

EL BADAOUI	فرضي مطروبي : الثانية باك الورايا علوم رياضية	2020-2021
BAC. SM	فرضي رقم - 1	المدة: 3h
BAC. SM		BAC. SM

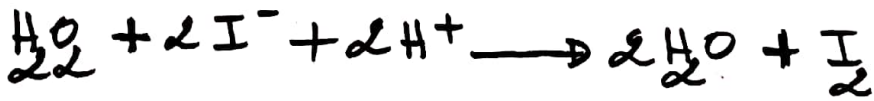
الثانية باك الورايا علوم رياضية	الكيمياء يتضمن 2 تمارين مستقلة عن بعضها.	
--	---	--

الكيمياء:

الموضوع الاول: الجزوان I و II مستقلا:

عند (t=0) نضع في كلاس حجم  $V_1 = 40ml$  من محلول الماء  
الوكسجين تركيزه  $C_1$  وحجم  $V_2 = 40ml$  من محلول يودور  
البوتاسيوم  $(K^+ + I^-)$  تركيزه  $C_2$ .

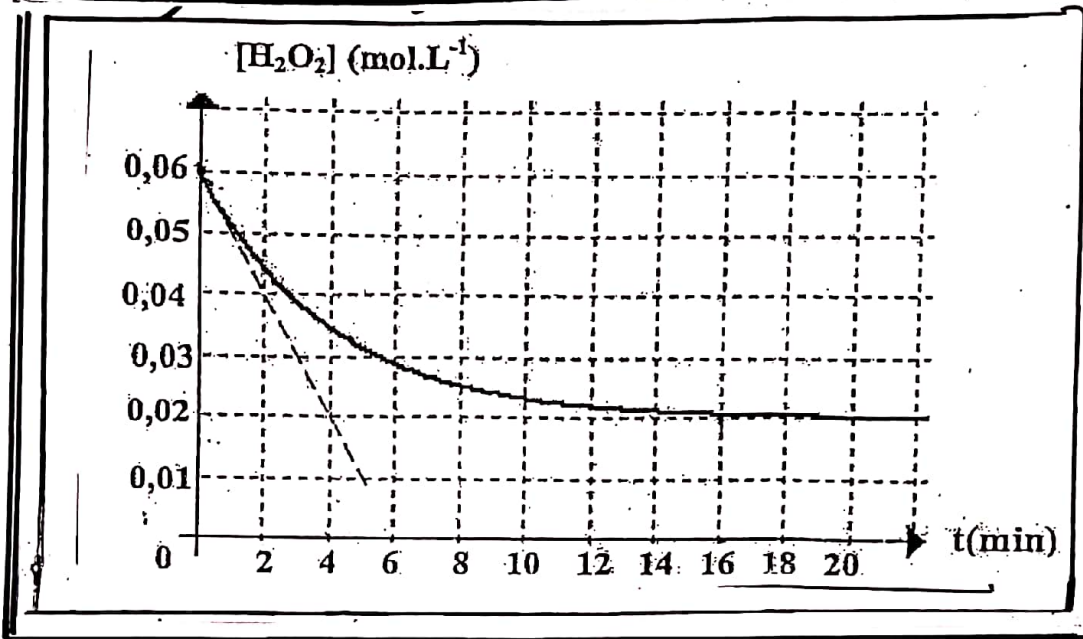
التفاعل الذي يحدث بطي وكلي نعتبره بالمعادلة:



- 1- حدد الزدوجتين المشاركتين في التفاعل ثم اكتب نصف معادلة الاكسدة والاختزال. (0,5)
- 2- اُنشئ جدول التقدم. (0,25)

3- ليجعل المنحنى أسفله تغيرات  $[H_2O_2]$  تركيزه  $H_2O_2$  المتبقي في الخليط.

- 3-1- اعتمادا على المنحنى حدد قيمة  $C_2$ . (0,25)
- 3-2- بين ان قيمة  $C_2 = 0,16mol/l$ . (0,75)



- ④ - 1-4 - أرعد قيمة السرعة المعصية عند  $(t=0)$ . (0,5)  
 - 2-4 - حدد قيمة اللحظة  $\frac{1}{2}$  زمن نصف التفاعل. (0,5)

⑤ عند اللحظة  $\frac{1}{2}$  شأخذ من الخليط حجم  $V_0 = 10ml$  ونعاير  
 ثنائي اليود المتكون بمحلول ثيوسولفات الصوديوم

نعطيه:  $C = 4 \cdot 10^{-2} mol/l$  تركيزه  $(eNa^+ + S_2O_3^{2-})$

5-1 - اذكر مراحل عاتة للعايرة وكيفية إنجازها.

5-2 - للحصول على التكافؤ و صب صب حجم :

$V_E = 17,5ml$  . حدد قيمة اللحظة  $\frac{1}{2}$ . (0,1)

⑥ تبين الدراسة التجريبية ا تركيز ثنائي اليود المتكون

تعبيره هو:

a و b ثابت

$$[I_2] = a - \frac{a}{1 + abt}$$

نعتبر عند نهاية التفاعل  $(t = \infty)$ .

6-1 - حدد قيمة الثابتة  $a$ . (0,25)

6-2 - أرعد تعبیر السرعة المعصية للتفاعل بدلالة  $[I_2]$  ثم

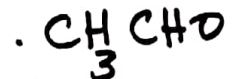
استنتج قيمة الثابتة  $b$ . (0,75)

## الجزء الثاني:

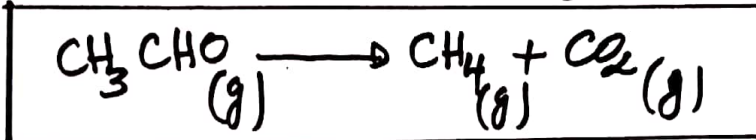
نعتبر كل الغازات المدروسة كإعالة، ونعطي ثابتة الغازات الكاملة

$$R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

عند درجة حرارة ثابتة  $447^\circ\text{C}$  تحتوي إناء مغلقة حجمه ثابت  $V = 1 \text{ l}$  على كمية بدئية  $n_0$  من غاز الايثانال ذي الصيغة



بفعل الحرارة يتفكك غاز الايثانال الى غاز الميثان  $\text{CH}_4$  الى غاز احادي، واز كسيد الكربون  $\text{CO}$  وفق المعادلة الكيميائية التالية:



نتتبع تطور هذا التحول بقياس الضغط الكلي  $P$  داخل الاناء بدلالة الزمن  $t$  فنحصل على القياسات التجريبية التالية:

3600	2400	1200	0	$t(\text{s})$
6,177	5,964	5,32	4,26	$P(10^4 \text{ Pa})$

- 1- حدد  $n_0$  كمية المادة البدئية لغاز الايثانال. (0,5)
- 2- اثبت العلاقة بين  $n_t$  كمية مادة الايثانال عند لحظة  $t$  وبين الضغط الكلي  $P$  بدلالة:  $V$ ,  $R$ ,  $T$  والضغط البدكي  $P_0$ . (0,5)

- 3- نفرض ان الرعة المجمعية اللحظية  $v(t)$  لهذا التفاعل تتغير بدلالة كمية المادة  $n_t$  وفق العلاقة:

$$v(t) = K \left( \frac{n_t}{V} \right)^2$$

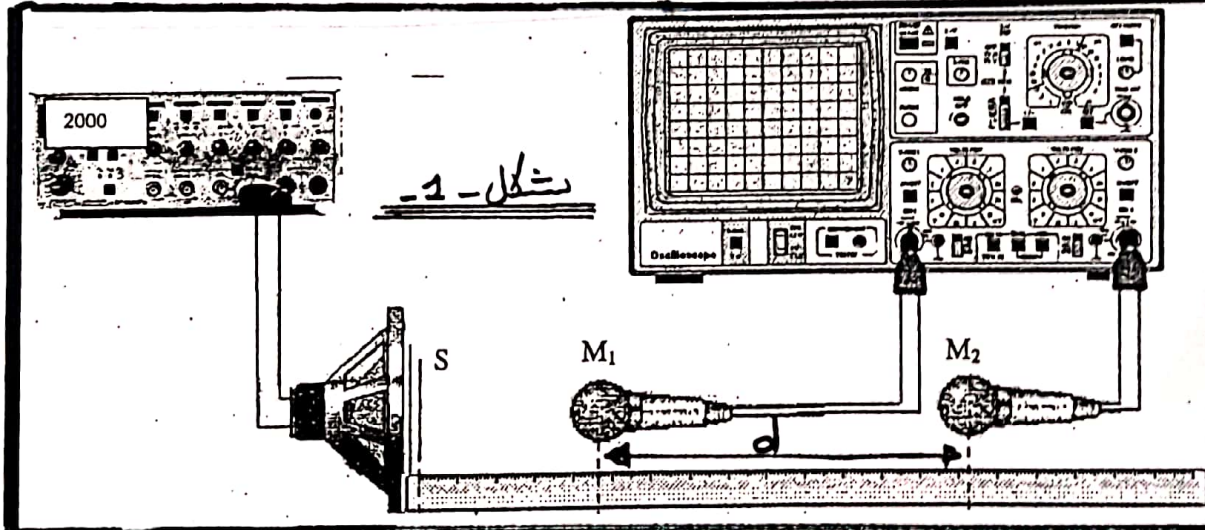
$K$  ثابتة موجبة.

$$\text{اثبت ان: } \frac{1}{n_t} - \frac{1}{n_0} = \frac{k \cdot t}{v} \quad (1,5)$$

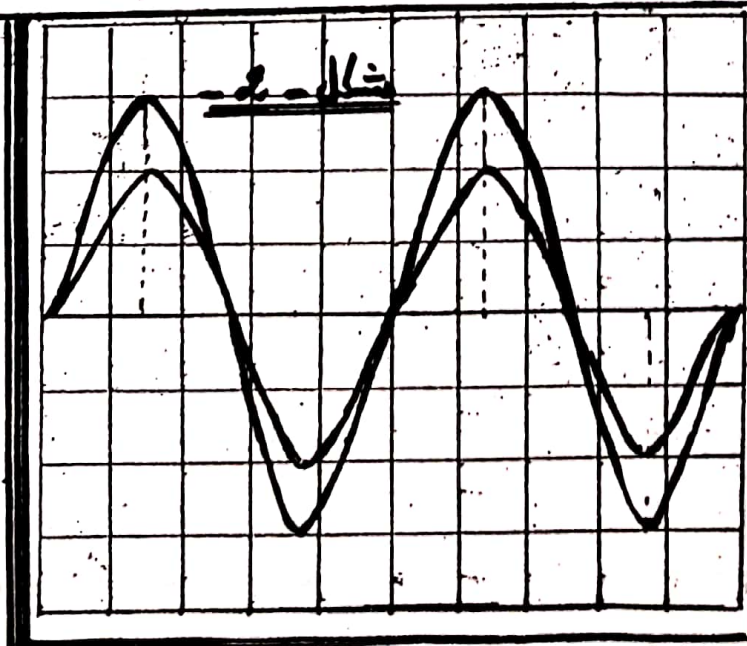
(4) حدد  $t_{1/4}$  المدة اللازمة لتفكك ربع الهبة المدنية  
لايثانال . ( بطريقتين ) . (0,5)

تمارين رقم: 1

لدراسة انتشار الموجات الصوتية تم  
إيجاد التركيب التجريبي الممثل في الشكل أسفله حيث  
هـ مكبر الصوت و  $M_1$  و  $M_2$  ميكروفونين . (شكل - 1 -)



(1) عند ما يكون الميكروفونين جنباً إلى جنب نشاهد الشكل - 2 -



حدد قيمة  
N تردد الموجات  
الصوتية (0,25)  
نعطي:

$$S_H = 0,1 \text{ ms/div}$$

② نبقى  $M_2$  ثابتاً ونحرك  $M_1$  نحو اليمين:

- \* عند ما نضع  $M_1$  في الوضع A نشاهد توافقاً للمرة الرابعة.
- \* عند ما نضع  $M_1$  في الوضع B نشاهد تفاعلاً في الطول للمرة السادسة.

كلما ان المسافة بين A و B هي:  $d = 25,5 \text{ cm}$ .

عبر عن سرعة انتشار الموجات الصوتية في الهواء بدلالة  $N$  و  $\lambda$  ثم احسب قيمتها. (0,75)

③ نعطى العلاقة:  $v = \sqrt{\frac{\gamma \cdot P}{\rho}}$  سرعة انتشار موجة صوتية في الهواء (علاقة لابلاص)

$P$ : ضغط ضغط الغاز  
 $\rho$ : الكتلة الحجمية للغاز،  $\gamma$  ثابتة.

3-1- اوجد تعبير  $\lambda$  بدلالة  $R$  ثابتة الغازات الكاملة و  $T$ : درجة حرارة المطلقة و  $M$ : الكتلة المولية للهواء. و  $\gamma$ . (0,5)

3-2- حدد قيمة  $\lambda$ . مُعَدِّداً وهدنتها. بخطي. (0,5)

$$M = 29 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

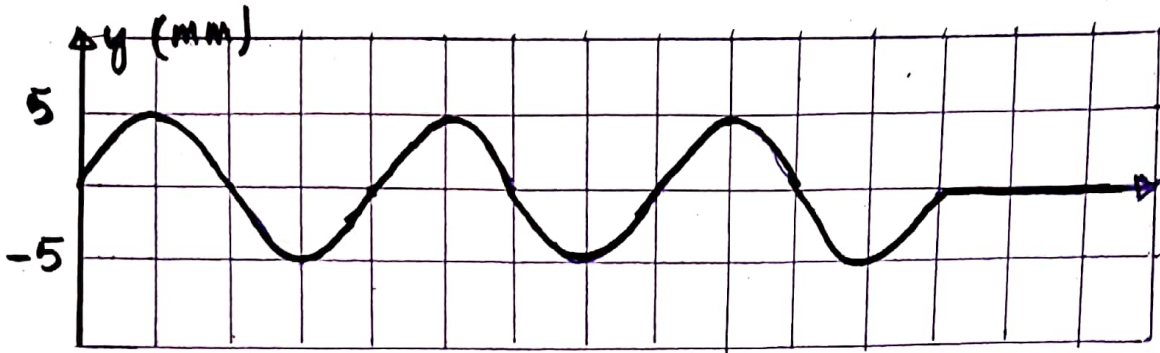
$$R = 8,314 \text{ (SI)}$$

$$\theta = 20^\circ \text{C}$$

### التمرين الثاني:

نضع الطرف S لشفرة فلزية لعربة مستقيمة جيبية رأسية ترددتها  $N = 100 \text{ Hz}$ . يحدث المنبع موجات متوالية جيبية بسرعة  $v$  طول الجبل غير قابل للاعتداد توتره  $F = 1 \text{ N}$  وكتلته الضخية  $\mu = 10^{-2} \text{ kg} \cdot \text{m}^{-2}$ . يبدأ المنبع S في الاهتزاز عند

الخطوة ( $t=0$ ) يمثل الشكل المقابل مظهر الجبل عند اللحظة  $t_1$ .



1- حدد الخطوة  $t_1$ . (0,5)

ع- نفترض ان سرعة الانتشار طول الجبل تتطابق بتوتر الجبل  $F$  وبكتلته الهولية  $\mu$  حسب العلاقة :  $V = F \times \mu$

2-1- اعتمادا على التحليل البعدي بين ان :  $\lambda = -y = \frac{1}{2}$  (0,5)

ع- احسب  $V$  سرعة الانتشار و طول الموجة  $\lambda$ . (0,5)

3- مثل مظهر الجبل عند اللحظة  $t_2 = 25 \text{ ms}$ . (0,25)

4- لتكن  $E$  نقطة من الجبل تبعد عن المنبع  $S$  مسافة  $SE = d$ . عدد حقيقي.

علما ان  $E$  تمر من موضع توازنها للمرة الثالثة في

المنحنى الانتطالية للموجة عند اللحظة  $t' = 42,5 \text{ ms}$ .

حدد قيمة العدد الحقيقي  $d$ . (0,1)

5- احسب المسافة التي تقطعها النتقة  $M$  خلال

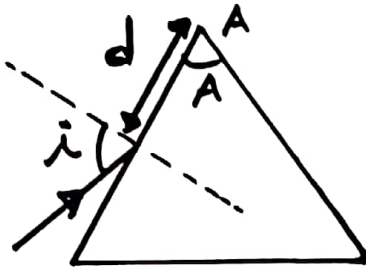
المجال  $[35 \text{ ms} - 12,5 \text{ ms}]$  ثم استنتج سرعتها اذا

اعتبرنا انها ثابتة بغطي  $SM = 27,5 \text{ cm}$ . (0,1)

proposé par : ELBADAoui

## التمرين الثالث.

داخل مختبر الثانوية يريد استاذ رفقة مجموعة من التلاميذ تحديد  
 $n$  معامل انكسار شعاع ضوئي بالنسبة لوشور زاويته  $A$ .  
 يرد على الوشور شعاع ضوئي احادي اللون ذي معامل انكسار  $n$  بتزاوية  
 ورود  $i = 30^\circ$  على مسافة  $d = 2 \text{ cm}$  من القمة  $A$  لينبتت بتزاوية  
 $i' = 59^\circ$ . اطلب قياس زاوية الاخرى القيمة  $D = 39^\circ$ .



1- اطلب طول موجة هذا الانعراج الضوئي في الفراغ هي  $\lambda_0 = 768 \text{ nm}$ .  
 ما للجال الذي ينتهي اليه هذا الانعراج؟ وما لونه؟ (0,5)

2- احسب قيمة  $A$ ,  $i$ , و  $i'$ . (2)

4- استنتج  $n$  معامل انكسار الضوء. (0,5)

5- احسب قيمة  $d$  طول موجة الشعاع الضوئي داخل للوشور؟ (0,5)

6- احسب المدة الزمنية التي يتغرقها الضوء لعبور للوشور. (2)

6- في تجربة ثانية يغير الاستاذ قيمة  $i$  ويسجل قيمة  $D$

الموافقة يريد ان يلاحظ انه عندما تكون  $i = i'$  ثاخذ  $D$

قيمة دنوية  $D_{\min}$  حيث  $D_{\min} = 36^\circ$ .

ار مد تعبير معامل الانكسار  $n$  بدلالة  $A$  و  $D_{\min}$

ثم احسب  $n$  جديد قيمتها. (0,1)

نعلي: سرعة الضوء في الهواء  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$ .

Bonne chance