هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

1/3

الكيمياء (7 نقط)

1. أنقل الجدول التالي على ورقة التحرير ثم أتممه (ن 2,5)

المركب	الإسم	المجموعة
$CH_3-\underset{\displaystyle Cl}{\underset{|}{CH}}-CH_3$		
$CH_3-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH_3$		
$CH_3-C(=O)-H$		
$CH_3-\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{C}}-CH_2-CH_3$		
$CH_3-CH_2-C(=O)-OH$		

2. نعتبر الكحول ذا الصيغة الإجمالية C_4H_9OH. أعط جميع متماكبات هذا الكحول مع ذكر أسمائها و أصنافها. (ن 1,5)

3. تؤدي أكسدة كحول X بواسطة محلول برمنغنات البوتاسيوم المحمض ($K^+ + MnO_4^-$) إلى تكون ألدهيد صيغته نصف المنشورة $CH_3-CH_2-C(=O)-H$

1.3 حدد صنف الكحول X. (ن 0,5)

2.3 أعط الصيغة نصف المنشورة، الكتابة الطوبولوجية لهذا الكحول (ن 1)

3.3 أكتب معادلة تفاعل أكسدة الكحول. (ن 1,5)

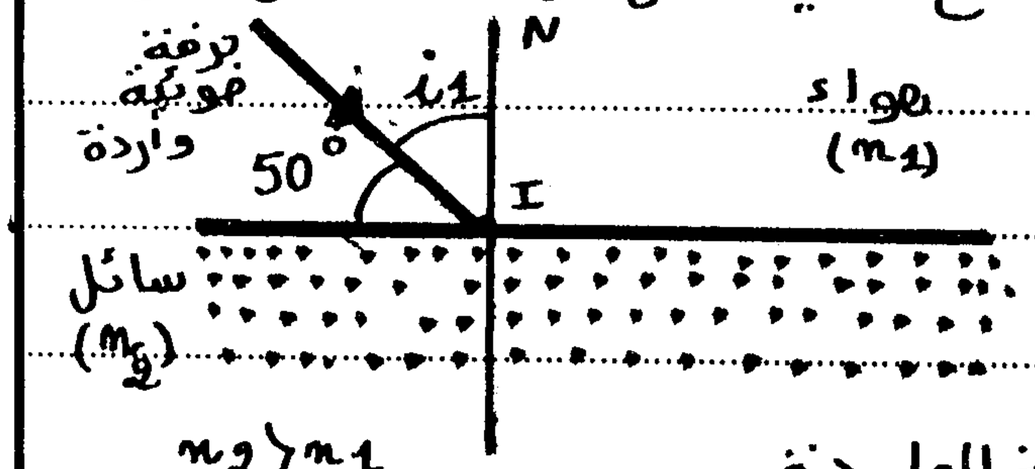
التمرين 1 (5,5 نقط)

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

التمرين 2. (5 نقط)

ترد حزمة ضوئية دقيقة على السطح الأفقي لسائل. تكون هذه الحزمة زاوية $50°$ مع المستوى الأفقي.



1- أتمم مسار الحزمة الضوئية. (1 ن) على كاسر

2- أحسب قيمة i_1 زاوية الورود. (1 ن)

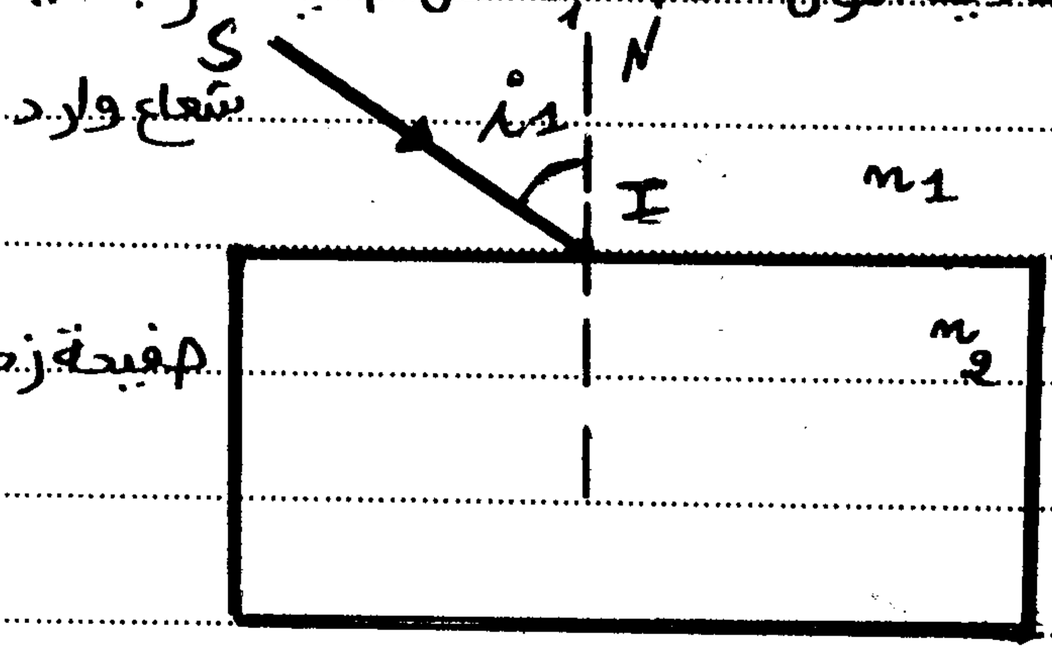
3. علما أن زاوية الإنحراف بين الحزمة الضوئية الواردة والحزمة الضوئية المنكسرة تساوي $17°$.

1.3. أحسب قيمة i_2 زاوية الإنكسار. (1 ن)

2.3 أحسب معامل الإنكسار n_2 للسائل. (2 ن)

التمرين 3. (5 ,2 نقط)

ترد حزمة ضوئية أحادية اللون $i_1 = 45°$ على صفيحة زجاجية.



1- أتمم مسار الشعاع الوارد على الصفيحة الزجاجية. (0,5 ن)

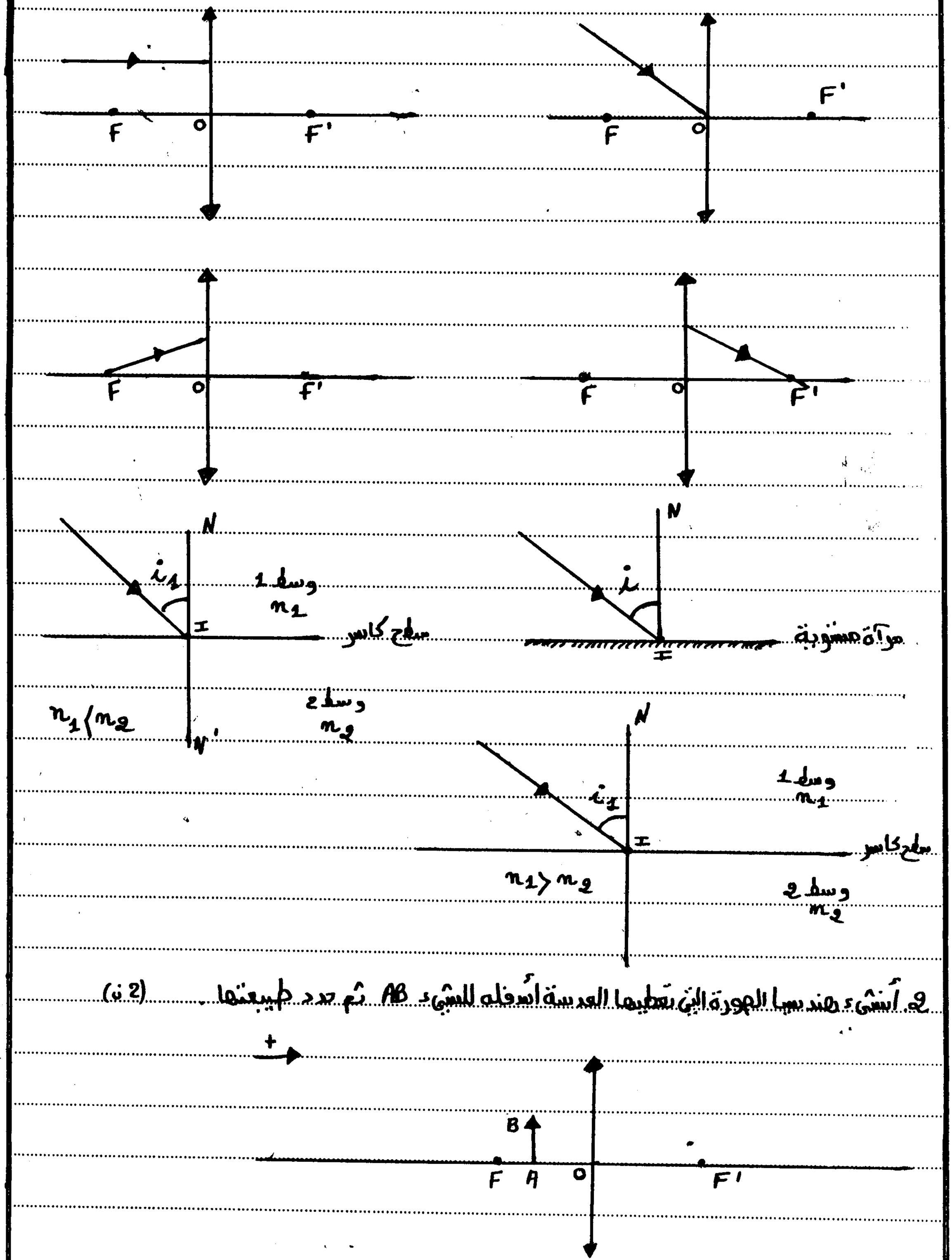
2- بتطبيق قانون ديكارت للإنكسار أوجد معامل الإنكسار المطلق n_2 للزجاج علما أن زاوية الإنكسار هي $i_2 = 28°$ نعطي $n_1 = 1$ (1 ن)

3. بين أن الشعاع المنبثق من الصفيحة موازٍ للشعاع الوارد SI. (1 ن)

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

Talamid.ma : هذا الملف تم تحميله من موقع

1 ـ أنقل الأشكال في ورقة التحرير، ثم أتمم مسار الشعاع الوارد في كل حالة من الحالات التالية. (ن 3,5)



2 ـ أنشئ هندسيا الصورة التي تعطيها العدسة أسفله للشيء AB ثم حدد طبيعتها. (ن 2)

Talamid.ma : للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع