



C: NS28

المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتعليم العالي
وتقنيات الأطارات
والبحث العلمي
كتابة الدولة المكلفة بالتعليم المدرسي



المركز الوطني للتقويم
والامتحانات

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
- الدورة العادية 2008 -
الموضوع

7	المعامل:	الفيزياء والكيمياء	المادة:
3س	مدة الإنجاز:	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية	الشعب (ة):

يسمح باستعمال الحاسبة غير القابلة للبرمجة

تعطى الصيغ الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

مكونات الموضوع

الكيمياء (7 نقط) :

* دراسة خاصيات حمض كربوكسيلي

الفيزياء (13 نقطة) :

تمرين 1: (2 نقط)

* التحولات النووية – تطبيقات في مجال الطب

تمرين 2: (5 نقط)

* الكهرباء – استعمالات مكثف

تمرين 3: (6 نقط)

* الميكانيك – دراسة سقوط جسم صلب في مجال الثقالة المنتظم

أجزاء جميع التمارين مستقلة

الصفحة
 2
 6

C: NS28

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة العادية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

شعبة العلوم التجريبية
 الشعب(ة) : مسلك العلوم الفيزيائية

الكيمياء :

الإيبوبروفين (Ibuprofène) حمض كربوكسيلي، صيغته الإجمالية $C_{13}H_{18}O_2$ ، دواء يعتبر من المضادات للالتهابات إضافة إلى كونه مسكنًا للألم ومحضًا للحرارة. تباع مستحضرات الإيبوبروفين في الصيدليات على شكل مسحوق في أكياس تحمل المقدار 200 mg قابل للذوبان في الماء.

نرمز للإيبوبروفين ب $RCOOH$ و لقاعدته المرافقة ب $RCOO^-$.
 نعطي الكتلة المولية للحمض $RCOOH$: $M(RCOOH) = 206 \text{ g.mol}^{-1}$.
 تمت جميع العمليات عند درجة الحرارة 25°C .

(1) الجزء I - تحديد ثابتة التوازن لتفاعل حمض الإيبوبروفين مع الماء:

نذيب محتوى كيس من الإيبوبروفين والذي يحتوي على 200 mg من الحمض في كأس من الماء الخالص، فنحصل على محلول مائي (S_0) تركيزه C_0 و حجمه $V_0 = 100 \text{ mL}$.

1.1- احسب C_0 . (0,75 ن)

1.2- أعطى قياس pH للمحلول (S_0) القيمة $pH=3,17$.

1.2.1- تحقق، باستعانتك بالجدول الوصفي، أن تفاعل الإيبوبروفين مع الماء تفاعل محدود. (1,25 ن)

1.2.2- اكتب تعبير خارج التفاعل Q_r لهذا التحول. (0,5 ن)

1.2.3- بين أن تعبير Q_r عند التوازن يكتب على الشكل التالي:

حيث τ : نسبة التقدم النهائي لتفاعل و x_{\max} : التقدم الأقصى ويعبر عنه بالمول. (1 ن)

1.2.4- استنتج قيمة ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة التفاعل المدروسة. (0,75 ن)

(2) الجزء II- التتحقق من صحة المقدار المسجل على كيس الإيبوبروفين:

لتتحقق من صحة المقدار المسجل على الكيس، نأخذ حجما $V_B = 60,0 \text{ mL}$ من محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $(Na_{aq}^+ + HO_{aq}^-)$ تركيزه $C_B = 3,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ، ونذيب فيه كلية محتوى كيس من الإيبوبروفين، فنحصل على محلول مائي (S).

(نعتبر أن حجم محلول (S) هو V_B)

2.1- اكتب المعادلة الكيميائية المنفذة لتفاعل بين الحمض $RCOOH$ والمحلول (S_B) والذي نعتبره كلية. (0,75 ن)

2.2- بين أن $n_i(HO^-)$ كمية مادة الأيونات HO^- البدئية المتواجدة في محلول (S_B) أكبر من $n_i(RCOOH)$ كمية مادة الحمض $RCOOH$ المذابة. (نعتبر أن المقدار المسجل على الكيس صحيح). (0,5 ن)

الصفحة  3 6 الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا (الدورة العادية 2008) الموضوع C: NS28	المادة : الفيزياء والكيمياء الشعب(ة) : شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية
---	---

2.3- لمعايرة الأيونات HO^- المتبقية في المحلول (S)، نأخذ حجما $V = 20,0 \text{ mL}$ من هذا المحلول ونضيف إليه محلولا مائيا (S_A) لحمض الكلوريديك تركيزه $C_A = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.

نحصل على التكافؤ عند صب الحجم $V_{AE} = 27,7 \text{ mL}$ من المحلول (S_A). نعتبر أن الأيونات HO^- المتبقية في المحلول (S) هي الوحيدة التي تتفاعل مع الأيونات H_3O^+ الواردة من المحلول (S_A) أثناء المعايرة، وفق المعادلة الكيميائية التالية:



2.3.1- أوجد كمية مادة الأيونات HO^- التي تفاعلت مع الحمض RCOOH المتواجد في الكيس. (1 ن)

2.3.2- احسب الكتلة m لحمض الإيبوبروفين المتواجدة في الكيس. استنتاج. (0,5 ن)

الفيزياء:

تمرين 1: التحولات النووية - تطبيقات في مجال الطب

يعتبر الطب أحد المجالات الرئيسية التي عرفت تطبيقات عده للأنشطة الإشعاعية؛ ويُستعمل في هذا المجال عدد من العناصر المشعة لتشخيص الأمراض ومعالجتها. ومن بين هذه العناصر الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ الذي يمكن من تتبع مجرى الدم في الجسم.

1- نويدة الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ إشعاعية النشاط وينتج عن تفتقدها نويدة المغنزيوم $^{24}_{12}\text{Mg}$.

1.1- اكتب معادلة تفتقن نويدة الصوديوم، وحدد طبيعة هذا الإشعاع. (0,5 ن)

1.2- احسب ثابتة النشاط الإشعاعي λ لهذه النويدة علماً أن عمر النصف للصوديوم 24 هو $t_{1/2} = 15h$. (0,25 ن)

2- فقدَ شخص ، إثر حادثة سير ، حجما من الدم. لتحديد حجم الدم المفقود لحقن الشخص المصاب عند اللحظة $t_0 = 0$ ، بحجم $V_0 = 5,00 \text{ mL}$ ، من محلول الصوديوم 24 تركيزه $C_0 = 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$.

2.1- حدد n_1 كمية مادة الصوديوم $^{24}_{11}\text{Na}$ التي تبقى في دم الشخص المصاب عند اللحظة $t_1 = 3h$. (0,5 ن)

2.2- احسب نشاط هذه العينة عند هذه اللحظة t_1 .

(ثابتة أفووكادرو $6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$) (0,25 ن)

2.3- عند اللحظة $t_1 = 3h$ ؛ أعطي تحليل الحجم $V_2 = 2,00 \text{ mL}$ من الدم المأخوذ من جسم الشخص المصاب كمية المادة $n_2 = 2,1 \cdot 10^{-9} \text{ mol}$ من الصوديوم 24.

استنتاج الحجم V_p للدم المفقود باعتبار أن جسم الإنسان يحتوي على 5,00 L من الدم وأن الصوديوم موزع فيه بكيفية منتظمة. (5 ن)

الصفحة
 4
 6

C: NS28

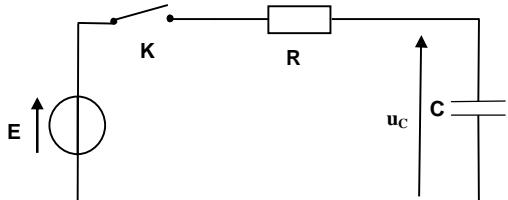
الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة العادية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

الشعب(ة) : شعبة العلوم التجريبية
 مسلك العلوم الفيزيائية

تمرين 2: الكهرباء - استعمالات مكثف

تتميز المكثفات بخاصية تخزين الطاقة الكهربائية وإمكانية استرجاعها عند الحاجة. وتمكن هذه الخاصية من استعمال المكثفات في عدة أجهزة منها تشغيل مصباح وأيضًا بعض آلات التصوير.



الشكل 1

(1) الجزء I- شحن مكثف:

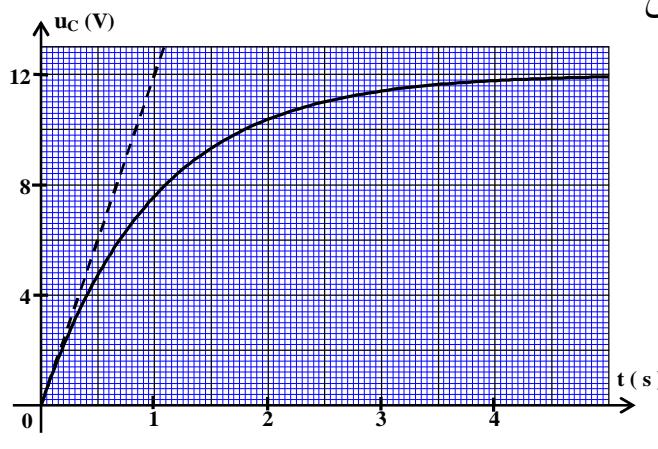
نجز التركيب التجريبي الممثل في الشكل (1) والمكون من مكثف سعته C ، غير مشحون بدنيا، مركب على التوالي مع موصل أومي مقاومته الكهربائية R وقاطع التيار K .

يخضع ثنائي القطب RC لرتبة توتر معرفة كالتالي:

- بالنسبة ل $t < 0$ ، $U = 0$

- بالنسبة ل $t \geq 0$ $U = E$ حيث $E = 12$ V .

نغلق الدارة عند اللحظة $t = 0$ ونعاين ، باستعمال وسيط معلوماتي على شاشة حاسوب ، تغيرات التوتر u_C بين مربطي المكثف بدلالة الزمن. يعطي الشكل (2) المنحنى $u_C = f(t)$.



الشكل 2

1.1- أثبت المعادلة التقاضلية التي يحققها التوتر $u_C(t)$. (1 ن)

1.2- تحقق أن التعبير $u_C(t) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ حل للمعادلة التقاضلية بالنسبة ل $t \geq 0$ ، حيث τ ثابتة الزمن. (0,5 ن)

1.3- حدد تعبير τ و بين ، باعتماد معادلة الأبعاد، أن τ بعدا زمنيا. (0,5 ن)

1.4- عين مبيانيا τ واستنتج أن قيمة C هي $C = 100 \mu F$. نعطي $R = 10 k\Omega$. (0,75 ن)

1.5- احسب الطاقة الكهربائية التي يخزنها المكثف في النظام الدائم. (0,75 ن)

(2) الجزء II - تفريغ مكثف :

يتطلب تشغيل وأيضًا آلية تصوير طاقة عالية لا يمكن الحصول عليها باستعمال المولد السابق. للحصول على الطاقة اللازمة، يُشحن المكثف السابق بواسطة دارة إلكترونية تمكن من تطبيق توتر مستمر بين مربطي المكثف قيمته $U_C = 360$ V .

الصفحة
 5
 6

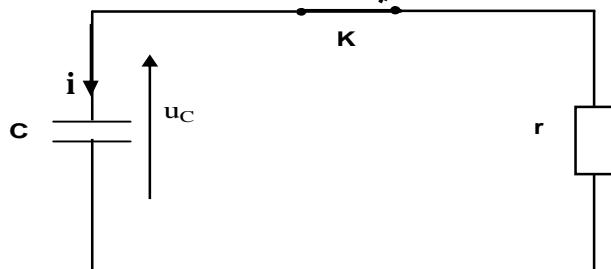
C: NS28

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة العادية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

شعبة العلوم التجريبية
 الشعب(ة) : مسلك العلوم الفيزيائية

نفرغ المكثف، عند اللحظة $t = 0$ ، في مصباح وامض آلة التصوير الذي تمنجه بموصل أومي مقاومته r (الشكل 3)؛ فيتغير التوتر بين



مربطي المكثف وفق المعادلة : $u_C = 360 \cdot e^{-\frac{t}{r}}$ ؛ حيث τ ثابتة الزمن و (t) u_C عبر عنها بالفولط (V)

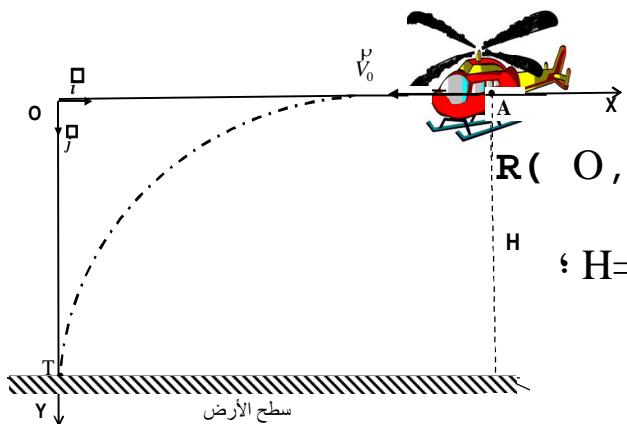
الشكل 3

- 2.1- أوجد قيمة r مقاومة مصباح وامض آلة التصوير علما أن التوتر بين مربطي المكثف يأخذ القيمة $V = 132,45$ V عند اللحظة $t = 2$ ms . (1 ن)
- 2.2- اشرح كيف يجب اختيار مقاومة وامض آلة التصوير لضمان تفريغ أسرع للمكثف. (0,5 ن)

تمرين 3 - الميكانيك – دراسة سقوط جسم صلب في مجال الثقالة المنتظم :

تُستعمل الطائرات المروحية في بعض الحالات لإيصال مساعدات إنسانية إلى مناطق منكوبة يتعدى الوصول إليها عبر البر.

تحرك طائرة مروحية على ارتفاع ثابت H من سطح الأرض بسرعة أفقية v_0 ثابتة ويسقط صندوق مواد غذائية، مركز قصوره G_0 ، فيرتطم بسطح الأرض في النقطة T . (الشكل 1)



الشكل 1

ندرس حركة G_0 في معلم متعارد ومنتظم (j, i, R) مرتبط بالأرض والذي نعتبره غاليليا. نعطي : $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ (شدة الثقالة) و $H = 405 \text{ m}$ ؛ نهمل أبعاد الصندوق.

1) الجزء I- دراسة السقوط الحر:
نهمل القوى المرتبطة بتأثير الهواء على الصندوق.

يسقط الصندوق ، عند اللحظة $t = 0$ ، انطلاقاً من

النقطة (A) $x_A = 450 \text{ m}$; $y_A = 0$ بالسرعة البدئية الأفقية v_0 ذات القيمة 50 m.s^{-1} .

- 1.1- أوجد ، بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، المعادلتين الزمنيتين $x(t)$ و $y(t)$ لحركة G_0

في المعلم (j, i, R) . (1,5 ن)

1.2- حدد لحظة ارتطام الصندوق بسطح الأرض. (0,75 ن)

1.3- أوجد معادلة مسار حركة G_0 . (0,5 ن)

الصفحة
6
6

C: NS28

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة العادية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

شعبة العلوم التجريبية
 الشعب(ة) : مسلك العلوم الفيزيائية

2) الجزء II- دراسة السقوط باحتكاك:

لكي لا تتنفس المواد الغذائية عند الارتطام بسطح الأرض؛ تم ربط صندوق بمظلة تمكنه من النزول ببطء. تبقى المروحة ساكنة على نفس الارتفاع H السابق في النقطة O . يسقط الصندوق ومظلته رأسيا بدون سرعة بدئية عند اللحظة $t_0 = 0$.

يطبق الهواء قوى الاحتكاك الم عبر عنها بالعلاقة $v^0 = -100 \cdot t^0$. حيث v^0 تمثل متوجهة سرعة الصندوق عند اللحظة t .

نهمل دافعة أرخميدس خلال السقوط.

نعطي كتلة المجموعة {الصندوق والمظلة}: $m = 150 \text{ kg}$.

2.1- أوجد المعادلة التفاضلية في المعلم (j, i, O, R) التي تحققها سرعة G_1 مركز قصور المجموعة. (1,25 ن)

2.2- يمثل منحنى الشكل 2 تغير سرعة G_1 بدلالة الزمن؛ حدد السرعة الحدية V_{\lim} وكذا الزمن المميز τ للسقوط. (0,5 ن)

2.3- أعط قيمة تقريرية لمدة النظام البدئي. (0,5 ن)

2.4- باعتماد طريقة أولير والجدول التالي، حدد قيمتي السرعة v_4 و التسارع a_4 . (1 ن)

$t_i(s)$	0	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6
$v_i(\text{m.s}^{-1})$	0	1,00	1,93	2,80	v_4	4,37	5,08
$a_i(\text{m.s}^{-2})$	10,00	9,33	8,71	8,12	a_4	7,07	6,60

