

مركب الشروف

السنة الدراسية : 2009/2008

المستوى: 2 باك مسلك الفيزياء و الكيمياء

امتحان تجريبي

مادة : الفيزياء و الكيمياء

المدة : 3 ساعات

صفحة : 1/4

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة الغير قابلة للبرمجة



س.ت

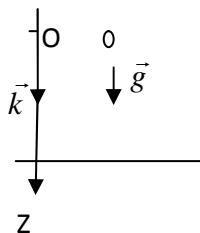
التمرين الأول (10,5)

الضباب ظاهرة تنتص من الرؤيا لبعض عشرات الأمتار ، وينتج عن اصطدام الهواء الجاف بمنطقة باردة الشيء الذي يجعله مشبعاً ببخار الماء حيث يتكتاف هذا الأخير ليعطي قطرات ماء أبعادها مهملة تحصل نفس الظاهرة مع السحب و بذلك يكون الضباب نوع من السحاب

* الجزء الأول

ندرس في هذا الجزء حركة قطرة يمكن اعتبارها كرية شعاعها r وكتلتها m موجودة على ارتفاع h من سطح الأرض و هي خاضعة لتأثير وزنها فقط

نقرن حركة القطرة بمحور (O, \vec{k}) رأسي ، موجه نحو الأسفل و يطابق أصله موضع القطرة عند $t = 0$
(أنظر الوثيقة جانبه).



نعطي : شدة الثقالة $\rho_{eau} = 1,0 \cdot 10^3 \text{ Kg.m}^{-3}$. الكتلة الحجمية للماء :

$$\text{حجم قطرة : } V = \frac{4}{3} \pi r^3$$

1/ ذكر بقوانين نيوتن

2/ أوجد المعادلة الزمنية لحركة مركز قصور القطرة

3/ أحسب سرعة وصول القطرة إلى سطح الأرض . نأخذ : $h = 10 \text{ m}$

*الجزء الثاني

تبين الدراسة التجريبية أن سرعة القطرة بجوار سطح الأرض ثابتة و تأخذ القيمة $V_\ell = 2,30 \cdot 10^{-2} \text{ m.s}^{-1}$

1/ أعط تعبير دافعة أرخميدس المطبقة على القطرة بدلالة ρ_{air} ، V_g (حجم القطرة) و g (شدة الثقالة)

2/ عبر عن وزن القطرة بدلالة ρ_{eau} ، V_g و g و قارنها مع دافعة أرخميدس.

$$\text{نعطي: } \rho_{air} = 1,3 \text{ Kg.m}^{-3}$$

3/ نهمل في بقية التمرين دافعة أرخميدس ، و نعتبر أن القطرة تخضع لقوى احتكاك مائعة مطبقة من طرف الهواء و تعبيرها $\vec{f} = -k \vec{v}$

1-3/ أوجد في المعلم (O, \vec{k}) ، المعادلة التفاضلية التي يخضع لها مركز القصور G لقطرة الضباب وبين أنها

$$(1) \quad \frac{dV}{dt} = aV + b$$

2-3/ عبر بدلالة m ، g و k عن السرعة الحدية V_ℓ

3-3/ حدد تعبيري a و b بدلالة معطيات التمرين. أحسب a و b . نعطي: شاعر القطرة: $r = 5,4 \cdot 10^{-6} \text{ m}$

4-3/ باستعمال الآلة الحاسبة في طريقة أولير أوجد قيم V_1 ، V_2 و V_3

نعطي : خطوة الحساب: $V_0 = 0,001 \text{ s}$ و $\Delta t = 0$.

4-3/ أوجد بالاعتماد على معادلة الأبعاد، الوحدة المخصصة ل k

*الجزء الثالث

للتعرف أكثر على الضباب ، ننجز التركيب الممثل في الوثيقة-1- التي يجب إرجاعها

تمكن النظارات من معاينة منطقة ما بين اللبوسين الأفقين A و B للمكثف

يزود المولد الدارة بتوتر موجب ثابت U

0,75

0,75

1

0,25

0,5

1

0,5

0,5

1

0,75

عركب الشروف

السنة الدراسية: 2008/2009
المستوى: 2 باك مسلك الفيزياء و الكيمياء
المدة : 3 ساعات

امتحان تجاري
مادة: الفيزياء و الكيمياء
صفحة: 2 / 4

1// نغلق قاطع التيار k عند اللحظة $t=0$

1-1/ بين على الوثيقة-1- إشارة الشحنة المحمولة من طرف كل لبوس عند $t>0$

1-2/ اعتمادا على منحى التيار i المحدد في الوثيقة-1-، أعط العلاقة الرابطة بين شدة التيار i و الشحنة q المتراكمة على اللبوس الموجب



3-1/ علما أن $q(t) = C \cdot U_C(t)$ ، أعط العلاقة بين $i(t)$ و $U_C(t)$

4-1/ استنتاج المعادلة التفاضلية (2) المعبرة عن تغيرات $U_C(t)$

2/ بين أن المعادلة $U_C(t) = U_e \left(1 - e^{-\frac{t}{RC}} \right)$ هي حل المعادلة التفاضلية

الجزء الرابع

يمكن للمعادلة التفاضلية (1) أن تقبل الحل

1/ أوجد تعبير ثابتة الزمن T بالنسبة للدارة RC و اكتب U_C بدالة T

2/ بمقارنة $V(t)$ و $U_C(t)$ ، أوجد تعبير ثابتة الزمن T بالنسبة لقطرة الضباب

0,25

0,25

0,25

0,75

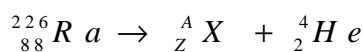
0,75

1

0,25

التمرين الثاني (4,25)

يحتوي الهواء على نسبة مهمة من الرادون-222. نحصل على هذا الغاز الطبيعي المشع من الأورانيوم و الراديوم . تكتب إحدى التحولات التي تمكنا من الحصول على الرادون Rn على الشكل:



1/ عرف النشاط الإشعاعي. ثم حدد معللا جوابك ، طبيعته في التحول أعلاه

2/ أحسب النقص الكتلي لنواة الراديوم $^{226}_{88}Ra$

3/ النقص الكتلي لنواة ${}_{Z}^AX$ هو: $\Delta m = 3,04 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$

3-1/ بتطبيق قانون سودي SODDY تعرف على النويدة ${}_{Z}^AX$

0,5

0,75

3-2/ أحسب بالجول طاقة الربط لنواة ${}_{Z}^AX$ و استنتاج طاقة الرابط المتوسطة لهذه النويدة

0,5

4/ أحسب بالجول طاقة التحول النووي أعلاه

0,75

5/ حدد تاريخ تحول 75% من نوى الراديوم-226 إلى ${}_{Z}^AX$

0,75

6/ ما هو نشاط عينة من الراديوم- 226 كتلتها $m_0 = 2 \text{ g}$ عند $t = 0$

0,75

$$1u = 1,66054 \cdot 10^{-27} \text{ Kg} = 931,5 \text{ MeV} / c^2$$

$$C = 3 \cdot 10^8 \text{ m} / \text{s}$$

المعطيات:

الدور الإشعاعي للراديوم $1 \text{ année} = 365 \text{ T مع } j = 1620 \text{ ans}$

النوادة أو الدقيقة	الرادون	الراديوم	الهيليوم	النوترون	البروتون	الإلكترون
${}_{86}^{222}Rn$	${}_{88}^{226}Ra$	${}_{2}^{4}He$	${}_{0}^{1}n$	${}_{1}^{1}p$	${}_{0}^{-1}e$	
$m(u)$	$221,970$	$225,977$	$4,001$	$1,009$	$1,007$	$5,49 \cdot 10^{-4}$

مركب الشروف

السنة الدراسية: 2008/2009

المستوى: 2 باك مسلك الفيزياء و الكيمياء

امتحان تجاري

مادة: الفيزياء و الكيمياء

صفحة: 3 / 4



المدة : 3 ساعات

التمرين الثالث (5,25)

نعتبر في هذا التمرين التفاعل الحاصل بين أيونات بيروكسونثائي كبريتات $S_2O_8^{2-}$ و أيونات يودور I^- في محلول مائي نعطي: $S_2O_8^{2-}/SO_4^{2-} \text{ و } I^-/I_2$

نصب في إناء حجما $V_1 = 40\text{m}\ell$ من محلول مائي لبيروكسونثائي كبريتات البوتاسيوم ($S_2O_8^{2-} + 2K^+ \rightarrow K_2S_2O_8$) تركيزه $C_1 = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol/l}$ ثم نضيف إليه عند $t=0$ حجما $V_2 = 60\text{m}\ell$ من محلول يودور البوتاسيوم ($I^- + K^+ \rightarrow KI$) تركيزه $C_2 = 1,5 \cdot 10^{-1} \text{ mol/l}$

تمكن خلية قياس المواصلة من تتبع تطور المجموعة مع مرور الزمن (الوثيقة-2)

1/ أكتب نصف المعادلة الإلكترونية الموافقة لكل مزدوجة و استنتاج المعادلة الحصيلة

0,75

2/ عبر بدلالة التقدم x لهذا التفاعل و الحجم V للخلط ، عن تركيز مختلف الأيونات المتواجدة في الخليط

1

$$3/ \text{ذكر أن: } G = K \left(\lambda_1 [S_2O_8^{2-}] + \lambda_2 [I^-] + \lambda_3 [SO_4^{2-}] + \lambda_4 [K^+] \right)$$

1

حيث λ الموصليات المولية الأيونية (التي لا تتعلق إلا بالأيون وبدرجة الحرارة). و $K = S/\ell$ (ثابتة الخلية)

بين أن تعبير المواصلة G يكتب على شكل: $G = \frac{1}{V} (A + Bx)$ مع V الحجم الكلي الذي نعتبره ثابتا خلال

التفاعل

• نعطي في بقية التمرين: $A = 1,9 \text{ ms} \cdot \ell \cdot \text{mol}^{-1}$ و $B = 42 \text{ ms} \cdot \ell \cdot \text{mol}^{-1}$

4/ أعط تعبير السرعة الحجمية للتفاعل بدلالة x ثم استنتاج تعبير هذه السرعة بدلالة المواصلة G

1

أحسب قيمتها عند $t = 60\text{s}$

0,25

5/ حدد قيمة التقدم الأقصى x_{\max} للتفاعل و استنتاج G_{\max}

0,75

6/ اعتمادا على نتيجة السؤال (5)، حدد مبيانيا تاريخ انتهاء التفاعل

0,75

7/ لتكن $Q_{r,i}$ خارج التفاعل البدئي ، و K ثابتة التوازن.

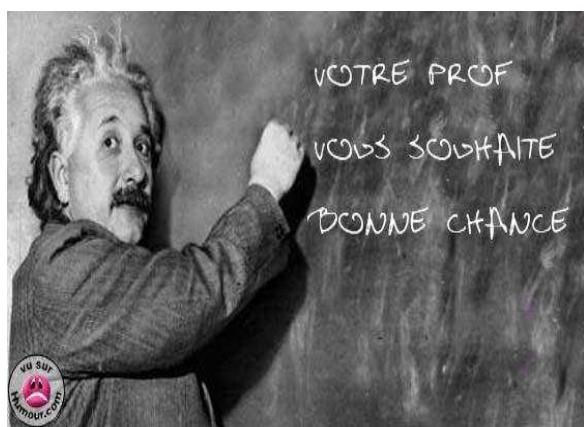
0,25

7-1/ أعط تعبير $Q_{r,i}$ و K

0,25

7-2/ ناقش الحالات التالية: $Q_{r,i} < K$ ، $Q_{r,i} > K$ و $K = Q_{r,i}$

0,25



مركب الشروف

السنة الدراسية : 2008/2009

المستوى: 2 باك مسلك الفيزياء و الكيمياء

المدة : 3 ساعات

امتحان تجاري

مادة: الفيزياء و الكيمياء

صفحة : 4/4

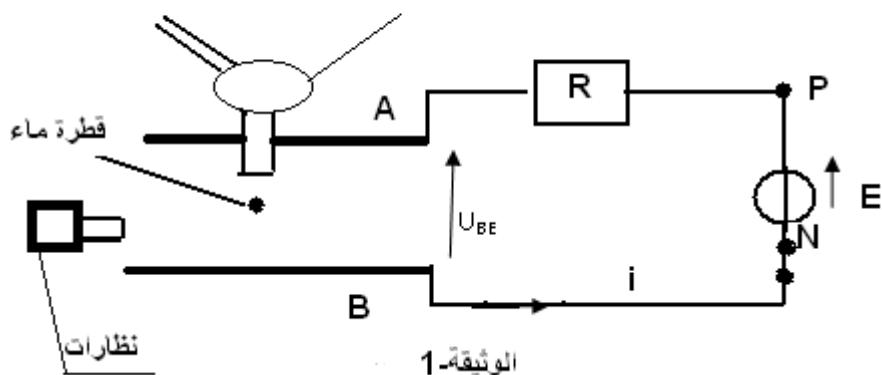


الإسم و النسب:

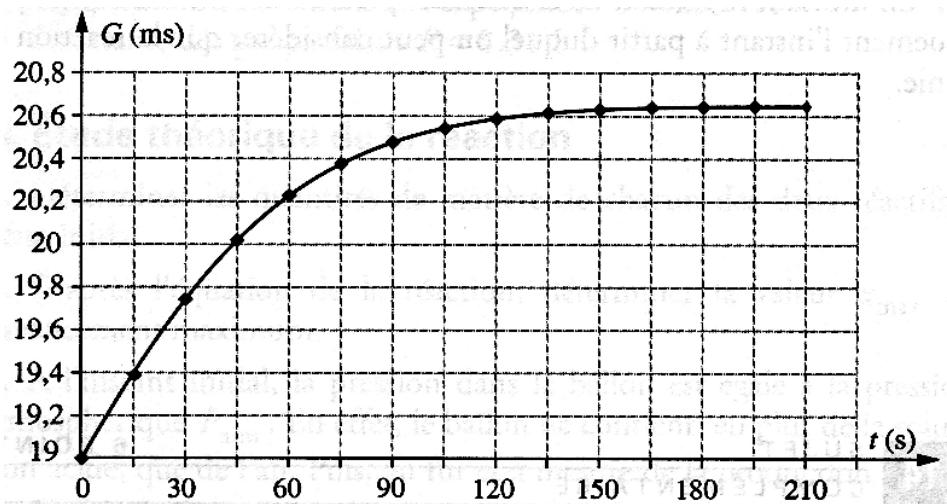
الرقم:

محول الضباب إلى قطرة ماء

pulvérisateur



الوثيقة - 2



ترد هذه الورقة مع ورقة التحرير