

الثانوية.....

فرض كتابي رقم ①
(الدورة الأولى)

المستوى : الثاني من سلك البكالوريا
الشعبة :

المدة : ساعتان

المادة : العلوم الفيزيائية

الكيمياء:

لتحضير محلول مائي (S_1) لحمض الأوكساليك تركيزه $C_1=60\text{m.mol/l}$ ، نذيب البلورات الصلبة لحمض الأوكساليك ذات الصيغة $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ في الماء المقطر.

١- أحسب كثافة بلورات حمض الأوكساليك اللازمة لتحضير 100mL من محلول (S_1) ؟

٢- لتنبّع تحول كيميائي بطبيعة لتفاعل حمض الأوكساليك $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$ مع أيونات ثانوي كرومات $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ، نقوم بمزج $V_1=50\text{mL}$ من محلول (S_1) و $V_2=50\text{mL}$ من محلول (S_2) لثاني كرومات البوتاسيوم ذي تركيز $C_2=16\text{m.mol/l}$

٢.١- أحسب كمية المادة البدئية للمتفاعلان ؟

٢.٢- أكتب معادلة التفاعل بين المزدوجتين $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}/\text{Cr}^{3+}$ و $\text{CO}_2/\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ؟ ما طبيعته؟

٢.٣- أنجز جدول التقدم للتفاعل الكيميائي ؟

٢.٤- بين أن الخليط البدئي مستعمل بنسب غير ستوكيمترية ؟ استنتج التقدم الأقصى ؟

٢.٥- أوجد العلاقة بين التركيز $[\text{Cr}^{3+}]$ والتقدم x للتفاعل الكيميائي ؟

٢.٦- نحتفظ بدرجة الحرارة ثابتة، وتنتبّع تركيز $[\text{Cr}^{3+}]$ الناتجة فنحصل على النتائج التالية :

$t(s)$	0	10	20	35	40	50	100	150	160	180
$[\text{Cr}^{3+}](\text{m.mol/l})$	0	2	5	8	8,8	10	14	15,6	16	16
$x(\text{m.mol})$										

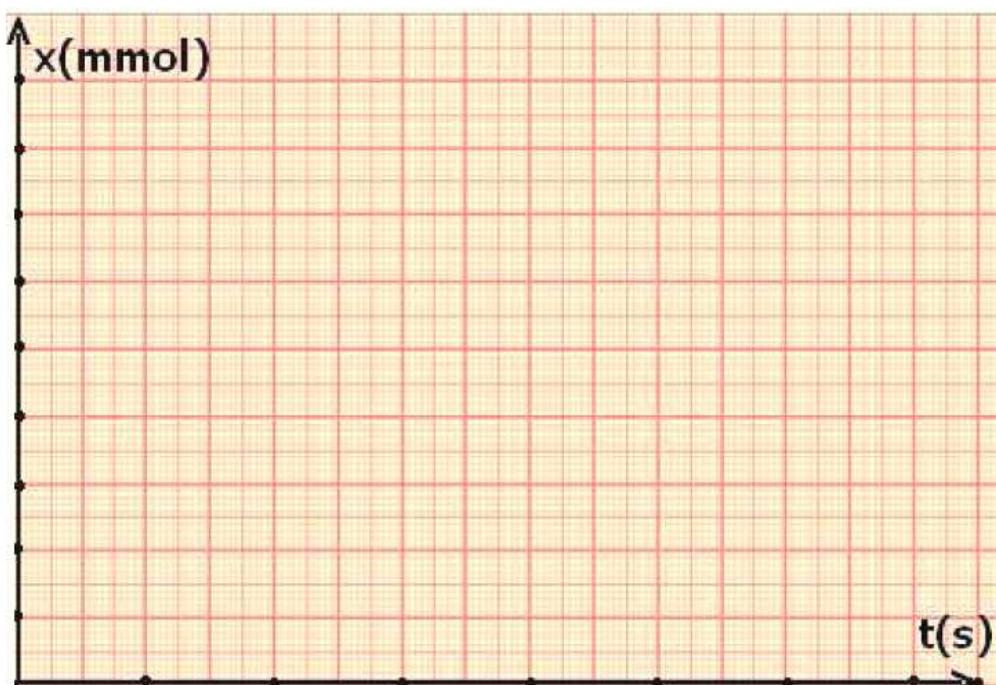
٢.٦.١- أتمم ملأ الجدول أعلاه ؟

٢.٦.٣- هل التفاعل السابق كلي ؟ حدد زمن نصف التفاعل ؟

٢.٦.٤- مثل تغيرات التقدم x بدلالة الزمن t في الوثيقة أسفله ؟

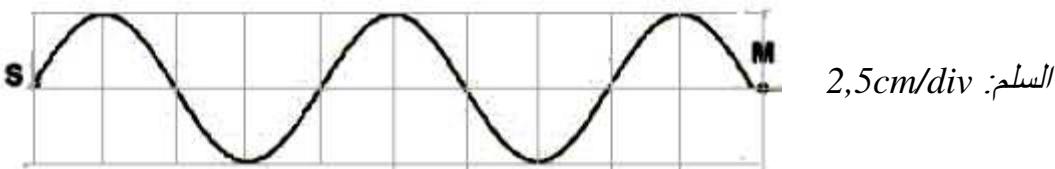
٢.٦.٥- أحسب السرعة الحجمية البدئية لهذا التفاعل ؟

٢.٦.٦- اقترح طريقة تمكن من تتبع تطور هذا التفاعل ؟



تمرين 1 (الموجات الميكانيكية - الضوئية):

- A - يكون الطرف (S) لهذاز تردد $N=100\text{Hz}$ منبعاً لموجة جيبية مستقيمية وسعتها $a=0,5\text{cm}$ ، تنتشر طول حبل أفقى بسرعة V . نحصل على التسجيل أسفله عند اللحظة t_1 ؟
- 1- ما الدورية التي يمكن تحديدها من خلال التسجيل أسفله؟ حدد قيمتها واستنتج قيمة سرعة انتشار الموجة ؟
 - 2- أحسب قيمة التاريخ t_1 ؟
 - 3- أوجد عدد نقط الحبل التي تهتز على توافق في الطور مع المنبع S ؟ نعطي طول الحبل $\ell = 1\text{m}$.
 - 4- مثل مظهر الحبل في اللحظة $t_2 = 27,5\text{ms}$ ؟
 - 5- حدد تاريخ وصول مقدمة الموجة إلى النقطة N من الحبل تبعد عن المنبع ب $d = 0,15\text{m}$ ؟
 - 6- مثل بدلالة الزمن استطالي S و N في نفس المعلم ؟



B- نعتبر موشوراً شفافاً من زجاج معامل انكساره $n = 1,6$ وزاوته $A = 60^\circ$. يرد شعاع ضوئي أحادي اللون تحت زاوية الورود i فينثني من الموشور تحت زاوية الانكسار i' .

$$^o 1) \text{ بين أن العلاقة بين } n \text{ و } A \text{ و } D \text{ هي : } \sin\left(\frac{D+A}{2}\right) = n \cdot \sin\left(\frac{A}{2}\right) ? \text{ ثم أحسب } i \text{ و } D \text{ ؟}$$

$^o 2) \text{ يرد على الموشور شعاعان ضوئيان أحمر و أزرق تحت نفس زاوية الورود } = 60^\circ$.

2.1- أنشئ شكلًا مناسباً مبيناً عليه الشعاعان المنثنيان ؟ نعطي $D_R = 47,4^\circ$ و $D_B = 53,3^\circ$.

2.2- استنتاج قيمة الزاوية التي يكونها الشعاعان المنثنيان ؟

تمرين 2 (الفيزياء النووية):

A- نويدة الراديوم $^{226}_{88}Ra$ إشعاعية النشاط α ، تعطي عند تفتقدها نويدة الرادون $^{40}_{Z}Rn$.

$^o 1) \text{ أكتب معادلة التفتقذ لنويدة الراديوم ثم احسب قيمتي } A \text{ و } Z \text{ .}$

$^o 2) \text{ أحسب الطاقة المحررة خلال تفتقذ نويدة الراديوم ؟}$

$^o 3) \text{ أحسب طاقة الرابط لنويدة الراديوم؟ استنتاج طاقة الرابط لنويدة نفس النويدة؟}$

$^o 4) \text{ علماً أن طاقة الرابط بالنسبة لنووية الصوديوم هي } 8,06\text{Mev/nucléon}$.

استنتاج معملاً جوابك أي النويدتين أكثر استقراراً؟

$^o 5) \text{ في اللحظة } t = 0\text{s} \text{ نتوفر على عينة من الراديوم } ^{88}Ra \text{ كتلتها } m_0 = 2\text{mg}$

1.5- أحسب العدد N_0 للنوبي المشعة في العينة عند $t = 0\text{s}$ واستنتاج نشاط العينة عند نفس اللحظة ؟

$$\text{نعطي } N_A = 6 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

2.5- أحسب الطاقة المحررة خلال تفتقذ الكتلة m_0 من الراديوم ؟

2.5- حدد المدة الزمنية لكي تفتقذ 70% من الراديوم إذا علمت أن $S = 5 \cdot 10^9 \text{S}^{-1}$ ؟

نعطي : $m(Rn) = 222,0176\text{u}$ و $m(He) = 4,0039\text{u}$; $1\text{u} = 931,5\text{Mev/c}^2$; $1\text{u} = 1,66 \cdot 10^{-27}\text{kg}$

$m(Ra) = 226,254\text{u}$ و $m_n = 1,008665\text{u}$; $m_p = 1,007276\text{u}$; $M(Ra) = 226\text{g/mol}$