

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا  
الدورة العادية 2016  
-الموضوع -

ⵜⴰⵎⴰⵔⴰⵏⵜ ⵏ ⵓⵎⵓⵔ ⵏ ⵉⵎⵓⵔ ⵏ ⵉⵎⵓⵔ  
ⵜⴰⵎⴰⵔⴰⵏⵜ ⵏ ⵓⵎⵓⵔ ⵏ ⵉⵎⵓⵔ  
ⵏ ⵓⵎⵓⵔ ⵏ ⵉⵎⵓⵔ



المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكوين المهني

المركز الوطني للتقويم  
والامتحانات والتوجيه

NS 27



|   |             |                                                                                                        |                  |
|---|-------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------|
| 3 | مدة الإنجاز | الفيزياء والكيمياء                                                                                     | المادة           |
| 5 | المعامل     | شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها | الشعبة أو المسلك |

◀ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة  
◀ تعطى التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

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

● الكيمياء: استعمالات حمض البنزويك (7 نقط)

● الفيزياء: (13 نقطة)

○ التمرين 1: تطبيقات الإشعاع النووي في الطب (2.5 نقط)

○ التمرين 2: استجابة ثنائي القطب (5 نقط)

○ التمرين 3: حركة جسم صلب خاضع لقوى ( ثابتة - متغيرة ) (5.5 نقط)



| الموضوع                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  | التنقيط |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------|
| <b>الكيمياء (7 نقط): استعملات حمض البنزويك</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           |         |
| <p>يستعمل حمض البنزويك <math>C_6H_5 - COOH</math> في عدة منتجات صيدلانية، كما يستغل كمادة حافظة في بعض المواد الغذائية مثل عصير الفواكه والمشروبات الغازية غير الكحولية، ويعرف بالرمز (E210)، ويوظف كذلك في تصنيع بعض الإسترات المستعملة في العطور.</p> <p>حمض البنزويك الخالص عبارة عن بلورات بيضاء يمكن تحضيره في المختبر وفق بروتوكول تجريبي معين.</p> <p>يهتم الجزء الأول من هذا التمرين بتحديد النسبة المئوية لحمض البنزويك الخالص الموجود في عينة محضرة من طرف كيميائي في المختبر، أما الجزء الثاني فيهتم بتحضير إستر انطلاقا من حمض البنزويك.</p> |         |
| <b>معطيات:</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           |         |
| $K_A(C_6H_5 - COOH(aq) / C_6H_5 - COO^-(aq)) = 6,31.10^{-5}$ $M(C_6H_5CO_2H) = 122 \text{ g.mol}^{-1}$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |         |
| <p><b>الجزء الأول: تحديد النسبة المئوية لحمض البنزويك الخالص الموجود في عينة من البلورات المحضرة</b></p> <p>قام كيميائي بتحضير كمية من بلورات حمض البنزويك في المختبر كتلتها <math>m_0 = 244 \text{ mg}</math>. بعد إذابتها كليا في الماء المقطر، حصل على محلول مائي (<math>S_0</math>) حجمه <math>V_0 = 100 \text{ mL}</math> وله <math>pH \approx 2,95</math>.</p>                                                                                                                                                                                     |         |
| <p>1. أكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتحويل الحاصل بين حمض البنزويك <math>C_6H_5 - COOH(aq)</math> والماء.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       | 0,5     |
| <p>2. أحسب قيمة <math>pK_A</math> للمزدوجة <math>C_6H_5 - COOH(aq) / C_6H_5 - COO^-(aq)</math>.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      | 0,25    |
| <p>3. حدد، معلا جوابك، النوع المهيمن للمزدوجة <math>C_6H_5 - COOH(aq) / C_6H_5 - COO^-(aq)</math> في المحلول (<math>S_0</math>).</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     | 0,5     |
| <p>4. لمعرفة قيمة الكتلة <math>m</math> للحمض الخالص الموجود في البلورات المحضرة، قام الكيميائي بمعايرة الحجم <math>V_A = 10,0 \text{ mL}</math> من المحلول (<math>S_0</math>) بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم <math>Na^+(aq) + HO^-(aq)</math> تركيزه المولي <math>C_B = 1,0.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}</math>. الحجم المضاف عند التكافؤ هو <math>V_{B,E} = 18,0 \text{ mL}</math>.</p>                                                                                                                                                           |         |
| <p>1.4. أكتب معادلة التفاعل الحاصل بين حمض البنزويك <math>C_6H_5 - COOH(aq)</math> وأيونات الهيدروكسيد <math>HO^-(aq)</math> والذي نعتبره كليا.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      | 0,5     |
| <p>2.4. أحسب قيمة <math>C_A</math> التركيز المولي للمحلول المحضر (<math>S_0</math>).</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 | 0,5     |
| <p>3.4. استنتج قيمة <math>m</math> كتلة حمض البنزويك الخالص الموجود في المحلول (<math>S_0</math>) ذي الحجم <math>V_0</math>.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | 0,5     |
| <p>4.4. حدد قيمة النسبة المئوية <math>p</math> لحمض البنزويك الخالص الموجود في البلورات المحضرة من طرف الكيميائي.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    | 0,5     |
| <b>الجزء الثاني: تحضير إستر انطلاقا من حمض البنزويك</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |         |
| <p>يُستعمل حمض البنزويك في تحضير إسترات لها رائحة عطر مميزة من بينها بنزوات المثيل <math>C_6H_5 - COO - CH_3</math> المُصنع عن طريق تفاعل الأسترة بين حمض البنزويك والميثانول، وبوجود حمض الكبريتيك وفق المعادلة الآتية:</p> $C_6H_5 - COOH + CH_3 - OH \rightleftharpoons C_6H_5 - COO - CH_3 + H_2O$                                                                                                                                                                                                                                                   |         |
| <p>ننجز أسترة خليط متساوي المولات يتكون من <math>n = 0,3 \text{ mol}</math> من حمض البنزويك و <math>n = 0,3 \text{ mol}</math> من الميثانول. ثابتة التوازن <math>K</math> المقرونة بمعادلة تفاعل الأسترة هي <math>K = 4</math>.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |         |
| <p>1. أذكر دور حمض الكبريتيك في هذا التفاعل.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | 0,25    |
| <p>2. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم تفاعل الأسترة.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        | 1       |
| <p>3. بين أن تعبير <math>x_{eq}</math> تقدم التفاعل عند التوازن يكتب: <math>x_{eq} = \frac{n \cdot \sqrt{K}}{(1 + \sqrt{K})}</math>.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 | 0,75    |
| <p>4. حدد تركيب الخليط عند حالة توازن المجموعة الكيميائية.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           | 0,5     |
| <p>5. أحسب قيمة <math>r</math> مردود التفاعل.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        | 0,5     |

0,75 6. نضيف كمية من حمض البنزويك إلى المجموعة الكيميائية الموجودة في حالة التوازن. أجب بصحيح أو خطأ عن كل من الاقتراحات أ وب وج.

|   |                                                   |
|---|---------------------------------------------------|
| أ | ينتقل توازن المجموعة الكيميائية في المنحى المباشر |
| ب | يزداد مردود هذا التفاعل                           |
| ج | تزداد قيمة ثابتة التوازن K                        |

### الفيزياء (13 نقطة)

**التمرين 1 (2.5 نقط): تطبيقات الإشعاع النووي في الطب**  
توظف الأنشطة الإشعاعية في مجالات عدة منها الطب، حيث يمكن تشخيص مرض بطريقة التصوير الطبي باستعمال مواد إشعاعية النشاط مثل الفلوروزي أوكسي غليكوز ( $\text{fluorodéoxyglucose}$ ) الذي يرمز له للتبسيط بالرمز FDG والمتضمن لنواة الفلور  $^{18}_9\text{F}$  الإشعاعية النشاط. بعد إنجاز حقن وريدي لمريض بواسطة FDG يمكن تتبع الإشعاعات المنبعثة بواسطة كاميرات خاصة.  
**معطيات:**

| النواة                                                           | $^{18}_{10}\text{Ne}$ | $^{18}_9\text{F}$ | $^{18}_8\text{O}$ | $^{14}_7\text{N}$ |  |
|------------------------------------------------------------------|-----------------------|-------------------|-------------------|-------------------|--|
| طاقة الربط بالنسبة لنوية $\frac{E_L}{A}$ (MeV / nucléon)         | 7,338                 | 6,629             | 7,765             | 7,473             |  |
| عمر النصف للفلور $^{18}_9\text{F}$ : $t_{1/2} = 110 \text{ min}$ |                       |                   |                   |                   |  |

1. تفتت نواة الفلور  $^{18}_9\text{F}$  إشعاعي النشاط  $\beta^+$ .  
1.1 أكتب معادلة تفتت نواة الفلور  $^{18}_9\text{F}$  ، محددًا النواة المتولدة. 0,75  
2.1 أنقل على ورقة تحريرك رقم السؤال وأكتب الحرف الموافق للاقتراح الوحيد الصحيح من بين ما يلي: 0,75

|   |                                                                         |
|---|-------------------------------------------------------------------------|
| أ | تتكون نواة الفلور $^{18}_9\text{F}$ من 18 نوترونا و 9 بروتونا           |
| ب | كتلة نواة الفلور $^{18}_9\text{F}$ أصغر من مجموع كتل نوياتها            |
| ج | يعبر عن طاقة الربط لنواة بالوحدة (MeV / nucléon)                        |
| د | يعبر عن ثابتة النشاط الإشعاعي بالعلاقة: $\lambda = t_{1/2} \cdot \ln 2$ |

3.1 حدد، معلا جوابك، النواة الأكثر استقرارا من بين:  $^{18}_{10}\text{Ne}$  ؛  $^{18}_8\text{O}$  ؛  $^{14}_7\text{N}$  . 0,5

2. **حقن مريض بواسطة FDG** 0,5  
لإنجاز تصوير طبي بالنسبة لمريض، ينبغي حقنه بحقنة من FDG نشاطها الإشعاعي  $a = 5,0 \cdot 10^8 \text{ Bq}$  .  
تم تحضير حقنة من FDG في جناح الطب النووي من مستشفى على الساعة الخامسة صباحا حيث نشاطها الإشعاعي هو  $a_0$  ، ليتم حقن المريض بها على الساعة العاشرة صباحا من نفس اليوم.  
تحقق أن قيمة  $a_0$  هي  $a_0 \approx 3,3 \cdot 10^9 \text{ Bq}$  .

### التمرين 2 (5 نقط): استجابة ثنائي القطب

أراد أستاذ تحديد قيمة C سعة مكثف تجريبيا من خلال دراسة شحنه باستعمال مولد مؤمّل للتيار، والتحقق من النتيجة من خلال دراسة استجابة ثنائي القطب RC لرتبة توتر نازلة، قصد استعمال هذا المكثف في الدراسة الطاقية لدارة RLC متوالية.

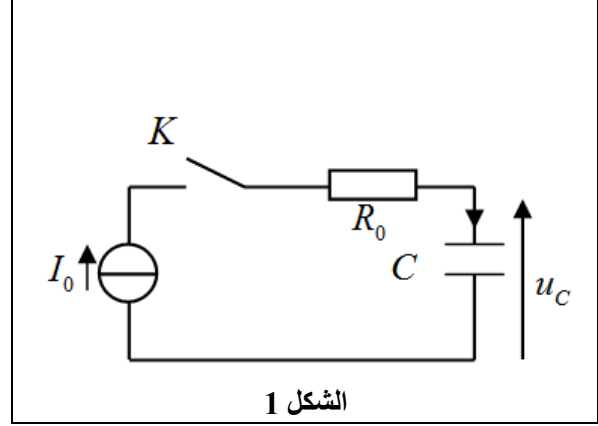
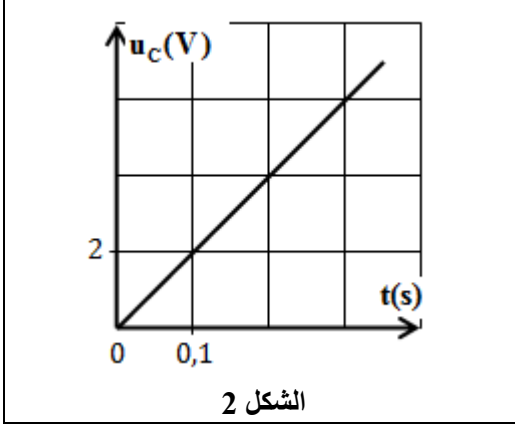
1. دراسة شحن مكثف باستعمال مولد مؤمّل للتيار

- لدراسة شحن مكثف، أنجز الأستاذ التركيب التجريبي الممثل في الشكل (1) (أنظر الصفحة 4/6) والمتكون من:  
- مولد مؤمّل للتيار يغذي الدارة بتيار كهربائي شدته ثابتة  $I_0 = 2 \cdot 10^{-5} \text{ A}$  ؛  
- موصل أومي مقاومته  $R_0$  ؛

- مكثف ذي سعة  $C$ ؛

- قاطع التيار  $K$ .

عند اللحظة  $t_0 = 0$ ، أغلق الأستاذ قاطع التيار  $K$ ، وتتبع بواسطة جهاز مناسب تغيرات التوتر  $u_C(t)$  بين مربطي المكثف. يمثل الشكل (2) المنحنى المحصل.



1.1. باستغلال المنحنى أوجد تعبير  $u_C(t)$ .

0,5

2.1. بين أن  $C = 1 \mu F$ .

0,75

2. دراسة استجابة ثنائي القطب RC لرتبة توتر نازلة

للتحقق من قيمة السعة  $C$  السابقة، أنجز الأستاذ التركيب الممثل في الشكل (3) والمتكون من:

- مولد مؤمّل للتوتر قوته الكهرومحرّكة  $E$ ؛

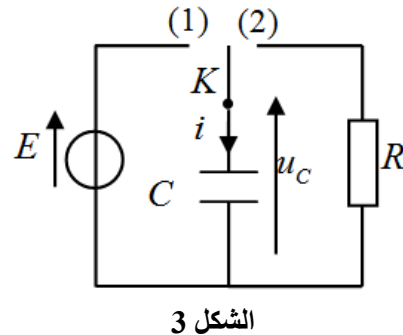
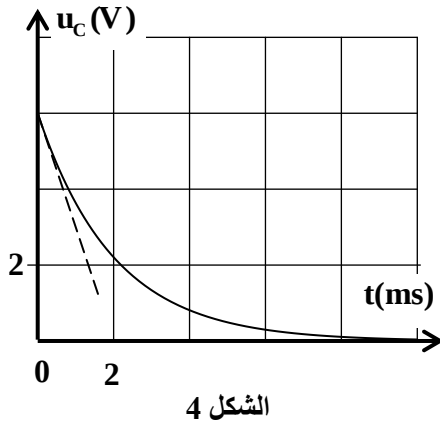
- موصل أومي مقاومته  $R = 2 \cdot 10^3 \Omega$ ؛

- المكثف السابق ذي السعة  $C$ ؛

- قاطع التيار  $K$  ذي موضعين.

قام الأستاذ بشحن المكثف كلياً بوضع قاطع التيار في الموضع (1)، ثم أرجح قاطع التيار إلى الموضع (2) عند اللحظة  $t_0 = 0$ ، وتتبع بواسطة جهاز مناسب تغيرات التوتر  $u_C(t)$  بين مربطي المكثف.

يمثل الشكل (4) المنحنى المحصل.



1.2. أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_C(t)$  أثناء تفريغ المكثف.

0,75

2.2. يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل  $u_C(t) = Ae^{-\frac{t}{\tau}}$ . أوجد تعبير كل من  $A$  و  $\tau$  بدلالة بارامترات الدارة.

1

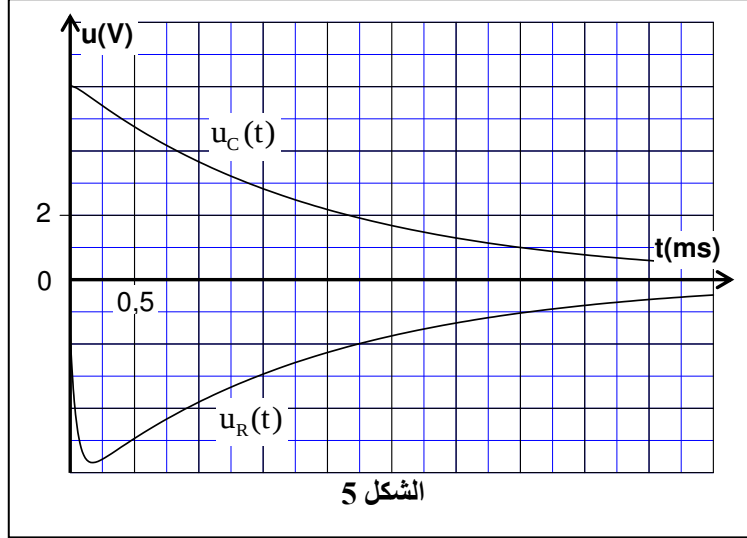
3.2. عين مبياناً قيمة  $\tau$ . تحقق من قيمة  $C$  المتوصل إليها في السؤال 2.1.

0,5

### 3. الدراسة الطاقية لدائرة RLC متوالية

أضاف الأستاذ إلى التركيب الممثل في الشكل (3) على التوالي مع الموصل الأومي وشيعة معامل تحريضها  $L = 0,1 \text{ H}$  ومقاومتها مهملة. بعد شحن المكثف من جديد كلياً، أرجح الأستاذ قاطع التيار إلى الموضع (2) عند اللحظة  $t_0 = 0$ .

يمثل الشكل (5) تغيرات كل من التوتر  $u_C(t)$  بين مربطي المكثف والتوتر  $u_R(t)$  بين مربطي الموصل الأومي.



1.3. بين أن تعبير الطاقة الكلية للدائرة عند لحظة  $t$  يكتب كما يلي:  $\mathcal{E} = \frac{1}{2} C u_C^2 + \frac{1}{2} \cdot \frac{L}{R^2} \cdot u_R^2$ .

2.3. حدد قيمة  $\Delta \mathcal{E} = \mathcal{E}_1 - \mathcal{E}_0$ ، تغير الطاقة الكلية للدائرة بين اللحظتين  $t_0 = 0$  و  $t_1 = 3,5 \text{ ms}$ . أعط تفسيراً لهذه النتيجة.

### التمرين 3 (5.5 نقط): حركة جسم صلب خاضع لقوى ( ثابتة - متغيرة )

ترتبط حركات الأجسام الصلبة بنوعية القوى التي تخضع لها والشروط البدئية، حيث تسمح دراسة هذه الحركات بالتنبؤ الزمني لتطور بعض المقادير الفيزيائية المميزة لها. يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة مركز القصور  $G$  لجسم صلب  $(S)$  في مجال الثقالة المنتظم ودراسة حركة مجموعة متذبذبة { جسم صلب  $(S)$  - نابض } مع تحديد بعض البارامترات المميزة لكل حركة.

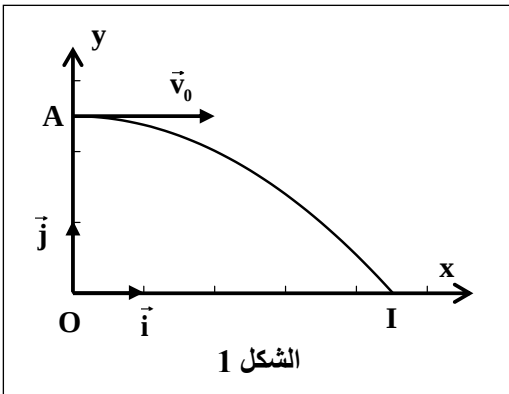
#### 1. دراسة حركة جسم صلب في مجال الثقالة المنتظم

نرسل في اللحظة  $t_0 = 0$ ، بسرعة بدئية  $\vec{v}_0$  أفقية، جسماً صلباً  $(S)$  ذا أبعاد صغيرة وكتلته  $m$  من نقطة  $A$  توجد على ارتفاع  $h$  من سطح الأرض، فيسقط  $(S)$  على سطح الأرض في الموضع  $I$  (الشكل 1). ندرس حركة  $G$  في المعلم  $(O, \vec{i}, \vec{j})$  المرتبط بالأرض والذي نعتبره غاليليا.

#### معطيات:

- نهمل جميع الاحتكاكات؛

-  $h = OA = 1 \text{ m}$  ؛  $g = 9,8 \text{ m.s}^{-2}$



1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أوجد التعبير الحرفي للمعادلتين الزمنية  $x(t)$  و  $y(t)$  لحركة  $G$ .

2.1. استنتج التعبير الحرفي لمعادلة مسار حركة  $G$ .

3.1. أحسب قيمة  $t_1$  لحظة وصول الجسم الصلب  $(S)$  إلى سطح الأرض في  $I$ .

4.1. نرسل من جديد، عند اللحظة  $t_0 = 0$ ، الجسم الصلب (S) من النقطة A بسرعة بدئية  $\vec{v}'_0 = 3\vec{v}_0$ .  
 أنقل على ورقة تحريرك رقم السؤال واكتب الحرف الموافق للاقتراح الصحيح:  
 قيمة لحظة وصول الجسم الصلب (S) إلى سطح الأرض هي:

|                       |                       |                       |                       |                       |                       |                       |                       |                       |                       |
|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|
| أ                     | ب                     | ج                     | د                     | هـ                    | و                     | ز                     | ح                     | ط                     | ي                     |
| $t' = 0,25 \text{ s}$ | $t' = 0,35 \text{ s}$ | $t' = 0,45 \text{ s}$ | $t' = 0,55 \text{ s}$ | $t' = 0,65 \text{ s}$ | $t' = 0,75 \text{ s}$ | $t' = 0,85 \text{ s}$ | $t' = 0,95 \text{ s}$ | $t' = 1,05 \text{ s}$ | $t' = 1,15 \text{ s}$ |

## 2. دراسة حركة مجموعة متذبذبة { جسم صلب (S) - نابض }

نثبت الجسم (S) السابق بنابض أفقي لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته K. عند التوازن ينطبق G مركز قصور (S) مع أصل المعلم  $(O, \vec{i})$  المرتبط بالأرض والذي نعتبره غاليليا (الشكل 2).

نزيح الجسم (S) عن موضع توازنه ثم نحرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة  $t_0 = 0$ .

### معطيات:

- نهمل جميع الاحتكاكات؛  
 - نختار الحالة التي يكون فيها النابض غير مشوه مرجعا لطاقة الوضع المرنة  $E_{pe}$ ، والمستوى الأفقي الذي يشمل G، مرجعا لطاقة الوضع الثقالية  $E_{pp}$ .

يمثل منحنى الشكل (3) تغيرات  $E_{pe}$  بدلالة  $x^2$  مربع الأصفول x لمركز القصور G في المعلم  $(O, \vec{i})$ .

1.2. اعتمادا على منحنى الشكل (3)، أوجد قيمة كل من:  
 أ. الصلابة K.

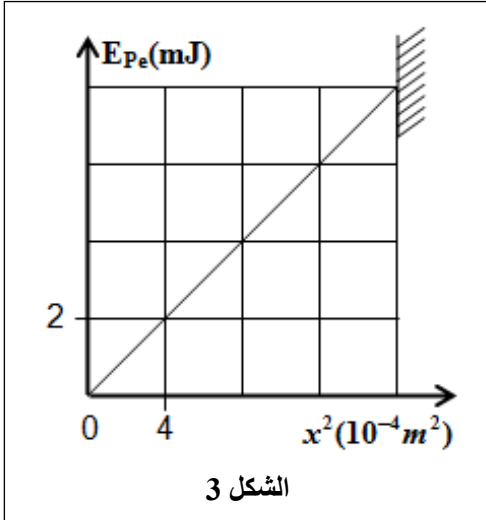
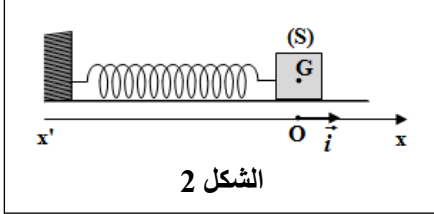
ب. طاقة الوضع المرنة القصوى  $E_{pe_{max}}$ .

ج.  $X_m$  وسع التذبذبات.

2.2. استنتج، معلا جوابك، قيمة  $E_m$  الطاقة الميكانيكية للمجموعة المتذبذبة.

3.2. يمر مركز القصور G من موضع التوازن في المنحنى الموجب بالسرعة  $v = 0,25 \text{ m.s}^{-1}$ .

بين أن تعبير الدور الخاص للتذبذبات يكتب:  $T_0 = 2\pi \cdot \frac{X_m}{v}$ . أحسب قيمة  $T_0$ .



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا  
الدورة العادية 2016  
- عناصر الإجابة -

NR 27

المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكوين المهني



المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكوين المهني

المركز الوطني للتقويم  
والامتحانات والتوجيه



|   |             |                                                                                                        |                  |
|---|-------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------|
| 3 | مدة الإنجاز | الفيزياء والكيمياء                                                                                     | المادة           |
| 5 | المعامل     | شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها | الشعبة أو المسلك |

| التمرين                         | السؤال | عناصر الإجابة                                                                    | التنقيط | مرجع السؤال في الإطار المرجعي                                                               |
|---------------------------------|--------|----------------------------------------------------------------------------------|---------|---------------------------------------------------------------------------------------------|
| الجزء الأول<br>الكيمياء (7 نقط) | 1.     | $C_6H_5 - COOH(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons C_6H_5 - COO^-(aq) + H_3O^+(aq)$ | 0,5     | - كتابة المعادلة المنمذجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف<br>المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل.    |
|                                 | 2.     | $pK_A \approx 4,20$                                                              | 0,25    | - معرفة $pK_A = -\log K_A$                                                                  |
|                                 | 3.     | $C_6H_5 - COOH(aq)$ هو النوع المهيمن ؛ التعليل                                   | 2x0,25  | - تعيين النوع المهيمن، انطلاقا من معرفة pH المحلول المائي<br>و $pK_A$ المزدوجة (قاعدة/حمض). |
|                                 | 1.4    | $C_6H_5 - COOH(aq) + HO^-(aq) \rightarrow C_6H_5 - COO^-(aq) + H_2O(l)$          | 0,5     | - كتابة معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة (باستعمال سهم<br>واحد).                        |
|                                 | 2.4    | الطريقة ؛ $C_A = 1,8.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$                                 | 2x0,25  | - استغلال منحنى أو نتائج المعايرة.<br>- معلمة التكافؤ خلال معايرة واستغلاله.                |
|                                 | 3.4    | الطريقة ؛ $m = 219,6 \text{ mg}$                                                 | 2x0,25  |                                                                                             |
|                                 | 4.4    | التوصل إلى $p = 90\%$                                                            | 2x0,25  |                                                                                             |
| الجزء الثاني                    | 1.     | حفاز                                                                             | 0,25    | - معرفة أن الحفاز يزيد في سرعة التفاعل دون أن يغير حالة<br>توازن المجموعة.                  |
|                                 | 2.     | إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل                                                | 1       | - إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله.                                              |
|                                 | 3.     | الاستدلال                                                                        | 0,75    | - كتابة تعبير ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلتي تفاعلي الأسترة<br>والحلماة واستغلاله.       |



|    |                                                                                                                                                       |        |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
|----|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 4. | $n(\text{alcool}) = 0,1 \text{ mol}$ ؛ $n(\text{acide}) = 0,1 \text{ mol}$<br>$n(\text{eau}) = 0,2 \text{ mol}$ ؛ $n(\text{ester}) = 0,2 \text{ mol}$ | 0,5    | - تحديد تركيب الخليط عند لحظة معينة.                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |
| 5. | التوصل إلى $r \approx 66,7\%$                                                                                                                         | 0,5    | - حساب مردود تحول كيميائي.                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              |
| 6. | (أ) صحيح ؛ (ب) صحيح ؛ (ج) خطأ                                                                                                                         | 3x0,25 | - معرفة أن وجود أحد المتفاعلات بوفرة أو إزالة أحد النواتج،<br>يزيح حالة توازن المجموعة في المنحى المباشر.<br>- معرفة أن $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن<br>يأخذ قيمة لا تتعلق بالتراكيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة<br>لمعادلة التفاعل.<br>- معرفة أن نسبة التقدم النهائي لتحول معين تتعلق بثابتة التوازن<br>وبالحالة البدئية للمجموعة. |

### الفيزياء ( 13 نقطة )

| التمرين                | السؤال | عناصر الإجابة                                                                       | التنقيط | مرجع السؤال في الإطار المرجعي                                                                                                                                                                                                                                                   |
|------------------------|--------|-------------------------------------------------------------------------------------|---------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| التمرين 1<br>(2,5 نقط) | 1.1.   | معادلة التفتت ${}^{18}_9\text{F} \rightarrow {}^0_{+1}\text{e} + {}^{18}_8\text{O}$ | 0,75    | - تعريف التفتتات النووية $\alpha$ و $\beta^+$ و $\beta^-$ والانبعاث $\gamma$ .<br>- كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ.                                                                                                                                             |
|                        | 2.1.   | (ب) صحيح                                                                            | 0,75    | - معرفة مدلول الرمز ${}^A_Z\text{X}$ وإعطاء تركيب النواة التي يمثلها.<br>- معرفة أن 1Bq يمثل تفتتا واحدا في الثانية.<br>- تعريف ثابتة الزمن $\tau$ وعمر النصف $t_{1/2}$ .<br>- استغلال العلاقات بين $\tau$ و $\lambda$ و $t_{1/2}$ .<br>- تعريف وحساب النقص الكتلي وطاقة الربط. |
|                        | 3.1.   | ${}^{18}_8\text{O}$ أكثر استقرارا ؛ التعليل                                         | 2x0,25  | - تعريف وحساب طاقة الربط بالنسبة لنوية واستغلالها.                                                                                                                                                                                                                              |
|                        | 2.     | التحقق من قيمة $a_0$                                                                | 0,5     | - معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى<br>الذي يوافقه.                                                                                                                                                                                                        |
|                        |        |                                                                                     |         |                                                                                                                                                                                                                                                                                 |

| التمرين              | السؤال | عناصر الإجابة                                                                                                       | التنقيط     | مرجع السؤال في الإطار المرجعي                                                                                                                                                                                                                        |
|----------------------|--------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| التمرين 2<br>(5 نقط) | 1.1.   | التوصل إلى $u_C(t) = 20.t$                                                                                          | 0,5         | - تعرف وتمثيل منحنيات تغير التوتر بين مربطي مكثف والمقادير المرتبطة به واستغلالها.                                                                                                                                                                   |
|                      | 2.1.   | التحقق من قيمة C                                                                                                    | 0,75        | - معرفة واستغلال العلاقة $i = \frac{dq}{dt}$ بالنسبة لمكثف في اصطلاح مستقبل.<br>- معرفة واستغلال العلاقة $q = C.u$ .<br>- تحديد سعة مكثف مبيانيا وحسابيا.                                                                                            |
|                      | 1.2.   | إثبات المعادلة التفاضلية                                                                                            | 0,75        | - إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RC خاضعا لرتبة توتر.                                                                                                                                                               |
|                      | 2.2.   | التوصل إلى: $A = E$ و $\tau = R.C$                                                                                  | 2x0,5       |                                                                                                                                                                                                                                                      |
|                      | 3.2.   | $\tau = 2 \text{ ms}$ ؛ التحقق من قيمة C                                                                            | 2x0,25      | - استغلال وثائق تجريبية :-<br>◀ تعرف التوترات الملاحظة؛<br>◀ إبراز تأثير R و C على عمليتي الشحن والتفريغ؛<br>◀ تعيين ثابتة الزمن ومدة الشحن؛<br>◀ تحديد نوع النظام (انتقالي - دائم) والمجال الزمني لكل منهما.<br>- معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن. |
|                      | 1.3.   | الاستدلال                                                                                                           | 0,5         | - معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في مكثف.<br>- معرفة واستغلال تعبير الطاقة المغناطيسية المخزونة في وشيعة.<br>- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكلية للدائرة.                                                                          |
|                      | 2.3.   | التوصل إلى $\Delta \mathcal{E} \approx -1,75.10^{-5} \text{ J}$ ؛ تفسير النتيجة: تبديد الطاقة بمفعول جول في الدارة. | 0,25 + 0,75 |                                                                                                                                                                                                                                                      |

| التمرين                | السؤال | عناصر الإجابة                                                                                                           | التنقيط           | مرجع السؤال في الإطار المرجعي                                                                                                                                                                                                      |
|------------------------|--------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| التمرين 3<br>(5.5 نقط) | 1.1    | التوصل إلى المعادلتين الزمنيتين:<br>$x(t) = v_0 \cdot t$<br>$y(t) = -\frac{1}{2} \cdot g \cdot t^2 + h$                 | 1                 | - تطبيق القانون الثاني لنيوتن على قذيفة:<br>◀ لإثبات المعادلات التفاضلية للحركة؛<br>◀ لاستنتاج المعادلات الزمنية للحركة واستغلالها؛<br>◀ لإيجاد معادلة المسار، وتعبيري قمة المسار والمدى واستغلالها.                               |
|                        | 2.1    | التعبير الحرفي لمعادلة المسار: $y = -\frac{g}{2 \cdot v_0^2} \cdot x^2 + h$                                             | 0,5               |                                                                                                                                                                                                                                    |
|                        | 3.1    | الطريقة ؛ $t_1 = 0,45 \text{ s}$                                                                                        | 0,5               |                                                                                                                                                                                                                                    |
|                        | 4.1    | الجواب الصحيح هو (ج)                                                                                                    | 0,5               |                                                                                                                                                                                                                                    |
|                        | 1.2    | التوصل إلى:<br>أ. $K = 10 \text{ N.m}^{-1}$<br>ب. $E_{pe_{max}} = 8 \cdot 10^{-3} \text{ J}$<br>ج. $X_m = 4 \text{ cm}$ | 0,5<br>0,5<br>0,5 | - استغلال مخططات الطاقة.                                                                                                                                                                                                           |
|                        | 2.2    | $E_m = E_{pe_{max}} = 8 \cdot 10^{-3} \text{ J}$ ؛ التعليل                                                              | 2x0,25            | - معرفة واستغلال تعبير الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب - نابض).<br>- استغلال انحفاظ وعدم انحفاظ الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب - نابض).                                                                                 |
|                        | 3.2    | الاستدلال ؛ $T_0 = 1 \text{ s}$                                                                                         | 0,25+0,75         | - معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص والتردد الخاص للمتذبذب: (جسم صلب - نابض).<br>- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب - نابض).<br>- استغلال انحفاظ وعدم انحفاظ الطاقة الميكانيكية للمجموعة (جسم صلب - نابض). |