

# الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

## الدورة العادية 2008

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

### الكيمياء : 7 نقط : خاصيات حمض كربوكسيلي

الإيبوبروفين (Ibuprofène) حمض كربوكسيلي، صيغته الإجمالية  $C_{13}H_{18}O_2$  ، دواء يعتبر من المضادات للالتهابات إضافة إلى كونه مسكنا للألام ومخفضا للحرارة. تباع مستحضرات الإيبوبروفين في الصيدليات على شكل مسحوق في أكياس تحمل المقدار 200mg قابل للذوبان في الماء. نرسم للإيبوبروفين ب RCOOH ولقاعده المرافقة ب :  $RCOO^-$  نعطي الكتلة المولية للحمض  $M(RCOOH) = 206 \text{ g.mol}^{-1}$  : تمت جميع العمليات عند درجة الحرارة  $25^\circ\text{C}$ .

#### 1. الجزء I : تحديد ثابتة التوازن لتفاعل حمض الإيبوبروفين مع الماء :

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

1.1. احسب  $C_0$ . (0.75 ن)

1.2. أعطى قياس PH المحلول ( $S_0$ ) القيمة  $\text{PH} = 3,17$

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 :  $Q_{r,eq} = \frac{x_{\max} \cdot \tau^2}{V_0 \cdot (1 - \tau)}$  (1 ن)

حيث  $\tau$  : نسبة التقدم النهائي للتفاعل و  $x_{\max}$  : التقدم الأقصى ويعبر عنه بالمول.

1.2.4. استنتج قيمة ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة التفاعل المدروس. (0.75 ن)

#### 2. الجزء II : التحقق من صحة المقدار المسجل على كيس الإيبوبروفين

للتحقق 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 كليا محتوى كيس من الإيبوبروفين، فنحصل على محلول مائي (S). (نعبر أن حجم المحلول (S) هو  $V_B$ ).

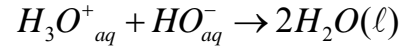
اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل بين الحمض RCOOH والمحلول ( $S_B$ ) والذي نعتبره كليا. (0.75 ن)

2.2. بين أن كمية مادة الأيونات  $HO^-$  البدئية المتواجدة في المحلول ( $S_B$ ) أكبر من  $n_i(RCOOH)$  كمية مادة الحمض RCOOH المذابة. (نعبر أن المقدار المسجل على الكيس صحيح) (0.5 ن)

2.3. لمعايرة الأيونات  $HO^-$  المتبقية في المحلول (S) ، نأخذ حجما  $V=20,0 \text{ mL}$  من هذا المحلول ونضيف إليه محلولاً مائياً ( $S_A$ ) لحمض الكلوريدريك 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  $H_3O^+$  الوارد من المحلول ( $S_A$ ) أثناء المعايرة، وفق المعادلة الكيميائية التالية :



2.3.1. أوجد كمية مادة الأيونات  $HO^-$  التي تفاعلت مع الحمض  $RCOOH$  المتواجدة في الكيس. (0.5 ن)

2.3.2. أحسب الكتلة  $m$  لحمض الإيبوبروفين المتواجدة في الكيس . استنتج . (0.5 ن)

### الفيزياء (13 نقط)

#### تمرين 1 (2نقط) : التحولات النووية – تطبيقات في مجال الطب

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

1. نويذة الصوديوم  $^{24}_{11}Na$  إشعاعية النشاط وينتج عن تفككتها نويذة المغنيزيوم  $^{24}_{12}Mg$  .

1.1. اكتب معادلة تفككت نويذة الصوديوم ، وحدد طبيعة هذا الإشعاع. (0.5 ن)

1.2. احسب ثابتة النشاط الإشعاعي  $\lambda$  لهذه النويذة علماً أن عمر النصف للصوديوم 24 هو  $t_{1/2} = 15h$  (0.25 ن)

2. فقد شخص، إثر حادثة سير، حجماً من الدم. لتحديد حجم الدم المفقود نحقن 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  $^{24}_{11}Na$  التي تبقى في دم الشخص المصاب عند اللحظة  $t_1 = 3h$  (0.5 ن)

2.2. احسب نشاط هذه العينة عند هذه اللحظة  $t_1$  (0.25 ن)

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

2.3. عند اللحظة  $t_1 = 3h$  أعطى 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.

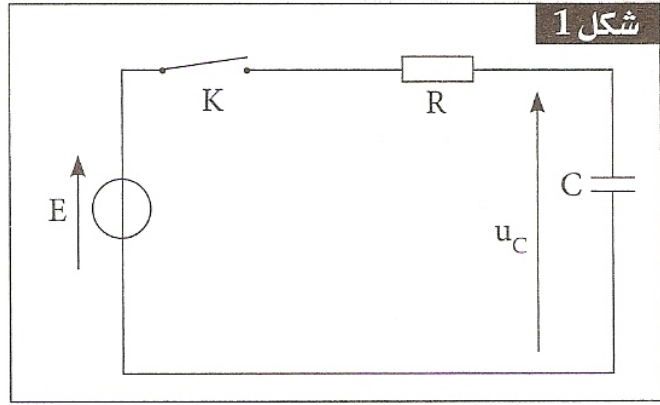
استنتج الحجم  $V_p$  للدم المفقود باعتبار أن جسم الإنسان يحتوي على 5,00L من الدم وأن الصوديوم موزع فيه بكيفية منتظمة. (0.25 ن)

#### تمرين 2 (5نقط) : 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 وامض ، بعض آلات التصوير.

##### 1. الجزء I – شحن مكثف :

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



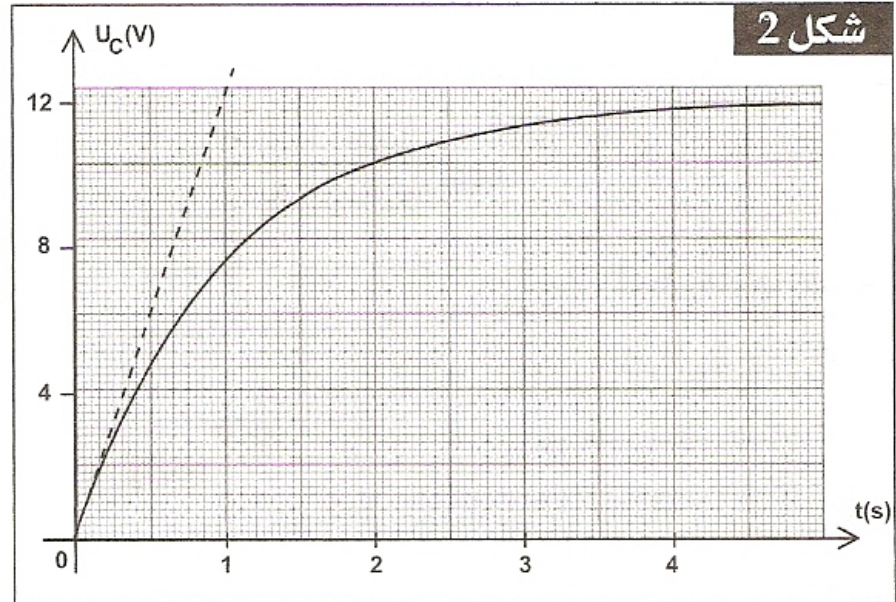
يخضع ثنائي القطب RC لرتبة توتر معرفة كالتالي :

- بالنسبة ل  $t < 0$  ،  $U = 0$  ،

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

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  $u_c = f(t)$  .



1.1. أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_c(t)$  . (ن1)

1.2. تحقق أن التعبير  $u_c(t) = E.(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$  حل للمعادلة التفاضلية بالنسبة ل  $t \geq 0$  ؛ حيث  $\tau$  ثابتة الزمن. (0.5 ن)

1.3. حدد تعبير  $\tau$  وبين، باعتماد معادلة الأبعاد ، أن ل  $\tau$  بعدا زمنيا. (0.5 ن)

1.4. عين مبيانيا  $\tau$  واستنتج أن قيمة C هي  $C = 100 \mu F$  نعطي  $R = 10 K \Omega$  (0.75 ن)

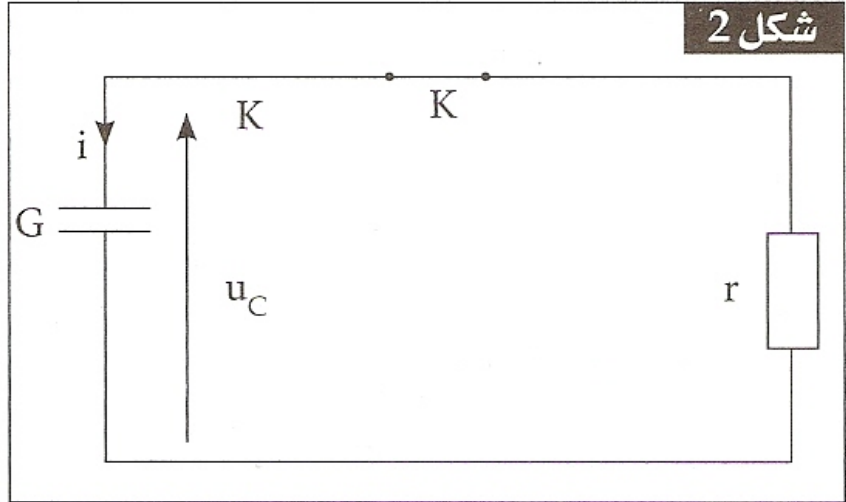
1.5. احسب الطاقة الكهربائية التي يخزنها المكثف في النظام الدائم. (0.75 ن)

## 2. الجزء II – تفريغ مكثف :

يتطلب تشغيل وامض آلة تصوير طاقة عالية لا يمكن الحصول عليها باستعمال المولد السابق. للحصول على الطاقة اللازمة، يشحن المكثف السابق بواسطة دارة إلكترونية تمكن من تطبيق توتر مستمر بين مربطي المكثف قيمته

$$U_C = 360V$$

نفرغ المكثف عند اللحظة  $t = 0$  ، في مصباح وامض آلة التصوير الذي نمذججه بموصل أومي مقاومته  $r$  ( الشكل أسفله) :

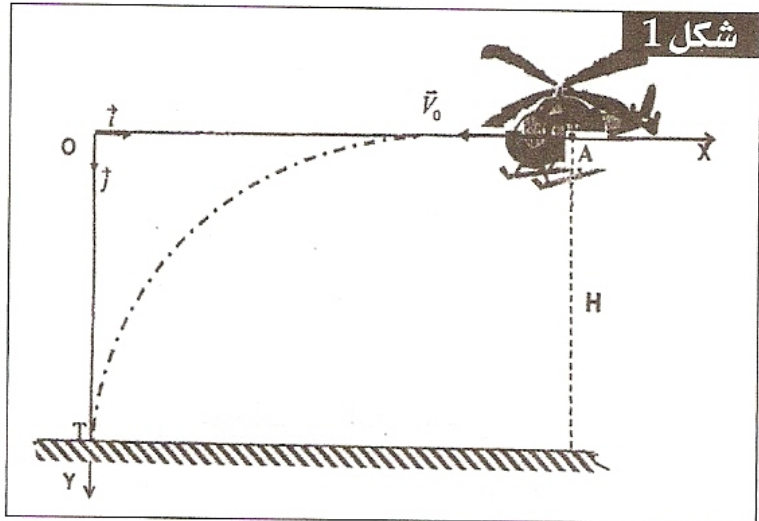


- في تغيير التوتر بين مرطبي المكثف وفق المعادلة  $u_C = 360 \frac{-t}{\tau}$  ؛ حيث  $\tau$  ثابتة الزمن و  $u_C(t)$  معبر عنها بالفولط (V)
- 2.1. أوجد قيمة  $r$  مقاومة مصباح وامض آلة التصوير علما أن التوتر بين مرطبي المكثف يأخذ القيمة  $u_C(t) = 132,45V$  عند اللحظة  $t = 2ms$  . (0.5 ن)
- 2.2. اشرح كيف يجب اختيار مقاومة وامض آلة التصوير لضمان تفريغ أسرع للمكثف. (0.5 ن)

**التمرين 3 (6 نقط) : الميكانيك – دراسة سقوط جسم صلب في مجال الثقالة المنتظم :**

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

تتحرك طائرة مروحية على ارتفاع ثابت  $H$  من سطح الأرض بسرعة أفقية  $V_0$  ثابتة وتسقط صندوق مواد غذائية ، مركز قصوره  $G_0$  فيرتطم الصندوق بسطح الأرض في النقطة  $T$  . ( الشكل 1 )



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

**1. الجزء I - دراسة السقوط الحر:**

نهمل القوى المرتبطة بتأثير الهواء على الصندوق

يسقط الصندوق، عند اللحظة  $t = 0$  ، انطلاقا من النقطة  $A(x_A = 450m; y_A = 0)$  بالسرعة البدئية الأفقية  $\vec{V}_0$  ذات القيمة  $V_0 = 50m.s^{-1}$

- 1.1. أوجد ، بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، المعادلتين الزميتين  $x(t)$  و  $y(t)$  لحركة  $G_0$  في المعلم  $(O, \vec{i}, \vec{j})$  (ن 1.5)
- 1.2. حدد لحظة ارتطام الصندوق بسطح الأرض. (ن 0.75)
- 1.3. أوجد معادلة مسار حركة  $G_0$  . (ن 0.5)

## 2. الجزء II - دراسة السقوط باحتكاك:

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

يطبق الهواء قوى الاحتكاك المعبر عنها بالعلاقة  $\vec{f} = -100\vec{v}$  . حيث  $\vec{v}$  تمثل متجهة سرعة الصندوق عند اللحظة  $t$  . نهمل دافعة أرخميدس خلال السقوط.

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

- 2.1. أوجد المعادلة  $\mathcal{R}(O, \vec{i}, \vec{j})$  التي تحققها سرعة  $G_1$  مركز قصور المجموعة. (ن 1.25)
- 2.2. يمثل منحنى الشكل 2 تغير سرعة  $G_1$  بدلالة الزمن ؛ حدد السرعة الحدية  $V_{lim}$  وكذا الزمن المميز  $\tau$  للسقوط. (ن 0.5)
- 2.3. أعط قيمة تقريبية لمدة النظام البدئي. (ن 0.5)
- 2.4. باعتماد طريقة أوليير والجدول التالي ، حدد قيمتي السرعة  $v_4$  والتسارع  $a_4$  . (ن 1)

$t_1 (s)$	0	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6
$V_i (m.s^{-1})$	0	1,00	1,93	2,80	$V_4$	4,37	5,08
$a_i (m.s^{-2})$	10,00	9,33	8,71	8,12	$a_4$	7,07	6,60

