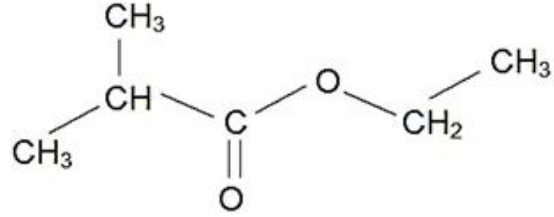


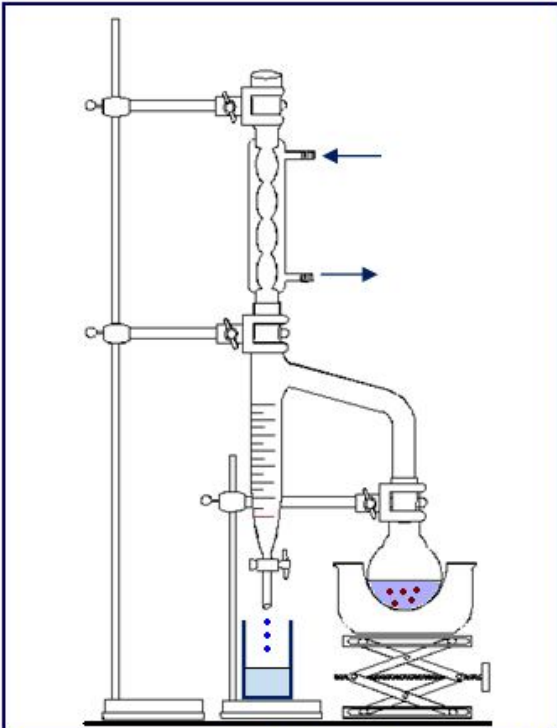
الكيمياء

تحتوي العديد من الفواكه على إسترات ذات نكهة متميزة ، فمثلا نكهة الفراولة ، وهو إستر ذو الصيغة نصف المنشورة التالية :

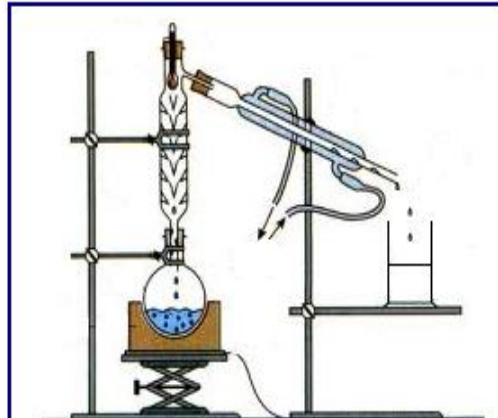


- 1- نحصل على $m = 77,4 \text{ g}$ من إستر (E) مصنع مماثل للإستر الطبيعي المستخرج من الفراولة بواسطة التسخين بالارتداد لخليط مكون من 1 mol من حمض كربوكسيلي (A) و $V_B = 58,4 \text{ mL}$ من كحول (B) ، بوجود حمض الكبريتيك المركز .
 - 1-1 - باعتماد طريقة تسمية الإسترات ، اعط اسم الإستر E الموافق لنكهة الفراولة .
 - 1-2 - عين الصيغة نصف المنشورة لكل من الحمض الكربوكسيلي (A) والكحول (B) ، محددا صنف الكحول (B) .
 - 1-3 - أكتب معادلة تفاعل هذه الأسترة باستعمال الصيغ نصف المنشورة .
 - 1-4 - بين أن الخليط ستوكيومترى تناسبي
 - 1-5 - اعتمادا على الجدول الوصفي لتفاعل الأسترة ، أوجد :
 - أ - ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة تفاعل هذه الأسترة .
 - ب - المردود r' لهذا التفاعل .
 - 1-6 - فيما يلي بعض الاقتراحات لتحسين مردود التفاعل :
 - أ - إنجاز التحول نفسه ، انطلاقا من خليط مكون من 1 mol من الحمض الكربوكسيلي (A) و 2 mol من الكحول (B) .
 - ب - إضافة حمض الكبريتيك المركز .
 - ج - إنجاز التجربة الممثلة في الشكل (1) أسفله .
 - د - إنجاز التجربة الممثلة في الشكل (2) أسفله .
 - هـ - تعويض الحمض الكربوكسيلي (A) بمركب عضوي آخر .

- 1-7 - ما هو المردود r' الذي يمكن الحصول عليه باعتماد الاقتراح (أ) في الاقتراحات السابقة ؟
- 2- يمكن الحصول على نفس الإستر (E) باستبدال الحمض الكربوكسيلي (A) بأندريد الحمض (D) .
 - 1-2 - أكتب باستعمال الصيغ نصف المنشورة ، معادلة هذا التفاعل .
 - 2-2 - حدد أسماء المتفاعلات والنواتج .
 - 2-3 - ما الفرق بين هذا التفاعل والتفاعل السابق ؟
 - 2-4 - حدد نظريا مردود هذا التفاعل ، لماذا لا نحصل تجريبيا على هذه النتيجة ؟
- 3- يتفاعل الإستر E الموافق لنكهة الفراولة مع محلول الصودا .
 - 1-3 - ما اسم هذا التفاعل ؟ وما هي مميزاته ؟
 - 2-3 - أكتب معادلة التفاعل ، محددا أسماء المتفاعلات والنواتج .



شكل 2 : جهاز دين ستارك (Dean stark) يمكن من إزالة الماء



شكل 1 : عملية تقطير الإستر

معطيات :

$$M(H) = 1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$M(C) = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$M(O) = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

الكتلة الحجمية للكحول B هي :

$$\mu_B = 0,788 \text{ g} \cdot \text{mL}^{-1}$$

يسمح باستعمال الالة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

يتضمن الموضوع ثلاث تمارين : تمرين في الكيمياء وتمرينين في الفيزياء

الكيمياء : (7 نقط)

■ - تفاعلات الأسترة والحلمأة القاعدية : نكهة الفراولة .

الفيزياء : (13 نقطة)

- - التمرين الأول : النواس الوازن : الدراسة التحريكية والطاقية .
- - التمرين الثاني : النواس المرن : التذبذبات الحرة في غياب الخمود وفي حالة الخمود .