

# الإمتحان التجريبي الإقليمي 2010/2009

المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية و التعليم العالي و  
تكوين الأطر و البحث العلمي  
قطاع التعليم المدرسي  
الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين  
جهة سوس ماسة درعة  
نيابة تارودانت

المادة :	الفيزياء و الكيمياء	المعامل : 05
الشعبة :	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة و الأرض	مدة الإنجاز : 3س

- يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة.
- تعطى التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية.

## تمرين 1: الكيمياء (7نقط)

يستعمل محلول الأمونياك التجاري  $NH_3(aq)$  بعد تخفيفه كسائل منظف للمغسلة و بالونة المطبخ....  
للحصول على محلول مخفف للأمونياك  $S$  تركيزه  $C_S$ ، نقوم بتخفيف المحلول التجاري  $S_0$  ذي التركيز  
 $C_0 = 1,1 \text{ mol.L}^{-1}$  100 مرة.

الهدف من التمرين هو التأكد من قيمة  $C_0$  ثم دراسة المحلول  $S$ .

المعطيات :

▪ الجداء الأيوني للماء :  $K_e = 10^{-14}$ .

▪ لبعض المزدوجات :

$pK_{A1} = 0$  :  $H_3O^+(aq)/H_2O(l)$  ✓

$pK_{A2} = 9,2$  :  $NH_4^+(aq)/NH_3(aq)$  ✓

$pK_e = 14$  :  $H_2O(l)/HO^-(aq)$  ✓

▪ الموصلية المولية الأيونية لبعض الأيونات :

$\lambda(HO^-) = 199.10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$   $\lambda(NH_4^+) = 73,4.10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$

1 - تحضير المحلول المخفف  $S$ .

1 1 - اعط قيمة  $C_S$ .

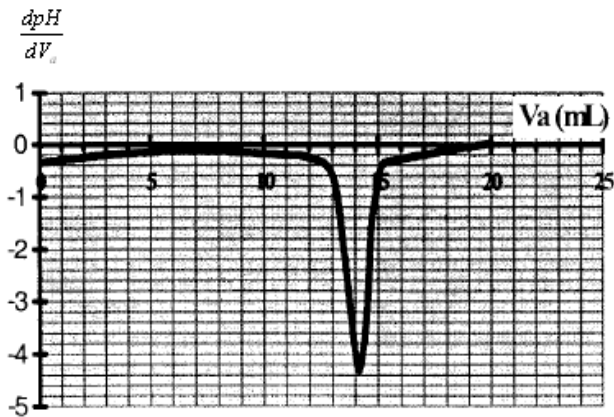
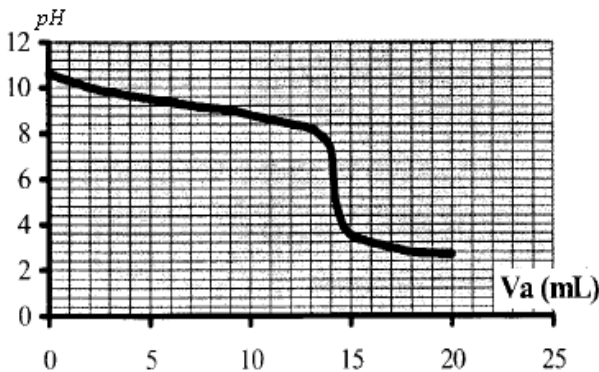
1 2 - ما هو الحجم  $V_0$  الذي يجب أخذه من  $S_0$  لتحضير حجم  $V_S = 1,00 \text{ L}$  من المحلول  $S$ .

2 - معايرة المحلول المخفف  $S$ .

الهدف من هذه الفقرة هو التأكد من قيمة  $C_0$ ، و لهذا نقوم بمعايرة الحجم  $V = 20 \text{ mL}$  من المحلول المخفف  $S$

بواسطة محلول لحمض الكلوريدريك  $(H_3O^+(aq) + Cl^-(aq))$  ذي التركيز  $C_a = 0,015 \text{ mol.L}^{-1}$ .

تمكننا هذه الدراسة من خط تغيرات  $pH$  الخليط و  $\frac{dpH}{dV_a}$  بدلالة الحجم المضاف  $V_a$ .



- 2 1 - ما هي المعدات التجريبية اللازمة لإنجاز المعايرة. 0,5
- 2 2 - حدد  $pH$  المحلول المخفف  $S$  قبل إنجاز المعايرة معللا جوابك. 0,5
- 2 3 - اكتب معادلة تفاعل المعايرة. 0,25
- 2 4 - حدد حجم الحمض المضاف  $V_{aE}$  للحصول على التكافؤ. موضحا الطريقة المتبعة. 0,5
- 2 5 - أحسب  $C_S$  تركيز المحلول  $S$ . 0,5
- 2 6 - استنتج  $C_0$  تركيز المحلول  $S_0$  و قارنها مع القيمة المعطاة. 0,25
- ملاحظة : فيما تبقى من التمرين نستعمل قيمة  $C_0$  المعطاة و قيمة  $C_S$  الموافقة لها.
- 2 7 - معلمة نقطة التكافؤ :

من بين الكواشف الملونة داخل الجدول أسفله ما هو الكاشف المناسب الذي يمكن استعماله لمعلمة نقطة التكافؤ معللا جوابك. 0,5

الكاشف الملون	لون النوع القاعدي	منطقة الإنعطاف	لون النوع الحمضي
أزرق البروموفينول	أزرق بنفسجي	3,0-4,6	أصفر
أحمر الميثيل	أصفر	4,2-6,2	أحمر
أحمر الكريزول	أحمر	7,2-8,8	أصفر

### 3 - دراسة حالة التوازن الكيميائي داخل المحلول $S$ :

- ✓ في هذه الفقرة سنهتم بدراسة حالة التوازن داخل الحجم  $V_S = 1,00 L$  من المحلول  $S$ .
- 3 1 - التفاعل حمض قاعدة داخل المحلول :
- 3 1 1 - اكتب معادلة التفاعل الحاصل بين الأمونياك  $NH_3(aq)$  و الماء. 0,25
- 3 1 2 - اعط تعبير ثابتة التوازن  $K$  الموافقة لمعادلة التفاعل. 0,25
- 3 1 3 - عبر عن  $K$  بدلالة  $K_e$  و  $K_{A2}$ . ثم أحسب قيمتها. 0,5
- 3 2 - تحديد قيمة التقدم النهائي  $x_{eq}$  :
- 3 2 1 - اعط جدول التقدم. 0,5
- 3 2 2 - تجاهل قيمة  $x_{eq}$  أمام الجداء  $C_S * V_S$ ، بين أن  $K = \frac{x_{eq}^2}{C_S * V_S^2}$ . 0,5
- 3 2 3 - استنتج قيمة  $x_{eq}$ . 0,25
- 3 3 - تحديد قيمة  $pH$  المحلول بواسطة قياس الموصلية :
- موصلية المحلول المخفف  $S$  هي :  $\sigma_{eq} = 8,52.10^{-3} S.m^{-1}$
- 3 3 1 - أحسب تراكيز الأنواع الأيونية داخل المحلول  $S$ . 0,75
- 3 3 2 - استنتج قيمة  $pH$  المحلول. هل تتوافق مع النتيجة التجريبية. 0,5

### تمرين 2: (25,3 بن)

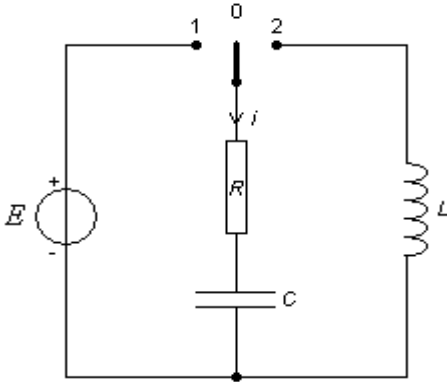
لتحديد عمر القمر أحضر بعض العلماء الفلكيين صخورا قمرية إلى الأرض. ثم قام الفيزيائيون بالحساب التجريبي لكمية الأرجون 40 و البوتاسيوم 40 داخل عينة من هذه الصخور.

$$t_{1/2}({}^{40}_{19}K) = 1,26.10^9 \text{ ans}$$

- 1 - علما أن البوتاسيوم  ${}^{40}_{19}K$  نضير مشع يتحول إلى الأرجون  ${}^{40}_{18}Ar$ . أكتب معادلة التفتت مبينا نوع هذا النشاط. 0,75
- 2 - اعط قانون التناقص الإشعاعي بالنسبة لعدد النوى. 0,25
- 3 - عرف زمن نصف التفاعل و بين أن :  $t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda}$ . 0,75
- 4 - بعد تحليل عينة  $m = 1 g$  من صخرة قمرية عند لحظة  $t$  تبين أنها تحتوي على  $N_{Ar}(t) = 2,3.10^{17}$  نواة من الأرجون  ${}^{40}_{18}Ar$  و  $N_K(t) = 2,4.10^{19}$  نواة من  ${}^{40}_{19}K$ . باعتبار الصخرة القمرية لا تحتوي على  ${}^{40}_{18}Ar$  لحظة تكونها.

- 1 4 - ما العلاقة بين  $N_K(0)$  ،  $N_K(t)$  و  $N_{Ar}(t)$  .  
 2 4 - عبر عن عمر الصخرة  $t$  بدلالة  $N_K(0)$  ،  $N_K(t)$  و  $\lambda_K$  .  
 3 4 - أحسب عمر الصخرة القمرية.

0,5  
0,75  
0,25



### تمرين 3: (6)

الهدف من هذا التمرين هو تحديد سعة مكثف تجريبيا و دراسة التذبذبات الحرة في دارة  $RLC$  .  
 ننجز التركيب التجريبي جانبه ثم نغلق قاطع التيار في الموضع 1 عند لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ.

1 - أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_C$  .

2 - حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل :

$$u_C(t) = A(1 - e^{-\alpha t})$$

0,5

1 2 - بين أن  $A = E$  و  $\alpha = \frac{1}{RC} = \frac{1}{\tau}$  . ثم اعط تعبير  $u_C(t)$  .

0,75

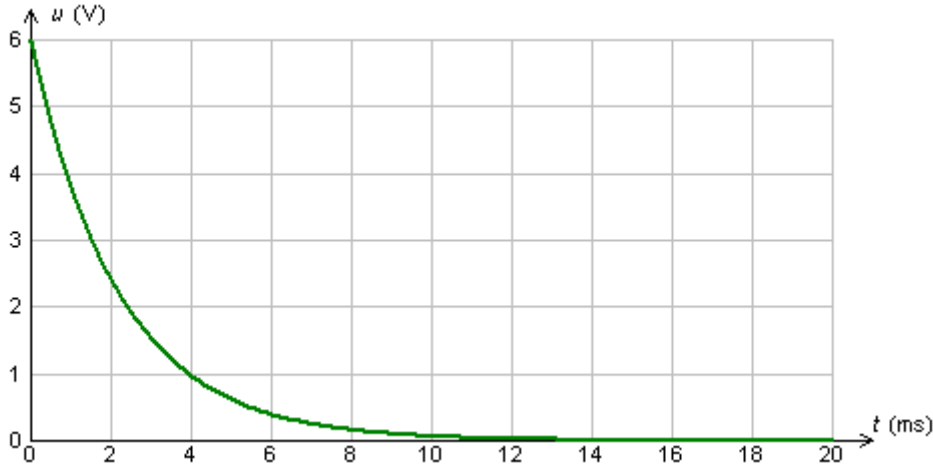
2 2 - استنتج تعبير تغيرات شدة التيار المار في الدارة  $i(t)$  ثم تعبير  $u_R(t)$  .

0,5

2 3 - عبر عن  $u_R(\tau)$  بدلالة  $E$  .

0,25

يمثل الشكل جانبه منحنى تغيرات التوتر بين مربطي الموصل الأومي بدلالة الزمن.



3 - حدد مبيانيا قيمة  $E$  معللا جوابك و حدد قيمة  $\tau$  مبينا الطريقة المستعملة.

0,5

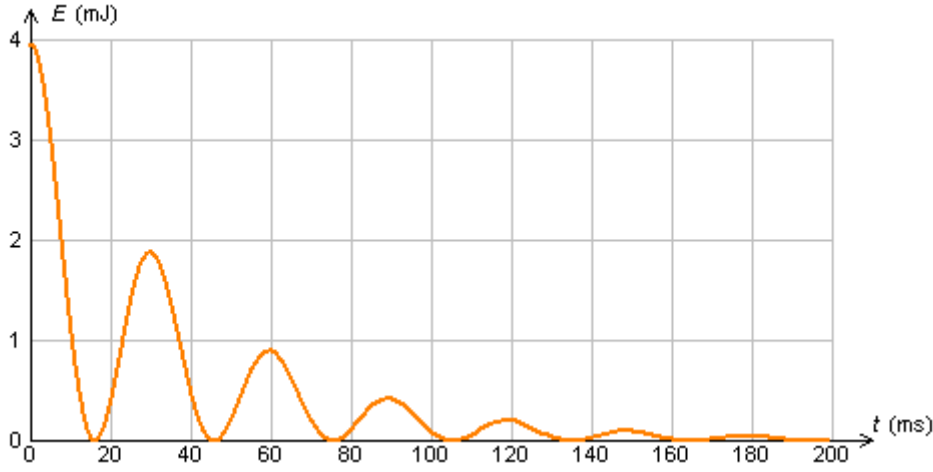
4 - أحسب قيمة  $C$  علما أن  $R = 10 \Omega$  .

0,5

5 - استنتج قيمة الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف بعد شحنه.

0,5

بعد شحن المكثف نؤرجح قاطع التيار عند لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ للموضع 2. و نعطي منحنى تغيرات الطاقة المخزونة في المكثف بدلالة الزمن.



0,25

0,25

0,5

6 - ما اسم النظام المحصل عليه.

7 - استنتج مبيانيا قيمة شبه الدور  $T$ .8 - علما أن  $T = T_0$ . أحسب قيمة  $L$ .

0,5

9 - أحسب قيمة الطاقة الكلية المخزونة في الدارة عند  $t = 0$  و عند  $t = \frac{T}{2}$ .

0,5

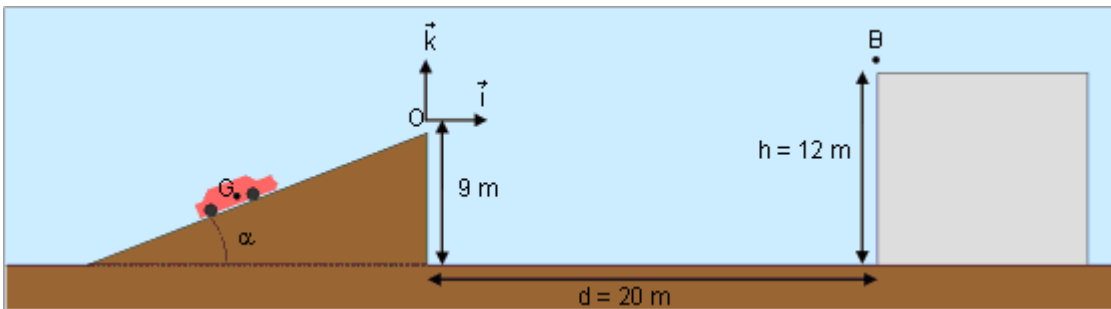
10 - استنتج قيمة الطاقة الضائعة بمفعول جول بين  $t = 0$  و عند  $t = \frac{T}{2}$ .

0,5

11 نصيانة التذبذبات نضيف للدارة  $RLC$  مولدا يزودها بتوتر  $u_g = ki$ . ما قيمة  $k$  لصيانة التذبذبات.

### تمرين 4: (3,75)

الهدف من هذا التمرين هو تحديد الشروط الضرورية لإنجاز مجازفة. يحاول أحد المجازفين القفز بسيارته على سطح عمارة كما يوضح الشكل و لهذا نقوم بدراسة حركة المجموعة ( المجازف-السيارة) أثناء عملية القفز (من  $O$  إلى  $B$ ) حيث نعتبر لحظة مرور مركز قصور المجموعة من النقطة  $O$  بسرعة  $V_0$  أصلا للتواريخ.



1,5

0,25

1

1

1 - أوجد معادلة مسار مركز قصور المجموعة.

2 - يود المجازف وصول السطح أي النقطة  $B$  بسرعة متجهتها أفقية. ماذا تمثل النقطة  $B$  للمسار.3 - أوجد تعبير احداثيات قمة المسار بدلالة  $\alpha$  و  $V_0$ .4 - أوجد قيم  $\alpha$  و  $V_0$  لتطبيق قمة المسار مع النقطة  $B$ . نعطي:  $g = 9,8 \text{ m.s}^{-2}$

التنقيط	عناصر الإجابة	رقم السؤال	
0,25	$C_S = 1,1 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$	-1-1	الكيمياء 7
0,25	$V_0 = 10 \text{ mL}$	-2-1	
0,5	سحاحة كاس - متر-محرك مغناطيسي	-1-2	
0,5	$pH \approx 10,5 \pm 0,4$ + التعليل	-2-2	
0,25	$NH_3(aq) + H_3O^+(aq) \rightarrow NH_4^+(aq) + H_2O(l)$	-3-2	
0,5	$V_{AE} = 14 \text{ mL}$ + الطريقة	-4-2	
0,5	$C_S = 1,05 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$	-5-2	
0,25	$C_0 = 1,05 \text{ mol.L}^{-1} \approx 1,1 \text{ mol.L}^{-1}$	-6-2	
0,5	أحمر المثل + التعليل	-7-2	
0,25	$NH_3(aq) + H_2O(l) \leftrightarrow NH_4^+(aq) + HO^-(aq)$	-1-1-3	
0,25	تعبير $K$	-2-1-3	
0,5	$K = K_e / K_{A2} = 1,58 \cdot 10^{-5}$	-3-1-3	
0,5	جدول التقدم	-1-2-3	
0,5	التوصل إلى تعبير $K$	-2-2-3	
0,25	$x_{eq} = 4,17 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$	-3-2-3	
0,75	$[NH_4^+] = [HO^-] = 0,31 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$	-1-3-3	
0,5	$pH = 10,49$	-2-3-3	
0,75	نشاط اشعاعي $\beta^+ \text{ } ^{40}_{19}K \rightarrow \text{}^{40}_{18}Ar + \text{}^0_1e$	-1	تمرين 2
0,25	$N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$	-2	
0,75	التعريف + التوصل للعلاقة	-3	
0,5	$N_K(0) = N_K(t) + N_{Ar}(t)$	-1-4	
0,75	$t = \frac{-1}{\lambda} \ln\left(\frac{N_K(t)}{N_K(0)}\right)$	-2-4	
0,25	$t = 1,73 \cdot 10^7 \text{ ans}$	-3-4	
0,5	$RC \frac{du_C}{dt} + u_C = E$	-1	
0,75	التوصل إلى تعبير الثوابت + $u_C(t) = E(1 - e^{-t/\tau})$	-1-2	تمرين 3
0,5	$u_R(t) = E e^{-t/\tau} \quad i(t) = \frac{E}{R} e^{-t/\tau}$	-2-2	
0,25	$u_R(\tau) = 0,37E$	-3-2	
0,5	$E = 6 \text{ V}$ و $\tau = 2,2 \text{ ms}$ + التعليل و الطريقة	-3	
0,5	$C = 220 \mu\text{F}$	-4	
0,5	$E_e(\text{max}) = 3,96 \cdot 10^{-3} \text{ J}$	-5	
0,25	نظام شبه دوري	-6	
0,25	$T \approx 60 \text{ ms}$	-7	
0,5	$L = \frac{T^2}{4\pi^2 C} = 0,4 \text{ H}$	-8	
0,5	$E_T(0) = E_e(0) + E_m(0) = E_e(0) + 0 = 3,96 \cdot 10^{-3} \text{ J}$ $E_T\left(\frac{T}{2}\right) = E_e\left(\frac{T}{2}\right) + E_m\left(\frac{T}{2}\right) = E_e\left(\frac{T}{2}\right) + 0 = 1,9 \cdot 10^{-3} \text{ J}$	-9	
0,5	$E_J = E_T(0) - E_T\left(\frac{T}{2}\right) = 2,06 \cdot 10^{-3} \text{ J}$	-10	

0,5	$k = R = 10\Omega$	-11	
1,5	$z(x) = \frac{-1}{2} \frac{g}{V_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 + (tg\alpha)x$	-1	تمرين 4
0,25	قمة المسار	-2	
1	$x = \frac{V_0^2 \sin \alpha \cos \alpha}{g}$ و $z = \frac{V_0^2 \sin^2 \alpha}{2g}$	-3	
1	$\alpha = 16,70^\circ$ $V_0 = 26,68 \text{ m.s}^{-1}$	-4	