

مدة الانجاز: ساعتان  
الأستاذ : امبارك الكور  
1/4 2015/12/22

فرض كتابي محروس رقم 2  
السنة الثانية باك علوم رياضية

ثانوية ابن طاهر  
الرشيدية

### كيمياء: (6 نقط)

#### -الجزء الأول:

معطيات:

\* كثافة حمض شائي كلورو إيثانويك  $d = 1,57$

\* الكتلة المولية لحمض شائي كلورو إيثانويك  $M = 129 \text{ g.mol}^{-1}$

\* الكتلة الحجمية للماء  $\rho_0 = 1 \text{ g.cm}^{-3}$

نعتبر حمض شائي كلورو إيثانويك ذا الصيغة  $\text{CHCl}_2\text{CO}_2\text{H}$ . أعطى قياس pH محلول مائي (S<sub>1</sub>) للحمض السابق، تركيزه  $C_1 = 0,1 \text{ mol.l}^{-1}$ ، القيمة  $\text{pH}_1 = 1,3$ .

1) أكتب معادلة تفاعل هذا الحمض مع الماء.

2) أنشئ الجدول الوصفي لتطور المجموعة، ثم عبر عن  $\tau_1$  ، نسبة القدر النهائي لتفاعل حمض شائي كلورو إيثانويك مع الماء بدلالة  $C_1$  و  $\text{pH}_1$ . أحسب قيمة  $\tau_1$ .

3) عبر عن خارج التفاعل  $Qr_{eq1}$  بدلالة  $C_1$  و  $\tau_1$ . أحسب قيمة  $Qr_{eq1}$ .

نصف إلى حجم  $V = 100 \text{ ml}$  من محلول (S<sub>1</sub>)، قطرة حجمها  $5.10^{-2} \text{ ml}$  =  $V_0$  من حمض شائي كلورو إيثانويك السائل الخالص ونحصل على محلول مائي (S<sub>2</sub>). أعطى قياس pH المحلول (S<sub>2</sub>)، القيمة  $\text{pH}_2 = 1,28$ .

4) أوجد  $C_2$ ، تركيز المحلول (S<sub>2</sub>) من مادة شائي كلورو إيثانويك، بدلالة  $C_1$ ،  $\tau_1$  ،  $d$ ،  $\rho_0$ ،  $V$ ،  $V_0$  و  $M$ . تحقق أن:  $C_2 = 5,6 \cdot 10^{-2} \text{ mol.l}^{-1}$

5) حد قيمة  $\tau_2$ ، نسبة التقدم النهائي لتفاعل بين حمض شائي كلورو إيثانويك والماء في المحلول (S<sub>2</sub>) بدلالة  $\text{pH}_1$  ،  $\text{pH}_2$  و  $C_2$  أحسب قيمتها.

6) حد قيمة  $Qr_{eq2}$ ، خارج التفاعل عند التوازن الجديد. بدلالة  $\text{pH}_1$  ،  $\text{pH}_2$  و  $C_2$  أحسب قيمتها.

#### -الجزء الثاني:

نحضر محلولاً مائياً مشبعاً، لملح كرومات الفضة،  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ ، قليل الذوبان في الماء وفق المعادلة المندرجة التالية:



1) أنشئ الجدول الوصفي لتقديم المجموعة ثم عبر عن ثابتة التوازن  $K = Q_{req}$  المقرونة بمعادلة الذوبان، بدلالة  $[\text{CrO}_4^{2-}]$ ، التركيز المولي الفعلي، لأيون كرومات  $\text{CrO}_4^{2-}$  عند التوازن.

2) استخرج الكتلة الدنوية،  $m$ ، الواجب اذابتها في حجم  $V = 1 \text{ l}$  من الماء الخالص عند درجة حرارة  $25^\circ\text{C}$ ، للحصول على محلول مشبّع.

المعطيات:

\* ثابتة التوازن عند درجة حرارة  $25^\circ\text{C}$  هي  $K = 10^{-12}$

\* الكتلة المولية  $M(\text{Ag}_2\text{CrO}_4) = 329,8 \text{ g.mol}^{-1}$ .

مدة الانجاز: ساعتان  
الأستاذ : امبارك الكور  
4/4 2015/12/22

فرض كتابي محروس رقم 2  
السنة الثانية باك علوم رياضية

ثانوية ابن طاهر  
الرشيدية

1) أثبت أن التوتر  $u_R$ ، بين مربطي الموصل الأومي ذي المقاومة  $R$  يحقق المعادلة التفاضلية التالية:

$$(R + R_0)C \frac{du_R}{dt} + u_R = 0$$

2) حدد، بدلالة برمترات الدارة، تعبير  $m$  و  $A$ . ليكن حل المعادلة التفاضلية على الشكل:

$$u_R(t) = A e^{-mt}$$

3) حدد البعد الفيزيائي للثابتة  $m$ .

4) تعطى الوثيقة 4 منحنى تغيرات الدالة الزمنية  $\ln(u_R(t))$

4.1) أوجد قيمة المقاومة  $R_0$ .

4.2) تحقق من قيمة  $C$ .

5) أوجب بدلالة الزمن  $t$  وببرامترات الدارة، تعبير كل من التوترين  $u_C(t)$  و  $u_{AB}(t)$ .

6) ارسم على نفس المعلم، وبدون سلم، منحنين الدوال الزمنية:  $u_C(t)$  و  $u_R(t)$  و  $u_{AB}(t)$ .

7) ليكن،  $t_j$ ، تاريخ تقاطع منحني  $u_C(t)$  و  $u_R(t)$  بين أن:

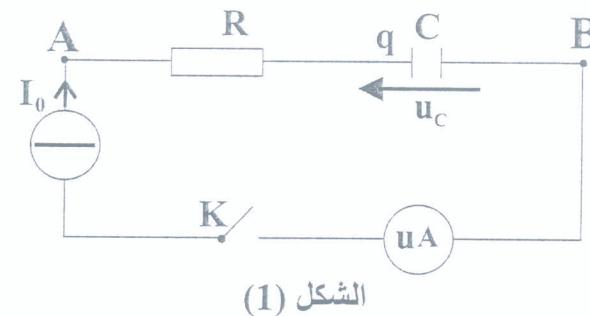
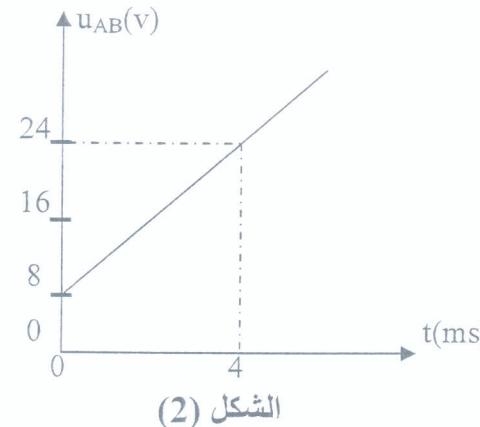
$$t_j = (R + R_0)C \cdot \ln \left( \frac{2R + R_0}{R + R_0} \right)$$

مدة الانجاز: ساعتان  
الأستاذ : امبارك الكور  
3/4 2015/12/22

فرض كتابي محروس رقم 2  
السنة الثانية باك علوم رياضية  
ثانوية ابن طاهر  
الرشيدية

### فيزياء (2): (9 نقط)

I- نجز التركيب الممثل في الشكل 1 والمكون من: مولد مؤمن للتيار، ميكرو أمبير متر، موصل أومي مقاومته  $R$  ومكثف سعته  $C$  مشحون بدئيا تحت توتر  $U_0 = 4V$  وقاطع التيار  $K$ .



عند لحظة تاریخها  $t = 0s$  ، نغلق قاطع التيار فیشير المیکرو أمیر متر إلى الشدة  $I_0 = 40 \text{ mA}$  .

(1) أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر  $u_C$  بين مربطي المكثف.

(2) بين ان التوتر  $u_{AB}(t)$  دالة تألفية معادلتها:  $u_{AB}(t) = \alpha t + \beta$  محددا تعابير  $\alpha$  و  $\beta$  بدلالة الثوابت اللازمة.

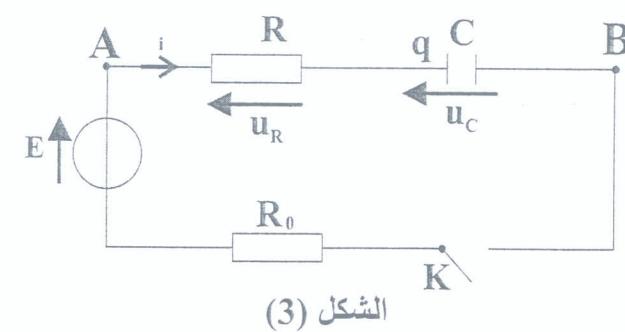
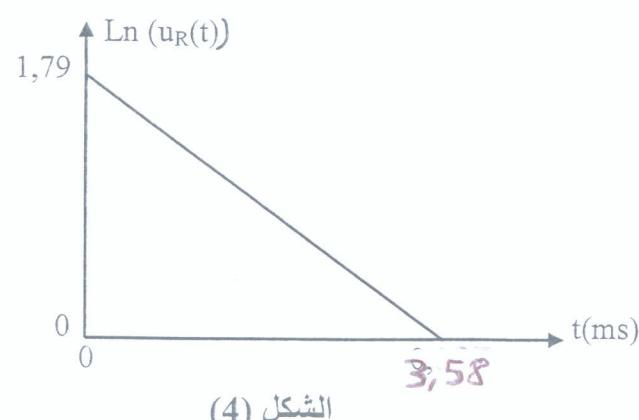
(3) يعطي الشكل (2) التطور الزمني للتوتر  $u_{AB}(t)$ . باعتمادك المبيان:

1.3) حدد قيمة المقاومة  $R$  .

2.3) تحقق أن:  $C = 10 \mu\text{F}$

3.3) انطلاقا من القدرة الكهربائية اللحظية بين مربطي المكثف أوجد تعابير  $E$  الطاقة المخزونة عبر عن  $\Delta E$  ، طاقة تفت نواة واحدة من الاورانيوم 238، حسب المعادلة الحصيلة، بدلالة،

-II في تجربة ثانية، نفرغ المكثف، ثم نستبدل المولد المؤمن للتيار، بمولد مؤمن للتوتر، قوته الكهر مركبة  $E = 12V$  ، ومركب على التوالى مع موصل أومي مقاومته  $R_0$  . الشكل (3).



مدة الانجاز: ساعتان  
الأستاذ : امبارك الكور  
2/4 2015/12/22

فرض كتابي محروس رقم 2  
السنة الثانية باك علوم رياضية  
ثانوية ابن طاهر  
الرشيدية

### فيزياء (1): (5 نقط)

- المعطيات:

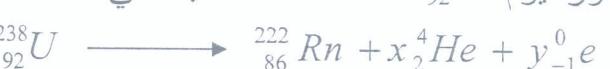
الإلكترون	النوترون	البروتون	${}^4He$	${}^{222}_{86}Rn$	${}^{238}_{92}U$	الدقيقة
$5,4858 \cdot 10^{-4}$	1,0087	1,0073		221,9703	238,0508	(u) الكتلة
				28,28	1707,84	طاقة (Mev) الرابط

$$1 \mu = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ Kg} = 931,5 \text{ Mev} \cdot c^2$$

$$\text{النواة } {}_Z^A X \text{ كروية الشكل شاعها } r = r_0 \cdot A^{1/3} \text{ مع}$$

$$\text{حجم كرة شاعها } r = \frac{4}{3} \pi r^3$$

ينتج الرادون  ${}^{222}_{86}Rn$  ، عن تحول نووي، عبارة عن سلسلة من الأنشطة الإشعاعية من طراز  $\alpha$  و  $\beta^-$  ، لنواة الأورانيوم  ${}^{238}_{92}U$  ، معادلته الحصيلة هي :



1) أحسب  $\rho$  ، الكتلة الحجمية لنواة الاورانيوم 238

2) حدد قيمتي  $x$  و  $y$  .

3) أوجد بالوحدة Mev طاقة الرابط بالنسبة لنواة الاورانيوم 238.

4) مثل مخطططا طاقيا مرکبا للتحول النووي.

5) عبر عن  $\Delta E$  ، طاقة تفت نواة واحدة من الاورانيوم 238، حسب المعادلة الحصيلة، بدلالة،

طبقات الرابط لنوبي الداخلة في التحول وثوابت أخرى تحددها. أحسب قيمة  $\Delta E$  .

6) الرادون 222 اشعاعي النشاط. يتم قياس  $a(t)$  ،

نشاط عينة مشعة من غاز الرادون. يعطى المنحنى أسفله تغيرات  $\ln(a(t))$  بدلالة الزمن.

6.1) حدد قيمة  $t_{1/2}$  ، عمر النصف لنواة الرادون 222.

6.2) أوجد،  $N_d$  ، عدد النوى المتفتتة من الرادون بين التاریخین  $t_0 = 0 \text{ h}$  و  $t_1 = 350 \text{ h}$  .

