

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة العادية 2013

الموضوع

NS28

المملكة المغربية
وزارة التربية الابتدائية
المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوصية

www.excelweb.ma

3	مدة الاختبار	الفيزياء والكيمياء	المادة
7	العامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية	الشعبية او المسلك

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

قطعى الشعائر الحرفيه قبل التطبيقات العددية

يتضمن الموضوع أربعه عمارون: عموين في الكيمياء، وثلاثة عمارون في الفيزياء.

الكيمياء : (7 نقط)

- التحليل الكهربائي لمحلول كلورور القصدير II .
- تفاعل الأمونياك مع الماء ومع حمض الكلوريديك .

الفيزياء : (13 نقطة)

- الموجات (2,5 نقط) :

توظيف حيود الضوء لتحديد قطر شرة .

- الكهرباء (4,5 نقط) :

دراسة ثاني القطب RC خاضع لرتبة توتر .

دراسة التنبذيات الحرة في دارة RLC متواالية واستقبال إشارة مضمنة الوسع .

- الميكانيك (6 نقط) :

دراسة لحركة الكرة الطائرة في مجال الثقالة المنتظم .

دراسة طافية لحركة نواس اللي .

الكيمياء (7 نقط)		معلم التطبيق										
يتضمن التمرين جزئين مستقلين												
الجزء الأول: التحليل الكهربائي لمحلول كلورور القصدير II (2 نقط)												
يعد التحليل الكهربائي من التقنيات المعتمدة في الكيمياء المخبرية والصناعية لتحضير بعض الفلزات وبعض الغازات المتميزة ببنقاوة عالية .												
يهدف هذا الجزء من التمرين إلى دراسة التحليل الكهربائي لمحلول كلورور القصدير II .												
مطابقات:												
- ثابتة فرادي : $F = 9,65 \cdot 10^4 \text{ C.mol}^{-1}$												
- الحجم المولى للغازات في ظروف التجربة : $V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$												
تنجز التحليل الكهربائي لمحلول كلورور القصدير II ذي الصيغة $\text{Sn}_{(aq)}^{2+} + 2\text{Cl}_{(aq)}^- \rightarrow \text{Sn}_{(S)}$ باستعمال إلكترودين من الغرافيت ، فلاحظ تكون غاز ثانوي الكلور $\text{Cl}_{2(g)}$ بجوار أحد الإلكترودين وتوضع فلز القصدير $\text{Sn}_{(S)}$ على الإلكترود الآخر.												
1- مثل تبيانية التركيب التجريبي لهذا التحليل الكهربائي مبينا عليها الكاثود والأنود .	0,5											
2 - أكتب معادلة التفاعل الحاصل عند كل إلكترود واستنتج المعادلة الكيميائية الحقيقة الممنجنة للتحول الذي يحدث أثناء التحليل الكهربائي .	0,75											
3- يزود مولد كهربائي الدارة بتيار كهربائي شدة ثابتة $I = 1,5A$ خلال المدة $\Delta t = 80 \text{ min}$. حدد حجم غاز ثانوي الكلور الناتج خلال مدة اشغال المحلل الكهربائي.	0,75											
الجزء الثاني: تفاعل الأمونياك مع الماء ومع حمض الكلوريديك (5 نقط)												
يقدر الإنتاج العالمي من مادة الأمونياك بحوالي 160 مليون طن سنويا و تستعمل هذه المادة في مجالات عده ، حيث تستخدم بالدرجة الأولى لتصنيع الأسمدة الأذوتية في ميدان الزراعة لتحسين التربة و تستخدم كذلك كمادة أولية في صناعة الأدوية والبلاستيك وغيرها.												
يهدف هذا الجزء من التمرين إلى دراسة محلول مائي للأمونياك و معايرته بواسطة قياس pH .												
مطابقات:												
- تمعت جميع القياسات عند درجة الحرارة $25^\circ C$.												
- الجداء الأيوني للماء : $K_w = 10^{-14}$.												
- ثابتة الحمضية للمزدوجة $pK_a(\text{NH}_4^{+}) / \text{NH}_3^{(aq)} = 9,2$: $\text{NH}_4^{+} / \text{NH}_3^{(aq)} = \text{NH}_4^{+} / \text{NH}_3^{(aq)} = 10^{-9,2}$												
- جدول مناطق انعطاف بعض الكاشف الملونة :												
<table border="1"> <thead> <tr> <th>الفينول فتالين</th> <th>أزرق البروموثيمول</th> <th>أحمر الكلوروفينول</th> <th>الهيليانثين</th> <th>الكاشف الملون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>8,2 - 10</td> <td>6 - 7,6</td> <td>5,2 - 6,8</td> <td>3,1 - 4,4</td> <td>منطقة الانعطاف</td> </tr> </tbody> </table>	الفينول فتالين	أزرق البروموثيمول	أحمر الكلوروفينول	الهيليانثين	الكاشف الملون	8,2 - 10	6 - 7,6	5,2 - 6,8	3,1 - 4,4	منطقة الانعطاف		
الفينول فتالين	أزرق البروموثيمول	أحمر الكلوروفينول	الهيليانثين	الكاشف الملون								
8,2 - 10	6 - 7,6	5,2 - 6,8	3,1 - 4,4	منطقة الانعطاف								
1- دراسة محلول المائي للأمونياك												
نعتبر محلولا مائيا (S_B) للأمونياك حجمه V و تركيزه $C_B = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. أعطى قياس pH هذا محلول القيمة $pH = 10,75$.												

تندرج التحول الكيميائي الذي يحدث بين الأمونياك والماء بالمعادلة الكيميائية التالية :



1.1- حدد نسبة التقدم النهائي α لهذا التفاعل . ماذا تستنتج ؟

1.2- عبر عن تغير خارج التفاعل $Q_{\text{ex},q}$ عند توازن المجموعة الكيميائية بدالة C_B و α . أحسب قيمته.

1.3- تحقق من قيمة pK_A للمزدوجة $(NH_4^+ / NH_{3(aq)})$.

2- معادلة محلول الأمونياك بواسطة محلول حمض الكلوريدريك

نقوم بمعادلة الحجم $V_B = 30\text{ mL}$ من محلول مائي للأمونياك (S'_B) ، تركيزه C'_B ، بواسطة محلول مائي (S_A) لحمض الكلوريدريك ذي التركيز $C_A = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ بقياس pH .

2.1- أكتب المعادلة الكيميائية المندرجية لهذه المعادلة .

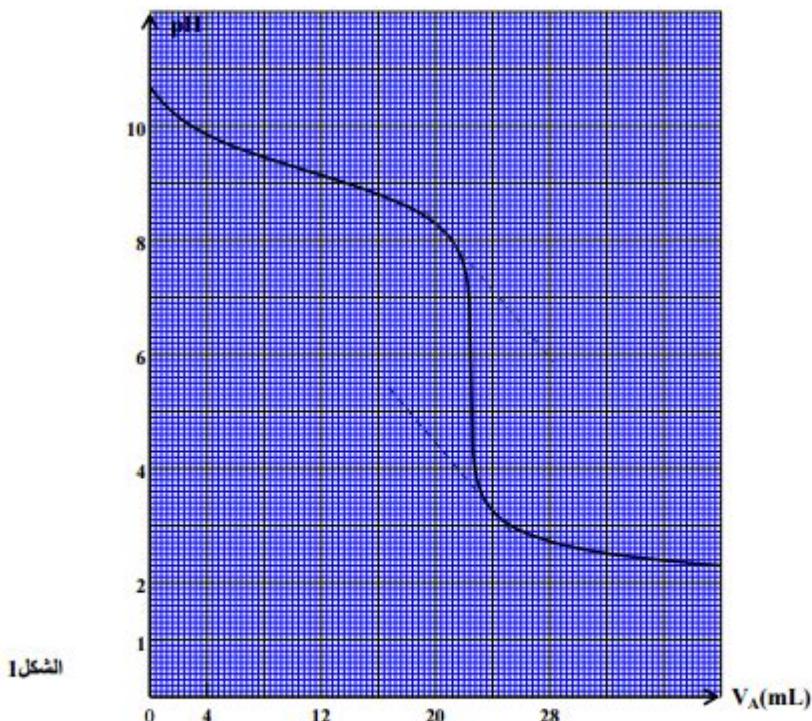
2.2- يمثل المنهج الممثّل في الشكل 1 تغير pH الخليط بدالة الحجم V_A للمحلول (S_A) لحمض الكلوريدريك المضاف.

2.2.1- حدد الإحداثيين V_{AE} و pH_E لنقطة التكافؤ .

2.2.2- أحسب C'_B .

2.2.3- عين ، مطلاً جوابك ، الكائض العلائم لإنجاز هذه المعادلة في غيب جهاز pH متر.

2.2.4- حدد الحجم V_{AI} من محلول حمض الكلوريدريك الذي يجب إضافته لكي تتحقق العلاقة $[NH_4^+] = 15[NH_3]$ في الخليط التفاعلي .



الشكل 1

الفيزياء (13 نقطة)

الموجات (2,5 نقط)

يأتي الحسن بن الهيثم (354 - 430 هـ) في طليعة أبرز العلماء الأولين الذين تناولوا بالدراسة الضوء وطبيعته؛ وبعده كتابه "المناظر" مرجعاً أساسياً في هذا المجال بحيث تُرجم إلى اللاتينية أكثر من خمس مرات. ولم يظهر أي عالم آخر في علم الضوء يعتقد به، بعد ابن الهيثم، إلا في القرن السابع عشر الميلادي حيث جاء العالمان: إسحاق نيوتن بنظريته الجسيمية للضوء والفيزيائي والفلكي الهولندي، كريستيان هويجنز، بنظرية الموجية.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة بعض خصائص الضوء و توظيفها لتحديد قطر شعرا.

معطيات:

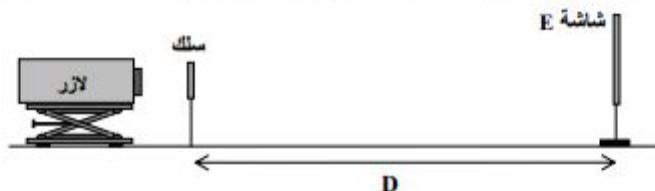
- سرعة انتشار الضوء في الفراغ: $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$

- ثانية بلانك: $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$

- $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$

نجز تجربة حبود الضوء بواسطة منبع لازر أحادي اللون طول موجته في الفراغ λ . نضع على بعد بضع سنتيمترات من هذا المنبع سلكاً رفيعاً قطره a وعلى المسافة $D = 5,54 \text{ m}$ منه شاشة E. (الشكل 1)

الشكل 1



1- نضيء السلك بواسطة منبع الليزر فلاحظ على الشاشة بقعاً للحبود. نرمز لعرض البقعة المركزية بالرمز L.

1.1- ما طبيعة الضوء التي تبرزها ظاهرة الحبود؟ 0,25

1.2- أوجد تغير طول الموجة λ بدلاً من D و a علماً أن تغير الفرق الزاوي θ بين وسط البقعة المركزية وأحد طرفيها هو $\frac{\lambda}{a}$. (نعتبر θ زاوية صغيرة) 0,5

1.3- نستعمل أسلاكاً ذات أقطار مختلفة ونقياس بالنسبة لكل سلك العرض L للبقعة المركزية. نحصل على المنحنى الوارد في الشكل 2

والذي يمثل تغيرات العرض L بدلاً من $\frac{1}{a}$.

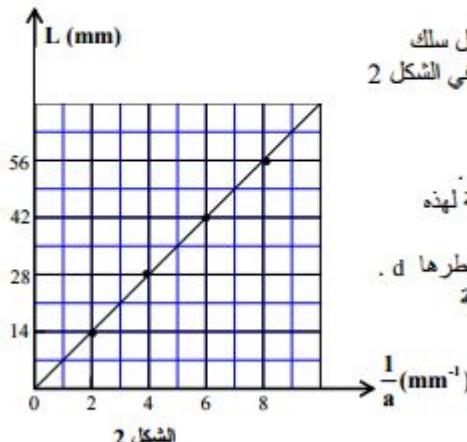
1.3.1- باستغلال المبيان، حدد طول الموجة الضوئية λ . 0,75

1.3.2- أحسب، بالوحدة eV، الطاقة E للفوتون المطابقة لهذه الموجة الضوئية. 0,5

2- نقوم بنفس التجربة ونضع مكان السلك بالضبط شعراً قطرها d.

أعطي قياس عرض البقعة المركزية الملاحظة على الشاشة القيمة $L' = 42 \text{ mm}$.

حدد، باستعمال المبيان، القطر d للشعرا.

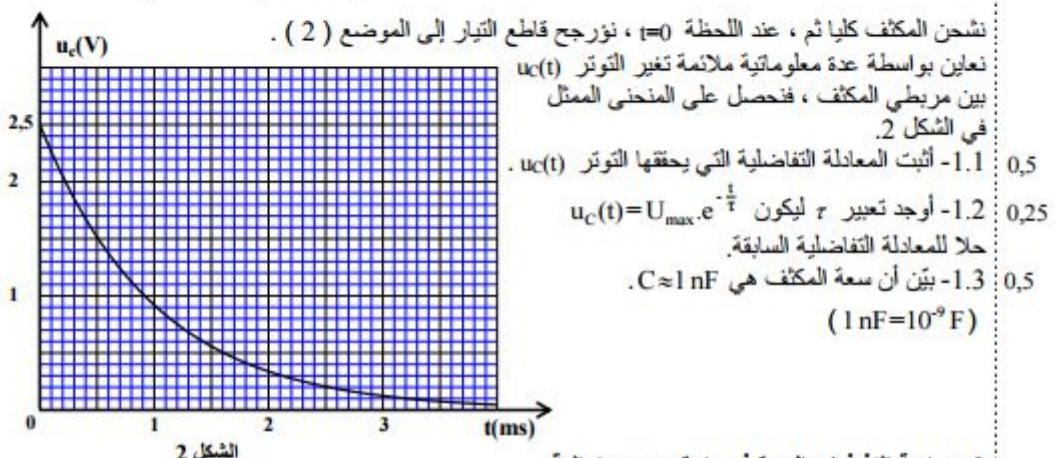
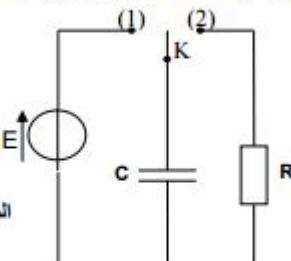


الشكل 2

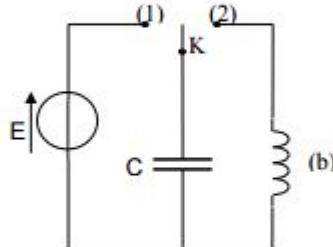
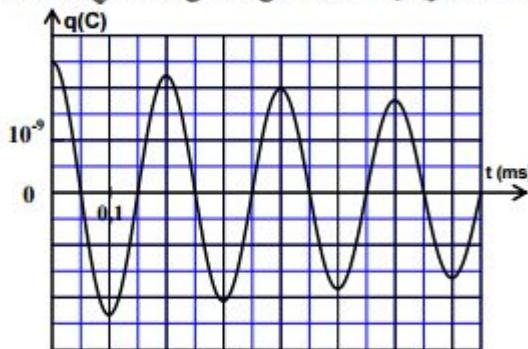
الكهرباء (٤,٥ نقط):
يهدف هذا الترين إلى التحقق التجاري من قيمة السعة C لمكثف وتحديد معامل التحرير L لوشيعة وإلى دراسة تركيب تجاري بسيط يمكن من استقبال موجة AM.

- ١- دراسة ثاني القطب RC خاضع لرتبة توفر في مرحلة أولى ، تم إنجاز التركيب التجاري الممثل في الشكل (١) والمكون من :
- مكثف سعته $C = ?$
 - موصل أومي مقاومته $R = 10^6 \Omega$
 - مولد قوته الكهرومغناطيسية E ومقاومته الداخلية مهملة
 - قاطع التيار K ذي موضعين.

الشكل ١



- ٢- دراسة التذبذبات الحرة في دارة RLC متوازية في مرحلة ثانية ، نعرض الموصل الأوامي السابق بوشيعة (b) معامل تحريرها L ومقاومتها R . (الشكل ٣)
- بعد شحن المكثف كليا ، نزرج عن اللحظة $t=0$ قاطع التيار K إلى الموضع 2 .
- نعين تغيرات الشحنة $q(t)$ للمكثف بواسطة نفس العدة المعلوماتية فنحصل على المنحني الممثل في الشكل ٤ .



- ٢.١- أي نظام من الأنظمة الثلاثة للتذبذب يبيّنه الشكل ٤ ؟
- ٢.٢- أثبت المعادلة التفاضلية التي تتحققها الشحنة $q(t)$ للمكثف .
- ٢.٣- باعتبار أن شبه الدور T يساوي الدور الخاص T_0 للمذبذب ، أوجد قيمة المعامل L .
- ٢.٤- أحسب الطاقة المب detta بمفعول جول في الدارة بين اللحظتين $t_1 = 0$ و $t_2 = 2T$.

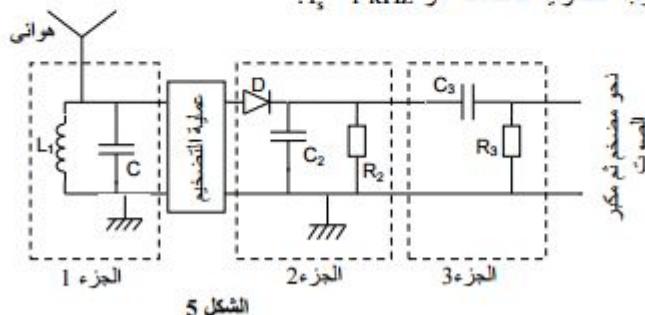
3 - استقبال إشارة مضمنة الوسع

تتجرأ التركيب المبسط لجهاز استقبال موجة AM الممثل في الشكل 5 والمكون من ثلاثة أجزاء رئيسية . يتكون الجزء 1 من تجميع على التوازي لوشيعة ، معامل تحريضها $L_1 = 1,1\text{mH}$ و مقاومتها مهملة ، مع المكثف المدروس سابقا.

3.1 ما هو دور الجزء 3 في عملية إزالة التضمين ? 0,25

3.2 ما قيمة التردد f_0 للموجة الهرتزية التي سيلقطها هذا الجهاز المبسط ? 0,5

3.3 تحصل على كثاف الغلاف بجودة عالية باستعمال مكثف سعته $C_2 = 4,7\text{nF}$ و موصل أومي مقاومته R_2 .
من بين الموصلات الأومية ذات المقاومات التالية : $0,1\text{k}\Omega$ و $1\text{k}\Omega$ و $150\text{k}\Omega$ ، حدد قيمة R_2 الملائمة
علما أن تردد الموجة الصوتية المضمنة هو $f_s = 1\text{kHz}$.



الميكانيك (6 نقط) :

يتضمن التمارين جزئين مستقلين

الجزء الأول : دراسة حركة مركز قصور كرة (3,75 نقط)

قام أحد التلاميذ ، خلال مباراة في الكرة الطائرة ، بتصوير شريط فيديو لحركة الكرة ابتداء من لحظة إنجاز إرسال (service) من موضع A على ارتفاع H من سطح الأرض . يوجد اللاعب الذي أنجز الإرسال على مسافة d من الشبكة . (انظر الشكل 1)

ليكون الإرسال مقبولا ، يجب على الكرة تحقيق الشرطين التاليين معا :

- أن تمر من فوق الشبكة التي يوجد طرفها العلوي على ارتفاع h من سطح الأرض .
- أن تسقط في مجال الخصم الذي طوله D .

مخطيات :

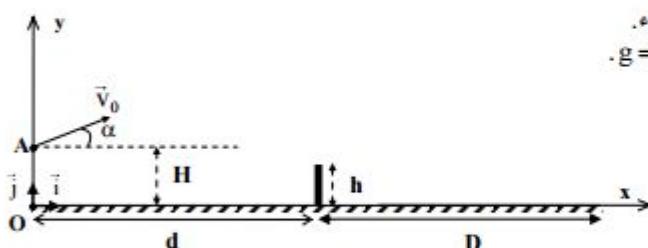
- نهمل أبعاد الكرة وتأثير الهواء .

- نأخذ شدة التقلل : $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$.

$$\therefore H = 2,60 \text{ m} \quad -$$

$$\therefore d = D = 9 \text{ m} \quad -$$

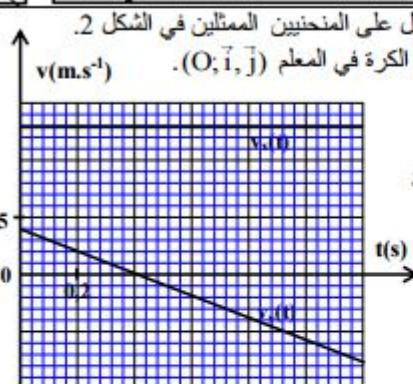
$$\therefore h = 2,50 \text{ m} \quad -$$



ندرس حركة الكرة في معلم متعدد ومنظم ($\bar{O}, \bar{i}, \bar{j}$) مرتبط بالأرض والذي نعتبره غاليليا .

تكون الكرة ، عند أصل التواريخ ، منطبقة مع النقطة A .

لتكون متجهة السرعة البنية \vec{V}_0 زاوية α مع الخط الأفقي (الشكل 1) .



بعد معالجة الشريط المصور بواسطة برنام مناسب ، تم الحصول على المنحنيين الممثلين في الشكل 2.
يمثل المنحنيان $v_x(t)$ و $v_y(t)$ تغيرات احداثي متوجهة سرعة الكرة في المعلم $(O; \vec{i}, \vec{j})$.

1- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون ، ثبت تغير $v_x(t)$

بدالة V_0 و α و تغير $v_y(t)$ بدالة V_0 و α و ω .

2- باستغلال المنحنيين (الشكل 2) ، بين أن قيمة السرعة البدنية

هي $V \approx 13,6 \text{ m.s}^{-1}$ وأن الزاوية $\alpha \approx 17^\circ$.

3- أوجد معادلة مسار G في المعلم $(\vec{O}; \vec{i}, \vec{j})$.

4- علما أنه لم يعرض الكرة أي لاعب ، هل حققت الكرة
الشروطين اللازمين لقبول الإرسال ؟ علل الجواب .

1

1

0,75

1

الجزء الثاني : دراسة طافية لحركة نواس اللي (2,25 نقط)

تعتمد مجموعة من أجهزة القياس ، كنواس كافانديش وجهاز الغالفانومتر ، في اشتغالها على خاصية اللي حيث تدخل في تركيبها أسلاك حازونية أو أسلاك مستقيمة .

نوات نواس لي مكون من سلك فولاذی رأسی ثابتة له

قضيب AB متوازي معلق بالطرف الحر للسلك في مركز

قصوره G . (الشكل 1)

نرمز بـ J لعزم قصور القضيب بالنسبة لمحور الدوران (Δ)

المنطبق مع سلك اللي .

نثير القضيب AB حول المحور (Δ) في المنحني الموجب بزاوية θ

عن موضع توازنه ، ثم نحرره بدون سرعة بدئية عند لحظة نعتبرها أصلًا للتاريخ ،

فينجز حركة دوران حبية .

ندرس التوازن في علم غاليلي مرتبطة بالأرض .

نعلم موضع القضيب في كل لحظة بأقصوله الزاوي θ بالنسبة لموضع التوازن .

نعتبر موضع التوازن موضعا مرجعا لطاقة الوضع اللي ، $E_p = 0$ عند الموضع $\theta = 0$ ، والمستوى الأفقي المار من G مرجعا لطاقة الوضع الثقلية $(E_{pp} = 0)$.

نعطي : عزم القصور للقضيب AB بالنسبة لمحور الدوران (Δ) : $J_\Delta = 2,9 \cdot 10^{-3} \text{ kg.m}^2$.

يمثل المنحني الوارد في الشكل 2 تغيرات طاقة

الوضع اللي E_p بدالة الزمن . بالاستعانة بهذا المنحني :

1- حدد الطاقة الميكانيكية E_m لهذا النواس .

0,75

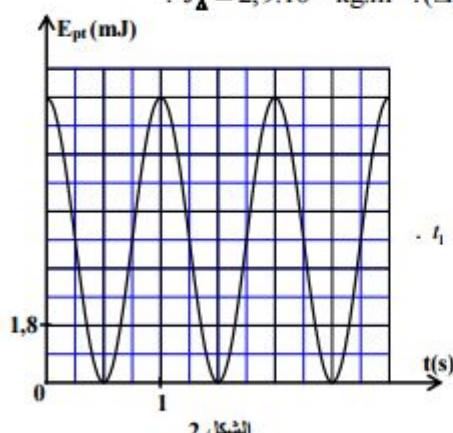
2- أوجد القيمة المطلقة للسرعة الزاوية $\dot{\theta}$ للناس

0,75

عند اللحظة $t_1 = 0,5 \text{ s}$.

3- أحسب الشغل W لمزدوجة اللي بين اللحظتين : $t_0 = 0$ و t_1 .

0,75



الشكل 2