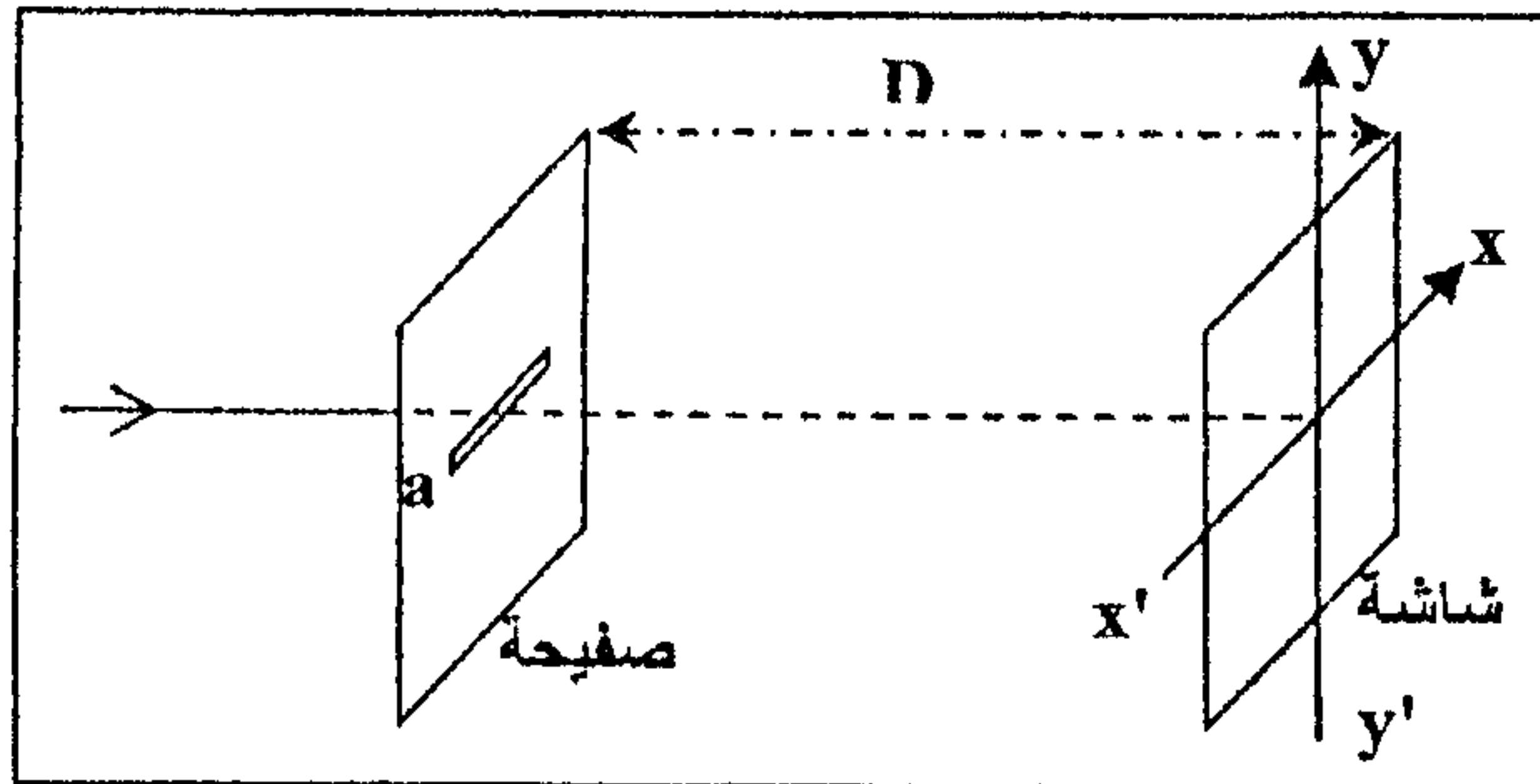


يتميز وسط انتشار الموجات الضوئية بمعامل الانكسار $\frac{c}{n}$ بالنسبة لتردد معين حيث c سرعة انتشار

الضوء الأحادي اللون في هذا الوسط و c سرعة انتشاره في الفراغ أو في الهواء.
يهدف هذا التمرين إلى دراسة انتشار شعاعين ضوئيين أحاديين اللون ترددان مختلفان ، في وسط مبدد .



الشكل (1)

1- تحديد طول الموجة λ لضوء أحادي اللون في الهواء .

نجز تجربة الحيوود باستعمال ضوء أحادي اللون ذي طول الموجة λ في الهواء .

نضع على بعض سنتيمترات من المنبع الضوئي صفيحة معتمة بها شق أفقى عرضه $a = 1,00 \text{ mm}$ ، الشكل (1).

نشاهد على شاشة رأسية ، توجد على بعد $D = 1,00 \text{ m}$ من الشق ، بقعا ضوئية تتوسطها بقعة مرکزية عرضها $L = 1,40 \text{ mm}$.

1.1- اختر الجواب الصحيح :

يوجد شكل الحيوود الملاحظ على الشاشة :

- أ- وفق المحور x' - x .
- ب- وفق المحور y' - y .

1.2- أوجد تعبير λ بدلالة a و L و D . احسب قيمة λ .

نذكر أن تعبير الفرق الزاوي هو : $\theta(\text{rad}) = \frac{\lambda}{a}$.

2- تحديد طول الموجة لضوء أحادي اللون في الزجاج الشفاف .

نجعل شعاعا ضوئيا (R_1) أحادي اللون تردد $v_1 = 3,80 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$

لنصف الأسطوانة من زجاج شفاف عند النقطة I مرکز هذا الوجه المستوي تحت زاوية ورود $i = 60^\circ$.

ينكسر الشعاع (R_1) عند النقطة I و يرد على شاشة رأسية عند نقطة A . الشكل (2)

نجعل الآن شعاعا ضوئيا أحادي اللون (R_2) تردد $v_2 = 7,50 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$

لنصف الأسطوانة تحت نفس زاوية الورود السابقة $i = 60^\circ$.

نلاحظ أن الشعاع الضوئي (R_2) ينكسر كذلك عند النقطة I لكنه يرد على الشاشة الرأسية عند نقطة أخرى B حيث تكون الزاوية بين الشعاعين المنكسرتين هي $\alpha = 0,563^\circ$.

معطيات :

- معامل انكسار الزجاج بالنسبة للشعاع الضوئي ذي التردد v_1 هو $n_1 = 1,626$;

- معامل انكسار الهواء هو $n_0 = 1,00$.

$$c = 3,00 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$$

2.1- بين أن معامل انكسار الزجاج بالنسبة للشعاع الضوئي ذي التردد v_2 هو $n_2 = 1,652$.

2.2- أوجد تعبير طول الموجة λ_2 للشعاع الضوئي ذي التردد v_2 في الزجاج بدلالة c و n_2 و v_2 . احسب λ_2 .

الكيمياء 07 نقط

ينتقل حمض الكلوريدريك ($H^{+}_{aq} + Cl^{-}_{aq}$) مع الألومنيوم Al وفق تفاعل كلي ينتج عنه ثانوي الهيدروجين H_2 وأيونات الألومنيوم Al^{3+} .

ندخل عند $t=0$ ندخل كتلة من الألومنيوم $m=0,80\text{g}$ حبيبات في حوجلة تحتوي على حجم $V=60\text{mL}$ من حمض الكلوريدريك تركيزه $C_A=0,180\text{mol.L}^{-1}$. نحصل غاز ثانوي النهيدروجين المتكون خلال الزمن ثم نقيس حجمه $V(H_2)$: نحصل على المنحنى أسفله.

1/ أكتب معادلة التحول الكيميائي محددا المزدوجتان المشاركتان في التفاعل.

2/ أنشئ الجدول الوصفي الموافق للتحول المدروس.

3/ أحسب التقدم الأقصى للتفاعل.

4/ في زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ واحسب قيمته مثلا جوابك.

5/ عزز السرعة الحجمية للتفاعل واحسب قيمتها عند $t=800\text{min}$.

6/ فهم كيف تغير السرعة الحجمية خلال الزمن.

$$M(Al) = 27\text{g/mol}$$

$$V_m = 22\text{L/mol}$$

الإجابة

