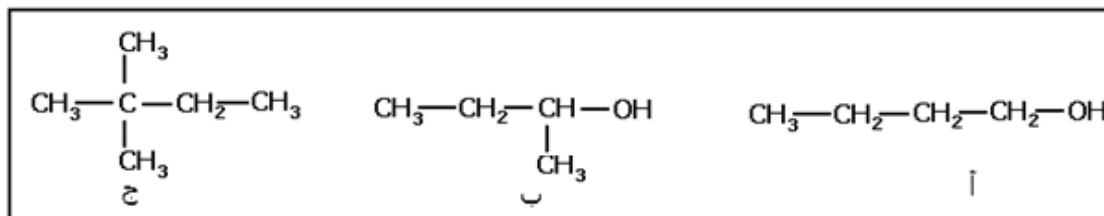


تفاعلات الأسترة والحلمأة

Réaction d'estérification et d'hydrolyse

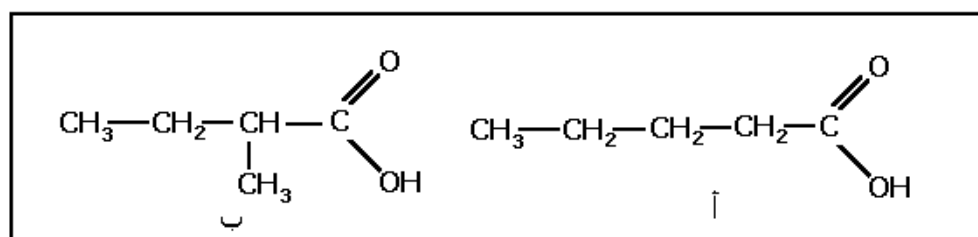
تمرين 1

صنف الكحولات التالية واعط أسمائها



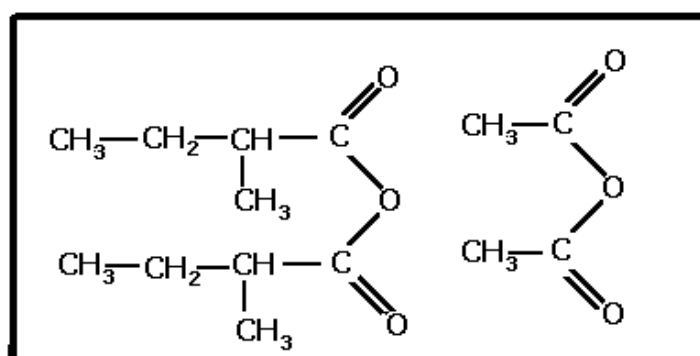
تمرين 2

أعط أسماء الأحماض الكربوكسيلية التالية :



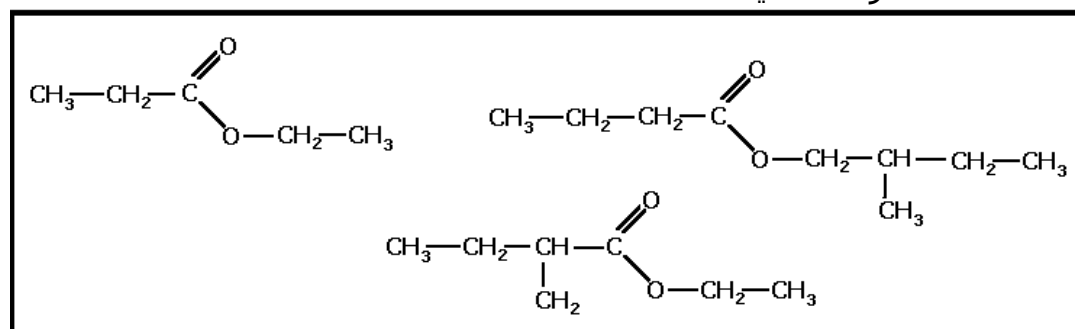
تمرين 3

أعط أسماء اندريدات الحمض التالية :



تمرين 4

أعط أسماء الاسترات التالية



تمرين 5

خلال تفاعل الأسترة والحلمأة بين $1,0\text{mol}$ من حمض الإيثانويك و $1,0\text{mol}$ من الإيثانول ، يكون مردود هذا التفاعل هو 60% .

- 1 - أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل .
- 2 - أوجد تركيبة الخليط في الحالة النهائية .
- 2 - تأثير النسب البدئية لكميات مادة المتفاعلات :

تمرين 6

نعتبر تفاعل أسترة بين حمض كربوكسيلي صيغته $R-COOH$ وكحول صيغته $R'-CH_2-OH$ عند اللحظة $t=0$ تم خلط $0,20\text{mol}$ من الحمض و $0,20\text{mol}$ من الكحول . نجز هذا التفاعل بوجود حمض الكبريتيك وبواسطة التسخين بالارتداد .

- 1 - أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل الأسترة .
- 2 - نعرف التقدم x للتفاعل بكمية مادة الاستر المتكون خلال الزمن . أتمم الجدول الوصفي للتفاعل :

معادلة التفاعل		acide	+	alcool	→	ester	+	eau
الحالة		كميات المادة						
التقدم	0	0,20		0,20		0		0
البدئية	x							
خلال التفاعل	x_{eq}							
عند التوازن								

3 - أحسب التقدم الأقصى لتفاعل الأسترة إذا افترضنا أن التفاعل كلي .

4 - تعطي التجربة التقدم عند التوازن للإستر $x_{eq} = 0,13\text{mol}$ ،

4 - 1 أتمم الجدول الوصفي للتفاعل

4 - 2 أحسب مردود هذا التحول

4 - 3 ما هو تعليقك على هذه القيمة ؟

5 - نعوض الكحول $R'-CH_2-OH$ بـ $R_1-CHOH-R_2$

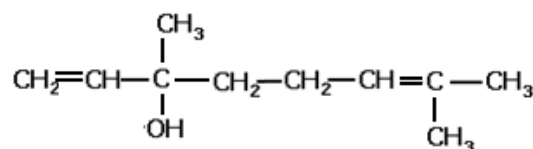
5 - 1 أعط الصيغة نصف المنشورة للإستر الناتج وحدد صنف الكحول المستعمل

5 - 2 علما أن مردود هذا التحول الجديد هو 60% ، أحسب القيمة الجديدة للتقدم عند التوازن

5 - 3 استنتج قيمة ثابتة التوازن باستعمال هذ الكحول الجديد

تمرين 7

يستعمل عطر برائحة الخزامى أو أسيتات ليناليل Acétate de Linalyle لتعطير الصابون ، وهو نوع كيميائي يوجد في النكهة الطبيعية للخزمي . يمكن تحضيره في المختبر انطلاقا من التفاعل بين حمض الإيثانويك واللينالول Linalol .
عند درجة الحرارة العادية يوجد اللينالول كسائل عديم اللون ومعطر ، صيغته نصف المنشورة هي :



1 - 1 انقل إلى ورقتك الصيغة نصف المنشورة للينالول وضع دائرة حول المجموعة المميزة للكحول .

1 - 2 حدد صنف هذا الكحول .

- 2 _ ما هي المجموعة الكيميائية التي تنتمي إليها أسيتات ليناليل Acétate de Linalyle . ؟
- 3 _ 1 _ باستعمال الصيغ نصف المنشورة أكتب معادلة التفاعل الكيميائي المقرون بتحضير أسيتات ليناليل Acétate de Linalyle .
- 3 _ 2 _ ما هي مميزات هذا التحول الكيميائي ؟
- 4 _ نستعمل خليطا متساوي المولات من اللينالول وحمض الإيثانويك بوجود حمض باراتوليون الكبريتونيك $\text{acide paratoluène sulfonique}$ والذي يلعب دور الحفاز . ما هو دور الحفاز ؟
- 5 _ نعطي ثابتة التوازن لهذا التحول : $K = 3 \times 10^{-3}$.
- 5 _ 1 أكتب تعبير خارج التفاعل $Q_{r,i}$ عند بداية التفاعل .
- 5 _ 1 علل منحنى التطور التلقائي للمجموعة .
- 6 _ عند نهاية التحول وبعد التبريد نقوم بفصل أسيتات ليناليل Acétate de Linalyle بالتقطير . حصلنا على 2,5ml من أسيتات ليناليل Acétate de Linalyle انطلاقا من 40ml للينالول .
- 6 _ 1 ما هو حجم حمض الإيثانويك المستعمل ؟
- 6 _ 2 عرف بمردود التفاعل واحسب مردود هذا التركيب .
- 6 _ 3 هل هذه النتيجة مفاجئة ؟
- 7 _ المردود في هذه الشروط التجريبية رديء ، لكن بالمقابل فإن اللينالول هو مادة باهضة الثمن .
- 7 _ 1 اقترح طريقة تمكن من الرفع من المردود دون تغيير الجهاز المستعمل
- 7 _ 2 ما هو الجهاز الآخر الذي يمكن من الرفع من مردود التفاعل ؟

اللينالول Linalol	حمض الإيثانويك	أسيتات ليناليل Acétate de Linalyle	اسم النوع الكيميائي
0,87	1,05	0,89	الكثافة
199	118	220	درجة حرارة الغليان (°C)
154	60	196	الكتلة المولية g/mol

تمرين 8 _ تصنيع إستر (مباراة فرنسية 2002)

نعطي الكتل المولية الذرية للعناصر الكيميائية التالية : $M(H) = 1g/mol$ و $M(C) = 12g/mol$ و $M(O) = 16g/mol$.

- نريد تصنيع إستر انطلاقا من تفاعل حمض الإيثانويك و بنتن 1 _ أول pentan - 1 ol
- 1 _ أكتب باستعمال الصيغ نصف المنشورة المعادلة الحصيلة لهذا التفاعل الكيميائي . أعط اسم الاستر الناتج . واذكر خاصيتين أساسيتين لهذا التفاعل .
- 2 _ المناولة
- _ المرحلة الأولى : ندخل في حوض حتما $V_1 = 22ml$ من بنتن 1 _ أول pentan - 1 ol وحما V_2 من حمض الإيثانويك . ونضيف 1ml من حمض الكبريتيك مركز وبعض من حصى الخفاف pierres ponce ثم نسخن الخليط بالارتداد مدة 30 min .
- _ المرحلة الثانية : بعد التبريد نصب محتوى الحوض في حبة الصفيق ampoule à décanter والتي تحتوي على 50ml من الماء المثلج مع الاحتفاظ بحصى الخفاف . بعد التحريك والصفيق نحصل على طبقتين غير قابلتين للامتزاج non miscible إحداهما تحتوي على الاستر . بعد التحريك والمعالجة نحصل على 17g من الاستر .
- معطيات :

الاستر المحضر	حمض الإيثانويك	بنتن 1 _ أول	اسم النوع الكيميائي
---------------	----------------	--------------	---------------------

	Pentan -1 - ol		
الكتلة الحجمية عند 20°C ب (g / ml)	0,81	1,05	0,87
الذوبانية في الماء	ضعيفة	جيدة	ضعيفة
الكتلة المولية g/mol	88	60	130

- 2 - 1 ما هو دور التسخين ؟ وما هو دور استعمال التسخين بالارتداد ؟
- 2 - 2 ضع تبيانة موضحا فيها الأجهزة المستعملة في عملية التسخين بالارتداد .
- 2 - 3 ما هو دور حمض الكبريتيك المركز ؟ ما هو دور حصى الخفاف ؟
- 2 - 4 أوجد بدلالة المعطيات التعبير الحرفي للحجم V_2 لحمض الإيثانويك المستعمل لكي يكون الخليط البدئي متساوي المولات . أحسب قيمته .
- 2 - 5 ما هو التفاعل المشوش الذي يمكن أن يحصل خلال عملية التصفيق في حالة عدم استعمال الماء المثلج ؟
- 2 - 6 ضع تبيانة لعملية التصفيق موضحا وضعية و اسم الطورين . ما هي الاحتياطات التي يجب العمل بها خلال التحريك في عملية التصفيق ؟
- 2 - 7 احسب مردود هذا التصنيع .
- 3 - تطور التحول .
- 3 - 1 مثل على الورقة شكل المنحنى الممثل لتغيرات كمية مادة الاستر المتكون بدلالة الزمن t .
- 3 - 2 ما هي التغيرات التي ستطرأ على هذا المنحنى في الحالات التالية :
- أ - عند الرفع من درجة الحرارة
- ب - عند عدم استعمال حمض الكبريتيك المركز
- ج - عند استعمال حمض الإيثانويك بوفرة بالنسبة للكحول .
- 4 - نريد أن نحضر هذا الاستر بمردود جيد .
- 4 - 1 أعط اسم والصيغة نصف المنشورة للمتفاعل الممكن استعماله عوض حمض الإيثانويك
- 4 - 2 أكتب المعادلة الحاصلة لهذا التفاعل وأذكر خاصياته .