

## اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

### التمرين الأول (07 نقاط)

نصب في كأس 50ml من الماء المقطر و 25ml من الكحول، ونضع الكأس في حمام مائي (حمام مريم) درجة حرارته  $25^{\circ}\text{C}$ . نأخذ حجماً  $V=1,0\text{ ml}$  من كلورو-2-مثيل-2-بروبان ونصبه في الكأس عند  $t=0$  لحظة تشغيل الميقاتية. تعاير مقياس الناقلة ونغمي خلية القياس في الخليط بعد تحريكه ليصبح متجانساً. سجل بعد كل 200s الناقلة ( $t$ ) فحصل على النتائج المدونة في الجدول أسفله:

$t(\text{s})$	0	200	400	600	800	1000	1200	1400	1600	1800	2000
$\sigma$ ( $\text{s}/\text{m}$ )	0	0,489	0,977	1,270	1,466	1,661	1,759	1,856	1,905	1,955	1,955

- 1- أكتب الصيغة نصف المنشورة للمركب الكيميائي الذي نرمز له اختصاراً بـ RCl
- 2- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث وأستنتج الأنواع الكيميائية التي يمكنها التأثير على ناقلة محلول خلال التحول.
- 3- أنشيء جدول التقدم للتفاعل.
- 4- أستنتاج عبارة الناقلة  $G$  بدلالة  $\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+}$ ,  $\lambda_{\text{Cl}^-}$ ,  $\lambda$ ,  $K$ .
- 5- أستنتاج أن ناقلة محلول يمكن التعبير عنها بالعلاقة التالية:  $\sigma(t) = \sigma_0 \cdot \frac{x(t)}{x_{\max}}$
- 6- أحسب ( $n_0$ ) كمية كلورو-2-مثيل-2-بروبان الإبتدائية عند اللحظة ( $t=0$ ) وأستنتاج التقدم الأعظمي  $x_{\max}$ . علماً بأن الكثافة الحجمية لكلورو-2-مثيل-2-بروبان هي:  $\rho=0,85 \text{ g/cm}^3$ ,  $\text{Cl}=35 \text{ g/mol}$ ,  $\text{H}=1 \text{ g/mol}$ ,  $C=12 \text{ g/mol}$ .
- 7- أستنتاج تقدم التفاعل ( $t$ )  $x$  عند كل لحظة  $t$  من لحظات القياس ومثل المنحنى ( $t$ )  $x=f(t)$  على ورق مليمترى.
- 8- عرف ز من نصف التفاعل  $t_{1/2}$  ثم عين قيمته.
- 9- عين السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظتين  $t_{1/2}$ ,  $t=0,5h$ ,  $t=0,5h$ . ماذا تستنتج؟

### التمرين الثاني (06 نقاط)

1- التوريوم  $^{227}_{90}\text{Th}$  عبارة عن نواة مشعة تفكك لتعطي جسيمات  $\alpha$ .

2- المقصود بكلمة "نواة مشعة"؟ عين تركيب نواة  $^{227}_{90}\text{Th}$ ؟

3- أكتب معادلة تفكك هذه النواة، محققاً قوانين الإنحفاظ الإعتدائية، يعطى:

الرمز	At	Rn	Fr	Ra	Ac
العدد الذري	85	86	87	88	89

ج) أحسب عدد الأنوية المشعة  $N_0$  المحتوة في عينة كتلتها  $m_0$  من  $^{227}\text{Th}$  حيث:  $m_0 = 1 \text{ mg}$

$$m_p = m_n = 1,67 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$$

2- ليكن ( $N(t)$ ) عدد الأنوية المشعة في عينة من التوريوم الحاضرة في اللحظة  $t$ ،

و  $N_0$  عددها الإبتدائي ( $t=0$ ) ،

أوصلت القياسات إلى نتائج الجدول التالي:

- 1- أكتب عبارة زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  ثم أحصر قيمته اعتماداً على الجدول.

$t$ (jours)	0	4	6	10	15	20
$\frac{N}{N_0}$	1	0,86	0,79	0,68	0,56	0,46
$-\ln\left[\frac{N}{N_0}\right]$						

$$-\ln\left[\frac{N}{N_0}\right] = f(t)$$

3- أحسب قيمة كل من ثابت الإشعاع  $\lambda$  ونصف العمر  $t_{1/2}$   $\text{Th}$ .

التمرين الثالث : ( 07 نقاط )

دارة كهربائية تحتوي على التسلسل : مولد مثالي لتوتر مستمر (ق.م.ك)  $E$  ، قاطعة، وشيعة ذاتيّتها  $(L)$  و مقاومتها  $r=10,0 \Omega$  ، ناقل أوّمي مقاومته  $R$  . حاسوب معواجهة دخول تسمح بمشاهدة التوترين  $U_{AB}, U_{BC}$  بدلالة الزمن . عند اللحظة  $t=0$ ) نغلق القاطعة، بواسطة بطاقة المعلومات يمكن الحصول على البيانات (1) و (2)

1- أنساب البيانات(1) و (2) للتوترين  $U_{AB}, U_{BC}$  . علل.

2- حدد قيمة  $(E)$ .

3- أحسب  $(R)$  وأستنتج  $(L)$  بـ  $(\text{mH})$

4- أعط العبارة الحرفية لشدة التيار  $(i)$  بدلالة  $r$  ،  $E$  ،  $L$  ،  $R$  وأستنتاج شدة التيار من أجل  $t=0,003 \text{ s}$

5- أحسب قيمة الطاقة المخزنة في الوشيعة عند اللحظة  $s = 0,003 \text{ s}$

