشار موجة تسونامي في جزء من المحيط نعتبر عمقه ثابتا $h = 6000m$.

- 1- علل أن الموجات التي تنتشر على سطح المحيط مستعرضة. 0,25
2- احسب السرعة v للموجات الميكانيكية المنتشرة على سطح الماء في هذا الجزء من المحيط. 0,25
3- علما أن المدة الزمنية الفاصلة بين ذروتين متتاليتين هي $T = 18min$ ، أوجد طول الموجة λ . 0,5
4- في الحالة $(\lambda \gg h)$ ، يبقى تردد موجات تسونامي ثابتا خلال انتشارها نحو الشاطئ . كيف يتغير طول الموجة λ عند الاقتراب من الشاطئ ؟ علل جوابك . 0,5



- 5- تمر موجة تسونامي بين جزيرتين A و B يفصل بينهما مضيق عرضه $d = 100km$.
نفترض أن عمق المحيط بجوار الجزيرتين يبقى ثابتا وأن موجة تسونامي الواردة مستقيمة طول موجتها $\lambda = 120km$. (الشكل جانبه)
5.1 هل تحقق شرط حدوث ظاهرة حيود موجة تسونامي عند اجتيازها المضيق ؟ علل الجواب. 0,5
5.2 في حالة حدوث الحيود :
- أعط ، معللا جوابك، طول الموجة المحيدة .
- احسب زاوية الحيود θ .

الكهرباء (4,5 نقط) :

توجد بالمختبر مواد كيميائية تتأثر برطوبة الهواء . ولتحديد نسبة الرطوبة x داخل مختبر ، اختار تقني القيام بتجربتين ، وذلك قصد :

- التحقق من قيمة معامل التحريض L لوشية (b) مقاومتها r .
- تحديد نسبة الرطوبة x بواسطة مكثف تتغير سعته C مع نسبة الرطوبة .

1- التجربة الأولى : التحقق من قيمة معامل التحريض للوشية.

رغب تقني المختبر على التوالي العناصر التالية :

- موصلا أوميا مقاومتة $R = 200 \Omega$.

- الوشية (b) .

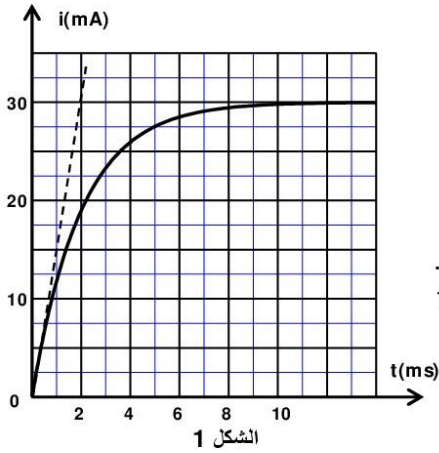
- مولدا مؤمئلا للتوتر قوته الكهرمحركة E .

- قاطعا للتيار K .

في هذه التجربة ، نعتبر المقاومة الكهربائية r للوشية مهملة أمام R .

عند لحظة $t = 0$ ، أغلق التقني قاطع التيار . وباستعمال وسيط معلوماتي ، عاين التوتر $u_R(t)$ بين مربطي الموصل الأومي .

بعد المعالجة المعلوماتية للمعطيات حصل على منحى الشكل 1 الذي يمثل شدة التيار الكهربائي $i(t)$ المار في الدارة.



1.1 ارسم تبيانة التركيب التجريبي مبينا عليها كيفية ربط الوسيط المعلوماتي لمعاينة $u_R(t)$. (يُربط الوسيط المعلوماتي بنفس الطريقة التي يُربط بها راسم التذبذب) 0,5

1.2 أثبت المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار $i(t)$. 0,5

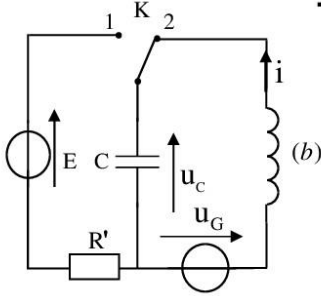
1.3 حل هذه المعادلة التفاضلية هو $i(t) = \frac{E}{R}(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ ؛ أوجد تعبير τ بدلالة برامترات الدارة. 0,5

1.4 تحقق أن معامل التحريض للوشية (b) هو $L = 0,4H$. 0,75

2 - التجربة الثانية : تحديد نسبة الرطوبة باستعمال متذبذب كهربائي .

أنجز التقني التركيب التجريبي الممثل في الشكل 2 والمكوّن من :

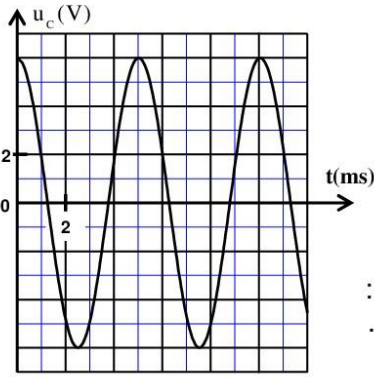
- الرشيدة السابقة (b) ذات المقاومة r ومعامل التحريض L .
- المكثف ذي السعة C .
- المولد المؤمّل للتوتر ذي القوة الكهرومحرّكة E .
- موصل أومي مقاومته R' .
- قاطع التيار K ذي موضعين .
- مولد كهربائي G يزود الدارة بتوتر $u_G = k.i(t)$ ، حيث k برامتر موجب قابل للضبط .



الشكل 2

بعد شحن المكثف كليا ، أرجح التقني قاطع التيار إلى الموضع 2 عند لحظة $t_0 = 0$. (الشكل 2)

يمثل منحنى الشكل 3 التوتر $u_c(t)$ المحصل عليه بين مرطبي



الشكل 3

المكثف في حالة ضبط البرامتر k على القيمة $k = r$.

2.1- أي نظام من أنظمة التذبذب يبرزه هذا المنحنى؟

2.2- أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_c(t)$.

2.3- يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية على الشكل :

$$u_c(t) = U_0 \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t\right)$$

أوجد تعبير الدور الخاص T_0 للمتذبذب الكهربائي .

2.4 - تتغير السعة C للمكثف مع نسبة الرطوبة x حسب العلاقة :

$C = 0,5 \cdot x - 20$ ، حيث C بالوحدة (μF) و x نسبة مئوية (%).

حدد نسبة الرطوبة x داخل المختبر .

0,25

0,5

0,5

1

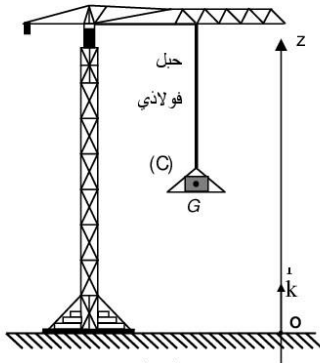
الميكانيك (5,5 نقط) :

الجزءان مستقلان

الجزء الأول : دراسة حركة حمولة

تستعمل الرافعات في أورش البناء، لنقل الحمولات الثقيلة بواسطة أحبال فولاذية مرتبطة بأجهزة خاصة . يهدف هذا التمرين إلى دراسة الحركة الرأسية لحمولة ، ثم دراسة حركة السقوط الراسي لجزء منها في الهواء .

نأخذ شدة الثقالة : $g = 9,8 \text{ m.s}^{-2}$.



الشكل 1

1- حركة رفع الحمولة

بأحد أورش البناء، تم تصوير حركة حمولة (C) ، مركز قصورها G

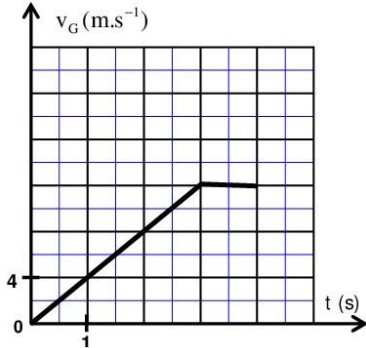
وكتلتها $m = 400 \text{ kg}$ ، أثناء رفعها .

خلال الحركة ، يطبق الحبل الفولاذي على (C) قوة ثابتة متجهتها \vec{T} .

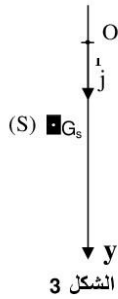
نهمل جميع الاحتكاكات .

ندرس حركة G في معلم (O, \vec{k}) مرتبط بالأرض الذي نعتبره

غاليليا . (الشكل 1)



الشكل 2



الشكل 3

بعد معالجة شريط حركة (C) بواسطة برنم مناسب ، نحصل على المنحنى الممثل في الشكل 2 الذي يمثل السرعة $v_G(t)$.

1.1 0,5 حدد طبيعة حركة مركز القصور G في كل من المجالين الزمنيين : $[0;3s]$ و $[3s;4s]$.

1.2 1 بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أوجد شدة القوة \vec{T} التي يطبقها الحبل الفولاذي في كل من المجالين الزمنيين: $[0;3s]$ و $[3s;4s]$.

2- السقوط الرأسى لجزء من الحمولة في الهواء :

تتوقف الحمولة عن الحركة عند ارتفاع معين . في لحظة $t=0$ ، يسقط منها جزء (S) ، كتلته $m_s = 30 \text{ kg}$ ، بدون سرعة بدئية .

ندرس حركة مركز القصور G_s للجزء (S) في المعلم (O, \vec{j}) بحيث المحور Oy موجه نحو الأسفل . (الشكل 3)

ينطبق موضع G_s مع أصل المحور Oy عند أصل التواريخ .

ننمذج تأثير الهواء على الجزء (S) أثناء حركته بالقوة : $\vec{f} = -k.v^2.\vec{j}$

حيث v متجهة سرعة G_s عند لحظة t و $k = 2,7$ في النظام العالمي للوحدات . نهمل تأثير دافعة أرخميدس أمام القوى الأخرى المطبقة على (S) .

2.1 0,25 اعتمادا على معادلة الأبعاد ، حدد وحدة الثابتة k في النظام العالمي للوحدات .

2.2 0,75 أثبت أن المعادلة التفاضلية التي تحققها السرعة v تكتب كما يلي :

$$\frac{dv}{dt} + 9.10^{-2}.v^2 = 9,8$$

2.3 0,25 حدد السرعة الحدية V_{lim} للحركة .

2.4 0,5 علما أن سرعة مركز القصور G_s عند لحظة t_1 هي $v_1 = 2,75 \text{ m.s}^{-1}$ ، أوجد باعتماد طريقة أولير

سرعته v_2 عند اللحظة $t_2 = t_1 + \Delta t$ ، حيث خطوة الحساب هي $\Delta t = 2,4.10^{-2} \text{ s}$.

الجزء الثاني : الدراسة الطاقية لمجموعة متذبذبة (جسم صلب - نابض)

توجد النوابض في مجموعة من الأجهزة الميكانيكية المختلفة كالسيارات و الدراجات ... و ينتج عنها تذبذبات ميكانيكية.

يهدف هذا الجزء إلى الدراسة الطاقية لمجموعة ميكانيكية متذبذبة (جسم صلب - نابض) في وضع أفقي .

نعتبر متذبذبا ميكانيكيا أفقيا يتكون من جسم صلب (S) كتلته m

و مركز قصوره G مثبت بطرف نابض لقاته غير متصلة

و كتلته مهملة وصلابته $K = 10 \text{ N.m}^{-1}$.

الطرف الأخر للنابض مرتبط بحامل ثابت .

ينزلق الجسم (S) بدون احتكاك فوق المستوى الأفقي .

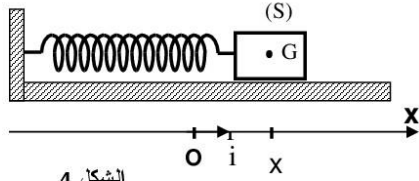
ندرس حركة المتذبذب في معلم غاليلي (O, \vec{i}) مرتبط

بالأرض وأصله منطبق مع موضع G عند توازن (S) .

نمعلم موضع G عند لحظة t بالأفصول x . (الشكل 4)

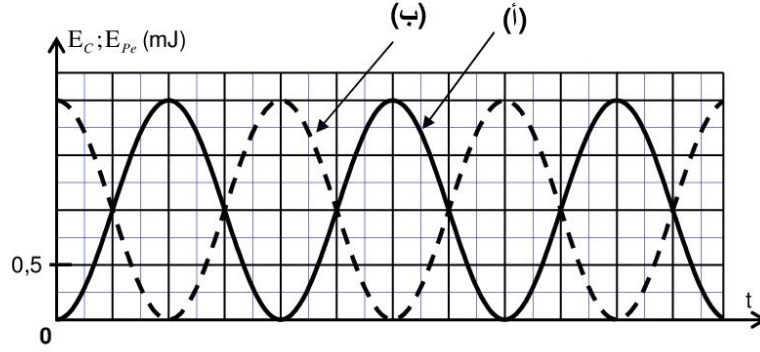
نزح الجسم (S) أفقيا عن موضع توازنه في المنحى الموجب بالمسافة X_0 ونحرره بدون سرعة بدئية عند

لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ .



الشكل 4

نختار المستوى الأفقي المار من G مرجعا لطاقة الوضع الثقالية ، والحالة التي يكون فيها النابض غير مشوه مرجعا لطاقة الوضع المرنة .
نحصل بواسطة عدة معلوماتية ملائمة على المنحنيين الممثلين لتغيرات كل من الطاقة الحركية E_c وطاقة الوضع المرنة E_{pe} للمجموعة المتذبذبة بدلالة الزمن . (الشكل 5)



الشكل 5

- 1- عيّن ، من بين المنحنيين (أ) و (ب) ، المنحنى الذي يمثل تغيرات الطاقة الحركية E_c . علل الجواب . 0,5
- 2- حدد قيمة الطاقة الميكانيكية E_m للمجموعة المتذبذبة . 0,5
- 3- استنتج قيمة المسافة X_0 . 0,5
- 4- باعتماد تغير طاقة الوضع المرنة للمجموعة المتذبذبة ، أوجد الشغل $W_{A \rightarrow O}(T)$ لقوة الارتداد \vec{T} المطبقة من طرف النابض على (S) عند انتقال G من موضع A أفصوله $X_A = X_0$ إلى الموضع O . 0,75
