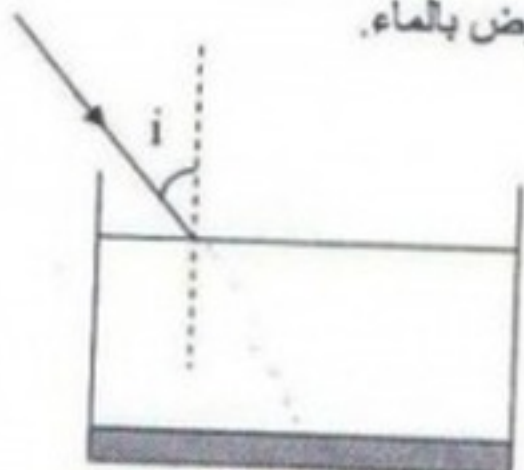


**التمرين الأول: (10 نقاط)**

نضع في قعر حوض ماء مرآة مستوية وجهها العلوي هو السطح العاكس ثم نملأ الحوض بالماء. يسقط شعاع ضوئي على السطح الحر للماء بزاوية ورود  $i = 50^\circ$ . نعطي القرينة المطلقة لانكسار الماء  $n = 1,33$ .



- 1/ أرسم مسير الشعاع الضوئي.
- 2/ أ- أحسب زاوية انكسار الشعاع الضوئي داخل الماء.  
ب- ما هي قيمة زاوية الانحراف عندئذ؟
- 3/ أحسب قيمة الزاوية التي يبرز بها الشعاع الضوئي من أعلى الحوض.
- 4/ أعد رسم مسير الشعاع الضوئي إذا كان يرد مماسياً على السطح الحر للماء. أرفق الرسم بحساب الزوايا الموافقة.

**التمرين الثاني: (10 نقاط)**

داخل مخبر زجاجي، يحدث تحول كيميائي بين  $0,2 \text{ mol}$  من غاز ثنائي الهيدروجين  $\text{H}_2(\text{g})$  و غاز ثنائي الكلور

$\text{Cl}_2(\text{g})$  و  $0,3 \text{ mol}$  ينتج غاز كلور الهيدروجين  $\text{HCl}(\text{g})$ .

- 1/ أكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنمذج للتحول الكيميائي الحادث.
- 2/ هل الجملة الكيميائية في الحالة الابتدائية في الشروط الستوكيومترية؟
- 3/ قتم جدولاً لتقدم التفاعل.
- 4/ عيّن المتفاعل المحدّد و استنتج التقدم الأعظمي  $X_{\text{max}}$ .

- 5/ أحسب حجم غاز كلور الهيدروجين  $\text{HCl}(\text{g})$  المنطلق في الشرطين النظاميين في الحالة النهائية.
- 6/ إذا كان الجملة في الحالة الابتدائية في الشروط الستوكيومترية:  $n_0(\text{H}_2) = n_0(\text{Cl}_2) = 1 \text{ mol}$ ، مثل في نفس المعلم المنحنيين  $n(\text{H}_2) = f(x)$  و  $n(\text{Cl}_2) = g(x)$ .