

المؤسسة: الثانوية التأهيلية أولاد عمران المستوى: 2 باك علوم فيزيائية المادة: الفيزياء والكيمياء	اختبار كتابي رفح 1 و 2 يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم الورقة.	السنة الدراسية: 2018/2017 مدة الإنجاز: ساعتان الأستاذ: عبد الفتاح لكتاوي
---	--	--

1/2

الكيمياء: (7 ن)

يستعمل حمض البنزويك C_6H_5COOH كمادة حافظة في بعض المواد الغذائية وخاصة المشروبات، نظرا لخصائصه كمبيد للفطريات وكمضاد للبكتيريا. كما أنه يدخل في تحضير بعض المركبات العضوية التي تصنع منها أنواع من العطور، ويعرف بالرمز E_{210} .
نعتبر محلولاً مائياً S لحمض البنزويك تركيزه $C = 5.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$. نقيس موصلية جزء من هذا المحلول بواسطة مقياس للموصلية ثابتة خلية $k = 150 \text{ m}^{-1}$ فنجد $G = 1,60.10^{-4} \text{ S}$.

1- اكتب معادلة تفاعل حمض البنزويك مع الماء. (للتبسيط نرمز للحمض بـ HA ولقاعده المرافقة A^-) 0.5

2- أنشئ الجدول الوصفي لهذا التفاعل. 0.5

3- أوجد تعبير التركيز المولي النهائي لأيونات الأكسونيوم بدلالة الموصلية G والثابتة k والموصلية المولية الأيونية. 1

4- احسب $[H_3O^+]_f$ التركيز المولي النهائي لأيونات الأكسونيوم بـ mol.m^{-3} ثم بـ mol.L^{-1} . 0.75

استنتج أن قيمة pH المحلول هي: $pH = 3,2$.

5- أوجد نسبة التقدم النهائي τ لهذا التفاعل بدلالة pH و C ثم احسب قيمتها. ماذا تستنتج؟ 0.75

6- بين أن ثابتة التوازن K لهذا التحول تكتب على الشكل: $K = \frac{x_{\max} \cdot \tau^2}{V(1-\tau)}$ استنتج أن قيمة K هي: $K = 9.10^{-5}$. 1

نطعي: $\lambda_{H_3O^+} = \lambda_1 = 35.10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$ و $\lambda_{C_6H_5COO^-} = \lambda_2 = 3,24.10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$

7- للحصول على محلول S_1 تركيزه C_1 نقوم بتخفيف المحلول S . نقيس pH المحلول S_1 فنجد $pH_1 = 3,8$.

1-7 أعط تعبير ثابتة التوازن K بدلالة C_1 و pH_1 واستنتج التركيز المولي C_1 للمحلول S_1 . 1

2-7 أحسب نسبة التقدم النهائي τ_1 . 0.75

3-7 قارن τ مع τ_1 . ما تأثير التخفيف على نسبة التقدم النهائي؟ ماذا تستنتج؟ 0.75

الفيزياء: 1 (7.5 ن)

الجزء 1 - التناقص الإشعاعي:

1) يعتبر الرادون $^{222}_{86}Rn$ من الغازات الخاملة والمشعة طبيعياً، ينتج عن تفتت الراديوم $^{226}_{88}Ra$.

1.1- اكتب معادلة التفتت محددًا نوع النشاط الإشعاعي. 0.5

1.2- استنتج قيمة الثابتة الإشعاعية λ للرادون $^{222}_{86}Rn$. 0.5

2) يُمثل استنشاق الرادون $^{222}_{86}Rn$ في كثير من بلدان العالم، ثاني أهم أسباب الإصابة بسرطان الرئة بعد التدخين. للحد من المخاطر الناجمة عن تعرّض الأفراد لمادة الرادون توصي منظمة الصحة العالمية باعتماد 100 Bq/m^3 كمستوى مرجعي وعدم تجاوز 300 Bq/m^3 كحد أقصى.

عند اللحظة $t_0 = 0$ نعتبرها أصلاً للتواريخ، أعطى قياس نشاط الرادون $^{222}_{86}Rn$ في كل متر مكعب من الهواء المتواجد في مسكن القيمة $a_0 = 5.10^3 \text{ Bq}$.

2.1- حدد N_0 عدد نوى الرادون في كل متر مكعب من المسكن عند اللحظة t_0 . 0.75

2.2- استنتج m_0 كتلة الرادون $^{222}_{86}Rn$ الموجودة في كل متر مكعب من هذا المسكن. 0.75

2.3- احسب عدد الأيام اللازمة لكي تصبح قيمة النشاط الإشعاعي داخل المسكن تساوي الحد الأقصى المسموح به من طرف منظمة الصحة العالمية. 0.75

معطيات: عمر النصف للرادون: $t_{1/2}(^{222}_{86}Rn) = 3,9 \text{ jours}$ ثابتة أفوكادرو: $N_A = 6,02.10^{23} \text{ mol}^{-1}$

الكتلة المولية للرادون: $M(^{222}_{86}Rn) = 222 \text{ g/mol}$

الجزء 2 - النوى والطاقة:

نتج الطاقة الشمسية عن تفاعل الاندماج لنوى الهيدروجين و يعمل علماء الفيزياء على إنتاج الطاقة النووية انطلاقاً من تفاعل الاندماج لنظري الهيدروجين.

1- عرف النظائر. 0.25

2- احسب طاقة الربط بالنسبة لنوية لكل من الدوتريوم 2_1H و التريتيوم 3_1H . استنتج أيهما أكثر استقراراً معللاً جوابك. 1.25

3- يمكن استخلاص 33 mg من الدوتريوم 2_1H انطلاقاً من 1 L ماء البحر. 0.5

احسب N عدد النوى الدوتريوم 2_1H الموجودة في 1 L من ماء البحر.

- 4- علما أن تفاعل الاندماج بين 2_1H و 3_1H معادلته كالتالي : ${}^3_1H + {}^2_1H \rightarrow {}^4_2He + {}^1_0n$ أحسب بـ MeV قيمة Q الطاقة المحررة خلال هذا الاندماج. 1
- 5- استنتج بالرجوع إلى قيمة E_{IL} الطاقة المحررة التي يمكن الحصول عليها انطلاقا من $1L$ من ماء البحر. 0.5
- 6- يقدر الاستهلاك السنوي من الطاقة الكهربائية بـ $E=4.10^{20}J$ ، باعتبار أن مردود تحول الطاقة النووية إلى الطاقة الكهربائية هو 33% . احسب بـ m^3 حجم ماء البحر اللازم استعماله خلال سنة. 0.75
- معطيات:** $m({}^1_0n)=1,00866u$; $m({}^1_1p)=1,00727u$; $1u=1,66.10^{-27}Kg =931,5MeV/C^2$; $1MeV=1,6.10^{-13}J$; $m({}^2_1H)=2,01355u$; $m({}^3_1H)=3,01550u$; $m({}^4_2He)=4,00150u$

الفيزياء : 5.5

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

I- شحن المكثف:

ننجز التركيب التجريبي الممثل في الشكل (1) والمكون من:

مولد قوته الكهرومحرركة E ، موصل أومي مقاومته R

ومكثف سعته C ، غير مشحون بدنيا وقاطع تيار K .

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- بعد نقل الشكل (1)، وجه الدارة ومثل التوترين u_C و u_R . 0.75

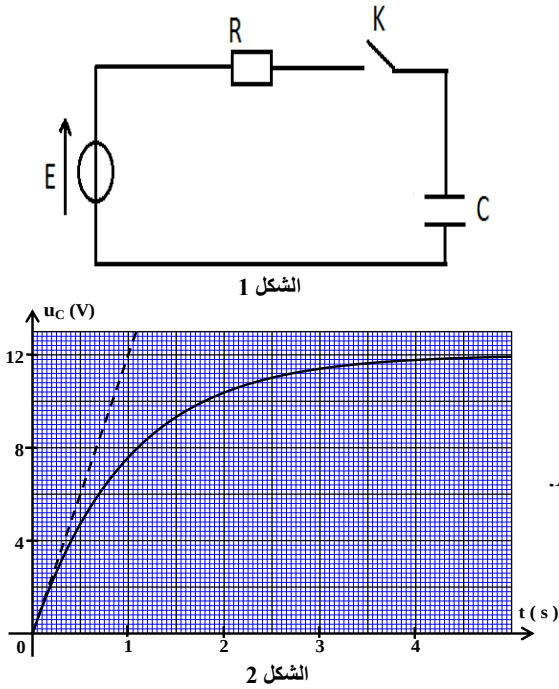
2- اثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_C(t)$. 0.75

3- تحقق من أن التعبير : $u_C(t)=E(1-e^{-t/\tau})$ 0.75

حل للمعادلة التفاضلية بالنسبة لـ $t \geq 0$ ، حيث τ ثابتة الزمن.

4- حدد مبيانيا قيمة τ واستنتج قيمة C سعة المكثف. نعطي: $R=10K\Omega$. 0.75

5- احسب الطاقة الكهربائية E_e التي يخزنها المكثف في النظام الدائم. 1



II- تفريغ المكثف:

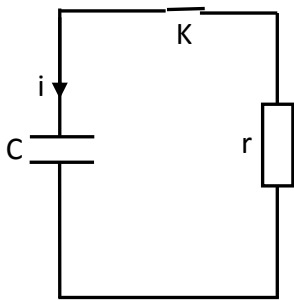
يتطلب تشغيل وامض آلة تصوير طاقة عالية لا يمكن الحصول عليها باستعمال المولد السابق. للحصول على الطاقة اللازمة، يُشحن المكثف السابق بواسطة دائرة إلكترونية تُمكن من تطبيق توتر مستمر بين مربطي المكثف قيمته $U=360V$.

نفرغ المكثف عند اللحظة $t=0$ ، في مصباح وامض آلة التصوير الذي نُمزجه بموصل أومي مقاومته r (الشكل 3)، فيتغير التوتر بين مربطي المكثف وفق المعادلة: $u_C(t)=360.e^{-t/\tau'}$ حيث τ' ثابتة الزمن.

1- أوجد قيمة ثابتة الزمن τ' علما أن التوتر بين مربطي المكثف يأخذ القيمة 1

$u_C(t)=132,45V$ عند اللحظة $t=2ms$. استنتج قيمة r مقاومة مصباح وامض آلة التصوير. 0.5

2- اشرح كيف يجب اختيار مقاومة وامض آلة التصوير لضمان تفريغ أسرع للمكثف.



الشكل 3

والله ولي التوفيق