

# الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

الديوان الوطني للامتحانات و المسابقات

وزارة التربية الوطنية

2009 / 03 / 04

المدة : 3 ساعات

ثانوية بن عليوي صالح

الموضوع الأول

الشعبة : الثالثة علوم تجريبية

اختبار الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول : ( 04 نقاط )

المعطيات: نصف عمر  $^{238}\text{U}$  هو  $t_{1/2} = 4,47.10^9 \text{ ans}$  .  $M(\text{Ra}) = 226 \text{ g/mol}$

$$1 \text{ eV} = 1,602.10^{-19} \text{ J}$$

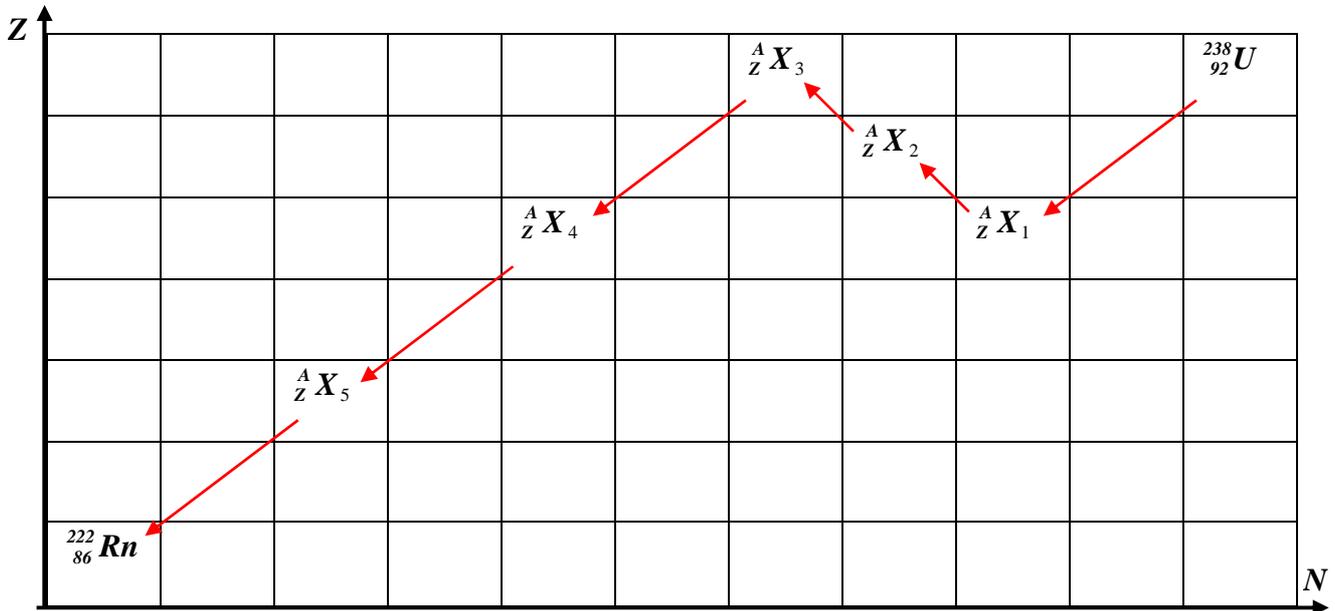
$$1 \text{ u} \cdot c^2 = 931,5 \text{ MeV} ;$$

$$N_A = 6,02.10^{23}$$

$$m(^4_2\text{He}) = 4.0015 \text{ u}$$

$$m(^{222}_{86}\text{Rn}) = 221.9704 \text{ u}$$

$$m(^{226}_{88}\text{Ra}) = 225.9771 \text{ u}$$



1/ إن الراديوم  $^{226}\text{Ra}$  هو آخر عنصر مشع في العائلة اليورانيوم  $^{238}\text{U}$ .

أ- كيف تفسر وجود  $^{238}\text{U}$  حتى الآن على الأرض.

ب- يعتمد على المخطط  $(N, Z)$  حدد مميزات الأنوية  $^{A}_{Z}\text{X}$  (بتحديد قيمة  $A$  و  $Z$  فقط) لكل نواة ناتجة عن

التفككات المتتالية لليورانيوم  $^{238}\text{U}$  و التي توصل إلى الرادون  $^{222}\text{Rn}$  ، مع ذكر نوع الإشعاع الذي تصدره نواة الأب في كل حالة .

2/ إن نصف عمر الراديوم  $^{226}\text{Ra}$  هو  $t_{1/2} = 1600 \text{ ans}$

أ- أكتب معادلة تفكك الراديوم  $^{226}\text{Ra}$  .

ب- عرف ثابت التفكك  $\lambda$  ، ثم أحسب قيمته مقدرة بـ  $\text{ans}^{-1}$  ثم بـ  $\text{s}^{-1}$  .

3/ أ- أعط تعريف النشاط الإشعاعي  $A$  لمنبع مشع و حدد وحدته في الجملة الدولية.

ب- نعتبر عينة من الراديوم  $^{226}\text{Ra}$  كتلتها  $m$  و نشاطها  $A$  .

أكتب العبارة الحرفية التي تعطي  $m$  بدلالة  $A$  ،  $\lambda$  ،  $N_A$  ، الكتلة المولية  $M$  للراديوم .

ج- أحسب قيمة  $m$  علما أن النشاط هو  $3,7 \cdot 10^{10} Bq$ .

4 / أ- أحسب التناقص الكتلي  $\Delta m$  الموافق لهذا التفاعل .

ب- أحسب بـ  $MeV$  الطاقة المحررة خلال هذا التفاعل.

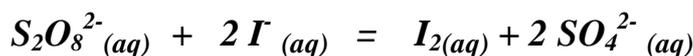
ج- أحسب الطاقة المحررة خلال ساعة من عينة كتلتها  $1 g$  من الراديوم  $^{226}$ .

### التمرين الثاني : (04 نقاط)

نمزج  $50 ml$  من محلول ليود البوتاسيوم  $(K^+, I^-)$  تركيزه  $0.1 mol/L$  و  $50 ml$  لمحلول بيروكسو دكبريتات البوتاسيوم  $(2k^+, S_2O_8^{2-})$  تركيزه  $0.1 mol/L$  ينتج من هذا التحول الكيميائي اليود  $(I_2)$  بحيث تمكنا من متابعة تركيزه في لحظات مختلفة .

$t(mn)$	10	20	30	40	50	60	70	80
$[I_2] (m mol/l)$	7.5	11.4	13.7	15.2	16	16.4	16.7	16.9
$x(m mol)$								

• التفاعل المنمذج للتحول الكيميائي عبارة عن اكسدة ارجاعية معادلتها:



1- أ / اكتب الشائيتين (OX / RED) الداخلتين في هذا التفاعل .

ب / أنجز جدول تقدم التفاعل .

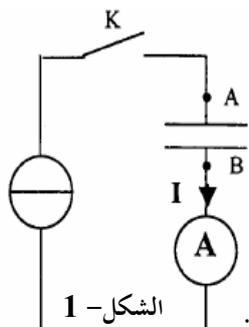
ج- / عين التقدم الاعظمي للتفاعل

د / استنتج العلاقة بين التقدم  $x$  و تركيز ثنائي اليود المتشكل .

هـ / أكمل الجدول السابق .

2- أ / ارسم المنحنى  $x = f(t)$  .

ب / عين زمن نصف التفاعل . ج / عين سرعة التفاعل عند  $t = 20 mn$  .



### التمرين الثالث : (04 نقاط)

1- أ : نحقق الدارة المبينة في الشكل 1 و المكونة من مولد لتيار شدته ثابتة ، مكثفة ، أمبير متر ، و قاطعة .

في اللحظة  $t = 0 s$  تكون المكثفة فارغة نغلق القاطعة  $K$ . الأمبير متر يشير إلى شدة قيمتها  $I = 12 \mu A$  . الشكل 1

باستخدام حاسوب مجهز بقارئ بطاقات المعلومات تم تسجيل التوتر  $U_{AB}$  بين طرفي المكثفة خلال مجالات زمنية منتظمة كما هو

موضح في الجدول التالي .

$t (s)$	0	0,5	1,0	1,5	2,0	2,5	3,0	3,5	4,0
$u_{AB} (V)$	0,00	1,32	2,64	4,00	5,35	6,70	7,98	9,20	10,6

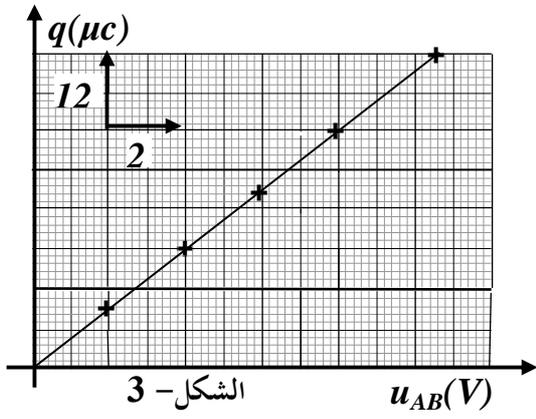
1- أ / أذكر العلاقة التي تسمح بحساب شحنة المكثفة  $q$  بدلالة  $I$  . ثم احسب  $q$  في اللحظة  $t = 3,0 s$  .

ب / المنحنى البياني في الشكل 3 يمثل تغيرات شحنة المكثفة  $q$  بدلالة  $u_{AB}$  . حدد انطلاقا من هذا البيان - وبطريقة يطلب

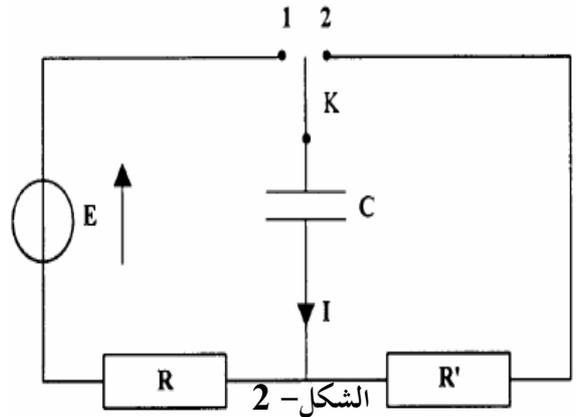
توضيحها - قيمة  $C$  سعة المكثفة المدروسة .

ج / إذا كانت قيمة السعة المشار إليها من طرف الصانع هي  $C = 4,7 \mu F$  فهل تتفق مع القيمة المحسوبة سابقا علما أن الخطأ

المسموح به هو 10 % ؟



الشكل - 3



II - ندرس الآن شحن و تفريغ المكثفة عبر ناقل أومي بواسطة مولد لتوتر ثابت ، و لهذا الغرض حققنا التركيب المبين في الشكل - 2 :

في اللحظة  $t = 0$  s تكون المكثفة فارغة نضع البادلة في الوضع (1) .

تعطى القيم التالية :  $R = 255 \Omega$   $C = 4,5 \mu F$   $R' = 10 k\Omega$

2- أ / أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_C$  بين لبوسي المكثفة أثناء عملية الشحن هي  $E = RC \frac{du_C}{dt} + u_C$

ب / تأكد من أن حل المعادلة التفاضلية السابقة هو من الشكل :  $u_C = A(1 - e^{-\alpha t})$  حيث  $A$  و  $\alpha$  ثابتين

بين أن :  $A = E$  و  $\alpha = \frac{1}{RC}$

ج / انطلاقاً من المنحنى رقم 1 المبين في الشكل - 4 حدد قيمة  $E$  القوة المحركة للمولد .

د / قمنا بتغيير أحد المقادير المميزة لدائرة الشحن فتحصلنا على

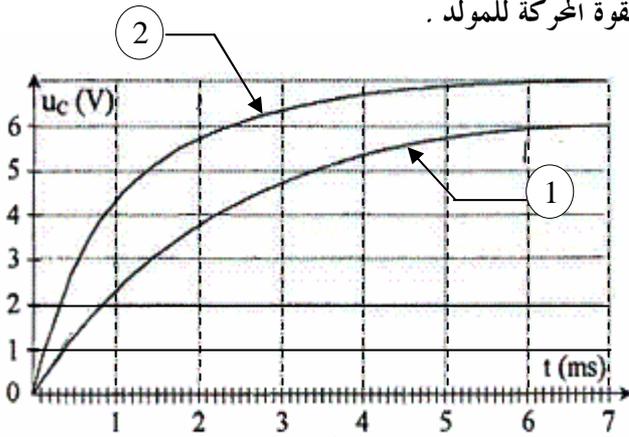
البيان رقم 2 . فما هو هذا المقدار ؟ و ما قيمته الجديدة ؟

هـ / نضع البادلة في الوضع (2) . أذكر مع التعليل صحة أو خطأ

العبارتين التاليتين :

• مدة تفريغ المكثفة أكبر من مدة شحنها .

• ثابت الزمن خلال عملية التفريغ يساوي  $(R + R') \cdot C$  .



الشكل - 4

التمرين الرابع : (04 نقاط)

المعطيات:

$$pK_{A,2}(CH_3COOH_{(aq)}/CH_3COO^-_{(aq)}) = 4.7$$

$$pK_{A,1}(C_6H_5COOH_{(aq)}/C_6H_5COO^-_{(aq)}) = 4.20$$

$$M(C_6H_5COOH) = 122g \cdot mol^{-1}$$

نذيب 1,22 g من حمض البنزويك  $C_6H_5COOH$  في محلول حجمه 200 mL و الذي يحتوي على  $5 \cdot 10^{-3} mol$  من حمض

الإيثانويك  $CH_3COOH$  و  $0,020 mol$  من شوارد الإيثانوات الصوديوم  $(CH_3COO^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)})$  .

1/ أكتب معادلة التفاعل حمض - أساس .

2 / أحسب ثابت التوازن  $K$  .

3 / احسب كسر التفاعل في الحالة الابتدائية  $Q_{r,i}$  . ما هو اتجاه تطور التفاعل ؟

4 / ضع جدول لتطور هذا التحول . ثم عبر عن كسر التفاعل عند التوازن بدلالة التقدم عند التوازن .

4/ أحسب التقدم عند التوازن .

5/ عين مختلف التراكيز عند التوازن .

التمرين الخامس : (04 نقاط)

تسمح المعادلة التفاضلية  $(1) \frac{dy}{dt} + \alpha \cdot y = \beta$  بوصف عدد كبير من الظواهر الفيزيائية المتغيرة خلال الزمن مثل

الشدة ، التوتر ، السرعة ، النشاط الإشعاعي... إلخ

نذكر أن هذه المعادلة رياضيا تقبل على الخصوص الحل:  $(2) y(x) = A + B \cdot e^{-\alpha \cdot x}$

حيث  $A$  و  $B$  ثابتين يحددان من الشروط الابتدائية .

استغلت حركة سقوط كرة معدنية ، كتلتها  $m$  ، في مائع كتلته الحجمية  $\rho_f$  ، بواسطة برمجية خاصة التي سمحت برسم تطور سرعة مركز العتالة بدلالة الزمن ، فتم الحصول على المنحنى البياني رقم 1 الموضح في الشكل المقابل و الذي معادلته :

$$v(t) = 1,14 \cdot (1 - e^{-0,132 \cdot t})$$

حيث مقدرة  $v$  بـ  $m \cdot s^{-1}$  و الزمن  $t$  بـ  $s$  .

I - استغلال المنحنى البياني و معادلته :

1/ أذكر مع التعليل صحة أو خطأ العبارات التالية :

المعنى الفيزيائي للمنحنى البياني رقم 2 - هو :

- محطت سرعة الكرة عند إهمال قوى الاحتكاك .
- محطت سرعة الكرة عند إهمال دافعة أرخميدس .
- تسارع الكرة لحظة تحريرها .

2/ هل معادلة المنحنى البياني تتطابق مع المعادلة رقم (2) .

3/ حدد قيمة الثابتين  $A$  و  $B$  .

4/ أثبت أن المعادلة التفاضلية التي تحققها سرعة الكرة هي :  $\frac{dv}{dt} + 7,58 \cdot v = 8,64$  ثم عين قيمة  $\alpha$  و  $\beta$  .

II - دراسة الظاهرة الفيزيائية :

- الكرة المستعملة في تحقيق الدراسة هي كرة من فولاذ كتلتها  $m = 32g$  وحجمها  $V$  .

- تسارع الجاذبية في مكان الدراسة هو  $g = 9,80 m \cdot s^{-2}$  .

- تعطي قوى الاحتكاك المطبقة على الكرة بالعلاقة :  $\vec{f} = -k \vec{v}$  .

1/ أحص ثم مثل القوى المطبقة على الكرة أثناء سقوطها .

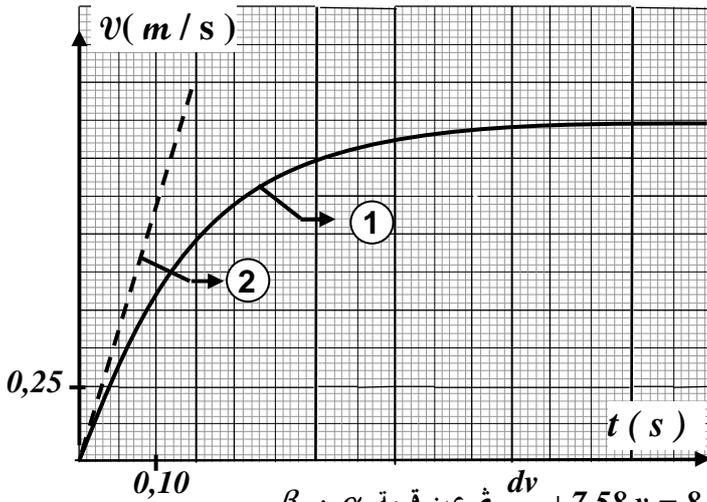
2/ بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الكرة ، و باعتبار المحور الشاقولي موجه نحو الأسفل ، أثبت أن المعادلة التفاضلية المتعلقة

$$(3) \frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} v = \left(1 - \frac{\rho_f \cdot V}{m}\right) \cdot g$$

بالسرعة تحقق العلاقة :

3/ بالمطابقة بين المعادلتين (1) و (3) ما هي العبارة الحرفية للمعامل  $\beta$  ، ثم حدد قيمة دافعة أرخميدس التي تخضع لها الكرة ؟

4/ أحسب قيمة كل من السرعة الحدية  $V_L$  و الثابت  $k$  و تسارع الكرة في اللحظة  $t = 0 s$  .



Nom du document : الموضوع الأول  
Répertoire : G:\Nouveau dossier  
Modèle : C:\Documents and Settings\dahel\Application  
Data\Microsoft\Modèles\Normal.dot  
Titre : الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
Sujet :  
Auteur : walid  
Mots clés :  
Commentaires :  
Date de création : 24/02/2009 20:48:00  
N° de révision : 10  
Dernier enregistr. le : 28/02/2009 11:25:00  
Dernier enregistrement par : walid  
Temps total d'édition :47 Minutes  
Dernière impression sur : 08/03/2001 00:59:00  
Tel qu'à la dernière impression  
Nombre de pages : 4  
Nombre de mots : 1 125 (approx.)  
Nombre de caractères : 6 193 (approx.)