



الامتحان الوطنى الموحد للبكالوريا  
الدورة العادلة 2010  
الموضوع

5	المعامل:	NS27	الفيزياء والكيمياء	المادة:
3	مدة الإنجاز:		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض و المسلك العلوم الزراعية و شعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكيها	الشعب(ة) أو المسلك :

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

تعطى التعبير الحرفي قبل إنجاز التطبيقات العددية

يتضمن موضوع الامتحان أربعة تمارين : ترين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء

(7 نقط)

• الكيمياء: مراقبة جودة الحليب

(3 نقط)

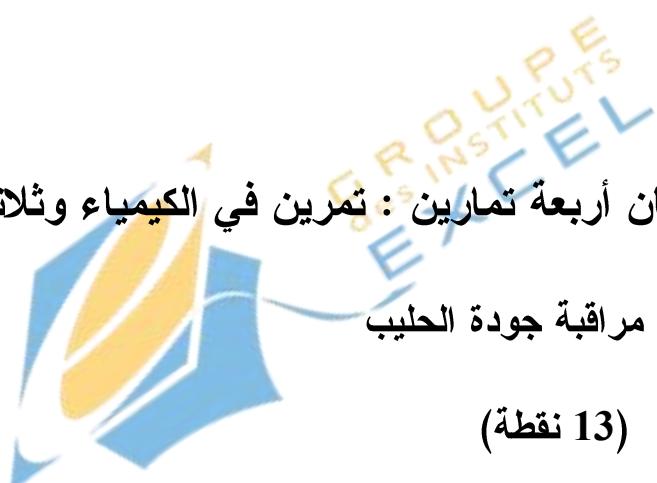
◦ الترين 1 : الموجات الميكانيكية

(5 نقط)

◦ الترين 2 : تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة

(5 نقط)

◦ الترين 3 : الرياضات الشتوية



## الموضوع

## التنقيط

### الكيمياء (7 نقاط): مراقبة جودة الحليب

الحليب الطري قليل الحموضة لكونه يحتوي على كمية قليلة من حمض اللاكتيك  $C_3H_6O_3$ . ويعتبر اللاكتوز السكر المميز للحليب إذ تحت تأثير البكتيريا يتتحول اللاكتوز خلال الزمن إلى حمض اللاكتيك فتزداد حموضة الحليب تلقائياً ويصبح أقل طرأوة.

تعطى حموضة الحليب في الصناعة الغذائية بدرجة دورنيك رمزها (D°)؛ بحيث  $D^{\circ} = 10g$  يوجد 0,10g من حمض اللاكتيك في 1L من الحليب.

يعتبر الحليب طرياً إذا لم تتجاوز حموضته  $18^{\circ}D$  (أي 1,8g من حمض اللاكتيك في 1L من الحليب). يهدف هذا التمرين إلى تحديد ما إذا كان الحليب قيد الدراسة طرياً أم لا.

معطيات:

المزدوجة (أيون اللاكتات/حمض اللاكتيك):  $C_3H_6O_3(aq)/C_3H_5O_3^-(aq)$

الكتلة المولية لحمض اللاكتيك:  $M(C_3H_6O_3) = 90,0\text{ g.mol}^{-1}$

1. تحديد قيمة  $pK_A$  للمزدوجة

نعتبر محلولاً مائياً لحمض اللاكتيك حجمه V L وتركيزه المولي  $C = 1,0 \cdot 10^{-2}\text{ mol.L}^{-1}$ . أعطى قياس pH هذا محلول القيمة  $pH = 2,95$  عند درجة الحرارة  $25^{\circ}C$ .

1.1. أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل حمض اللاكتيك  $C_3H_6O_3(aq)$  مع الماء.

1.2. انقل الجدول الوصفي أسفله إلى ورقة تحريرك وأتممه.

1

1

المعادلة الكيميائية		كميات المادة (mol)			
حالة المجموعة	تقدّم التفاعل (mol)				
بدئية	$x=0$				
وسيطية	$x$				
نهائية	$x_f$				

3.1. عبر عن  $\alpha$  نسبة التقدّم النهائي لتفاعل بدلالة C و pH . أحسب قيمة  $\alpha$  ، استنتج.

4.1. أحسب قيمة  $Q_{r,\epsilon q}$  خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية.

5.1. استنتاج قيمة  $pK_A$  للمزدوجة  $C_3H_6O_3(aq)/C_3H_5O_3^-(aq)$  .

1

0,75

0,25

2. تحديد النوع المهيمن في الحليب الطري  
أعطي قياس pH الحليب الطري عند  $25^{\circ}C$  القيمة  $pH = 6,7$  . حدد من بين النوعين  $(C_3H_6O_3(aq))$  و  $(C_3H_5O_3^-)$  النوع المهيمن في هذا الحليب.

3. مراقبة جودة الحليب

تمت معايرة حمض اللاكتيك الموجود في عينة من حليب حجمها  $V_A = 40\text{ mL}$  بواسطة محلول مائي ( $S_B$ ) لهيدروكسيد الصوديوم  $(Na^+(aq) + HO^-(aq) \rightarrow NaOH)$  تركيزه المولي  $C_B = 4,0 \cdot 10^{-2}\text{ mol.L}^{-1}$  .

1.3. أكتب المعادلة الكيميائية للتحول الحاصل أثناء المعايرة والذي نعتبره كلياً، (فترض أن حمض اللاكتيك هو الحمض الوحيد الموجود في الحليب قيد الدراسة).

2.3. تم الحصول على التكافؤ حمض – قاعدة عند صب الحجم  $V_{BE} = 30\text{ mL}$  من محلول ( $S_B$ ) .

أوجد قيمة  $C_A$  التركيز المولي لحمض اللاكتيك الموجود في الحليب.

1

0,50

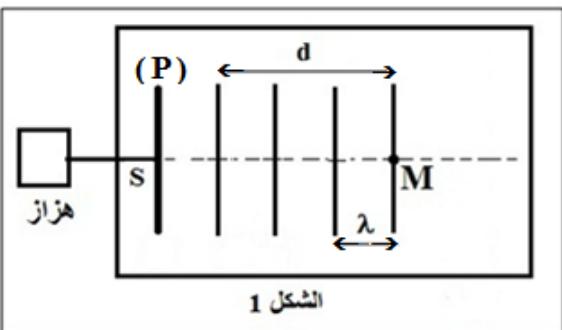
1

3.3. بين ما إذا كان الحليب المدروس طرياً أم لا.

### الفيزياء (13 نقطة)

#### التمرين 1 (3 نقط): الموجات الميكانيكية

ينتج عن حدوث اضطراب على سطح الماء تكون موجة ميكانيكية تتنقل بسرعة معينة. يهدف هذا التمرين إلى دراسة انتشار موجة ميكانيكية متواالية جيبية على سطح الماء.



1. تحدث صفيحة رأسية (P)، متصلة بهزاز تردد  $N = 50\text{Hz}$ ، موجات مستقيمية متواالية جيبية على السطح الحر للماء في حوض الموجات، حيث تنتشر دون خمود ولا انعكاس. يمثل الشكل 1 مظهر سطح الماء في لحظة معينة، حيث  $d = 15\text{mm}$ .

1.1. حدد باعتماد الشكل 1 قيمة طول الموجة  $\lambda$ .

0.5

1.2. استنتاج قيمة  $v$  سرعة انتشار الموجة على سطح الماء.

0.5

3.1. تعتبر النقطة M من وسط الانتشار (الشكل 1). أحسب قيمة  $\tau$  التأثير الزمني لاهتزاز M بالنسبة للمنبع S.

0.5

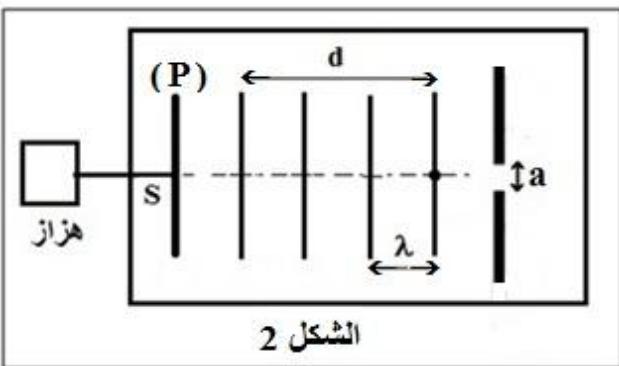
4.1. نصاعف تردد الهزاز ( $N' = 2N$ )، فيصبح طول الموجة هو  $\lambda' = 3\text{mm}$ . أحسب قيمة  $v'$  سرعة انتشار الموجة على سطح الماء في هذه الحالة. هل الماء وسط مبدد في هذه الحالة؟ على جوابك.

0.75

2. نضبط من جديد تردد الهزاز على القيمة  $N = 50\text{Hz}$  ونضع في حوض الموجات صفيحتين رأسيتين تكونان حاجزاً به فتحة عرضها a (الشكل 2).

0.75

مثل، مثلاً جوابك، مظهر سطح الماء بعد اجتياز الموجة الحاجز في الحالتين التاليتين:  $a = 10\text{mm}$  و  $a = 4\text{mm}$ .



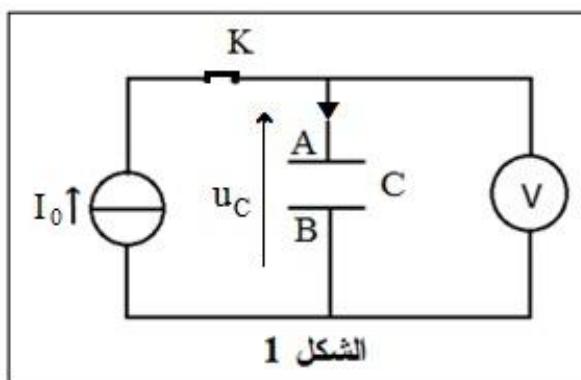
#### التمرين 2 (5 نقط): تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة

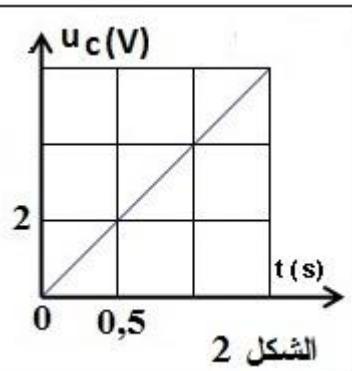
أصبحت المكثفات والوشيعات تلعب أدواراً أساسية في بعض الأجهزة المستعملة في الحياة اليومية، إذ نجدها في مجموعة من التراكيب الكهربائية لأجهزة الإنذار والمجس الحراري وأجهزة التصوير الطبي بالرنين المغناطيسي ...

يهدف هذا التمرين إلى تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة.

#### 1. تحديد سعة مكثف

نجز التركيب الكهربائي الممثل في الشكل 1 والمكون من مولد مؤتمل للتيار يزود الدارة بتيار كهربائي شدته  $I_0 = 4\mu\text{A}$  ومكثف سعته C وفولطmeter وقاطع التيار K.





نغلق قاطع التيار عند اللحظة  $t=0$  وننبع تطور التوتر  $u_C$  بين مربطي المكثف بدلالة الزمن. يمثل الشكل 2 تغيرات  $u_C$  بدلالة الزمن.

$$u_C = \frac{I_0}{C} \cdot t \quad 1.1 \quad 0.25$$

$$C = 1\mu F \quad 2.1 \quad 0.5$$

3.1. أحسب الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف عند اللحظة  $t=1s$ .

## 2. تحديد قيمة معامل التحرير لوعية

نشحن المكثف السابق بواسطة مولد مؤتمل للتوتر قوته الكهرمحركة  $E$ ، ونركبه عند اللحظة  $t=0$  بين مربطي وعيه معامل تحريرها  $L$  و مقاومتها  $R$ . نعاين بواسطة راسم التذبذب التوتر  $(t)$  بين مربطي المكثف فنحصل على المنحنى الممثل في الشكل 3.



1.2. مثل تبیانة التركیب التجاری المستعمل میبا کیفیة ربط راسم التذبذب.

2.2. عین میبا نیا قیمة شبه الدور  $T$  للتذبذبات.

3.2. أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $(t)$ .

4.2. يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية في حالة إهمال مقاومة الوعية كالتالي:  $u_C(t) = U_m \cos(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi)$ .  
أوجد تعبیر الدور الخاص  $T_0$  للتذبذبات.

5.2. نعتبر أن شبه الدور  $T$  يساوي الدور الخاص  $T_0$ . أوجد قیمة  $L$  معامل تحرير لوعية.

## 3. صيانة التذبذبات الكهربائية في دارة RLC متواالية

نركب على التوالی، مع المكثف والوعية السابقین، مولدا  $G$  یزود الدارة بتوتر  $u_G$  یتناسب اطرادا مع شدة التیار حيث  $u_G = k \cdot i$ ، فنحصل على تذبذبات کهربائیة مصانة عندما تأخذ  $k$  القيمة  $10(SI)$ .

1.3. أبرز دور المولد  $G$  من الناحیة الطاقیة.

2.3. حدد، معللا جوابک، قیمة  $r$  مقاومة الوعية.

## التمرين 3 ( 5 نقط ) : الرياضيات الشتوية

يعتبر سباق السرعة على الجليد من بين أعرق وأهم مسابقات الألعاب الأولمبية الشتوية؛ حيث يطمح كل متسابق إلى قطع مسافة النزول خلال أقل مدة زمنية ممكنة.

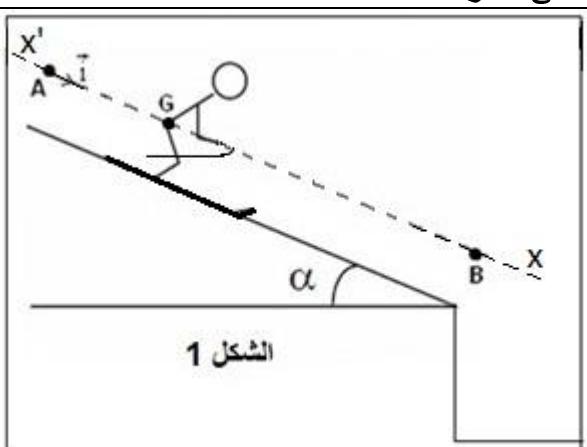
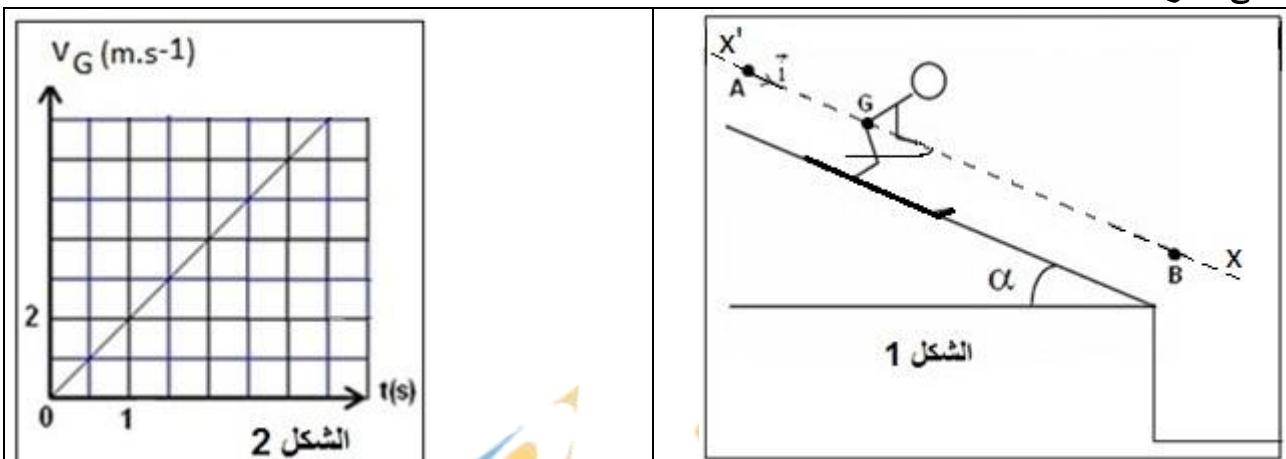
يهدف هذا التمرين إلى تحديد بعض المقادير الحركية والتحريكية المميزة لحركة متسابق. ينزلق متسابق كتلته  $m$  ومركز قصوره  $G$ ، فوق منحدر نعتبره مستقيماً ويكون زاوية  $\alpha$  مع المستوى الأفقي.

لدراسة حركة  $G$  نختار معلماً  $(A, i)$  (الشكل 1).

$$\text{معطيات: } \alpha = 30^\circ ; m = 80\text{kg} ; g = 10\text{m.s}^{-2}$$

## 1. دراسة حركة المتسابق على المنحدر

ينطلق المتسابق عند اللحظة  $t=0$ ، حيث يحتل مركز قصوره  $G$  الموضع  $A$ ، ويتابع حركته وفق مسار مستقيم  $AB$  يخضع خلاله لاحتكاكات ننمذجها بقوة  $\bar{f}$  ثابتة، اتجاهها موازي للمسار ومنحها معاكس لمنحي الحركة.



1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أثبت المعادلة التقاضية التي يتحققها  $v_x$  إحداثي  $v_G$  متوجه سرعة  $G$ .

2.1. يمثل الشكل 2 مخطط سرعة مركز قصور المتسابق. حدد قيمة التسارع  $a_G$  للحركة.

3.1. استنتج شدة القوة  $\bar{f}$ .

4.1. أكتب المعادلة الزمنية  $x(t)$  لحركة  $G$ .

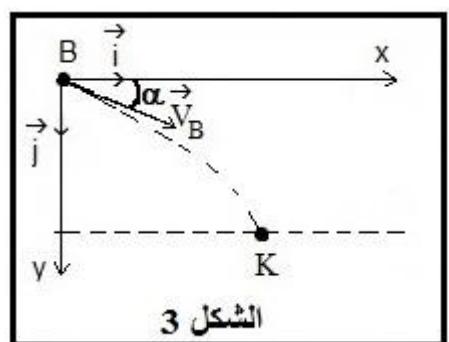
5.1. يمر  $G$  مركز قصور المتسابق من الموضع  $B$  بالسرعة  $v_B = 28\text{m.s}^{-1}$ . حدد قيمة المسافة  $AB$ .

## 2. دراسة حركة المتسابق في مجال الثقالة المنتظم

صادف المتسابق عند نهاية المرحلة  $AB$  حافة، فغادر مركز قصوره  $G$  الموضع  $B$  بالسرعة  $v_B$ ، عند لحظة نعتبرها  $t=0$  أصلاً جديداً للتاريخ، وأصبح المتسابق في سقوط نعتبره حرا. لدراسة حركة  $G$ ، نختار معلماً متعمداً وممنظماً  $(j, \bar{i}, \bar{j})$  (الشكل 3).

1.1. أثبت أن معادلة مسار حركة  $G$  في المعلم  $(j, \bar{i}, \bar{j})$ ، تكتب :

$$y = \frac{g}{2.v_B^2 \cdot \cos^2 \alpha} \cdot x^2 + x \cdot \tan \alpha$$



2.2. يمر  $G$  من الموضع  $K$  عند اللحظة  $t=0,2\text{s}$  بالسرعة  $v_K$ . حدد قيمة  $v_K$ .